А К А Д Е М И Я Н А У К С С С Р

ТРУДЫ ИНСТИТУТА ГЕОЛОГИЧЕСКИХ НАУК

Выпуск 156

ГЕОЛОГИЧЕСКАЯ СЕРИЯ (№ 67). 1954

Г. И. БУШИНСКИЙ

**ЛИТОЛОГИЯ
МЕЛОВЫХ ОТЛОЖЕНИЙ
ДНЕПРОВСКО-ДОНЕЦКОЙ
ВПАДИНЫ**

ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК СССР
МОСКВА 1954

ПРЕДИСЛОВИЕ

Для пород меловой системы Днепровско-Донецкой впадины характерно рыхлое сложение. Несмотря на многие миллионы лет, протекшие с момента их накопления, они подверглись изменениям сравнительно мало. Следовательно, изучая эти породы, можно восстановить условия их образования со многими подробностями, которые в других случаях ускользают от глаза исследователя.

Эти возможности делают изучение меловых отложений полным захватывающего интереса. Отсюда понятно также, почему исследованию мела посвящен ряд крупных работ. Среди них наиболее выдающейся является работа А. Д. Архангельского «Верхнемеловые отложения востока Европейской России», опубликованная в 1912 г. В ней, на основании детального изучения лучшего мела и его сравнения с современными осадками, с большими подробностями восстановлены особенности мелового моря, Поволжья. Это исследование А. Д. Архангельского и послужило образцом настоящей работы.

В литературе известно большое количество разрозненных химических анализов меловых пород, но большинство их не имело петрографической характеристики, а возраст соответствующих слоев не был определен с необходимой точностью, чтобы можно было производить фациальные сопоставления. Автору во многих случаях удалось восполнить этот пробел и провести серию новых анализов. В результате этого оказалось возможным составить фациальные схемы отложений по каждому ярусу отдельно и сделать довольно точные палеогеографические сопоставления.

Начиная с 1926 г., с некоторыми перерывами, автор изучал меловую систему Русской платформы. В настоящей работе изложены результаты петрологических исследований Днепровско-Донецкой впадины. Работа выполнена в Институте геологических наук Академии Наук СССР.

При выполнении настоящей работы мне существенную помощь оказали Д. В. Налавкин, П. М. Страхов, А. П. Виноградов, Л. В. Пустовалов, Н. С. Шатский, М. С. Швецов, В. А. Сыромятников и Д. Г. Савожников, которым выражаю свою благодарность.

1. ИСТОРИЯ ГЕОЛОГИЧЕСКОГО ИЗУЧЕНИЯ

К настоящему времени еще нет работ, которые охватили бы геологию или литологию всей Днепровско-Донецкой впадины. Однако краткая геологическая или тектоническая ее характеристика имеется в статьях А. Д. Архангельского (1912—1937), И. Н. Чирвинского (1908, 1913), Б. Л. Личкова (1925, 1933), Д. Н. Соболева (1941), П. С. Шатского (1924), А. Д. Сергеева и И. М. Ямниченко (1941), К. И. Макова (1946), В. И. Климонко (1950), П. Ю. Ланкина, С. Е. Черпак и М. В. Чирвиной (1952), В. Н. Соболевской (1951) и других авторов.

Первые сведения о меловых отложениях были сообщены Васалием Зуевым в его «Путешественных записках», опубликованных в 1787 г. Он наблюдал в Курске синие и белые мергели, а под ними «жору или череп», который образует «на неизвестное пространство под землей простирающуюся беспрерывную плиту. Под сими шлантягом, или осепным залого черном, каменоломю уже не находят другого шлантяга, но только глину и песок, который далеко прокапывать вода не пускает». В белом мергеле он находил «нашпиль» и чертомы пильцы, или белемянты, а в плитю много других окаменелостей. В Белгороде «меловые горы простирают верет на 5 крутою склону, из гогого мела сверху донизу состоящие». В мелу В. Зуев также находил много белемянтов.

Последние выходы мела по рекам Дону, Донцу, Тулову и Союму были констатированы Е. П. Ковалевским (1827), Д. И. Соколовым, Т. Соливановым (1829) и Финнером де Вальдеймом (1841). В 1845 г. появилась «Геология России» Мурчисона, Вернейля и Рейзерлинга. В этой работе описаны меловые разрезы у с. Яндышице близ Воронова, в окрестностях Курска, Изюма и с. Успенского, что близ нынешнего Ворошиловграда.

Палеонтологическое обоснование изучения стратиграфии мела Днепровско-Донецкой впадины начинается, по существу, с середины прошлого столетия, а именно с работ В. Ерофеева, К. Феофилактова, Э. Гоффина и В. Кирринова. В 1847 г. В. Г. Ерофеев опубликовал разрез сенонского мела окрестностей Новгород-Северска и описал содержащуюся в нем фауну двустворок и белемянтоид.

В 50-х годах прошлого столетия производилось строительство Орловско-Курского шоссе, для одежды которого в большом количестве употреблялись фосфориты. Участвовавший в этом строительстве инженер Валериян Кирринов организовал тщательный сбор встречающихся в фосфоритах органических остатков. В течение пяти лет он собрал богатую коллекцию окаменелостей. Из нее доволочные обработаны самим В. А. Кирриновым и опубликованы им в ряде статей (1853—1883); безвозвратные изучены Э. И. Эйхвальдом (1846, 1853) и затем более детально — Э. К. Гоффином (1869), а дресцины определены в 1855 г. Мернлиным и частью Э. И. Эйхвальдом (1846). На основании фауны моллюсков (*Pecten asper* L. и др.) Э. К. Гоффин точно определил принадлежность курского фосфорита, или, как его называл В. А. Кирринов, «северского остолита», к сомонскому яреу схемы д'Орбigny.

В это же время К. М. Феофилактю отнес часть песков Каневского района к альбу и сеноману. Это заключение было фаунистически подтверждено позже Г. А. Радловым (1894). Присоединяясь к мнению К. М. Феофилактова в отношении каневских песков, П. Бориси (1867) разделил меловую систему Днепровско-Донецкой впадины на три яруса — нижний, средний и верхний. Как потом выяснилось, к нижнему ярусу он отнес сеноманские пески Курска, Яндовища и Изюма и маастрихтские пески с. Крымского, к среднему — туронский мел Павла и немпанский мел Белгорода, а к верхнему — сантоские мергели Курска и третичные пески между Харьковом и Курском. Эта путаная стратиграфия не подтвердилась палеонтологическими данными и не получила развития.

В 1886 г. К. М. Феофилактю (1887) установил структуру, которую теперь называют Днепровско-Донецкой впадиной. Он писал: «Совокупление складов одновременных образований в смежных губерниях — Киевской и Черниговской — указывает, что в общих чертах пластинные породы обеих губерний представляют синдиальное складование или желобовидное построение, которого осевая линия совпадает приблизительно с направлением долины р. Днепра» (стр. XVIII). Это заключение особенно укрепило и расширилось после того, как А. В. Гуров (1887) опубликовал результаты бурения на подмеловую воду в Харькове.

В тот же период П. А. Тутковский (1887) определил из меловой мергеля в районе сахарного завода в Киеве 11 видов фораминифер и кокколлиты. Он считал этот мергель глубоководным отложением сеноманского яруса меловой системы. Теперь меловой мергель Киева относят к турону.

В 1886 г. К. О. Милашевич опубликовал список сеноманской фауны из Могилевской губ., установив эти распространение там сенона.

В работах 1887 и 1888 гг. С. Н. Никитин на основании изученной фауны подтверждает заключение Геймана о принадлежности брянского саморода и сеноману и устанавливает туронский возраст покрывающего его мела, мергелей и олок.

П. П. Пятницкий (1889, 1890), П. Я. Армашевский (1903), П. Н. Чирвинский (1908 и 1913) установили возраст белого мела центральной части впадины как сеноманский. При этом П. П. Пятницкий на основании находок *Belemnites micronata* Schlotheim в песках Обоянского района определил эти пески также как сеноманские. Впоследствии П. Я. Армашевский отнес эти пески к третичным отложениям и неправильно обвинил П. П. Пятницкого в том, что он будто бы спутал третичные пески с меловыми.

В результате многолетних исследований меловых отложений Днепровско-Донецкой впадины П. П. Пятницкий (1890) пришел к заключению, что белый мел и плотные меловые рухляки относятся к сенону и турону и не могут быть без искусственной пятачки подразделены на ярусы. Далее он отмечает, что уменьшению содержания CaCO_3 в меловых породах сверху вниз по разрезу зависит не столько от изменения качества осадков близ берегов мелового моря и его регрессии, сколько от последующих изменений меловых толщ, и что меловые рухляки не составляют особого верхнего или мергельного яруса. «Очень вероятно, что самое обогащение верхних толщ мела посторонними примесями зависит в значительной степени от выщелачивания извести из верхних горизонтов» (стр. 158).

Последний процесс действительно имеет место, но роль его сравнительно невелика. Здесь П. П. Пятницкий, так же как и С. Н. Никитин, сильно преувеличивает значение процессов выщелачивания в образовании мергельных пород. Что касается невозможности расчленения мела на ярусы, то тут П. П. Пятницкий совершил грубую методическую ошибку, допуская, что своими исследованиями он положил предел дальнейшему развитию науки о стратиграфии мела. Это было опровергнуто последующими работами А. Д. Архангельского, Н. С. Шатского и других геологов,

детально расчленявших мергельно-меловую толщу на ярусы и на подъярусы, или зоны. А. Д. Арсентьевский в 1913 г. на основании фауны, найденной в бассейне рек Десны и Сейма, выделил коньяк (или эмшер), сантон, мацших и маастрихт и установил, таким образом, общность стратиграфического деления Поволжья и Днепровско-донецкой впадины. В 1924 г. он со своими сотрудниками находит у с. Дубенки (20 км юго-западнее Старого Оскода) слои с *Pteria tenuicostata* Roem., позволявшие ему разделить сантон на два подъяруса — верхний и нижний.

В это же время О. А. Денисова и В. Н. Крестовников (1924) выделяют в Белгородско-Кочетовском районе подзолу с *Bellemnella supramicronata* (Bel. langei Schatzky) и слои, переходные от сантона к мацшиху.

Присутствие среднего альба в Брянской обл. было установлено А. П. Ивановым (1914) по находке *Hoplites* ex gr. *interruptus* Bug. Этим же автором определена впоперямовая фауна из мела, мергелей и сланец северной части Брянской обл., позволявшая установить — адгезивность этих пород к туруну. В 1928 г. И. Х. Платонов и П. И. Чарницкий установили хохерский горизонт и определили его возраст как туруно-сантонский. Н. Т. Зонин и Ю. А. Петракович (1934) указали, что возраст хохерского горизонта — верхнемаастрихтский или датский.

С 1928 по 1936 г. выходит описание листов десятиверстных геологических карт. В этих описаниях содержится много сведений о стратиграфии, составе, распространении и тектонике меловых отложений, главным образом в них описываются распространение известных ранее ярусов.

По микрофауне мела имеются опубликованные работы В. Я. Яковлева, П. А. Тутковского (1887, 1925), В. М. Келлера (1935, 1939), М. Л. Метальникова (1934), Л. Г. Дайн (1938), О. К. Калтаринко-Червусовой (1939), М. М. Цапенко (1947) и О. Р. Ковалюхиной (1951, а, 1952). В частности, В. М. Келлером было изучено 28 проб мергельно-меловых пород на всех ярусах, от сантона до маастрихт включительно, определено 65 видов фораминифер, в том числе описано 6 новых видов, и выделены руководящие формы и ассоциации. Дефектом работы В. М. Келлера является отсутствие указания на местонахождения исследованных образцов, несмотря на то, что разрезы, откуда взяты эти образцы, опубликованы О. А. Денисовой и В. Н. Крестовниковым, а также Н. С. Шатским.

Дальнейшие работы по изучению меловых фораминифер Днепровско-Донецкой впадины производились В. М. Келлером, М. А. Мисниковой, Е. В. Малаховской и С. Д. Ромаско. Эти авторы доказали, что число видов фораминифер здесь значительно больше, чем было опубликовано В. М. Келлером, кроме того, ими уточнена стратиграфия меловых отложений ряда районов. Меловые отложения окраин Донбасса изучались довольно детально Л. Мутугиным (1896), В. Ф. Меффертом (1924) и Н. С. Шатским (1924). Последним было произведено наиболее подробное расчленение мела, которое в основном сохраняется и по настоящее время. Все толщу меловых пород северной окраины Донбасса Н. С. Шатский разделил следующим образом (индекс в кавычки):

Сп Повея с <i>Schlotheimia variata</i> Sow. Распространены западно к Нижнего (р. Большая Белычанка, деп. Белая Гора)		ниже 30 м
Тя Мергели с <i>Inoceramus fuscus</i> Park		
Сп Меловодонные мергели с <i>Inoceramus involuta</i> Sow.		
Сп Глинистые мергели и мергелистые галлы с <i>Bellemnella</i>		
<i>proconar</i> Stolley		30—40 м
..... Немногие белые меловодонные мергели		30—40 м
Сп Слой с <i>Bellemnella micronata</i> Schloth.		
а) слои с <i>Inoceramus balticus</i> Bübm., и <i>Bellemnella micronata</i> Schloth;		
б) слои с <i>Bellemnella micronata</i> Schloth., в которых <i>Inoceramus balticus</i> Bübm. отсутствует или встречается исключительно редко		
Сп-Мел Переходные слои с <i>Bellemnella micronata</i> Schloth. и <i>Bellemnella lanceolata</i> Schloth.		20—30 м
Мел Слой с <i>Bellemnella lanceolata</i> Schloth.		70 м

Интересно отметить находжение Н. С. Шатским в основании саятодских мергелей *Actinosatax granulatus* Val. in v. — характерную форму грамулятового мела балтийского семона. Далее Н. С. Шатский проанализировал распределение фаций верхней части мукронатовой толщи и ляцеселатовых слоев, в результате чего он пришел к выводу, что границы фаций идут примерно параллельно простиранию Донбасса.

Благодаря детальному стратиграфическому расчленению меловых отложений северной окраины Донбасса, Н. С. Шатскому удалось получить ряд новых данных по их тектонике. Меловые слои между Северным Донцом и Луганью, представленные ляцеселатовыми мергелями, залегают горизонтально или почти горизонтально, со слабым наклоном к северу. По контакту с каменноугольными отложениями меловые породы сильно дислоцированы. Тип дислокаций — преимущественно флексуры, которые местами, вероятно, переходят в сбросы. Простирание меловых флексур близко к простиранию слоев карбона, но иногда слои карбона и мела надиут в противоположные стороны. Меловые флексуры переходят в сбросо-сдвиги карбона. Н. С. Шатский отмечает две фазы меловых дислокаций — предтанговскую и в самом конце мелового периода.

В. С. Попов (1936) указывает, что меловые отложения вдоль границы их распространения с карбоном дислоцированы еще более резко, чем по этому имел Н. С. Шатский, и что в Лисичанске карбон даже выдвинут на мел.

В сборниках «Агрономические руды СССР» (6 томов, 1932—1941), в «Трудах Геологического института при Харьковском университете» (8 томов, 1930—1940), в «Материалах по нефтегеохимии Днепровско-Донецкой впадины» (2 тома, 1941) и в геологических обзорах А. А. Дубянского (1937) по Воронежской обл. содержится много нового материала по стратиграфии, составу и тектонике меловых отложений.

В послевоенные годы появились работы К. И. Макова (1946), А. А. Макарова (1946), М. М. Цапенко (1947), П. П. Михайлова (1947, 1948, 1951), В. Н. Клыченко (1950), И. Ю. Тяпкина (1940, 1947), И. Ю. Залкина, С. Е. Черпака и М. В. Чиряпиной (1952), О. В. Савицкой (1939, 1940, 1952), О. Р. Ководной (1951), 1952) и В. Н. Соболевской (1951), уточняющие тектонику впадины и стратиграфию мела.

Как видно из вышесказанного, развитие наших знаний о меловых отложениях Днепровско-Донецкой впадины протекало неравномерно и с различной направленностью в разное время — то по линии палеонтологии и стратиграфии, то по линии литологии или тектоники.

До середины XIX столетия геологи и просто путешественники констатировали главным образом распространение ливущего мела и сопровождающих его песков, песчаников, мергелей и глин.

Попытки стратиграфического выделения меловой системы и ее расчленения были тогда основаны преимущественно на петрографических признаках пород. При фактальной изменчивости меловых отложений такой метод привел к тому, что к одним и тем же ярусам были отнесены слои разного возраста. Стратиграфия мела, основанная на палеонтологических данных, начала развиваться с середины прошлого столетия.

Изучение меловых отложений в советский период пошло значительно более ускоренными темпами. При этом, наряду с получением целого ряда новых данных по стратиграфии, было опубликовано большое количество новых геологических работ по тектонике, составу, распространению, полезным ископаемым и подземным водам меловой системы Днепровско-Донецкой впадины. История литологического изучения пород меловой системы рассматривается в соответствующих главах по описанию важнейших типов меловых отложений.

II. СТРАТИГРАФИЯ

Современная стратиграфия меловых отложений Днепровско-Донецкой впадины построена на результатах работ В. Г. Ерофеева, Э. К. Гофманна, П. П. Пятницкого, Г. А. Радзевича, С. И. Никитина, П. П. Чирвинского, Л. Лутугина, П. М. Мефферта, П. С. Шатского, А. П. Иванова, Г. Ф. Мирчинка, А. Д. Архивельского, С. А. Добрава, В. М. Келлера, Н. Т. Завона, О. Р. Коношиной, П. А. Болховитиной, О. В. Савчинской и П. П. Михайлова.

Стратиграфическая схема меловой системы Днепровско-Донецкой впадины приведена в табл. 1.

К табл. 1 необходимо сделать следующие пояснения:

1. К валавию здесь, как это принято на платформе, отнесена зона *Berriasella rjasanensis* L. v. h., которая теперь в Западной Европе выделяется в самостоятельный ярус — берриас.

2. Для готерия, баррем, анта, нижнего альба, верхнего мавстрихта и хоперского горизонта руководящих ископаемых в Днепровско-Донецкой впадине не найдено.

3. Подразделение турона на нижний и верхний произведено по петрографическим признакам, и только в Брянской и соседних областях. Здесь нижний турон представлен пишущим мелом, а верхний — оловками, трепелами или мергелями. Эти подразделения турона с европейским стандартом еще не увязаны.

4. Альб часто называют голцом, а коньяк — амсером, хотя последними двумя терминами обозначают в Западной Европе не вполне синхронные слои.

5. Валажкия, готерия и баррем имеют общее название — мезком.

6. Морские и пресноводные слои, залегающие между юрой и альбом в Орловской, Курской и Воронежской обл., обычно называют вельд-алтом. В Западной Европе, откуда взят этот термин, вельдом обозначают пресноводные отложения, соответствующие нашему рязанскому горизонту, предельному морским осадкам и имеющему более точное стратиграфическое определение, чем вельд. Поэтому употребление термина вельд-алт нельзя признавать удачным и лучше пользоваться выражением мезком и ант.

7. В последнее время появились заметки (Даньшин, 1936; Попов, 1938) о том, будто бы руководящая сивитская форма *Actinocamax verus* Miller встречается в к-ньяке. Однако четкие доказательства этого приведены не были, так как в том мелу, где эта форма была найдена, типично коньякские ископаемые не встречаются.

8. Кампанский ярус здесь делится на три части по петрографическим признакам. Наиболее полно кампан представлен на северной и южной окраинах Донбасса, где его мощность составляет около 200 м. Здесь нижняя часть кампана представлена мелом или глинистыми мергелями, средняя — кремнеземистыми мергелями, а верхняя — песками и сильно песчанистыми мергелями. Для последней части имеется запальная

Стратиграфическая схема меловой системы Днепровско-Донецкой впадины

Верхний отдел меловой системы — Cr₂

Ярусы	Индекс	Руководящие органические остатки
Датский, Dn	Dn	Не найдены
Маастрихтский, Mst	Mst ₂	Не найдены
	Mst ₁	<i>Belemnitella lanceolata</i>
Кампанский, Cmp	Cmp ₃	<i>Belemnitella langei</i>
	Cmp ₂	<i>Belemnitella mucronata</i>
	Cmp ₁	<i>Belemnitella mucronata</i>
Сантонский, Snt	Snt ₂	<i>Pteria tenuicostata</i> <i>Actinocamax verus</i> , <i>Belemnitella praecursor</i>
	Snt ₁	<i>Inoceramus cardissoides</i>
Коньякский, Cn	Cn	<i>Inoceramus involutus</i> <i>Gyroidina exculpta</i>
Туронский, Tn	Tn ₂	<i>Actinocamax intermedius</i> <i>Inoceramus labiatus</i> <i>Inoceramus lamarcki</i> <i>Gyroidina praexculpta</i>
	Tn ₁	
Сеноманский, Cm	Cm	<i>Schloenbachia varians</i> <i>Acanthoceras rhotomagensis</i> <i>Actinocamax primus</i> , <i>Pecten asper</i> <i>Globotruncana</i> aff. <i>apenninica</i>

Нижний отдел меловой системы — Cr₁

Альбский, Alb	Alb ₃	<i>Stoliczka dispar</i> , <i>Mortoniceras inflatum</i>
	Alb ₂	<i>Hoplites interruptus</i>
	Alb ₁	Не найдены
Аптский, Apt	Apt	Флора хвойных и папоротников
Барремский, Brm	Brm	Не найдены
Готеривский, Ht	Ht	
Валанжинский, Vln	Vln ₃	<i>Polyptychites keyserlingi</i>
	Vln ₂	<i>Craspedites glaber</i>
	Vln ₁	<i>Berriasella (rjasanites) rjasanensis</i>

руководящая форма — *Belemnitella langei* Schatsky. Она является синонимом *Bel. supramicronata*, установленной О. А. Денисовой и В. Н. Крестовниковым (1924), и *Bel. problematica* О. К. Ланге (1919). Эта форма описана только в 1952 г. в монографии Найдина.

9. На южной окраине Донбасса вместе с *Belemnitella micronata* встречается и аммонитовая фауна. Сборы окаменелостей произведены мною в 1944 г. и пополнены М. Г. Немпрювской, А. С. Слоним, П. П. Михайловым и мною в 1946 г. Оказалось, что в кремнеземистых мергелях, по определениям Н. П. Михайлова (1947, 1948), содержится *Bostrychoceras poliplocum* Роеш и другие руководящие формы маастрихта. Следовательно, средняя и верхняя части толщ, которая в этой работе описана как кампанская, могут быть отнесены к маастрихту.

Н. П. Михайлов (1948) понижает также границу между сантоном и кампаном, включая в последний штерневую зону. В данной работе я пока придерживаюсь стратиграфической схемы А. Д. Архангельского и Н. С. Шатского с доподнениями Б. М. Коллера по фораминиферам.

10. Ховерский горизонт охватывает верх маастрихта и, появившемуся, включает в себе еще датский ярус. Судя по присутствию аммонитовой фауны в вольских пластовых фосфоритах ховерского горизонта (сборы М. Г. Матесовой и мной), залегающих на мощной толще маастрихтского пишущего мела, эти фосфориты можно относить только к верхам маастрихта. Покрывающий же фосфориты в Урюпинском и Сумском районах небольшой слой опок, который Н. Т. Зюмов включает в ховерский горизонт, отделяется от фосфатно-железородных слоев небольшим прослоем галек и не содержит аммонитовой фауны. Эти опоки, вероятно, принадлежат уже датскому ярусу.

11. Сантон, кампан и маастрихт в СССР имеют общее название — сендов. При этом сантон именуется нижним сендовом, а кампан и маастрихт — верхним.

Некоторые геологи считают сендовом, согласно Х. Кокану, другие три яруса — копык, сантон и кампан.

12. Удовлетворительной стратиграфической увязки границ ярусов меловых отложений, определяемых по макро- и микрофауне, еще не имеется. Границы между сантоном и кампаном, а также между кампаном и маастрихтом, определяемые по фораминиферам, проходят, повидному, немного выше тех границ, которые установлены А. Д. Архангельским по макрофауне, и приближаются к схеме П. П. Михайлова (1951).

III. СОСТАВ И РАСПРОСТРАНЕНИЕ МЕЛОВЫХ ОТЛОЖЕНИЙ

Г. ВАЛАНЖИНСКИЙ ЯРУС

Распространение валанжинских отложений показано на фиг. 4.

На размытой поверхности различных ярусов верхней юры, от келловая по кимеридж, а нередко непосредственно на карбоне или на девоне залегают богатые глаукозитом мелкозернистые песчаники с гальками и шеховатыми конкрециями фосфоритов (фиг. 2). В песчанике встречаются отпечатки или ядра *Berriasetta* ex gr. *rijasanensis* L a h., *B. michelica* P o g. и двусторон плохой сохранности. Иногда в основании этого слоя встречается прослоек зеленого глаукозитового песка. Этот песчаник наблюдал С. А. Добров и А. Э. Константинович в 1936 г. у с. Верды (20 км северо-восточнее г. Сухиничи), где его мощность составляет 0,5—0,6 м. Вероятно, рязанскому горизонту соответствуют зеленые, богатые глаукозитом глинистые пески, равнины в бассейне рек Ресеты, Вытебети и Пугри в Брянской и Орловской обл. Мощность этих песков у с. Хвастовичи и с. Ловать достигает 10 м.

В Брянском и Подбужинском районах под альбскими песками залегают темные глины, вероятно айтские и валанжинские.

На рязанском горизонте, в местах на юрских глинах залегают зеленовато-серые песчаные слюдистые глины с глаукозитом и черными мелкими гальками фосфоритов. Среди этих глин С. А. Добровым и А. Э. Константинович близ с. Богатище (40 км западнее Орла) был найден *Polyptychites* ex gr. *keyserlingi* N o i m. et U h l i g, что дало им основание отнести эти глины к среднему валанжину. В этих же глинах указываются *Craspedites* ex gr. *glaber* N i k., ауселлы и позвонок ихтиозавра. Мощность глин 7—8 м. Отложения валанжина распространены в бассейне р. Болвы и в Карачевском районе. Отсюда они протягиваются, не имея, однако, сплошного распространения, до Курска. При этом мощность их уменьшается до 3—5 м и только у с. Тагия на Оке, повидимому, достигает 12 м.

Вероятно, валанжину принадлежат железные руды с. Зинькина Орловской обл. (50 км на юго-юго-запад от Орла) и окрестностей с. Золотухино Курской обл. (30 км севернее Курска). Эти руды состоят из богатого фосфором сидерита, который частично перешел в бурый железняк. В рудах у с. Золотухино встречаются железистые оолиты.

Более полно валанжин развит в Ливецком районе (фиг. 2, Б). Он здесь начинается конгломератом, который состоит из фосфоритных галек, лавиночных в желтооливато-буром железистом песчанике. Гальки хорошо окатаны и некоторые из них источены сверлящими организмами. Наряду с фосфоритными встречаются гальки кремневой и бурых железняков. В цементном конгломерате были найдены ауселлы и другие двусторонки, обломки аммонитов, зубы рыб и остатки древесины. П. П. Никшич и Я. А. Олейников (1928) относят этот конгломерат к рязанскому горизонту; мощность его до 0,5 м. Он распространен в южной и северо-восточной части Ливец-

кого района и залегают на железисто-оолитовых песчанниках среднего мелового, переходя на более древние зоны.

Выше следуют серо-зеленые мелкозернистые слюдистые пески, также содержащие в основании хорошо омытые фосфоритные гальки. Мощность этих песков обычно 2—3 м, но местами достигает 10 м.

Валдажия заканчивается слоем железистых песков, обычно мелко-, реже — грубозернистых, мощностью до 10 м. Эти пески переслаиваются с рыхлыми железистыми песчанниками и светлыми пластичными глинами. Песчанники большей частью грубозернистые, мощность их до 8 м. В нижней части песчанников И. И. Ницинич и Л. Я. Олейников (1929) нашли

Фиг. 1. Схема распространения валдажских отложений:

1 — песок в границах отложениямелков; 2 — железистый галечник; 3 — площадь современного выносапесков отложениямелков; 4 — глина.

Polyptychites cf. keyserlingi Neum. et Uhlig и *P. (Tennoptychites) hopfoides* Nik Это дало им основание отнести железистые и подстилающие их серо-зеленые пески к валдажике.

Отложения валдажника в Задонском районе, по р. Слешушке у дер. Карташовки и вблизи с. Воскресавки, отличаются повышенной глинистостью и местами целиком переходят в желтовато-бурые глины.

В Тудьской, Орловской и северной части Воронежской обл. очень широко распространены немые нижнемеловые пески (слой 2 на фиг. 2, B). Какая часть из них относится к валдажнику, остается совершенно неясным. Возможно, что этому ярусу принадлежат гравийные пески, подстилающие отлепурные глины в Латинском районе (слой 11 на фиг. 2, B).

По правобережью р. Оки, вблизи Калуги и между Калугой и Алексинем, известны выходы рязанского горизонта и покрывающих его валдажских песков и глин (Зюков, 1937). Рязанский горизонт здесь лежит на размытой поверхности юрских и каменноугольных отложений и пред-

стандены кварцево-глаукоцитовыми песчаниками, обычно сильно жело-
зистыми, с конкрециями сферосидеритов. Кверху досчанники переходят

Фиг. 2. Геологическое колонию валажкыня и вышлюкыных стлыонкыя:

А — район Жидра—Зинево—Сухиничи; Б — Липецкий район; В — Латинский район
Воронежской обл.; Г — Калачевский район Воронежской обл.; 1 — песок кварцевый;
2 — песок кварцевый с глаукоцитом; 3 — глина песчаная; 4 — глина; 5 — песчаник
с кварцевым цементом; 6 — песчаник железистый; 7 — фосфориты; 8 — железистость
в воронках; 9 — доломиты; 10 — известняк; 11 — мел; 12 — мергель; 13 — опока и трепаш
бескарбонатные; 14 — опока и трепаш карбонатные

в плиту кварцево-глаукоцитового фосфорита (20—25% P_2O_5) с *Berriassella rjasanensis* L. et h., *Craspedites* sp. в обломках раковин двустворчатых
и брюхоногих моллюсков, плечеголых и с остатками губок и серпулид.

Выше залегают светлые тонкозернистые пески с прослойками темных
глин и конкрециями сидеритов и бурых железняков, которые относятся,
вероятно, к валажкыню и, может быть, частью к Готервику.

Немного южнее г. Тулы, в Щеняинском районе, рязанский горизонт представлен бурыми песчанистыми железняками или железистыми песчанниками, с гальками фосфоритов и кремной в основании (Зотов, 1937).

Очевидно, во время валажника в Тульском районе были острова, от размывания которых получились галечники, а в заливах или в лагунах накоплялись бурые железняки (может быть сидериты) и железистые песчанники.

Восточнее Тулы валажника представлен кварцево-глаукоцитовыми песками с сдвиг или песчолыками прослоями фосфоритов. Глаукоцит, в изобилии присутствующий в низях толщи, кверху почти исчезает.

В центральной и южной частях Днепровско-Донецкой впадины заведомо валажниковые отложения не установлены, и непосредственно на юру в большинстве случаев налегают альбиновые пески.

Однако возможно, что к валажнику, по крайней мере частью, относятся красноватые глины, известные в Путыле (Новик, 1949), в Краматорском и Славянском районах Донбасса и в ряде мест осевой части Днепровско-Донецкой впадины (Лавшин, 1940, 1947).

Очевидно, в валажнике территория Днепровско-Донецкой впадины была сушией. Море захватывало только ее северную окраину и притом было неглубоким. Оно дважды трансгрессировало сюда из Подмосковной котловины — в рязанский век и в среднем валажнике. К концу валажника море отступило отсюда в область Поволжья.

2. ГОТЕРЦ, БАРРЕМ И АНТ

Охарактеризованные фауной, заведомо валажниковые отложения в Липецком районе (фиг. 3) покрываются континентальной свитой светлых кварцевых песков и песчанников с прослоями огнеупорных глин (фиг. 2, Б, слой 2). В более южных районах эта свита залегает под песками среднего альба (фиг. 2, В, слой 9—11). Следовательно, ее стратиграфическое положение определяется от верхнего валажника по нижней альб исключительно.

Более точные суждения о ее возрасте дают растительные остатки, встречающиеся в песчанниках и глинах Липецкого и Латинского районов. В. Д. Принада (1938) определил среди них отпечатки папоротников и хвойных и пришел к заключению о их принадлежности к антскому веку.

П. А. Быховитина (1951) в образцах огнеупорных глин и лигнитов, собранных автором в с. Латная и с. Черемисиново, нашла большое количество спор и пыльцы, принадлежавших различным видам растений, по ее мнению, также антского возраста. Аналогичные споры и пыльцу определил С. И. Паумова в лигнитах из харьковской буровой скважины. По буровой скважине на ст. Кирпюковка в подсономанских песках давно уже известны лигниты, которые теперь, параллелизуя с харьковскими, можно отнести к анту.

Этим, пожалуй, исчерпываются все прямые и косвенные данные о возрасте меловой континентальной свиты Днепровско-Донецкой впадины.

Ее состав нам также очень мало известен. В Латинском районе (фиг. 2, В) нижняя часть свиты состоит из гравия или гравийных кварцевых песков с косою слоистостью типа потока. Прослоечки (слойки) гравия падают преимущественно к северу, что указывает на существовавшее здесь ранее течение в этом направлении. Зерна гравия грубо окатаны, почти исключительно кварцевые. Полевые шпаты встречаются очень редко. Гравий большей частью имеет светлосерый цвет, но нередко окрашен окислами железа в рыжево-желтые тона. Под глинами были встречены участки яркожелтых песков, окраска которых обязана примесям порочкаватой серы. Это искривляющей формы более или менее округлые, обогащенные серой скопления, достигающие 10—30 см в поперечнике.

Граница их с окружающим гравием порезкал. На сите 0,25 мм сера легко отделяется от гравия. От спички она загорается, изваяя запах сернистого газа.

К северу и северо-западу от с. Латвия гравий сменяется песками, сначала крупными, а потом более мелкими. Таким образом, всякая слоистость и изменение крупности песков указывают на то, что ранее здесь существовала река северного или северо-восточного направления. Первоисточником гравия в таком случае мог быть только Вериюжский

Фиг. 3. Схема распространения отложений готерия, Баррема и апта:

1 — пресноводные пески и глины; 2 — морские пески; 3 — глины с лигнитом; 4 — площади вероятного заноса отложений, впоследствии размывших; 5 — суша; 6 — направление сноса терригенного материала

кристаллический массив. На близость материнских пород указывает также сравнительно грубая окатанность даже крупных зерен.

Непосредственно на гравий или отделись от него прилегом средне- и мелкозернистых тонкослоистых белых «висталообразных» кварцевых досок, залегают линзы огнеупорных глин, протяженность которых иногда превосходит 10 км. Форма линз в плане еще не вполне ясна. Латвийская глина (Землячченский, 1927; Куманин, 1933) состоит из каолинита с примесью гидрослюда, зерен кварца, пирита, гидроксидов железа и органических веществ. Текстура ее ирадиовидная, местами однородная или слоистая. В глине изредка встречаются линзочки кварцевого песка, лигнита или черной глины («чернуха»), обломки обугленной древесины и конкреции пирита или марказита.

Глины покрываются белыми однородными мелкозернистыми кварцевыми песками с линзами белых кварцевых песчаников. Гидроксиды железа в виде неправильных разводов и трубок окрашивают пески и песчаники в рыжий-желтые тона. В качестве цемента этих песчаников служит

регенерированный кварц. Количество цемента небольшое, поэтому песчанники пористы и не очень тверды.

В других районах — Кастренском, Советском, Курском, Чириковском, Хотынецком и у г. Орла — аптские глинны, обладавая хорошей пластичностью, содержат много примесей зерен кварца и гидроксидов железа. Большинство их относится к группе тугоплавких глин. Аптские глинны в районе Брянска и Подбужья еще плохо отличаются от палеозойских.

Наиболее восточным пунктом, где известны аптские пески и огнеупорные глинны, является Новохоперский район (фиг. 2, Г). Здесь они выявлялись у совхоза им. Молотова.

На западе Днепровско-Донецкой впадины, в Каневском районе, вероятно, к нему относятся белые подалебские каолиновые глинны и грубоперьястые кварцевые пески — пески Выриковского.

Накопление огнеупорных и других аптских глин происходило в старцах, болотах или проточных озерах. Обилие растительных остатков, ничтожное количество полевых выветов и сильная их разложимость, а также отсутствие не только растворимых солей и гипса, но даже карбонатных отложений свидетельствуют о влажном и теплом климате аптского века. Это подтверждается также составом флоры папоротников и хвойных.

Таким образом, в палеозойе, готеряе, бареме и анте территория Днепровско-Донецкой впадины была сушией, северный край которой временами покрывался морем. Только в осевой части впадины, на линии Чирковка—Харьков—Славянск, замечается небольшой пресноводный бассейн, в котором отлагались глинны с лигнитами и, может быть, красноватые.

3. АЛЬБСКИЙ ЯРУС

Отложения альбского яруса широко распространены (фиг. 4); они разделяются на ряд зон и по составу довольно разнообразны. Во многих местах прикладность их к той или иной зоне неясна, что весьма затрудняет фациальные сопоставления. Так, например, совершенно неизвестно, куда отнести карбонатные глинны, залегающие под заведомо сеноманскими песками в Киеве. Неясна также граница между сеноманом и альбом в Каневе, вот никаких определенных доказательств принадлежности сеноманитовых песчанников Изюма, Краматорска и Полтавы к сеноману; возможно также, что подстилающие их континентальные пески более древние, чем альб. Довольно условно отнесение к альбу толщи песков в Новохоперском районе и в излучине Дона. Совсем неясны стратиграфические границы альба, прилегающего буровыми сваянками на большей части территории впадины.

Впервые альбская фауна была найдена Г. А. Радловым (1894, 1900.) в районе Канева. Среди нее он определил *Mortonicerus inflatum* S o w. и *Stolyckia dispar* d'O g b., которые являются руководящими формами двух самых верхних зон верхнего альба. Эта и сопутствующая ей другая фауна каневского альба собраны преимущественно в Хибинском озере и представлены ядрами моллюсков, залегающими в песке или в зеленовато-сером мелкозернистом песчаннике. Эти песчанники состоят из зерен кварца и глаукогита, цементированных халцедоном и отчасти опалом. В песчаннике содержится большое количество отпечатков спикул губок. Сами спикулы растворены, а образовавшиеся поры заполнены халцедоном. Средний диаметр зерен кварца и глаукогита 0,1 мм. Полевые шпаты и аптсоровые минералы редки. В песках, среди которых залегают песчанники, нередко встречаются примочки мordenита.

На северной окраине впадины известны лишь редкие находки альбской фауны. В осели фосфоритов у с. Гостомли (45 км юго-западнее Орла)

А. П. Павлов (1901) нашел альбского аммонита *Desmoceras majorianum* d'Orb. Эта форма, вероятно, происходит из сеноманского базального галечника.

В Ставкинском районе на р. Сож к альбу отнесены белые кварцевые пески с глаукоцитом, подстилающие сеноман (фиг. 5, А).

Фиг. 4. Схема распространения альбских отложений:

1 — песок поровый; 2 — песок в глинах поровый; 3 — глина поровая; 4 — мелкозернистый (распространение южной отложений); 5 — отложения верхнего палеогена (через отложения, известняки глин); 6 — глина; 7 — направление течения реки

В 1914 г. А. П. Павлов (1914) в отвалах колодцев у с. Халиво (40 км восточнее Рославля) среди фосфоритов разных типов нашел *Hoplites ex gr. inergartus* В и Г, увеличивающего на присутствие здесь пород среднего альба (фиг. 5, В). Двадцать лет спустя такие же аммониты были найдены П. П. Климентовым.

Среди очатых тонкопесчаных фосфоритных галек основания сеномана в Курском районе мною был найден *Mortoniceras (Schloenbachia) cf. inflatum* S o w. — форма верхнего альба. В основном сеноманском галечнике Курской и Брянской обл. часто встречаются гальки фосфатизованного диатомита, весьма сходные с теми, которые широко распространены в основании верхнего альба Тамбовской, Ульяновской и Саратовской обл.

Очевидно, на северной окраине впадины верхний альб целиком или почти целиком размыт и от него остались только фосфоритные гальки, залегающие в основании сеномана. В таком случае и среднему альбу мы долины отнести подсеноманскую толщу белых кварцевых песков Курской обл. и покрывающие ее черные глины, которые распространены больше в Брянской обл. (фиг. 5, В и Г).

Альбские пески состоят почти целиком из кварца, с незначительной примесью полевых шпатов, глаукогонита и акцессорных минералов. Зерна кварца крупнее 0,2 мм, хорошо окатаны. В Брянском районе и в западных районах Курской обл. белые пески преимущественно крупно-

Фиг. 3. Геологические колонки альб и нижне terciарных отложений:

А — Ставицкий район, в 50 км северо-западнее Рыльска; Б — деревня Дубово; В — Брянский район; Г — Видубицкий район, в 40 км на востоке от Брянска. 1 — песок; 2 — песок кварцевый с глаукогонитом; 3 — глина; 4 — глина известковая; 5 — флюориты; 6 — медь; 7 — глина и траверсы; 8 — глина карбонатная; 9 — известняк.

зернисты и содержат прослойки гравия. В восточном направлении крупность их постепенно уменьшается — в Курском районе они большей частью мелкозернисты, в Щиграх — тонкозернисты и содержат много пластинок мусковита, а на Югу Ольги Воронежа они становятся зеленоватыми, соевыми, глинистыми, сильно слоистыми и неоднородно-мелкими.

Наряду с уменьшением крупности кварцевых зерен белых песков, в восточном направлении увеличивается содержание глаукогнита: с 0,5—1% у Курска и до 6—10% у Воронежа.

В песках нередко встречаются крупные каравии или линзы кварцевых песчаников мощностью до 5 м. Цемент песчаников — роговопривальный кварц.

В Новохоперском районе альб представлен снова грубозернистыми песками с хорошо выраженной косой слоистостью тина потока. Прослойки в этих песках падают к востоку и юго-востоку, что определенно указывает на прежнее существование течения в этом направлении. Пески и здесь состоят почти целиком из кварца, но содержание глаукогнита в них 3—5%. Зерна глаукогнита обычно крупные, 0,2—0,5 мм в диаметре, почковидные.

Фиг. 6. Микрофотография тонкого среза альбской глинки из района Брянска; поры в глинке выволены кристаллическим мордецитом. Ув. 200, без анализатора

Косая слоистость в альбских песках имеется у с. Яхрома, севернее Москвы. Здесь прослойки песка также падают к востоку и юго-востоку. Очевидно, и в Московской обл. существовало морское течение восточного или юго-восточного направления.

Основываясь на данных изменения крупности песков и артефакты во внимание направление древних морских течений, можно сделать вывод, что материнско породы, дающие белые пески Курской обл., находились явно южнее Курска и, вероятно, западнее Гомеля и Чернигова, скорее всего — на северной окраине Украинского кристаллического массива. Первостепенным для образования белых песков Новохоперского района и Дово-Медведицкого пада, очевидно, служил Воронежский массив и покрывавшие его неогло-итские пески.

Фауна белых песков крайне бедна, что, вероятно, зависит главным образом от неблагоприятных условий ее сохранения. В них известны остатки фосфатных раковин *Lingula* sp., отпечатки *Exogyra halioidea* S. v. W., следы ецикул губок и ходы илородных или пескородных животных — вероятно червей. Более обильная фауна двустворчат из Семилукских каньонов еще не изучена.

Об условиях образования белых песков можно сказать не много. Они накопнулись в глубоководном морском бассейне с сильным течением юго-

восточного направления. Допуская существование такого течения, вполне естественно предполагать, что оно возникло не в замкнутом или полузамкнутом бассейне, а шло из альбского моря Польши и Подолия, вдоль долины современной Припяти и через проливы среди впадинностей Украинской кристаллической плиты. Таким образом, приходится допускать связь среднерусского альбского моря с морем Польши и Подолия. Это не согласуется с палеогеографическими построениями А. Д. Архангельского (1924), который западную границу альбского моря Русской платформы проводит примерно по течению Днепра, но вполне совпадает с представлениями А. П. Павлова (1936) и новыми данными О. В. Савицкой (1939), основанными на сходстве альбской фауны Подолия, Западной Украины, Польши и Русской платформ.

Фиг. 7. Микрофотография шлифа альбской глины из района Брянска, с зернами кварца и шаровидной радиolariей. Ув. 100, без окрашивания.

Черные глины, окрывающие альбские пески в Брянском районе (фиг. 5, В), состоят из глауконитоподобного глинистого вещества, зерен кварца, глауконита и чешуек мусковита и биотита. В порах глины изредка встречаются призмочки морденита (фиг. 6). Кроме того, в глине присутствуют рассеянный пирит и органическое вещество. Средний диаметр зерен кварца и глауконита около 0,08 мм. Шаровидные и, реже, башенковидные опаловые панцири радиolariй то тут, то там попадаются в шлифе (фиг. 7).

Следы среднего и верхнего альба на северной окраине впадины сохранились в виде фосфоритных галек, залегающих в основании сеновита. Среди этих галек четко различаются две генерации фосфоритов: 1) хорошо окатанные плоские гальки глинистой разновидности и 2) менее окатанные гальки тонкопесчанистой разновидности. В шлифе видно, что гальки первой генерации состоят из коллоидального курсенита с небольшой примесью мельчайших зерен кварца и глауконита, листочков мусковита и с обильными остатками диатомовых водорослей (фиг. 8) и, реже, радиolariй. По своей пористости, легкости, цвету и обилию остатков диатомей фосфориты этой генерации нередко имеют вид настоящего диатомита, но оказывается, что они состоят не из кремнезема, а из фосфата и содержат до 28% P_2O_5 .

В центре некоторых галек имеется фосфат серого цвета, мягкий, трепеловидный. Иногда его так много, что он составляет большую часть гальки. Размеры гальки обычно 1—5 см по длине оси.

Гальки первой генерации распространены по северному крылу впадины, на пространстве от р. Сож до Хопра. Трепеловидные разновидности встречаются в Щигровском и Курском районах. Как по своему внешнему виду, так и по содержащимся микроорганизмам все эти гальки весьма сходны с фосфоритами, которые распространены, также в виде галек, в основании верхнего альба в Тамбовской, Ульяновской и Саратовской обл. Эти фосфориты происходят из среднего альба. Аналогичные им фосфоритные гальки первой генерации в Брянской, Курской и Воронежской обл. также, вероятно, среднеальбские.

Фиг. 8. Микрофотография шлифа хорошо окатанной гальки глинистого фосфорита Ув. 70, без аналязатора

Гальки фосфоритов второй генерации имеют обычно 2—4 см в диаметре и по составу весьма разнообразны. Часть из них составляет переход от песчаных фосфоритов к глинистым. Местами песчаные гальки цементированы в плиту таким же или близким по составу песчаным фосфоритом. Такая плита вместе с поросшими на ней губками несет явные следы шлифовки, а ее обломки окатаны.

Галька состоит из аморфного и радиально-лучистого курскита с примесью глаукогита, мусковита и большого количества зерен кварца. Встречаются микроклин, гранат, магнетит, мусковит и пирит. Размеры зерен глаукогита обычно 0,1 мм, кварца 0,1—0,2 мм, содержится глаукогита 5%, кварца 35—40%, курскита 51%, прочих примесей 6—7%. Курскит преобладает аморфный, окрашен в темносерый цвет примесью органического вещества. Радиально-лучистый курскит встречается только в сильно песчаных разновидностях, и то в небольшом количестве. Из органических остатков довольно часто шаровидные радиолярии и очень редки башенковидные (фиг. 9). Наряду с фосфоритными гальками часто встречаются фосфатизованные обломки окатанной и источенной древесины, фосфатизованные губки, раковины и ядра двусторок и аммонитов. Из них раковины двусторок — шпирна, арка и ванопей — фосфатизованы,

а раковины устриц остались кальцитовыми. Находка *Schloenbachia cf. inflata* Sow. в фосфоритных гальках второй генерации указывает на принадлежность их к верхнему альбу. Эти гальки широко распространены в северной части Днепровско-Донецкой впадины и встречаются на северозападной окраине Донбасса. Присутствие радиолярий в таких гальках из г. Изюма заставляет сомневаться в принадлежности подстилающих их песков и спонгиозитовых песчаников сомомену.

Приведенные факты позволяют сделать вывод, что хотя в течение альба море и захватило значительную часть впадины (фиг. 4), но оно повсюду было мелким, и сколько-нибудь существенное погружение по осевой линии будущего прогиба еще не происходило.

Фиг. 4. Микрофотография тонкого слоя окаменевших гальки песчаного фосфорита Ув. 70, без выцветов

К юго-востоку от Донбасса, по данным А. Я. Дубинского (1951), в течение альба и частью сомомена была суша с каолиновой корой выветривания.

4. СЕНОМАНСКИЙ ЯРУС

Для пород сеноманского яруса характерно чрезвычайно большое однообразие не только на огромном пространстве Днепровско-Донецкой впадины (фиг. 10), но, пожалуй, и на всей Русской равнине. Нижняя часть сомомена состоит из песков с фосфоритами, верхняя — чаще всего из песчанистого мела, тоже содержащего рассеянные фосфоритные конкреции. Такое большое однообразие сеномана затрудняет выявление его фациальных особенностей.

А. Белорусия

В Бобруйском районе сеноман наблюдался в ледниковых отторженцах. Он представлен мелкозернистыми кварцевыми песками с глауконитом (около 25%) и фосфоритами. В верхней части слоя пески известковистые, а еще выше они переходят в песчанистый мел. Некоторые представления об условиях образования фосфоритов дает характер их нерастворимого остатка.

Фиг. 10. Схема распространения седиментных отложений:

1 — галечники; 2 — пески кварцевые с глаукоцитом; 3 — внизу пески кварцевые с глаукоцитом, сверху — песчаный мел; 4 — внизу пески кварцевые с глаукоцитом и слонголитами или гезами, сверху — песчаный мел; 5 — глина; 6 — окремленные породы; 7 — площади вероятного накопления морских отложений, впоследствии размывы; 8 — суша

Нерастворимый остаток фосфоритов получался следующим образом. Один килограмм конкреций измельчали до трех миллиметров. Навеску в 50 г измельченного фосфорита помещали в батарейный стакан с 2,5 л 5%-ной HCl. Растворение производилось в течение одного часа при комнатной температуре и при энергичном размешивании проволочной мешалкой, приводимой в движение электромотором. В таких условиях фосфат кальция и фосфит растворяются полностью, и то время как силикаты и глины остаются и значительно затраиваются в минимальной степени. Сразу же после растворения в этом стакане производилось отмучивание фракции меньше 0,01 мм. Класс крупнее 0,01 мм рассеивался на ситах в воздух. Минералы подсчитывались в зерлах под бинокулярном. Процент нерастворимого остатка определяли в отдельной навеске.

Изученный таким методом минеральный состав нерастворимого остатка верхнего слоя бобрыйских фосфоритов из док. Охотичи (32 км северозападно Бобруйска) приведен в табл. 2.

Вместе с кварцем подсчитаны полевые шпаты; количество их ничтожно. В число прочих входят акцессорные минералы и комочки глины. Сумма соответствует процентному выходу фракций.

Из табл. 2 видно, что песок — мелкозернистый. Главная масса зерен попадает в фракции 0,25—0,10 мм; глаукоцит тяготеет к более мелким фракциям, чем кварц. Содержание глаукогита в песке довольно высокое — 24,19%.

Механический состав седиментных песков, по данным С. С. Малеяревич и М. М. Цвеною (1934), такой же, как и нерастворимого остатка фосфо-

Таблица 2

Минеральный состав фракций нерастворимого остатка бобруйских фосфоритов (в %)
(Нерастворимый остаток составляет 53,57%)

Минералы	Фракции в мк						
	>4,0	1,0-4,0	4,1-8,15	8,15-16	16,16-32,32	32,32-63,63	>63,63
Кварц	0,16	0,15	8,31	48,51	3,20	3,39	61,62
Глаукофант	0,00	0,002	0,44	17,49	0,84	1,31	24,19
Талькозит	0,00	0,004	0,00	0,63	4,91	1,04	0,08
Слюда	0,00	0,00	1,00	0,00	0,02	0,01	0,08
Прочие	0,00	0,001	0,08	0,11	0,96	1,02	0,01
Сумма	0,16	0,15	8,78	65,75	8,62	2,67	86,13

ритов в нашем анализе. Химический состав фосфоритов и вмещающего их песка, согласно данным этих же авторов, представлен в табл. 3.

Таблица 3

Химический состав фосфоритов и вмещающих их песков из пос. Охотичи
Бобруйского района

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	MnO	SO ₂	P ₂ O ₅	CO ₂	RO	Песок в пробах	Средн.
1	32,11	0,64	8,75	82,75	1,28	0,07	1,87	19,55	3,61	1,37	2,07	99,97
2	38,00	0,70	8,30	28,88	0,72	0,01	2,89	17,41	3,75	1,96	3,84	99,06
3	45,77	1,17	4,73	28,48	1,27	Следы	3,08	14,08	3,73	1,97	2,44	99,37
4	82,18	4,31	8,73	1,43	0,86	»	0,14	0,39	Нер	2,10	2,10	100,19

1 и 2 — фосфориты нижнего слоя; 3 — фосфориты верхнего слоя; 4 — железисто-серый песок.

Эти анализы показывают, что фосфориты нижнего слоя богаче фосфатом, чем фосфориты верхнего, в отношении CO₂:P₂O₅ равно 0,18—0,19, что отвечает курскиту. При микроскопическом изучении фосфоритов кальцит в них не обнаружен.

Километрах в 70 севернее пос. Охотичи, недалеко от мест. Тетерин, в море найдены тонкокристаллические фосфориты, очень сходные с бобруйскими. Очевидно, берег енисейского моря проходил значительно севернее мест. Тетерин.

В верховьях р. Сож, у дер. Стайки (фиг. 5, А), фосфориты находятся в форме желваков и фосфоритной плиты. Механический анализ нерастворимого остатка этой плиты и минеральный состав фракций представлены в табл. 4.

Как видно из этой таблицы, песок фосфоритной плиты — неоднородно-мелкозернистый, глинистый, с примесью кварцевого гравия и значительным содержанием глаукофанта — в среднем около 20%. Окрашенность зерен кварца, имеющих размеры > 0,1 мм, хорошая. Примесь полевого шпата ничтожна.

Таблица 4

Механический состав впадины севомашинского остатка фосфоритной пачки
на деп. Стайки на р. Сож (в %)
(Нерастворимый остаток составляет 48,57%)

Минералы	Фракция в мм							<0,05
	>0,5	1,0-0,5	0,5-0,25	0,25-0,16	0,16-0,08	0,08-0,05	>0,5	
Пески	2,80	1,87	20,79	38,06	2,24	1,22	66,70	—
Глаукоцит	0,00	0,01	1,99	19,22	2,80	0,74	18,76	—
Лягушат	0,01	0,00	0,07	0,12	0,10	0,09	0,59	—
Сляды	0,00	0,00	0,00	0,01	0,08	0,01	0,05	—
Прочие	0,08	0,01	0,12	0,23	0,07	0,03	0,55	—
Сумма	2,80	1,89	22,97	51,56	5,24	2,09	86,45	19,56

Километрах в 25 ниже по р. Сож, у г. Кричева, севомашинский песок, по данным Н. Ф. Лобановой, имеет следующий механический состав (табл. 5).

Таблица 5

Механический состав севомашинского песка в г. Кричеве (в %)

Часть слоя	Мощность в м	Фракция в мм				
		>0,5	0,5-0,25	0,25-0,16	0,08-0,05	<0,05
Верхняя	1,0	2,08	19,45	62,61	5,89	10,02
Нижняя	1,1	0,86	17,59	67,59	5,12	8,84

Как видно из таблицы, севомашинский песок в Кричеве немного мельче, чем в 25 км выше по р. Сож.

Б. Северная окраина впадины

По всей северной окраине впадины севомашинского остатка фосфоритной пачки на белых кварцевых песках альбского яруса. Только в северо-западной ее части он трансгрессивно налегает на более древние отложения. Так, в Браиске севомашинский остаток на темных альбских глинах, далее к северу и северо-западу он переходит на юру и карбон, а в бассейне р. Сож — на девон. Между верховьями Сожа и Десны, по данным Д. И. Погуляева, севомашинский остаток размыт.

Строение севомашинского остатка довольно однообразно (фиг. 2, 5 и 11). Начиная сверху, он разделяется на следующие слои или горизонты:

1. Песчаный мел с редко рассеянными фосфоритными конкрециями.
2. Верхний фосфоритный горизонт — перекрывающие фосфоритные конкреции, залегающие в известняках известняковом слое.
3. Нижний известняково-серый, известняк, с глаукоцитом.
4. Средний фосфоритный горизонт — фосфоритные жалаки, переходящие в фосфоритную плиту. В середине этого слоя местами встречаются фосфоритные гальки.
5. Песок зеленовато-серый, кварцеватый, с глаукоцитом.
6. Нижний фосфоритный горизонт — фосфоритный галечник.

Пески, включающие фосфориты и валегающие между фосфоритными слоями, а также песчинки, включенные в шероховатые фосфоритные конкреции, состоят из кварца, глауковита, долевых ипатов, акцессорных минералов, глинистых частиц и гидроксидов железа.

Фиг. 11. Геологические колонки селенитов и сопутствующих им отложений.

А — Глауковитский район, в 85 км севернее Курра; Б — Дмитровский район Орловской обл.; В — Дмитровский район Курской обл.; Г — Курский район. Д — южнотетивальные суглинки; Е — песок кварцевый с глаукоцитом; Ж — глина; З — фосфориты; И — ил; К — ирредит; Л — ополз в трещины; М — рауволфия. Н — песчинки с гидроксидом железа.

Крупность зерен, их сортировка и соотношение минералов немного изменяются по вертикальному разрезу, но довольно различны в разных районах.

Зерна кварца чаще воднопрозрачны, редко — белые или дымчатые. Погасание нормальное, иногда волнистое. В качестве включений в кварце встречаются рутил, апатит, блотит, мусковит, гематит и пузырьки жидкостей или газов.

Окатанность зерен во фракции $> 0,25$ мм обычно хорошая, но нередко с хорошо окатанными встречаются и грубо окатанные зерна. Некоторые зерна имеют матовую поверхность. Большое количество грубо окатанных зерен кварца в крупных фракциях встречено только у с. Выгоничи, в 30 км юго-западной Брянска.

Из полевых шпатов чаще всего встречаются микроклин и ортоклаз, редко — албита. Окатанность крупных зерен хорошая, выветренность средняя. Количественно полевые шпаты по отношению к кварцу составляют 2—5%.

Акцессорные минералы: магнетит, мусковит, турмалин, эпидот, цинцит, гранат, рутил и дистен.

Глаукоцит встречается в трех разновидностях — зернистой, спайной и пигментной. Зернистый глаукоцит находится в форме округлых, глыбулярных или почковидных зерен темновозеленого или черного цвета. В шлифе цвет его зеленый, иногда внутренняя или наружная часть зерна более бледная.

Редко встречаются зерна, покрытые тонкой темнозеленой оболочкой, состоящей из мельчайших пластинок глаукоцита, ориентированных параллельно поверхности зерна. В поляризованном свете видно, что зерно состоит из агрегата мельчайших кристалликов глаукоцита, обычно 0,01 мм и менее в диаметре. Ориентировка этих кристалликов чаще беспорядочная. В таких случаях при вращении столика микроскопа одинаковое количество кристалликов погаснет и просветлится. При этом остается впечатление, что глаукоцитовое зерно совсем не погасает. В действительности здесь имеется микрозольчатое погасание. Нередко группы кристалликов глаукоцита располагаются своими оптическими осями параллельно друг другу, тогда в шлифе хорошо заметно, как один или несколько участков зерна глаукоцита при вращении столика погасают и просветляются, давая агрегатное угасание.

Наконец, крайний случай, — когда оптически одинаково ориентированные пластинчатые кристаллики глаукоцита образуют пакет, создающий впечатление одного кристалла глаукоцита. Это так называемый спайный глаукоцит.

Пигментный глаукоцит не образует самостоятельных зерен. Он выполняет мельчайшие трещинки в зернах кварца и полевых шпатов, иногда обшпатовывает эти зерна, заполняет каналы спондул губок или пустоты от растворившихся спонкул, замещает курсит поверхности фосфоритных галек и внедряется в фосфатизованные конкренты. Пигментная разновидность глаукоцита встречается довольно редко.

Гидроксиды железа либо неправильно рассеяны в посе, либо образуют шаровидные конкреции. Внутри последних местами сохранился пирит или маршанит.

Минеральный состав ессеманских песков количественно впервые был определен К. Д. Глинкой (1896) в связи с изучением им глаукоцита. Он приводит следующий минеральный состав ессеманских песков (в %):

	Курск	Финляндия
Глаукоцит	6,8	8,4
Глина	6,0	8,2
Вещества, легко растворимые в слабой HCl	3,8	5,8
Кварц и нерастворимые силикаты	84,4	77,6

Нижний фосфоритный горизонт состоит из фосфоритов трех генераций: 1) черные хорошо окатанные гальки глинистого типа, 2) серовато-бурые слабо окатанные тонкопесчаные гальки и 3) серовато-бурые шероховатые песчаные конкреции фосфоритов.

Реако преобладает вторая генерация. Первые две генерации уже описаны в главе об альбеских отложениях.

Фосфориты третьей генерации имеют вид грубопесчанистых шероховатых желваков темносерого или темнобурого цвета. Эти желваки состоят из аморфного курскита с примесью большого количества средне- и крупнозернистого, плохо отсортированного кварцевого песка. В небольшом количестве в них встречаются радиально-лучистый курскит и зерна глаукопита. Количество фосфоритов третьей генерации совсем незначительно.

Таким образом, в составе нижнего фосфоритного горизонта преобладают фосфориты, вымытые из верхнего альба, реже встречаются среднеальбские и совсем редко — сеноманские.

Нижний фосфоритный горизонт распространен на пространстве от Сожа до Холма. Наибольшее развитие он имеет между Брянском и Курском. К северо-западу от Брянска и восточнее Курска, вернее — восточнее шпоры Старого Оскода, он представлен одним-двумя рядами галек или даже единично рассеянными гальками в гравийном песке.

Таблица 6

Механический состав нерастворимых остатков фосфоритов (в %)

Местонахождение	Горизонт	Нерастворимый остаток	Фракция в мм			
			> 0,25	0,25—0,05	0,05—0,01	< 0,01
Сожа	Верхний	29,6	15,6	74,1	6,3	3,4
»	Средний	44,4	12,6	71,6	2,6	13,2
Бачки	Верхний	51,6	26,3	70,3	1,3	2,1
»	Нижний	48,5	0,9	84,5	2,7	11,9
Букань	Верхний	48,4	31,0	62,4	2,8	3,8
Сызна	»	45,4	46,5	45,5	3,1	4,9
»	Средний	44,0	25,2	67,0	4,6	3,2
Брянск	Верхний	51,1	54,8	33,1	2,6	9,5
»	Средний	47,8	58,1	33,8	2,6	5,5
»	»	40,9	37,3	52,1	5,4	5,2
Подбужье	»	37,7	8,2	81,6	6,8	3,4
»	Нижний	38,9	10,1	81,2	4,7	4,0
Ревна	Верхний	Неопред.	53,7	38,1	3,2	2,9
»	Средний	»	62,9	31,3	2,3	3,5
»	Нижний	»	9,4	79,4	3,4	7,8
Дмитриев	Средний	52,3	48,6	41,7	5,2	4,3

Механические анализы нерастворимого остатка фосфоритов всех трех горизонтов приведены в табл. 6. Как видно из этой таблицы, пески, в которых образовались фосфориты нижнего фосфоритного горизонта, evidently были мелкозернисты и хорошо отсортированы. Пески среднего и верхнего горизонтов отличаются большей крупностью.

У северной границы распространения сеномана, у с. Выходы на р. Угре, фосфоритный слой (нижний и средний горизонты) состоит из шероховатых фосфоритных конкреций и большого количества кремневых галек. Здесь уже чувствуется близость берега.

В дополнение к механическим анализам производились определения средних размеров зерен кварца и глаукопита в шлифах. Результаты этих и некоторых других определений сведены в табл. 7.

В этой таблице приведены средние из ряда определений процента P_2O_5 . Содержание курскита получено путем перемножения процента P_2O_5 на коэффициент 2,8. Содержание и размеры зерен кварца и глауко-

ниты определены в нерастворимых остатках и в шлифах. В таблице указаны только средние диаметры главной массы зерен, определенные глазомерно, под микроскопом.

Таблица 7

Состав фосфоритов							
Месторождение	Горизонт	Содержание в %				Размеры зерен в мм	
		Курсок	Кварц	Глауко-нит	P ₂ O ₅	Кварц	Глауко-нит
Павловские хутора	Средний	38,6	53	2,0	13,8	0,50	0,10
Глазуновка	»	39,2	50	1,5	14,0	0,20	0,10
»	Нижний	50,4	36	4,6	18,0	0,15	0,10
Дмитровский	Средний	38,1	53	1,2	13,6	0,25	0,10
Волково	»	41,7	44	3,1	14,9	0,10	0,10
Дмитриев	»	36,4	55	3,6	13,0	0,25	0,10
Курск	»	37,2	51	1,5	13,3	0,30	0,12
»	Нижний	47,6	39	5,0	17,0	0,15	0,12
Шагры	—	46,8	40	6,0	16,7	0,17	0,15
Трухачевка	—	48,4	38	6,5	17,3	0,20	0,15
Курбатово	—	39,2	50	2,0	14,0	0,25	0,10
Старый Оскол	—	39,2	51	1,5	14,0	0,30	0,15

Данные, приведенные в табл. 6 и 7, показывают, что фосфориты нижнего горизонта сравнительно тонкозернисты и отличаются повышенным содержанием фосфата. Во всех фосфоритах по мере уменьшения размеров зерен песка возрастает процент P₂O₅. Размеры зерен у глауконита меньше, чем у кварца, обычно 0,10—0,15 мм.

Средний фосфоритный горизонт — фосфоритная плита, часто переходящая в горизонтальном направлении в фосфоритные желвачки. Высший вид среднего горизонта хорошо описали А. Д. Архангельский и П. И. Никшич (1913, стр. 298): «Почти во всех наблюдавшихся случаях он может быть подразделен на верхнюю, плотную, и нижнюю, пористую части. С поверхности плиты покрыта блестящей коркой желтоватого, синеватого или перламутрового цвета (полиза), толщина которой не превышает 2—3 мм. Верхние 10—12 см слоя непосредственно под поливой представляют нередко почти сплошную плиту, лишь с небольшим количеством пустот, которые выполнены деликим или отчасти песком или песчано-мергельной породой. При более внимательном рассмотрении плиты оказывается, что часть слоя состоит из неправильных томных желвачков песчаного фосфорита, спаянных в одно целое более светлым фосфоритовым цементом. . . Нижняя, большая часть слоя имеет пористое строение и состоит из неправильно перопутывающихся, довольно крупных срестков песчанитового фосфорита, неплотно связанных между собой и подразделенных промежутками, которые заняты песком или песчано-известковой массой. От нижней поверхности плиты в подстилающие его пески спускаются отростки самой разнообразной формы и величин и нередко напоминающие корни».

Это описание сопоставочной фосфоритной плиты Дмитриевского узла типично для всей Днепровско-Донецкой впадины. Нужно еще добавить, что над плитой в известковистом песке залегают мелкие фосфоритные желвачки, иногда обособляющиеся в самостоятельный фосфоритный слой, но нередко они цементированы с фосфоритной плитой, составляя с ней одно целое.

Выделенные А. Д. Архатгельским и И. И. Настичем две части фосфоритной плиты имеют, по моим наблюдениям, **разный состав и разное происхождение.**

Нижняя часть фосфоритного слоя состоит из серовато-бурых, шероховатых, **сильно песчаных фосфоритных конкреций**, то залегающих отдельно, то образующих **сростки разнообразной величины и формы** (фиг. 12). Эти конкреции и сростки имеют **однородный состав, без каких-либо видямых слоев нарастания.** В шлифе наблюдаются окатанные,

Фиг. 12. Фосфоритные конкреции из нижней части среднего фосфоритного горизонта. Брянск. Нат. вел.

почти соприкасающиеся между собой зерна кварца (52%), между которыми заключен **гнездовидный курсит**, а стенки оставшихся пор покрыты корочкой **радиально-лучистого курсита** (фиг. 13 и 14). Эта корочка обычно имеет толщину 0,01—0,02 мм; она то однородная, то в ней выделяются еще более тонкие слои, окрашенные в различные оттенки примесью органического вещества.

В шлифе местами встречаются участки почти чистого фосфата. Нередко можно заметить, что они представляют собой скопления **фосфатавананитов** коррозийной или неправильной формы (фиг. 15). Во многих случаях такие скопления не обнаруживают никаких признаков органического происхождения. Встречаются участки шлифа, сложенные **фосфатавананитовыми коррозиями.**

Верхняя часть фосфоритной плиты имеет довольно сложное строение. Она состоит из **шероховатых и слегка окатанных фосфоритных конкреций**, коричневых снаружи и серых внутри. Если конкреции нижней части плиты имеют 3—6 см в поперечнике, то в верхней части они заметно меньшего размера, обычно 1—3 см в диаметре. Кроме того, конкреции верх-

ней части плиты имеют один или несколько линзовидных концентрических слоев нарастания фосфорита. Эти слои иногда резко отличаются

Фиг. 13. Микрофотография шлифа сенонского фосфорита из нижней части среднего горизонта. Стенки пор между песчинками покрыты илленками радиально-лучистого курскита. Дмитриев. Ув. 70, без анализатора

Фиг. 14. Микрофотография шлифа сенонского фосфорита из нижней части среднего горизонта. Между зёрнами кварца видны темные выделения гроздевидного курскита; стенки пор в фосфорите покрыты радиально-лучистым курскитом. Брисик. Ув. 100, без анализатора

один от другого по цвету, по содержанию, размерам и соотношению зерен кварца, глауконита и органических остатков, иногда же они между собой

очень сходны. Часто на границе между двумя слоями нарастания в шлифе видна тонкая подложка курекита, окрашенная в бурый цвет.

Слой нарастания иногда различается по степени фосфатизации или по содержанию кальцита. В более ранних слоях раковины фораминифер и призмы иноцераров обычно полностью замещены фосфатом, а в более молодых слоях они остались кальцитовыми.

Концентрические слои нарастания соседних конкреций, сливаясь между собой, образуют фосферитные сростки, которые, покрываясь новыми слоями нарастания, превращаются в аггломерат (фиг. 16) или фосферитную плиту. Последняя продолжает покрываться новыми, уже горизонтальными, но тоже линзовидными слоями нарастания фосферита.

Фиг. 15. Микрофотография шлифа геоманского фосферита из нижней части среднего горизонта. Черные зерна - фосфатизированные нодулы. Бранск. Ув. 50, без выжигателя

Так образуется долина, или гляцевая корочка курекита, слоистобразный вид которой приводит к изумлению многих исследователей.

Такой же гляцевой корочкой покрыты многие фосферитные желваки, залегающие выше фосферитной плиты.

Последним слоем нарастания фосферитной плиты является белый фосферит (см. фиг. 16). Гляцевая корочка на нем не наблюдалась, встречается он довольно редко.

Некоторые фосфериты имеют вкрасты пирита, обычно окислившегося в бурый железняк.

Поверхность фосферитной плиты иногда обнаруживает явные следы шифонки в виде гладкой поверхности, у которой видны сегменты частью стертых зерен кварца, глаукогонита или даже конкреций. Некоторые конкреции верхней части плиты также имеют поверхности шифонки или окатывания, обычно закрытые позднейшими слоями нарастания. Со стороны шифонованной поверхности фосферит пронизан пигментным глаукогонитом, гидронисемид железом, а поры в нем иногда заполнены фосфатом третьей стадии выделения.

Разрыв на границе нижней и верхней частей фосферитной плиты обычно не сопровождается притоком нового терригенного материала.

Средний фосфоритный горизонт не всегда представлен плитой, часто она в горизонтальном направлении переходит в фосфоритные желваки, которые далее снова сменяются плитой. Несмотря на большое количество проведенных исследований, до сих пор не удалось установить какой-либо закономерности в распространении плиты и фосфоритных желваков.

Фиг. 16. Сростки фосфоритных конкреции с кристаллами белого фосфорита. Брянск. Пат. вел.

Механический состав нерастворимых остатков фосфоритов среднего горизонта приведен в табл. 6. В дополнение к ней приведем минеральный состав фракций механического анализа нерастворимого остатка фосфоритов из Брянска (табл. 8).

Таблица 8

Минеральный состав (в %) фракций нерастворимого остатка фосфоритов из Брянска (Нерастворимый остаток составляет 55%)

Минералы	Фракция в мм							
	>1,0	1,0—0,5	0,5—0,25	0,25—0,10	0,10—0,05	0,05—0,01	>0,01	<0,01
Кварц	0,29	2,29	37,29	30,24	4,27	1,84	76,22	—
Глаукоцит	0,00	0,01	1,60	6,05	1,57	0,63	9,86	—
Лимонит	0,00	0,00	0,05	0,06	0,03	0,02	0,16	—
Слюда	0,00	0,00	0,00	0,00	0,04	0,06	0,10	—
Прочие	0,15	0,01	0,16	0,17	0,04	0,02	0,53	—
Сумма	0,42	2,31	39,10	36,52	5,90	2,57	86,87	13,13

Как видно из табл. 6 и 8, песок в брянском фосфорите среднезернистый и довольно однородный. Глаукоцит в нерастворимом остатке содержится в количестве 9,86% и тяготеет к фракции 0,25—0,10 мм.

Остальные компоненты присутствуют в ничтожном количестве.

В других районах состав песков различен, но сортировка везде довольно хорошая. Содержание глаукоцита в фосфоритах обычно не превосходит 6%, при этом в средне- и крупнопесчаных разностях фосфоритов его мало, а в мелкозернистых — всегда больше.

На микрофотографиях шляфов также видно, что песок в фосфоритах довольно однородный, зерна большей частью угловатые, при этом в Брянске они крупнее (фиг. 17), чем в Сеще (фиг. 18). По своему составу сещинский фосфорит тяготеет к глинистой разновидности.

Фиг. 17. Микрофотография шляфа брянского фосфорита из верхней части среднего горизонта. Брянск. Ув. 25, без анализатора

Верхний фосфоритный горизонт состоит из конкреций, ничем существенным не отличающихся от тех, которые залегают на фосфоритной плите. Обычно это шероховатые коричнево-бурые конкреции диаметром 1—4 см, иногда образующие сростки или даже цементированные в самостоятельную фосфоритную плиту. Почти всегда они содержат кальцитовые скелеты фураминифер и остатки призматического слоя раковин иноперамов. Фосфат — аморфный курский, обычно с хорошо выраженным сетчатым строением. Состав фосфоритов в среднем таков: 48% курскита, 35% кварца, 13% кальцита, 4% глаукоцита.

Верхний фосфоритный горизонт встречается лишь спорадически в Брянской, Курской и Воронежской обл., чаще всего соответствующее ему фосфоритные желваки рассеяны в песке, не образуя самостоятельного прослоя.

В песках, которые подстилают фосфоритные слои, встречаются весьма своеобразные крупные, до 30—40 см в поперечнике, серые, сильно песчаные, шероховатые фосфоритные конкреции, так называемые сиваны, или толокушки. Форма их весьма разнообразная — караван, цилиндры, диски, плоские эллипсоиды или совершенно неправильные образования. Их поверхность бывает покрыта расплывчатыми бороздами и углублениями, напоминающими ходы плодных животных. Это не следы сверля-

щих организмов, в результате неравномерной избирательной фосфатизации песка, жарытого ходами иловых или песчанных животных. Такие ходы действительно наблюдались в песках, где залегают толлокушки.

Состав толлокушек следующий: кварцевого песка 70—80%, курскит 10—25%, глаукогита 2—5%. Курскит — гроздевидный, серого и темно-серого цвета, аморфный и в небольшом количестве радиально-лучистый. Последний тончайшими корочками покрывает стенки пор в конкрециях.

Фосфоритные конкреции из песчанитового мела имеют округлую форму и небольшие размеры, обычно 0,5—3 см в диаметре. Цвет их поверхности чаще всего коричневый, до черного, разных оттенков, на расколе — серый. В некоторых конкрециях обнаруживаются слои нарастания.

Фиг. 18. Микрофотография шлифа сеноманского фосфорита из верхней части среднего горизонта. Село Сенце. Ув. 25, без декальцинации.

При помощи шлифов и химических анализов установлено, что они состоят из аморфного курскита (55—70%), зерен кварца (10—30%), глаукогита (2—5%), кальцита (3—16%) и в форме порошковой массы, кокколитов, фораминифер, призм инодермов и обломков других раковин, а также глинистых примесей в гидроксидной железе.

В распределении кальцита и фосфата наблюдается интересная закономерность. В наружной части конкреции кальцит отсутствует и все кальцитовые скелеты организмов (кокколитов, фораминифер, инодермов и др.) замещены фосфатом. По направлению к центру появляются сначала кальцитовые призматические инодермы, затем кальцитовые раковины фораминифер и, наконец, в центральной части конкреции кальцитовые органические остатки совсем не затронуты фосфатизацией. В одних конкрециях процесс фосфатизации выражен сильнее, в других — слабее, т. е. в одних все кальцитовые скелеты организмов фосфатизованы полностью, в других кальцитовые скелеты фораминифер встречаются у самой периферии конкреции; в одних зоны различной фосфатизации узкие, в других — широкие. Однако во всех случаях направленность процесса остается одна и та же — фосфатизация кальцитовых органических остатков и, очевидно, сопровождающего их неорганического кальцита, т. е. фосфатизация определенного участка мела, происходящая от его периферии

в центре. Отсюда очевидно, что фосфоритные конкреции, рассеянные в мелу, являются метасоматическими* образованиями, происшедшими в результате замещения мела фосфатом.

Очень редко в песчаном мелу встречаются белые шероховатые фосфоритные конкреции. Они тоже состоят из аморфного курекита с примесью песчанистого материала и кальцитовых органических остатков. Так как на них отсутствует корочка, то они по внешнему виду похожи на мед.

Там, где фосфориты залегают вблизи водоносной зоны, они подвергаются выветриванию. При этом в первую очередь, начиная с величины рН 7,5 и ниже, происходит вынос карбоната кальция. Когда карбонат кальция выщелочен и кислотность поступающих вод увеличивается до

Фиг. 19. Микрофотография шлифа севоанского мела из района Курска. Видны фораминиферы и призматические раковины инвертеbrates.
Ум. 20. без анализатора

рН 6,5, тогда начинает выщелачиваться фосфат. В породах, имеющих рН 6,0 и ниже, фосфат уже выщелочен (Буинский, 1951).

Песчанистый мел имеет местное название — «сурья». Он состоит из поршневатого кальцита, кокколлитов, фораминифер, призм илопераммов (фиг. 19), обломков и целых раковин двустворчат, илченогих, мшанок и трубок черной, а также из примесей зерен кварца, глаукогита и редко рассеянных фосфоритных конкреций. Количественное соотношение этих компонентов в различных частях песчанистого мела и в подстилающем его песке показано в табл. 9.

Приведенная таблица состава севоанского мела — обобщенная. Содержания в ней данные получены разными путями и округлены. Конкреции и макроорганизмы сортировались ручной разборкой и вальсизировались. Минералы и микроорганизмы определены в шлифах и в препаратах отмучевых тонких фракций. Пирит определен в образцах из буровой скважины, так как в обнажениях он превращен в гидроксид железа.

Из табл. 9 видно, что снизу вверх мед постепенно делается менее песчаным и обогащается кальцитом. Среди последнего наибольшее значение имеют обломочки призматического слоя раковин илопераммов, кокколлиты и так называемый поршневатый кальцит. Присутствие значительного количества призм илопераммов придает мелу грубый, как бы песчанистый облик.

Состав покладистого песка и подстилающего его известнякового песка
из Курки (в %)

Компоненты	Песок	Покладистый песок		
		песк	гравелик	мерг
ИОДОШКАТЫЙ КАЛЬЦИТ	2,0	10,0	0,0	20,0
Кремниевые минералы				
Кварц	0,0	20,0	4,0	1,0
Полевые шпаты	1,0	0,8	—	—
Акцессорные минералы	0,5	0,8	—	—
Каолинит и гидрослюда	0,5	5,1	1,5	1,0
Сумма	07,5	30,2	4,5	2,0
Аутигенные минералы				
Глаукозит	5,8	0,5	2,5	0,7
Курский в конкрециях	4,5	3,0	2,8	2,6
Пирит и марказит	1,0	0,5	0,5	0,4
Марганит	1,0	1,0	0,5	0,5
Сумма	12,3	5,0	6,3	4,2
Бальзитовые органические остатки				
Конколаты	2,0	0,0	30,0	0,0
Фораминиферы	1,4	4,0	0,0	3,0
Пряжки впацерион	0,0	30,0	12,5	10,0
Прочие двустворки	2,0	1,5	1,5	1,0
Плеченьки	1,0	1,5	3,0	1,0
Брахоподии	0,2	0,2	0,2	0,2
Мшанки	Рядом	0,5	0,2	0,2
Трубки терий	*	0,5	0,2	0,2
Сумма	14,6	40,8	37,7	37,6
Курский органические остатки				
Губки	1,5	2,0	1,0	0,8
Кости в зубы респалии и рыб	1,5	0,5	0,5	0,2
Испорлаты	1,0	0,5	0,2	0,2
Сумма	3,5	3,0	1,7	1,2
Химические компоненты				
CaCO ₃	17,16	67,19	86,41	66,22
SiO ₂	73,30	36,16	5,79	3,54
Al ₂ O ₃	2,19	1,77	1,42	1,28
Fe ₂ O ₃	2,36	1,48	1,18	0,79
F ₂ O ₄	2,83	2,38	1,91	1,54

Отсутствие слоистости в меду облавно жизнедеятельности плодных животных, следы передвижения которых наблюдались во многих местах. Особенно отчетливые ходы илоядов, увлекавших мел в песок, и в оборот, песок в мел, видны в приконтактной части песка с медом. Длина некоторых ходов по вертикали достигает 0,6 м.

Несомненно, что видимая непрерывность перехода песка в песчаный мел в значительной мере создана илоядами.

Химический состав песчанистого мела Курской обл. приведен в табл. 10.

Таблица 10

Химический состав образцов песчанистого мела из Курской обл. (в %)

№ образца	Невыстаоримый остаток	SiO ₂	CaO	MgO	P ₂ O ₅	CO ₂	CaCO ₃
1	14,32	1,41	—	—	0,28	—	88,12
2	54,37	5,01	—	—	0,20	—	40,38
3	31,26	3,49	—	—	0,82	—	64,86
4	4,82	0,25	52,73	0,40	0,19	41,40	98,78

1 — дер. Ибавки, в 50 км северо-восточнее г. Дмитрова, верхний слой (по А. Н. Дительгарду, 1867); 2 — отсюда же, нижний слой (по А. Н. Дительгарду, 1867); 3 — село Слободы, в 20 км на северо-северо-востоке от Курска (по А. Н. Дительгарду, 1867); 4 — Курск, верхний слой (по Г. Е. Бузыкинскому).

Как видно из этих анализов, состав песчанистого мела весьма различный. Это вполне соответствует и внешнему, пестрому облику породы. Содержание в меду нерастворимого остатка, состоящего главным образом из кварцевого песка, изменяется от 1 до 50%.

По направлению Брянск—Курск—Воронеж, т. е. по простиранию впадины, песчанистый мел почти не меняет своего состава. Отметим лишь, что нижняя часть песчанистого мела в Щиграх состоит почти целиком из призм иноцерамов. Однако, несмотря на обилие этих остатков, более или менее крупные обломки раковин иноцерамов, как здесь, так и в других районах, являются чрезвычайно большой редкостью.

Вкряк простирания впадины песчанистый мел также изменяется мало. Только у самой северной границы своего распространения, у дер. Глазунки, мел замещается песками.

В. Город Киев

Состав сеноманских отложений г. Гёбена приводится нами по данным В. И. Лучицкого (1926). В основании венемая залегают карбонатно-губковый слой, известняк также под названием серо-зеленых сутанников или песчанистой глины.

Порода — зеленовато-серого цвета, частью довольно рыхлая, частью плотная. Она состоит из многочисленных спикул кремневых губок, большого количества мельчайших (0,003 мм в диаметре) шариков кварца и глинистого материала. Кроме того, в породе рассеяны ромбодры кальцита, 0,02—0,08 мм в поперечнике, и /иногда — мелкие зерна глаукопита. Количество ромбодров кальцита местами очень значительно. Встречаются участки совершенно рыхлой сыпучей породы, образованной ромбодрами кальцита, спикулами губок и небольшой примесью других веществ. Порода характеризуется неустойчивостью состава — в одних случаях кальцит отсутствует совершенно, в других — без спикул губок и много глинистого вещества.

Обычно в рыхлой массе породы присутствуют стяжения гезов и эллипсоидальные конкреции.

Стяжения гезов имеют совершенно неправильную форму. Внутренняя часть стяжения крепкая, плотная, почти сплошная, снаружи она постепенно становится пористой, менее крепкой и затем незаметно сливается с окружающей довольно рыхлой массой. По мнению В. И. Лучицкого, стяжения гезов образовались вследствие растворения спикул губок, а также опаловой и кварцевой кремниелоты.

Эллипсоидальные конкреции обычно имеют от 5 до 50 см в диаметре. По внешнему виду они похожи на сферосидериты и внутри нередко содержат окаменелости. Химический состав губково-ромбического песча и заключенного в нем эллипсоидального стяжения следующий (табл. 11).

Таблица 11

Химический состав (в %) губково-ромбического песча (обр. 1) и эллипсоидального стяжения (обр. 2) из г. Киева

(По В. И. Лучицкому)

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	FeO	MgO	CaO	H ₂ O	CO ₂	Сумма
1	54,14	6,18	1,37	1,35	0,94	18,10	3,25	14,96	100,49
2	57,05	—	—	5,35	—	5,72	—	1,46	—

На основании этого анализа В. И. Лучицкий предполагает, что эллипсоидальные стяжения представляют собой силикаты кальция и закиси железа. Это необычный минерал в осадочных породах и поэтому заслуживает дальнейшего изучения.

Авдоговичная порода известна в подмеловых отложениях г. Люблица. Возраст ее там тоже альб-сенманский.

Выше идет газовый или песчано-газовый горизонт. По своему составу он крайне беден железом даже в пределах г. Киева. Мощность его 16 м.

Все песчано-газовые слои водоносны. Скопления спикул губок действуют как войлок — хорошо пропускают и отдают воду и не засоряют фильтров.

Гезы присутствуют в виде конкреций крайне неправильной формы, часто со сквозными отверстиями, иногда в виде стрижков. Они состоят главным образом из спикул губок и зерен глаукогонита, цементированных халцедоном и, частью, опалом. В небольшом количестве присутствуют также и зерна кварца. Спикулы губок в гезах обычно растворены, а их место занимают опал и шарики кварццола.

Пески газового горизонта состоят преимущественно из зерен глаукогонита (10—13, иногда 35%) и спикул кремневых губок, частично растворившихся. В большом количестве присутствуют кварциновые шарики и радиально-лучистым строением, нередко соединяющиеся в гризды. Размеры этих шариков обычно 0,003 мм в диаметре, иногда 0,015—0,02 мм. В отличие от халцедона, оптического характер волокон и них водонепроницаемы.

В рыхлой массе породы, преимущественно в нижней половине горизонта, рассеяны мелкие (0,05—0,02 мм в поперечнике), часто прокрашенные образцовые ромбоиды известкового шпата.

Глинистые прослои образованы мелкодисперсным с высоким содержанием спикул губок и шариков кварццола, изредка — кальцита, а также мелких зернышек кварца и глаукогонита.

В самом песке изредка попадаются кристаллики турмалина, рутила, зерна полевых шпатов, граната и листочки мусковита.

Карбонатно-губковые и песчано-газовые слои, возможно, относятся к альбу. Их покрывают крупнозернистые пески и гравий с гальками серой, серых, с глянцовой черной попорхистью, как бы окатанный. Размеры гравия и галек кремней крайне разнообразны — от 2 до 20 и более см в поперечнике. Аналогичные кремни встречаются в меловых песках Каневского района. Пески не содержат глинистых примесей, количество глаукогнита в них до 12%. Средний диаметр зерен кварца 1,3 мм.

Сеноман заканчивается среднезернистыми песками, которые состоят из округлых зерен кварца, глаукогнита (10—15%) и, редко, полевых шпатов. Иногда встречаются яркочелюные прослои с содержанием глаукогнита свыше 50%. Размеры зерен кварца 0,2—0,3 мм, редко до 1 мм в диаметре. Отдельные прослои песков бывают богаты глинистым материалом с редкими чешуйками мусковита или сериями глаукогнита. В песках этого слоя часто встречаются стяжения серого халцедонового песчаника с крайне неправильной поверхностью. Мощность слоя гравия 0,5 м, песков — 4 м.

Г. Каневский район

Состав и фауну альбених и сеноманских отложений здесь изучали Г. А. Радевич (1894, 1900^{1,2}), В. И. Лучицкий (1913) и О. Р. Коноплина (1951^{1,2}). В 1945 г. мне так же удалось посетить этот район.

Нижняя часть альб-сеноманской толщи представляет собой небольшой слой серого песчаника с черными гальками фосфоритов и с отпечатками раковин *Pecten* и *Lingula*. Выше идут зеленовато-серые среднезернистые чварцевые пески с темносерыми конкреционными песчаниками, содержащими *Neithea quinqucostata* Sow. и отпечатки других двустворок, идолой сохранности. Эти песчаники состоят из зерен кварца (30%), полевых шпатов (3%), глаукогнита (5%), окатанных обломков раковин двустворок, плечених и неопределимых карбонатных зерен (7%), а также из глинисто-кальцитового среднезернистого цемента (55%). Часть раковин моллюсков окварцована. Диаметр зерен кварца чаще всего 0,2—0,3 мм. Известковые частицы в виде иголок или призмочек (якоряшек, обломки раковин) встречаются и в песках. Вместе с ними изредка попадаются раковины фораминифер, коккоиды и примочки целозитов.

В вышележащих песках рассеяны крупные шероховатые конкреции — явки. Они состоят из зерен кварца (25%), известняка и обломков раковин моллюсков (15%), тонко рассеянного кальцита, глаукогнита (3%) и аморфного курекита, цементирующего все эти компоненты.

Песчаники залегают в этих песках в виде прослоев, лент и конкреций неправильной формы. Цвет их серый или зеленовато-светлосерый, вдоль трещин они иногда окрашены гидроокисями железа в красный цвет. Внешняя часть конкреций обычно рыхлая, цементирования опалом и постепенно сливается с окружающим ее песком. Внутрь она без резкой границы переходит в твердую сливную массу, цементированную халцедоном и кварцем.

В состав песчаников входят зерна кварца (10—15%), полевых шпатов (1—2%), известняка (10—20%), глаукогнита (3%), опала, халцедона и кварца. Опал находится в форме рассеянных шариков, цемента, выполнений каналов синкул губок и составляет сами синкулы. Последние большею частью растворены, а образовавшиеся пустоты заполнены халцедоном. Обломочные зерна имеют средний диаметр около 0,1 мм, слегка окатаны.

Во многих песчаниках обломочные зерна облепены толстой (0,01 мм) пленкой опала, стенки пор покрыты более толстой — 0,1 мм — корочкой халцедона, а оставшиеся пустоты выполнены кварцем и халцедоном.

Обломочные зерна в прослоях гравия грубо окатаны, но среди них встречаются и очень хорошо округленные песчинки с блестящей поверхностью.

Песчано-гравийный горизонт Киева, вероятно, соответствует пескам Киевского района. Отсутствие в этих слоях опаловых спикул губок скорее можно объяснить не фациальными особенностями, а растворением их грунтовыми водами главным образом после поднятий выше уровня моря.

Верхняя часть толщи песков, слоев 2—5, начинается прослоем кварцевого грубо окатанного гравия с черными глянцевыми песчинками и с галечками кремней. Выше идут мелкозернистые кварцево-глаукокиевые пески с одним или несколькими небольшими прослойками оризональных фосфоритных конкреций.

Эти пески содержат мельчайшие призмочки деолитов, но, в отличие от железистых песков, в них в изобилии встречаются конколлиты и песчинки известняка редка или отсутствуют.

По данным В. И. Лучицкого, фосфориты состоят из кластических зерен и цемента, соотношение которых крайне непостоянно. Среди кластических зерен преобладают кварцевые; они обычно угловатые, иногда слабо окатаны. Изредка попадаются зерна полевых шпатов — ортоклаза, микроклина и платиноклаза, реже встречаются гранат, турмалин и мусковит. В довольно большом количестве присутствуют глаукоцит, обычно — почковидного очертания. Цемент имеет светлый и буроватый цвет, тонкозернист и слабо действует на поляризованный свет. Иногда наблюдаются каемки, окружающие кластические зерна. Толщина их 0,012 мм, дупреломление 0,010. Из органических остатков чаще всего встречаются спикулы губок и раковинки фораминифер. Содержание P_2O_5 в фосфоритах варьирует от 15 до 18%.

Подтверждая это описание, я не могу согласиться ни с отнесением почковидного глаукоцита к кластическим минералам, ни с тем, что каемки окружают кластические зерна. Здесь речь идет о каемках радиально-лучистого курснитом, которые в действительности покрывают стенки пор в фосфорите. Спикулы губок растворены полностью и от них остались лишь отпечатки, а у некоторых сохранился осевой канал, выполненный курснитом. Следов спикул губок в фосфоритах бывает настолько много, что некоторые из них представляют собой фосфатизированный скелетит.

Вверх пески непрерывно переходят в песчанистый мел, состав которого, по данным Г. А. Радкевича и В. И. Лучицкого, представлен в табл. 12.

Таблица 12

Химический состав мела и фосфоритов из Киевского района (в %)

Часть слоя	Порода	Нерастворимый остаток	P_2O_5	CO_2	$CaCO_3$
Верхняя	Мел	10,20	3,11	39,04	88,73
То же	Фосфорит	18,1	24,0	—	—
Средняя	Мел	23,30	6,58	33,26	75,59
То же	Фосфорит	28,5	20,5	—	—
Нижняя	Мел	—	—	—	63,40
То же	Фосфорит	25,8	18,0	—	—

Нерастворимый остаток мела определялся в уксусной кислоте, а фосфоритов — в крепкой HCl . Анализы моих образцов мела подтвердили

данные Г. А. Радкевича и дополнила определением CaCO_3 в нижней части слоя мела.

Из этой таблицы видно, что снизу вверх в меду происходит уменьшение нерастворимого остатка и увеличение содержания CaCO_3 . В фосфоритах также снизу вверх наблюдается увеличение процента P_2O_5 и уменьшение нерастворимого остатка. Вместе с этим, как и меду, так и в фосфоритах, снизу вверх происходит уменьшение примеси песка и размера его зерен и увеличение количества глинистых частиц, так что мел в самом верху переходит в молочнодобный мергель или глинистый мел.

Фосфориты из песчанистого мела содержат небольшую примесь кварца, полевых шпатов, глауковита и кальцита. Последний находится в форме скелетов фораминифер и порожковатой массы. Фосфат представлен аморфным курскитом. Встречаются отпечатки спикул губок.

Песчанистый мел изучался мною в шлифах и в препаратах отмученных фракций. Содержание CaCO_3 определено методом титрования. Состав мела оказался следующим (табл. 13).

Таблица 13

Состав мела из Калева (в %)

Часть слоя	Карбонатная часть					Силикатная часть		
	CaCO_3	Конго-литы	Фораминиферы	Иноперамы	Прочее	Глина	Глауко-нит	Кварц
Верхняя	88,6	75	5	0,5	8,0	10,0	0,4	1
Нижняя	63,4	49	8	1,0	5,4	9,6	7,0	20

В числе прочих карбонатных частиц в состав мела входят главным образом порошковатый кальцит и отчасти раковины моллюсков. Вместе с глиной подсчитаны частицы опала и кристаллики деолитов. Количество полевых шпатов (преимущественно ортоклаз и микроклин) в нижней части слоя достигает около 3%, что вместе с кварцем составит около 20%. Сенманский возраст мела недавно подтвержден О. Р. Конопляной (1951.) по фауне фораминифер.

Д. Город Полтава

Благодаря работам Г. М. Захарченко (1939), альб-сенманские пески Полтавы изучены сравнительно подробно. Им исследованы образцы из пяти пунктов, на основании чего составлен следующий сводный разрез:

Ст 1. Пески мелкозернистые с прослоями темнозеленых глин и сливистого песчаника	13—19 м
Ст 2. Пески мелкозернистые с редкими и местами обильными кремни	8—10 м
Алб? 3. Пески крупно- и, частью, среднезернистые, с прослоями и конкрециями песчаника со спикулами губок	10—13 м
Алб? 4. Пески серые, неоднородные, среднезернистые, с прослоями песчаных глин	21—28 м

Общая мощность альб-сенманской толщи варьирует в разных пунктах от 58 до 66 м. Механический состав песков, по данным Г. М. Захарченко (1939), приведен в табл. 14.

Как видно из табл. 14, в мелкозернистых песках слоев 1 и 2ряду с обломками песчаника и кремня присутствует довольно много средних и крупных зерен, а в слоях 3 и 4 — зерен гравия. Обращает на себя внимание ничтожная примесь тонких частиц, особенно в слоях 3 и 4. Отсорти-

Пилообразный механический состав альб-сеноманских песков г. Полтавы (в %)

№ слоя	Диаметр зерен в мм					
	>2,0	2,0—1,0	1,0—0,5	0,50—0,25	0,25—0,05	<0,05
1	—	—	10,23	42,62	46,37	0,78
1	24,87*	8,26*	6,81	12,80	42,25	5,61
2	1,69	3,57	7,43	13,12	71,44	2,75
2	1,03	9,02	10,45	40,2	38,13	1,17
3	3,14	12,74	40,72	28,32	13,90	1,28
3	3,32	14,77	46,69	19,68	15,11	0,23
3	18,11*	8,74	23,82	20,75	24,97	1,61
4	1,50	7,09	27,87	35,79	26,50	0,25

* Во фракциях — обломки песчаников. Номера слоев в таблице даны согласно приведенному выше разрезу.

равенности песков в Полтаве хуже, чем на северной окраине впадины.

Восьма интересно и загадочно то, что пески альб-сеноманской толщи Полтавы более грубозернисты, чем пески Канселя и Изюма.

По описаниям В. И. Лучицкого (1916), песок состоит преимущественно из зерен кварца с примесью глаукогита (25—35%). Глаукогит большей частью желто-зеленого или чисто зеленого цвета. Форма его зерен чаще почковидная, реже — в виде палочек. В небольшом количестве присутствуют обломки спикул кремневых губок, осевой канал которых иногда выстлан глаукогитом.

В песках встречаются также листочки бесцветной слюды, окатанные зерна светлорозового граната, кристаллики коричневого турмалина, адулята, рутила, шприта, бурого железняка, шариков кремнекислоты и пластинок каолинита.

Кремневые песчаники имеют темносерый цвет, пористы, частью же почти совершенно сляпные. Цементом их является кремнекислота, частью шариковая, частью халцедоновая. Шарики кремнекислоты достигают 0,009 мм в диаметре. В небольшом количестве имеются спикулы кремневых губок.

Присутствие палочек глаукогита, которые образовались в каналах спикул губок, указывает на то, что сами спикулы растворены.

Самая верхняя часть песков, залегающая непосредственно под мелом, отличается мелкозернистостью и присутствием карбината кальция. Мелкая фракция состоит из зернышек и крупинок углекислого кальция, среди которых рассеяны довольно многочисленные сферокристаллы малых размеров.

Е. Северо-западная окраина Донбасса

Сопонки на северо-западной окраине Донбасса изучался в трех районах: у г. Изюма, у Краматорска и у Лисичанска.

В районе Изюма и Краматорска сопонки начинается алоными мелкозернистыми кварцево-глаукогитовыми песками с караваями или неправильными конкрециями спонгодитовых песчаников или гезов. Наибольшего развития эти песчаники достигают в районе г. Изюма. О составе их можно судить по микрофотографиям (фиг. 20 и 21) и по данным табл. 15.

Из этой таблицы ясно видно полное сходство краматорских и изюмских песчаников. Что касается различий в содержании кварца и опала, то в столь разнородной породе при подсчете по одному шлифу такие рас-

хождения вполне естественны. Вместе с кварцем подсчитаны и полевые шпаты, количество их 1—2%.

Фиг. 20. Микрофотография шлифа спонголитового песчаника из окрестностей г. Изюма. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 21. Микрофотография шлифа спонголитового песчаника. Образец тот же, что на фиг. 20, но при скрещенных николях. Ув. 46

Опал находится главным образом в виде цемента и в незначительном количестве в форме опаловых синкул губок. Последние большей частью растворены, а образовавшиеся при этом поры заполнены халцедоном.

местонахождение	Содержание в %				Диаметр зорен в:	
	кварц	глауко-нит	опаля	халцедо-н	кварц	глауко-нит
Изма	30	19	17	48	0,10	0,12
Краматорск	10	11	27	50	0,10	0,17

Основной канал некоторых растворившихся спикул губок сохранился в виде опаловой или глаукоцитовой псевдоморфозы. Кварцевые и глаукоцитовые зерна покрыты тонкой (0,01 мм) пленкой опала и волокнистого низшего преобладающего минерала — люссатита.

Химический состав свонгидитового песчаника из Краматорска, в данных С. А. Волкова, следующий (в %):

SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	MnO	K ₂ O	SO ₂	Потери при прокаливании	Сумма
67,00	3,99	4,36	0,74	1,09	Сл.	2,45	0,16	20,02	100,48

Высокое содержание железа и щелочей здесь обусловливается присутствием глаукоцита.

Петрографическое изучение фосфоритов горы Кремонд у г. Изма было проведено К. Н. Савич-Заблоцкий в 1927 г. и снова в 1936 г.

По наблюдениям К. Н. Савич-Заблоцкого (1927), цемент, или основная масса в фосфорите, состоит из однородного крипнокристаллического светложелтого фосфата кальция. В фосфате рассеяно органическое вещество в виде углистых частиц. Из органических остатков преобладают спикулы кремневых губок, встречаются скелеты радиолярий сферической формы. К. Н. Савич-Заблоцкий отмечает, что «иногда кремневое вещество панцирей радиолярий замещено углистым органическим веществом, при полном сохранении их строения».

Из минеральных включений преобладают зерна кварца, глаукоцита и выстрелого парита, реже олигоклаза, микроклина, титанита, мусковита и апатита. Средний размер зорен кварца 0,09 мм. Тонкозернистое вещество глаукоцита глубоко проникает по трещинам внутрь зорен кварца и олигоклаза. Иногда вся центральная часть олигоклаза превращена в глаукоцит. Микроклины мало затронут выветриванием, вокруг его зорен глаукоцит образует кайму радиального строения.

Как указывает К. Н. Савич-Заблоцкий, «такое взаимоотношение между глаукоцитом и полевыми шпатами показывает, что эти алюмосиликаты способны при условиях присоединения ферросиликатных ядер переходить в глаукоцит» (1927, стр. 44). Глаукоцит, указывает далее К. Н. Савич-Заблоцкий, может образоваться из различных минералов, содержащих ферри- и алюмосиликатные молекулы. Главным источником образования глаукоцита является биотит, особенно его разновидности, богатые окисью железа. Превращение биотита в глаукоцит представляет собой процесс выветривания на дне моря, в восстановительной среде, в присутствии органических веществ.

Десять лет спустя такая же теория генезиса глаукоцита была опубликована Гэдлихер в США, но без ссылки на К. Н. Савич-Заблоцкого.

Торригенные компоненты, слагающие фосфоритную плиту, состоят из кварца, ортоклаза, плагиоклаза, мусковита, апатита, турмалина, рутила, изредка граната, апгита и роговой обманки. Они образовались за счет разрушения гранитов Украинской кристаллической гряды.

Описания К. Н. Савич-Заблудского подтверждаются и нашими наблюдениями.

Фосфатная серия на северо-западной окраине Донбасса построена так же, как и на северном крыле Днепровско-Донецкой впадины. В основании серии лежит фосфоритный галечник. Он хорошо выражен только на Мезановой горе, в 2 км севернее Славянска. В других местах вместо этого слоя изредка встречаются фосфоритные гальки, а в Лисичанске даже и гальки не были найдены.

Фосфоритные гальки из Краматорска и Славянска представляют собой фосфатизованный спонголит. Спиккулы губок полностью растворены и от некоторых из них сохранились только выположения осевого канала. Встречаются шаровидные радиоларии плохой сохранности. Среди фосфатной массы рассеяны тонкая кварцевая пыль и листочки мусковита.

Галька фосфорита из г. Изюма представлена десчатым фосфоритом. В ее состав входит около 30% кварца и 12% глаукогонита. Изредка встречаются шаровидные радиоларии и отпечатки мелких спиккул губок. Кроме того, наблюдаются скопления зерен чистого фосфата, округлой или неправильной формы, диаметром 0,5 мм; это, вероятно, фосфатизованные копролиты.

Фосфоритная плита окрестностей Изюма, Краматорска и Лисичанска по своему внешнему виду ничем не отличается от плиты северного крыла Днепровско-Донецкой впадины. В горизонтальном направлении она также нередко переходит в фосфоритные желваки. В ней часто встречаются карсты шприта, превращенного в бурый железняк.

Состав фракций нерастворимого остатка фосфоритной плиты из Изюма приведен в табл. 16.

Таблица 16

Минеральный состав фракций нерастворимого остатка фосфоритной плиты из г. Изюма (в %)

(Нерастворимый остаток составляет 43,57%)

Минералы	Фракции в мм						
	>0,20	0,10—0,25	0,25—0,10	0,10—0,05	0,05—0,01	>0,01	<0,01
Кварц	0,05	1,47	14,93	25,10	2,90	44,45	—
Глаукогонит	0,003	0,06	12,34	12,55	1,85	26,80	—
Лимонит	0,02	0,02	0,35	0,42	0,26	1,07	—
Прочие	0,05	0,05	0,14	0,08	0,06	0,38	—
Сумма	0,12	1,60	27,76	38,15	5,07	72,70	27,30

Как видно, нерастворимый остаток можно назвать песчано-глинистым алепритом.

Состав фосфоритной плиты из Краматорска, Изюма и Лисичанска представлен в табл. 17.

Вместе с кварцем подсчитаны и полевые шпаты, на их долю в изюмских и краматорских фосфоритах приходится 1—2%, в лисичанских — около 5%. Среди них определены микроклин, ортоклаз и плагиоклазы.

Минеральный состав фосфоритной плиты северо-западной окраины Донбасса

Местонахождение	Содержание в %				Диаметр зерен в м	
	кварц	глауко-нит	кальцит	курснит	кварц	глауко-нит
Июма	30	13	5	52	0,10	0,12
Краматорск	32	12	3	53	0,10	0,13
Лисичанск	45	3	0	52	0,36	0,30

Степень выветрелости их средняя. Окатанность зерен слабая даже в лисичанском среднезернистом фосфорите. Спиккулы губок растворены, а стенки

Фиг. 22. Микрофотография пилы фосфорита из окрестностей г. Июма. Стенки пор от растворившихся спиккул губок покрыты тонкой пленкой радиально-лучистого курснита. Ув. 46, без анализатора.

образовавшихся пор выстланы тонкой пленкой радиально-лучистого курснита (фиг. 22)

Глаукоцит образует почковидные зерна, зеленые и светлозеленые, иногда с бледнозеленой оболочкой (фиг. 23).

Кальцит в виде тонкого шорошка рассеян в массе фосфата. Среди него можно различить ферминиферы, кокколиты и обломки раковин двусторон, но происхождение большей части кальцита не могло быть определено.

Курснит преимущественно аморфный, редко радиально-лучистый. Вместе с курснитом подсчитаны рассеянные включения гидроксида железа, глинистого и органического вещества, общее количество которых составляет 4—5%.

Резкое увеличение крупности песка в Лисичанском районе не случайно, оно указывает на близость береговой линии сецованского моря.

И едакво О. В. Савчицкая (1953) обнаружила в бассейне Лугани сеноманскую фауну среди грубых песков и гравия, отходящих ранее к турову.

Грубый мел, покрывающий фосфоритную плиту в г. Изюме, по подсчетам в шлифах, имеет следующий состав (в %):

	Наз. слое	Верх слое
Основная масса	56	60
Призмы иноцератов	25	30
Фораминиферы	8	8
Раковины моллюсков	5	1
Обломки иглокожих	1	1
Глаукоцит	3	0
Кварц	2	4

Фиг. 23. Микрофотография шлифа фосфорита из окрестностей г. Изюма. Среди массы аморфного куратита слабо выделяются зерна глаукоцита и хорошо видны светлые зерна кварца разных размеров. Ув. 46, без анкалятора

Любопытно, что и здесь, как и на севере, в сеномане раковины иноцератов полностью распадаются на отдельные призмы, целые раковины или их обломки встречаются не были. Большое количество призм иноцератов придает мелу грубый, как бы песчаный облик. В действительности песка в меле очень мало. В нижней части мела встречено несколько зерен фосфатизованных копродитов диаметром 0,03 мм, частично глаукоцитизированных.

Такой же состав имеет песчаный мел, сохранившийся в виде линзы в 3 км северо-восточнее Краматорска. Сеноманский мел, на контакте его с туровским, имеет светложелтый цвет, уплотнен и источен сверлящими организмами. Очевидно, на границе сеноманского и туронского веков произошло обмеление моря, в результате чего сеноманский мел был сильно размыв.

Ж. Южная окраина Донбасса

По левобережью р. Крыки на головах глинистых сланцев и песчаников карбона залегает фосфоритный агломерат, содержащий многочисленную сеноманскую фауну. В одних случаях его покрывают

глаукозитово-кварцевые пески, переходящие вверх в грубый мел для известковистый песчанник сеноманского яруса, а в других он окрашивается светлосерыми мергелями и известковистыми глинами, принадлежащими, вероятно, саптоу.

Агломерат состоит из шероховатых фосфоритных конкреций и небольшого числа слабо окатанных фосфоритных галек, цементированных рыхлым кварцево-глаукозитовым известковистым песчанником. В крошке агломерата встречаются хорошо окатанные гальки черных кремней.

Фосфоритные гальки состоят из аморфного светлосерого курскита, среди которого изредка рассеяны мелкие зерна кварца, глаукозита и хлопья гидроксидов железа и органического вещества. При большом увеличении видно, что аморфный курскит представляет собой агрегат весьма мелких (0,001 мк) кристалликов с едва заметной полиризацонной. Зерна кварца не окатаны, размеры их 0,02—0,1 мм в диаметре. Глаукозит имеет зеленый цвет, довольно однородный, форма зерен угловатая или округлая, размеры их 0,05—0,2 мм, чаще 0,1 мм в диаметре. Из органических остатков встречаются следы спикул губок, фораминиферы в округлые пустоты, напоминающие сферы. Как сами спикулы губок, так и раковины фораминифер растворены, в образовавшиеся пустоты залиты курскитом или гидроксидом железа. Состав гальки: 93% курскита, 4% глаукозита, 1% гидроксидов железа. Изредка встречаются пластинки мушкетера.

Шероховатые фосфоритные конкреции, диаметром 1—3 см, имеют темный цвет. В шлифе видно, что конкреция состоит из коллоидального курскита, цементирующего зерна глаукозита, кварца и кальцитовые раковины организмов. Цвет курскита светлый, агрегативная полиризация принадлежит, вероятно, только рассеянному кальциту. Зерна кварца угловатые, размеры их 0,05—0,15 см. Глаукозитовые зерна крупнее кварцевых, обычно 0,1—0,2 мм в диаметре, цвет их зеленый, форма почковидная, полиризация агрегативная. Кальцит встречается в виде раковин фораминифер, кокколлитов, призм индоэрамов, неправильных зерен неясного происхождения и в форме крупнокристаллического вторичного кальцита. Кокколлиты имеют 0,005 мм в диаметре, их много — до 5 или 10% породы. Вторичный кальцит выполняет поры в фосфорите, образовавшиеся главным образом в результате растворения крупных спикул губок, диаметром 0,07 мм. Кроме того, имеется большое количество мелких спикул губок, тело которых также обычно растворено, а образовавшиеся поры частично выполнены фосфатом. Показатель преломления фосфата 1,597—1,600, что отвечает курскиту. Состав шероховатого фосфорита: 65% курскита, 4% кварца и полевых шпатов, 18% глаукозита, 14% кальцита, в том числе: 7% кокколлитов, 3% фораминифер, 1% двустворок, 1% вторичного кальцита и 1% неопределяемых обломков.

Кремневая галька состоит из агрегата весьма мелких (0,01 мм и меньше) зерен кварца и халцедона. В этом агрегате рассеяны участки более крупных кристаллов халцедона, заполняющих полости раковин фораминифер и замещающих их стенки. Облик фораминифер похож на меловых губки и глобигерин, так что, вероятно, эта галька образовалась из туронского кремня. Это вполне возможно, так как турон в этом месте размыт сантонской трансгрессией.

Описанные выше конкреции и гальки заключены в кварцево-глаукозитовый известковистый песчанник. Цемент его представляет собой тонкозернистую массу нерасчленимого карбоната, среди которого рассеяны призматические раковины индоэрамов, фораминиферы и кокколлиты. Последние различимы только потому, что шпиф очень тонкий. Полости раковин фораминифер заполнены либо веществом основной массы, либо мелко-

зернистым кальцитом (размеры зерен 0,02—0,03 мм). На некарбонатного материала в песчанике содержится много зерен глаукогита округлой и почковидной формы, зерна кварца и зерна аморфного мурекита (копролиты). Диаметр зерен глаукогита 0,1—0,2 мм, кварца 0,10—0,15 мм. Состав песчаника: 6% кварца и полевых шпатов, 15% глаукогита, 2% копролитов, 78% цемента, в том числе 5% призм иноптерамов и 1% фораминифер.

Белый известковый песчаник, покрывающий сеноманские пески у совхоза № 5, как показано на фиг. 24, состоит из зерен кварца (45%), полевых шпатов (5%), глаукогита (2%), фосфатизированных копролитов

Фиг. 24. Микрорентгенографический снимок известкового песчаника у совхоза № 5 на р. Иранке Ув. 46, без анализатора

(2%), призм иноптерамов (10%) и раковин фораминифер (2%), сцементированных нерасщепленной в шлифе мелкозернистой карбонатной массой, составляющей 34%. В отмученной части песчаника виден состав этой массы: 25% копролитов и их обломков, 5% неопределимых кальцитовых обломков и 4% глинистых частиц.

Средний диаметр зерен кварца и полевых шпатов 0,6 мм, глаукогита — 0,3 мм, копролитов — 0,3 мм. Глаукогит почковидный, зерна полевых шпатов и кварца окатаны слабо. Из полевых шпатов преобладают основные плагиоклазы и, реже, микроклин. Особенность песчаника состоит в том, что все полости фораминифер заполнены таким же карбонатом, как и основная масса. Трещины некоторых зерен плагиоклазов заполнены глаукогитом. Изредка встречаются остроконечные и округлые образования, напоминающие сфер: диаметр их 0,03 мм.

Песчаник из Елено-Николаевки, который Б. Ф. Мефферт (1924) определил сеноманским и изобразил на табл. 7 своей работы, резко отличается от сеноманских пород. В шлифе видно, что этот песчаник состоит из хорошо окатанных зерен кварца с кварцевым цементом регенерации: полевые шпаты в нем очень редки. Очевидно, этот песчаник относится не к сеноману, а к нижнему карбону.

3. Условия образования осадков

1) Литология

Для определения особенностей того бассейна, в котором накапливались сеноманские образования, необходимо прежде всего восстановить границу моря и суши. Естественно, что она точно может быть проведена только там, где на соседних участках имеются остатки морских и континентальных отложений одного и того же возраста, или где мелководные или прибрежные отложения содержат минералы или породы, характерные для соседней суши.

Континентальные сеноманские осадки не найдены не только в Днепровско-Донецкой впадине, но и на всей Русской платформе. Поэтому обратимся к составу и распределению терригенных компонентов. Здесь необходимо иметь в виду, что состав сеноманских осадков сильно изменяется по вертикали колонки, поэтому на основании изучения одного разреза трудно делать какие-либо определенные выводы. На прилагаемой схеме (см. фиг. 10) показана огромная сплошная площадь распространения сеноманских отложений, лишь по краям разорванная подножными тектоническими и эрозионными процессами. Очевидно, что на этой сплошной площади накапливались осадки открытого моря, а отложения лагуны и заливов могли происходить только за ее пределами. Это необходимая предосылка при истолковании результатов механического анализа пород.

Почти повсюду сеноман начинается фосфоритным галечником. Прежде всего возникает вопрос, является ли этот галечник следом сеноманской трансгрессии или только признаком обмеления моря на границе альба и сенмана, или же свидетелем эрозионной деятельности морских течений. Нет никаких прямых палеонтологических данных, указывающих на то, что основной сеноманский галечник имеет в разных районах разный возраст. В случае трансгрессионного залегания галечника покрывающие его сеноманские слои были бы представлены полнее в районах начала трансгрессии, чем в тех местах, куда трансгрессия достигла позже. Таких указаний также нет в нашем распоряжении. Известные случаи большей или меньшей мощности сеноманских пластов, например по линии Дмитрев—Курск—Щигры, скорее могут быть объяснены более или менее благоприятными условиями накопления осадков, чем длительностью времени их отложения.

Галечник состоит из хорошо окатанных галек фосфоритов глинистого типа, содержащих фауну среднего альба, и из слабо окатанных галек тонкопесчанистых фосфоритов с верхнеальбскими ископаемыми. Все эти гальки заключены в среднесерпистом песке, содержащем кварцевый гравий.

Разный пород среднего и верхнего альба, образование галечника и появление кварцевого гравия могли происходить и при обмелении бассейна. Никогда естественно, что обмеление моря должно было сопровождаться у его краев регрессией и последующей трансгрессией. На обмеление бассейна и близость суши указывает большое количество обломков фосфатизованной древесины, присутствующей среди галечника в основании сенмана.

Следы морского течения наблюдались только в одном месте — у г. Яхрома, севернее Москвы. Здесь пески, подстилающие и покрывающие фосфоритный галечник, имеют косякую слоистость тина потока, с наделением слонков к востоку. Эта слоистость указывает, что здесь в конце альба и в начале сенмана проходило морское течение в восточном направлении. Во всех других изученных обнажениях сенмана тонкая слоистость полностью уничтожена иловыми животными и частью замучиванием.

Несмотря на хорошую обнаженность сеноманских слоев и на большое количество изученных разрезов, до сих пор нигде не найдены какие-либо определенные признаки, указывающие на континентальный перерыв между морскими осадками альба и сеномана. Только за пределами Днепровско-Донецкой впадины, на Волге южнее Саратова, в низках сеноманских песков южно наблюдались древние русла, вымощенные песчано-глинистыми осадками и свидетельствующие о кратковременном континентальном перерыве.

Приведенные данные позволяют сделать пока лишь предварительное заключение, что сеноманский галечник образовался в результате обмеления моря и под действием течения, уносившего тонкий материал за пределы впадины.

Фосфоритоносные пески в Подмосквонной котловине почти целиком кварцевые, с примесью глаукогита (5%), мелкозернистые, хорошо сортированные. Каких-либо указаний на близость береговой линии не имеется. Только по общим тектоническим направлениям можно предполагать, что она проходила северо-западнее г. Калинин и восточнее г. Павлово.

В Днепровско-Донецкой впадине крупность фосфоритоносных песков весьма разнообразна. По северной окраине впадины, от Минска и до р. Сож, пески всюду мелкозернистые — фракция $> 0,25$ мм из района Бобруйска составляет всего 9%. Очевидно, берег моря проходил значительно севернее современной границы распространения сеномана.

На р. Сож у дер. Стайки появляются среднезернистые пески, даже с примесью кварцевого гравия. Севернее, в Смоленске, у с. Добромлюки и в верхних Угры, сеноман снова представлен тонкозернистыми песками и даже глинами. Эти факты говорят за то, что берег сеноманского моря был тоже значительно севернее Смоленска, а появление среднезернистых песков у дер. Стайки объясняется либо местными причинами (возможно наличие вблизи острова), либо притоком терригенного материала с юга.

По линии от верхних Угры на Мосальск наблюдается увеличение крупности терригенного материала. Содержание фракции $> 0,25$ мм в Бычках составляет 26,3%, а в Букини — 31,0%. К югу и юго-востоку отсюда средне- и крупнозернистые пески прослеживаются в направлении на Павловские хутора (Бушинский, 1934) и далее на Глазуновку, т. е. вдоль северной границы современного распространения сеноманских отложений. К западу от Павловских хуторов пески становятся более мелкими и у с. Подбужье переходят в тонкозернистые, с содержанием фракции $> 0,25$ мм 4—10%. Такие же тонкие пески прослеживаются отсюда в северо-западном направлении — на с. Сеца и далее на Смоленск, Могилев, Минск.

Западнее с. Подбужье, в районе Брянска, пески снова становятся средне- и крупнозернистыми (табл. 18). Так, содержание фракции $> 0,25$ мм на р. Соже равно 25—46%, в Брянске — 23—58%, у с. Ревца — 36—63%, в Дмитрове — 52%. Наиболее грубые пески наблюдались юго в 25 км юго-западнее Брянска, у с. Выгоничи (см. фиг. 26).

Из этих данных следует, что наиболее глубокая шельфа сеноманского моря проходила по линии Подбужье—Сеца—Смоленск и что терригенный материал поступал сюда как с востока, так и с запада или юго-запада (фиг. 25 и 26). Чтобы не оставалось сомнения в том, что это заключение построено на изучении случайных образцов, проведу послонные механические анализы песков из с. Подбужье и из Брянска (табл. 18).

Приведенные в этой таблице данные полностью подтверждают сказанное. К этому можно добавить, что средний диаметр кварцевых зерен

Песчаный механический состав сеноманских песков (в %)

Пункт	Горизонт	Размер фракций в мм			
		>0,25	0,25—0,50	0,50—0,75	<0,25
Брянск	Верхний	22,0	48,4	0,8	28,8
	»	25,8	37,3	1,8	35,1
	Средний	45,0	43,3	1,3	8,4
Подбужье	»	32,0	50,4	0,2	17,4
	»	34,0	44,0	0,8	17,2
	Средний	4,4	70,2	13,4	11,9
»	»	0,4	63,9	10,7	14,9
	»	0,8	74,2	5,4	13,6
	Нижний	0,8	64,4	7,9	14,7

сеноманских песков в Павловских хуторах равен 0,5 мм, причем эти зерна хорошо окатаны, в то время как в Брянском районе песчинки такого же размера окатаны хуже, вернее, наряду с хорошо окатанными, имеется примесь слабо окатанных зерен.

Фиг. 25. Схема изменения крупности сеноманских песков в бассейне Верхнего Днепра, Десны и (лиг.):

1 — пески средне- и крупнозернистые; 2 — пески мелкозернистые; 3 — глины; 4 — направление сноса терригенных материалов.

Таким образом, с большой долей вероятности можно предположить, что крупнозернистые пески Брянского района принесены с запада или запада-юго-запада, т. е. с Украинского кристаллического массива. Перенос этих песков на такое большое расстояние, через всю ширину, осуществился, вероятно, морским течением.

Механический состав сеноманских песков и перастарых остатков фосфоритов Курской и Воронежской обл. изучен менее детально (табл. 6 и 7). Пески здесь довольно однообразны. Хотя и намечается некоторое

укрупнение зерен кварца в районе Курска и Старого Оскола, однако эти данные единичны и не позволяют делать какие-либо решительные выводы, оставляя их до более детальных исследований. Небольшим источником тортигонного материала был Воронежский кристаллический массив, на что указывает нагетание сеномана непосредственно на граниты у Павловска и в соседних районах на Дону.

В Новохоперском районе пески весьма однородные и мелкозернистые, диаметр зерен кварца и глаукогита 0,1—0,2 мм, а содержание глаукогита 5—10%.

На Донецком подъятии, у станицы Сиротянской, сеноманские пески также довольно однородные и мелкозернистые. Только в верхней части слоя пески более крупные, но все еще остаются в группе мелкозернистых.

Фиг. 26. Схема изменения крупности сеноманских песков на разрезе по линии Вышнихи—Брянск—Подбужье—Павловский хутор:

1 — мел песчаный; 2 — песок мелкозернистый; 3 — песок средне- и крупнозернистый; 4 — фосфоритные мелазны; 5 — фосфоритные глыбы

Распределение крупности песков на северо-западной окраине Донбасса весьма четкое. В Краматорске и в Цапке пески тонкозернистые, а в Лисичанске и Ворошиловграде — среднезернистые с примесью крупных зерен. Если для первых двух пунктов область сноса мог быть Украинский кристаллический массив, то для Лисичанска и Ворошиловграда приходится предполагать существование суши южнее этих городов. Следовательно, отсутствие сеноманских отложений к юго-востоку от Лисичанска и к югу от Ворошиловграда объясняется не результатом последующей эрозии, а тем, что они здесь и не отлагались.

Значительный приток песчаного материала во шнегину происходил с юга, со стороны Кременчуга, на что указывает присутствие большего количества крупнозернистых песков в Подтапе.

На южной окраине Донбасса сеноман начинается крупнозернистыми кварцевыми грубо окатанными песками с большим количеством полевых шпатов. Область сноса для этих песков, очевидно, был недалеко отсюда расположенный Приазовский гранитный массив.

Для верхних слоев сеномана, содержащих тонкозернистый кварцевый песок с малым количеством полевых шпатов, можно предполагать более отдаленную область сноса, может быть, южную окраину того же Приазовского массива.

Теперь обратимся к распределению фосфоритов и глаукогита на площади распространения сеномана.

Результаты работ по изучению фосфоритов опубликованы в известных сборниках для Международного геологического конгресса, состоявшегося

в Мадриде в 1927 г. (Архангельский, 1927, 2) и в Москве в 1937 г. (Дрожжава и Орлова, 1937). Рассмотрим эти результаты с точки зрения литологии.

Весовое содержание фосфоритов на площади в 1 м^2 пласта принято называть продуктивностью (пласта) и выражать ее в $\text{кг}/\text{м}^2$.

Определение продуктивности производилось следующим образом: фосфоритный пласт выкраивался шурфом на площади в 1 м^2 , затем его вынимали на брезентовое подоткосе, рассыпали сухую на сите 4 мм и каждую фракцию взвешивали. Отсюда брали пробы для анализов и для определения влажности, весом $5-10 \text{ кг}$ каждая. В результате замера по стенкам шурфа объема вынутой массы и ее взвешивания получался объемный вес фосфоритного пласта в грунте при естественной влажности и в пересчете на воздушно-сухое вещество. Затем производили химический анализ концентрата и отсева (хвостов). Иногда проводили дополнительные номера сев и мокрый рассев.

Изменения продуктивности фосфоритовых пластов на пространстве от р. Сож до Дона весьма широки. Даже в пределах небольших площадей продуктивность нередко изменяется в $1\frac{1}{2}-2$ раза в ту или другую сторону. Строго определенных закономерностей и распределения продуктивности на малых площадях уловить не удалось. У северной границы распространения сеномана в средне- и крупнозернистых песках продуктивности фосфоритов обычно малы. Сравнительно высокая продуктивность наблюдается в областях распространения мелкозернистых песков, т. е. в отложениях более глубоких частей сеноманского моря. Низкая продуктивность наблюдалась у северной границы распространения сеномана в средне- и крупнозернистых песках, но западной его границе и восточнее р. Дона.

В средней части впадины фосфориты распространены, вероятно, везде, где есть сеноман, и если некоторыми складками они не констатированы, то это скорее результат небрежной документации, чем признаком действительного их отсутствия. Во всяком случае продуктивность фосфоритовых пластов здесь, видимо, совсем незначительна.

Содержание P_2O_5 в фосфоритах находится в связи с крупностью примеси обломочного материала. Наиболее богаты фосфориты глинистой разности, в них содержится $25-30\%$ P_2O_5 . Тонкопесчаные фосфориты содержат $17-20\%$ P_2O_5 , а ф-фосфориты, включающие средне- и крупнозернистый песок, — $12-17\%$ P_2O_5 . Особняком стоят так называемые свавки или толокушки, в них содержится обычно $5-10\%$ P_2O_5 . Нижний фосфоритный горизонт, как составный преимущественно на тонкопесчаных фосфоритах, отличается повышенным содержанием P_2O_5 — около $17-18\%$.

Как видно, качество фосфоритов даже этого горизонта очень низкое и не достигает стандарта на фосфоритную муку, содержание P_2O_5 в которой должно быть не ниже 19% . Накопление фосфоритов тяготеет больше к северной части впадины, но не у берега моря, а на некотором от него удалении. Оно сосредоточивалось преимущественно на площадях распространения мелкозернистых песков, т. е. в более затинных частях водного бассейна.

Глаукоцит распространен во всех сеноманских породах. Наиболее высокий концентрация аспер глаукоцита наблюдалась в тонкозернистых песках, где она достигает $5-10\%$, в то время как в средне- и крупнозернистых она обычно не превышает $1-3\%$. Соотношение количества глаукоцита к кварцу в шероховатых фосфоритах и в окружающих их песках по ряду подсчетов оказалось весьма близким, а в фосфоритах оно чаще даже несколько более высокое. Этот факт указывает на то, что формирование глаукоцита заканчивалось до начала затвердевания фосфоритных конкреций.

Средние размеры зерен глаукогонита, как в мелких, так и в крупных песках, чаще составляют 0,1 мм. Отсюда можно допустить, что механическая дифференциация не оказывала влияния на его концентрацию среди тонких песков.

2) Органический мир

В предыдущем разделе был рассмотрен состав сеноманских отложений и приблизительно намечены контур береговой линии сеноманского моря и песочники терригенного материала, определены области больших и меньших глубин моря и область распространения фосфоритов и глаукогонита. Было сделано заключение, что сеноманские фосфориты находились в подвижной воде и что эта подвижность определялась как волнением, так и течениями. В отдельных случаях были определены также направления течений.

Теперь рассмотрим растительные и животные органические остатки и что они дают для понимания условий сеноманского моря.

Остановимся прежде всего на северном крыле впадины, где фауна и флора изучены наиболее полно. Отсюда определены 132 вида животных, принадлежащие 71 роду. По группам они распределяются следующим образом:

	Число видов	Число родов
Радиолярии	1	1
Фораминиферы	11	17
Губки кремневые	8	10
Плеченогие	7	16
Двустворки (пятизачатковые)	19	46
Брюхоногие	8	14
Головоногие	3	3
Черви	3	3
Рыбы	8	15
Ящеры	3	5

Из других районов впадины определено значительно меньше число форм, но это обусловлено не бедностью фауны, а скорее ее слабой изученностью и частью, может быть, худшей сохранностью.

Представителями растительных организмов являются обломки окатанной и фосфатизованной древесины и кокколиты. Клеточное строение древесины хорошо сохранилось, благодаря чему удалось установить, что она принадлежит одному отряду кипарисовых — *Capressinozylon kiprijanovi* М о г к. Эта форма не была, конечно, обитателем моря и с большим правом должна быть отнесена к материалу, принесенному с берега.

Д р е в е с и н а часто встречается в нижнем, или галечном фосфоритном слое, гораздо реже — в среднем, а в верхнем слое и в песчанистом мелу отсутствует. Только в Каневском районе и на южной окраине Дюбасса древесина часто попадает в и верхнем фосфоритном слое. В Каневе один фосфоритный прослойка сложен почти целиком из обломков фосфатизованной древесины. Вмещающий его прослойка песка тоже состоит из тонко перетертых древесных остатков.

Хотя древесина в морях может переноситься на огромные расстояния, например — пересекать по направлению Гольфстрима Атлантический океан, однако присутствие в фосфоритном галечнике ее больших количеств, несомненно, свидетельствует о близости суши.

К о к к о л и т ы в известковых песках довольно редки, но в песчаном мелу они составляют значительную, а иногда и большую часть

породы. Трубочки рабдолитов в небольших количествах содержатся в известковых песках и в песчанистом меле Каневского района.

Кокколиты и рабдолиты представляют собой остатки планктонных известковых водорослей. Первые свидетельствуют о теплоумеренном климате, вторые указывают, что в Днепровско-Донецкую впадину заходили в теплые течения или был теплый климат.

Бактерии или, вернее, тонкие нити, напоминающие бактерий, встречаются почти во всех фосфоритах, особенно много их в копролитах.

Радиоларии встречаются в фосфоритах южного я, редко, в нижней части среднего горизонта (Брялек, Сеца). Они принадлежат одному роду *Porodiscus* и, вероятно, одному виду. Современные представители этой группы радиоларий живут в прибрежных водах теплых и соевых морей.

Фораминиферы представлены 17 видами, принадлежащими 11 родам. Из них три рода — *Textularia*, *Gaudryina* и *Arenobulimina* — имеют песчанистую раковину. Вместе с известковыми формами *Bolivina*, *Bolivina*, *Bulimina*, *Anomalina* и *Nodosaria* они жили на дне моря. Роды *Globigerina* и, вероятно, *Gumbelina* и *Cyroidina* являются представителями планктонной фауны.

Губки встречаются в форме фосфатизованных скелетов, преимущественно — обломков, реже — целых образований; 18 определенных видов губок принадлежат 7 родам. Все они относятся к группе кремневых губок — шестилучевых, четырехлучевых и каменных. Спонгиозная часть губки сначала была замещена курскитом, затем стенки пор внутри губки, а также поверхность спонкул покрылись плоской радиально-лучистого курскита, после чего кремнезем был полностью растворен. Отсюда понятно, что губки, вернее — фосфатные псевдоморфы по ним, сохранились только там, где происходила их фосфатизация.

В нижнем фосфоритном горизонте встречаются окатанные и неокатанные обломки губок, как шестилучевых, так и каменных, всегда дабятые песком. Многие из них прирастали к фосфоритным галькам и к фосфоритной плите.

В среднем фосфоритном горизонте и в вышележащих песках и фосфоритах губки лучше всего сохранились. Преобладают шестилучевые губки, а грушевидные — *Ferea* и *Siphonia* — довольно редки. Шестилучевые губки почти всегда содержат в своем теле большее или меньшее количество песка. Некоторые из них настолько песчанисты, что с трудом удается установить их губковую природу. Плоскостная форма, следы спонкул и иногда слабо выраженные правильно расположенные оскулярные отверстия выдают принадлежность таких фосфоритных обломков к губкам. Грушевидные губки состоят почти целиком из радиально-лучистого курскита, без примеси песка, поэтому они могут представить интерес для минералогического изучения курскита. В современных морях также живут губки, переполненные песком, корненожками или обломками раковин, нарушая этим состав донного грунта. Но эти включения попадали в тело губки при ее жизни.

Современные кремневые губки живут в морях различных широт, преимущественно на глубинах больше 300 м; каменные губки тяготеют к глубинам 80—300 м. Шестилучевые губки предпочитают твердый грунт. В сеномане встречаются еще не изученные формы, похожие на современные так называемые коусиде губки — *Euspongia equina*, живущие в Адриатическом море на глубинах 10—50 м.

И л е ч е н о г и е, из которых определено 18 видов, распределяются между тремя семействами: дигулид — 1, торебратулид — 12 и ранхолелид — 5 видов *Lingula subovalis* D в ч. встречается только в нижнем фосфоритном горизонте, и то весьма редко. Она имеет фосфатную, а не

роговую раковину, как ошибочно указывали многие геологи. Раковина современной лингулы также фосфоритная, но с примесью значительного количества органического вещества (Виноградов, 1935).

Теребратулиды распространены главным образом в верхней части фосфоритной плиты и в покрывающих ее песках. Большие скопления *Terebratalia obesa* Sow. и *T. carnea* Sow. наблюдались мною непосредственно на фосфоритной плите в Городском округе г. Дмитриева. Как правило, раковины почти всех теребратулид заключены фосфоритом.

Рихонеллиды — обычные ископаемые песчанистого мела, в небольшом количестве они были найдены вместе с теребратулидами в верхней части фосфоритной плиты и в покрывающем ее песке. В последних случаях их раковины заключены фосфоритом, а раковины, находящиеся в меду, — обычно пустые. Интересно отметить появление индийских форм *Rhynchonella upwarensis* D a v. и *Rh. aff. arrialoorensis* St o l B в криноксерристых песках плеченогие не встречены.

Современные плеченогие живут в морях нормальной солености, прикрепляясь гибкой ножкой (биссусом) ко дну. Они встречаются во всех широтах и на всех глубинах. Некоторые из них живут совсем вблизи берега и во время отлива, плотно закрывая свою раковину, стойко переносят отсутствие воды. Каменный грунт благоприятен для прикрепления их при помощи биссуса.

Распределение отдельных видов более специфично. Лингулиды живут преимущественно на глубинах до 30 м, теребратулиды — от 50 до 200 м и рихонеллиды — от 150 до 300 м. Этот порядок распределения отдельных семейств плеченогих по глубинам вполне соответствует порядку их распространения в сеноманских породах.

Рихонеллиды и теребратулиды населяют главным образом теплые моря, а лишь некоторые виды заходят в полярные бассейны.

Классе пластинчатожаберных моллюсков, или двустворок — наиболее многочисленный как по числу видов, так и по числу особей. Среди них определены 46 видов, принадлежащих 19 родам. Они широко распространены как в вертикальном, так и в горизонтальном направлении, а мы не получим представления об особенностях их обитания, если не рассмотрим каждую группу отдельно.

Семейство устриц представлено двумя родами — *Ostrea* и *Exogyra*. Последние имеют довольно грубую толстостенную раковину, причем наиболее грубые формы встречаются в нижнем и среднем фосфоритном горизонте. Перехода в песчанистый мел, раковины их становятся заметно тоньше, особенно хорошо это видно у *Exogyra conica* Sow. Известный песок содержит главную массу экаогир.

Среди рода *Ostrea*, или собственно устриц, явно преобладает *Ostrea nitidini* A e k h. Ее раковины можно встретить почти в каждом обнажении сеноманских слоев; особенно их много в известняковом песке и песчанистом меду. По мере перехода из песков в песчанистый мел раковины их становятся все более тонкими и более плоскими. В нижнем фосфоритном горизонте собственно устриц не встречено.

В сеномане устрицы нигде не образуют больших скоплений, которые можно было бы назвать устричными банками. Устрицы распространены преимущественно на полосу Брянск—Курск—Воронеж и очень редко встречаются в ложбине Сеща—Подбужье. Многие раковины устриц источены сверлящими организмами. Для прикрепления устриц служили фосфориты, обломки раковин и белемнитов.

Современные устрицы живут в теплых морях, обычно до глубины 50 м, в хорошо подвижной воде, прикрепаясь к твердым предметам. На больших глубинах они селятся и на мягком грунте. Страшным бичом для современных устриц является удильца сверлялица и один из видов

морских звезд. Эти хищники нередко опустошают огромные площади устричников.

Следующей группой по обилию форм являются гребешки, или гребешки, в близкие к ним семейства лимид (напильщиков) и спондиллиды (шарниров). Они представлены 10 видами, группирующимися в 5 родов. *Pecten asper* L. a. встречается в среднем фосфоритном горизонте и в покрывающих его песках. Раковина этого гребешка имеет средние размеры и покрыта продольными ребрами с изящными шипами. Это довольно редкая форма, но она имеет большое стратиграфическое значение, так как является руководящей для сеномана.

Наиболее распространенный гребешок — *Pecten orbicularis* Sow., или *P. membranaceus* Sow. (так названы разные створки одного и того же вида). Он встречается по всей толще сеномана, но больше в его средней части, сопровождаемая другими родственными родами — *Neithea*, *Lima* и *Plicatula*. Они приурочены большей частью к областям распространения мелкозернистых песков и песчанистого мела.

Spondilus встречается в известковых песках и в песчаном меду.

Современные гребешки живут во всех морях и на всех глубинах. Они либо лежат на дне, либо плавают — передвигаются рысками по дуготообразной линии путем резкого захлопывания створки раковины. Позные раковины сеноманских гребешков указывают на то, что они жили в условиях, где волнение почти не достигало дна.

Современные спондиллиды также широко распространены, они могут плавать или строить гнезда. Спондиллиды живут на значительных глубинах в Средиземном море. К их богатой шипами раковине всегда пристает большое количество водорослей и грязи.

Если признать, что органическое вещество способствует фосфатизации, то станет ясным, почему усеянные шипами раковины гребешков и шарниров почти всегда покрыты карбонатами фосфоритов.

Современные лимы живут во всех морях, преимущественно на глубине 40—70 м.

Раковины иноцерамов встречаются исключительно редко, но обломки их в виде отдельных призмочек иногда перевешивают песчаный мел, достигая 80—90% его состава. Ниже среднего фосфоритного горизонта иноцерамы не встречались.

Род иноцерамов полностью вымер в конце мелового периода. Из того семейства, к которому он принадлежал, остался *Perna*, два вида которой живут у берегов Мексики и Южной Африки.

Древоточек тередо встречен только там, где имеются остатки фосфатизованной древесины, т. е. преимущественно в нижнем фосфоритном горизонте. Как правило, древесина сильно источена древоточцем. Современные древоточцы живут преимущественно в теплых морях.

Остатки двустворок — *Arca*, *Trigonia*, *Nucula*, *Lucina*, *Cyprina*, *Opis*, *Venus*, *Panopaea* и *Anatina* — встречаются преимущественно в мелкозернистых песках. Современные их представители живут как в тропических, так и в полярных бассейнах, но главным образом — в теплых морях.

Класс брюхоногих, хотя и представлен 14 видами, принадлежит 8 родам, но по числу особей далеко уступает двустворкам. Как правило, все брюхоногие сохранились либо в виде фосфоритных ядер, либо в форме отпечатков; сама раковина, если и встречается, то полностью фосфатизована.

Natica — хищные плотоядные животные. Она просверливает раковины моллюсков и высасывает их мягкое тело.

Solarium живет в тропических морях. *Turbo* и *Trochus* живут в прибрежных водах всех морей и питаются травой. Шесть найденных в сеномане видов этих моллюсков указывают, что это не случайные находки.

Отсюда возникает предположение — не образовались ли некоторые фосфориты среди зарослей морской травы? Травянистые моллюски в фосфоритах северной окраины Донбасса найдены также О. В. Савчинской (1952а).

Головоногие моллюски принадлежат трем родам — *Vutilus*, *Acanthoceras* и *Actinocamax*; каждый из них представлен одним видом. Первые два рода встречаются чрезвычайно редко и только в песчанистом мелу. *Actinocamax* — более обычен и был найден в среднем фосфоритном горизонте и вышележащих сеноманских слоях. Род *Schlotheimia* найден только на северо-западной окраине Донбасса и в Подмосквенной котловине.

Современными представителями головоногих являются наутилус, аргонауто, каракатица, сепия, кальмар и спрут, или осьминог. Они могут свободно плавать или, во всяком случае, свободно передвигаться. Встречаются преимущественно в теплых и тропических морях и ведут хищный образ жизни.

Черви — один вид, *Serpula nöggeratii* M и P L., от которой сохранились известковые трубочки, служившие ей защитой от врагов. Встречается сравнительно редко, найдена в известнистых песках и в мелу. Современные сорцидулы живут в теплых и тропических морях, преимущественно в мелких водах.

Следы червей в виде разнообразных ходов сохранились в изобилии в песках и в песчанистом мелу. Очевидно, что в сеноманском море преобладали бескелетные илловые или песчаные черви.

Интересны мелкие фосфатизированные копролиты. Размеры их 0,3—0,8 мм в диаметре, форма шаровидная, эллипсоидальная и неправильная (см. фиг. 15 и 24), цвет желтый, иногда буроватый или зеленоватый. Эти копролиты встречаются во всей толще сеномана — в песках, в мелу и в фосфоритных конкрециях. Вероятно, они принадлежат различным родам организмов.

Таким образом, подавляющее большинство органических остатков указывает на теплый климат сеноманского моря и на сравнительно небольшую его глубину. В то же время следует отметить отсутствие в сеномане таких характерных мелководных организмов, как рифовые известковые водоросли и колоннальные мореллы. Эти организмы любят жить в тропических морях, в водах, пересыщенных карбонатом кальция, т. е. имеющих высокое значение рН, и к тому же не загрязненных мутью. Таких условий в сеноманском море, очевидно, не было — климат был теплоумеренный, а благодаря высокой концентрации растворенных фосфатов, были созданы благоприятные условия для пышного развития планктона, отмирающие остатки которого, падая на дно и разлагаясь, выделяли много углекислоты, препятствующей развитию донных известковых организмов, в том числе рифовых водорослей и кораллов.

5. ТУРОНСКИЙ И КОПЬЯКОВСКИЙ ЯРУСЫ

Породы турона и копьака часто сходны между собой и к тому же эти два яруса далеко не всюду разделяются стратиграфически, поэтому удобно рассмотреть состав их отложений в одной главе. Распространение туронских и копьяковских осадков показано на фиг. 27 и 28. Как видно, эти осадки распространены очень широко во всей Днепровско-Донецкой впадине. Всюду (см. фиг. 2, 5 и 11) они залегают на сеномане. В пределах северной окраины Днепровско-Донецкой впадины граница между породами сеномана и турона едва замечается по прослойке желтого мела с редко рассеянными желтовато-белыми фосфоритными конкрециями. На северной окраине Донбасса поверхность сеномана размывта и источник сверхлишних организмами, а в основании турона встречаются гальки мела.

Вид 27. План распределения границ отложения нижнего турона;

1 — граница; 2 — граница; 3 — граница; 4 — граница; 5 — граница; 6 — граница.

А. Белоруссия

Туронские и коньякские отложения в Белоруссии представлены белым иллувиальным илом и только у восточных ее границ верхняя часть толщи турона и коньяк переходит в мергели и далее к востоку — в пески и трепалы. Состав мела иллюстрируется следующими химическими анализами (табл. 19).

Таблица 19

Химический состав мелоподобных мергелей в западной части Белоруссии (в %)

Пункты	Вещь	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Na ₂ O	K ₂ O	СО ₂	НН ₂	H ₂ O	Вещь на 100	Страна	Ссылка
1	Тр.	0,66	0,44	0,31	55,32	0,14	—	—	—	—	—	100,00	100,00	98,60
2	»	0,82	0,90	1,07	50,48	0,58	—	—	—	—	—	101,23	100,15	99,82
3	»	1,58	1,60	1,48	47,28	1,08	0,07	0,43	36,80	0,41	0,40	120	98,23	94,12
4	»	0,50	3,74	1,82	45,77	0,62	0,04	0,09	30,62	0,55	0,60	140	99,25	91,39
5	»	7,56	1,02	1,28	48,14	0,67	0,60	0,36	37,07	0,68	0,65	1,55	99,96	95,69
6	»	0,77	1,54	0,99	48,78	0,90	0,70	0,38	37,48	0,70	0,80	1,38	99,63	94,82
7	Сб.	4,47	0,92	0,85	51,22	0,80	0,94	0,29	30,46	0,41	0,20	0,71	90,21	91,17
8	»	2,17	0,28	0,80	48,14	0,57	0,70	0,44	41,12	0,32	0,40	0,10	100,33	94,59

* CaCO₃ здесь рассчитан по CaO.

1 и 2 — дер. Дятлаво, в 3 км западнее с. Голубович, в 40 км юго-западно Мозыря (по О. А. Лавренко); 2 — дер. Никлаевич, около Голубович (по М. М. Циммеру); 3 и 4 — Гродненская область, в 20 км на северо-запад от Голубович (по М. М. Циммеру); 5 — дер. Огалеж, в 23 км на северо-запад от Голубович (по С. С. Малерскому и М. М. Циммеру); 7 и 8 — дер. Давыдович на Дзержин (по М. М. Циммеру).

Фиг. 28. Схема распространения эоценовских отложений:

1 — мел; 2 — мергели; 3 — мел с примесями; 4 — мел песчаный; 5 — площади вероятного наносения морских отложений, впоследствии размывых; 6 — суша; 7 — лесон

Все анализированные образцы туронского мела и мелоподобных мергелей относятся к ледниковым отторженцам. Содержание CaCO_3 в них варьирует от 81 до 98%. Мергели — глинистые, а не кремнеземистые. Образцы коньякских пород взяты из коренной залежи. Эти породы можно определить как глинистый мел.

В мест. Городец среди толщи турона и в основании коньяка отмечены прослойки песка (фиг. 29, А).

Диаграмма содержания CaCO_3 в толще нижнетуронского мела у г. Кричева показана на фиг. 29, В, а подробные химические анализы мела, по данным И. Ф. Лобановой, приведены в табл. 20. Проба мергеля с известица 12—13,5 м от кровли толщи соответствует слою 4 на фиг. 29, В. Этот слой проходит в середине толщи мела и является хорошим маркирующим горизонтом. Вероятно, его можно параллелизовать с песчаным слоем 14 в мест. Городец (фиг. 29, А). Это заставляет сделать заключение, что материал для образования этого песчаного слоя и мергеля поступал с юго-запада, может быть с Давыдовского поднятия.

Содержание Al_2O_3 в нижнем слое завышено за счет примеси фосфатов.

Верхнетуронские опоки выходят восточнее Кричева, у дер. Песчани, Красовки и др., находящихся уже за границами Белоруссии.

Содержание CaCO_3 в мергелях из дер. Казимирово (60 км юго-западнее Кричева), которые принадлежат, вероятно, сантоценому и коньякскому ярусам, показано на фиг. 30

На основании приведенных данных можно сделать вывод, что восточный граница перехода туронского и коньянского мела в мергели

Фиг. 29. Геологические колонки туронского и коньянского ярусов в восточной части Белоруссии:

А — Гродненский район, в 150 км юго-западнее Кричева; Б — Кричевский район. 1 — песок кварцевый; 2 — песок кварцевый с глаукоцитом; 3 — глина; 4 — континентальные суглинки; 5 — мел и меловодобный мергель (CaCO₃ 80%); 6 — мел чистый (CaCO₃ >95%); 7 — мел глинистый (CaCO₃ 85—95%); 8 — мергель слабо глинистый (CaCO₃ 75—80%); 9 — мергель песчаный; 10 — фосфориты

граница между Днопром и Сожем, немного южнее Пропойска, а переход от окопи и трепслы совпадает примерно на мергелях Кричева.

Послойный химический состав толщи нижнетуронского мела в г. Кричеве (в %)

Расстояние от кровли слоя в м	Мощность слоя	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при пром.	Глина	CaCl ₂ *	CaBr ₂ **
1,0—8,0	3,0	2,48	1,12	0,40	50,81	0,23	0,15	42,06	100,03	85,43	95,25
9,0—11,0	2,0	4,85	0,92	0,88	52,16	0,18	0,22	40,18	99,77	92,83	91,89
12,0—14,5	1,5	12,14	4,45	2,35	48,30	0,25	0,11	35,21	100,02	80,99	79,37
15,0—16,0	1,0	7,0	3,2	1,90	50,81	0,28	0,10	35,90	101,21	90,48	87,73
19,0—20,0	1,0	5,3	1,39	1,92	51,06	0,26	0,16	40,40	100,39	90,89	90,80
23,0—24,0	1,0	1,44	0,49	0,23	54,53	0,44	0,10	42,50	99,99	97,17	95,44
27,0—29,0	2,0	3,74	1,02	1,18	49,47	0,14	0,27	40,42	100,04	88,06	86,12

* Рассчитан по CaO.

** Определен методом титрования.

Б. Северная окраина впадины

Проедем состав туронских и коньякских отложений к югу и юго-востоку от Смоленска.

Небольшой отаец нижнетуронских мергелей сохранился в 3 км восточнее Смоленска, у с. Колуды. Здесь мергели явно песчанистые, химический состав их, по данным М. И. Камлева, представлен в табл. 21.

Как видно из табл. 21, содержание CaCO₃ в мергелях варьирует от 72,96 до 88,27% и снизу вверх постепенно возрастает.

В 30 км восточнее Смоленска, у с. Добромину нижнетуронские мергели сохранились

Фиг. 10. Геологическая толща и диаграмма содержания CaCO₃ в мергелях у с. Колуды.

1 — мергель мелководный; 2 — мергель слабо глинистый; 3 — ослепь слабо глинистого мергеля; 4 — фосфориты.

Фиг. 11. Геологическая толща и диаграмма содержания CaCO₃ в мергелях у с. Добромину (впадинной осл.).

1 — песок ивневый с глауконитом; 2 — туронские ослепь и сульфиты; 3 — глина; 4 — мергель мелководный; 5 — мергель слабо глинистый; 6 — фосфориты.

Послойный химический состав толщи нижнетуронских мергелей у с. Колодня по однометровым пробам (в %)

№ слоя (сперху)	SiO ₂	Al ₂ O ₃	CaO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
1	10,09	5,89	49,59	34,49	100,00	88,27
2	10,45	2,08	43,52	36,72	98,77	77,47
3	19,18	1,48	42,81	33,93	98,55	75,31
4	21,48	4,91	40,99	32,83	100,18	72,96
Среднее	16,37	3,72	48,55	36,76	98,89	77,52

более полно. Здесь их мощность достигает 24 м. Диаграмма содержания в них CaCO₃, составленная по полуметровым средним пробам, показана на фиг. 31, а химический состав, по А. Дедкову, приведен в табл. 22.

Таблица 22

Послойный химический состав толщи нижнетуронских мергелей у с. Доброминно (в %)

Расстояние от начала толщи в м	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
0,0—0,2	0,2	2,71	9,90	1,68	48,24	0,48	88,49	99,59	85,86
2,7—3,2	0,5	43,74	5,45	2,15	45,06	0,42	34,54	99,87	89,20
8,5—12,7	4,2	19,89	2,47	1,31	47,12	0,99	37,03	99,81	89,87
12,7—22,2	9,5	11,39	4,36	2,22	46,02	0,90	35,25	99,87	81,91

CaCO₃ рассчитан по CaO, содержащему 28% в мергелях, по другим анализам составляет 6,8%. Мергели представляют собой очень тонкозернистую мелко-сланцеватую 94—96% слагаемая <0,01 мм. Объемный вес системы мергеля — 1,53.

Присутствие в толще мергелей пирита, начиная почти от его кровли, говорит о том, что мергели мало подвергались выветриванию.

Нижнетуронские мергели прослеживаются километров на 20 севернее с. Доброминно, до дер. Климово. В 10 км восточнее Доброминно, у дер. Колзаки и в 6 км севернее той же деревни, у дер. Белая Грива, хотя эти мергели и проанализированы, но слои, выделяемые в с. Доброминно, здесь не прослеживаются. На пространстве между верховьями Сожа и Десны турон, по данным Д. И. Погуляева, сильно размыт.

В 80 км южнее с. Доброминно, у дер. Лотовиново (5 км южнее Рославля), нижний турон представлен мелоподобными мергелями. Содержание CaCO₃ в этих мергелях, по данным Е. Ф. Лиоронцевич, колеблется в пределах 86,5—89,8% и в среднем равно 88,2%. Толща мергеля немного смята движениями ледника, мощность ее достигает 17 м.

Как видно, на протяжении 80 км, от с. Доброминно до дер. Лотовиново, содержание CaCO₃ в мергелях возросло в среднем на 6%, или 0,08% на 1 км. Далее к юго-западу увеличение содержания CaCO₃ идет быстрее, что видно из следующих анализов (фиг. 32, Б и табл. 23), по данным И. Б. Ларионова.

В средней части толщи мела выделяется пачка более чистой его разновидности, с содержанием 95—97% CaCO₃, которая прослеживается и в других разрезах.

Таким образом, в южном направлении, на расстоянии 100 км от с. Доброминно к с. Вурга, среднее содержание CaCO_3 в толще нижнего турона с 82% возросло до 93%. Это соответствует возрастанию содержания

Фиг. 32. Геологические колонии меловых отложений Брянский обл.

А — Физинский район, в 20 км севернее Брянска; Б — с. Вурга.
 1 — донецкий известняк с алуанитом; 2 — меловые известняки;
 3 — глина; 4 — мел; 5 — песок; 6 — сланец известняковый; 7 — Физинский;
 8 — известняк с кварцем и доломитом.

CaCO_3 на 0,11% на 1 км. Такого же порядка возрастание содержания CaCO_3 происходит в юго-западном направлении — на Кричев и в юго-восточном направлении — на Изнадру или Брянск.

Средний химический состав толщи нижнего турона в районе с. Ворга (в %)

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	P ₂ O ₅	K ₂ O	Потери при прок.	Сумма	CaCO ₃
1	4,29	1,92	0,33	51,76	0,20	0,22	0,10	0,22	41,34	99,98	92,13
2	3,50	1,24	0,23	52,40	0,22	—	—	—	41,70	98,29	93,27
3	3,73	1,30	0,09	52,30	0,69	—	—	—	41,99	100,10	93,09

Во всех образцах обнаружены лишь следы окиси титана. 1 — средняя проба толщи мела мощностью 33,7 м; 2 — средний состав толщи мела по четырем разрезам; 3 — образец мела из дер. Крыши, в 39 км на запад-юго-запад от г. Рославля.

Верхний турон восточнее Кричева представлен опокими и трепелами. В 30 км на запад-юго-запад от Рославля, у дер. Песчанки, по данным С. В. Перфильева, эти породы имеют следующий состав (табл. 24).

Последний образец взят из слоя черной трепеловидной глины, которая залегает в основании трепелов верхнего турона

Таблица 24

Химический состав верхнетуронских пород из дер. Песчанка (в %)

№ образца	Вид породы	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	SO ₂	MgO	Потери при прок.	Сумма	CaCO ₃
1	Опок	84,30	0,82	1,87	0,64	0,41	0,97	2,53	91,44	9,81
2	Трепел	80,57	0,28	2,79	0,72	0,38	1,14	3,32	90,20	6,68
3	"	72,40	12,44	4,32	1,67	0,52	1,03	4,39	96,69	4,32
4	Глина	66,44	13,01	5,16	1,29	0,56	2,11	0,74	89,32	3,28

Наиболее типичная порода верхнего турона — трепел обр. 2. Переход от толщи опок и трепелов и подстилающему их меду происходит хотя и постепенно, но довольно быстро. Мощность переходных слоев колеблется от 1 м (дер. Песчанка) до 4 м (дер. Красовка), содержание CaCO₃ в них составляет 40—64%. Самая верхняя часть толщи мела имеет повышенное содержание CaCO₃ — до 83%.

Восточнее линии Доброминно — Ворга мощность нижнетуронского мела сокращается, а в Мосальском и Жиздринском районах верхнетуронские опоки залегают уже непосредственно на сепомальских песках. Такие факты смущали многих исследователей, так как при сравнении отдельных разрезов получалось впечатление, что в восточном направлении мел замещается опоками. Это впечатление усиливалось еще тем, что на границе опок и мела имеется «переходный слой» известняковых опок или мергеля, содержащего 40—60% CaCO₃.

В действительности «переходный слой» связан совершенно постепенными изменениями с вышележащей опоккой, но контакт его с подстилающим мелом очень резкий. Крошки белого мела сильно окремнела, источник сверлящими организмами и изобилует остатками окремнелых губок. Следовательно, в восточном направлении белый мел не замещается, а срезается опоками.

Рассмотрим состав пород верхнего и нижнего турона бассейна Десны (см. фиг. 5, В). Наиболее северный из изученных разрезов находится

Химический состав трепела и онок из окрестностей с. Дабужа (в %)

№ образца	Расстояние от провальной тощи в м	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	SiO ₂ R ₂ O ₃	
1	0,75—1,30	0,55	83,99	7,23	2,79	0,76	0,62	2,72	98,11	8,37	
2	1,30—1,45	0,15	86,80	7,86	1,27	0,93	0,90	3,07	100,83	9,51	
3	1,85—3,50	3,65	79,02	9,39	3,14	1,34	0,82	4,80	98,51	6,31	
4	5,50—7,25	1,85	77,40	9,00	2,37	2,40	0,90	5,55	97,62	5,81	
5	8,00—9,20	1,20	40,63	5,92	1,47	29,01	0,67	22,68	100,38	5,51	
6	9,20	—	Мел группы								
7	2,25	—	75,76	10,16	4,00	1,86	2,68	4,67	99,13	5,35	
8	6,9	—	78,12	10,48	3,54	1,30	1,50	4,56	99,48	5,51	
9	12,8	—	74,79	10,66	3,10	3,76	1,93	5,21	99,45	5,44	
10	Верх	—	86,12	5,91	2,78	0,41	0,53	1,79	97,54	9,98	

Образцы 1—6 — по Н. Н. Антонову (1912), обр. 7—10 — по Е. М. Нишевскому (1929).

в 120 км севернее Брянска, между сел. Дабужа и Матчино. Химический состав трепела отсюда приведен в табл. 25.

Мощность провализированной толщи в первом разрезе (обр. 1—6) составляет 8,45 м, во втором (обр. 7—9) — 10,55 м; обр. 10 взят из верхней части слои трепела. Толща трепелов залегает либо на сисемале, либо на остатках туриноского мела.

Анализы, показывающие 75—80% SiO₂, относятся к мягкому трепелу, а те, в которых показано более высокое содержание кремнезема, принадлежат уже плотным разновидностям трепела и онок. В распределении онок, а также мягких и твердых трепелов не обнаружено какой-либо закономерности. Состав трепелов довольно непостоянный, на что, в частности, указывает силикатный модуль, изменяющийся от 5 в нижней части толщи до 10 вверху ее.

По данным микроскопических исследований Е. М. Нишевского (1929), дабужский трепел состоит из мельчайших шаровидных телец ошала диаметром 4 м. В качестве примесей в нем присутствуют пылеватые зерна кварца диаметром 0,02—0,05 мм, в количестве 3%, и немного более крупные зерна глаукогита — до 0,4 мм, в количестве около 5%. В обр. 7 содержится довольно много пылеватого кварца. Из органических остатков нередко встречаются синкулы губок и совсем редко — остатки радиолярий. В нижней, известковистой части трепела содержатся раковины фораминифер и призматические идиосфермы.

Остаиваясь на вопросе о происхождении трепелов, Е. М. Нишевский отмечает ничтожное количество содержащихся в них остатков кремневых организмов и подчеркивает вторичность кремнезема, плесущего форму шариков. Он присоединяется к мнению П. В. Самойлова о том, что трепелы и онок производны из диатомовых илов.

По данным А. Т. Исаевой (1936), дабужские трепелы содержат 29% SiO₂, растворимой в соде по методу Комиссии по добавкам (Методы испытания кислых гидравлических добавок, 1931), и обладают гидравлической активностью 320 мг поглощенной CaO за 30 дней.

На восточной границе распространения турина изучен район Жидра—Зикеево (фиг. 2, А), в 65 км северо-восточнее Брянска. Химический состав толщи турина района Мурачевской горы, которая находится в 8 км западнее с. Зикеево, приведен в табл. 26 (по В. В. Ассонову, 1932).

Послойный химический состав туранской толщи Мурачевской горы (в %)

Возраст	Расстояние от кровли толщи в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ R ₂ O ₃
Tu ₂	2,0	84,26	5,88	2,40	2,30	0,94	4,45	100,23	4,09	10,18
»	3,0	80,74	4,97	2,76	0,34	0,97	8,56	98,34	0,60	10,44
»	4,0	82,74	5,39	3,03	0,76	0,91	7,20	100,03	1,35	9,83
»	5,0	79,91	6,21	2,91	0,96	1,07	8,68	99,75	1,71	8,76
»	5,5	82,96	7,33	4,49	1,12	1,05	3,74	100,69	1,99	7,02
»	6,5	82,38	6,84	4,07	1,02	0,77	3,87	98,95	1,82	7,55
»	7,5	82,99	6,69	3,60	1,14	1,07	4,47	99,96	2,03	8,06
»	8,5	82,95	7,86	2,28	0,90	1,29	3,58	98,86	1,60	8,18
»	9,5	86,06	6,26	2,95	1,08	1,23	2,34	99,92	1,92	9,34
»	10,5	85,52	5,31	2,25	1,23	0,93	3,38	98,62	2,19	11,31
»	12,5	85,02	7,40	2,60	1,16	0,69	3,06	99,93	2,06	8,50
»	13,5	86,43	7,26	3,43	1,98	0,99	2,13	100,22	3,52	7,99
»	14,5	83,07	8,49	3,51	1,49	0,87	2,38	99,81	2,62	6,92
»	15,5	81,13	7,78	3,07	1,77	1,06	3,73	98,54	3,15	7,48
»	16,0	89,82	6,00	2,85	1,79	1,01	4,54	100,01	3,19	9,47
»	16,5	75,73	6,29	2,39	7,90	0,91	6,01	99,23	14,06	8,78
»	17,0	60,24	8,71	2,79	15,58	0,71	13,64	99,67	27,73	6,34
»	17,5	60,83	6,96	2,58	15,61	1,02	13,35	100,35	27,78	6,38
»	18,0	58,85	7,16	2,51	15,78	1,07	14,26	99,63	28,09	6,08
»	18,5	57,50	6,65	2,54	16,15	1,24	14,43	98,51	28,75	6,26
»	19,0	54,16	6,73	2,74	18,82	1,09	16,20	99,74	33,50	5,72
Tu ₁	21,6	2,21	0,25	—	54,25	Сл.	43,19	99,90	96,56	8,84
»	22,0	3,84	0,59	—	52,88	»	41,64	98,95	94,13	6,50
»	22,5	5,06	0,41	—	52,48	»	41,28	99,23	93,41	12,34
»	23,0	1,88	0,32	—	54,78	0,02	42,62	99,62	97,51	5,88
»	23,5	2,23	0,28	—	54,74	Сл.	42,45	99,70	97,44	7,96
»	24,0	1,35	0,21	—	53,62	»	42,79	99,97	99,00	6,43
»	Среднее	2,76	0,34	—	54,12	—	42,33	—	99,55	7,99
См	24,7	4,31	2,33	—	53,27	Сл.	42,06	101,97	94,82	1,85
»	25,3	16,49	2,35	—	45,04	»	35,23	99,11	80,17	7,02
»	25,7	26,12	0,94	—	40,37	0,07	31,50	99,00	71,86	27,79

Кроме того, по другим анализам, в толще трещелов и одок Жидринского района содержится (округленно):

TiO ₂	R ₂ O	SO ₃	P ₂ O ₅
0,30%	0,40%	0,20%	0,20%

Как видно из табл. 26, толща верхнего туруна довольно однообразна, только нижняя ее часть, мощностью 2,5—3,0 м, отличается присутствием калия в количестве от 14 до 33,5%.

Объемный вес скелета трещела — 1,0; временное сопротивление сжатию варьирует от 5 до 200 кг/см², чаще всего равно 50 кг/см²; температура плавления 1550°; гидравлическая активность за 30 дней равна 308 мг поглощенной CaO; количество растворимой в соде SiO₂ по методу КПД равно 30—35%. Трещел обладает способностью отбеливать минеральные масла на 40—45%; при тех же условиях флюориды марки «Атлапугус» отбеливает их на 50%.

Среднее содержание SiO₂ в верхней, 15-метровой части толщи трещела Мурачевской горы составляет 83%. По многим другим анализам среднее содержание SiO₂ в трещелах района Жидра—Зикеево близко к 80%.

По моим наблюдениям, Зикеевский трещел состоит из округлых опаловых телец диаметром 1—3 м, по форме напоминающих мелкорастрескавшийся галь. Иредна встречаются зерна кварца диаметром 0,03—0,05 мм

и призмочки пеоцитов. При погружении трепела в иммерсионную жидкость с показателем преломления 1,480 опаловые частицы теряют контуры; при этом обнаруживается значительная примесь в них глинистого материала.

Нижнетуронский мел содержит 95% CaCO_3 , т. е. сравнительно чистый; изменение в его составе зависит от большей или меньшей примеси кварцевого песка.

Из центральной части трепельного района бассейна Десны, расположенного севернее Брянска, имеется также много подробных химических анализов опок и трепелов, ничем существенно не отличающихся от жвадринских. Приведу только два анализа из окрестностей с. Фокино, находящегося в 20 км севернее Брянска (фиг. 32, А и табл. 27).

Таблица 27

Химический состав толщи трепелов и опок из окрестностей с. Фокино (в %)

№ образца	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потери при прок.	Сумма	SiO_2 , R_2O_3
1	82,3	7,5	2,6	1,5	1,0	0,2	4,5	99,6	8,1
2	60,31	7,09	2,27	13,94	0,90	0,21	14,73	99,45	6,44

1 — средние округленные данные из 12 анализов всей карбонатной толщи трепелов и опок (по Ю. А. Сыроматкину); 2 — известняковая опока (по Ю. А. Сыроматкину).

Мягкие желтые трепелы обычно содержат 80% SiO_2 и 10—11% R_2O_3 , а твердые темные опоки — 82,5% SiO_2 и 8% R_2O_3 . Степень их прочности видна из временного сопротивления сжатию, которое составляет для воздушно-сухого желтого трепела 56 кг/см² и для темной твердой опоки — 84 кг/см². По содержанию растворимого в соде кремнезема и по гидравлической активности фонинские трепелы и опоки не отличаются от жвадринских.

Д. С. Белякин и Л. М. Куприянова (1936) изучили трепелы с Чуркиной горы близ г. Дятьково и из Жвадры. Все эти трепелы состоят из округлых, не действующих на поляризованный свет зернышек диаметром 2,5 м. Показатель преломления их в трепеле с Чуркиной горы — 1,4783, из Жвадры — 1,4963. По моим определениям, показатель преломления опаловых частиц трепелов из Жвадры и из Фокино равен 1,480, немного изменяясь в зависимости от примесей.

Интересно отметить относительно увеличение глинистости в нижней части толщи жвадринских и брянских трепелов и опок, что видно по силикатному модулю.

Химический состав толщи нижнетуронского мела окрестностей с. Фокино по анализам метровых средних проб представлен в табл. 28 (данные Л. П. Балавинского). Состав мела в этом разрезе — типичный для окрестностей с. Фокино, только содержание SiO_2 в низах толщи мела обычно равно 8—10%, а процент полудторных оксидов в полуметре выше подошвы толщи редко где превышает 0,6%. Содержания оксидов железа в отдельных пробах составляет 0,15—0,20%.

В провале толщи мел содержит остатки кремневых губок и рассеянные выделения кварца и халцедона, поэтому он обогащен кремнеземом. Остальная часть толщи мела, мощностью 11 м, содержит в среднем 98% CaCO_3 .

По моим наблюдениям, мел состоит из кокколитов и поросковитового кальцита с небольшой примесью рановин фораминифер и призм иноцерамса. Последние придают мелу грубый облик.

Нерастворимый остаток мела, вследствие примеси органического вещества, имеет темнубурый цвет. Большую его часть составляют призмочки мурденита, затем идут окварцованные обломки раковин иноцерамов, пылеватые зерна кварца, листочки мусковита или гидромусковита, неопределяемая глинистая масса и органическое вещество — преимущественно гумус. Зерна глаукогнита в средней части толщи мела встречаются весьма редко, но в нижней довольно обычны; цвет их зеленый. Общее количество кремнезема в меду около 1%, из него на долю терригенного кварца приходится примерно 0,1%.

Ситовой анализ мела (табл. 28) показывает, что в его механическом составе очень мало частиц диаметром $> 0,06$ мм. Эти частицы состоят из нерастворившихся комочков мела, призм иноцерамов, небольшого количества раковин фораминифер и кварцево-халцедоновых псевдоморфов по раковинам иноцерамов.

Таблица 28

Полойный химический и механический состав толщи мела окрестностей с. Фокино (в %)

Расстояние от кровли толщи в м	SiO ₂	R ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃	Частицы мела в мм		
									>0,2	0,2—0,06	0,06—0,06
1	5,30	1,00	52,55	0,10	0,11	40,72	99,78	93,54	0,5	0,6	1,0
2	4,74	0,76	52,72	0,10	0,17	41,14	99,63	93,84	0,4	0,6	0,4
3	2,64	0,76	54,00	0,07	0,20	42,52	100,19	96,12	0,4	0,6	0,4
4	0,86	0,26	55,42	0,06	0,24	43,48	100,32	98,65	0,4	0,8	0,4
5	0,86	0,50	55,18	0,14	0,12	43,30	100,10	98,22	0,6	1,8	0,8
6	1,74	0,38	54,78	0,25	0,28	42,76	100,19	97,51	0,9	2,1	1,9
7	0,88	0,16	55,35	0,38	0,31	42,80	99,88	98,52	0,4	2,4	0,7
8	0,90	0,36	55,42	0,10	0,24	42,84	99,86	98,65	0,4	2,0	1,2
9	1,16	0,32	55,51	0,44	0,14	42,68	100,25	98,81	0,4	2,0	1,6
10	0,70	0,44	55,50	0,08	0,28	43,20	100,20	98,79	1,8	4,2	2,2
11	0,98	0,26	55,18	0,15	0,34	43,05	99,97	98,22	1,4	3,8	2,2
12	0,68	0,54	55,35	0,08	0,32	43,18	100,15	98,52	1,2	3,0	1,2
13	1,42	0,92	54,36	0,22	0,24	42,64	99,80	96,76	0,7	1,5	0,6
14	8,70	1,50	50,04	0,13	0,32	38,0	98,69	89,07	4,0	3,0	1,2
14,5	10,42	0,56	49,96	0,38	0,26	38,28	99,86	88,93	8,9	5,8	1,0
Среднее	2,80	0,58	54,09	0,17	0,23	42,10	99,97	96,28	1,25	2,3	1,18

Верхние 13 м толщи мела соответствуют нижнему туруну, нижние 1,5 м — сеноману. Содержание CaCO₃ рассчитано по CaO.

Мел из окрестностей с. Фокино, по сравнению с Индрикским, более чистый, что видно как по содержанию CaCO₃, так и по количеству кремнезема.

В 50 км западнее с. Фокино, у дер. Гостиловки Жуковского района, среднее содержание CaCO₃ в меду также составляет 98%.

Теперь проследим изменение состава турунских отложений в южном направлении.

Химический состав турунских отложений с южной окраины г. Брянска, по данным А. П. Кабинова, следующий (фиг. 5, В и табл. 29).

Мощность известковых опок в Брянске достигает 10 м, при этом содержание CaO в них составляет в среднем 22%. В нижней части толщи содержится 23—24% CaO, что позволяет эту породу называть уже мергелем.

Послойный химический состав туронских отложений из г. Брянска (в %)

№ образ-ца	Рассто-яние от прови-толща в м	Мощ-ность в м	Возра-ст	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при прои.	Сумма
1	0,6—1,3	0,7	Tn ₂	74,10	10,88	3,62	3,02	1,65	7,28	100,00
2	1,3—4,5	3,2	»	74,60	8,35	3,12	1,17	1,05	8,93	100,00
3	8,4—10,0	1,6	»	79,17	11,56	1,45	1,90	0,99	5,88	100,83
4	10,0—15,2	5,2	»	46,62	7,48	1,84	23,02	1,05	20,75	100,76
5	15,2—15,7	0,5	Tn ₁	24,00	2,82	0,78	39,39	0,38	32,22	99,50
6	15,7—16,7	1,0	»	10,89	0,13	0,07	50,38	0,36	39,84	101,67
7	16,7—24,7	8,0	»	2,99	0,12	0,07	55,46	0,26	42,12	101,12
8	24,7—30,7	6,0	»	2,83	0,12	0,07	55,46	0,81	41,78	101,06

К югу и юго-западу от Брянска вся толща верхнетуронских опок постепенно становится более карбонатной и одновременно возрастает ее мощность. Так, в 40 км южнее Брянска, у с. Павля, мощность сильно известковистых опок и мергелей достигает 30 м.

Содержание CaO в разрезе у с. Павля следующее:

	Мощность в м	% CaO
Трещел	18	2—6
Известковистый трещел	30	11—13
Мел	18	34—35

Химический состав выветрелых трещелов из с. Павля приведен в табл. 30.

Т а б л и ц а 30

Химический состав выветрелых трещелов из ст. Павля (в %)

№ образ-ца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при прои.	Сумма
1	72,89	12,49	3,89	4,91	0,81	5,67	99,78
2	72,14	11,90	3,68	6,09	0,12	5,90	99,87

Как видно из табл. 30, даже выветрелые трещелы здесь известковисты и, кроме того, сильно глинисты.

Юго-западнее Брянска, в районе Трубчевск—Почеп, вся толща верхнего турона и коньякского яруса представлена мергелями.

Состав их, по данным М. П. Казакова (1928), приведен в табл. 31.

Образцы 7 и 8 (Глянец — в 10 км северо-восточнее Трубчевска, Гордцы — в 3 км северо-восточнее Трубчевска) представляют собой светлосерые мягкий маралючий мергель из нижних слоев мергельной толщи. Фрагменты >0,01 мм в них состоят из зерен кварца, глаукогита (до 67% в Глянце и до 10% в Гордцах), реже — из белой слюды, белых сахаровидных кварцевых трубочек и шариков. Совсем редко встречаются турмалин и бурый железняк. Светлосерые мергели распространены в районе Глянска, мощность их около 30 м.

Выше они сменяются мощной толщей (до 80—90 м) серо-зеленых мергелей. Образцы 5 и 6 (дер. Темная — в 5 км юго-западнее Трубчевска

и дер. Поповка — в 5 км западнее Трубченска) взяты из нижней трети толща, в обр. 1—4 (дер. Вилки — в 10 км на северо-северо-запад от Трубченска, Сосновка и Любонна — в 15 км юго-западнее Трубченска) — из верхней ее трети. Фракция $>0,01$ мм в них состоит преимущественно из кварца.

Фиг. 33. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO_3 в меловых отложениях района устья р. Судости:

1 — мергель изредка с капринолитом; 2 — мергель с капринолитом (CaCO_3 90—95%); 3 — мергель мелководный (CaCO_3 90—95%); 4 — мергель с сильной глинистостью (CaCO_3 75—80%); 5 — мергель с сильной глинистостью (SiO_2 65—74%); 6 — мергель с сильной глинистостью (CaCO_3 40—55%); 7 — оолиты из мелководья; 8 — флюидиты; 9 — крины; 10 — область слабо глинистого мергеля на дилатации.

Повышенное содержание глауконита, достигающее 15—20%, наблюдалось только в обр. 5 и 6, в то время как в обр. 1—4 глауколит содержится в количестве около 2%.

Образцы 5 и 6 отличаются низким содержанием CaCO_3 и повышенной песчаностью Ови, вероятно, представляя собой переходные слои от турона к коньяку. По данным П. Я. Армашевского (1883), в г. Сураже мергели, которые предположительно можно считать коньякскими, содержат 40% CaCO_3 .

Еще далее, к юго-западу от Брянска, состав туронского и коньякского ярусов известен в районе устья р. Судости. Здесь как верхний турон, так и коньяк представлены высокоизвестковыми мергелями, содержащими в среднем 60—70% CaCO_3 (фиг. 33). Среди них выделяется слой № 12 слабоизвестковых мергелей с содержанием 30—40% CaCO_3 , который, вероятно, соответствует границе между туроном и коньяком.

Карбонатность верхнего турона от с. Фокино до устья р. Судости, на расстоянии 140 км, возросла с 0 до 70% CaCO_3 , что соответствует увеличению содержания CaCO_3 в среднем около 0,5% на 1 км.

Химический состав коньякской толщи с Марковска у устья р. Судости, по данным И. Г. Лобач, приведен в табл. 32

В этой толще, снизу вверх, рядя с увеличением карбонатности (см. фиг. 33), происходит уменьшение силикатного модуля.

Интересно отметить, что по направлению от Москвы на Брянск и к устью р. Судости в коньякских отложениях рядя с увеличением карбонатности происходит увеличение глинистости. Так, в Заторске и Дмитрове Московской обл. коньяк представлен трепелами с силикатным модулем ($\text{SiO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$) 5—6, а у устья р. Судости этот модуль снижается до 2,5—3,6. Это снижение происходит частично за счет уменьшения содержания зерен кварца, но главным образом — вследствие сокращения количества опалового кремнезема.

Таблица 31

Содержание CaCO_3 в механических состав неавтономного остатка мела (в %) из Трубчевского района

№ образца	Элемент	Место залегания образца	CaCO_3 , в %	Фракции в мм		
				>0,05	0,05—0,01	<0,01
1	Сп	Нижня	51,46	4,00	37,71	57,69
2	"	Сагутыно	50,67	2,66	26,90	70,59
3	"	Сосновка	44,11	1,85	26,47	71,86
4	"	Дубовка	65,00	3,45	27,01	89,54
5	"	Тешина	33,58	24,04	35,23	39,58
6	"	Поповка	23,24	27,76	22,22	48,19
7	Тн_2	Городица	48,70	0,75	9,81	89,44
8	"	Гайвиз	51,93	1,40	1,58	86,97

Таблица 32

Химический состав образцов пород из коньякской толщи района устья р. Судости (в %)

№ слон	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потери при пром.	Сумма	CaCO_3	SiO_2 , R_2O_3
8	17,70	5,12	1,96	40,52	1,11	0,42	32,72	99,56	72,09	2,50
9	15,57	4,99	1,78	42,97	0,85	0,40	34,62	100,36	76,49	2,30
10	17,97	6,40	1,37	40,75	0,62	0,62	33,86	100,59	72,54	2,31
11	29,31	7,22	2,58	32,51	0,95	0,43	27,02	100,02	57,87	3,00
11	41,27	8,02	3,32	24,42	1,06	0,44	20,38	99,61	43,50	3,64
12	55,05	9,64	2,38	15,81	1,03	0,52	15,43	99,86	28,14	4,58

Восточнее устья р. Судости коньяк и верхний турон постепенно сменяются сантоном, и в Дмитровске и Дмитриеве сантон налегает уже непосредственно на мел нижнего турона, а в Курске — даже на сеноман (см. фиг. 11). Коньяк и верхний турон снова появляются только у Старого Оскола, где они вместе с нижним туроном представлены однородной толщей белого пишущего мела.

Представление о химическом составе нижнетуронского мела у северной границы его распространения дает табл. 33.

Таблица 33

Химический состав нижнетуронского мела (в %)

№ образца	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	F ₂ O ₃	Потери при пром.	Сумма	CaCO_3
1	0,76	0,28	0,10	55,55	0,12	0,20	—	43,16	100,17	96,87
2	0,26	0,05	0,06	54,25	0,25	—	0,07	45,19	100,02	96,36
3	1,12	0,40	0,40	54,39	0,07	0,01	—	43,00	99,43	96,79
4	0,82	0,26	0,24	54,53	0,65	0,20	—	—	—	97,24
5	2,38	3,68	1,90	53,25	0,84	—	—	44,39	—	94,76

1 — село Старый Гирин, в 2 км южнее г. Дмитриев (по В. М. Давыдову); 2 — с.г. Рыжково, в 4 км восточнее Курца (по Г. В. Бушвилову); 3 — Шерки (по Е. А. Филатову и Т. Ф. Громикову); 4 — село Лытка Воронежской обл. (по П. И. Пестову); 5 — село Старые Туроны, в 45 км восточнее Воронежа (по М. Громикову).

Из этой таблицы ясно видно, что нижнетуронский мел у северной границы своего распространения, идущей от Янзды через Дмитрияев, Курск, Щигры и Воронеж, характеризуется большой чистотой состава. Светложелтые фосфориты, которые нередко встречаются в основании мела, содержат 21,32% P_2O_5 и 1,8% нерастворимого остатка (Даньшин, 1936).

Южнее этой границы, в Старом Осколе, туронский и коньянский мел слагает толщу мощностью около 50 м. Химический состав послонных пятиметровых средних проб коньянского и туронского мела, по Д. П. Панкову, представлен в табл. 34. Проба № 5 — десятиметровая.

Таблица 34

Послойный химический состав толщи коньянского и туронского мела у Старого Оскола (в %)

№ пробы	Нерастворимый остаток	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
1	0,80	53,95	0,15	43,80	98,70	96,03
2	1,00	53,73	0,13	43,50	98,36	95,64
3	0,80	54,06	0,18	43,00	98,04	96,23
4	1,00	54,06	0,16	43,40	98,62	96,23
5	0,80	53,95	0,23	43,70	98,68	96,03
6	0,81	53,73	0,18	42,40	97,12	95,64
7	1,05	53,63	0,16	42,40	97,24	95,46
8	1,05	54,70	—	—	—	97,37
Среднее	0,88	54,00	0,17	43,11	98,16	96,42

Общая мощность проанализированного мела здесь достигает 45 м. Как по приведенным в табл. 34, так и по ряду других анализов, состав мела довольно однообразен — коньянский и верхнетуронский мел в химическом отношении не отличаются от нижнетуронского.

Влажность мела колеблется от 17 до 20%. Объемный вес мела в куске, при влажности 3,60%, — 1,44, а на абсолютно сухое вещество — 1,39. Временное сопротивление сжатию сухого мела составляет 18—23 кг/см².

Изучение шлифов и препаратов тонких фракций мела показывает также большое однообразие состава туронско-коньянской толщи. Различия обнаруживаются в силикатной ее части. В нерастворимом остатке коньянского мела часто встречаются зерна кварца диаметром 0,05—0,25 мм, и, редко, — зернышки глауконоита диаметром 0,1 мм, а также прекрасные образцовые и сравнительно крупные призмочки мordenита. Нерастворимый остаток туронского мела состоит глинистым образом из коллоидальной глины с небольшим количеством зерен кварца диаметром 0,05 мм, комочков гидроксидов железа и из весьма редко встречающихся призмочек мordenита и зерен глауконоита.

Нижняя часть толщи мела, мощностью 10 м, отличается также повышенным содержанием коллоидальной глины — монтмориллонита. В крошле ее лежит прослойка глинистого мела мощностью 0,4 м, который содержит 30% $CaCO_3$ и около 10% монтмориллонита кремовой окраски.

Состав карбонатной части мела, как уже указывалось, весьма однообразен. В ней определены кокколиты и их обломки (58%), фораминиферы и их обломки (5%), призмы иноцерамов (6%), пороскиеватый кальцит (30%), в том числе 20% изометричных зерен кальцита диаметром около 5 м. Трубочки рабдолитов довольно редки. Раковины фораминифер

большую часть заполнены основной массой, реже — пустые или частично заполненные изометрическими или короткопризматическими кристалликами кальцита, выросшими на стенках раковин. Размеры и формы их такая же, как и у изометрических кристалликов, наблюдавшихся в препарате тонкой фракции мела — около 5 м. Очевидно, они имеют в общем происхождение — выделились в процессе диагона.

В 100 км юго-западнее Старого Оскола, у Коритожа и Острогояжа, туронско-коньякский мел сохраняет прежнюю чистоту. По данным 197 химических анализов, содержание CaCO_3 в нем варьирует от 97 до 99%, Fe_2O_3 — от 0,08 до 0,09%.

Мел по р. Дону внешне весьма однообразен, но по ходом впадов разделяется на ряд горизонтов (данные Г. П. Насова). Химический состав его представлен в табл. 35.

Таблица 35

Химический состав туронско-коньякского мела по Дону и его притокам (в %)

№ образца	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	P_2O_5	Потери при пром.	Сушка	CaCO_3
1	2,14	1,73	0,97	53,03	0,15	0,20	41,20	99,42	94,89
2	1,00	0,20	Нет	55,00	1,15	Нет	41,40	98,75	97,90
3	0,76	0,44	0,28	55,08	0,42	0,04	43,13	100,15	98,06
4	1,41	0,75	0,33	53,30	0,62	0,06	42,20	99,97	94,85

1 — хутор Бесплемянновский, в 10 км юго-западнее Урюпинска (по Н. Х. Платонов, 1930);
2 — мел между хут. Бобровским I и станицей Усть-Хоперской (по П. М. Толмачевой, 1940);
3 и 4 — Калачевский район Сталинградской обл.

Кроме того, в образцах из Калачевского района определено:

№ образца	TiO_2	FeO	MnO	K_2O	Na_2O	SO_2
3	Нет	0,10	0,01	0,03	0,31	0,14
4	а	0,03	0,01	0,03	0,18	0,12

Объемный вес сухого мела — 1,50, пористость 44%, естественная влажность 32%, полная влагоемкость 33%, сопротивление сжатию сухого мела 40 кг/см², влажного — 10 кг/см².

Туронско-коньякский мел, распространенный по Дону от Воронежа до Калача, а также по Хопру, Медведце и Иловле, согласно ряду анализов, также отличается высокой чистотой. Содержание CaCO_3 в нем варьирует в пределах от 96 до 99%. В меду на станице Голубицкой на Дону определено 97% CaCO_3 . В шпифе основная масса (90%), раковинки фораминифер (6%), призматические игольчатые кристаллы вторичного кальцита (2%). Так как основной массой шпифа хорошо проследивается, то в ее составе, вероятно, также много вторичного кальцита. В толще мела рассеяны желваки отпечатки губок и шары бурого железняка, внутри которых иногда сохранился марказит. Крими в меду отсутствуют.

К северу и северо-востоку от излучины Дона мел постепенно становится более глинистым и на севере Ульяновской области переходит в угли.

В. Северо-западная и северная окраины Донбасса

Туронско-коньякский мел из окрестностей Краматорска отличается высокой чистотой. Содержание CaCO_3 в нем обычно колеблется в пределах 96—98% и лишь в единичных случаях опускается до 94%. Последнее

обстоятельство объясняется примесью очень мелких кремней. Для иллюстрации приведу послыйный состав меда (табл. 36).

Таблица 36

Послый химический состав толщи турунского и коньякского меда из района Краматорска (в %)

Возраст	Мощность	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при прок.	Сумма	CaCO ₃
Сп	21	2,72	0,25	0,30	53,87	0,40	0,33	42,27	99,94	95,80
»	20	1,24	0,11	0,21	54,89	0,27	0,25	43,21	100,18	97,71
»	15	1,21	0,09	0,17	54,78	0,34	0,17	43,23	99,96	97,51
Тп	29	1,68	0,13	0,12	54,40	0,37	0,28	43,03	100,01	96,82
»	13	1,79	0,12	0,11	54,40	0,34	0,31	42,93	100,00	96,82
»	30	1,04	0,14	0,31	54,60	0,35	0,16	43,51	100,11	97,19
»	21	0,68	0,09	0,15	54,68	0,29	0,22	43,78	100,09	97,48

В этих анализах нерастворимый остаток выражен в виде SiO₂. Он определялся путем обработки меда кипящей 20%-ной HCl в течение 10 минут.

Объемный вес меда — 1,38, при влажности 8%. Сопротивление раздвиганию сухого меда колеблется от 11 до 16 кг/см².

В шлифах и препаратах видно, что мед состоит из фораминифер и конколитов (81%), с примесью призм инокерамов, порошковатого кальцита, кварца, призмочек морденита и хлопьев глинистого вещества. В нижней части туруна встречен прослой меда, состоящий почти целиком из фораминифер. Среди порошковатого кальцита часты изометричные зерна диаметром 5 м. Встречаются обломки красной глины с высоким удельным и высоким показателем преломления.

В толще меда из Краматорского района часты встречаются кремневые конкреции. Особенно много их в коньякском ярусе. Наиболее распространенный вид кремней — конкреции неправильной формы или более или менее округлые, 10—30 см в диаметре. Они расположены цепочками параллельно слоям меда. Довольно часты также палочковидные кремни, встречающиеся чаще в верхней части туруна и в коньякском ярусе. Пластичатые кремни сравнительно редки. Располагаются параллельно слоистости меда, они протягиваются, с небольшими перерывами, на десятки сантиметров.

Цвет кремней внутри черный или темносерый, иногда с белыми крапинками, снаружи — светлосерый, до белого, часто с белой кварцево-опалово-известковой оболочкой. В кремневых конкрециях встречаются остатки меда, в толще обломки и целые раковины инокерамов, устриц, морских ежей, иногда прекрасной сохранности. В то время, как в окружающем меду раковины моллюсков и морских ежей всегда сплюснуты или раздавлены, в кремнях они большей частью сохраняют свою натуральную форму. Остатки раковин моллюсков, находящиеся внутри кремней, как правило, окварцованы, а прицементированные к кремням снаружи — не изменены.

В низах коньякского меда распространены кремни, изборозжденные характерными ходами илловых животных.

В меду изредка встречаются конкреции пирита и марказита, частью превращенные в бурый железняк. Некоторые из этих конкреций образуют наросты на кремнях. В меду и в кремнях рассеяны ожелезненные отпечатки губок.

В толще краматорского мела С. А. Волковым выделены 149 прослоев кремней, из них 43 прослоя в коньякском меду.

Мед в районе Славянска и Изаума, будучи сходным с краматорским, имеет и свои особенности. В Славянске нижняя часть толщи туронского мела, мощностью около 40 м, изобилует сферами и пикноцеллами. В 3 и в 20 м от подошвы меловой толщи проходит прослойки мергеля с гальчаными мшала.

Сферовый мед встречается и в районе Изаума. В меду Райгородна на Динье содержатся кремни и ипритовые конкреции с наростами барита.

Химический состав толщи туронского и коньякского мела из Лисичанского района представлен в табл. 37 и изображен на фиг. 34.

Таблица 37

Послойный химический состав толщи туронского и коньякского мела в Лисичанском районе (в %)

Возраст	Мощность слоя в м	Нароста-остаток	CaCO ₃	MgCO ₃	CaSO ₄	R ₂ O ₃	Сумма
Сп	2,5	4,7	94,0	—	—	—	98,7
»	4,0	6,4	92,0	0,5	0,3	0,7	99,9
»	4,0	5,2	93,0	0,5	0,3	0,8	99,8
»	4,0	5,3	93,0	0,4	0,3	0,8	99,8
»	4,0	4,5	93,0	0,4	0,4	0,8	99,1
»	4,0	3,3	94,2	—	—	—	97,5
»	10,0	4,6	93,2	0,6	0,4	0,9	99,7
Тп	10,0	2,0	96,7	0,5	0,3	0,5	100,0
»	8,0	1,6	96,7	0,6	0,3	0,3	99,5
»	8,0	1,0	97,9	0,5	0,3	0,3	100,0
»	4,0	2,7	93,8	—	—	—	98,5
»	8,0	1,1	97,7	0,6	0,2	0,2	99,8
»	8,0	1,2	97,5	0,5	0,2	0,3	99,7
»	17,0	0,7	97,5	0,8	0,3	0,4	99,7

Как видно из табл. 37, туронский мел в Лисичанском районе довольно однородный и чистый, а коньякский мел заметно отличается от туронского повышенным содержанием силикатных примесей.

Коньякский мел отличается от туронского не только повышенным содержанием кремнезема, но и более высоким силикатным модулем. Это видно из следующих, более подробных химических анализов (округленные данные):

Возраст	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Потеря при прож.	Сумма	SiO ₂ , R ₂ O ₃
Сп	4,8	1,3	0,5	93,9	0,5	0,1	88,9	99,0	2,40
Тп	1,6	0,5	0,2	93,0	0,5	0,1	42,0	99,8	2,31

Одновременно с увеличением содержания кремнезема в коньякском меду, по сравнению с туронским, возрастает процент Al₂O₃ и Fe₂O₃.

О форме связи кремнезема в меду и о форменном составе мела можно судить по табл. 38.

Из семи микроскопически изученных образцов туронского и коньякского мела, три коньякских образца оказались весьма однородными,

туронскою же — менее сходными. Количественный состав определен в двух наиболее типичных образцах.

Таблица 38

Систем туронского и коньякского мела из Лисичанского района (в %)

Возраст	Конколиты	Фораминиферы	Прочие животные организмы	Порошкообразный материал	Кварц	Глаукоцит	Опал	Цеоциты	Глина	CaCO ₃
Сп	50	7	2	34	1	0,2	1,0	2	2,8	93
Тп	55	5	2	35	0,5	0,1	Нет	Нет	1,4	98

Данные табл. 38 показывают, что главную массу пинущего мела составляют конколиты, существенную роль играют фораминиферы, а прочие известковые организмы содержатся в количестве всего 2—3%. В число их входят главным образом призматические игольчатые, нередко встречаются остатки игольчатых, игольчатых и устриц. Общее количество органических остатков в меду 59—63%. Верхняя часть туронского мела отличается повышенным содержанием фораминифер (10%) и призматических (8%).

Порошкообразный кальцит состоит из мельчайших гранул диаметром 2—3 μ и из более крупных, ясно поликристаллических зернышек диаметром 4—6 μ . Первые, возможно, представляют собой обломки конколитов, последние же — обломки фораминифер и двустворчат или вторичный кальцит. Действительно, в препаратах наблюдались переходные формы от порошкообразного кальцита к обломкам конколитов и к более крупным известковым организмам, что как бы связывает все их в одну группу органического происхождения. Большая часть крупных (4—6 μ) гранул порошкообразного кальцита связана незаметными переходами или несильно похожа на те кристаллики, которыми усеяны стенки полостей в равнинных фораминифер. Эта последняя форма кальцита наблюдается в шлифах и, несомненно, является диагенетическим или вторичным образованием. Следовательно, более крупная фракция порошкообразного кальцита, вероятно, того же происхождения.

Средний диаметр зерен кварца в коньякском меду — 0,07 мм, в туронском — 0,05 мм. Только верхняя часть туронского мела имеет более крупные зерна кварца — 0,09 мм. Глаукоцит встречается в совершенно ничтожном количестве, цвет его зеленый, диаметр зерен 0,1 мм.

Опал встречается только в коньякском меду. Он имеет вид шарообразных телец диаметром около 1 μ .

Цеоциты в значительном количестве содержатся в коньякском меду, нередко встречаются в верхх туронского мела, а в более низких слоях встречаются только в виде отдельных зернышек.

В низх туронского мела проходит прослойка галек мела. Эти гальки видны только после проявления. Мел на этой прослойке становится обильнее сфер (15—20%), малым количеством фораминифер (3%) и повышенным содержанием игольчатых⁴ (2%).

Наконец, в своем плазу туронского мела выделяются светлые кремневидные стяжения чистого известняка. В шлифе этот известняк представляет тонкую неравнечлененную кальцитовую массу.

По направлению к юго-западу от Лисичанска на протяжении 70 км (с. Курдюмовка) состав туронского мела изменяется — увеличивается количество кремней и уменьшается содержание CaCO₃ до 95—93%.

В бассейне р. Лугани турон лежит то на карбоне, то на останках сеномана и начинается галечником и кварцевым гравием (фиг. 35). Рассмотрим состав гравия из с. Зимогорья. Гальки имеют снаружи черный цвет, хорошо окатаны. В их составе преобладают кремневые, реже встречаются кварцевые и песчаниковые и совсем редко попадают слабо окатанные гальки и зерна тонкопесчанистых фосфоритов. Содержащиеся в галечнике прослои кварцевого гравия состоят из неокатанных или грубо окатанных зерен, изредка в них можно найти хорошо окатанные песчинки кварца.

Галечник изобилует органическими остатками, сильно перетертыми и по-

Фиг. 34. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO_3 в меловых отложениях Лысичанского района:

1 — песок кварцевый; 2 — песок кварцевый с глауконитом; 3 — фосфориты; 4 — кремни; 5 — мел; 6 — мергель меловодобный; 7 — мергель кремнеземистый; 8 — песчанки овалодо-халцедоновый; 9 — зерна оолонки; 10 — область слабо кремнеземистого мергеля на диаграмме

Фиг. 35. Геологические колонки туронских и коньякских отложений на р. Лугани:

А — Червоное; Б — Лугуново.
1 — мел; 2 — песок кварцевый с глауконитом; 3 — желваки фосфорита; 4 — конкреция кремней; 5 — гальки кремней, песчаников и глинистых сланцев; 6 — песчанники и глинистые сланцы карбона

этому почти не определяемыми. Среди них можно различить обломки раковин устриц, плеченогих, пектенов, итерий и иглы морских ежей. Фосфатизованные копролиты (червей?), частью глауконитизированные, составляют 1—2% породы. Мелкая фракция из слоя гравия состоит из конколлитов и фораминифер и их обломков, сфер и порожковатого кальцита. Среди последнего преобладают зернышки размером 3—7 μ и более — мука от перетертых раковин моллюсков и кристаллики вторичного кальцита. Нерастворимый остаток тонкой фракции состоит из зерен кварца, глауконита, пластинок мусковита и из весьма редко встречающихся

призмочек морденита. Часть глаукогнита находится в форме каналов спикул губок; сами спикулы полностью растворены.

В этом же галечнике часто встречаются иглы морских ежей и изредка зубы амур. Большая часть галечника относится к сеноману.

Выше залегает белый мел с *Inoceramus lamarcki* Park. и конкрециями черных кремней, местами сгущающихся в слабо выдержанные слои. Содержание CaCO_3 в меле 95,7%. Состав фирменных элементов весьма своеобразен — преобладает порошковатый кальцит (75%), причем большая часть его состоит из зернышек или кристалликов размером 3—6 μ . Сфер содержится 10%, фораминифер — 3%, призм иноцерамов — 2%, кварца и игольчатых шпатов — 1%, коллоидальной глины с призмочками неолитов — 3%, глаукогнита — 0,1%. Кварцевые зерна имеют средний диаметр 0,3 мм, не окатаны. Это обстоятельство указывает на местный источник терригенного материала и заставляет предполагать, что на месте современного Донбасса, по крайней мере в начале турона, был остров.

Здесь же залегает туронский мел, богатый фораминиферами и призмами иноцерамов (фиг. 36).

Вышележащая часть туронского мела содержит 98,1—98,6% CaCO_3 . Этот мел также состоит преимущественно из порошковатого кальцита — 80%, в котором преобладают кристаллики размером 3—6 μ . Значительную часть мела составляют фораминиферы — 20%, затем идут кокколлиты — 15%, призмы иноцерамов — 3%, кварц — 0,5% и глинистое вещество — 1,5%. Сфер здесь нет. Диаметр зерен кварца 0,03—0,05 мм.

Коньякский ярус залегает на размытой поверхности турона и представляется белым, довольно грубым мелом с содержанием 91—95% CaCO_3 (фиг. 37). В нижней части толщи мела встречаются шероховатые фосфоритные конкреции и примесь кварцевых и глаукогнитовых зерен, а выше — черные и серые кремни. Состав мела по слоям весьма разнообразный, что видно из табл. 39.

Таблица 39

Послойный состав коньякского мела на с. Лутугино

№ слон	Содержание в %							Диаметр зерен кварца в мм	
	CaCO_3	Фораминиферы	Кокколлиты	Призмы иноцерамов	Порошковатый кальцит	Кварц	Глаукогнит		Глина
2	91,3	5	40	25	21	3	2	4	0,09
3	95,0	5	25	5	60	2	0,5	2,5	0,07
4	89,6	30	20	20	19	3	4	3	0,09
5	95,0	40	20	15	20	2	0,5	2,5	0,07

Нижние слои мела по обилию фораминифер могут быть названы фораминиферными, а верхние — кокколлитовыми. Порошковатый кальцит состоит из мельчайших неопределимых зернышек размером меньше 2 μ , а также из кристалликов кальцита диаметром 2—7 μ и частичек, напоминающих обломки кокколлитов. Некоторые из этих кристалликов принадлежат вторичному кальциту, который покрывает стенки пор в раковинах фораминифер, другие же, вероятно, представляют собой обломки или тонкую муку истертых известковых скелетов макроорганизмов. Высокое содержание порошковатого кальцита в слое 3 как раз

снижено с повышенным количеством кристалликов, в значительной мере принадлежащих вторичному кальциту.

Фиг. 36. Микрофотография шлифа туронского мела с р. Луга. Видны сферы, птерозислы и шаровид. фораминиферы
Ум. 100, 100х микроскоп

Фиг. 37. Микрофотография шлифа кампанского мела с р. Луга. Видны фораминиферы и призмы гипсов
Ум. 100, 100х микроскоп

Повышение содержания кварца сопровождается возрастанием количества глаукогонита, увеличением диаметра зерен кварца и уменьшением процента CaCO_3 .

Г. Южная окраина Донбасса

На южной окраине Донбасса туронские и коньякские отложения изучались по правобережью р. Крынки, в Амвросиевском и Успенском районах.

Содержание CaCO_3 в туронском и коньякском меле с участка у совхоза № 5, по материалам Ф. М. Половского (1928) и нашим данным, показано на фиг. 38. Содержание CaCO_3 в туронском меле колеблется в пределах 92—96% и в среднем равно 94%. Только два образца, в которые попали мелкие кремни, дали пониженный результат.

Химический состав туронского мела, по данным А. С. Кучерова, представлен в табл. 40.

Образец туронского мела из средней части толщи, содержащий 94% CaCO_3 , и образец коньякского мела с 85% CaCO_3 , тоже из середины толщи, сложены следующими компонентами (табл. 41)

В число прочих известковых организмов в туроне входят раковинки остракод — 1%, сферы — 1% и призматические иноцерамы — 2%. Кальцит в виде более или менее крупных кристалликов, выполняющий раковины фораминифер, здесь назван вторичным. Вместе с глиной подсчитаны слюды и гидроксиды железа. Средний диаметр зерен кварца и полевых шпатов 0,15 мм, глаукогита 0,10 мм.

На Квашинском меловом куполе в одном из прослоев мела встречено много сфер и питемел.

По внешнему виду туронский мел очень однороден, только в самом низу его встречаются мелкие коричневые желвачки фосфоритов и песчинки кварца диаметром 0,3—0,5 мм. В верхней части мела, обычно на 1—3 м ниже его кровли, редко рассеяны конкреции черных кремний. Кроме того, верхняя часть туронского мела отличается несколько меньшим содержанием фораминифер, призматических иноцерамов и кварцевых песчинок (фиг. 39). Сами фораминиферы здесь очень мелкие; вторичный кальцит очень редок.

Фиг. 38. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO_3 в мергельно-меловых породах у совхоза № 5 на р. Крынке:

1 — песок кварцевый с глаукогитом; 2 — глина карбонатная; 3 — мергель слабо глинистый; 4 — мергель; 5 — мергель сильно глинистый; 6 — мел слабо песчаный; 7 — кремневые конкреции; 8 — фосфоритные конкреции; 9 — область слабо глинистого мергеля на диаграмме

Фиг. 39. Сами фораминиферы здесь очень мелкие; вторичный кальцит очень редок.

Мел коньякского яруса существенно отличается от туронского меньшим содержанием CaCO_3 (70–85%, в среднем 80%) и иным составом

Фиг. 39. Микрофотография нодулы туронского мела.
Совхоз № 5 на р. Крынке. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 40. Микрофотография нодулы коньякского мела.
Совхоз № 5 на р. Крынке. Ув. 46, без анализатора

нерастворимого остатка. Коньякский ярус залегает на слегка размытой поверхности туронского мела и начинается песчанистым мелом с мелкими коричневыми шероховатыми конкрециями фосфоритов и с черными и серыми кремнями. Количество фораминифер в нем 8–10%, призм

Химический состав тулонского мела с южной окраины Доббаса (в %)

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe O ₂	CaO	MgO	CO ₂	Известняк (в %)	Сумма	CaCO ₃
1	9,09	0,80	0,10	54,22	1,50	34,23	4,84	100,12	95,44
2	1,00	0,10	0,40	35,60	0,50	0,60	—	—	38,20
Среднее	1,88	0,12	0,25	44,91	0,60	0,60	—	—	97,20

1 — мел в карьере у совхоза № 2, ю.в. от северо-западного Ачеровщины; 2 — мел на окраине Доббаса, ю.в. от юго-западного Ачеровщины.

Таблица 41

Состав ферриформы коньякского тулонского и коньякского мела с южной окраины Доббаса (в %)

Возраст	Поликремнезем	Ферриформы	Мелкокристаллическая ферриформа	Примесный тулонский мел	Известняк	CaO	SiO ₂	Сумма	Известняк	Глина
Ср. Тп	0,5	5	3	12	—	4	2	1	2	3
Тп	0,5	5	3	12	—	4	2	1	2	3

микрозерном — 15–20%, зерен кварца — 5–10%, диаметр их 0,15–0,20 мк (фиг. 40). Выше идет более чистый мел, богатый кремневыми конкрециями. Кварца в нем меньше и размеры его зерен мельче. Кровля коньякского мела размита, источена сверлящими организмами и подверглась спальному окремнению. Эти процессы обильны уже сантонской трансгрессии.

На Квашинском куполе коньяк начинается белым мелом с гальками мела. Эти белые гальки мягкого мела различны в серовато-белом, несколько более грубом коньякском мелу только при внимательном рассмотрении. Выше идет толща белого лишунего мела. Отсутствие примеси песка и фосфоритов в этом мелу говорит о том, что здесь коньякское море было более глубоким, чем у совхоза № 5.

Д. Условия образования мелом

Большая часть тулонского и коньякского ярусов состоит из лишунего мела, мергелей и кремнистых пород. Условия образования их мы рассмотрим в специальной главе, а здесь попытаемся выяснить границы суши и моря, распространение отложений, особенности и историю развития тулонского и коньякского морей.

Вдоль северной границы впадины, от Минска, или, точнее, от Слуцка и до Рославля, нижний тулон представляет мелом и мелоподобными мергелями (фиг. 41). Только вблизи Смоленска он переходит в мергели, которые в нижней своей части песчанисты. Большая часть мергелей у Смоленска представляет весьма тонкий осадок, который мог накопиться только за пределами действия волн, т. е. глубже 150 м. Следовательно, береговая линия тулонского моря находилась много севернее линии Минск—Смоленск, за пределами исследованной нами территории.

Восточнее Рославля нижний тулон постепенно срезается поверх-

в Брянскую и соседние области. Этот факт можно объяснить открывшимся сообщением с Подмосквовской котловиной, из которой богатые кремнеземом воды поступали ранее только в северное Поволжье, где отлагались диатомиты. Эти диатомиты были преобразованы затем в трепелы, частично сохранившиеся в Чувашии и на севере Ульяновской обл.

В северной части Московской обл. коньякский ярус начинается песчаниками с гальками фосфоритов в основании («контактный песчаник»). Выше песчаники переходят в пески, алевроиты и далее в трепелы, которые в самом верху снова становятся песчанистыми и переходят в пески и песчаники. Таким образом, здесь имеются отложения полного цикла седиментации, начиная с трансгрессии и кончая регрессией моря. Во время максимума трансгрессии накопились кремнеземистые, точнее — диатомовые илы с радиоляриями.

Коньякские песчаники Зарайского района (Добров, 1929), вероятно, соответствуют «контактному песчанику» Московской обл., отражающему только начало коньякской трансгрессии. Такое представление о зарайском песчанике не позволяет изображать в Зарайском районе мелководную фацию коньяка. Напротив, можно предполагать, что в Зарайском или соседних районах могут быть найдены туронские или коньякские трепелы.

Отражение цикла осадконакопления, характерного для Подмосквовской котловины, наблюдалось и в бассейне Десны. Так, криная содержащая CaCO_3 в коньякских мергелях устья р. Судости (см. фиг. 33) находится в полном соответствии с той трансгрессией и регрессией моря, которая происходила в Московской обл.

Коньякские и верхнетуронские мергели бассейна р. Судости и соседних районов, как мы уже видели, состоят из очень тонкого материала и содержат ничтожную примесь пылеватых зерен кварца. Это позволяет сделать заключение, что они образовались на глубине больше 150 м, приблизительно на такой же, как и подстилающий их мел.

Во всей остальной части Днепровско-Донецкой впадины в коньякское и туронское время отлагались однородные кокколитоидные илы. Очевидно, береговая линия туронского моря была далеко от современных границ распространения его осадков. Некоторые особенности представляют окраины Донбасса. На них следует остановиться.

В мелу окраин Донбасса часто встречаются конкреции кремней: в коньякском мелу их больше, чем в туронском. Кроме того, коньякский мел отличается повышенным содержанием зерен кварца. В низах туронского и коньякского мела встречаются слои с огромным количеством фораминифер, так что эти разновидности мелов можно назвать фораминиферными. Наряду с ними, в Илюме, Славянске, Ворошиловграде и Амвросиевке встречена зона, или слой мела со сферами и итинеллами. В связи с этим любопытно отметить, что сферы в Англо-Парижском бассейне изобилуют только в мелу зоны *Rhynchonella quivieri*. Вероятно, этой зоне и соответствует в Донбассе мел со сферами. Мел с остатками сфер, тоже относящийся, вероятно, к зоне *Rh. quivieri*, встречается в Западной Украине, в Крыму, на Кавказе (Келлер, 1946, 1947).

Теперь рассмотрим изменение состава пород по вертикали в разных районах Донбасса. На северо-западной и южной его окраинах мел залегает на размытой поверхности сеномана, а на северной — местами на сеномане, а местами прямо на карбоне или на триасе.

В Краматорске наблюдается совершенно непрерывный переход туронского мела в коньякский, только количество кремней в коньяке заметно больше, чем в туроне. Кроме того, кремни в коньяке имеют более прихотливую форму и нередко изборозжены ходами илосодов. В туронском сферовом мелу Славянска имеются две мергельные прослойки с гальками

мела. Первая прослойка проходит в 3, а вторая в 20 м от подошвы меловой толщи.

В Лисичанске среди меловой туронской толщи имеется прослойка галек мела, которые обнаруживаются только после приывления. Кроме того, между туронским и коньякским мелом или мергелем видны отчетливые следы морщины в накопленных осадках. Поверхность туронского мела имеет серовато-желтый цвет, твердая, слегка фосфатизована и источена сверлящими организмами. Очевидно, на границе туронского и коньякского века здесь происходило обмеление моря.

В бассейне р. Лугани туронский и коньякский мел, вследствие примеси большого количества криз иноцератов и фораминифер, имеет грубый облик, что отличает его от более тонкого мела Краматорска, Славянска и Лисичанска.

Турон здесь начинается галечниками и песками, причем примесь среднезернистого песка имеется и в нижней части толщи мела, где встречаются также сферы. Отсюда можно сделать вывод, что в самом начале турона южнее Лугани, на месте обнажения ныне части Донбасса, была суша, вероятно — остров, который постепенно погружался и во второй половине турона был покрыт морем.

На границе турона и коньяка этот остров снова резко поднялся, вследствие чего туронские осадки были, местами частично, местами полностью, размыты. Незначительная примесь терригенного материала в составе коньякского мела показывает, что Донецкий остров опять погружился ниже уровня моря или в значительной части был покрыт морем.

Следы такого же хода событий имеются и в Амросиевском районе, на южной окраине Донбасса.

Что происходило с Украинским кристаллическим массивом — остается неясным. Ничтожная примесь пылеватых кварцевых зерен в мелу Краматорска, Канева, Киева и Здобунова (являвшаяся окраина массива) наводит на мысль, что если на месте Украинского массива и существовала суша, то только в виде очень небольшого острова или ряда островов. В пользу такого заключения говорят находки остатков орго-викованного мела с двусторонними плохой сохранности в районе Володарск-Польска, на самом массиве.

Наконец, следует остановиться на небольшой прослойке глинистого мела, которая наблюдается в визах туронской толщи в Старом Осколе, Славянске и Лисичанске. Особенностью этой прослойки является то, что глинистый компонент в ней представлен монтмориллонитом и что увеличение примеси глины не сопровождается увеличением количества или размеров кварцевых зерен по сравнению с подстилающим и покрывающим ее мелом. Отсутствие связи между появлением этой прослойки и приносом терригенного кварца позволяет сделать заключение, что монтмориллонит здесь представляет скорее всего разложившийся вулканический пепел.

В Крыму подобные прослойки глины отличаются меньшей карбонатностью и известны под названием кизла. Образование их тоже связывается с разложением вулканического пепла. Слои кизла имеют также черты многочисленными ходами плавцов, вследствие чего их границы с подстилающими и покрывающими породами неровные.

6. САУТОНСКИЙ ЯРУС

В Поволжье и в значительной части Днепровско-Донецкой впадины отложения саутонского яруса, по сравнению с туронским и коньякским, отличаются повышенным содержанием вюрфитового кремнезема. Одновременно с увеличением кремнеземности в них появляется холодно-

водная фауна — иноцерамы карбонсодержащей группы, итери и холодно-водные фораминиферы. Эти факты А. Д. Архангельский объяснял появлением прямой связи сантонского моря Русской платформы с арктическим бассейном посредством пролива, который проходил вдоль западного склона Урала.

Фиг. 43. Схема распространения сантонских отложений:

1 — пески и песчаные оолиты с глауконитом; 2 — глины кремнеземистые алевро-вещаные; 3 — глины кремнеземистые известнявые; 4 — оолиты и трессы; 5 — оолиты и трессы известнявые; 6 — мергели глинистые; 7 — мел и меловодобный мергель; 8 — площади максимального накопления сантонских отложений, выделенных рамками; 9 — суша

А. Северная окраина впадины

Распространение сантонских отложений в Днепровско-Донецкой впадине показано на фиг. 43.

Рассмотрим состав и особенности этого своеобразного яруса.

В средней Белоруссии, по данным бурения в Давыдовке, сантон представлен белым пишущим мелом. Восточнее, в бассейне р. Сож, он переходит в мергели (см. фиг. 30).

Довольно подробно сантон изучен в районе устья р. Судосты. Содержание CaCO_3 в сантонских породах показано на фиг. 33, химический состав их, по данным И. Г. Лобач, приведен в табл. 42. Для составления диаграммы фиг. 33 послужили определения CaCO_3 с каждого метра глубины (Липковская, 1930, с дополнениями автора).

Содержание CaCO_3 в табл. 42 рассчитано по CaO . В мергеле из слоя 6 определено 0,15% TiO_2 .

Среднее содержание CaCO_3 в меле и песках верхнего сантона, имеющих общую мощность 9 м, составляет 69,3%, в меловодобных мергелях нижнего сантона, имеющих мощность 25 м, оно достигает 84,3%. Среднее содержание CaCO_3 для всего сантонского яруса 82,5%. Так как верхний

Химический состав послодонных средних проб мергелей из Гремячского района, на р. Десне (в %)

№ слоя	Возраст	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при проп.	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ , R ₂ O ₃
4	Sml ₂	6	23,52	2,60	1,72	40,59	Следы	0,25	31,98	100,66	72,25	5,44
5	Sml ₁	13	6,41	2,17	0,17	51,00	0,35	0,16	40,20	100,47	90,78	2,74
6	э	4	11,77	4,31	0,93	46,32	0,12	0,28	30,61	100,49	82,45	2,25

сантон был частично размыт во время кампанской трансгрессии, то надо полагать, что его мощность была больше и, соответственно, среднее содержание CaCO₃ было выше.

На основании постепенного увеличения процента глинистой фракции при переходе от коньякского глинистого мергеля к сантонскому мелоподобию мергелю А. Закревская (1936) делает вывод, что эти мергели связаны непрерывными переходами. Помимо того, что это заключение противоречит данным М. П. Казюкова (1928), который наблюдал в основании сантона фосфоритные конкреции и резкий контакт с коньяком, оно не находится также в согласии с данными самой Закревской. По приводимым ею же химическим анализам мергелей (см. фиг. 33), контакт коньяка с сантоном весьма резкий.

Сантонский мел и подстилающий его песок, по моим подсчетам в шлифах и порошковых препаратах, показали следующий состав (табл. 43).

Таблица 43

Содержание форменных компонентов в сантонских породах из района устья р. Судости (в %)

Породы	Порослан- тый палеодит	Коньякиты	Формини- ферры	Прочие известные органики	Кварц	Глаукозит	Глина
Мел	35	50	3	0	1	1	1
Песок	15	20	2	3	1	1	1

Полевые шпаты и аксессуарные минералы подсчитаны вместе с кварцем, их очень мало. Размеры зерен кварца, полевых шпатов и глаукозита однообразные — большую часть диаметром 0,1 мм. Призмочки мордунита редки. Среди конкрецитов в мелу встречаются трубочки рабдолитов. В число прочих известковых органиков входят приамы миоцерамов, обломки других двустворок, плеченогих и белемнителл. В песке, кроме того, присутствуют фосфатизованные конкрециты (червей?), шорохольные тонкопесчаные фосфоритные конкреции и гальки фосфоритов глинистой разновидности.

Недостаточно дробное стратиграфическое расчленение пород, относимых здесь к сантону, не позволяет делать сопоставлений и выводов о фациальных изменениях подъярусов сантона.

На р. Сейм сантон выходит на поверхность у г. Рыльска. П. Н. Чирвинский (1913) изучал мергель, взятый приблизительно на 25 м ниже

кровли сантона у дер. Волынки, в 3 км северо-восточнее Рыльска. В шлифе он определяет кварц и полевой шпат (5,97%); глаукозит (2,82%), мусковит и биотит (0,52%), магнетит (0,12%); основная масса, вместе с раковинами фораминифер, составила 90,57%. Все проценты объемные. Диаметр зерен кварца обычно 0,04—0,05 мм. В другом образце мергеля из окрестностей Рыльска им было определено 75% не растворимого в горячей уксусной кислоте остатка.

Подтверждая описания П. П. Чирвинского, следует добавить, что плаучинные им мергели относятся к верхнему сантону. В них часто встречаются *Actinocamax verus* Mill. var. *fragilis* Arkh., *Belemnitella praecursor* Stollé и ожелезненные отпечатки кремневых губок. Мергели имеют светлозеленовато-серый цвет; они — слюдястые, с примесью тонкого кварцевоглаукозитового песка, рыхлые, с прослоями или линзами более твердых разновидностей. Содержание CaCO_3 в твердом мергале 21—28%, в рыхлом 33%.

Выше залегают меллоподобные мергели, переходные от сантона к наману. Мощность их около 15 м. Наряду с *Belemnitella praecursor* Stollé у них содержится *Belemnitella micronata* Schloth. и изобилуют разнообразными ходами илюдов.

Содержание CaCO_3 в этих мергелях следующее (в %):

Расстояние от кровли слоя в м									
0,1	0,5	1,0	2,0	4,0	5,0	6,0	8,0	9,0	
66,28	70,08	73,33	86,05	71,26	81,06	80,44	79,06	79,88	

Подробный химический состав их приведен в табл. 44 в анализах 2 и 3. Как видно из анализов, эти мергели по своему составу близки к натуралам. Содержание железа в них, вероятно, занижено.

В районе Курска развита мощная толща сантонских мергелей с *Mortonicerus (Texanites) texanum* West. (по Ворожейной, 1934), указывающим на принадлежность их к нижнему сантону. Верхняя часть мергельной толщи подверглась сильному выветриванию — кальцит из нее выщелочен и она превращена в трещелы (анализы 8—9 в табл. 44). Мергели состоят из порошковатого кальцита, мельчайших опаловых частиц и небольшого количества фораминифер, призм шпозермов, пылеватых зерен кварца и глаукозита, листовок слюды и из глинистой массы.

Мергели из Льгова, Дроняева и Щигров (табл. 44) имеют близкий состав — около 53% CaCO_3 . По данным А. П. Энгельгарда (1867) и Н. В. Кудряшова (1892), мергели низов сантона из окрестностей Курска содержат около 50% CaCO_3 . В Дмитриевском районе содержание CaCO_3 в мергелях увеличивается до 55%.

Если по направлению с запада на восток, на отрезке Льгов—Курск—Щигры, состав сантона довольно постоянен, то в направлении с севера на юг он изменяется весьма резко. Так, в 80 км севернее Курска, у Глазуновки и Малодархангельска, сантон начинается зеленовато-серым, сильно песчаным слюдястым треполом, местами переходящим в тонкий глинистый песок. Выше залегает толща глинистого, слабо песчаного трещела в нижней части известнякового.

Южнее Малодархангельска трещел становится все более известковистым, менее песчаным и около Курска переходит в мергель. Химический состав известковистых трещелов и мергеля из дер. Волобуево, в 15 км севернее Курска, приведен в табл. 45.

Химический состав сантонских пород Курской области (в %)

№ анализа	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ R ₂ O ₃
1	46,63	11,10	3,92	19,64	1,46	0,06	17,72	100,53	34,99	3,07
2	12,82	8,83	0,64	45,00	0,80	0,05	30,40	98,54	80,10	1,35
3	14,61	10,90	0,74	41,05	0,80	0,02	29,63	97,75	73,06	1,26
4	41,79	4,87	2,33	27,02	0,72	0,09	22,03	98,84	48,09	5,80
5	35,50	5,90	2,08	29,74	0,96	0,06	26,10	100,34	52,93	4,46
6	75,11	8,06	4,03	6,30	1,34	—	5,38	100,20	11,21	6,21
7	80,80	7,11	3,12	2,03	0,85	—	4,58	96,49	3,61	7,90
8	69,19	11,67	3,76	2,29	1,14	—	4,18	92,23	4,07	4,48
9	74,00	8,91	5,36	2,52	1,48	—	4,12	96,39	4,85	5,18
10	17,71	4,15	1,11	41,26	0,64	0,04	33,07	97,98	73,44	3,37
11	31,28	6,07	3,17	32,65	0,25	0,15	25,74	99,31	58,31	3,38

1 — село Старый Город, в 2 км южнее г. Дмитриада; 2 — дер. Поповна, в 4 км южнее Рыльска, верх слои; 3 — дер. Поповна, в 4 км южнее Рыльска, низ слои; 4 — Льгов; 5 — село Дроново, в 35 км западнее Курска (по Д. П. Павлову); 6 — дер. Кастория, в 10 км западнее Курска; 7 — Казанья слобода, в 3 км западнее Курска; 8 — дер. Поповна, в 2 км севернее Курска; 9 — Курск; 10 — село Медвенки, в 30 км южнее Курска; 11 — Щигры, средний состав толщ мергели (по Е. А. Филатову и Т. Ф. Громцевой).

Анализы № 1—4 и № 6—10 приведены по В. М. Данашину (1936).

Таблица 45

Химический состав известковых трепелов и мергелей из дер. Волобуево (в %)

Часть толщи	Нерастворимый остаток	P ₂ O ₅	CaO	MgO	CO ₂	Р/В	Сумма	CaCO ₃
Верхняя	67,04	2,10	18,90	0,88	11,84	0,30	94,20	34,74
Средняя	62,78	2,40	16,20	0,30	11,93	0,30	93,86	28,83
Нижняя	55,47	2,30	19,84	0,99	15,21	0,28	92,93	33,31

Образцы, анализы которых приведены в табл. 45, взяты мною из 45-метровой толщ трепелов левобережья р. Обмты, у дер. Волобуево. Нижний образец взят в 5 м от подошвы, а верхний в 8 м от крошки толщ. CaCO₃ в таблице рассчитан по CaO. Как видно из табл. 45, карбонатность мергелей снизу вверх уменьшается.

В Курске, как уже указывалось, в нижних частях сантонских мергелей содержится 47—50% CaCO₃, а в самом верху они переходят в слабо известковые или бескарбонатные трепелы. Контакт трепелов с мергелем карманообразный, что указывает на образование их в результате выщелачивания кальцита из мергеля.

В 8 км юго-западнее Курска, у дер. Воронцево, мергели из нижней части разреза содержат 66,8% CaCO₃, а из верхней — 52,5% CaCO₃ (Кудрявцев, 1892). В 30 км южнее Курска, у с. Медвенки, в мергелях определено уже 73% CaCO₃.

В верховьях р. Липовый Донец появляется так называемая переходная от сантона к кампану толща глинистого мела. В 100 км южнее Курска, у дер. Нечаевки, эта толща имеет следующий состав (табл. 46).

Химический состав пород переходной толщи сантона и контактирующих с нею слоев (в %)

№ образца	Расстояние от подошвы толщи в м	Нерастворимый в HCl остаток	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
29	27	1,10	0,35	0,10	55,36	0,10	43,50	100,51	98,54
30	25	3,20	0,74	0,09	53,10	0,18	42,25	99,56	94,52
31	20	19,50	1,64	0,21	43,93	0,27	34,48	100,03	78,20
33	17	5,00	0,26	0,44	52,60	0,21	41,56	100,07	93,63
34	14	6,00	0,30	0,30	51,99	0,12	41,58	100,29	92,54
35	11	2,00	0,60	0,30	54,01	0,15	42,46	99,52	96,14
36	8	4,88	0,44	0,16	52,62	0,25	41,57	99,92	93,66
38	4	5,50	1,75	0,47	50,97	0,20	44,58	100,47	90,73
39	—	9,28	0,84	0,56	48,84	0,68	39,31	99,51	86,94

Обр. 29 — мел с форфритами из основания южного яруса. Обр. 39 — светлосерый слоистый мергель верхнего сантона. Остальные образцы взяты из переходной толщи.

Из этой таблицы прежде всего видно, что содержание CaCO₃ в верхне-сантонском мергеле по направлению к югу продолжает возрастать и здесь достигает 86,94%. Переходная толща имеет довольно однородный состав. Выделяется только обр. 31, где в мелу рассеяны мелкие кремешки.

Содержание форменных компонентов в переходном мелу и в верхне-сантонском мергеле следующее (табл. 47).

Таблица 47

Содержание форменных компонентов в мелу переходной толщи и в сантонском мергеле из дер. Нечаевки (в %)

Порода	Поролитовый кальцит	Конколиты	Форменные формы	Прочие пластинчатые организмы	Кварц	Глаукоцит	Галла	Опал	Морсепит
Мел	35	50	5	2	1	0,5	2,5	1	3
Мергель	39	42	4	2	3	1	2	4	3

Кварц присутствует в виде идиоматных зерен диаметром 0,04 мм. Глаукоцит — зеленый, размеры его намного больше, чем кварца, — 0,05 мм в диаметре. Опал глобулярный, только в обр. 31 взамен глобуль присутствуют мельчайшие (5—6 μ) округлые агрегаты опала с небольшой примесью кальцита.

Соотношение опала и пестлитов в различных образцах мела не одинаковое: как правило, преобладают пестлиты и только в обр. 36 они встречаются в равных количествах. В обр. 31 и 39 явно преобладает опал.

Изменения состава сантонских отложений с севера на юг, по линии Нижнедевицк—Старый Оскол—Валуйки, аналогичны тем, какие мы видели по направлению Глаузовка—Курск—Нечаевка, но здесь имеются и свои особенности.

В Нижнедевицком районе, у сел. Погожево, Орехово, Ново-Ольшанское и др., широко распространены светлосерые трепелы, имеющие мощность до 20 м. В верхней части толщи трепел охристый, песчаный

и с прослойками песка. Под ним обычно залегают «трепел-плита». Ниже идет «трепел чистый» с линзами «трепела-плиты». Мощность верхних песчаных трепелов до 4 м, трепела плиты 0,3 м и чистых трепелов 2—3 м, но местами достигает 19 м. Под ними залегают, как уже описано, серо-зеленый мелкозернистый слюдястый песок, а ниже — светлосерый мергель. Трепелы и пески относятся, по видимому, к верхнему, а мергели к нижнему свантову. Химический состав трепелов и мергели, по М. Н. Гришечко, представлен в табл. 48.

Таблица 48

Химический состав светлосерых трепелов и мергели из Нижнедевицкого района (в %)

№ образца	1	2	3	4	5
Мощность слоя в м	6,3	5,3	5,1	4,3	
SiO ₂	78,48	81,28	74,75	82,21	15,79
Al ₂ O ₃	8,34	8,78	11,81	7,87	7,89
Fe ₂ O ₃	7,84	5,18	9,00	8,06	2,80
TiO ₂	1,88	1,02	—	—	—
CaO	2,50	1,36	8,51	0,86	86,49
MgO	0,89	0,97	1,42	2,26	3,74
Потери при прокаливании	3,98	3,89	5,46	3,29	81,25
Сумма	100,50	99,37	99,80	99,55	97,26
Растворимая SiO ₂	16,50	17,88	17,88	19,88	—
Гидравлическая активность	180	179	246	303	—

Гидравлическая активность выражена в мг поглощенной СаО за 15 титролатий в течение 30 дней. Средний объемный вес скелета трепела 1,2; удельный вес 2,4; температура плавления 1450°.

Как видно, нижнедевицкие трепелы по химическому составу весьма сходны с курскими.

Мергель из с. Верхнее Турово (табл. 48, обр. 5) содержит 65% СаСО₃.

В 80 км юго-западнее Нижнедевицка и в 28 км западнее Старого Оснола, у с. Теплый Колодезь, как видно из данных Д. П. Панкова, свантовские мергели становятся более карбонатными (табл. 49).

Таблица 49

Последний химический состав толщи мергелей у с. Теплый Колодезь, по анализам трехметровых средних проб (в %)

Высота	№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	CaCO ₃	SiO ₂ , R ₂ O ₃
Snt ₁	1	30,92	4,64	3,64	29,84	59,12	3,73
	2	24,60	5,01	2,67	36,16	64,36	3,20
	3	22,48	5,98	2,90	37,23	66,27	2,53
	4	21,69	4,61	2,63	38,10	67,82	3,00
	5	22,16	5,89	2,87	36,80	65,50	2,53
	6	19,48	5,03	2,67	38,60	68,71	2,53
	7	17,44	5,70	2,34	39,82	70,88	2,17
	8	14,20	4,44	2,16	42,19	75,10	2,15
	9	13,08	4,24	1,81	42,37	75,42	2,16
Сп	10	8,60	2,60	1,10	48,0	85,45	2,32
	11	2,54	0,61	0,62	52,60	93,63	2,06

Кроме того, в обр. 8 мергеля из нижней части толщи определено 0,38% MgO и 0,03% SO₂, а в обр. 11 мела — 0,24% MgO и 0,06% SO₂.

Общая мощность толщи проанализированных мергелей составляет здесь 27 м. Она подстилается белым мелом и покрывается верхнесантонскими трепелами, мощность которых достигает 10 м. Здесь наблюдается постепенное уменьшение карбонатности мергелей сверху вниз. Кривая карбонатности лучше видна на диаграмме содержания CaCO₃ по анализам метрорых проб (фиг. 44). Среднее содержание CaCO₃ в 23-метровой толще мергелей составляет 69%.

В 20 км юго-западнее Старого Оскола, у с. Дубенки, известен уникальный разрез, где для обширного района правобережья Дона в 1924 г. А. Д. Архангельским, О. А. Денисовой и В. П. Крестовниковым (1924) впервые был установлен как верхний, так и нижний сантон. Здесь под зеленоватыми песками и песчаниками палеогена (слой 1) залегают (фиг. 45):

- Snt₂ 2. Глины светлозеленые и светлосерые, с прослоями, содержащими участки окременевшей глины, вниз и вверх переходящие в твердые опоки 2,5 м
- Snt₂ 3. Глина светлосерая, опоковидная, внизу бурая, слоистая 6 м
- Snt₂ 4. Мергель светлосерый, микстий, с черными твердыми опоковыми ходами пловдов. Эти ходы имеют диаметр около 2 мм и слегка сплюснены в вертикальном направлении. Встречаются железистые отпечатки губок и раковинки *Pteria tenuicostata* Roes. CaCO₃ в мергеле содержится 44,5%, в мергельной прослойке внизу слоя — 68,2% 0,5 м
- Snt₁ 5. Мергель зеленоватый, слюдястый, песчаный, с *Belemnites praecursor* Stolley и с большим количеством ожелезненных отпечатков губок. Внизу мергеля рассеяны черные шероховатые фосфоритные конкреции диаметром 1—2 см и фосфатизованные губки 5 м
- Snt₁ 6. Мергель светлозеленовато-серый, сильно глинистый, песчаный, слюдястый, при выветривании легко превращающийся в глинообразную массу. CaCO₃ в верхней части слоя содержится 32,4%, в нижней 44,2% 5 м
- Snt₁ 7. Мергель светлозеленовато-серый, сильно глинистый, слабо песчаный, слюдястый, более стойкий к выветриванию. Содержание CaCO₃ составляет 51,7% 4 м
- Snt₁ 8. Мергель светлосерый, цементный. CaCO₃ в верхней, средней и нижней части — 75% 8 м
- Snt₁ 9. Мергель серовато-белый, меловодобный, CaCO₃ в верхней части слоя 82,5%, в нижней — 86,5% 10 м
- Ca 10. Мел белый ишунций, с обломками иноцерамов. Видимая мощность 14 м

Фиг. 44. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO₃ в мергелях у с. Теплый Колодезь:

1 — мел глинистый; 2 — мергель слабо глинистый (CaCO₃ 75—80%); 3 — мергель слабо глинистый (CaCO₃ 65—75%); 4 — мергель сильно глинистый; 5 — фосфориты; 6 — область слабо глинистого мергеля (CaCO₃ 75—80%) на диаграмме

Химический состав мергеля из слоя 9 приведен ниже, в таблице «Ишунций мел и мергели». Состав пород показан в табл. 50.

Содержание форменных компонентов в сивтовских породах из с. Дубенки (в %)

Порода	№ слоя	Кокколиты	Форменные фрагменты	Порошкова- тый кокколит	Кварц	Глаукофант	Опал	Морденит	Глина
Опока	4	2	Нет	0,5	6	3	68	0,5	20
Мергель	5	50	1	9	5	12	11	2	19
»	6	32	1	7	20	7	Нет	4	29
»	8	55	1	13	8	3	»	2	18

Фиг. 45. Геологическая колонка и график содержания CaCO₃ в сивтовских отложениях у с. Дубенки:

1 — мелко раздробленный глаукофант; 2 — мергель кремнистый; 3 — глина ополоченная; 4 — опал карбонатный; 5 — мергель слабо глинистый; 6 — мергель слабо глинистый; 7 — ил глинистый; 8 — ил частый; 9 — форфиты; 10 — илльит слабо глинистого мергеля на кварце

Кокколиты составляют главную часть карбонатов. Приблизительно половина общего количества кокколитов — целые, остальные — в виде обломков.

Трубочки рабдолитов нередко встречаются во всей толще мергеля, но больше в визах сантона.

Фораминиферы весьма редки — 1% или меньше. Порошичатый кальцит представляет собой частицы размером 1 μ и меньше. Многие из них, вероятно, являются обломками кокколлитов.

Кварц находится в форме слегка округленных зерен, диаметр которых редко превышает 0,1 мм. В верхнесантонских трепелах и мергелях зерна кварца имеют размер 0,03—0,06 мм, и верхних слоях нижнего сантона — 0,08 мм, к низу постепенно уменьшаются — до 0,03 мм в диаметре.

Глаукоцит — зеленый и буровато-зеленый, в округлых зернах. Опал находится в виде шариков диаметром 2—3 μ и в форме более мелких частиц, которые подсчитывались вместе с глиной. Морденит имеет вид призмочек, обычно корродированных, толщина их 1—3 μ , длина 3—10 μ .

В г. Валуйках наблюдались верхне 7 м сантонских мергелей. Эти мергели отличаются разнообразными ходами плоских животных (фиг. 46). Состав форменных компонентов мергеля следующий: кокколлитов — 65%, в том числе рабдолитов около 3%; фораминифер — 5%; порошичатого кальцита — 15%, в том числе зерен диаметром 3—6 μ — около 5%; кварца — 4%; опала и глины — 5%; глаукоцита — 3%; слюды — 3%. Средний размер зерен кварца 0,03 мм. Содержание CaCO_3 в мергеле составляет 85,2%. Таким образом, по направлению от Дубенки к Валуйкам происходит дальнейшее увеличение карбонатности сантонских мергелей, сокращение количества кварца и уменьшение размеров его зерен.

Химический состав мергелей с. Подгорного (140 км южнее Воронежа) вначале был изучен А. А. Дубявским (1925, 1932). Им установлено, что мергельная толща отнесена к верхнему сантону и имеет состав, отсвечивающий цементному мергелю.

В 1938 г. мною было проведено детальное изучение мергельной толщи (Бушпский, 1947). Ее возраст определен более точно как верхнесантонский, а залегающая непосредственно под мергелями часть толщи вышущего мела отнесена к нижнему сантону. Для химических анализов брались полуметровые средние пробы. Определение CaCO_3 производилось методом титрования, в каждой пробе дважды, из отдельных навесок. Результат выражался в виде средней величины из двух определений.

На основании полученных данных составлены диаграммы распределения CaCO_3 в толще мергеля. При этом выяснено, что эта толща разделяется на шесть слоев (фиг. 47), которые с поразительным постоянством прослеживаются во всех 28 изученных разрезах. Только самый

0 1 2 см

Фиг. 46. Верхнесантонский мергель из Валук, изобилующий следами ходов плоских животных.

верхний, нулевой слой местами оказался размытым третичной трансгрессией. Среднее содержание CaCO_3 во всей толще верхнесантонского мергеля также оказалось чрезвычайно постоянным, варьируя в разных разрезах от 77 до 77,8%.

Содержание CaCO_3 в полуметровых средних пробах сантонских отложений района с. Подгорного показано на фиг. 47. Средний химический состав мергелей по слоям представлен в табл. 51.

Таблица 51

Послойный средний химический состав толщ мергеля и мела у с. Подгорного (в %)

Высота	№ слой	Мощность в м		SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потери при пром.	Сумма	CaCO_3 (выр)	SiO_2 в.о.
		в	н										
Snt ₂	1	2,20	17,78	4,57	1,75	41,75	0,70	0,50	33,02	100,07	72,75	2,81	
	2	2,50	11,50	3,00	1,63	49,19	0,90	0,70	36,19	100,11	82,00	2,48	
	3	3,00	16,54	4,25	1,75	42,53	0,70	0,43	33,80	100,00	74,75	2,76	
	4	2,50	12,80	3,68	1,63	45,52	0,56	0,69	35,92	100,80	80,25	2,29	
	5	3,50	13,30	4,73	1,87	43,88	0,60	0,90	34,37	99,65	77,00	2,05	
»	Средне-взвешенное	15,70	14,15	4,16	1,75	43,95	0,67	0,69	34,61	99,98	77,27	2,39	
	Средняя проба	15,70	13,91	4,21	1,83	43,85	0,62	0,56	34,68	99,66	77,50	2,30	
Snt ₁	Генеральная проба	15,52	13,01	3,77	1,29	44,29	1,00	0,04	35,51	100,11	—	2,57	
	6	1,5	6,22	2,19	0,89	50,17	0,78	—	39,23	99,48	—	2,02	
	6—7	1,5	4,62	1,25	0,73	51,84	0,60	—	40,78	99,82	—	2,33	
	7, верх	2,40	3,12	0,77	0,36	53,28	0,37	—	41,88	99,78	—	2,76	

Кроме того, в средней пробе по всей толще мергеля из разреза № 8 и в генеральной пробе всей мергельной толщи из 28 разрезов дополнительно определены:

	TiO ₂	MnO	K ₂ O	Na ₂ O	P ₂ O ₅
Средняя проба	0,22	0,02	0,63	0,42	0,49
Генеральная проба	0,26	0,02	0,47	0,46	0,37

Среднее из семи определений P_2O_5 в толще мергеля равно 0,43%. В слое 5 определено 0,37% P_2O_5 — даже меньше, чем в средних пробах мергеля, несмотря на присутствие в этом слое фосфоритных конкреций.

Химические анализы средних проб и генеральной пробы в приведенной таблице дают хорошую сходимость результатов и выражают средний состав толщ верхнего сантона района с. Подгорного. По внешнему виду мергель, даже из разных слоев, весьма однороден. Однако после проявления он обнаруживает чрезвычайную пестроту строения (фиг. 48), вызванную следами деятельности разнообразных илоядов. Объемный вес скелета мергеля — 1,54, естественная влажность 20%.

Мергель состоит из кокколитов — 50%, порошокватого кальцита — 23%, фирминифер — 4%, призм илоерамов — 1%, пылеватых зерен кварца и глаукогнита, гидроокисей железа, каолинита и опала или α -кристобалита. Последние два минерала определены рентгенографически А. Н. Лямпой. Призмочки мordenита встречаются весьма редко.

Нерастворимый остаток мергеля очень тонкий, он весь проходит через сито 0,1 мм, а на сите 0,06 мм остается не 0,04% из нижнего слоя. Состав этих остатков в различных слоях неодинаковый — в мелководных мергелях преобладают комочки глины и зерна гидротитта, часто в виде пядочек, а в мергелях слабо глинистых преобладает кварц, затем следуют гидротитт, глаукогнит, листочки мусковита и комочки глины. Только в слое 1 глаукогнита в этой фракции больше, чем других минералов,

Фиг. 47. Геологическая колонка и график содержания CaCO_3 в сандонных отложениях у с. Подгор'ного:

1 — мергель тонистый (CaCO_3 70—79%); 2 — мергель мелкозернистый (CaCO_3 78—90%);
 3 — мел пылушый ($\text{CaCO}_3 > 90\%$); 4 — фосфоритные известняки; 5 — область мергеля
 (CaCO_3 76—78%) на диаграмме

в остальных же слоях его меньше — он составляет приблизительно $\frac{2}{6}$ часть кварца. Изучение шлифов подтверждает, что во всех слоях слабо глинистых мергелей наблюдается хотя и небольшое, но сравнению со слоями мелоподобных мергелей, во вполне явное увеличение содержания кварца и глауконита.

Нижний сантон представлен здесь белым мелом. Химический состав его, по данным А. А. Дубянского, приведен в табл. 51, а содержание CaCO_3 показано на фиг. 47. Нижняя граница сантона здесь не определена, вероятно, она проходит до прослою мела с минимальным содержанием CaCO_3 . В таком случае мощность нижнего сантона будет 17 м. Среднее содержание CaCO_3 в нем около 94%, среднее содержание CaCO_3 во всей толще сантона около 86%.

В мергельной толще отчетливо видны сбросы амплитудой до 2 м, вызванные, вероятно, глубинным карстом (фиг. 49).

Фиг. 49. Верхнесантоновый мергель из с. Подгорного, пересеченный следами янтаря. Проявлен машинным настом

Содержание CaCO_3 в верхнесантоновых породах из Бутурдиновки составляет 30%, Богучара — 67%, Белой Горки (30 км юго-восточнее Богучара) — 73%, Кантемировки — 80%. В 10-метровой толще переходного сантоно-кампанского мела из последнего пункта содержится в среднем 90% CaCO_3 .

Химический состав верхнесантоновых мергелей и переходного сантоно-кампанского мергеля из с. Журавки Кантемировского района представлен в табл. 52.

Таблица 52

Химический состав верхнесантоновых мергелей (№ 2 и 3) и сантоно-кампанского переходного мергеля (№ 1) из с. Журавки (в %)

№ образца	SiO_2	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Получен при пром.	Сумма	CaCO_3
1	5,20	1,31	0,47	82,00	0,93	0,02	40,15	100,07	92,56
2	16,85	3,26	1,22	44,81	0,48	0,05	34,40	100,95	79,76
3	24,08	5,13	2,09	86,20	1,35	0,008	39,89	99,51	84,48

Как видно из этой таблицы, содержание силикатных примесей в сантоне к югу от с. Подгорного не уменьшается, а даже увеличивается.

Фиг. 49. Сбросы меловых и третичных слоев у с. Подгорного, вызванные глубинным карстом:

1 — мергель, нижний ярус; 2 — песок кварцевый с глауконитом и фосфоритами, бузанский ярус; 3 — мергель глинистый, сантон;
4 — мергель слабо глинистый, сантон

К востоку и юго-востоку отсюда сантонские породы становятся все менее карбонатными. Так, по данным П. М. Толкачевой (1940), сантонские породы из района устья Хопра и устья Медведицы имеют следующий состав (табл. 53).

Таблица 53

Химический состав сантонских опок (в %)

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при пром.	Сумма
1	81,50	3,70	Нет	0,50	3,80	3,08	7,20	99,78
2	74,58	3,58	1,66	5,78	3,15	1,09	8,52	98,36

1 — опок из станции Усть-Хоперной; 2 — опок из г. Серафимовича.

По своим отбеливающим способностям сантонские опокки южного уступают зинковскому трепелу из Брянской обл.

Б. Калачевский район на нижнем Дону

Сантон нижнего Дона изучался Д. Г. Сапожниковым и затем Е. В. Рожковой и Ю. К. Горещким (1945). Кроме того, верхний сантон более подробно изучен Н. В. Фроловой (1939). В 1936 г. мною произведено полевое описание разреза (фиг. 50) и изучены шлифы.

В самом ядре сантона Е. В. Рожкова и Ю. К. Горещкий выделяют небольшой прослоек (мощностью 10—15 см) ризолита, который в виде вытянутых ходов или ризолитов проникает в подстилающие отложения. Этот прослоек прослежен ими на расстоянии 150 км от Калача, до станции Вешенской. Они пишут: «Ризолит состоит из кремнисто-карбонатной массы, среди которой распределено большое количество крупных сиккул губок, опаловых или перекристаллизованных в диаледон. Местами сиккулы полностью растворены, и сохраняются только пустоты, в основном повторяющие их форму. Содержание сиккул в породе доходит до 20—30%. Кроме того, встречаются фораминиферы, выполненные шариками опала, и скелеты радиолярий. Из аутигенных минералов в ризолитах присутствуют мелкие желвачки фосфоритов и пигментный глаукоцит» (1945, стр. 34).

В моем шлифе ризолита из станции Голубицкой количество сиккул губок составляло около 7% по объему, включая сюда и пустоты от растворившихся сиккул. Раковины некоторых фораминифер, каналы сиккул губок и пустоты от растворившихся радиолярий более или менее заполнены прекрасными шариками опала диаметром около 10 м. Вместе с этими шариками встречаются призмочки морденита.

Выше лежит карбонатный мергель. Он содержит 72% CaCO₃ и состоит из тонкой глинисто-карбонатной массы (89%), в которой рассеяны раковины фораминифер (3%), призмочки шпелерита (2%), зерна кварца (4%) и глаукоцита (2%). В раковинах некоторых фораминифер, а также в порах от растворившихся сиккул губок и радиолярий выделились правильные шарики опала, диаметром 8—10 м, и изредка призмочки морденита. Округлые фосфоритные зерна диаметром 0,3 мм, вероятно, — копролиты.

Фосфоритные конкреции в карбонатном мергеле имеют на расколе желтовато-серый цвет, у поверхности более темный; они не очень твердые, хорошо вскипают от HCl. Многие из них являются псевдоморфозами по губкам. Опаловые сиккулы губок растворены и затем некоторые из этих пустот были снова заполнены опалом и, частью, призмочками морденита. Доказательством такого процесса служит отсутствие в этом

вторичном опале структуры, характерной для опала синкул губок, и отсутствие или смещенное положение их канала (фиг. 51). Этот канал (вернее его псевдоморфоз) сохранился в некоторых синкулах в форме глауконита или фосфата, в большинстве же случаев он отсутствует.

Фосфорит состоит из коллоидального курскита, среди которого неравномерно рассеяны кальцитовые раковины фораминифер, призматические игольчатые скелеты шаровидных радиолярий, многочисленные включения гидроксидов железа и отчасти — пирита. Вдоль некоторых трещин и трубочек от растворившихся синкул губок выделяются темные ореолы, в которых все кальцитовые раковины фораминифер и призматические игольчатые скелеты радиолярий полностью замещены курскитом. Ореолы полной фосфатизации сопровождаются ореолами пиритизации. Очевидно, оба эти процесса происходили от поверхности конкрекции к ее центру, проникая вдоль трещин и трубочек от растворившихся синкул губок.

Выше лежат мергели (слой 11, фиг. 50), перекристаллизовавшиеся с опоками. Содержание CaCO_3 в мергелях составляет 40%, а в опоках — 9%. В шлифе видно, что опока состоит из глинисто-опалового цемента с тонко рассеянным кальцитом (62%), из зерен кварца и полевых шпатов (15%), глауконита (5%), мусковита (3%) и довольно значительного количества морденита (около 15%). Последний сосредоточен главным образом в порах от растворившихся скелетов радиолярий. Средний диаметр зерен кварца 0,04 мм, глауконита — 0,07 мм.

Слой 6—9 известны в литературе под названием верхнесантонских глин. Они довольно подробно изучены Н. В. Фроловой (1939). Образцы для исследования были доставлены ей А. И. Сидиным-Бекчурным из хут. Кумовки, находящегося в 9 км южнее г. Калача.

Н. В. Фролова приводит механические анализы образцов, однократно и двукратно обработанных 10%-ной содой, и образцов, двукратно обработанных КОН. Все они дали сходные результаты распределения частей по фракциям. Это доказывает, что однократная обработка содой дает полную или почти полную дегрементацию форменных элементов сантонских глин.

Механический анализ породы, взятой на 7,1 м ниже кровли сантона, произведенный без предварительной обработки песчаники, показывает сильное уменьшение процента фракции < 0,001 мм за

Фиг. 50. Геологическая колонка меловых отложений района Волго-донского водораздела вблизи г. Калача:

1 — песок кварцевый; 2 — песок кварцевый с глауконитом; 3 — аллюролиты и песчаники; 4 — фосфориты; 5 — глины; 6 — опоки; 7 — мергели; 8 — ил; 9 — радиолярии; 16 — галька

счет резкого увеличения количества фракции 0,01—0,005 мм. Отсюда очевидно, что без предварительной обработки щелочами в последней фракции остается много нерастворившихся коллоидальных частиц.

Последующие механические анализы свитонских пород, приведенные Н. В. Фроловой, показали содержание фракции < 0,01 мм от 28 до 57% и фракции > 0,25 мм от 0,04 до 0,36%. Они не открывают каких-либо определенных закономерностей изменения гранулометрического состава верхнесвитонских пород по вертикали колонки. То же можно сказать и о содержании растворимого кремнезема. Произошло это не потому, что такие закономерности якобы отсутствуют, а по той причине, что

Фиг. 51. Микрофотография шлифа фосфорита из карбонатного мергеля. Видны смещенные вышолнения каналов спонкул гучин Станица Голубинская на Дону. Ув. 48, без выливателя

образцы были взяты случайно, без учета ритмических изменений в составе слоев. Лишь в самом общем виде в этой таблице видно увеличение примеси песка в верхних слоях.

Названия верхнесвитонским породам давались самые разнообразные. Е. В. Милановский называл их «альфититами» или «альфитолитами». П. В. Фролова — тонкозернистым песчанком с кремневым цементом», А. И. Силин-Бокчурин (1935) относит их к «химическо устойчивым подускальным породам», многие геологи называли их просто глинами, а Е. В. Рожкова и Ю. К. Горенский (1945) — опсками. Очевидно, наиболее близко их составу то название, которое было дано Е. В. Милановским, только взамен терминов «альфитит» и «альфитолит» теперь употребляются «алеврит» и «алевролит».

Химический состав свитонских пород, по данным П. В. Фроловой, представлен в табл. 54.

В этой таблице возрастание вверх по разрезу кремнезема параллельно уменьшению глинозема отвечает в общем виде увеличению песчаности или уменьшению глинистости. Содержание кальция приблизительно соответствует количеству следов. Процент углерода в глинистых породах больше, чем в песчаных. В самом низу толщи содержится кальцит,

Химический состав верхнесаитонских пород из хут. Кумовки на Дону
(в %)

№ образца	1	2	3	Среднее арифметическое
Расстояние от провала саитона в м	7,85—8,16	22,50—23,00	39,0	
SiO ₂	76,20	74,18	66,45	72,28
Al ₂ O ₃	4,89	7,62	8,59	7,03
Fe ₂ O ₃	5,27	4,56	3,81	4,55
FeO	0,59	0,49	0,84	0,64
MnO	Нет	Нет	Нет	Нет
CaO	0,56	0,62	4,10	1,76
MgO	0,91	1,99	1,66	1,52
Na ₂ O	0,38	0,47	0,49	0,45
K ₂ O	1,90	2,15	2,00	2,02
TiO ₂	0,12	0,18	0,17	0,16
P ₂ O ₅	Следы	Нет	Нет	Следы
SO ₃	0,09	0,08	0,11	0,09
S	0,29	0,55	0,47	0,43
Cl	Следы	0,01	0,01	0,01
CO ₂	0,08	0,56	3,23	1,29
Потеря при прокаливании	3,21	3,54	4,43	3,72
Влага	6,22	3,87	4,56	4,88
Сумма	100,56	100,59	100,68	100,61
Аморфная SiO ₂	19,10	10,67	9,37	13,06
C	0,56	0,62	1,01	0,73
O соств. S	0,15	0,28	0,24	0,22
SiO ₂ : R ₂ O ₃	7,07	5,79	5,00	5,95

кверху он исчезает. Магний связан с глинистыми силикатами. Фосфор определен, повидимому, неверно.

Растворимый кремнезем Н. В. Фролова определяла отдельно (табл. 55). Метод определения она не указала, но, по сообщению Э. С. Залманзон, в лаборатории ИГи Академии Наук СССР, где работала Н. В. Фролова, был принят такой способ: навеску породы в 1 г выдерживали в 100 см³ содового раствора на кипящей водяной бане 2 часа. Фильтрацию раствора производили в разбавленную HCl.

Для сравнения был определен растворимый кремнезем в смаранской опоке. В первые четыре вытяжки эта опока отдала 17,10% SiO₂.

Как видно из приведенной таблицы, количество растворимого SiO₂ кверху уменьшается, но без правильной закономерности. Большая часть растворимого кремнезема переходит уже в первые четыре вытяжки. Пятиприситная сода увлекает кремнезем более плавно, чем десятиприситная.

Далее Н. В. Фролова производила выщелачивание кремнезема едким кали. Оказалось, что 3%-ная KOH переводит в раствор из одной и той же породы ровно вдвое больше SiO₂, чем 10%-ная Na₂CO₃. Кусочки породы при кипячении их в 5%-ной KOH разваливались в течение получаса.

Н. В. Фролова пишет, что в шлифах верхнесаитонских пород, взятых с любой глубины, «наблюдаются обломочный материал, органические остатки и связывающий их цемент». Соотношение между этими компонентами неизвестно не только на различных глубинах, но и в одном в том же шлифе. Обломочный материал представляет собой кварц, глаукоцит, мусковит, иприт и, очень редко, — обломки микроклина и кислого

Количество кремнезема, перешедшего в раствор 5- и 10%-ных содовых вытяжек (в %)

Последовательные вытяжки	Расстояние от кровли слоя в м			
	7	24,2	43	8
5%-ная Na_2CO_3				
I + II	3,60	5,10	4,34	7,67
III + IV	2,37	3,42	4,29	3,59
V	0,66	1,01	1,48	4,08
VI	0,49	0,71	1,04	
VII	0,24	0,07	0,69	—
VIII	0,12	0,21	0,40	—
IX	0,23	0,20	0,42	—
Сумма ...	7,71	10,72	12,66	15,34
10%-ная Na_2CO_3				
I + II	4,67	7,40	7,15	—
III	1,74	2,17	1,74	—
IV	0,57	0,79	1,54	—
Сумма ...	6,98	10,36	10,43	—

плагноклаза. Органические остатки представлены довольно многочисленными ядрами круглых радиолярий, обломками силицифицированных спикул губок и редкими фораминиферами. Ядра радиолярий вымолнены шариками аморфной кремнекислоты. Канал спикул губок заполнен глауколитом. Цементом породы является глинистое вещество и аморфный кремнезем.

Такую же характеристику верхнесавтонских пород дают Е. В. Рожкова и Ю. К. Горещкий (1945).

Некоторые физические свойства образца с расстояния 7,1 м от кровли савтона, по данным А. П. Сидина-Бекчуряна (1939), таковы: весовая влажность 30,16%, объемный вес влажного образца 1,77, удельный вес скелета 2,59; верхний предел пластичности 39,44, нижний предел пластичности 25,14, число пластичности — 14,30, заплывание испр подой — 86,57%. Отсюда объемный вес скелета породы — 1,36. Удельный вес верхнесавтонских пород, по данным В. М. Шалфеева (1939), колеблется от 2,52 до 2,63. При испытании на сжатие влажного образца с глубины 27 м первые трещины появились при давлении 50,3 кг/см².

По моим наблюдениям, толща верхнего савтона в Калачевском районе образована тремя циклами седиментации (см. фиг. 50, слой 7—9). Каждый цикл начинается несвязистой глиной, которая вверх постепенно переходит в алевролит. В осколках каждого цикла встречаются гравийные кварцевые зерна, а глина в виде рязолитов проникает в нижележащий алевроит. Глина слоя 10, возможно, принадлежит первому циклу седиментации. Все слои имеют сходный состав, различия же наблюдаются только в пределах самих слоев. Состав форменных компонентов глины на средних слоях 7 и алевроита на верхней части того же слоя приведен в табл. 56.

Состав ферменных компонентов слон 7 из г. Калача-на-Дону

Порода	Содержание в %					Средний диаметр зерен в мк	
	кварц	глаукоцит	опал	глина	морденит	опал	глаукоцит
Алеврит	37	15	5	33	8	0,10	0,12
Глина	22	7	4	60	7	0,05	0,07

Вместе с кварцем подсчитаны и последние шпаты. Последние представлены ортоклазом, микроклином и плагиоклазом. Количество их невелико

Фиг. 52. Микрофотография илифа верхнесайтовского алеврита с цементом из опала, морденита и глины. Г. Калач-на-Дону. Ув. 46, без анализатора

и едва ли составляет 2—3% породы. Форма зерен кварца и полевых шпатов угловатая, сортировка зерен по размерам плохая (фиг. 52). Глаукоцит образует округлые и почковидные зерна зеленого цвета. Изредка он встречается в форме капалов спикул губок. Глинистое вещество сильно загрязнено примесью опала, гидроокисей железа и органического вещества.

Призмочки морденита выполняют полости от растворившихся радиolarий, а также рассеяны в глине и в порах между песчинками. Они изотропны или почти изотропны, к тому же очень мелки — от 3 до 5 мк толщиной и до 20 мк длиной. При малых увеличениях скопления морденита едва отличимы от опала. Поэтому Н. В. Фролова, Е. В. Роккова и Ю. К. Горещкий приписали их за опал.

Глины и алевриты изрыты ходами иловых животных. Часто встречаются ходы или фекальные зерна диаметром 0,4 мм, состоящие из

окалово-глинистого вещества. Н. В. Фролова называла их линзообразными участками в породе. Редко встречаются более крупные ходы, содержащие угловатые, вероятно пережженные плодами, зерна глеуконита. Из органических остатков встречаются шаровидные радиолярии (в низах толщ они составляют до 20% объема породы) и спякулы губок. Окаловое вещество тех и других чаще всего растворено, а образовавшиеся при этом поры в той или иной степени заполнены морденитом.

В. Северо-западная и северная окраины Донбасса

На северо-западной окраине Донбасса сантон представлен разнообразными мергелями (см. фиг. 34). Нижние сантон начинается мелководными мергелями с 85,90% CaCO_3 . Карбонатность их вверх постепенно уменьшается до 74—82% CaCO_3 . На принадлежность этих мергелей и кремнеземистым указывает ничтожное содержание в них кварца и следующий химический состав (в %):

SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потеря при прож.	Сумма	CaCO_3	$\text{SiO}_2, \text{R}_2\text{O}_3$
18,46	2,76	0,77	44,63	0,62	0,06	32,35	99,64	79,44	5,18

Песок в этих мергелях содержится в небольшом количестве, так что почти весь кремнезем представлен тонкодисперсным окалом.

Выше идут верхнесантонские сильно глинистые мергели с конкрециями фосфоритов в осевании. Содержание CaCO_3 внизу этих мергелей составляет 42—45%, а сверху увеличивается до 60—65%. Химический состав этих мергелей следующий (в %):

SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потеря при прож.	Сумма	CaCO_3	$\text{SiO}_2, \text{R}_2\text{O}_3$
37,8	6,60	2,47	30,00	0,57	0,06	21,29	99,19	22,40	4,16

Помимо примеси глинисто-сланцевого материала, они отличаются присутствием значительного количества глаукопито-кварцевого алевролита. Вероятно, эти мергели соответствуют сантонским глинам Ворошиловградского района.

В 7 км южнее Лисичанска известны нижнесантонские мелководные мергели со средним содержанием CaCO_3 88%. Состав форменных компонентов этой мергели следующий: кокколиты — 35%, фораминиферы — 6%, призматические иголки — 2%, порошокватый кальцит — 45%, кварц — 2%, морденит — 2%, глинистые минералы слюды и опил — 8%; глаукопит весьма редок. В составе порошокватого кальцита много кристалликов размером 3—5 м. Раковины фораминифер — пустые или заполнены основной массой. Диаметр зерен кварца обычно 0,05 мм.

В Ворошиловградском районе, по р. Лугани, сантон имеет сложное строение (фиг. 53). Он лежит трансгрессивно на коньяке, переходя на турон и даже на карбон. Так, в 2 км восточнее с. Лутугино сантон начинается слоем несчанитого известняка с битой ракушкой и рассеянными мелкими шиховатыми коричневыми фосфоритными конкрециями. Известняк содержит 66,1% CaCO_3 и состоит из микрочернистой кальциевой массы, в которой заключены зерна кварца и полевых шпатов (27%)

л глаукогнита (8%), раковины фораминифер (6%), обломки иглокожих (3%) и фосфатные зерна, по всей вероятности, копролиты (3%). Размеры зерен кварца обычно 0,4—0,5 мм, степень окатанности их различная, большей частью средняя. Известняк нижней части слоя состоит в значительной степени из битой ракушки.

Выше идет белый афанитовый оскольчатый известняк или твердый мел, в состав которого входят кокколиты, фораминиферы, призматические ироперамов, порошковатый кальцит и в небольшом количестве — кварц, глаукогнит, морденит, опал и глинистое вещество.

Кверху белый оскольчатый известняк переходит в светлосерый песчанистый мергель с содержанием в среднем 60% CaCO_3 , с примесью кварцево-глаукогнитового песка и фосфатных зерен. Эти слои наблюдались только у с. Щеголкин.

Далее идет темпесорая или черная глина, мощностью около 20 м. Благодаря постоянству состава в горизонтальном направлении, эта глина, как уже отметил П. С. Шатский (1924), является прекрасным маркирующим горизонтом. Она содержит 17—18 и до 30% CaCO_3 и состоит из овалового и глинистого вещества (50%), призмочек морденита (10%), кварца и полевых шпатов (16%), глаукогнита (4%), слюды (2%), кокколитов (8%), порошковатого кальцита (3%), призматических ироперамов (1%), раковин фораминифер (3%) и вторичного кальцита в полостях раковин фораминифер (2%). Пустоты от растворившихся радиолярий и спикул губок заполнены опалом и морденитом. Средний диаметр зерен кварца 0,08 мм. Глина — неоднородная и вся прорвана илоядами.

Сантовское отложения венчаются серовато-белыми песчанистыми мергелями, которые ныне становятся менее песчанистыми и переходят в мелководные рифтолиты. В данном образце этих переходных мергелей из с. Щеголкин

Фиг. 23. Литологическая колонка и диаграмма содержания CaCO_3 в различных отложениях лютовского яруса.

1 — белый оскольчатый с глаукогнитом; 2 — фосфориты; 3 — известняк; 4 — глина; 5 — мел; 6 — мергель; 7 — мергель с примесью кварца; 8 — мергель с примесью глаукогнита; 9 — мергель с примесью глаукогнита; 10 — мергель с примесью глаукогнита; 11 — мергель с примесью глаукогнита; 12 — мергель с примесью глаукогнита; 13 — мергель с примесью глаукогнита; 14 — мергель с примесью глаукогнита; 15 — мергель с примесью глаукогнита; 16 — мергель с примесью глаукогнита; 17 — мергель с примесью глаукогнита; 18 — мергель с примесью глаукогнита; 19 — мергель с примесью глаукогнита; 20 — мергель с примесью глаукогнита; 21 — мергель с примесью глаукогнита; 22 — мергель с примесью глаукогнита; 23 — мергель с примесью глаукогнита.

определено 78,6% CaCO₃, а в шлифе подсчитано 3% фораминифер и 1% вторичного кальцита, заполняющего раковины фораминифер, 2% примесей кварца, 10% кварца и полевых шпатов, 3% глаукогнита и 78% цементирующей массы. Последняя состоит преимущественно из коколлитов, порошковатого кальцита и небольшой примеси опала, морденита и глинистого вещества. Средний диаметр зерен кварца и глаукогнита 0,4 мм, в верхней части слоя он уменьшается до 0,05 мм.

Химический состав глины и переходного мергеля представлен в табл. 57.

Таблица 57

Химический состав сантоновской глины и переходного мергеля в р. Южной притока Лугани (в %)

№ пробы	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Полное число зерен	Глина	CaCO ₃
16а	0	19,91	8,59	1,05	42,75	0,60	0,36	33,60	100,11	78,32
16б	0	17,32	8,41	1,02	43,08	0,64	0,22	34,60	99,26	76,68
16в	2	32,08	5,21	1,97	30,69	1,05	0,32	76,43	95,92	54,88
17	6	32,43	11,13	3,19	16,95	0,82	0,43	16,47	99,66	29,49

Плотность слоев дана по фиг. 55.

Как видно из этих данных, состав сантоновских отложений по вертикали колонки на северной и северо-западной окраинах Донбасса довольно пестрый. Эта пестрота, а также плохая стратиграфическая изученность сантонов затрудняют фашиальные сопоставления. Но все же сравнение Ворошиловградского и дисичевского разрезов достаточно ясно показывает, что в северо-западном направлении в общем происходит увеличение карбонатности и уменьшение среднего диаметра зерен кварца. В районе Изюма весь сантов переходит в мел и мелоподобные мергели. Последние, очевидно, соответствуют верхнесантоновским глинам Ворошиловграда.

Г. Южная окраина Донбасса

Сантоновский ярус южной окраины Донбасса лежит на размытой и окремненной поверхности коньянского мела, переходя на турунский мел. У западной границы своего распространения он представляет кварцево-глаукогнитовыми глинистыми известковистыми песчаниками, переходящими выше в сильно известковистые песчаные глины и мергели (см. фиг. 38). Содержание CaCO₃ в нижней части толщи сантона колеблется от 30 до 45%, в среднем — 40%. В шлифе видно, что порода состоит из угловатых и, реже, окатанных зерен кварца (22%), полевых шпатов (1—2%), яркогозеленого глаукогнита (8%), раковин фораминифер и их обломков (3%), в так же из примесей кварца и обломков других двусторонков (около 2%). Все это цементировано известково-глинистым цементом (фиг. 54). В препарате, приготовленном из этого цемента, можно различить коколлиты и их обломки (18%), порошковатый кальцит (17%) и глинистые частицы вместе с коллоидальным опалом (25%). Полости в раковинных фораминиферах частично выложены опалом (5%). Фосфатные зерна, большей частью явные копролиты, составляют около 3% породы. Средний диаметр зерен кварца, полевых шпатов и глаукогнита 0,2 мм.

В породе нередко рассеяны шероховатые и слабо окатанные мелкие черные конкреции фосфоритов. Фосфат в них — коллоидальный и в не-

большом количестве радиально-лучистый курацит. Состав примесей в фосфорите такой же, как и во вмещающей породе.

Фиг. 54. Микрофотография шифра сантонского глинисто-известкового песчаника. Совхоз № 5 на р. Крыжасе. Ул. 46, без анализатора

Фиг. 55. Микрофотография шифра сантонского кварцевого, слюдистого алевролита. Село Успенское Сталинской обл. Ул. 46, без анализатора

В 25 км восточнее Амвросиевки, у с. Успенского, сантон представлен ополловидными глинами с гальками меди и фосфоритов в основании. Глины содержат прослойки мергелей следующего состава: 33,7% CaCO_3 ,

26% кокколитов и их обломков, 5% порошковатого кальцита, 20% кварцевых зерен, 3% глауковита, 3% слюды, 10% морденита, 29% опала и коллоидального глинистого вещества. Средний диаметр зерен кварца в глине и в песке 0,4 мк. В шлифе из глины наблюдаются шаровидные радиоларии *Paradiscus* и пустоты от растворившихся радиоларий и сплюснут губок, выполненные кристалликами морденита, наростами и виде щетки на стенках пор. Глины изрыты ходами илюдных животных, поэтому распределение карбонатов в них неравномерное.

Прослой алеврита в глине состоит из зерен кварца, глауковита и листочков мусковита (фиг. 55). Все это заключено в опалово-глинистый цемент.

Верхнюю часть сантона составляют темносерые песчаные кремнеземистые мергели с радиолариями. Химический состав одного образца этих мергелей, по данным А. Слюны, следующий:

SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Полная вода	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ в H ₂ O
49,98	6,80	1,75	20,78	1,80	0,05	19,65	99,77	37,02	6,20

Кремнезем, помимо кварца, представлен опалом и входит в состав морденита и гидрослюд. Формациферы встречаются редко.

Д. Условия образования осадков

Как видно из данных по составу отложений, сантон представляет такими же типами пород, как и коньяк или турон. Имеющиеся различия в соотношении тех или иных пород сантона и подстилающих его ярусов — главным образом образом количественного порядка, и принципиальное различие между сантонскими и туронско-коньякскими породами не столь резко, как об этом писал А. Д. Архангельский (1924, 1939).

Рассмотрим сначала положение и движения береговой линии. На севере глины с *Pteria tenuicostata* Ро с ш. известны у Ярославля. Вполне возможно, что сантонское море отсюда через Новоземельскую тундру сообщалось с полярным морем и несомненно имело связь с морем Днепровско-Донецкой впадины и Поволжья.

Сантонские отложения в Днепровско-Донецкой впадине залегают чаще всего резко трансгрессивно на коньяке, переходя на турон и даже на сеноман. Непрерывные переходы между коньякскими и сантонскими отложениями имеются в районе Нового Оскола и правобережья Дона, вплоть до Дово-Медведицкого вала. Вероятно, постепенный переход от коньяка к сантону имеется в районе Изюма и немного севернее Рыльска. О центральной части Днепровско-Донецкой впадины в этом отношении ничего определенного неизвестно.

На Давыдовском куполе в Белоруссии коньяк и турон очевидно были размывы во время предсантонского поднятия. В это же время турон и коньяк были почти целиком размывы в северо-западной части Курской обл.

В излучине Дона размыв коньякских отложений незаметен, но резкая смена пород и появление фосфоритов указывают, что здесь дело ограничилось только обмелением моря.

В Донбассе впадоу сантона протекало весьма различно. В районе Изюма и Славянска переход коньяка в сантон непрерывный. В Лиси-

чанские сантонские мергели лежат на слое рязанитов поверхности ковыля и не переходят на турон. На правобережье Лугани и на южной окраине Донбасса, по р. Крынке, сантом лежит на резко размытой поверхности ковыля, переходя на турон и даже на карбол. Очевидно, восточная половина Донбасса в предсантонское время была поднята гораздо больше, чем западная, и соответственно подверглась большему размыванию.

На границе нижне- и верхнесантонских слоев, так же, как и в начале сантона, происходила небольшая подвижка земной коры, но, из-за отсутствия удовлетворительного расчленения сантона, мы о них мало знаем. На обмеление моря в середине сантона указывает прослойк фосфоритов, который известен у устья р. Судости и в Старооскольском и Подгоренском районах.

Теперь обратимся к выяснению источников терригенного материала и попытаемся проследить береговую линию максимального распространения сантонского моря. Глинистый и песчаный материал северной окраины впадины, от Гомеля и до Калача-на-Дону, несомненно, поступал с севера, так как к югу все сантонские осадки становятся более тонкими и более карбонатными.

Откуда же был принесен этот терригенный материал и где проходила береговая линия моря? У Ярославля отлагались песчанистые глины, а гораздо южнее — в Тамбовской обл. — мы видим мощную толщу песков и опоковидных песчаников. Песчанистые породы известны также в Нижнеднепровском и Старооскольском районах и у Калача-на-Дону. Очевидно, для песчанистых пород всех этих районов мы должны предполагать другой источник терригенного материала или иную область сноса, чем для Ярославля. Такая область суши могла располагаться на месте Горьковской и Владимирской обл., а также в тех местах, где ныне находится Калужская и Тульская обл. Эта суша, вероятно, была островом, который отделялся от северного континента проливом, проходящим от Ярославля или от Москвы на Гомель, а от Горьковской суши — проливом, имеющим направление Москва—Рязань—Тамбов. вполне возможно, что во время максимума сантонской трансгрессии этот остров полностью покрывался морем.

На северной окраине Донбасса, по направлению от Ворошиловграда на Лисичанск, сантонские отложения становятся все более тонкими и более карбонатными. Это значит, что терригенный материал поступал сюда с востока. На южной окраине Донбасса сантонские глины у с. Амвросиевки содержат более грубые кварцевые зерна, чем у с. Успенского, что указывает на обратное движение терригенного материала — с запада на восток. Большая песчанистость и плохая сортировка терригенного материала у с. Амвросиевки вводят на мысль о близости суши.

Таким образом, во время накопления сантонских глин на месте Приазовского кристаллического массива, вероятно, существовал остров. По во время отложения сантонских известняков или мела и мергелей скорее всего весь Донбасс покрывался морем.

На юго-западной окраине Днепровско-Донецкой впадины, от Донбасса и до Белоруссии, сантом представлен лишь мелом и в его составе не отражены никакие признаки существования суши на месте Украинского кристаллического массива. Правда, состав сантона юго-западной части впадины нам известен очень мало.

Кратковременные колебания земной коры в течение нижнего сантона оставили следы в виде нерасплавления более или менее карбонатных мергелей или олок (полосатая серия), известных в излучине Дона и на Нижней Волге. В самой Днепровско-Донецкой впадине подобные колебания не отразились.

Кристал содержащий CaCO_3 в верхнесантонских мергелях с. Подгорного (см. фиг. 47) и распределение в них зерен кварца отражают собой три цикла более усиленного дрифта терригенного материала. Такие же три цикла имеются и в верхнесантонских алевролитах и глинах излучины Дона (см. фиг. 50). Эти два пункта находятся один от другого на расстоянии 330 км; надо полагать, что такие же циклы будут найдены и в промозжучных точках. Это позволит прояснить дробное сопоставление слоев верхнего сантона.

Начало сантона характеризуется появлением холодноводной фауны, пришедшей из полярного бассейна. На это впервые указал А. Д. Архангельский (1924). Повышенную кремнистость сантонских пород он пытался объяснить привнесом кремнезема полярными водами. Из полярных животных, появившихся на Русской платформе, он указывает *Inoceramus cardiosoides* Goldf., *In lobatus* Goldf., *Pteria tenuicostata* Roem. и *Belemnitella praecursor* Stolle y. Из них последняя наиболее далеко проникла на юг. В то же время на юге Донбасса жили тепловодные *Inoceramus inconstans* Woods и *Actinocamax granulatus* В. Последняя форма проникла также в пределы Воронежской обл. и в бассейн Десны.

Наряду с этим в начале сантона существенно изменился и фауна фораминифер. В. М. Коллер (1935) отмечает исчезновение теплолюбивых форм, если не считать единственной и родной *Reussia spinulosa* Reuss и появление холодноводных *Trochammina borealis* Kellor, *Heterostomella convergens* Kellor и *Cibicides lobatula* (Walker et Jakob). На этом основании В. М. Коллер предполагает, что в сантоне произошло значительное похолодание моря Днепровско-Донецкой впадины. К таким же выводам пришла В. Т. Бадахматова, изучавшая фораминиферы мела Поволжья.

Во флоре кокколлитов, которая довольно чувствительна к изменениям температуры, мы не находим каких-либо заметных изменений. Как кокколлиты, так и рабдолаты встречаются в сантоне не в меньшем изобилии, чем в туроне или коньяке, что отмечалось уже М. М. Васильевским в 1934 г.

При рассмотрении всех этих данных создается впечатление, что в сантонском море Русской платформы появляется большое количество арктической донной фауны моллюсков и фораминифер, в то время как кокколлитовая флора поверхностной части моря осталась без существенных изменений. Это можно объяснить образованием прямой водной связи арктического бассейна с морем юга Русской платформы. Соединяя ближайшие выходы сантона у Уфы и в Большеземельской тундре, А. Д. Архангельский проводит вдоль западного склона Урала пролива, по которому предполагалось сообщение южнорусского моря с арктическим.

Благодаря находке сантона у Ярославля, теперь представляется более вероятным, что пролив, соединяющий южное и северное сантонские и, вероятно, еще туронские моря, проходил по северным мезозойским пригибам от — Тамбова на Ярославль, а отсюда на верховья Вятки и Камы и далее на Печору. По этому Ярославскому проливу арктические воды широким потоком вливались в южнорусское меловое море. Размытая берега, сложенные из рыхлых осадочных пород, и принимая в себя реки, эти воды несли огромное количество терригенного материала и растворенного кремнезема. Этот материал отложился в виде длинного языка песчано-глинистых и кремнистых пород, прилегающего к Тамбовской обл. до низовьев Дона. Часть этого терригенного материала заносилась и в восточную половину Днепровско-Донецкой впадины.

Ярославский пролив, связывавший южнорусское море с полярным океаном, открылся, вероятно, со второй половины турона и существовал в течение коньяка, сантона, кампана и маастрихта. Значительно позже

по этому же проливу, вернее — по южной его части, устремлялись потоки ергенинских вод.

Увеличение песчанности и кремнистости в верхах нижнего и верхнего сантона Курской, Воронежской и Пензенской обл имеет, вероятно, одну причину — усиление притока терригенного материала из Ярославского пролива.

В то время как в северной части Днепровско-Донецкой впадины нижний сантон довольно однообразен, в низовьях Волги и Дона он выражен пестрым переслаиванием темных и светлых мергелей и онок — так называемой подслепой серией. Для обоих этих районов источник терригенного материала был один и тот же. Однообразие сантона в первом районе указывает на равномерное поступление частиц с суши. Причину образования подслепой серии в таком случае можно видеть в колебаниях земной коры на месте отложения этой серии.

7. КАМПАНИЙСКИЙ ЯРУС

А. Северная окраина впадины

Распространение отложений кампанийского яруса показано на фиг. 36. К северо-западу от Днепровско-Донецкой впадины мел известен у г. Гродно. В этом мелу найдены *Belemnitella mucronata* Schlotb.,

Фиг. 36. Схема распространения кампанийских отложений.

1 — онок с карбонатами и конгломератами; 2 — онок с кремнистостью; 3 — онок; 4 — мел; 5 — мел без онок; 6 — мел без онок с известняками кампанийских отложений, известняковая раковина; 7 — онок.

Gryphaea vesicularis L. ш., фораминиферы, кокколлиты и кремневые конкреции. Содержание CaCO_2 в нем колеблется от 95 до 98%.

В Гомельской обл. кампанийский ярус представлен чистым белым пшущим мелом. Мел из окрестностей пос. Ивановки Чечерского района.

в 40 км севернее Гомеля, по данным Я. С. Хайт, имеет следующий состав (табл. 58).

Таблица 58

Химический состав мела из окрестностей посада Ивановки

Расстояние от кровли толщи в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
5,1—5,7	0,86	0,46	0,22	53,85	42,06	98,05	95,85
5,7—6,3	1,14	0,10	0,35	54,20	41,59	97,38	96,47
6,3—6,9	0,97	0,08	0,39	54,05	39,47	94,96	96,21

В образцах мела из самого посада Ивановки определено 55,3% CaO и 0,2% MgO, что соответствует 58,4% CaCO₃.

Как видно из этих анализов, кампанский мел у северо-западной границы своего распространения весьма чистый. Этот факт свидетельствует как о сравнительной глубокowodности осадка, так и о том, что береговая линия кампанского моря находилась далеко к северу или северо-востоку от линии Гродно—Гомель.

Кампанский мел у с. Старой Кисловки, в 5 км южнее г. Суража, по данным М. П. Казанова, содержит в среднем 97,0% CaCO₃. Этот анализ также подтверждает только что изложенный вывод.

Белый мел у г. Клиницы, вероятно, относится к кампанскому ярусу. Здесь имеются песчаные и чистые разновидности. Они содержат, на основании ряда анализов, 95,7—97,0% CaCO₃. Химический состав песчанистого мела из с. Богородского, в 3 км восточнее Клинцов, по данным Е. И. Лусенко, представлен в табл. 59.

Таблица 59

Последний химический состав песчанистого мела из с. Богородского (в %)

Расстояние от кровли толщи в м	Опробованная мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
2,0—5,0	3,0	4,66	0,92	0,32	52,24	0,23	41,38	99,65	93,00
5,0—8,0	3,0	8,62	0,78	0,24	50,50	0,28	39,00	100,18	89,89
8,0—11,0	3,0	6,08	0,54	0,10	51,80	0,23	40,96	99,61	92,20
11,0—13,0	2,0	32,36	7,38	0,32	33,20	0,31	26,15	99,72	59,10

Последний образец представляет сильно песчанистый серовато-белый мел. Взаимосоотношение песчанистого и чистого мела осталось неясным.

Более подробно кампанские отложения изучены в Повгород-Северском районе. Они залегают на размытой поверхности сивтона и начинаются мелкозернистыми глауконитово-кварцевыми песками, которые выше переходят в толщу пышущего мела (фиг. 57). Химический состав мела и подстилающих его песков, по данным К. А. Жуковского (1935), представлен в табл. 60.

Кроме того, в песке определены FeO — 0,10%, MnO — 0,014%, SO₂ — 0,02%, K₂O — 1,50% и Na₂O — 0,52%. Образец песка взят из дер Роговки

Образец мела взят на участке в 4 км юго-западнее Новгород-Северска и относится к верхней части кампанского яруса. По анализам других образцов, изменения в составе 30-метровой толщи мела верхней и средней

Фиг. 57. Геологические колонки меловых отложений средней части Днепровско-Донецкой впадины:

1 — песок кварцевый; 2 — песчаник; 3 — глина; 4 — мергель;
5 — мел; 6 — нодулы фосфорита; 7 — гальки диатомов;
8 — железные конкреции

частей камня находится в таких пределах: CaCO_3 — 97—99%, P_2O_5 — 0,05—0,10%, FeO — 0,03—0,14%, в среднем 0,07%. Глубокий мел с многочисленными *Belemnites mucronata* Schlotb., который слагает низы камня, также содержит в среднем 98% CaCO_3 .

Химический состав кампанских пород из Новгород-Северского района (в %)

Породы	Содержание в %							Сумма	CaO
	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	P ₂ O ₅	Несвязанная вода		
Мел	67,4	6,44	0,06	55,51	0,08	0,10	49,28	108,21	88,28
Песок	48,92	3,30	1,75	28,47	0,08	1,15	19,11	108,10	41,78

Промывание на ситах трех образцов мягкого мела показало, что в нем содержится всего от 0,5 до 1,5% частиц >0,06 мм. Эта фракция состоит из обломков раковин, кварцевых зерен и листочков слюды. Объемный вес скелета мела 1,43, сопротивление раздавливанию сухого образца 21,5 кг/см², влажного — 16,2 кг/см² при влажности 21,8%.

Механический состав кампанских песков и мела из дер. Роговки следующий (табл. 61).

Таблица 61

Механический состав кампанского мела (в %)

Породы	Диаметр частиц в мм					
	>0,62	0,25—0,10	0,10—0,05	0,05—0,01	0,01—0,001	<0,001
Мел	0,00	0,08	0,82	4,51	81,16	13,43
Песок	0,20	25,45	35,17	4,39	31,87	2,94

Фосфориты из кампанских песков содержат 20% P₂O₅ и 8,2% SiO₂.

В кампанских песках рассеяны фосфориты двух типов — шероховатые фосфоритные конкреции песчанистого типа и слабо окатанные и источенные гальки фосфоритов глиняного типа. Последние приурочены больше к нижней части песков. Как те, так и другие фосфориты содержат примесь тонко рассеянного кальцита, призм иноперамов и кальцитовые скелеты фораминифер.

Состав фораминиальных элементов кампанского мела и песка представлен в табл. 62.

Таблица 62

Состав кампанских пород из Новгород-Северского района

Породы	Содержание в %								Диаметр частиц в мм	
	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы	Форминиферы
Мел (верх)	6	9	41	50	0,5	0,1	0,4	1,2	0,04	0,07
Мел (средина)	12	9	40	49	1,5	0,5	0,3	0,8	0,05	0,10
Мел (низ)	5	1	39	60	1,0	0,1	0,1	1,0	0,10	0,40
Песок	4	2	25	11	44	12	0,1	1,1	0,11	0,11

Переходы между этими слоями постепенные. Основную часть мела составляют кокколиты и порошковитый кальцит. Среди последнего имеется много короткопризматических кристалликов размером 3—6 м, часть которых, вероятно, представляет собой вторичный кальцит. Вместе с кварцем подсчитаны и полевые шпаты. Они представлены ортоклазом и микроклином, количество их совершенно ничтожно. Глауколит находится преимущественно в виде зерен зеленого цвета. Часть глауколита имеет форму каналов синусов губок.

Грубый облик мела из середины толщи объясняется примесью призм инодермов, фораменифер и остатков кварца.

Состав нерастворимых остатков мела изучал А. П. Москвитин (1928). Кавминский мел из балки Выюнец Глуховского района и маастрихтский мел из с. Разлеты Повгород-Северского района подвергались растворению в 2%-ной HCl на холоду. Химический состав молочечных таким образом нерастворимых остатков и элювия мела показан в табл. 63.

Таблица 63

Химический состав фракции < 0,01 мм элювия и нерастворимых остатков мела (в %)

Пункт	Порода	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при проп.	Сумма
Разлеты	Нерастворимый остаток мела . . .	52,70		20,8	2,48	0,99	1,93	17,60	96,50
Выюнец	То же	58,82	17,89	7,74	1,96	1,24	—	7,12	94,77
	Элювий мела . . .	58,09	19,89	8,59	2,01	1,41	1,43	7,25	98,17
Дроновка	Глина	60,93	18,20	4,67	4,45	2,65	—	8,34	99,24

Глина из Дроновки залегает на меле и, по существу, представляет его элювий, может быть переотложенный. Химический состав нерастворимых остатков мела ничем существенным не отличается от состава его элювия. Просмотренный мной элювий мела из Белгорода состоит из нонтрип-бейделлотовой глины с примесью фосфата кальция и значительного количества призмочек мordenита.

Толща белого вишущего мела кампанского яруса протягивается к юго-востоку от Повгород-Северска — на Рыльск, Суджу, Белгород и Валушки. По данным многих анализов, содержание CaCO₃ в толще мела колеблется от 97 до 99%.

В Ромнах, Переконовке и Харьковке (см. фиг. 57) вишущий мел кампанского яруса также отличается большой чистотой.

По описанию П. П. Чирвинского (1913), мел из хут. Балаценкова, в 20 км юго-западнее Рыльска, содержит 1,32% нерастворимого в уксусной кислоте остатка. Этот остаток имеет желтовато-серый цвет и состоит из кварцевых зерен диаметром 0,01—0,05 мм, то округленных, то осколочного облика, а также из листочков слюды и из хлопьевидной массы. Фосфориты из основания мела у Рыльска, по П. Кудрявцеву (1892), содержат 26,68% P₂O₅, 47,0% CaO и 5,18% нерастворимого остатка. По нашим анализам, мел Рыльского района содержит 97—99% CaCO₃.

В окрестностях Белгорода кампанский ярус начинается серым мелом, в котором рассеяны желтовато-серые ислеченные известковые фосфоритные конкреции. Выше идет однообразная толща белого вишущего мела мощностью 40—45 м. Химический состав ее представлен в табл. 64.

Общая мощность толщи провинциализированных пород — 41 м. В слое 1 падона *Belmontella lanceolata* Schlotth., а в слоях 2—7 — *Bel.*

Послойный химический состав толщи кампанского мела в Белгороде
(средние округленные данные в %)

№ слоя	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃
1	4,5	2,7	1,0	0,2	53,5	0,3	41,9	99,6	95,3
2	5,0	2,0	0,3	0,2	54,2	0,2	42,2	99,1	95,5
3	5,0	2,2	0,7	0,2	54,2	0,2	42,3	99,9	94,5
4	4,0	1,4	0,6	0,1	54,7	0,2	42,8	99,8	97,0
5	5,6	0,7	0,2	0,1	55,5	0,2	42,6	99,3	98,6
6	5,0	0,7	0,2	0,1	55,4	0,2	43,8	100,4	98,7
7	5,0	1,2	0,3	0,1	55,0	0,2	42,5	99,3	97,9
8	2,4	1,3	0,4	0,3	54,2	0,2	42,7	99,1	96,4
9	4,4	3,5	0,3	0,3	52,3	0,3	42,6	100,3	99,2

Слой занумерован сверху вниз; содержание CaCO₃ рассчитано по CaO.

langei Sch a t s k y. Нижние два слоя принадлежат собственно муроматовской зоне.

Фиг. 58. Микрофотография шлифа из верхнего мела. Кампан, зона *Belemnitella langei*. Белгород. Ув. 46, без анализатора

Контрольные анализы на содержание железа, произведенные колориметрическим методом, показали колебание Fe₂O₃ в отдельных образцах от 0,02 до 0,12%, в среднем его количество составляет 0,04%. Железо находится преимущественно в форме гидроокисей, образуя неправильные зерна и палочки, которые первоначально, вероятно, были шпиритовыми или марказитовыми. Палочки похожи на выполнения каналов спонгулит губок.

Состав форменных компонентов мела по вертикали толщи также довольно однообразен; преобладают кокколиты и их обломки — около

70%, затем следует порошковатый кальцит — 25%, фораминиферы — 2,4%, кварц — 0,7%, морденит — 0,3%, гидрослюда в каолинит — 0,8%. Последние два минерала определены рентгенографически А. Н. Липиной. Глаукоцит весьма редок, диаметр зерен кварца 0,05 мм. Микрофотография шлифа показана на фиг. 58. В одном из шлифов фораминифер оказалось меньше 0,5%

Объемный вес скелета мела 1,3, временное сопротивление сжатию сухого мела колеблется от 12,6 до 19,8 кг/см².

Вся толща мела парута ходами плодных животных и рассечена многочисленными скрытыми жилами, которые видны только после промывания.

В 30—40 км юго-восточнее Белгорода, в Волчанском районе, мел такой же чистый и, на основании многих анализов, содержит 97—98% CaCO₃. По данным А. И. Иванова (1936, 1946), шебенинский мел состоит из кокколлитов (44,2%), порошковатого кальцита (43,1%), фораминифер (7,5%), обломков стейблей криноидей (3,6%), призм пидеромов (0,4%) и минеральных примесей (1,2%).

Еще далее к юго-востоку, в Куписице, мел уже менее чистый. Средний химический состав 30-метровой толщи мела отсюда следующий (в %, округленно):

Средний химический состав		Сумма	CaCO ₃
SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO
0,0	0,0	0,0	42,2
0,0	0,0	0,0	100,2
0,0	0,0	0,0	94,9

Состав кампанского мела в Валуях показан на фиг. 59. Содержание фораминиферных компонентов верхней части мела следующее: кокколлиты — 85%, порошковатый кальцит — 30%, фораминиферы — 2,3%, кварц — 0,3%, морденит — 0,4%, глинистое вещество — 2,3%. Глаукоцитозные зерна встречаются редко, цвет их зеленый. Средняя и нижняя части толщи мела почти не отличаются от верхней. Присутствие глинистого мела обусловлено присутствием монтмориллонита. Этот минерал определен в нерастворимом остатке оптически и по термической кривой. Диаметр зерен кварца в прослоях глинистого мела такой же, как и в чистом меле — 0,03 мм.

В 12 м выше подошвы мела проходит 1—2 прослоя кремневых конкреций, черных, довольно крупных, иногда сучковатых, с белой оболочкой полукремнистого мела. Вся толща мела пронизана мелкими ходами плодных, а там, где встречены сучковатые кремни, — ходами более круп-

Фиг. 59. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO₃ в сантоновых и кампанских отложениях окрестностей г. Валуки.

1 — мел чистый; 2 — мел глинистый; 3 — мергель мелководный; 4 — мергель глинистый; 5 — область глинистого мергеля на диаграмме

ных шлоядов, до 1 см в диаметре. Как будет показано ниже, «сучки» в этих кремнях образовались в результате избирательного окремнения ходов крупных шлоядов.

На некоторых кремневых конкрециях и на роствах беломителл, особенно часто в их альвеоле, встречаются наросты кристаллики барита. Цвет кристалликов серый, размеры до 1 см.

Восточнее и северо-восточнее г. Валушки содержание CaCO_3 в кампанском меле понижается и у с. Подгорного составляет 80—85%. Южнее снова наблюдается увеличение карбонатности и у г. Кантемировка содержание CaCO_3 в меле достигает 90—91%.

Далее к югу происходит лишь небольшое увеличение карбонатности кампанских пород. Например, у Старобельска и Боловодска, по данным П. А. Землячского (1900), мел имеет следующий состав (табл. 65).

Таблица 65

Химический состав мела из Боловодска и Старобельска (в %)

Компоненты	Боловодск		Старобельск
	1	2	3
Нерастворимые остатки . .	2,11	2,61	6,21
R_2O_3	0,91	0,47	0,82
CaO	59,32	59,04	58,24
MgO	0,21	0,18	0,23
$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	42,74	42,85	42,76
Сумма	99,29	98,60	100,26
CaCO_3	94,90	94,41	94,76

Приведем еще анализ образца мела из Благовоиенска (в %):

SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	Потери при проп.	Сумма	CaCO_3
9,20	1,21	0,49	51,21	0,16	38,15	100,42	91,15

Что касается кампанских пород, залегающих к востоку от Благовоиенска, Боловодска и Кантемировка на протяжении 200 км и называемых работавницами здесь геологами то мелом, то мергелями, то имеются лишь кратко описания их. Н. С. Морозов (1952) указывает, что на междуречье Дона и Донца, в бассейне рек Калиты, Полной и Ольховой, распространена толща белого мела. Она имеет мощность на севере 50 м, а на юге 70 м и подразделяется по фораминиферам на три шпалы.

В Сорафимовичском районе, как видно на данных П. М. Толкачевой (1940), приведенных в табл. 66, кампанские мергели переходят уже в глины.

Химический состав мергелей и глин из Серафимовичского района
Сталинградской обл. (в %)

№ образца	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при прож.	CaCO ₃
1	34,94	4,40	Нет	32,90	0,58	0,68	26,98	58,56
2	58,36	4,90	»	11,80	0,23	—	—	21,00
3	64,80	6,10	1,08	9,90	0,58	0,40	—	17,62
4	53,41	17,07	7,38	9,98	2,93	0,85	11,41	17,76

1 — мергель мощностью 16 м, хут. Тюнойной; 2 — глина известнистая, хут. Рыбный; 3 — глина известнистая, хут. Бобровский второй; 4 — глина из г. Серафимовича.

Эти мергели и известнистые глины относятся к верхней части кампанского яруса, нижняя же его часть представлена песчаниками.

На правом берегу Дона у г. Кадача нижняя часть кампана представлена тонкозернистыми глинистыми песками и песчаниками мощностью 40 м, по внешнему виду довольно однообразными. Только при внимательном изучении в середине этой толщи обнаруживается прослой, содержащий гранитные зерна. Содержание фракции >0,25 мм в этом прослойке составляет 5—8%, в то время как в остальной части толщи песков количество этой фракции редко где превышает 1%. Западнее Дона, в бассейне р. Лиски, вместо прослоя песка с гранитом прослеживается прослой темной пластичной глины.

Изучение шлифов из песков и песчаников показывает, что в цементе последних больше опала, тогда как в цементе первых преобладает глина, а опал играет второстепенную роль. В массе опалового или глинистого цемента, и особенно в порах между зёрнами, рассеяно большее количество мельчайших кристалликов морденита.

Кварцевые зёрна слабо окатаны, средние их размеры около 0,15 мм. Полевые шпаты встречаются редко, из них определены ортоклаз, микроклин и кислый плагиоклаз. Из акцессорных минералов определены гранат, турмалин, дистен, магнетит, а также мусковит. Глаукоцит — округлый и почковидный, зеленого цвета. Количество глаукоцита составляет около 25% в нижней половине толщи и около 10% в верхней. В песках верхней части толщи рассеяны кокколлиты и изредка встречаются фораминиферы.

Песчаники на берегу Дона у хут. Березового составляют 8%, в бассейне р. Лиски они достигают 30% от всей толщи кампана.

Тонкозернистые пески покрываются небольшим прослоем среднезернистого песка с черными и серыми песчанистыми шароховатыми фосфоритными конcretionными величинами чаще всего с лесной орех. Кварцевые зёрна в этих песках и в фосфоритах хорошо окатаны, средний диаметр их около 0,3 мм. Местами фосфат разрушен и замещен гипсом. Состав фосфоритов: 45% кварца, 6% глаукоцита, 45% курскита, 4% гипса.

Выше песков и песчаников залегают опоки. Они в отдельных прослоях то глинистые, то песчаные. Диаметр зёрен кварца 0,03—0,06 мм, глаукоцита 0,07 мм; количество кварца в различных образцах варьирует от 5 до 30%, глаукоцита от 2 до 10%. В опоках часто встречаются шаровидные радиолярии, скелеты которых большей частью растворены, а образовавшиеся полости выполнены кристалликами морденита.

Б. Северная и северо-западная окраины Донбасса

Окраины Донбасса — единственный район на всей Русской платформе, где кампанские отложения развиты наиболее полно. Многие геологов они прилекли, как полезные ископаемые, и поэтому были довольно подробно изучены в химическом отношении. Содержание CaCO_3 в отложениях Лисичанского района показано на фиг. 34. Как видно, камнями представлен здесь белым интущим мелом и, отчасти, мелоподобными мергелями. Последние имеют грубый облик, вместо глины содержат примесь аморфного кремнезема и поэтому могут быть названы кремнеземистыми. Мергель верхней части кампанского яруса в Лисичанске содержит 92% CaCO_3 и состоит из глинисто-карбонатной массы (86%), фораминифер (4%), призматических (2%), кварца (7%) и глауконита (1%). Кварцевые зерна имеют весьма различные размеры, средний диаметр их около 0,08 мм, средний диаметр зерен глауконита 0,06 м. В мергеле много пор от растворившихся спикул губок, чаще — тонких, 0,03 мм в диаметре, а реже — более крупных — около 0,10 мм в диаметре. Раковины фораминифер заполнены опалом или пусты.

В бассейне р. Лугани кампанский ярус имеет сложное строение. Стратиграфия его разработана П. С. Шатским (1924).

Прилагаемая сводная геологическая колонка составлена на основании серии крупных разрезов, с пометочными определениями CaCO_3 (см. фиг. 53). Химический состав кампанского яруса бассейна р. Лугани представлен в табл. 67.

Таблица 67

Сводный химический состав кампанского яруса на р. Лугани
(средние округленные данные в %)

№ слоя	Мощность в м	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потери при прок.	Сумма	CaCO_3
8	18	34,6	2,3	1,4	33,1	0,4	0,6	27,8	100,2	59,0
9	16	18,5	2,7	1,1	43,4	0,3	0,4	33,6	100,0	77,25
10	6	31,1	2,2	1,3	34,7	0,5	0,4	29,5	99,7	61,77
11	25	27,0	1,9	2,2	37,1	0,5	0,6	30,7	100,0	66,04
11а	25	25,3	2,3	1,0	39,1	0,4	0,6	31,6	100,3	69,60
12	40	16,5	2,4	0,9	43,9	0,4	0,3	35,6	100,0	78,14
13	30	10,4	1,0	0,8	48,1	0,4	0,4	38,8	99,9	85,62
13	8	6,0	1,2	0,7	50,8	0,4	1,2	39,6	99,9	90,42
15	60	12,8	1,4	1,6	46,4	0,5	0,4	36,6	99,7	82,59

Источники цитированы по фиг. 34.

Таблица 68

Содержание и размеры форменных компонентов в кампанских породах бассейна р. Лугани

№ слоя	Содержание в %								Линейный процент в мм	
	песчаная фракция	средняя фракция	тонкозернистая	мелкозернистая-глинистая	глина	карбонатная	мергель	глина и опал	губки	фораминиферы
9	5	1	31	23	3	0,2	1,7	17	0,05	0,08
11	8	1	29	25	3	1	1,0	22	0,07	0,08
14	3	1	30	27	1	0,2	1,3	2,5	0,05	0,08

В соответствии с этими анализами, ниже приведено содержание форменных компонентов в кампанских породах (табл. 88) по наиболее типичным образцам.

Нижняя часть кампанского яруса (слич 12—15) представлена меловодобными мергелями и белым глинистым мелом с содержанием в среднем около 85% CaCO_3 . Как мергели, так и мел интенсивно изрыты илодными животными. Разнообразные ходы их прокрасно видны после проявления породы машинным маслом (фиг. 60). Порошковый кальцит состоит большей частью из мельчайших частиц диаметром

Фиг. 60. Пластинки пишущего мела мукротовой зоны. Видны многочисленные и разнообразные ходы илодных животных, проявленные машинным маслом. Река Лугань. Нат. вел.

1—2 μ , но нередко также кристаллики или обломки кристалликов диаметром 2—5 μ . Раковины фораминифер — пустые или заполнены основной массой, но в некоторых из них стенки усажены короткопризматическими кристалликами кальцита 2—4 μ в поперечнике.

Средняя и верхняя части нацивского яруса (слич 10 и 11) сложены кремнеземистыми мергелями с содержанием в среднем около 70% CaCO_3 . Ходы илодков здесь видны хуже, хотя тоже имеются в большом количестве. Эти мергели отличаются от подстилающего их глинистого мела более темным цветом, большей твердостью и более грубым обломком. Кроме того, они отличаются большим содержанием фораминифер, призм иноцерамов, зерен кварца и глаукогнита, большими размерами этих зерен, а также большим количеством нерастворимого остатка, состоящего из опалового вещества с небольшой примесью глины. Содержание SiO_2 в мергеле составляет 25%, из них 6% приходится на кварц и глаукогнит, 5% на глинистое вещество, а остальное 14% составляет тонко распыленный опал. Размеры опаловых частичек чрезвычайно малы — около микрона и меньше.

Кремнеземистые мергели содержат большое количество пустот от растворившихся спикул губок. Лишь изредка встречаются опаловые спикулы, а также отдельно одно- и четырехлучевые палочки глаукопита, халцедона или опалово-глинистого вещества, представляющие собой выполения каналов спикул губок, теперь уже растворившихся. Этим пустот местами так много, что неходный ил, послуживший для образования кремнеземистого мергеля, можно назвать спонгиозитовым илом.

Рис. 61. Мергель лангвевой зоны, проявленный машинным маслом. Видны следы разнообразных илоидов. Река Лугань.

Обычно следы спикул губок сопровождаются кремневыми конкрециями, но изредко те и другие встречаются как бы независимо.

Кремни в кремнеземистых мергелях залегают небольшими прослоями в средней и верхней части толщи. Они имеют серый или светлосерый цвет, в изре иногда черный. С поверхности они всегда покрыты светлосерой или белой оболочкой, которая обычно непрерывно сливается с окружающим мергелем и не имеет резких границ. Кремневые конкреции состоят из кварцево-халцедоновой микровзернистой массы, а их оболочки — в основном из рыхлого опала и кальцита. Последний находится в форме раковин фораминифер или других органических остатков, иногда частично или полностью превращенных в халцедон. В кремневых конкрециях содержится много спикул губок, частично растворившихся, с последующим заполнением образовавшихся пустот халцедоном. Спикулы лучше сохранялись в белой корочке кремней. В массе мергеля рассеяны окисленные отпечатки кремневых губок.

В верхней части кампанского яруса (слои 8 и 9) имеется чашка глинистого мергеля мощностью 7—10 м. Химические анализы слоев 8 и 9 в табл. 67, а также содержания фораминиферных компонентов в слое 9, приведенное в табл. 68, относятся к этому мергелю. По содержанию фораминифер и призм инопераров он близок к мелу. В нем встречаются железистые отпечатки кремневых губок, но следов спикул и илоидов не найдено. В нерастворимом остатке обнаруживается присутствие мельчайших час-

тиц овала, диаметром 1 μ и меньше. Кроме того, овал встречается в форме ядер фораминифер. В коллоидной фракции нерастворимого остатка А П Лимонной определены каолинит, слюда и кристобалит (опал). Характерной особенностью мергели слоя 9 является присутствие большого количества белых точек диаметром около 1 мм — ходов и экскрементов мелких изюдов. Наряду с мелкими встречаются и крупные ходы, диаметром 3—4 мм (фиг. 61 и 62).

0 1 2 см

Фиг. 62. Мергели слюдяной зоны, пронизанный гравитационными каналами изюдов. Видны следы от изюдов. Район Суэца.

Порошковатый кальцит кремнеземистого и глинистого мергели состоит из мельчайших частиц, диаметром около 1 μ , и из более крупных кристалликов, аналоги которых в виде истрочичного кальцита усаживают стенки полостей раковин фораминифер.

В. Южная окраина Доббасса

Кампанский ярус наиболее детально изучен по правобережью р. Крынки. Здесь его мощность достигает 225 м. Для составления сводного разреза и его литологии использована серия послойных определений CaCO_3 с каждого метра и около 300 подробных химических анализов (фиг. 63).

В 1944 г. мною установлено присутствие верхнего камбана с *Belemnitella langeti* Sch a l s k y, а 200-метровая толща мергелей, считавшаяся ранее однородной, расчленена на выдержанные слои. При этом в кремнеземистых мергелях близки Белояровки, которые Б. Ф. Мефферт и Л. Е. Наливайко относили к сантону, мною найдена *Belemnitella mucronata* Sch l o t h. и другая фауна, указывающая на принадлежность их к камбани.

В толще треневи, которые Б. Ф. Мефферт считал третичными, найдена маастрихтская фауна — отпечатки белемнителл, *Gryphaea*

vesicularis L a m., *Inoceramus balticus* B ü h m., *Bostrichoceras poli-*
plocum A R o e m. В 1947 г. это расчленение уточнил Н. П. Михайлов

(1947, 1948, 1953) — по фауне аммонитов и детализировала М. Г. Немирова — по данным палеонто-

Фиг. 63. Геологический колонна и диаграмма содержания CaCO_3 в мелководных отложениях р. Кривая:

1 — песок кварцевый с глауконитом; 2 — глина; 3 — ил; 4 — ил; 5 — ил; 6 — ил; 7 — мергель слабо глинистый; 8 — мергель глинистый; 9 — мергель сильно глинистый; 10 — мергель иризованный; 11 — глина; 12 — глина с карбонатами; 13 — глина с карбонатами; 14 — область глинистого мергеля на диаграмме.

диаметр их 0,2 мм. Фосфоритно конкреции более или менее окатаны, размеры и форма содержащихся в них зерен такие же, как и в песчанике.

Известнистый песчаник вверх постепенно переходит в песчаный мергель с редко рассеянными шероховатыми конкрециями фосфоритов.

На р. Кривая кампан трансгрессивно залегают на свитоне, переходя на южные, туров, сеноман и даже на карбон. Отложения кампана начинаются известнистым фосфоритным конгломератом или известнистым песчаником, который обычно отлагает в сеноману, особенно когда он лежит на карбоне. И действительно, по внешнему виду сеноманский и кампанский песчаники очень сходны, но в первом часто встречается руководящая фауна сеноманских двустворок, а последний крайне беден органическими остатками и совершенно постепенно переходит в вышележащие мергели.

Основная масса песчаника состоит из мальчиногового шлама с примесью глины. В этой массе рассеяны мелкие (0,01—0,03 мм), неправильной формы, зерна кальцита, раковины фораминифер, мельчайшие зернышки пирита, угловатые зерна кварца и полевых шпатов, округлые и почковидные зеленые зерна глауконита, конкреции и зерна фосфоритов и гальки глинистых сланцев. Изредка встречаются ромбодры сидерита и фосфоритные обломки костей. Зерна кварца и глауконита присутствуют в одинаковых количествах, составляя около 45% породы, средний

фосфоритными гальками и фосфатизованными конкреитами (червей?). В конглодатах нередко встречаются корочки диатомовых водорослей. В мергели рассеяны известковые и песчанистые фораминиферы, зерна кварца, глаукогнит, пирита, вторичного кальцита, а также опал в раковинах фораминифер и в порах от растворившихся спикул губок.

Количество песка и фосфоритов в песчанистых мергелях сверху постепенно, но довольно быстро уменьшается и они переходят в толщу глинистых мергелей, мощностью около 120 м.

Эта толща не поддалась ранее расчленению ни по фораминиферам, ни по минералам тяжелой фракции, ни по химическому составу. Но в 1947 г. М. Г. Немировская, используя метод промывления, расчленила ее на три подзоны — по различным формам плоядных животных.

Нижняя подзона характеризуется присутствием ходов или зерен диаметром 1,5—2 мм, в разрезе темных, со светлой оболочкой. Перекло эти ходы располагаются в ряд в виде цепочки (фиг. 64), откуда эта подзона и получила название «цепочковой». Мощность ее около 40 м. Мергель нижней части этой подзоны не всегда полностью переработан плоядами и содержит местами остатки микрослоистости, а в одном из разрезов встречен целый прослой микрослоистого мергеля (фиг. 64, б).

Руководящей формой для средней — веточковой — подзоны являются округлые светлые зерна диаметром 1,5 мм, то рассеянные беспорядочно, то группирующиеся в виде веточек (фиг. 65). Мощность этой подзоны около 50 м. В верхней части ее выделяется слой мергеля с крупными ходами, 7—10 мм в диаметре (фиг. 66).

Верхняя подзона, или переходный мергель, отличается присутствием скопления мелких светлых зерен, заключенных в более темную массу, не пережеванную плоядами и имеющую вид обрывков мергеля. Мощность этой подзоны около 30 м.

Из средней и верхней подзоны Н. П. Михайлов (1947, 1948, 1951) указывает *Foripitlacenticeras coesfeldiense* Sch l ü t., *H. vari* Sch l ü t., *Discoscaphites gibbus* Sch l ü t., *Acanthoscaphites* cf. *roemeri* d'Orb., *Belemnitella mucronata* Sch l o t h. Кроме того, мною определены *Inoceramus balticus* Boh m., *Ostrea semiplana* Sow., *O. curvirostris* Sow., *Corbula* sp., *Lima* sp., иглы морских ежей и отпечатки шестилучевых кремневых губок. Из перечисленных аммонитов первые две формы являются руководящими для верхней подзоны кампанского яруса. Принадлежность глинистых мергелей к кампанскому ярусу подтверждена также Б. М. Келлером (1951) на основании изучения фораминифер.

По внешнему виду глинистые мергели чрезвычайно однообразны. Цвет свежего влажного мергеля серый, сухого — светло-серый, а выветрелого — еще более светлый. Слоистость отсутствует или встречается очень редко и то только в нижней части мергелей. Если не считать многочисленных и разнообразных ходов илоядных животных, которые, однако, видны только после промывления, то макрофауна мергеля очень бедна. Из нее следует отметить тонкосторчатых устриц, иригизованных четырех- и шестилучевых губок, аммонитов и белемнителл. Количество фораминифер составляет 3—5% породы и только в самых низах мергелей увеличивается до 7—8%. Главную часть мергеля составляют кокколиты и их обломки — 45% и порошковатый кальцит — 25%.

Некарбонатная часть мергеля состоит из терригенного кварца и полевых шпатов, аутягисного глаукогнита, халцедона, опала, пирита или марказита, морденита, редко рассеянных кристалликов барита, а также каолинита, гидрослюда и органического вещества. Каолинит, гидрослюды и опал определены А. Н. Лямиковой рентгенографически.

Нерастворимый в 5%-ой HCl остаток мергеля почти весь (99%) проходит через сито 0,06 мм; фракция 0,06—0,01 мм составляет 3,0%,

Фиг. 64. Пластинки мергелей цепочковой зоны, вырезанные перпендикулярно слоистости и проявленные трансформаторным маслом:

а — мергель с 10 м от подошвы лампана; б — микрослоистый мергель с 12 м от подошвы лампана; в — мергель с цепочками с 20 м от подошвы лампана; г — мергель с цепочками и следами крупных амлодов с 40 м от подошвы лампана

Постоянный химический состав толщин глинистых мергелей из района
р. Крыжк (в %)

Расстояние от кровли толщи в м	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ R ₂ O ₃
6,0—12,0	6,0	41,25	3,67	1,53	28,96	0,76	0,15	23,54	99,86	50,96	3,25
12,0—21,0	9,0	16,70	3,19	1,16	42,82	0,61	0,18	34,62	99,28	75,36	3,84
21,0—30,0	9,0	14,78	3,25	1,05	44,74	0,76	0,16	35,92	100,66	78,74	3,20
30,0—40,5	10,5	18,14	3,22	0,83	42,44	0,58	0,44	33,62	99,27	74,69	4,48
40,5—51,0	10,5	17,66	4,10	1,00	41,76	0,82	0,52	34,44	100,49	73,49	3,46
51,0—63,5	12,5	17,01	3,47	0,93	42,67	0,76	0,67	34,12	99,63	75,09	3,86
63,5—74,0	10,5	14,02	2,83	0,67	45,26	0,80	0,61	35,90	100,09	79,65	4,01
74,0—82,5	8,5	14,52	3,18	0,72	44,50	0,65	0,56	35,62	99,75	78,32	3,72
82,5—90,5	2,0	13,92	2,53	0,67	45,28	0,61	0,52	36,34	99,87	79,69	4,35

Рассмотрим характер и распространение минералов мергеля.

Кварц присутствует в виде очень мелких угловатых зерен диаметром 0,02—0,05 мм; содержание его в мергеле 0,5—1,0%.

Халцедон встречается еще реже. Обычно он выполняет поры от растворившихся спикул губок.

Овид встречается в форме коллоидальных частей, рассеянных в мергеле, выполняет раковины некоторых фораминифер и изредка слагает спикулы губок и скелеты радиоларий из семейства сиумеллария. Последние встречаются весьма редко и только в самой нижней части мергеля. Количество SiO₂, перешедшее в 5-кратное количество содовой вытяжки, колеблется в различных образцах, но данным А. П. Москвиченко, от 4 до 7%, составляя 25—30% общего кремнезема.

Фиг. 66. Пластина мергеля из верхней части азоточковой зоны, вырезанная перпендикулярно плоскости и направления трансформаторного мысла. Видны следы крупных и мелких ходов плавцов и конья с отростками.

Глаукозит образует яркозеленые зерна диаметром 0,03—0,05 мм. Обычно количество глаукозита в 3—4 раза меньше, чем кварца.

Пирит или марказит покрывается в мергеле с глубины 30—40 м. Он находится главным образом в тонко рассеянном состоянии, иногда выполняет раковины фораминифер или поры от растворившихся спикул губок (фиг. 67) и совсем редко встречается в форме лучистых конкреций. В поверхностной зоне сульфиды железа превращены в гидроксиды.

Мордонит имеет вид мельчайших призмочек около 3 м толщиной и до 10 м длиной. Показатель преломления его 1,487, поляризация не заметна даже при применении глицеринной пластины.

Форма нахождения морденита различная. Чаще всего он рассеян в массе мергеля и в таком случае имеет вид обрывков, незаметных в шлифе и видимых только в нерастворимом остатке. Реже он встречается в виде

Фиг. 67. Микрофотография шлифа кампанского пиритизированного мергеля. Пирит (черное) выстилает поры от растворившихся синкул губок. Река Крынка. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 68. Микрофотография шлифа кампанского мергеля. Скопление призмочек морденита в раковине фораминиферы. Река Крынка. Ув. 380, без анализатора

прекрасных призмочек, выстилающих раковины фораминифер (фиг. 68) или другие поры в мергеле, или образует микроскопические лизовидные скопления, замещающие мергель. Количество цеолитов в мергеле составляет около 2—3%.

Барит в виде ромбоэдрических кристалликов серого цвета редко рассеян в нижней и средней части толщи мергелей. Размеры его кристалликов следующие: толщина 1—2 мм, длина 2—3 мм. Грания кристалликов выражены слабо.

Из минеральных минералов А. П. Мюллером указаны мусковит, биотит, хлорит, турмалин, гранат, рутил, апатит, брукит, диаспор, апатит, сфен, касситерит и барит, а также ортоклаз, микроклин и альбит.

Главный компонент мергеля — кальцит. Больше половины его находится в форме органических остатков — кокколитов, фораминифер и призм инодермов. Небольшое его количество образует ясно выраженные вторичные выделения более или менее хорошо образованных кристалликов в раковинах фораминифер или в других пустотах мергеля. Значительная часть карбоната кальция находится в форме порошкового кальцита. Это мельчайшие частички, в которых не удается различить каких-либо признаков органического или неорганического происхождения. Следует отметить, что в микроэлитных мергелях количество порошкового кальцита значительно больше, чем в неэлитных, изобилующих остатками доинных организмов.

После того, как по ходам изрядных животных удалось проследить толщину мергеля на подошву, стало вполне ясно, что мергельные слои залегают параллельно подошве мергельной толщи и что содержание CaCO_3 в одних и тех же подзонах, даже в пределах нескольких квадратных километров, не является постоянным. На определенных CaCO_3 хорошо видно, что целый ряд слоев местами сохраняет постоянство своего состава, прослеживаясь на несколько километров. Процент CaCO_3 в данном случае является хорошим корреляционным признаком. Однако нередко можно видеть отступление от этого правила — изменение лица с подзоной содержанием CaCO_3 , аналога которым в остальных разрезах нет. В некоторых участках таких отступлений довольно много.

Мергели с одинаковым содержанием CaCO_3 залегают в виде линз мощностью до 30—40 м. Эти линзы обычно идут параллельно слоистости мергеля, но иногда они ее пересекают.

Наряду мергель с содержанием CaCO_3 74—76% начинается от самой подошвы мергельной толщи, но обычно от ее подошвы и выше, до 30—40 м, следуют мергели с содержанием CaCO_3 60—70%. Так, по одному разрезу слой мергеля, залегающий в 15—25 м от подошвы камбана, содержит 76—77% CaCO_3 , а всего лишь на расстоянии 200 м содержание CaCO_3 в этом слое снижается до 57—58%, т. е. почти на 20%.

Детальное сравнение особенностей проявленных сплошных кернов этих разрезов показывает, что здесь не выявляются новые слои, изменяются содержание CaCO_3 в одних и тех же слоях.

Почему же происходят эти изменения? Этот вопрос очень важен и интересен с двух точек зрения — во-первых, для определения качества мергелей, а во-вторых, для оценки значения процентного содержания CaCO_3 как корреляционного признака.

Низкокарбонатные мергели отличаются от высококарбонатных более темным цветом, большей твердостью и большим объемным весом. В шлофах те и другие мергели между собой весьма сходны. В высококарбонатных мергелях раковины фораминифер большей частью пустые, иногда заключены основной массой мергеля — кристалликами кальцита или опалом. В низкокарбонатных мергелях также встречаются пустые раковины фораминифер, но большую часть они заключены опалом, халцедоном, основной массой мергеля, изредка — кальцитом и довольно часто — морденитом. Последний находится не только в раковинах фораминифер или в других порах, но также скоплен и в основной массе мергеля.

образу и лимбовидные или округлые участки диаметром до 0,3 мм. Морденит и опал, которые видны в шлифах низкокарбонатных мергелей, обычно составляют 1—3%. Хотя эти диффы не могут полностью объяснить существенные изменения карбонатности в мергелях, однако они наводят на мысль, что причина этого явления лежит во вторичных или постратационных процессах. За последнее, в частности, говорит значительная мощность и небольшая протяженность линз низкокарбонатных мергелей.

Изучение нерастворимых остатков высоко- и низкокарбонатных мергелей не обнаруживает в них какого-либо существенного различия — морденит, опал и глинистое вещество содержится как в тех, так и в других и, пошдиному, даже в равных количествах. Несовершенство метода подсчета не позволяет получить точные данные.

Мергели, переходимые от глинистых к кремнеземистым. По внешнему виду они очень похожи на глинистые, но в шлифе отличаются от них присутствием листочков мусковита, повышенным содержанием зерен кварца (около 2%), правда все еще очень мелких — чаще всего диаметром 0,03 мм. Морденит в них встречается довольно часто, обычно в полостях раковин фораминифер или в порах от растворившихся сингуля губок. Кое-где сохранились от растворения и сами опаловые сингулы. Раковины фораминифер либо пустые, либо заполнены опалом или морденитом.

Кремнеземистые мергели балки Белопромки Б. Ф. Мифферт (1924) относил к сантону, а те, которые известны в балке Горькой и у с. Елено-Николаевки, считал выветрелыми ралностями горизонта глинистых мергелей. Л. Э. Надвайко (1936) также определил белопронские мергели как сантонские.

В течение 1944—1947 гг. в кремнеземистых мергелях собрана богатая фауна: *Hamites (?) interruptus* Schlu t., *Baculites anceps* L a m., *B. vertebialis* L a m., *Bostrychoceras polyplacum* Ro e m., *Pachydiscus pseudo-bipunctatus* M o h., *P. amerosiensis* M i c h., *P. wittekindi* Sch l ü t., *Ancyloceras bapunctatum* Sch l ü t., *Acanthoscaphites pulcherrimus* Ro e m., *A. roemeri* d'Or b., *A. spiniger* d'Or b., *Belemnitella mucronata* Sch l o t h., *B. langei* Sch a t s k y, *Inoceramus balticus* W ä h m., *Pecten cretosus* D e f r., *Panopaea gurgites* B r o n g n., *Gryphaea vesicularis* L a m., *Pleurotomaria* sp., *Terebratulina carnea* S o w., *Rhynchonella aff. cespertilio* d'Or b., *Offaster* aff. *pilula* L a m., *Echynocorys vulgaris* B r e i n., *E. cf. oratus* L e s k e, отпечатки губок из родов *Ventriculites* и *Cribrospongia*, фораминиферы, одиночные кораллы, астрагалы и конолиты. Из этой фауны аммониты определены Н. П. Михайловым (1951), морские еже — М. И. Москвиным, двустворки, плеченотии и белемнителлы — О. В. Главчинской и мною.

Белемнителлы встречаются очень редко, при этом *Belemnitella langei* Sch a t s k y найдена только в верхней части мергелей, вместе с *Dentalium* aff. *laticostatum* R e u s s и отпечатками листьев дуба *Dryophyllum* cf. *subfalcatum* L e s f. (по определению В. А. Вахрамеева). Эта верхняя часть толщи кремнеземистых мергелей отличается повышенной песчаностью, имеет мощность 20 м и по присутствию денталлиум выделяется в самостоятельный местный горизонт.

Н. П. Михайлов (1947, 1948, 1951) на основании фауны аммонитов относит всю толщу кремнеземистых мергелей, т. е. верхнюю часть мукротовой зоны А. Д. Архангельского, к маастрихту.

Цвет кремнеземистых мергелей светлосерый, до белого, в верхней части толщи беленоватый от примеси глаукогонита. Эти мергели тверже и более стойки к выветриванию, чем глинистые, и поэтому некоторые их разновидности употребляются в качестве стенового камня. Органические остатки в них

встречаются довольно часто. Губки входят в большей частью в форме железистых отпечатков.

В низах мергелей имеется тонкий прослойк кварцево-глауколитового песка с мелкими пероксидными фосфоритными конкрециями черного цвета.

В нижней 40-метровой части толщи кремнеземистых мергелей содержится 60—70% CaCO_3 (см. фиг. 63), а в верхней части содержание ее уменьшается до 40—30%. Химический состав их представлен в табл. 70.

Таблица 70

Химический состав кремнеземистых мергелей с р. Крынки (в %)

№ анализа	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	CaO	MgO	SO_2	Потери при прок.	Сумма	CaCO_3	$\text{SiO}_2, \text{R}_2\text{O}_3$
1	55,82	4,80	1,37	18,88	0,88	0,05	18,80	99,60	33,61	9,75
2	35,13	1,08	1,17	35,18	0,42	0,08	20,90	97,96	62,61	15,60
3	28,99	3,21	1,10	35,74	0,67	0,06	30,22	99,99	64,33	6,74
4	24,25	1,73	1,43	38,98	0,73	0,07	32,60	99,79	70,16	7,67
7	19,36	2,46	0,50	38,90	0,65	0,10	36,70	99,67	60,25	6,65
6	18,15	1,71	0,67	44,18	0,36	0,10	39,94	100,11	78,66	5,52

Анализы 3 и 4 приведены по данным Б. Ф. Мефферта (1924), остальные — по данным А. Словин. Три первых анализа таблицы соответствуют верхней части мергелей, три последних — нижней. Как видно из этой таблицы, кремнеземистые мергели отличаются от глинистых сравнительно высоким содержанием SiO_2 , меньшей карбонатностью и высоким силикатным модулем. Б. Ф. Мефферт считал их выветрелыми разновидностями глинистых мергелей. Однако мергели в зоне выветривания сохраняют такой же силикатный модуль, как и на глубине, что находится в противоречии с мнением Б. Ф. Мефферта.

Кроме того, в природе неизвестен такой тип выветривания, чтобы железо в алюминий выщелачивалось, а кальцит и опал оставались на месте.

Состав форменных компонентов мергеля следующий: фораминиферы (5%), конколиты (25%), прочие известковые организмы — остракоды, двустворки, плеченогие и иглокожие (6%), порокончатый кальцит (23%), вторичный кальцит в раковинах фораминифер (3%), зерна кварца (4%), глауколит (1—2%), халцедон (2%), морденит (1%), опал (20%), опаловые спиккулы губок (1—3%), глинистое вещество (около 6%). Средний диаметр зерен кварца 6,1 мк. Изредка встречаются неправильные фосфатные зерна, шаровидные радиоларии и кальцитовые спиккулы губок. Раковины фораминифер выполнены опалом или вторичным кальцитом. Кроме того, в мергеле имеется большое количество отчетливых одно-, четырех- и шестилучевых спиккул губок (фиг. 69), а также ходы владных животных.

В низах мергелей встречаются серые кремни и светлосерые полуокремненные участки, переходящие без резкой границы в окружающий мергель. Кремни состоят из кварцево-халцедоновой микроразностной массы, в которой лишь изредка можно заметить опаловые ядра фораминифер плоской сохранности и следы спиккул губок.

В переходной массе серого кремня в полуокремненный мергель количество видимых органических остатков резко возрастает. В основном такой переходной или полуокремненный мергель сложен спиккулами губок. Но и здесь сохранились не сами спиккулы, а их псевдоморфозы — почти все спиккулы растворены, а образовавшиеся поры выполнены халцедоном.

Канал спикул иногда заполнен опалом или глаукоцитом и не всегда лежит в центре их, а иногда бывает смещен. Все спикулы лежат в беспорядке. Полости раковин фораминифер заполнены опалом, а их скелеты большей частью замещены кварцем или халцедоном. Кроме того, опал и отчасти кварц или халцедон цементируют форменные элементы. Содержание фораминифер, кварца и глауконита в полуокремненном мергеле то же, что и в окружающей породе.

Кремнеземистые мергели с дендралитом и отпечатками листьев дуба ничем существенно не отличаются от подстилающих их мергелей. Кверху они постепенно обогащаются песком, так что количество зерен кварца

Фиг. 69. Микрофотография шлифа кампанского кремнеземистого мергеля. Река Крынка. Ув. 46, без анализатора

и полевых шпатов в них достигает 10%, а глауконита — 3%. Средний диаметр зерен терригенных минералов 0,12 мм.

Породы зоны *Belemnitella langei* Sch a t s k у представлены глаукоцитовым мергелем, который вверх переходит в кварцево-глаукоцитовый песок. Мергель состоит из фораминифер (5%), кварца (6%), глауконита (15—20%) и цементирующей их глинисто-карбонатной массы. Диаметр зерен кварца 0,13 мм, глауконита 0,15 мм. Глаукоцит — желтовато-зеленый и светлозеленый, однородный, почковидный. Спикулы губок тонкие и толстые, почти все растворены. Полости некоторых раковин фораминифер заполнены опалом.

В песках возрастает количество зерен кварца и глауконита, наряду с этим увеличивается их диаметр.

В восточном направлении, по рекам Миус и Туалов, кампанские породы, по данным Б. Ф. Мефферта, не претерпевают заметных фациальных изменений.

Г. Условия образования осадков

Кампанские осадки у устья р. Судосты лежат на размывтой поверхности сандона. На северо-западной окраине Донбасса кампан залегает согласно на сандоне. В районе Лисичанска карбон надвинут на меловые

слов (фиг. 70) По направлению Ворошиловград—Краснодон кампан лежит трансгрессивно на саятове, переходя на коньяк, турон и даже на карбон. Не менее резкие поднятия происходили на юго-западной окраине Доббасса, где кампан также лежит на размытой поверхности саятова, коньяка, турона, сеномана и карбона (фиг. 71).

Во всех случаях трансгрессивного залегания кампана в его основании встречаются гальки, преимущественно фосфоритные, шероховатые

Фиг. 70. Схема залегания меловых отложений в районе Лисичанска:

1 — известки известковистые; 2 — известки глинистые; 3 — мел известный; 4 — мел белый

конкреции фосфоритов, а также пески или примесь песчаного материала к другим породам. Довольно мощные пески основания кампана накопились в верхних р. Псел. К северо-западу отсюда они в виде небольшого

Фиг. 71. Схема залегания меловых отложений на р. Крык:

1 — трепелы; 2 — пески; 3 — мергели известковистые; 4 — мергели глинистые; 5 — глина; 6 — мел белый

прослой прослеживаются до р. Судости (см. фиг. 56). По направлению к осевой части впадины эти пески становятся все более известковистыми и глинистыми, а далее довольно быстро сменяются глинистыми и затем — чистым пылушим мелом. Сопровождающие их фосфориты становятся в этом направлении все более известковистыми, встречаются в глинистом мелу, но в чистом мелу исчезают.

Возможно, что в кампану относится 30-метровая толща песков в г. Городище Черниговской обл. Эти факты показывают, что в конце сая-

тона или в начале кампана Днепровско-Донецкая впадина поднялась настолько, что окраинные ее части попали в сферу действия волн. В местах даже выступили над уровнем моря и были сильно размывы. Затем произошло опускание, и в течение почти всего кампанского века отлагались тонкие известковые плиты, преобразившиеся в мел и мергели.

Чрезвычайно тонкое сложение и большая чистота мела в Днепровско-Донецкой впадине западнее линии Богучар—Ворошиловград указывают, что береговая линия кампанского моря отстояла весьма далеко от современных границ распространения его осадков.

По окраинам Донбасса — в Лисичанском районе, на р. Лугани и на р. Крынке — нижний кампан представлен однородной толщей, сложенной пишущим мелом и тонкими мергелями (фиг. 34, 53, 56 и 63). По мере приближения этой толщи к выходам кварца, она не испытывает заметных изменений ни в отношении своей мощности, ни в отношении состава и характера пород (фиг. 70 и 71). Контакт ее с кварцом часто тектонический — либо в виде сброса, либо в виде падента, в местах — в форме крутой флексуры. Большой надыг кварца на мел известен на северной окраине Донбасса.

Эти факты позволяют считать, что нижнекампанские слои отлагались на глубинах больше 150—200 м, что в нижнекампанское время на месте Донбасса и Приазовского кристаллического массива суши не было, а Донбасс в то время составлял часть Днепровско-Донецкой впадины. В конце мелового периода он был приподнят и в настоящее время имеет вид горста, возвышающегося среди меловых отложений.

Украинский кристаллический массив, судя по распространению пишущего мела в Полтавской, Киевской и Черниговской обл., также большую частью был погружен ниже уровня моря. После кампана, скорее даже после маастрихта, он был приподнят в виде горста, и контакт меловых отложений с докембрием большую часть имеет вид пологой флексуры, а на севере массива, у с. Глушковичи, мел, по данным А. А. Макашевца (1946), прилеонен и докембрию по сбросу. С. И. Субботин (1948) предполагает, что Пинский прогиб имеет форму седловины, через которую связана Львовская мульда с Днепровско-Донецкой впадиной. В. Я. Клименко (1950) представляет Днепровско-Донецкую впадину как часть Русской платформы, у которой докембрийский фундамент рассечен сложными ступенчатыми сбросами и опущился на глубину 4—5 км. Он изображает на каждом борту впадины по три линии разломов.

В течение среднего и верхнего кампана происходило обмеление моря в Донбассе. Уже в низях кремнеземистых мергелей р. Крынки встречаются небольшие линзообразные тонкозернистые кварцено-глаукоцитового песка с терохватыми конкрециями фосфоритов. В самих кремнеземистых мергелях количество и размер зерен кварца, по сравнению с нижним кампаном, возрастают. Однако отсутствие каких-либо следов окатанности органических остатков или нарушения их естественного положения указывают на то, что глубина моря была еще довольно большой — 100—200 м. Она сохранилась такой и в то время, когда в близлежащих островах заиссеялись листья дуба. Вместе с этими листьями встречается дендраллум, который, как известно, боится света и обитает преимущественно на глубине больше 180 м.

В век *Belemnitella langei* Schatzky количество песчаного материала в мергелях начинает сильно возрастать и они вверх постепенно переходят в известковые пески. Одновременно появляются толстостворчатые устрицы. Все это указывает на обмеление моря. Отсутствие галек, окатанных органических обломков и долин водорослей позволяет считать, что глубина моря была 100 м или меньше.

Аналогично события протекали и на северной окраине Донбасса. Здесь в кремнеземистых мергелях, по сравнению с подстилающими их глинистыми мергелями, также наблюдается хотя и небольшое, но вполне определенное увеличение количества и размеров кварцевых и глаукоцитов зерен. Резкий переход мергелей в пески происходит в век *Belemnitella langei* Sch a t s k y. Начало этого века ознаменовалось разным подстилающих пород и образованием редко рассеянных фосфоритных желваков и отложениям песков. Такие же пески продолжают отлагаться и в начале маастрихта. В них рассеяны остатки донных известковых водорослей и следы сверлящих организмов, которые тоже обычно относят к водорослям. Присутствие водорослей вполне определенно указывает на глубины меньше 200 м, скорее всего — 50—100 м.

Пески верхнего кампана описаны Н. С. Шатским (1924) на р. Лугачичке. Здесь под песками залегает мощная толща мукронатовых кремнеземистых мергелей. Такие же мергели имеются и у с. Церковного.

Севернее балки Точильной верхнекампанские пески размыты, и до самого Ворошилограда снова прослеживаются кремнеземистые мукронатовые мергели. Они изображены Н. С. Шатским (1924, стр. 101) как фациальные переходы верхнекампанских песков в песчаны и глаукоцитовые мергели и далее — в мелководные породы.

В действительности, верхнекампанские пески и сильно песчаные мергели сохранились в депрессии у с. Церковного и по балке Точильной, а севернее, на протяжении около 10 км, они размыты и далее снова появляются на границе выходов между кампаном и маастрихтом. Но здесь они уже более тонкие и более известковистые. Фациальный переход песков балки Точильной в мергели совершается к северу с перерывом в пространстве и более постепенно, чем изображено у Н. С. Шатского.

Вся толща кампанских пород по направлению от Ворошилограда на Лисичанск становится более известковой и менее песчаной (фи. 34 и 53). Следовательно, границы фаций кампана идут не параллельно донецкому протариану, как показано у Н. С. Шатского, а пересекают его (фи. 56).

Сравнивая движения земной коры, происходившие в течение кампана на северной и южной окраинах Днепровско-Донецкой впадины, не трудно видеть, что они имели обратное направление. В начале кампана в верхних Пела и севернее происходили поднятия, сопровождавшиеся накоплением песков. В это же время в Донбассе, после кратковременного поднятия, осаждались тонкие известковые и известково-глинистые илы, т. е. имело место значительное опускание. Во второй половине кампанского века в Донбассе начинаются поднятия, которые достигают максимума в век *Belemnitella langei* Sch a t s k y, сопровождаются накоплением песков с остатками рифовых водорослей. В это же время на северной окраине Днепровско-Донецкой впадины отлагался чистый пшущий мел, явно свидетельствующий о погружении здесь земной коры.

В. МААСТРИХТСКИЙ ЯРУС

А. Центральная часть впадины

Распространение отложений маастрихтского яруса показано на фи. 72. Маастрихтские отложения сохранились преимущественно в осевой части Днепровско-Донецкой впадины.

В западной и северо-западной части Днепровско-Донецкой впадины маастрихт представлял белым пшущим мелом и мелководными мергелями. Так, на р. Десне, по данным Ю. П. Фрейвальда (1930), мел из с. Бужанки содержит 96,61% CaCO₃, из с. Разлеты — 93,22% CaCO₃, на пра-

вом берегу Десны, между Мезной и Псаревкой, 94,74—95,87% CaCO_3 и у с. Псаревки — 96,94—97,63% CaCO_3 . Местами мел совсем рыхлый и имеет мергелеподобный характер, например, у дер. Мезной и в ближайших окрестностях дер. Игнатовки.

П. П. Арматовский (1883, стр. 92) приводит следующий анализ мергеля из с. Радичева (10 км севернее Буженки на Десне): не растворимого в уксусной кислоте остатка 60,0%, CaO — 22,34%, MgO — следы, CO_2 — 17,55%. Отсюда расчетно определен CaCO_3 — 39,76%. Судя по низкому содержанию CaCO_3 , этот мергель не типичен для камня.

Фиг. 72. Схема распространения маастрихтских отложений

1 — известняки с раковинами и ископаемыми позвоночными; 2 — глинки, сугилы и гиллы; 3 — мергель известняковидный; 4 — мел; 5 — глина в гиллах; 6 — глина в северной части известняков на Сандрахово; 7 — глина в южной части известняков маастрихтских, известняков брянских; 8 — глина.

В Путивле, Сумах, Ромнах и Белгороде маастрихт, по различным аналогам, также представлен пишущим мелом. Так, в 3—4 км севернее западнее г. Сумы, у с. Лука, известен мел с содержанием 97—99% CaCO_3 , а еще далее, в 3—5 км на северо-запад, в мезу определено 94—97% CaCO_3 .

В перекопской скважине близ Ромны маастрихт представлен толщей пишущего мела мощностью 165 м (фиг. 57). В вилах этой толщи найден микрослоистый глинистый мел или мелоподобный мергель с линзочками пирита. Этот мел состоит из порожковатого кальцита, среди которого изредка встречаются кокколиты и призмочки морденита.

В проявленном образце мела отчетливо видно чередование чрезвычайно тонких, едва видимых простым глазом темных и светлых слоечков. Мощность их весьма различная и варьирует от 0,03 до 0,4 мм. В имеющемся у меня небольшом кусочке зерна на 1 см в среднем приходится около 12 пар слоечков. При сравнении их с черноморскими (Архангель-

ский и Страхов, 1938) или другими микрослоистыми осадками инаправляется заключение, что темные и светлые слои и здесь отражают смену летнего и зимнего сезонов. В таком случае одна пара слоев соответствует одному году, следовательно, слой мела, мощностью 1 см, накопился в течение 120 лет.

Отсутствие в микрослоистом меду следов илоидных животных указывает на то, что придонные воды маастрихтского моря в районе дор. Перекопки были заражены сероводородом. Это заключение согласуется с геологическими данными. Во-первых, район Перекопки представляет собою наиболее глубокий участок залегания мела во всей Днепровско-Донецкой впадине и, во-вторых, в результате поднятий Донбасса маастрихтский бассейн мог быть отделен подводным барьером, или барьерами от открытого моря.

Микрослоистые осадки в связанное с ними сероводородное заражение даже в Перекопке представляло лишь небольшой эпизод. Выше лежащая толща маастрихтского мела содержит дождевые фораминиферы и обилие раковин иноперамов.

Линцеолоитовый мел в Белгороде содержит 98% CaCO_3 и 0,13% Fe_2O_3 . В его состав входят фораминиферы (2%), кокколиты (56%), поросковатый кальцит (40%), призмочки морденита (0,5%), глинистое вещество (1%) и в очень малом количестве зерна кварца, зеленого глаукогонита, листочки мусковита. Диаметр зерен кварца 0,03 мм, глаукогонита 0,05 мм. Призмочки морденита — более длинные, чем в подстилающем кампанском меду. Значительная часть поросковатого кальцита состоит из зернышек 2—5 μ и в поперечнике.

Вероятно, к маастрихту относится мел, известный в 18 км северо-восточнее г. Харькова, у с. Русские Тишки. В этом меду определено 96,3% CaCO_3 . Значительная толща кампанского мела известна в самом Харькове (см. фиг. 57).

К юго-востоку от Харькова маастрихтский мел постепенно переходит в мергели и у Нового Айдара, по данным П. А. Землячского (1900), так называемый «кремнистый мел» имеет следующий состав (в %):

Нарезанные тоннами	SiO_2	CaO	MgO	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	Сумма	CaCO_3
29,69	9,86	86,86	0,54	31,37	99,54	65,61

Эта порода точнее может быть названа кремнеземистым мергелем. Она широко распространена по рекам Красная, Баролая, Айдар и во Северному Донцу юго-восточнее Лисичанска (см. фиг. 34 и 53).

Наиболее полные разрезы маастрихта известны у сел. Ефремов-Степановки, Россыпино и слоб. Криворожье: мощность их до 52 м, включая и зону беднейшей лигиты. По данным Н. С. Морозова (1952) на севере района маастрихт выражен мелководными мергелями, к югу он переходит в известковистые глины и песчаники, а восточнее рек Калитвы и Большой — в пески.

В самом верху мергели становятся песчанистыми и переходят в кварцевые пески с глаукогонитом и морденитом. Пески сохранились у южной окраины слоб. Кабаней, что севернее с. Кремниное на р. Красной, а также у с. Крымского. Сильно песчаные мергели известны в окрестности слоб. Мелопатки, у слоб. Юрьевки на р. Жеребей и у хут. Булгаковки

на р. Боровки. Химический состав песков и мергелей из Славяносербского района, по данным О. С. Конончук, представлен в табл. 71.

Таблица 71
Химический состав властхитских пород из Славяносербского района (в %)

Порода	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Потери при пром.	Сумма	CaCO ₃	SiO ₂ , R ₂ O ₃
Песок . . .	55,76	4,12	18,09	12,20	1,93	8,60	100,25	21,72	8,24
Мергель . .	32,84	2,43	4,17	30,70	0,85	26,20	97,19	54,63	5,00

Кроме того, в песках определено 4,24% K₂O; 0,06% Na₂O и 0,24% P₂O₅.

В образце мергеля из с. Крымского определено 52,35% CaCO₃. В состав этого мергеля входят фораминиферы (6%), кокколиты (3%), порошокватый кальцит (41%), в том числе много кристалликов размером 2—5 м, кварц (6%), глаукоцит (3%), глинисто-опаловое вещество (40%). Средний диаметр зерен кварца 0,07 мм, глаукоцита — 0,10 мм. Раковины фораминифер частью пустые, частью выволены опалом. В мергеле имеется большое количество отпечатков спикул губок.

Содержание CaCO₃ в песках с. Крымского показано на фиг. 73.

Как видно, количество CaCO₃ снизу вверх уменьшается, в то же время диаметр зерен кварца увеличивается от 0,2 до 0,4 мм. Процент глаукоцита варьирует от 10% в низу толщи до 5% вверху ее. Количество зерен кварца чаще всего составляет 60%, полевых шпатов 4—5%, кокколитов 2,3%, фораминифер 3—4%, прочих взвесковых организмов 1—3%, порошокватого кальцита 10—20%. Среди последнего присутствует много зернышек или кристалликов размером 2—6 м. В шлифах видно, что подобные кристаллики вместе с мordenитом образуют щетки на стенках пор пески или в раковинах фораминифер. Кроме того, в песке в значительном количестве содержится листочки слюд, призмочки мordenита, фосфатизованные кокколиты (червей?), гидроксиды железа, глинисто-опаловое вещество и оваловые спикулы губок. Часть овалов находится в форме

Фиг. 73. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO₃ в песках у с. Крымского на р. Дюбе:

1 — кварц; 2 — мергель кремнистый; 3 — песок кварцевый опаловый; 4 — песок опаловый; 5 — кокколиты; 6 — фораминиферы

ядер фораминифер. Некоторые обломки раковин двустворок, плечеватых скалстов иглокожих и мшанок и роостры белеминиталл источники «сверлящими водорослями».

Пески перемежаны илоидными или песноидными животными, следы которых сохранялись в виде ризолитов разнообразной формы и размера. Ризолиты состоят из глинисто-извегтовкой массы с большой или меньшей примесью песка. Вероятно, не все ризолиты животного происхождения.

Интересной особенностью песков у с. Крамского является сдвигание типа потока. Падение прослоек в песках к востоку и юго-востоку на угол 20—30° указывает на существовавшее в этом направлении течение.

Фауна в песках встречается довольно часто, местами в изобилии. Наиболее распространенная форма — *Terebratulina carnea* Sow., за ней следуют различные пектены, устрицы, белеминителлы и морские ежи. Остатки последних сохранились в виде игл. Створки раковин моллюсков лежат беспорядочно, вверх и вниз выпуклой стороной, чаще наклонно, но вверх или вниз макушками.

В песках залегают крупнопористые караван рыхлых известковистых песчаников, обычно наблюдающихся ходами илоидов. В таких песчаниках на верхней части песков часто встречаются крупные *Nodularia parvicaula* Heuzé (по определению С. Д. Ромасько). Эти песчаники склеиваются кальцитовым и опалово-халцедоновым цементом с корочками из иглоочек люссатита, усаживающих стенки микроскопических пор.

Б. Бассейн р. Лугани

В химико-петрографическом отношении маастрихтские отложения бассейна р. Лугани изучены в четырех местах: в районе балки Коноплянки (17 км южнее Ворошиловграда), у с. Александровки (10 км к западу-северо-западу от Ворошиловграда), в Ворошиловграде и у с. Крамный Яр (20 км северо-восточнее Ворошиловграда).

В районе балки Коноплянки имеются слои, переходные от кампан к маастрихту. Содержат CaCO_3 , в них показано на фиг. 74. Этот углистый разрез представляет очень большой интерес. Здесь изучены два целлюлозно-известковистые известковистые пески, богатые остатками дождевых насекомых водорослей и обломками ракушки. Содержания форменных компонентов в этих слоях приведено в табл. 72.

Таблица 72

Содержание форменных компонентов в переходной кампан-маастрихтской толще на районе балки Коноплянки Ворошиловградского района (в %)

Часть толщи	Фораминиферы	Копколиты	Прочие известковые организмы	Порошиловградский валдаты	Кварц и полевой шпат	Глиноциты	X аллювий	Глина и опил
Верхняя	4	1	9	3	70	9	—	4
Средняя	7	12	24	10	30	8	4	15
Нижняя	10	12	40	21	18	9	—	6

Среди фораминифер присутствуют известково-кальцитонные формы и также крупные боченковидные фораминиферы, которые в мергели-меловых породах не встречаются. Копколиты очень редки, только в нижних количествах достигает 7%, при этом вместе с ними наблюдалось много рабдолитов.

Прочие известковые организмы довольно разнообразны. В нижней части толщи среди них преобладают окатанные обломки двустворок, иглокожих, реже встречаются мшанки, плеченотии и водоросли из группы *Amphiroa*. Последние приобретают большое развитие в средней части толщи, где в слое № 7 их содержание достигает 30% (фиг. 75), а небольшие участки породы они слагают целиком. Вверху толщи остатки *Amphiroa* опять уступают свое место окатанным обломкам двустворок и плеченотии, а еще выше — кварцевому песку с зернами глаукогнита и фосфоритов (фиг. 76). Во всей толще встречаются известковые песчинки, сильно источенные сверлящими водорослями (фиг. 77).

Порошковый кальцит большей частью состоит из сравнительно крупных частиц, размером от 2 до 20 μ . Некоторые из них представляют собой хорошо образованные кристаллики кальцита. В шлифах видно, что значительную часть кальцитового цемента образуют шестигранные кристаллы, выделившиеся в микроскопических порах породы и местами разросшиеся до слияния в одно целое. В слоях 7 и 8 цемент большей частью представляет собой нерасчленимую сплошную кальцитово-глинистую массу.

Вместе с кварцем подсчитаны и полевые шпаты. Количество последних составляет приблизительно 10% от содержания кварца. Все они представляют собой выветрелые обломочные зерна, обычно слабо окатанные и плохо отсортированные, по составу это большая часть плагиоклазов. Средний диаметр зерен кварца в низу толщи 0,10—0,15 мм, в средней ее части 0,2 мм, в верхней части 0,2—0,3 мм.

Глаукогнит находится преимущественно в виде зерен: форма их шарообразная, в шлифе — лопчатая, цвет — зеленый. Небольшое количество глаукогнита занимает некоторые раковины фураминифер или каналы спикул губок.

Халцедон встречается спорадически в уплотненных участках или в конкрециях. Он главным образом выстилает поры от растворившихся спикул губок или другие пустоты в породе и реже в той или иной степени замещает обломки известковых организмов. Опал выстилает раковины многих фураминифер, слагает спикулы губок, но главным образом вместе с глинисто-карбонатной массой принимает участие в образовании цемента породы.

Фиг. 74. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO₃ в переходных кембрийско-маастрихтских слоях района балки Конаваловской:

1 — мергель глинистый; 2 — мергель кремнистый; 3 — мергель кремнисто-глаукогнитово-песчаный; 4 — мергель глаукогнитово-песчаный; 5 — песчаный карбонатный; 6 — опола глаукогнитово-песчаная; 7 — песок кварцевый с глаукогнитом; 8 — галька

Фосфатные зерна представляют собой округлые образования коричневого цвета диаметром 0,3—0,4 мм, по всей вероятности, это фосфатизо-

Фиг. 75. Микрофотография шлифа песчаника с остатками известняковой водоросли *Atrypa*. Кампанско-маастрихтские слои района балки Коноплянки. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 76. Микрофотография шлифа глауконитово-кварцевого песчаника с мергельным цементом. Кампанско-маастрихтские слои района балки Коноплянки. Ув. 46, без анализатора

ванные копролиты. Они редко рассеяны во всей толще. Гидроокиси железа окрашивают породу в бурый цвет. В средней и верхней частях толщи

встречаются линзочки, обогащенные гидроокислами железа, образующие местами жеоидные железняки. В шлифах этих пород наблюдаются псевдоморфозы гидроокисной железа по ромбодрамам, принадлежавшим, вероятно, сидериту.

У с. Александровки средняя и верхняя части маастрихтских мергелей содержат 50—70% CaCO_3 , составляя в среднем 58,4% CaCO_3 . Это среднее относится к слоям, составляющим суммарную мощность 26 м.

Фиг. 77. Микрофотография шлифа песчаника: крупный окатанный обломок гидроокисного сильно источен сверлящими водородными. Кампанско-маастрихтского слоя района озера Бонноплянки, Ув. 46, без анализатора

В мергелях Красного Яра и Ворошиловграда содержание CaCO_3 варьирует в широких пределах — от 30 до 72% (фиг. 78). Определенного различия в карбонатности маастрихтских пород Александровки, Красного Яра и Ворошиловграда не наблюдается, хотя эти пункты расположены в вершинах треугольника со сторонами длиной от 6 до 15 км. Существенные изменения в составе пород происходят лишь по вертикали колонки.

Содержание форменных компонентов в маастрихтских мергелях и в покрывающих их песках из Красного Яра приведено в табл. 73.

Таблица 73

Содержание форменных компонентов в маастрихтских мергелях и песках из Красного Яра (в %)

Порода	CaCO_3	Форменные формы	Кремнезисты	Пилолиты и гидроксиды	Известняк и гипс	Кварц	Гидроокисл	Олиг и глины
Песок	18,9	а	4	3	4	10	0	20
Мергель	57,2	4	40	3	7	2,5	0,5	40

Количество фораминифер в различных слоях мергелей варьирует от 3 до 10%. Содержание кокколитов также неодинаково, нередко они вводятся в равных соотношениях с фораминиферами кальцитом. В составе последнего много частиц размером 2—4 м, некоторые из них имеют ясные

Фиг. 78. Геологическая колонка и диаграмма содержания CaCO_2 в маастрихтских мергелях Красного Яра на р. Доше:

1 — глина; 2 — сланец; 3 — известняк; 4 — мергель; 5 — известняк; 6 — известняк; 7 — известняк; 8 — известняк; 9 — известняк; 10 — известняк; 11 — известняк; 12 — известняк; 13 — известняк; 14 — известняк; 15 — известняк.

кристаллографические измерения. В шифрах наблюдались выделения вторичного кальцита и раковинных фораминифер.

В мергелях имеется большое количество отпечатков синиус губок. Встречаются шаровидные радиолярии, следы которых обычно расте-

Средний диаметр зерен кварца в сильно известковом мергеле 0,03—0,05 мм, в слабо известковых мергелях 0,06—0,07 мм и в песках 0,15—0,20 мм. Она составляет главную часть нерастворимого остатка мергелей

Фиг. 79. Микрофотография шлифа маастрихтского песчаного мергеля. Река Лугань. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 80. Микрофотография шлифа маастрихтского известково-песчаного мергеля. Река Лугань. Ув. 46, без анализатора

зи находится обычно в форме хлопьев и, реже, в виде ядер фораминифер. Вместе с ним встречается халцедон, выполняющий некоторые поры растворившихся спикул губок. Препарочки морденита, как уже упоминалось,

выполняют поры от растворившихся скелетов радиоларий и, кроме того, рассеяны в основной массе мергеля.

Содержание форменных компонентов в песках и мергелях Ворошиловограда такое же, как и в породах Красного Яра. Небольшое различие состоит в том, что средний диаметр зерен кварца в мергелях Ворошиловограда 0,04—0,06 мм, т. е. немного больше, чем в Красном Яре.

Маастрихтский песчаный мергель показан на микрофотографии фиг. 79.

В опалово-глинисто-карбонатной массе рассеяны зерна кварца, глиауконита, известковые и песчаные фораминиферы и отпечатки спикул губок. Полости раковин фораминифер выполнены основной массой из опала.

Песчаник (фиг. 80), отличающийся присутствием значительного количества зерен кварца и глауконита и большими их размерами, также содержит раковины фораминифер и поры от растворившихся спикул губок. Кроме того, в нем чаще встречаются приамы индереамов.

В. Южная окраина Донбасса

В бассейне р. Крынки маастрихтские отложения залегают резко трансгрессивно на размытой поверхности кампан, саятона, коньяка и турона. Поверхность туронско-коньякского мола, подстилающего эти отложения, окрашена в желтый цвет, уплотнена и окремнела, источена сверлящими организмами и пронизана коррозийными ходами, состоящими из желтых и серых пятнистых кремней.

Туронский мол покрыт слоем, состоящим из галек кварца, кремней и фосфоритов, заключенных в песчано-мергельную породу. Среди галек преобладают фосфориты. Последние имеют довольно разнообразное строение: 1) желтовато-серые глинистые, источенные и окатанные, 2) черные, мелкие, глинистые и слабо песчаные, разной степени окатанности, 3) кроме того, имеются шероховатые фосфориты — серые или буровато-серые глинистые, источенные, обычно крупные и 4) светлосерые глинистые, слабо источенные.

На галечнике залегает светложелтый мягкий мергель с многочисленными отпечатками тонких (0,03 мм толщиной) спикул губок, большим количеством алевритовых кварцевых зерен (около 30%) и глауконита. В тонкой фракции мергеля много призмочек морденита и хлопьев опала. Содержание CaCO_3 в мергеле составляет 38—41%. Из органических остатков часто встречаются иглы морских ежей, обломки устриц и других двустворок.

Выше идут кварцево-глауконитовые известковистые пески и песчанки. Цементом последних служат опал, халцедон, кварц и кальцит. В песчаниках содержится много спикул губок, преимущественно в виде отпечатков или халцедоновых псевдоморфов. Характерно для песков в песчанниках присутствие крупных чечевицеобразных фораминифер. Формы зерен кварца, даже в среднезернистых песках, угловатая или слабо окатанная. Полевые шпаты редки.

Пески и песчанники вверх постепенно становятся все более тонкозернистыми и переходят в спонгалиты или гелы с примесью мелких зерен кварца (4%), глауконита (2%) и известковых фораминифер (3—5%).

В кровле этих гелов или в подошве трещилов проходит слой весьма характерных кремней, называемых подтрепельными. Цвет их — от желтого до зеленовато-серого, форма неправильная — караван, глыбы или толстые жорки. Своеобразна поверхность кремней — она напоминает риктреквившийся от высыхания гель с образованием округлых и полигональных отделностей.

Такие трещины наблюдаются иногда и внутри глыб кремней.

В шлифах видно, что кремни состоят из микрочернистой массы кварца и халцедона с участками более крупных мозаичных агрегатов кварца. В этой массе кое-где можно различить следы окремневших фораминифер и спикул губок, а также мелкие зерна обломочного кварца и листочки мусковита.

На подтрепельных кремнях лежит однообразная толща трещелов мощностью до 50 м. Химический состав ее, в округленных цифрах по данным К. В. Андрищенко, приведен в табл. 74.

Таблица 74

Исходный химический состав толщ мастовитских трещелов базис Круглого блока с. Кургейниково (в %)

№ слоя	Мощность в м	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Щелочи при вводе	Сумма	SiO ₂ в.о.
1	9,8	92,2	2,1	2,2	1,0	0,1	3,0	98,6	12,13
2	10,0	79,9	2,2	0,1	0,9	0,1	4,1	87,4	6,19
3	8,5	88,8	0,0	2,8	2,0	0,1	2,9	96,6	8,19
4	3,0	92,0	2,2	2,2	2,1	0,1	3,0	98,1	7,76
5	3,0	73,8	0,0	2,2	1,0	0,1	4,2	81,3	6,21
6	7,5	78,9	0,0	2,1	0,1	0,1	3,1	82,3	6,64
Средне-арифметическое из 52 анализов . . .	—	81,4	0,8	4,2	2,1	0,4	3,0	89,4	7,91
Температура олова и толщи трещины . . .	—	90,2	1,1	1,3	0,8	0,2	3,0	88,1	14,01

Слой 1—6 мастовитовый состав; слой 7 оловянно-железистый состав; SiO₂ — 8,71% в TiO₂ — 9,22%. Кроме того, по другим анализам в этих трещелах обнаружено: CaO — 2,0, Fe₂O₃ — 1,0, MgO — 0,46% — TiO₂ — 1% — H₂O.

Местами под трещелом залегает светлый мергель с содержанием CaCO₃ 32%. В некоторых местах этот мергель отделяется от трещела плитой подтрепельных кремней или желтой известковистой глиной с кремнями, мощностью около 1 м.

Трещел состоит из опала с примесью зерен кварца (8%), глауконита (7%), глинистого вещества и гидроксидов железа (фиг. 81). Опал находится в виде округлых или угловатых частич 1—3 м и поперечнике. Средний диаметр зерен кварца и глауконита 0,06 мм. Глинистое вещество, судя по высокой поляризационной окраске и высокому показателю преломления, принадлежит к гидрослюдам. В местах толща трещела наблюдались караван бурого железняка (окисленного сидерита), а также друзы кристалликов гипса и скопления голубоватого галлузита, пролитывающего трещел или выполняющего поры от растворившихся раковин моллюсков.

Из органических остатков в трещелах наблюдаются спиккулы губок, чаще всего в виде отпечатков (фиг. 81). В опалах и песчанцах или гелях полости от растворившихся спиккул губок выполнены большей частью халцедоном (фиг. 82). В некоторых спиккулах сначала был выполнен опалом их канал, затем спиккулы были растворены, а образовавшиеся полости выполнены местами опалом, местами халцедоном (фиг. 83).

Остатки губок в трещелах распределены весьма неравномерно — они то переполняют породу, то встречаются совсем редко. Обычно наблюдаются взрванные спиккулы губок и реже — целые губки или их отпечатки, в стлбчатых случаях — отпечатки и опаловые ядра фораминифер. В нижних слоях трещельной толщи отпечатки фораминифер довольно часты.

Трепелы нагеты ходами разнообразных илюдов (фиг. 84). Очевидно, эти илюды и разбушили первоначальную микрослоистость трепела.

Фиг. 81. Микрофотография шлифа трепела из с. Кутейниково. Видны зерна кварца, глаукогита и удлиненные пустоты от растворившихся связей губок; основная масса — опал.
Ув. 46, без анализатора

Фиг. 82. Микрофотография шлифа геза; синкулы губок растворены, а образовавшиеся полости вымолнены халцедоном.
Село Успенское. Ув. 46, без анализатора

По данным П. П. Будникова и М. Г. Сивянской (1939), в трепелах содержится 22—35% растворимого кремнезема, определенного по методу комиссии по добавкам. Гидравлическая активность кутейниковского тре-

пела за 36 дней составила 337 мг поглощенной CaO . В тех же условиях активность брянского трепела определена в 389, а вольской опoki

Фиг. 83. Микрофотографии шлифа губки, частью превращенной в халцедон. Спиккулы губок растворены, а образовавшиеся пустоты выполнены частично опалом, частично халцедоном (светлые каемки на фиг. б). Полости между спиккулами выполнены опалом.

а — без анализатора; б — при срезанных николах. Ув. 46

Фиг. 84. Пластина трепела со следами ходов илондных животных. Село Кутейниково. Зарп-

в 405 мг поглощенной CaO . Удельный вес трепела 2,39, объемный вес его скелета — 0,73, температура плавления в разных пробах варьрует от 1450 до 1610°.

У с. Успенского тренды покрыты слоем зеленого глаукоцитового песчаника, с гальками кварца и кремней в основании. Песчаник цементирован вторичным кальцитом и гипсом. Возраст его неясен.

Г. Условия образования осадков

То противоположные движения земной коры, которые происходили в кампане на северной и южной окраинах Днепровско-Донецкой впадины, продолжались и в начале маастрихта. В Днепровско-Донецкой впадине, западнее р. Оскола, накопился чистый пшущий мел. Однако же у самых северных границ распространения маастрихтского мела — в Гомельской обл. и в верховьях р. Айдар — в его основании встречаются конкреции фосфоритов, свидетельствующие о небольших и кратковременных поднятиях земной коры в предмаастрихтское время. Что касается береговой линии моря, то она была очень далеко от современной границы распространения мела.

На северной окраине Донбасса строение маастрихта, и соответственно, движения земной коры и перемещения береговой линии моря были довольно сложны. Для выяснения этого вопроса И. С. Шатский (1924, стр. 112 и 127) составил фацциальную карту лянцелитовых слоев и диаграмму их регрессионного залегания. Границы фаций на карте имеют донецкое, т. е. запад-северо-западное простирание. При этом до направления с юго-юго-запада на северо-северо-восток лянцелитовые пески фациально переходят в песчанистые и глаукоцитовые мергели, затем в плотные, слабо глаукоцитовые мергели и далее в глинистые и ополочидные мергели. На диаграмме весь кампан балки Коноплянки изображен песками, что не подтверждается моими данными и не согласуется с материалом самого И. С. Шатского, содержащим описание в этой балке не только песков, но и значительной толщи кампанских мергелей, изображенных им, кроме того, на рис. на стр. 97. На карте и на диаграмме весь маастрихт у с. Крымского И. С. Шатский показывает в виде песков. Это также не подтверждается фактическим материалом. Под лянцелитовыми песками у с. Крымского залегают лянцелитовые мергели видимой мощностью около 5 м. По данным Б. Ф. Мефферта, на хут. Муратовом, вблизи с. Крымского, толщина маастрихтских мергелей имеет мощность 140 м. Даже если эта мощность и завышена, так как она определялась по фораминиферам, все же следует, что пески в составе маастрихта образуют только верхнюю, сравнительно небольшую его часть. И. С. Конончук также считает, что маастрихт по р. Донцу в Славяно-горбском районе представлен мергелями, которые сверху переходят в пески.

По направлению к востоку эти пески доходят до Ворошиловграда, где они становятся мелкозернистыми и покрываются, по видимому, новым горизонтом маастрихтских мергелей. Отсюда очевидно, что на составленном И. С. Шатским карте и диаграмме фациально соотносятся разновозрастные, хотя и в пределах маастрихта, породы, т. е. на карте, на диаграмме не отражают замещения фаций.

В начале маастрихта на северной окраине Донбасса отлагались пески. По балке Коноплянке они содержат остатки рифовых водорослей, зерна глауконита, остатки мелких и крупных фораминифер и фосфатизованные нурелиты. Севернее они выходят узкой полосой вдоль контакта кампана и маастрихта по р. Лугани и восточнее — до р. Белой в Краснодарском районе. Они здесь тонкозернисты, сильно известковисты; рифовые водоросли и крупные зерна глауконита в них отсутствуют. Следовательно, пески к северу становятся более тонкими, с тенденцией пере-

Маастрихтские мергели с. Крымского, Ворошиловграда и Красного Яра внешне однообразны и в этих районах не обнаруживают отчетливых фацциальных изменений. Только западнее р. Оскол они переходят в мел.

Большой интерес представляют пески с. Крымского. Присущая им отчетливая косяя слоистость типа потока, с падением прослоек к востоку, указывает на существовавшее здесь сильное морское течение в восточном направлении. Это подтверждается также тем, что к востоку крупность песков уменьшается. Из этих данных следует, что пески с. Крымского образовались скорее всего за счет размывания поднятий, возникших западнее с. Крымского — очевидно в Лисичанском районе.

Появление песков у с. Крымского и восточнее, по Северному Дону, — это лишь один эпизод в маастрихтской регрессии. После этого снова начали отлагаться мергели, но об изменениях их состава мы еще мало знаем.

На южной окраине Донбасса, по р. Крынке, маастрихт начинается ополовильными песчаниками, песчанистыми опоками и спонголитами или гезами.

Выше идет мощная толща трещелов с прослойки или линзами опок. Более или менее богатая остатками спикул губок. Вся толща трещелов изобилует следами ходов илоядных животных, так что никакой тонкой слоистости в ней не сохранилось. Малые размеры кварцевых зерен и отсутствие песчаных прослоев указывают на то, что трещелы отлагались здесь от суши, на глубинах 100—200 м.

9. ХОПЕРСКИЙ ГОРИЗОНТ

А. Петрографическое описание

Отложения хоперского горизонта залегают на размытой поверхности различных ярусов, начиная от маастрихта и по сеноман включительно.

Хоперский горизонт наиболее полно развит по правобережью р. Хопра в Урюпинском районе Сталинградской обл. (фиг. 85). Разрез здесь начинается песками, выше залегают комплекс железных руд и пластовых фосфоритов, покрытых опоками.

Пески хоперского горизонта известны только на севере района, к югу они выклиниваются. В их составе преобладают мелкие зерна кварца и в меньшем количестве содержится глауконит (5—10%). Марганцевые конкреции редко рассеяны в песке. В своем распространении пески хоперского горизонта тесно связаны с песками сеноманскими, от которых они, очевидно, и позаимствовали свой материал. Действительно, толща сеноманских песков имеет мощность свыше 20 м и на широкой площади примыкает с севера к Хоперскому району.

Среди бурых железняков М. Н. Годлевский (1932) выделяет следующие пять типов:

1. Оolitовые бурые железняки с разновидностями — а) нормальных, б) лентчатых и концентрически-слоистых, в) глинистых и г) песчаных.

2. Слоистые бурые железняки.

3. Сплошные бурые железняки с разновидностями — а) плотной и б) рыхляковой.

4. Охристые бурые железняки.

5. Желдистые бурые железняки.

Первые четыре типа бурых железняков имеют матовый блеск, охристый или бурый цвет. Кольца жеод и пластинки в охристом железняке сложены плотным железняком буровато-черного цвета со смоляным или полуметаллическим блеском. По своему происхождению, отмечает М. Н. Годлевский, плотный бурый железняк всегда вторичный.

Главная масса бурых железняков, в том числе и ослиты, на основании оптических, химических и рентгенографических исследований, принадлежит к гетиту. Иногда встречаются гидрогетит, туршит и карбонат, близкий к алкериту. В качестве примесей присутствуют гидрослюда, торривинный и аутигенный кварц, глаукоцит, опал, доломит и франколит.

Кремнистые желваки в плитчатых и концентрически-слоистых обломочных бурых железняках состоят из опала и содержат много окварцованных раковин фораминифер и инфузеров.

Фиг. 82. Схема распространения отложений Химоронго горизонта.

1 — опилы, трепаны и спонгиозитовые песчаники; 2 — области иеронитового накопления морских осадков, впоследствии размытых; 3 — суша

Железные руды сопровождаются глинами, пластовыми фосфоритами, опоками и кремнедами или оруденными породами. Химический состав сопровождающих пород представлен в табл. 75.

Приведенные в табл. 75 химические анализы обр. 1—4 характеризуют пластовые фосфориты. Среди них выделяются две группы: 1) франколитовые или коллофановые пластовые фосфориты (обр. 1 и 2) и 2) алюмокальциевые пластовые фосфориты (обр. 3 и 4).

В группе пластовых коллофановых фосфоритов обособляются твердые кремневидные тяжелые разновидности серовато-белого или светлосерого цвета и мягкие глиноподобные или трепеловидные разновидности, составляющие непрерывную гамму переходов от твердых фосфоритов к зеленым глинам или к алюмокальциевым фосфоритам. Цвета их разнообразны и варьируют от чисто белого до темновозеленого.

Твердые фосфориты состоят из мельчайших частиц франколита диаметром 1 м и меньше, так что в большинстве случаев поляризации их совершенно не видно. Содержание P_2O_5 в твердых фосфоритах обычно высоко, 30—35%. Из органических остатков в них изредка встречаются

Химический состав пород, сопровождающих хонгские железные руды (в%)

Компоненты	Фосфориты				Глины			Онона	Мел
	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Нерастворимый остаток	6,13	34,09	19,85	—	81,11	30,47	—	—	—
SiO ₂	—	—	—	1,13	—	—	33,07	80,00	1,49
Al ₂ O ₃	4,27	5,34	23,61	46,37	3,27	41,68	19,70	—	1,13
Fe ₂ O ₃	2,34	4,09	8,49	3,20	2,40	4,24	20,91	19,84	4,19
FeO	—	—	—	—	—	—	0,14	0,30	0,07
MnO	0,05	0,05	—	—	—	—	0,33	—	0,33
CaO	44,37	25,36	10,21	11,40	1,10	6,46	4,06	1,89	86,04
MgO	0,07	1,29	—	0,32	—	0,0	1,90	—	3,08
SO ₃	0,85	0,79	—	—	—	—	0,15	—	0,18
P ₂ O ₅	32,35	16,51	16,68	30,91	0,66	Сл.	2,54	0,00	0,00
F	2,49	0,40	0,14	—	—	—	—	—	—
CO ₂	3,19	2,07	0,76	—	0,0	—	—	—	30,81
Потери при прокаливании	4,80	8,91	—	6,16	—	—	12,60	5,00	3,11

Примечание: 1 — твердая разновидность светлосерого пластового фосфорита; 2 — мягкая коллоидовидная разновидность пластового фосфорита; 3 — оолитовидный пластовый фосфорит; 4 — светлый алюмофосфат внутри шедлы бурого железняка; 5 — глина светлосерая; 6 — глина белая; 7 — глина железная; 8 — онона легкая, пористая; 9 — мел оруделевый.

Анализом обр. 1, 2, 3, 5 и 6 приведены по Н. Т. Золоту и Ю. А. Петрановичу (1934), обр. 4 — по А. Перфильевой (1932) и обр. 7, 8 и 9 — по М. Н. Голлескому (1932).

отпечатки фораминифер, двустворок, одиночных кораллов и игл морских ежей.

Мягкие фосфориты отличаются малым содержанием P₂O₅ — от 10 до 30%, обычно 15—20%. Иногда в них ясно видна слоистость, образованная чередованием слоев или линзочек светлого фосфата с более темной глиной или глинистым фосфатом. Толщина слоечков измеряется десятими долями миллиметра, но нередко достигает 1 см и более. Обычно слоечки прослеживаются лишь на короткое расстояние, изменяя свою мощность и выклиниваясь даже в пределах одного штуфа. Высокая поляризационная окраска глины, показатель преломления, близкий к 1,54, и зеленый цвет указывают на ее принадлежность к минералам группы нонтронита или бейделлит-нонтронита.

Некоторые разновидности пластовых фосфоритов содержат примесь кварцевых и глаукоцитовых зерен. Такие фосфориты распространены в северной части, где под фосфоритами залегают подрудные или сенонские пески. Органические остатки в мягких фосфоритах и в глинах, как правило, отсутствуют.

Алюмокальциевые пластовые фосфориты (обр. 3 и 4 в табл. 75) по внешнему виду ничем не отличаются от мягких коллофановых разновидностей. Они связаны непрерывными переходами как с зелеными кремнеземистыми, так и с белыми глиноземистыми глинами.

Особняком стоят оолитоподобные фосфориты (обр. 3 в табл. 75). Это желтовато-серая, слабо фосфатистая глинистая порода, в которую густо вкраплены белые, то очень мелкие, то более крупные (до 2 мм в диаметре), шаровидные бобовники.

Из перечисленных разновидностей фосфоритов наиболее распространены мягкие — коллофановые; реже встречаются твердые — коллофановые и алюмокальциевые фосфориты.

Большинство вторичных процессов фосфориты подвергались весьма слабо. Прежде всего они подвергались оруделеванию, которое шло сначала

вдоль трещин, а потом проникло и вглубь породы. Местами оруденение настолько значительно, что фосфориты полностью, или почти полностью, замещены бурым железняком. В результате такого оруденения получились жемды железняка, внутри которых обычно присутствует остаток более или менее ожелезненного фосфорита.

Одновременно с оруденением происходило выщелачивание фосфоритов и без замещения их рудой. Прямых свидетельств о существовании этого процесса не сохранилось, может быть, потому, что пластывые фосфориты мало способны сохранять остаточные структуры выщелачивания. Но фосфоритные гальки и конкреции, залегающие в песчанниках на хохерском горизонте, обычно растворены и от них остались пустоты, заключающие небольшое количество нерастворимого остатка бывшего здесь фосфорита. Фосфориты же, находящиеся в глиняных разностях того же слоя песчанника где они были замещены от воздействия агрессивных грунтовых вод почти не затронуты выветриванием.

Глины хохерского горизонта обычно имеют светлозеленый цвет, в мериди разности, в которых различные оттенки варьируют от белого до зеленовато-серого. Кроме того, эти первичные цвета в различной степени изменены добавочной окраской бурых окислов железа. Характерны для этих глин их высокая пластичность, тонкая дисперсная слоистость такая же, как у мягких фосфоритов, но более резко выраженная, отсутствие или ничтожная примесь песчанистого материала (количество фракции $< 0,01$ мм составляет 98,8%), отсутствие остатков доменных организмов и повышенное содержание фосфатов. М. Н. Годлевский (1932) наблюдая в глинах окремнелые и оруденелые растительные остатки.

Как видно из анализа обр. 5—7, приведенных в табл. 75, минералогическая природа хохерских глин довольно сложна. Одни из них содержат много кремнезема, находящегося в расплывленной коллоидальной форме, другие близки к аллофану, третьи подверглись сильному оруденению. Это, конечно, недостаточная характеристика глин, и главная работа по изучению их минералогии еще предстоит в будущем.

В. А. Вахрамеев (1940), наблюдая микроскладчатость между параллельными слоями в глинах, пришел к заключению о существовании подводных оползней.

Аутигенный кремнезем представлен преимущественно опалом и гораздо реже халцедоном или кварцем. Опал встречается в форме: 1) мельчайших частиц, коллоидального или близкого к коллоидальному размеру, рассеянных в буром железняке, фосфоритах и глинах, 2) опок и 3) кремней. Опока находится в виде линзовидных прослоев в различных частях рудной толщи и в форме конкреций. Цвет ее изменяется от желтовато-серого до темносерого. Она легко чертится ножом, но иногда переходит и в совсем мягкую трепетовидную породу. Опока в виде корневидных отростков или ризолитов пронизывает поверхность туронского мела. В опоках всегда содержится много включений — различной величины зерна кварца и глаукогнита, листочки слюды, гидроксиды железа, отпечатки или опаловые ядра фораминифер. Кальцитовый скелет последних замещен кварцем или халцедоном.

Кремни встречаются очень редко. Это темносерые, чисто опаловые породы, очень твердые — царапают стекло.

М. Н. Годлевский (1932) называл опоку кремнем, трещел опокой, а находящихся кремней он, повидному, не встречал. Кроме того, опокой, кремнем или болым окремнелым мергелем он называл породы, которые впоследствии оказались опаловыми фосфоритами.

Верхнехохерские опоки, т. е. те опоки хохерского горизонта, которые залегают над железными рудами или пластвыми фосфоритами, по внешнему виду довольно однородны, имеют светлосерый цвет с желтоватым

оттенком, легкие, местами переходят в глинистые разновидности. Содержание P_2O_5 в нижних частях опок доходит до 2,5%, а в верхних частях уменьшается до сотых долей процента.

За пределами Хоперского района, по направлению к югу до Дона и к западу почти до Днепра, характерный комплекс пород хоперского горизонта — бурые железняки, пластовые фосфориты и опоки — с удивительным постоянством прослеживаются в большом количестве изолированных останцов. Однако во всех этих останцах мощность как составляющих слоев тех или иных пород, так и всего хоперского горизонта значительно ниже, чем на Хопре. Только в южной части Днепровско-Донецкой впадины мощность хоперского горизонта достигает 30 м, а в его

Фиг. 86. Микрофотография шлифа пластового фосфорита с прослоем кварцевого песка. Хоперский горизонт, Рыльск. Ув. 46, без выжигателя

составе преобладают уже другие породы — известняковые песчаники, изобилующие остатками спикул губок.

В Белгороде хоперский горизонт представлен зеленовато-серой тонкослойной глиной, мощность которой не превосходит 0,5 м. В этой глине наблюдаются линзочки белого непрочного пластового фосфорита, бурого железняка, белого порошковатого опала и серого опалового кремния.

Глина состоит из минерала, близкого к бойделлит-нонтрцитту, мельчайших частиц опала, диаметр большинства которых меньше 1 μ , и из большого количества призмочек морденита. Последние весьма похожи на те, которые встречаются в маастрихтском мелу.

Кремень как бы погружен в массу порошковатого опала, который залегает среди глины. Диаметр частиц опала 0,01—0,03 мм. Кремень имеет раковистый излом, очень тверд — царапает стекло. В шлифе видно, что он состоит из чистого опала.

В Рыльске хоперский горизонт залегает на мукронатовом мелу или на переходных сивотско-кампанских слоях. Он начинается кварцевым гравием с гальками фосфоритов. Выше следуют зеленовато-серые мелкозернистые кварцевые пегии. В основании этих песков залегают линзы

плевостового фосфорита. Общая мощность хонерского горнозита не превышает 5 м. Цвет фосфорита светлосерый, излом раковистый, блеск матовый, твердость 4—5 по Моосу. В фосфорите встречаются вкрапления кварцевого песка и гравия. Наблюдается также тонкая линзовидная слоистость, обусловленная чередованием светлых и серых слоев фосфата, то чистых, то с примесью кварцевого песка (фиг. 86), или обломков и галек фосфорита (фиг. 87). Химические анализы плевостовых фосфоритов на Рыльска приведены ниже, в главе о фосфоритах.

Среди песков встречаются шпалы и конкреции желтовато-серых кремней. Кремневые конкреции растрескивались на плитки и содержат

Фиг. 87. Микрофотография шпалы плевостового фосфорита с прослоем кварцевого песка и обломков фосфорита. Хонерский горнозит.

Рыльск. Уг. 30. Фот. аппаратура.

большое количество отпечатков водных растений, напоминающих хлопья. Конкреции имеют шероховатую, растрескавшуюся поверхность и похожи на сепарии. Состав кремней опалово-халцедоновый.

Б. Условия образования осадков

По вопросу о генезисе хонерских железных руд опубликован целый ряд высказываний. Ф. Ф. Голышев (1930) описал серию разрезов, в которых в 1926 г. им было встречено оруденение. Он отмечает несовершенство рудных тел в отсутствие в них слоистости и сортировки, а также наличие таких руд, которые секут под углом горизонтально-слоистые породы. Эта факты привели его к выводу, что хонерские руды образовались в результате деятельности грунтовых вод в четвертичное время. Первое железо, по его мнению, происходил в виде волей гидрата окиси.

В 1927 г. А. И. Бузык, на основании наблюдений обнажений железных руд в районе балок Дряглевской, Голдой и Душкиной, пришел к заключению о метасоматическом происхождении этих рудных залежей.

В 1928 г. Н. Х. Платонов и П. Н. Чирвинский, в результате дополнительных исследований железных руд, высказали полную гипотезу. Они допускали, что железные руды накапливались в подосе, вероятно при участии железобактерий, на сравнительно небольшой глубине, в таких

местах, где шло размывание пишущего мела. При этом происходило также метасоматическое замещение кусков мела рудой и образование шпатового железняка.

В течение 1928—1930 гг. Н. Х. Платонов (1930) собрал большое количество новых материалов, которые привели его к новым заключениям. Рельеф рудного пласта образован горей куполов и мулд или, вернее, холмов и западин. Наибольшее оруденение приурочено к западинам, в то время как на холмах залегают лишь бедные железные руды.

Н. Х. Платонов различает первичные и вторичные руды. Первичные руды, по его данным, представлены сидеритом, в той или иной степени перешедшим в бурый железняк, а также концентрически-скордуловатым бурым железняком. Образование их произошло в течение коньякского века, как уже описано им в совместной работе с Н. Н. Чирвинским (1928).

Вторичные руды образовались в результате перемывания палеогеновым морем первичных рудных залежей и неравномерного оруденения обломков мела. К вторичным Н. Х. Платонов относит руды Сурочинского и Станового участков.

Шпатовый железняк, который был определен впервые по внешнему виду, впоследствии Н. Х. Платонов называл шпатовидным, олять-таки по внешнему облику. А. Меленевский (1931) упоминает о «сидеритовых пластах значительного протяжения», но не приводит их анализа и не указывает точно их местонахождения. Никто из геологов, проводивших исследования в последующее время, сидеритовых руд не находил.

В 1931 г. вышла заметка А. Меленевского, сообщавшая об открытии в Хоперском железорудном районе белых фосфоритов, которые раньше принимались за боксит, опоку, мергель, окремелый мел или глину. Фосфориты были обнаружены во время камеральной обработки полевых материалов по подскам бокситов.

По вопросу о происхождении железной руды А. Меленевский считает, что она появилась в результате накопления одного из продуктов выветривания кристаллических пород Воронежского массива. Железо накапливалось в прибрежно-шельфовой части бассейна, при этом происходило и оруденение пишущего мела.

Следует, однако, заметить, что Воронежский массив в хоперское время был покрыт мощной толщей меловых осадков, поэтому первичным железом для образования хоперских руд он служить не мог.

В следующем, 1932 г., появилась книга М. Н. Годлевского (1932), посвященная минералогии бурых железняков Хоперского района. В ней приводится много новых данных, которые частью уже изложены в предыдущей главе. Эта книга была написана, очевидно, раньше заметки А. Меленевского, так как о пластовых фосфоритах в ней ничего не сообщается.

М. Н. Годлевский считает, что коньякская суша омывалась boreальным морем. Гидролиз железа мог транспортироваться с суши под защитой органических соединений и золя кремниевой кислоты, что согласуется с данными, известными в литературе. Породы рудного горизонта накопились в мелкой, прибрежной полосе моря, в заливах или, может быть, в лагунах, но не в открытом море. О морском характере отложений свидетельствует оолитовое сложение руд, большая протяженность пласта и присутствие иноцерамов и фораминифер. Эти аргументы М. Н. Годлевского как раз неудачны, так как оолитовые руды большой протяженности известны и в приливных осадках, иноцерамов и рудной толще никто не находил, а фораминиферы могут быть перетолженными.

Пишущий мел, слагавший берега коньякского моря, давал, во мнению М. Н. Годлевского, известковый ил, который отлагался в прибрежных заливах и лагунах, создавая в них сильно щелочную среду, благоприят-

ную для осаждения гидрооксидов железа. Возможно, хотя и мало вероятно, что в концентрации и отложении железа принимали участие микроорганизмы.

Из этих соображений М. Н. Годлевский вполне естественно и логично допускает, что первоисточником железа могли быть разнообразные породы суши, что перенос гидроксида железа мог происходить поверхностными водами под защитой органических коллоидов или золя SiO_2 и что отложение железа происходило в морских заливах или лагунах, а не в открытом море. Предположение же о холодном климате коньякского моря в о сильно щелочной среде в заливах и лагунах совершенно несоблюдено и, как будет показано ниже, неверно.

Желедистые бурые железняки М. Н. Годлевский считает вторичными, образовавшимися в результате местного пережелезнения гидрооксидов железа.

А. Д. Архангельский (1933), посетивший Ховерский район в 1930 г., указывает, что по своим литологическим признакам ховерский горизонт имеет много общего с пластовыми фосфоритами окрестностей Вольска на Волге. По присутствию в них *Scaphites constrictus* S o w. и по заделанной на линеолитовом меду, вольские фосфориты несомненно принадлежат к маастрихтскому ярусу. Ховерские фосфориты местами почти целиком замещены бурым железняком и сохраняются лишь в виде бурых нуг в центре рудных жвуд. В нугах найдены *Textularia* и *Rotalia*, а также мелкие обломочки призматического слоя раковин моллюсков.

К концу верхнемеловой эпохи, пишет далее А. Д. Архангельский, поднятие морского дна привело к образованию плоских участков суши, эрозия на поверхности которых создала сеть неглубоких котловин и русел. При последующем опускании район был затоплен очень мелким морем, образовавшимся в упомянутых верховьях сложную систему лагун и лиманов, в которых происходило накопление комплекса осадков, образующих ховерский горизонт. Насыщение воды вредными веществами привело к отсутствию остатков организмов.

Среди исследований ховерского горизонта выделяются работы Н. Т. Зюнова (1934, 1939 и 1941). Им было установлено широкое распространение осадков ховерского горизонта от р. Хопра на запад до р. Десны, а на северо-восток — до Вольска. Вследствие того, что ховерский горизонт прилегает к породам различного возраста, начиная от сомалинских и по маастрихтские включительно, и покрывается наледью, возраст его не может быть коньякским, а скорее — верхнемаастрихтский или частично датский. К ховерскому горизонту Н. Т. Зюнов относит также железные руды Ильянское месторождения Курской обл.

Н. Т. Зюнов допускал, что первоисточником фосфата для образования ховерских фосфоритов послужили верхнемеловые фосфорсодержащие породы, слогавшие сушу, окружающую Ховерское море. Фосфаты осаждались в не очень глубоких морских бассейнах, вышедя в форме коллоидов. Позднее эти осадки смещались, накопляясь в углублениях морского дна. Отложение осадков происходило исключительно медленно, при почти полном отсутствии приноса терригенных частиц. Н. Т. Зюнов подчеркивает, что он нигде не наблюдал замещения кремнеземистых или карбонатных пород фосфатом и в связи с этим отрицает теорию А. А. Дубянского (1937) о происхождении фосфоритов ховерского облика в процессе карстообразования.

И. М. Курман (1941), изучавший фосфориты Рыльского района, объясняет сложный рельеф подшты ховерского горизонта главным образом карстовыми процессами. Перед наступлением датского моря местность представляла собой равнинную сушу. Кремнеземистые осадки, глины и

фосфориты отлагались в коллоидном состоянии. Чередувание слоев этих пород И. М. Курман объясняет большим или меньшим влиянием на их осаждение защитных коллоидов.

Таким образом, несмотря на немногочисленную историю изучения хоперского горизонта, уже 11 геологов опубликовали свои взгляды на условия его образования, и высказывания некоторых авторов о его генезисе даже несколько опережали накопление фактического материала.

Рассмотрим, что же представлял собой Хоперский бассейн. Для этого прежде всего необходимо восстановить границы его распространения. Это может быть выполнено только очень приблизительно, так как от хоперского горизонта сохранились лишь разрозненные останки (см. фиг. 85).

Присутствие в фосфоритах раковин вектен, спиридулю, одиночных кораллов и члеников морских лилий вполне определенно указывает, что Хоперский бассейн представлял собой море нормальной солености. Следовательно, разрозненные останки хоперского горизонта являются следствиями отложений одного морского бассейна. На востоке, как это рисует П. Л. Беэрков (1936), хоперский (или дятский) бассейн соединялся с морем Нижнего Поволжья, Зыбшской обл. и Кавказа, а на северо-запад он, вероятно, простирался в Польшу. Он занимал осевую полосу Днепровско-Донецкой впадины, захватывая частью ее северную окраину и бассейн Хопра.

Северный берег Хоперского моря был сложен толщей мела, мергелей и кварцево-глауконитовых песков. Для этих мергелей и песков и сейчас характерно повышенное содержание фосфатов и железа.

Микрорельеф дна Хоперского моря к настоящему времени сильно осложнен карстовыми процессами. В Урюжинском районе, по данным Н. И. Лодыго (1937), высота залегания подошвы хоперского горизонта на коротких расстояниях местами превышает 35 м. В плане видно, что основными элементами этого рельефа являются плоские водоразделы и длинные, широкие овраги с короткими циркуобразными отвратками. Наибольшую мощность хоперский горизонт имеет в этих оврагах, а на водоразделах он развит слабо или отсутствует. Фосфориты распространены только в углублениях рельефа. Глины, бурые железняки и опоки тоже развиты преимущественно в понижениях рельефа, а на водоразделах мощность их незначительная.

В фациальном отношении хоперский горизонт весьма однообразен. На большой территории он выражен глинами с линзами пластовых фосфоритов, бурых железняков и опок. Пески в составе хоперского горизонта наблюдались в северной половине Урюжинского района и у г. Обояни. В первом пункте хоперский горизонт контактирует с еомагнитскими песками, а во втором — с кизилевскими. Очевидно, эти пески и послужили первоисточником для образования хоперских слоев. Скопления бурых железняков и фосфоритов также тяготеют к районам распространения песков, слагающих берега Хоперского моря.

Опоки хоперского горизонта развиты на р. Тиханке и у г. Сумы, а на р. Десне известны галы. В Ромненском районе в датском ярусе отлежат (Дайн, 1938) толщу глины. Возможно, что хоперскому горизонту здесь принадлежит мощная толща известковых спонголитов и галов, пробуренная буровой скважиной у с. Череконики (см. фиг. 57) и распространенная в северной части Днепровско-Донецкой впадины. Эти породы местные геологи называют известяками.

Таким образом, если в Хоперском и Обоянском районах терригенный материал поступал с севера, то в Новгород-Северском и Ромненском районах его источник, вероятно, находился на западе.

Глины хоперского горизонта состоят главным образом из коллоидных частиц. Из этого вовсе не следует, что они являются глубоководным осадком. Против этого говорит соседство этих глин с песками и присутствие в них линзочек грубого песка и бурого железняка. Такого рода глины обычно отлагаются в заливах или бухтах тех побережий, где суша имеет равнинный характер, влажный климат и одета густым покровом растительности, предохраняющей склоны от размывания и развешивания.

Фауна в хоперском горизонте встречается очень редко и крайне плохой сохранности. Из фосфоритов и глин указываются отпечатки раковин *Lingula* sp., *Pecten* sp., *Lima* sp., *Spondilus* sp., *Ostrea* sp., *Terebratula* sp., *Terebratulina* sp., члеников морских лилий, ягд морских ежей, мшанок, одиночных кораллов из группы *Trachocyathus* и трубочек червей (серпулид). Кроме того, встречаются чешуя и зубы рыб, сингулы губок и фораминиферы. Последние большей частью переотложены из мела.

В опоках верхней части хоперского горизонта П. Т. Зенов находил *Ostrea similis (reticularis var.)* P u s c h., *Terebratula* aff. *carnea* S o w., *Ventriculites* sp. и отпечатки других губок.

Вся эта фауна указывает прежде всего на то, что Хоперский бассейн представлял собой море нормальной солености и что те лагуны и заливы, в которых находились фосфориты и фосфатные глины, также имели нормальную соленость, что могло быть только при хорошем их сообщении с открытым морем. Присутствие одиночных кораллов, устриц, плеченогих, морских ежей, мшанок, трубчатых червей и крупных известковых фораминифер, и особенно морских лилий, говорит о теплом климате хоперского моря. В то же время бескарбонатность хоперских осадков указывает на влажный климат, существовавший в области Днепровско-Донецкой впадины.

Прибрежная равнина Хоперского моря в Хоперском и Обоянском районах была сложена глауконитово-кварцевыми песками. Благодаря влажному климату, из этих песков выщелачивалось грунтовыми водами и выносилось реками большое количество соединений железа и фосфора, которые, попадая в морские заливы и лагуны, осаждались в них химическим путем, образуя слои железных руд и фосфоритов.

IV. СОСТАВ И ПРОИСХОЖДЕНИЕ ВАЖНЕЙШИХ ТИПОВ ПОРОД

Среди типов пород, составляющих медовую систему Днепровско-Донецкой впадины, наиболее широко распространены мергельно-медовые и кремнистые. Гораздо реже встречаются фосфориты, но, вследствие их своеобразия, они представляют существенный интерес. В последующих главах подытожены наши знания об этих трех типах пород и рассмотрены условия их образования. Ввиду отсутствия установленной классификации в номенклатуре пород оказалось необходимым пригласить их в номенклатуру автора. Они даны в каждой главе при описании типов пород. Сначала рассмотрены представления о фациях и о диагенезе.

А. О фациях

Автор называет фацией среду образования, существования или разрушения осадков, минералов, организмов, структур, текстур и других особенностей происходившего или происходящего осадочного процесса на поверхности суши или в почве, в водоеме или в осадке на дне водоема. Соответственно тому, какую особенность взять за основу, подход и выделение фаций может быть различный. В настоящее время применяются следующие группировки фаций:

1. **Литофации** — по характеру осадка или породы: песчаная, глинистая, доломитовая, фосфоритовая, флишевая и т. д. Сюда же могут быть отнесены фации, выделяемые по минеральному составу, а также по структурам или текстурам пород.

2. **Хемофации**, химические или геохимические фации — по химическим или физико-химическим признакам: окислительная, восстановительная, сероводородная и т. д. Признаком хемофации может быть также минерал — пирит, сидерит, глаукозит, гипс, и др., так что, в зависимости от точки зрения, соответствующие фации могут называться то хемофациями, то литофациями.

3. **Динамофации** — по характеру движения среды отложения: фации пойм, речных русел, морских течений, прилив, застойных вод и т. д.

4. **Биофации** — по характеру организмов или их комплексов, например, коралловая, граптолитовая, кокколитовая.

5. **Тектофации** — по тектоническим признакам, например, геосинклинальная, платформенная, предгорного прогиба, поднятий, опусканий, частых колебаний (тектонических).

6. **Топофации**, или физикофации — по физико-географическим условиям: арктическая, тропическая, морская, высокогорная, шельфовая и т. д.

Все эти группировки фаций не настолько различны и независимы одна от другой, как это кажется на первый взгляд. Большинство они

тесно связаны между собой и какой-либо один признак предопределяет многие другие. Так, например, для сероводородной хемофагии характерно накопление глины и микрослоистость (литифация), отсутствие донной фауны и развитие десульфатирующих бактерий (биофагия), повышенный удельный вес придонных вод по сравнению с поверхностными, отсутствие вертикальных или придонных течений, глубина обычно более 100 м, положение бассейна — за пределами полярных зон (топифация), форма рельефа дна в виде ложбины или котловины (тектофагия, по крайней мере, отчасти). Следовательно, для выделения фаций необходимо подобрать такой признак, который отражал бы наиболее полно и вызывая бы достаточно ясно комплекс других условий процесса.

Выделение фаций или выбор фашиального признака зависит также от задачи, которую необходимо решить. Так, для выяснения угле- и соленационения важен климат, в то время как для нефтеобразования климатические особенности имеют второстепенное значение.

Существенный недостаток понятия «фация» состоит в том, что оно отражает только состояние процесса и определенный момент и не дает представления о его направленности и темпе. Такой важной показателем, как скорость накопления осадков, в понятии «фация» обычно не фигурирует. Этот недостаток отчасти может быть восполнен характеристикой тектофагии.

Фации мергельно-меловая, кремнистая и фосфоритная рассмотрены в описаниях типов пород.

В. О диагнозе

Мергельно-меловые и кремнистые породы претерпели существенные диагенетические изменения, а фосфоритные и другие конкреции являются само продуктом диагноза. Поэтому прежде всего необходимо условиться об объемах понятий для разных стадий диагенетических процессов.

Подмывание ранней диагенетической стадии как диагноза осадка, а поздней — как диагноза породы (Швецов, 1948) имеет свои недостатки. По смыслу этих понятий, глинистые осадки до своего уплотнения претерпевают длительную стадию диагноза, а пески — сразу становятся породой в диагнозе как будто бы не подвержены. В действительности в них также происходят интенсивные диагенетические процессы. Границы между ранней и поздней стадиями диагноза в этом понимании неясны и не совпадают с изменениями физико-химических особенностей, существующих в осадке.

Стадия раннего диагноза, по нашим представлениям, характеризуется энергичным разложением органического вещества, отлагающегося на дне водоема. Это вещество энергично разлагается не только в верхней пленке ила, но и на некоторой его глубине (20—30 см п.д. 0,5 м), куда его заносит зарывающаяся в ил живность. Вследствие разложения органического вещества состав илового раствора (воды, заключенной в илу) становится существенно иным. В нем, в отличие от морской воды, содержание растворенного кислорода резко падает, вплоть до исчезновения, а содержание биогенных компонентов — углекислоты, фосфатов, кремнезема, аммиака и сероводорода, — напротив, сильно возрастает. При этом среда из окислительной и слабощелочной переходит в восстановительную, нейтральную. В зависимости от характера бассейна восстановительная граница может проходить в воде, но часто она проходит в илу, на глубине нескольких сантиметров от его поверхности.

Верхняя часть ила, вследствие непрерывного поступления все нового в сравнительно свежего органического вещества на дно и его разложения

там, превращается в своеобразный горизонт, в котором происходит поглощение кислорода и отсюда подвижные продукты диагенеза непрерывно диффундируют вверх, рассеиваясь в воде, а также вниз, где они накапливаются в осадке. Накопление некоторых из них происходит и в самом горизонте энергичного разложения.

Скорость диффузии растворенных компонентов, а следовательно, и глубина проникновения их в грунт за единицу времени, еще не ясны. По данным О. Е. Фатчиной (1948), сезонные колебания концентрации растворенных фосфатов, содержащихся в иловом растворе Черного озера (Косово), заметны на глубине 30—40 см, а местами и на 70 см от поверхности ила.

В. В. Зинштейн и Л. В. Анферова (1952) изучали озеро Карачи, рапа которого в течение 16 лет дважды меняла минерализацию. Эти изменения сказывались и на минерализации иловой воды до глубины 60 см. Этими же авторами были поставлены опыты по изучению скорости диффузии. В стеклянный сосуд заливали слой ила в 15 см и затем слой воды, тоже в 15 см. Иловая и поверхностная воды имели весьма различную соленость. За шесть месяцев содержание хлора в обоих слоях сравнялось, а сульфатный ион хотя и сильно переместился, но оказался менее подвижным, чем хлоридный.

Из этих данных можно заключить, что в течение геологического времени растворенные продукты диагенеза могут проникать в ил путем диффузии на глубину нескольких метров. Они способны перемещаться не только в молекулярном растворе, но и в виде иодлонов (броуновское движение), и накапливаться в местах, по физико-химическим условиям благоприятных для их осаждения.

Такова общая характеристика ранней стадии диагенеза.

Поздняя стадия диагенеза характеризуется восстановительной средой, обычно сероводородной, потерей связи с придонной водой, замедленным разложением и преобразованием органического вещества, реакциями в замкнутом пространстве толщ пород без существенного оттока или притока вещества со стороны. Перемещение вещества происходит преимущественно путем диффузии и отчасти путем гравитации.

Наиболее важным продуктом зигенеза являются углеводороды. Их возникновение может сопровождаться образованием вычлужных количеств (меньше 0,2%, считая на толщ породы в среднем) пирита или марказита, сидерита, анкерита и доломита.

Особенности стадий диагенеза представлены в табл. 76. Стадии диагенеза в свою очередь подразделяются на ряд фаз, а ил, соответственно, — на ряд диагенетических горизонтов. В верхнем горизонте выделялся глаукоцит, ниже образовывались фосфоритные конкреции, а еще ниже — пирит и, местами, кальцит, доломит, сидерит и анкерит.

Последовательность выделения минералов при диагенезе определяется, как и в магнетических породах, главным образом по структурам сростания кристаллов и зерен. Из других особенностей пород для этой цели используются следующие:

- 1) степень и характер сохранности органических остатков и их взаимоотношение с окружающей породой;
- 2) отношение минералов или конкреций к слоистости;
- 3) характер распределения минералов в породе;
- 4) относительное количество диагенетических минералов.

Органические остатки сами состоят из минералов — кальцита, арагонита, опала, фосфата кальция, хитина, спонгина, смолы, целлюлозы и других органических веществ. В зависимости от особенностей диагенеза эти органические остатки либо сохраняются очень долго, либо разрушаются на разных его стадиях. Разрушение их выражается в растворении, пере-

Схема особенностей стадий диагенеза

Стадия	Разложение и преобразование органического вещества	Бактериальное население	Среда	Связь с приливной водой	Продукты диагенеза	Судьба продуктов диагенеза
Ранний диагенез	Быстрое	Обильное, особенно вверху ила	В самом верху обычно окислительная, внизу восстановительная	Имеется, главным образом путем диффузии растворов и коллоидов	CO ₂ , NH ₃ , H ₂ S, CH ₄ , PO ₄ ³⁻ , SiO ₂ , глаукозит, фосфаты кальция, сидерит, анкерит, доломит, иририт, кальцит, шамозит	Частью мигрируют вверх, расщепляясь в воде, частью осаждаются на разных горизонтах ила
Поздний диагенез	Замедленное	Редкое	Восстановительная	Отсутствует	Углеводороды, возможно, немного CO ₂ , H ₂ S, иририта, сидерита, анкерита, доломита и кальцита; кремневые конкреции	В основном остаются в толще пород, перемещаясь и концентрируясь в ее пределах

кристаллизации и замещения другими веществами. Пустоты, образовавшиеся после растворения, выполняются различными новообразованиями.

Взаимоотношение органических остатков с окружающей породой выражается прежде всего в том, что первоначально объемистые, сильно обводненные, рыхлые отложения сжимаются под тяжестью вышележащих осадков, претерпевают усадку и при этом сплющивают или раздавливают раковины брахиопод, моллюсков, скелеты губок, иглокожих и других организмов. Те раковины, которые еще в раннюю стадию диагенеза были выполнены твердым веществом, например фосфоритом, практически сохранили свою форму. Раздавленные раковины, выполненные баритом, указывают на образование этого минерала в позднюю стадию диагенеза. Присутствие раздавленных раковин в опоках и известняках указывает на затвердение этих пород также в позднюю стадию диагенеза, если эти породы не сматы тектоникой.

Распределение диагенетических минералов в виде крупных линз или глыб также свидетельствует об образовании их в позднем диагенезе.

В стадию эцигенеза происходит образование минералов из раствора грунтовой воды. Так как эта вода мало отличалась от океанской, т. е. содержала 0,1% магния и 0,1% серы (в виде сульфата), то, если даже весь этот магний превратится в доломит, а сера — в иририт, количество этих новых минералов едва ли будет превышать 0,2%, считая в среднем по толщине породы. Следовательно, при содержании этих минералов в количестве больше 0,2%, их уже нельзя считать индигенетическими, в необходимо искать другие пути их происхождения. Аналогичный расчет был опубликован П. М. Стреховым еще в 1947 г.

Таким образом, во время позднего диагенеза, если не считать пере-кристаллизацию и перемещение, с переходом, например, шала в халцедон и кварц, образуется незначительное количество минералов. Главной массой их возникает в стадию раннего диагенеза.

1. ПИЩУЩИЙ МЕЛ И МЕРГЕЛИ

А. История исследования

Первые сведения о составе мела и мергелей окрестностей Курска сообщил В. Зуев в 1787 г. Он обнаружил, что эти породы «по причине содержания в них плесени, в кислоте кипят, а глина садится на дно».

Краткие химические анализы мела из Славяно-Сербского уезда, из Старого Оскола, Корочи и Курска опубликованы П. Борисяком в 1867 г. В работе А. Н. Зигельгарда того же года мы находим краткие анализы мела и мергелей из Брянской и Курской губ.

В 1883 г. П. Я. Армазовский опубликовал ряд кратких химических анализов мела, мергелей и фосфоритов из Роговки, Суража, Радичева, Дробышева и Камешской слободы. Кроме того, он определил, что мел и мергели сложены преимущественно кокколитами и в небольшой части — фораминиферами. По растворимой в уксусной кислоте остаток этих пород состоит из ключев глины, зернышек кварца, глауконита и пластинок слюды. Диаметр зерен кварца и глауконита в мелу 0,03—0,10 мм.

Немного позже, в 1887 г., П. А. Тутковский сообщил о результатах микроскопического изучения мела или мергеля, пройденного буровой скважиной на сахарном заводе в Клеве. Количество не растворимого в уксусной кислоте остатка мергеля составляет 13,59%. Цвет его красно-бурый. Среди мергеля имеется иррегулярная нежной его структуры, состоящая почти исключительно из типичных кокколитов и мельчайших известняковых и глинистых частичек, с небольшим количеством обломков фораминифер и кварцевой пыли. П. А. Тутковский описал 11 видов фораминифер и впервые правильно изобразил препарат неомученного мела. Все последующие рисунки, опубликованные в различных учебниках, неправильно изображают мел, как породу, состоящую преимущественно из фораминифер.

Составные существующие в литературе данные, П. А. Тутковский пришел и заключению, что меловой мергель Клева должен быть отнесен к глубоководным отложениям секомвского яруса меловой системы.

В том же, 1887 г., А. В. Гуров опубликовал результаты последнего изучения 500-метровой толщи мела и мергелей, пройденной буровой скважиной в Харькове. В верхних мергелистых слоях мела и в глинах оказались спиккулы кремневых губок и скелеты радиолярий. А. В. Гуров нашел в мелу множество кокколитов и фораминифер. Некоторые слои состоят почти целиком из кокколитов, или кокколита в них преобладают. Кроме органических остатков, в составе мела содержится до 50% «нежной глины». Эта нежная глина, как теперь выяснено, представляет собой главным образом порошковатый кальцит. В не растворимом от действия уксусной кислоты остатке мела и мергелей А. В. Гуров наблюдал под микроскопом кусочки глинистого вещества, зерна бесцветного кварца, округленные зеленые зерна глауконита и чешуйки слюды.

Краткие химические анализы распространенных по всему течению р. Оскол мела и мергелей опубликованы в 1890 г. П. П. Пятницким.

Таким образом, уже к концу прошлого столетия состав мергелисто-меловых пород Днепровско-Донецкой впадины в общих чертах был выяснен.

С конца прошлого столетия и до советского периода можно отметить только одну работу П. П. Чирвинского (1906), в которой сообщаются результаты изучения мергелей из окрестностей Рыльска. На присутствие аутигенных полевых шпатов в мелу Русской платформы впервые указал П. А. Землянский (1916). В образцах нерастворимого остатка плотного мела из с. Лески Воронежской обл. среди частиц 0,01—0,02 мм он определял около 40—50% «обычных кристалликов полевого шпата».

Наредка попадались карлсбаденские двойники. Мел из окрестностей Тисок относится к турову. Рассмотрев вопрос о генезисе полевых шпатов, П. А. Землячский подтвердил высказанное ранее предположение Кайе (Слуеих, 1897) о том, что они образуются при обыкновенных условиях.

Одновременно с П. А. Землячским полевые шпаты в киевском мелу были обнаружены В. Н. Чирвинским (1916). Этот мел, как теперь установлено, также относится к туровскому ярусу. В нерастворимом остатке мела, помимо глинистых частиц и бурого органического вещества, были найдены зерна кварца, глаукогиты и кристаллики и зерна (обломки) полевых шпатов.

Наибольшее количество хорошо образованных кристалликов полевого шпата В. Н. Чирвинский наблюдал в мелких фракциях (0,003—0,03 мм). Формы кристалликов ромбоидальные, призматические. Двойники встречены не были. Господствует каменный полевой шпат — ортоцлав.

За советский период, в связи с изучением мергельно-меловых пород как полевых ископаемых, было произведено огромное количество химических анализов, небольшая часть которых опубликована в работах Ф. М. Подонского (1928), М. М. Васильевского (1933), Б. М. Давышина (1936), А. А. Дубянского (1925, 1932, 1937), А. С. Тарви (1934), Д. П. Погуляева (1934), М. М. Цалыко (1947) и других авторов. Возраст пород в большинстве случаев был определен недостаточно точно, что весьма затрудняло фациальные сопоставления. Наилучшие химические анализы были приведены выше — в главах о составе отложений.

М. М. Васильевский (1933) произвел механический анализ мела и мелочные фракции изучал под микроскопом. В мелах преобладают тонкие фракции. Туровско-копьянский мел Виронезской обл. состоит главным образом из кокколитов, реже из — рабдолитов; в грубых фракциях видны призмы раковин инодермов, разнообразных раковин фораминифер и очень мелкие раковины пелецифер. В саксонском мергеле кокколитов так же много, как и в туровско-копьянском мелу, но фораминифер меньше, а призм раковин инодермов еще меньше или совсем нет. Встречаются остракоды, зерна кварца и, иногда, мелкие конкреции фосфоритов.

Изучение фораминифер мела, начатое в конце прошлого столетия П. А. Тутковским (1887) и В. Я. Иконцевым, углубилось в последние годы. Наибольший интерес представляют работы П. А. Тутковского (1925), Б. М. Келлера (1935, 1939, 1946), Л. Г. Дайн (1938), М. М. Цалыко (1947) и О. Р. Коноплиной (1951, 2, 1952).

Б. Классификация и номенклатура

В настоящее время нет установленной классификации и номенклатуры осадочных пород, в том числе мела и мергелей.

В последние годы предложен ряд различных классификаций и номенклатур карбонатных пород; из них классификация, разработанная М. В. Муратовым (1940), мне представляется наиболее совершенной. В ее основу положено содержание в породе глинистого вещества, которое выражается суммой процентов окисей кремния, алюминия и железа. В то же время этот принцип является слабым местом классификации, так как для определения породы необходимо произвести подробный химический анализ.

А. П. Пеляев (1946), основываясь на минералого-петрографических признаках мела, выделяет следующие его разновидности:

1. Мел белый пышущий — рыхлая, легко пачкающаяся тонкозернистая порода белого цвета. Характерные особенности этой разновидности — высокое содержание карбоната кальция и способность

писать или оставлять начекающий след при соприкосновении с любой поверхностью.

2. Мел мергельстый отличается от белого пишущего мела большей плотностью и меньшей белпной, обычно сероватым или желтоватым оттенком. Большая плотность и меньшая белизна мергельстого мела обусловлены присутствием глинистых веществ и других примесей, которые повышают цементацию частиц мела и придают ему тот или иной цветной оттенок.

3. Мелоподобный известняк представляет собой как бы переходную разновидность от собственно мела к известняку; основным его отличием является прочная цементация частиц.

Эта классификация разноплотностей мела основана главным образом на его физических свойствах. Она удобна, когда нужно из меловой толщи выделить разновидности, пригодные для использования в качестве комового или порошкового мела.

Среди мергельно-меловых отложений Русской платформы доломиты отсутствуют, что упрощает нашу задачу. Мергельно-меловые породы состоят обычно из двух важнейших компонентов — карбоната кальция и глины. Зная один из них, другой легко определить по разности. Поэтому в основу нашей классификации положено содержание CaCO_3 . Для природных смесей CaCO_3 + глина предлагается следующая классификация (табл. 77).

Таблица 77

Классификация мергельно-меловых пород

Порода	Содержание в %	
	CaCO_3	Глина
Мел чистый	>95	<5
Мел глинистый	90—95	5—10
Мергель мелоподобный	80—90	10—20
Мергель слабо глинистый (натурал)	75—80	20—25
Мергель слабо глинистый (романчик)	65—75	25—35
Мергель сильно глинистый	30—65	35—70
Глина известковистая	5—30	70—95

Удельный вес мела 2,70—2,72; объемный вес скелета 1,46—1,56, пористость обычно около 44%, естественная влажность 30—33%. Сопротивление сжатию влажного мела 12—20 кг/см², сухого — 40—50 кг/см². При полном водонасыщении прочность мела снижается до 7 кг/см².

Для мергелей, имеющих силикатный модуль ($\text{SiO}_2 : \text{R}_2\text{O}_3$) больше 4,0, вместо слова «глинистый» вводится определение «кремнеземистый» или «песчанистый». Кремнеземистыми мергельями здесь называются только те породы, в которых кремнезем находится в форме опала. Присутствие песка или опала определяется в шлифах или нерастворимых остатках обычным петрографическим методом. Следовательно, для определения кремнеземистого или песчанистого мергеля недостаточно химического анализа, а необходимо еще петрографическое изучение породы. По мере увеличения количества в мергеле опаловых частиц, он переходит в известковистую (карбонатную) опоку с содержанием CaCO_3 от 5 до 30% или глины — от 70 до 95%.

Вместо термина «мергель слабо глинистый» можно пользоваться выражением «мергель сильно известковый». Последнее обозначает вообще мергель с содержанием 65—75% CaCO_3 , по указывает на глинистость или кремнеземистость. Мергели с содержанием 75—80% CaCO_3 (в круглых шлифах) обычно называют цементными мергельями или натуралами.

Удобным для обжига на цемент считается мергель с содержанием CaCO_3 , хотя применяются и мергели, в которых содержится 73—74% CaCO_3 .

Внешние признаки мергелей, по которым они определяются, существенно меняются в зависимости от состава глинистых компонентов. Невабужающие минералы, как каолинит, гидрослюда и тонкодисперсный мел, особенно если они белого цвета, по обжигам на мел и поэтому мергели с значительной примесью этих веществ бывает трудно отличать от мела. Небольшая примесь минералов группы монтмориллонита придает мелоподобному мергелю, или даже глинистому мелу, в обжиганиях вид рухляка или глинистого мергеля. Это происходит потому, что монтмориллонит при пережиге высыхании и увлажнении сильно меняет свой объем, вследствие чего заключающая его порода легко распадается, превращаясь в глинистую массу.

Песчаная порода, содержащая менее 50% CaCO_3 , по общепринятой терминологии называется известнястым песком, а мел с примесью менее 50% песка — песчаным мелом.

В. Карбонатная часть мела и мергелей

Общее количество карбонатов определяется либо методом титрования, либо путем пересчета из подробного химического анализа, т. е. перемножением процента CaO на коэффициент 1,78. При таком пересчете оба эти метода дают очень близкие результаты. Доломиты в меловых отложениях отсутствуют, а большая часть магния, как показали анализы нерастворимых остатков, связана с силикатами.

Если пересчитывать весь магний и кальций на карбонат, то, по сравнению с результатами анализа методом титрования, всегда получается более высокая карбонатность породы. В чистых мелах разница между ними составляет 0,5%, а в мергелях она увеличивается до 2—4%. Это различие объясняется тем, что кальций и магний, связанные с силикатами, фосфатами и сульфатами, «не титруются», а в подробных анализах они непосредственно пересчитываются на карбонат Ca и Mg .

Количественное определение форменных компонентов пород производилось комплексом методов. Те компоненты, которые хорошо видны в шлифах, подсчитывались под микроскопом обычным способом — при помощи микрометрической линейки или сетки. Полученные цифры перемножались на удельный вес соответствующих минералов, а основная масса или цемент — на объемный вес породы. Из полученной суммы этих произведений определялся процент соответствующих компонентов. «Основная масса», составные части которой в шлифе обычно неразличимы, размучивалась в воде и из нее приготовлялся порошковый препарат. В нем, при больших увеличениях, производилось определение конколлитов, рабдолитов и воршковачатого кальцита.

Растворение пород производилось в 5%-ной HCl , на холоду, в течение 30 минут. Из нерастворимого остатка также приготовлялся порошковый препарат средней пробы. Для удобства пользования эти препараты заключивались в канядский бальзам. Подсчеты в порошковых препаратах неточные, но все же они позволяют ориентироваться в составе пород.

В составе карбонатной или известняковой части мела и мергелей различают три группы форменных компонентов:

- 1) органические остатки, растительные и животные;
- 2) кристаллики кальцита с хорошими гранями;
- 3) порошковатый кальцит — кристаллики или агрегаты кристалликов кальцита неопределенной формы и неясного происхождения.

1) Органические остатки и составляют большую часть мела. Они способствуют выяснению его происхождения и поэтому заслуживают

внимательного изучения. Большинство органических остатков принадлежит планктонным и донным организмам, и лишь незначительная часть их относится к свободноплавающим животным. К планктонным организмам относятся кокколитофориды и некоторые фораминиферы.

Кокколитофориды — это одноклеточные известковые водоросли. Они группируются в два семейства — коккосферы и рабдосферы. От этих организмов в мелу сохранились кокколиты и рабдолиты. Те и другие представляют собой, по Ломану (Lohman, 1902), известковые скелетные элементы, которые при жизни усаживали поверхность клетки коккосферы или рабдосферы.

Кокколиты имеют вид пластинок, блюдец, зонтиков разнообразной формы и величины, но обычно в пределах 2—5 м (фиг. 88 и 89). Вследствие

Фиг. 88. Микрофотография поршина кокколитофорид мергеля. Нижний сантон, с. Дубенки Старосиндского района.

Уч. зап. инст. геологии

таких малых размеров их изучение и определение представляют большие трудности, которые усугубляются еще тем, что кокколиты подсемейства сиракосферин, представители которого чаще всего встречаются в мелу, имеют различную форму и зависимость от своего положения на коккосфере. По этим причинам некаменные, да и современные кокколиты еще очень плохо изучены.

Рабдолиты представляют собой трубочки или ниточки, иногда с диском или раструбом на конце. В ископаемом состоянии диск или раструб чаще всего обломан. Размеры рабдолитов такие же малые, как и кокколитов.

Кокколиты и рабдолиты встречаются во всех известковых отложениях меловой системы Днепровско-Донецкой впадины, начиная с альфа и по мвастрихт включительно. В хоперских осадках они не найдены, вероятно из-за плохих условий сохранности. Кокколитофориды известны с кембрия и доныне.

Количественное соотношение кокколитов и рабдолитов в различных мергельно-меловых породах примерно одинаковое. Обычно рабдолитов в 30—50 раз меньше, чем кокколитов; короче говоря, рабдолиты встречаются довольно редко.

В мелу и мергелях кокколлиты составляют от 10 до 75% породы. Мощные толщи туронского и коньякского мела Старого Оскола в Лисичанска содержат в среднем около 55% кокколлитов, а в кампанском мелу Новгород-Северска, Белгорода, Волчанска, Валудек и Ворошиловграда они составляют 54%, т. е. количество их почти одинаково.

В мергелях количество кокколлитов немного убывает, но по отношению к карбонатной части местами даже увеличивается. Такие же соотношения наблюдаются в песчанистом мелу и в известковистых глинах и песках. В породах с большим количеством обломков раковин аммонитов, фораминифер, сфер и рифовых водорослей процент кокколлитов относительно карбонатной массы сильно снижается. Кокколлитов очень мало и микрослоистом мелу и в мергеле.

Фиг. 69. Микротопография порошка кокколлитового мергеля. Верхний кампан, р. Лугань. Ум. 450, без амальгамы.

Донные известковые водоросли в мелу и мергелях не встречались, но в более мелководных отложениях — песках балки Коловляни — остатки *Atrypa* играют существенную роль (см. фиг. 75). Вместе с ними встречаются следы сверлящих водорослей (см. фиг. 77).

Фораминиферы содержатся в мелу обычно в количестве 5–6%. В низах туронско-коньякского мела Краматорска и Ворошиловграда содержание фораминифер достигает 40%, а в средней части толщи мела в Белгороде спускается ниже 1% (см. фиг. 58). В микрослоистом мелу фораминиферы чрезвычайно редки.

В тонких мергелях количество фораминифер обычно незначительно — 2–5%, но в песчанистых и кремнеземистых возрастает до 7–8% (фиг. 69 и 79). Светлые слои микрослоистого кампанского мергеля из Амаросовки сложены почти одними фораминиферами, а в темных слои они чрезвычайно редки.

В меловых отложениях Днепровско-Донецкой впадины известно 125 видов фораминифер. В сеномане встречено 19 видов, в туроне — 50, коньяка — 37, сантоне — 49, кампане — 32, маастрихте — 42 и в хоперском горизонте — 6 видов. Сеноманские и хоперские осадки слабокар-

биотиты, поэтому и фораминифер в них меньше. Что касается количественных различий в других ярусах, то они, повидимому, зависят от степени изученности, а не от специфических условий того или иного яруса.

Шесть видов фораминифер, объединяемые в два рода — глобигерина и глоботрункана, — планктонные, остальные 119 видов жили на дне меловых морей. Возможно, что роды гюмбелина и гиroidина, объединяющие девять видов, а также сферы и питонеллы тоже были планктонными.

По данным П. В. Кумпан (1936), наиболее распространенными формами в сантомах отложениях являются *Gümbelina globulosa* E H g b., и *Gyroidina micheliniana* d'O r b., в сантоско-маастрихтских отложениях — *Gyroidina soldanii* d'O r b., а в ямванско-маастрихтских — *Cibicides* ex gr. *spirapunctatus* G a l l. et M o g g e y. Многие меловые фораминиферы строят несцистную или известково-песчанистую раковину. Сюда принадлежит 28 видов, объединенных в следующие роды: *Textularia*, *Spiraplectammia*, *Gaudryina*, *Heterostromella*, *Martinottiella* (?), *Arenobullimina*, *Atazophragmium*, *Trochammina*, *Verneulina* и *Tritaxia*. Эти фораминиферы чаще встречаются в мергелях и в песчанистых мелах.

Сферы имеют вид мельчайших полых кальцитовых шариков (см. фиг. 36) без видимой апертуры. Наружный диаметр их 0,03—0,05 мм, толщина стенки — 0,005 мм. Б. М. Келлер (1946, 1947) объединяет эти зачаточные образования в особый род *Sphaerella*.

Остатки сфер часто встречаются только в низах туронского мела окраин Донбасса. Они, вероятно, образуют самостоятельную зону, но проследить ее можно только при тщательном изучении всей меловой толщи. Прослоек, изобилующий сферами, имеется также в туронских известняках Тернопольской обл., в Крыму и на Кавказе. В мелу Англо-Парижского бассейна сферы распространены преимущественно в верхней части нижнего турона.

Вместе со сферами в туронском мелу встречается *Pithonella oralis* (K a u f m a n). Эта форма описана Б. М. Келлером (1946) из турона Кавказа.

Моллюски в мелу и мергелях довольно однообразны. Чаще всего встречаются двустворки из рода *инoceramus* и реже — устрицы и пенеты. Остатки двустворок более обильны в несцистных мелах и грубых мергелях, а в чистом мелу и мелоподобных мергелях они весьма редки. Остатки *инoceramus* в виде отдельных призм и, реже, обломков раковин обычно переполняют сеноманский песчанистый мел или туронский мел Фокинского, Дмитровского и Ворошиловградского районов. На левобережьи р. Шугор сеноманский мел почти целиком сложен призмами *инoceramus*.

Следует отметить, что *инoceramus*, как и остальные двустворки, распространены преимущественно в окраинных, очевидно более мелководных частях бассейна. В основной части впадины остатки моллюсков, в том числе и *инoceramus*, не имеют существенного породообразующего значения. В тонких мелах и мергелях раковины устриц и *инoceramus* имеют естественное положение. В грубых породах они обычно опрокинуты и только *Spondylus spinosus* S o w., благодаря корневым шипам, проникающим в меловой ил, удерживался в своем естественном положении.

Брюхоногие моллюски изредка встречаются в кампанских и маастрихтских кремнеземистых мергелях окраин Донбасса. Раковины их растворены, поэтому породообразующего значения они не имеют.

Остатки белемнитов хотя и рассеяны во всей мергельно-меловой толще, но количество их весьма невелико. Аммониты известны в кампане и маастрихте окраин Донбасса. Таким образом, аммонитово-белемнитовая фауна

окраин Донбасса является связующим звеном между белемнитовой фации Поволжья и Днепровско-Донецкой впадины и аммонитовой фацией Крымско-Кавказской области.

Плеченогие представлены двумя родами — теребратула и рихонелла. В грубых мелах оба эти рода встречаются редко, а в тонких — еще реже.

Остатки прочих известковых организмов — мшанок, морских лилий, морских ежей, одиночных кораллов и трубчатых червей — составляют ничтожную часть мела и мергелей и практически породообразующего значения не имеют.

Следы бескелетных червей в меле и мергелях весьма многочисленны и разнообразны. Они открыты только недавно (Бушинский, 1947), поэтому еще не изучены. Пережевывая и пережевывая известковые илы, черви полностью разрушили их тонкую слоистость и раздробили часть кокколитов и раковин фораминифер, превратив их в обломки и неопределимый порошок. Вместе со своими экскрементами черви выделяли различные органические вещества, которые способствовали то накоплению, то миграции находящегося в илу кремнезема.

2. Кристаллики кальцита с хорошими гранями наблюдались в камерах фораминифер и сфер и в трещинах или в других порах мергельно-меловых пород. Размеры их очень малы, обычно 5—10 м; форма бочкообразная, т. е. пирамида слабо развита или отсутствует. При таких малых размерах у многих кристалликов грани различны совсем плохо, особенно когда на них нарастают еще более мелкие кристаллики кальцита. В мергельно-меловых породах окраин Донбасса часто можно видеть, как один кристаллик заполняет всю камеру фораминиферы и в таком случае своих граней не имеет.

Все эти кристаллики, даже с несвыми гранями, но выросшие в порах, явно являются диагенетическими или вторичными. Но вопрос оседлывается, когда мы хотим определить природу различных форм кальцита основной массы породы, рассматривая ее в илфе или в порошковом препарате. В таком случае можно определенно говорить только о кристалликах, имеющих хорошие грани. Но они встречаются в незначительных количествах, а во многих образцах совсем отсутствуют.

3. Порошковатый кальцит — одна из важнейших и в то же время наиболее загадочных составных частей мела и мергелей. Форма гранул кальцита более или менее угловато-округлая, иногда слегка удлиненная, размеры обычно 0,5—2 м, редко до 10 м. Различных граней они не имеют, игольчатые кристаллики не встречаются. Одни из гранул являются монокристаллами, другие сростками, но у самых малых частей различить это не удается. Под электронным микроскопом прекрасно видны контуры известковых частей. Многие из них похожи на обломки кокколитов и фораминифер.

Содержание порошковатого кальцита в мергельно-меловых породах варьирует очень широко — обычно от 5 до 60%. По отношению к карбонатной части породы порошковатый кальцит содержится в следующих количествах: в чистом меле 20—60%, обычно около 50%, в тонких мергелях 30—80%, в микрослоистых меле и мергеле — 90%, в известковых глинах 25—40%, в известковых песках 10—40%. Отсюда видно, что высоким содержанием порошковатого кальцита выделяются только микрослоистые породы. Они образовались во время регрессии маастрихтского моря, в бассейне, берега которого были сложены пшущим мелом. При размывании этих берегов наиболее тонкие частицы мела, представляющие порошковатый кальцитом, были отложены в центральной части впадины.

Г. Соединения кальция и магния в мергелях

При пересчетах на карбонат кальция и магния, содержащихся в меле и в мергелях, всегда получается небольшой его избыток против общего содержания карбонатов, определяемого методом титрования¹. Этот избыток называется нетитрованными или нетитрующимися основаниями. Он увеличивается с возрастанием силикатных примесей.

Для изучения характера нетитрующихся оснований были взяты образцы из следующих мест:

- 1) село Подгорное, в 140 км южнее Воронежа;
- 2) дер. Дубенка, в 20 км юго-западнее Старого Оскола;
- 3) и 4) река Крынка в Сталинской обл.

Фиг. 90. Диаграмма зависимости между карбонатами, определенными методом титрования (титром), и полученными расчетом по CaO и MgO в виде суммы процентов $\text{CaCO}_3 + \text{MgCO}_3$. Сплошная линия — мергель из с. Подгорного Воронежской обл.; пунктир — теоретический кальцит.

Подгорненский мергель относится к верхнему, а дубенский к нижнему сланцу, мергели с р. Крынки принадлежат камыанскому ярусу, обр. 3 — из средней, а обр. 4 — из верхней части толщи глинистых мергелей.

В подгорненских мергелях карбонаты были определены методом титрования (титром) и по CaO и MgO — расчетом в виде суммы $\text{CaCO}_3 + \text{MgCO}_3$. Точки анализа занесены на диаграмму (фиг. 90). Из нее видно, что расхождение между содержанием карбонатов по титру и по расчету вполне закономерно. Оно уменьшается по мере увеличения карбонатности породы — при содержании карбонатов по титру 73% расчетные карбонаты составляют 75,8%, т. е. на 2,8% больше, а при карбонатности по титру 82% это расхождение снижается до 2%. Такая же картина наблюдается и в мергелях с р. Крынки.

Чтобы определить, с чем связаны нетитрованные основания, были проанализированы нерастворимые остатки мергелей. Анализ производил химик И. В. Тучина.

Навеску в 5 г высушенного при 110° мергеля обрабатывали в стеклянном стаканчике емкостью 0,5 л, содержащем 200 см³ 10%-ной HCl , в течение полчаса с помешиванием палочкой. Параллельно обрабатывали две навески — одна на кипящей водяной бане в условиях, соответствующих стандартному методу определения карбонатов титрованием, другая — без нагревания. Поммо нерастворимого остатка, анализировали для баланса исходный мергель и фильтрат.

¹ Метод определения карбонатов титрованием описан в книге «Химический и петрографический методы контроля цементного производства», 1939.

Результаты этих анализов приведены в табл. 78—81, где все проценты даны в пересчете на исходную навеску.

Таблица 78

Подгорневский мергель

Материал		SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Влага на проб.	Сумма	Гравиметрический остаток
Мергель исходный		11,76	5,83	1,10	45,53	0,51	0,04	36,01	86,77	—
Растворение в 10%-ной HCl без нагревания	Нерастворимый осадок	41,35	3,85	0,96	0,21	0,84	—	1,88	18,80	17,11
	Фильтрат	0,36	0,25	0,12	45,34	0,27	—	—	46,48	—
	Сумма	11,96	4,10	1,08	45,67	0,61	—	1,86	64,78	—
Растворение в 10%-ной HCl с нагреванием	Нерастворимый осадок	11,26	3,81	0,98	0,26	0,81	—	1,18	16,81	17,70
	Фильтрат	0,58	0,48	0,15	45,10	0,65	—	—	46,07	—
	Сумма	11,81	3,29	1,13	45,48	0,84	—	1,18	68,46	—

Таблица 79

Дубенский мергель

Материал		SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₂	Влага на проб.	Сумма	Гравиметрический остаток
Мергель исходный		10,10	3,57	1,18	46,84	0,87	0,02	37,11	96,29	—
Растворение в 10%-ной HCl без нагревания	Нерастворимый осадок	9,74	2,88	1,04	0,33	0,88	—	1,20	16,47	16,64
	Фильтрат	0,29	0,38	0,18	46,40	0,11	—	—	47,80	—
	Сумма	10,03	3,26	1,18	46,62	0,50	—	1,20	63,77	—
Растворение в 10%-ной HCl с нагреванием	Нерастворимый осадок	8,70	3,84	0,98	0,31	0,25	—	1,34	16,82	16,11
	Фильтрат	0,44	0,56	0,19	46,81	0,20	—	—	48,20	—
	Сумма	10,14	3,40	1,17	47,12	0,45	—	1,34	63,52	—

Мергель с р. Крышки, обр. 3

Материал		SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Потеря при прог.	Сумма	Нерастворимый остаток
Мергель исходный		15,05	2,99	1,02	44,38	0,43	0,04	20,12	100,00	—
Растворение в 10%-ной HCl без нагревания	Нерастворимый остаток	14,84	2,49	0,81	0,34	0,51	—	1,14	19,25	19,12
	Фильтрат	0,26	0,49	0,09	44,32	0,16	—	—	45,21	—
	Сумма	14,60	2,89	0,90	44,46	0,47	—	1,14	64,46	—
Растворение в 10%-ной HCl с нагреванием	Нерастворимый остаток	14,41	2,69	0,77	0,28	0,28	—	0,87	19,26	18,17
	Фильтрат	0,21	0,63	0,07	44,84	0,27	—	—	45,58	—
	Сумма	14,72	3,22	0,84	44,62	0,52	—	0,87	64,85	—

Таблица 81

Мергель с р. Крышки, обр. 4

Материал		SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Потеря при прог.	Сумма	Нерастворимый остаток
Мергель исходный		28,36	7,25	2,04	38,35	1,18	0,03	27,67	99,68	—
Растворение в 10%-ной HCl без нагревания	Нерастворимый остаток	27,67	6,20	1,57	0,37	0,87	—	2,81	38,89	39,68
	Фильтрат	0,49	0,85	0,42	38,96	0,25	—	—	39,04	—
	Сумма	28,16	7,05	1,99	38,80	1,12	—	2,81	77,93	—
Растворение в 10%-ной HCl с нагреванием	Нерастворимый остаток	27,69	5,90	1,52	0,24	0,73	—	1,80	37,49	6,08
	Фильтрат	0,78	1,26	0,57	39,31	0,88	—	—	41,81	—
	Сумма	28,47	7,16	1,89	38,16	1,12	—	1,80	79,30	—

Из этих таблиц видно, что в нерастворимом остатке действительно содержится негитронованные CaO и MgO, обычно в количестве около 0,5%. Ход растворения всех четырех образцов мергелей оказался одинаковым. Карбонаты растворяются легко и полностью даже на холоду. Растворимость соединений кальция при нагревании увеличивается, но очень немного. Особенно прочно удерживается магний. Большие половинки общего количества магния не поддается растворению в условиях опыта и связано, очевидно, не с карбонатами, а с силикатами. Следовательно, нельзя пересчитывать магний мергелей на карбонат.

Общее количество негитронованных оснований в мергелях в пересчете на карбонаты колеблется от 1,88 до 3,27% (табл. 82).

Таблица 82

Количество негитронованных оснований в мергелях и в их нерастворимых остатках, выражаемое условно в форме карбоната (в %)

№ образ-ца	Материал	По анализу		Расчетно		Средн. MgO	Титр CaCO ₃	Интегрирован-ные основания в пересчете на карбонат	
		CaO	MgO	CaCO ₃	MgCO ₃			абсо-лю-тное	ре-интегри-руемые
1	Мергель	43,68	0,51	81,04	0,97	82,01	70,94	2,07	3,00
1	Нерастворимый остаток	0,21	0,34	0,37	0,65	1,02	—	—	—
2	Мергель	15,26	0,19	28,31	0,74	84,29	82,41	1,88	0,70
2	Нерастворимый остаток	0,22	0,32	0,39	0,70	1,09	—	—	—
3	Мергель	94,77	0,41	179,91	0,78	179,69	77,43	2,80	1,34
3	Нерастворимый остаток	0,24	0,31	0,48	0,69	1,02	—	—	—
4	Мергель	30,00	1,11	56,08	1,18	81,27	80,41	2,21	1,11
4	Нерастворимый остаток	0,17	0,27	0,48	1,05	1,18	—	—	—

Из них примерно половина связана с силикатами и удерживается в нерастворимом остатке. Такими силикатами являются монтмориллонит, гидрослюда и морденит, которые определены в мергелях оптически и рентгенографически.

Растворимые негитронованные основания могут быть связаны с фосфатом и сульфатом. В мергелях из Подгорного и с р. Круны определено 0,3—0,4 P₂O₅ округленно. Если пересчитать кальций, соответствующий этому фосфату, на карбонат, то получим 0,6—0,7% CaCO₃, что вместе с сульфатом уже близко к количеству растворимых негитронованных оснований.

Д. Некарбонатная часть мела и мергелей

Некарбонатную часть мергельно-меловых пород составляют следующие минералы: кварц, полевые шпаты, акцессорные минералы, глаукозит, каолинит, гидрослюда, монтмориллонит, опал, халцедон, морденит, шприт, марказит, барит, органическое вещество, гидроксиды железа и гипс. Часть из них находится в форме органических остатков.

1) Механический состав

Механический состав некарбонатной части мергельно-меловых пород определялся путем отмучивания их нерастворимых остатков в воде (табл. 83). Растворение производилось в 5%-ной HCl, на холоду, а отмучивание — сразу после растворения, без высушивания нерастворимого остатка. Процент последнего в породе определялся в отдельной навеске.

Результаты отмучивания нерастворимых остатков мела и мергелей

№ образца	Порода	Анализ	Место вытект. образца	Нерастворимых остатков в %	СаСО ₃ в %	Фракции в мм. — мергели в %		
						>0,01	0,01—0,001	<0,001
22	Мергель	См ¹	Удальцово	60,2	33,7	18,2	68,2	18,6
33	»	См ²	Адыр-пешка	31,7	55,0	7,4	58,5	31,5
4№	Мел	См ²	Белгород	1,6	98,8	5,7	48,9	44,4
242	Мергель	См ²	Река Лугань	22,1	74,5	13,2	62,8	33,0
301	»	См ²	Подозренье	18,2	78,0	2,3	46,0	31,7

По наибольшему содержанию фракции $>0,01$ мм все нерастворимые остатки относятся к группе глин. При этом во фракциях $>0,002$ мм осталось довольно много глинистых комочков, не развалившихся ни при растворении в НСІ, ни под пенетрирующим действием дистиллированной воды; такою осталась зерна гдаукоинита и гидроокиси желоза. Очевидно, первичный состав терригенных компонентов мергелей был еще более тонким, чем показано в этой таблице.

2) Органические остатки

Органические остатки в составе некарбонатной части мела и мергелей играют незначительную роль. Сюда относятся споровые скелеты радиолярии, панцири диатомовых и спикулы губок, фосфатные остатки — зубы, кости и чешуя рыб, коподонты, а также кораллиты. Из них только спикулы губок и их отпечатки встречаются сравнительно часто, прочие же остатки являются большой редкостью. Опаловые спикулы губок наблюдались только в кремнеземистых мергелях, и то в ничтожных количествах. Гораздо шире распространены их отпечатки и псевдоморфозы. Особенно много отпечатков спкул губок в кремнеземистых мергелях, а полуокремненные участки этих мергелей изобилуют псевдоморфозами по спикулам губок. Отсюда получается впечатление, что опал кремнеземистых мергелей образовался за счет кремневых спикул губок и что эти мергели первоначально представляли собою спонго-коконитовые или.

3) Цеолиты

Цеолиты имеют вид призмочек, иногда сильно вытянутых, похожих на иглолки (фиг. 91). Размеры их очень малы — обычно 0,01—0,001 мм в длину и 0,005—0,0002 мм в ширину. Показатель преломления кристалликов 1,487, двупреломление чрезвычайно слабое или отсутствует.

Наибольшие затруднения при изучении осадочных цеолитов вызывают малые размеры их кристалликов, отсутствие чистых скоплений и сложность очистки для анализа. Среди большого количества просмотренных нами (Бушневский, 1950) образцов наиболее удобной породой, откуда можно получить чистые цеолиты, оказался мел из Брянска. Образец мела растворялся в 10%-ной НСІ при комнатной температуре в течение получаса. Фракция 0,01—0,001 мм состояла на 80% из цеолитов. Для дальнейшей очистки ее подвергли центрифугированию в жидкости с удельным весом 2,40. Легкая фракция примерно на 98—99% состояла из кристалликов цеолита. Химический состав ее, по анализу, выполненному А. А. Соколовой, оказался следующим (табл. 84).

Химический состав цеолита из брянского мела

Минерал	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	K ₂ O	Na ₂ O	H ₂ O	Сумма
Цеолит	64,62	13,21	0,76	3,70	0,98	—	2,63	14,10	100,00
Теоретический состав морденита	66,81	12,59	—	3,45	—	—	3,83	13,32	100,00

Как видно из табл. 84, состав цеолита из брянского мела отвечает мордениту — $(Ca, Na)_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 9SiO_2 \cdot 6H_2O$, что находится в соответствии с оптическими данными.

Распространение морденита чрезвычайно широко. Он встречается в меле, меловых мергелях, опоках и песках Зюндной Украины, Крыма,

Фиг. 91. Зернистые кристаллы морденита из нижнетуронского мела. Брянск

Дюпровско-Довецкой впадины, Подмосквья, Поволжья и Эмбиской обл., а также в юрских и палеогеновых морских осадках из тех же мест. В пресноводных осадках он не найден.

Морденит был обнаружен Н. В. Рейнгартен (1945) в датских и палеогеновых морских отложениях Зауралья. Цеолиты, найденные мною ранее (Бушинский, 1941) среди нижнемеловых песков и фосфоритов верхней и средней Волги и Верхнекамского района, как теперь выяснилось, также принадлежат мордениту. Только в фосфоритах у с. Кошир близ Сызрани, кроме морденита, присутствует цеолит, близкий к шабазиту.

Морденит обычно неравномерно рассеян в породах. Нередко он образует целки кристалликов в микроскопических породах песков, песчаников, глин, мергелей, опоки, фосфоритов и гипсового мела. Иногда он скоплен в виде микроскопических звёздочек, замещающих мел, мергель или опоку. Прекрасные жемчуги с кристалликами морденита наблюдались в альбских глинах Брянска, в сантонских глинах с р. Лугали (фиг. 6, 68 и 92), в кампанских мергелях Амвросиевки и в песках того же возраста близ Калача-на-Дону.

По внешнему облику кристалликов или по изотропности их скоплений некоторые авторы принимали морденит то за полевые шпаты, то за овал. Так, П. А. Землячский (1916) описал и изображал кристаллики полевых шпатов, полученные им путем растворения пишущего мела из с. Лиски

Ворошижской обл. Такие же «полевые шпаты» нашел В. И. Чирвинский (1916) в мелу из Киева. В изученных мною образцах мела из тех же мест обнаружен только морденит, а полевые шпаты не найдены.

Е. В. Рожкова и Ю. К. Горюцкий (1945), изучая сантонские породы окрестностей Калача и севернее по Дону, определили цементирующее их изотропное вещество как опал. В действительности здесь наряду с опалом присутствует морденит, то в виде изотропного опаловидного цемента, то в форме прекрасных призмочек, усаживающих микроскопические стелки пор или образующих розетки на шариках опала. Во многих случаях цеолитовый цемент преобладает над опаловым.

Фиг. 82. Микроструктура шпифа сантонской глина из р. Лугань. Исход с кристаллинами морденита. Ум 380, без анализатора

Чтобы избежать такой ошибки при изучении шпифов, необходимо тщательно рассматривать пары при больших увеличениях.

Количество морденита в породах чаще всего выражается долями процентов, но иногда достигает 10 или даже 20%. Такое высокое содержание его имеется в валунических конкрециях Кинешемского района на Волге, в сантонских нечачистых опожках бассейна р. Мпеу, а также в сантонских глинах и алевролитах и в кампанских пегках окрестностей Калача-на-Дону.

Ассоциация аутигенных минералов, сопутствующая мордениту, непостоянна и довольно постоянна. Всегда морденит встречается совместно с глаукозитом, часто с опалом, всегда с халцедоном, кварцем, куреки-том, франкозитом, монтмориллонитом, нонтронитом, кальцитом, ири-том или марказитом, шабазитом и гидрелюдами. Морденит найден в морских осадках, как мелководных — грубые альбисы и солонча-ские мелии Кавказа и Брянска, — так и в сравнительно глубоководных — лигурий мел Брянска, Белгорода и Ворошиловграда. Элювиальная лессовая глина, покрывающая поверхность выветривания мела и некото-рых мергелей, состоит в значительной мере из морденита, который скон-центрировался в ней, как в нерастворимом остатке.

При изучении песчаников и глин готерива, баррема и анта Ворошижской и Курской обл. морденит не обнаружен.

Судя по тому, что морденит в морских осадках образует иголки кристалликов в порах курскита или опалового несчанника, нарастает на шарики опала и на халцедон, можно считать его минералом позднедиагенетического

Таки как крупные скопления морденита до сих пор не были известны и свойства его не изучены, то для практических целей он найдено применение. Для получения больших количеств морденита наиболее подходящей породой являются кампанские пески, обнаженные по правому берегу Дона, в Калачевском районе Сталинградской обл. Мощность толщи этих песков 40 м, содержание морденита в них по приблизительному определению составляет около 5%.

Вследствие того, что морденит трудно разлагается кислотами, то можно предположить, что при техническом его использовании для смягчения жестких вод или для других реакций катионного обмена он будет сравнительно стойким. Однако, чтобы использовать его в этом направлении, помимо очистки природного материала, потребуется превращение мелких кристалликов в зернистый продукт.

4) Барит

Кристаллы барита встречаются в трех пунктах — в кампанских глинистых мергелях Белоозаровского мелового купола на р. Крынке, в туронском мелу у Райгородка на северо-западной окраине Донбасса и в кампанском мелу у г. Валуйки.

Барит с р. Крынки имеет вид ромбоэдрических кристаллов серого цвета, размеры их до 5 мм. У Райгородка кристаллы барита нарастают на кремневые (фиг. 93) и марказитовые конкреции. У Валуек баритовые кристаллы встречаются *наросшими на остры беломита* и местами выносятся их альвеолами. В соседних с указанными районами барит, даже в тех же слоях, не прослеживается.

В осадочных породах барит известен очень давно и ему посвящена уже большая литература. В последние годы появились две хорошие работы по этому вопросу — Ф. В. Чухрова (1937) и Ревелля и Эмери (Revelle a. Emery, 1951).

Хлористый барий легко растворим в воде. Его растворимость при 20° составляет 360 г/л. Бикарбонат и сульфид бария имеют значительно меньшую растворимость — около 100 мг/л. Если в растворе бариевой соли добавить какой-либо растворенный сульфат, то барий будет осажден количественно в виде барита. Такой способ применяют химики для определения и количественного определения бария. Отсюда можно заключить, что барит чрезвычайно мало растворим.

Природные поверхностные воды везде содержат сульфаты, поэтому трудно представить, чтобы в них возможно было существование бария в виде хлорида или других растворимых соединений. Скорее всего, он переносится этими водами в форме мелких частиц барита и осаждается, согласно физическим законам, паралие с другим тонким материалом. Переносчиками значительной части бария являются илоседе шпаты, и решетку которых он входит в виде изоморфной примеси.

Как бы вопреки своей ничтожной растворимости кристаллы барита все же встречаются в осадочных отложениях, нередко в форме конкреций, иногда довольно крупных. Такое своеобразное поведение бария возбуждало тем больший интерес к нему у геологов. В связи с этим, о происхождении барита в осадочных породах было высказано немало различных теорий. Отказываясь их разбор на другое время, остановимся только на последней теории, опубликованной Ревеллем и Эмери в 1951 г. Она

нуждается в рассмотрении потому, что некритическое использование ее может привести к недоразумениям.

Немного западнее Калифорнии, у острова Клементы, с глубин 650—800 м Ровелл и Эмери собрали 100 кг ила, среди которого ими обнаружено около 250 конкреций барита. Размеры их от 1 до 25 см, вес от 2 до 1300 г, средний вес конкреции 60 г. Форма конкреций разнообразная — удлиненная или эллипсоидальная, полукруглая, тонкая, плоская и неправильно-ветвистая, поверхность их шероховатая, часто с бугорками. Содержание BaSO_4 в конкрециях от 60 до 80%, пористость 18—33%.

Фиг. 93. Белые кристаллы барита на черных туранских кремнях Рингродом на р. Доле. Нат. вел.

Содержание полуторных окислов, по отношению к кремнезему, в конкрециях значительно выше, чем в илу. В них отмечается также повышенное содержание стронция.

На основании тщательного изучения фораминифер из ила и из конкреций установлено, что они образовались в нижнем плиоцене.

Авторы полагают, что желваки барита образовались в результате реакции между грунтовой водой ила и горячими ювенильными растворами, восходящими из глубин вдоль разрывов крутых складок. Эти ювенильные воды принесли также Fe, Al и Sr и имели низкую щелочность и низкое рН. Вероятно, подобное происхождение, по мнению авторов, имеют бариты двух других местонахождений, известных на дне моря у берегов острова Кан в Цейлоне.

Такое предположение о происхождении барита на дне современных морей не является единственно возможным, более того, оно представляется

мне мало верооятным. У берегов Калифорнии вместе с баритом встречаются и фосфоритные конкреции, тоже третичного и, отчасти, четвертичного возраста. В этих же местах плещутся сильные придонные морские течения восточного направления. Очевидно, что при размывании этими течениями рыхлых третичных и четвертичных отложений тонкий илесто-глинистый материал был унесен, а конкреции фосфоритов и барита остались на месте.

Этим выводом вопрос о происхождении барита еще не решается. Можно только предположить, что он образовался в более отдаленное время — в третичный период.

Обратимся к данным о распространении барита в подземных водах. Обычно барий не анализируется в водах, так как содержание его в них ничтожно. По данным Т. И. Казминой (1951), нефтяные воды Второго Баку содержат бария до 57 мг/д. На основании определенных бария на вод ряда районов она пишет: «Барий встречается главным образом в бессульфатных водах, преимущественно хлоридкальциевого типа». Вместе с барием в них содержится и много стронция.

Спрашивается, — откуда в бессульфатных водах столько бария и стронция? Если исходить из предположения Ровелла и Эмери для баритов Калифорнии, то следует допустить, что барий и стронций в нефтяных водах Второго Баку, да и сами эти воды, — ювенильного происхождения. Отсюда остается один шаг до признания магматической теории генезиса нефти.

Представляется более вероятным другое предположение, — что барий и стронций порешли из породы в раствор вследствие десульфатизации вод. В местах встречи таких вод с сульфатными водами барий будет осажден в форме барита. Баритовые породы такого происхождения будут иметь ограниченное распространение по простиранию.

Следовательно, присутствие барита указывает на бывшее распространение бессульфатных вод, может быть нефтяных. Неисключена возможность и других способов происхождения барита в осадочных породах, например — при десульфатизации грунтовой воды в раннюю стадию диатомея морских осадков, еще связи с нефтяными отложениями.

Приведенные данные показывают, что аутигенный барит не всегда является стратиграфически руководящим минералом.

5) Прочие минеральные вещества

Кварц, идиоморфные шпаты и ациклические минералы в виде зерен, диаметр которых обычно меньше 0,1 мм. Все они прирешены к сумки, т. е. являются терригенными образованиями. Среди них резко преобладает кварц. Он изредка встречается и как аутигенный минерал, выполняя поры в кремнях, каналы в спонгулах губок или замещая кальцитовые раковины фораминиф. Аутигенные полные шпаты не найдены.

Глаукофанит имеет округлую, почковидную или угловатую форму, зеленый цвет, диаметр его зерен обычно 0,05—0,1 мм. Содержание глаукофана варьирует от 0,1 до 5%. Количество его очень мало в мелу и в тонких мергелях, но сильно возрастает в несчанитых мелах и мергелях. Скопления угловатых зерен глаукофана наблюдались в некоторых ходах илоидных животных. Эти угловатые обломки здесь поступали, очевидно, в результате пережизвания илоидами округлых глаукофанитовых зерен.

Каолинит и гидрослюда определены А. И. Лямной до рентгенограммам тонких фракций нестерилизованного остатка кампанского мела из Белгорода, кампанского мергеля из Амурского и сандюнского мергеля из Подгорного. Образцы снимались от железным нефильтрован-

лым излучением в камерах Дебая 57,3 мм Дювограммы измерялись линейкой с точностью до 0,1 мм, что давало точность определения межплоскостных расстояний $\pm 1\%$ для углов отражения больше 9° .

Монтмориллонит распространен в отдельных прослойках мела и мергелей. Он составляет глинистую часть мергелийной прослойки в низах турона у г. Старого Оскола и на северо-западной окраине Дюбасса и прослойки глинистого мела в низах кампана у г. Валуек. Определение монтмориллонита сделано по термограмме (фиг. 94), полученной в Термической лаборатории Института геологических наук Академии Наук СССР А. И. Цветковым, а также по оптическим свойствам минерала. Кроме того, монтмориллонит констатирован А. Н. Лямивой в савтском мергеле из с. Успенского на южной окраине Дюбасса.

Интересно отметить, что увеличение содержания монтмориллонита в породах не сопровождается увеличением количества или размеров

Фиг. 94. Термограмма не растворимого остатка (монтмориллонит) кампанского мела из г. Валуек

зерен кварца, как это наблюдается в случае с каолинитом или гидрослюдами. Очевидно, образование монтмориллонитовых прослоев не связано с терригонным слесом, а скорее всего, является результатом разложения пелловых туфов. Указать первоисточник этих туфов пока еще невозможно.

Как бы то ни было, монтмориллонитовые прослойки заслуживают внимательного изучения, так как они могут оказаться хорошими маркирующими горизонтами. На северо-западной окраине Дюбасса в монтмориллонитовых мергелийных прослойках турона встречаются гальки мела.

Они находятся в форме опаловых сликвуд губок и в виде мельчайших округлых гранул, рассеянных в мелу и в мергелях. Диаметр их обычно меньше 3 м, в различных породах неодинаков. Например, переходный савтско-кампанский мергель из Белгорода содержит опаловые глобулы диаметром 2—3 м, а в кампанских и мавстрихтских мергелях окраин Дюбасса диаметр глобул обычно меньше 1 м. Главная масса опала в этих мергелях находится в форме непрочных агрегатов, образующих сетку-скелет, в которую заключена карбонатная масса. При растворении кремнеземистого мергеля в соляной кислоте такой скелет

не разрушаются, но затем, под действием пептизаторов, он распадается в коллоидальную массу.

Содержание опала в меду и в мергелях весьма различное. Так, в кремнеземистых мергелях окраши Донбасса 50—70% не растворимого остатка сложено опалом. Верхнетуронские, коньякские и савтовские мергели Кураевой и Брянской обл. также содержат много опала. В савтовских глинистых мергелях с. Подгорного и в белгородском меду опал микроскопически не обнаружен.

Фиг. 95. Микрофотография шлифа кремнеземистого мергеля с р. Крыши. Светлое — халцедон, выполняющий полости от растворенных спикул губок.

Ув. 40.

а — вид анализатора; б — при поворачивании столика

Халцедон вместе с аутигенным кварцем и отчасти с опалом составляет кремневые конкреции, рассеянные в меду и в мергелях. Кроме того, в кремнеземистых мергелях окраши Донбасса он образует псевдоморфозы по спикулам губок (фиг. 95). В туронском меду Брянска халцедон замещает некоторые обломки раковин пинцерамов. Содержанию халцедона в мергельно-меловых породах незначительно.

Пирит и марказит находятся в форме шаровидных лучистых конкреций, равномерно рассеянных пылеватых частиц, псевдоморфоз по спикулам кремневых губок и редко в виде прикипков. В туронском мелом пишущем меду окрестностей Славянска некоторые конкреции достигают 16 см в диаметре, а их сростки имеют вес до 10 кг. Некоторые пиритовые конкреции облекают кремневые, указывая этим на свое сравнительно позднее образование.

Гидроксиды железа образуют пятна, прожилки, сгустки и нодочки. Они вместе с гипсом встречаются в окисленной зоне мергельно-меловых толщ и являются продуктом разложения пирита или марказита.

В неомеловых мергельно-меловых породах из буровых сваях свободно гидроксид железа не обнаружены.

Спектральный анализ мергельно-меловых пород производился в Спектральной лаборатории Института геологических наук Академии Наук СССР И. Ликуновым. Святонские и камаевские мергели из Амар-сеявки, Воронинского и Валуек оказались довольно однородными.

В отличие от них, в туровском и кампанском мелу и в рудсте *Belemnitella mucronata* $Schlotheim$ найдены только следы меди, натрия, стронция, марганца и титана. По-видимому, микроэлементы в меловых породах связаны с нерастворимым остатком или с терригенными компонентами.

Е. Текстуры и методы их проявления

Внешний вид мергельно-меловых пород весьма однообразен и поэтому какие-либо структуры или текстуры в них не отмечались, если не считать включения конкреций, органических остатков, трещиноватости выветривания и присутствия пятен. Природа последних остается неясной. В заметке Кабе (Caueux, 1938) описаны брекчиевидная текстура, возникшие в результате окремнения или фосфатизации мела из северной Франции.

В действительности все мела и мергели обладают текстурами, часто весьма разнообразными, но почти всегда скрытыми. Некоторые из них удается заметить в обнажениях, во их можно сделать отчетливыми и ясными путем специальной обработки образца. Мною было испробовано много различных методов обработки пород: пропитка ее водой, минеральными маслами, канифолью, канифолью-масляными смесями, дакми, олифами, парафином, растворами целлулоза в ацетоне и растворами асфальта в бензине при различных условиях температуры и времени, а также конденсацией различных красителей, которые добавлялись к жидкости. Производилось также прокачивание породы при различных температурах и обработка ее поверхности слабыми кислотами и щелочами. В результате этой работы выяснилось, что строение породы проявляется наиболее отчетливо в результате пропитки ее трансформаторным маслом. Небольшие результаты дают и другие масляные масла и профильтрованная сырая нефть.

Величина проявления обусловлена тем, что различные участки породы обладают неодинаковой способностью впитывать и удерживать мело или другую жидкость. Это зависит главным образом от неодинаковой пористости этих участков. После того как порода только что впитала жидкость и имеет еще однородную окраску, в ней начинает происходить перераспределение жидкости. При этом участки, обладающие большей способностью ее удерживать, выселяют ее из участков, но имеющих такого свойства. В результате этого процесса участки, больше впитавшие жидкость, оказываются более темными, а остальные — более светлыми. Отсюда ясно, что если порода пересыщена или недоиспещена жидкостью, то она плохо проявит свое строение. Одни особенности породы для своего проявления требуют большего испещрения жидкостью, другие — меньшего. Например, поперечные полоски ходов червей, которые являются столь важным признаком, хорошо видны только в начальной стадии проявления или при пересыщении породы, в то время как сами ходы при этом видны слабо. В нормально проявленном образце ходы видны хорошо, но поперечные полоски в них не заметны.

Для получения не исчезающего рисунка необходимо весь кусок породы равномерно пропитать жидкостью. Это удобнее делать с тонкими пластинками или пластинками породы. Пластинки, превращенные трансформаторным маслом, сохраняли свой рисунок в течение шести лет.

При отборе образцов для проявления необходимо на месте пометить на образце его ориентировку — верх или низ и север — юг. Пластинки породы толщиной в 6—7 мм легко выщипываются обыкновенной лужковой пилой, а если порода твердая, — то пилой по металлу. От буровых кернов выщипываются продольные и поперечные пластинки. Выщипленную пластинку нужно очистить ножом или приспособить до получения совершенно гладкой поверхности, а образовавшуюся на ней пыль смыть водой, натирая пальцами. Потом на пластинку следует нанести номер, ориентировку и поставить ее на сушку.

Некоторые разновидности мергелей и почти все глины при отмывке водой разрушаются. Поэтому поверхность пластинки из таких пород отмывается в масле или очищается от пыли сухой мягкой щеткой.

Высушенная пластинка погружается на 5—20 минут в ванночку с маслом. Продолжительность пребывания пластинки в масле зависит от скорости пропитки, что в свою очередь определяется толщиной пластинки, характером пористости породы и вязкостью масла.

Пропитанную маслом пластинку кладут на угол ванночки или в другое место, при этом масло должно стекать, частью пропитывается и одновременно происходит прокаливание, которое длится 10—30 минут, а иногда и более. Если пластинка недопроявлена, то ее нужно либо снова погрузить в масло, либо смазать кисточкой один или несколько раз.

В случае, если пластинка непропроявлена, т. е. в ней оказалась избыток масла, от него можно избавиться двумя способами. Первый способ: пластинку нагревают на электрической плитке, масло при этом выступает на поверхности, и его можно удалить, прикладывая бумагу. Второй способ: пластинку обмазывают глиной и высушивают: при этом часть масла отсырывается глиной, которую затем отмывают. Первый способ, конечно, быстрее, но он требует большой осторожности, так как масло может «пригореть» и тогда образец будет испорчен.

Проявленные таким способом скрытые текстуры пород имеют различное происхождение. В одних из них обнаруживается микрослоистость, в других — фекальные зерна и ходы плодных животных, в третьих — трещиноватость или жильчатость.

Микрослоистость образована чередованием светлых и темных слоечек, толщина которых измеряется делами миллиметра. Наиболее окрашенные слоечки видны и без проявления.

Аналогичная микрослоистость известна в черноморских глубоководных глах (Архангельский и Страхов, 1938). Она отражает там сезонные изменения в накоплении осадков. Зимой и весной отлагаются светлые слоечки, а летом и осенью — темные, сильнее окрашенные органическим веществом. Следовательно, каждая пара слоев соответствует одному году жизни бивосейя.

Такая детальная летопись геологических событий сохраняется весьма редко. В меловой системе, насколько мне известно, она еще никем не обнаружена. Из Днепропетровско-Донецкой впадины у нас имеются два образца микрослоистых пород. Один из них — мергель из низов толщи кампанских мергелей в Крыпки, другой — глинистый мел из низов маастрихта Перемогонской свиты близ г. Ромны. Толщина слоечков в мергеле весьма различна, некоторые из них разрушены пилотами (см фиг. 64, б).

По сравнению с кампанским мергелем микрослоистость маастрихтского глинистого мела гораздо более тонкая, а светлые или темные слои более однородны. Толщина их варьирует от 0,03 до 0,4 мм и хорошо выдерживается. В одном сантиметре зерна по вертикали содержится в среднем около 120 пар слоечков. Следовательно, для накопления слоя мела мощностью 1 см потребовалось 120 лет.

Текстура и структура ходов плоядных животных сложна и многообразна. В ней отражена жизнь разнообразных бесклеточных существ, следы которых ранее усматривали от палеонтологов. Каждая форма требует своего палеонтологического описания и установления ее отношения к стратиграфии, фациям и географическому распространению. Это еще не сделано и поэтому здесь на них можно остановиться только кратко.

На поверхности проявленного образца видны то светлые, то темные округлые пятна, полосы и комья с остриемками (см. фиг. 46, 48, 60, 61, 62, 64, 65, 66). На полосах часто можно видеть поперечные подокружности, направленные выпуклостью в одну сторону. Эти подокружности являются наиболее важным доказательством хода червя, периодически передвигающегося в направлении, обратном их выпуклостям. Следовательно, «полосы» представляют собой фекальные стержни. Они имеют округлое поперечное сечение. Но иногда встречаются стержни, имеющие форму ленты. Первоначально они были приняты за ходы плоских червей, но возможно, что это следы мезидрирующих видов, аналогичных современным древесным короедам.

Округлые пятна являются поперечными разрезами либо круглых ходов, либо фекальных зерен.

Комья с остриемками (см. фиг. 66) еще не разгаданы, возможно, что это остатки голотурий. Местами от этих комьев, наряду с остриемками, отходит сетка слепых трещин, которые тоже видны только после промывки.

Светлые зерна и стержни содержат CaCO_3 на 2—3% больше, чем основная масса мергеля, а темные, наоборот, — меньше. После обжига мергеля на месте темного хода образуется плотно свисающая масса или даже выпайка, а на месте светлого — белая пштина, содержащая свободную известь. При травлении подпированной пластинки кислотой на месте светлых пятен образуются углубления, а темные дают выступы (см. фиг. 62).

Весьма интересна причина различного содержания CaCO_3 в разных ходах. На первый взгляд кажется, что она заключается в физиологических особенностях питания и пищеварения различных видов червей — одни из них избирательно питались, предпочитая карбонатный материал, другие, наоборот, — более глинистый; третья, поглощая без разбора всю массу ила, растворили часть карбонатного вещества в процессе пищеварения. При изучении шлифов, а также при микроскопическом просмотре препаратов, изготовленных из основной массы мергеля, и различных ходов между ними не было обнаружено какого-либо существенного различия.

В то же время вещество различных ходов совершенно по-разному относится к миграции не только карбоната кальция, но и кремнезема. Это можно хорошо видеть на поверхности кремня. На месте светлых ходов видны небольшие углубления, а там, где проходят темные, заметны бугорки, валики или кольца. В кампанских кремнях Валуцского района бугорки настоящие велики, что образуют сучки, обычно полые внутри. В сantonских трещинах из Дубенки ходы одних червей направлены в черную твердую оболочку, ходы же других видов, наоборот, — в более рыхлую и светлую массу, чем вмещающая их порода. Резко выраженные ходы плоядных животных имеются в коньякских кремнях Криваторска и Славянска.

Многие фосфоритные желваки имеют на своей поверхности углубления — следы избирательной фосфатизации породы, ирритой ходами червей.

Все эти факты позволяют предполагать, что современное различие в составе ходов обусловлено особенностями заключающегося в них органического вещества, которое по-разному воздействовало на миграцию

кремнезем, карбоната кальция и фосфатов, способствуют то их растворению, то осаждению.

Отсюда возникает вопрос, что же это за органическое вещество, которое так сильно влияет на миграцию и осаждение ряда веществ? Каковы его свойства и как оно распределяется в илах? Эти вопросы требуют особого изучения.

Ходы илоядов слегка приплюснуты в вертикальном направлении, вернее, — перпендикулярно плоскости напластования. Первоначально многие из них были круглыми, а затем, при уплотнении ила, стали эллипсоидальными. Отношение осей (большой к малой) этих эллипсоидов дает представление о степени усадки ила. Длинная ось параллельна плоскости напластования. Следовательно, по ориентировке ходов можно определить сложность в песчаных породах.

Ходы илоядных животных в изобилии распространены во всей толще меловых отложений, за исключением двух микрослоистых прослоев, о которых говорилось выше. Одни виды илоядов по вертикали разреза быстро сменяются другими. Это дает возможность проявлять более детальное расчленение «земных свит» на зоны и подзоны и точнее отбивать стратиграфические границы, что часто невозможно сделать ни по фораминиферам, ни по минералам тяжелой фракции, ни по химическому составу. Такого рода детальное стратиграфическое расчленение меловых отложений по ходам илоядов, с применением метода проявления, произведено в Амурском районе и по р. Лугани (М. Г. Немпровская), а также по Дову (Г. И. Носов).

Обычно считают, что ходы илоядных животных свойственны только мелководным отложениям. Такой взгляд не соответствует действительности. Фекальные зерна и ходы илоядов указывают Мур (Recent marine sediments a. symposium, 1939), а также Брамлетт и Брамли (Bramlette a. Bradley, 1940) в морских илах, начиная от берега и до абиссальных глубин. Извлеченные со дна Атлантического океана колонки илов с ясно выраженными ходами илоядов (фиг. 96) поразительно похожи на наши меловые проявления мергели. Типы фекальных зерен из современных и ископаемых осадков изображены на фиг. 97.

Мелководные осадки изменяются в фашиальном отношении весьма быстро даже на коротком протяжении. Соответственно и наслесие илоядов в них также изменчиво. Глубоководные отложения, как, например, мел и мергели, довольно постоянны на значительных пространствах. Отсюда мы вправе ожидать, что и комплекс илоядов будет выдерживаться в них на большом протяжении. Это длинный раз подчеркивает значение илоядных организмов для стратиграфии.

Различные типы современных и ископаемых фекальных зерен морских животных показаны на фиг. 97. В ископаемом состоянии резко преобладает одна форма (см. фиг. 97, б). Она относится к весьма различным животным и поэтому определить ее принадлежность какому-либо определенному организму песка невозможно. Эта форма, превращенная в фосфат, часто встречается в фосфоритовых породах различных ярусов на Русской платформе (Бушинский, 1938), в Средней Азии, Северной Африке и США.

Следы жизнедеятельности илоядных животных иногда хорошо видны и без искусственного проявления. Так, в седонских оловках Ульяновской и Саратовской обл. отчетливо выделяются то темные, то светлые округлые и удлиненные пятна, являющиеся ходами и фекальными зернами илоядов. Эти пятна отличаются от основной массы оловки большей или меньшей твердостью, поэтому по-разному поддаются выветриванию. Органическое вещество, окрашивающее оловки в темный или черный цвет, легче окисляется в менее твердых участках, делая их светлыми или белыми. Таким путем происходит природное проявление ходов илоядов.

Отчетливые ходы плоядов видны без всякого проявления в турецких и сенонских известняках, содержащих прослойки кила в Крыму.

Наряду с проявлением следов плоядных животных, почти во всех чистых мелах и в некоторых мергелях обнаруживается брекчье-видная или жильчатая текстура. Размеры обломков весьма различны, варьируя от 1 мм до 5 см. Как видно из сравнения горизонтального (фиг. 98) и вертикального (фиг. 99) срезов, обломки явно

Фиг. 98. Фекальные зерна и ходы плоядных животных и наличие глубоководных илов Атлантического океана, по Брамлетт и Вредли (1940).

а — с глубины 4190 м; б — с глубины 3230 м. Изг. жел.

удлинен в вертикальном направлении подобно клинью. Сцементирование обломков относительно друг друга отсутствуют или весьма незначительно. Закругление их ребер не наблюдалось. Обломки сцементированы породой, которая ни макроскопически, ни микроскопически неотличима от самих обломков. В обломках мела из Валуек определено 97,9% CaCO_3 , а в их цементе — 97,2% CaCO_3 . Только после проявления образца цемент приобретает более темный оттенок, чем обломки. При этом обнаруживается, что некоторые виды ходов имеют такой же оттенок, как и цемент.

Цемент брекчии отличается большей прочностью, чем обломки, и поэтому на выветрелых или растворенных кислотой плоскостях мела он выступает в виде прожилков. Многочисленные механические испытания показали, что по своей прочности брекчиевидный мел не уступает сплошному, а часто даже превосходит его.

При прослеживании брекчиевидных зон мела выяснено, что они рас- м. параллельными плоскостям напластования. Эти слои не имеют никакой связи ни с тектони- кой, ни с поверхностями выветривания.

Приведенные здесь факты указывают на то, что возникнове- ние брекчиевидной струк- туры скорее всего связано с про- цессом уличения породы или ила на дне моря при диаге- незе. Возможность возникнове- ния «брекчии» или трещин в илу на дне водоема иллюстри- руется следующим опытом. Если тонкий известковый ил или тонкую глину, отстаивающую в стакане, слегка встряхнуть, то в ней появляются трещинки, не заплывающие в течение многих суток. Они похожи на трещины высыхания. Ширина их обычно около 1—2 мм, а глубина — несколько сантиметров. Подоб- ные трещины под водой возни- кают также в результате обезво- живания и усадки ила, без меха- нического воздействия извне. Однако самопроизвольная тре- щинчатость ила получается значительно труднее.

Таким образом, брекчиевид- ная структура мела могла возни- кнуть на дне моря в резуль- тате обезвоживания и усадки известкового ила. Такую струк- туру, которая получила в ре- зультате диагенеза ила, можно назвать диагенетической брек- чией или диагенетической тре- щинчатостью.

Фиг. 97. Различные типы фекальных зерен, по Муру (1939).

- 1 — *Patella vulgata*; 2 — *Abra nitida*; 3 — *Holothuria nigra*; 4 — *Tellina donacina*; 5 — *Abra alba*; 6 — оонидные зерна из глибтериевого ила с глубины 4170 м; 7 — ископаемые зерна из нефтяных сланцев Калифорнии; 8 — *Leda nitida*; 9 — *Pecten (Chlamis)* varia; 10 — *Nucula tenuis*; 11 — *Mya truncata*; 12 — *Gibbula magus*; 13 — *Emarginia fissura*; 14 — *Mytilus edulis*; 15 — *Gastrea squamifera*

Кремни, заключенные в брекчиевидном меле, тоже носят следы трещинчатости мела, возникшей до затвердения кремней. Об этом сказано далее.

Наконец, следует отметить, что после проявления были обнаружены гальки мела в меле из низов турона Липчаевского и Славянского районов и в меле на основании конька на Квашинском меловом куполе по р. Крыдок. Гальки хруп и слабо, во редко видны и без проявления. Кроме того, прослой галек мела встречаются в туронском, коньякском и маастрихтском меле Поволжья. Эти факты указывают на небольшую глубину мелового бассейна

Метод проявления структур и текстур мергелей и мела может быть использован при изучении тонкопористых пород. Он позволяет:

1) обнаружить следы иловых животных, а по ним уточнить стратиграфию и генезис породы;

2) по ориентировке силюционности ходов установить направление слоистости и условия залегания нестойкой толщи; это особенно важно при изучении карьер буровых скважин;

3) обнаружить скрытую трещиноватость, что существенно при литологических, тектонических и инженерно-геологических исследованиях;

4) в цементных мергелях — вскрыть причину и стонить их неоднородности, которая является существенным показателем при оценке мергелей как полезных ископаемых.

Прежде чем переходить к вопросу о происхождении, рассмотрим сначала состав мела других районов.

Ж. Состав мела Западной Европы и Поволжья

Состав меловых отложений Франции описан в монографии Кабе (Cabeux, 1897). Меловые отложения Англии подробно изучены Джекс-Брауном и Хиллом (Jukes-Browne и Hill, 1900—1903). Наиболее ясную и точную картину состава, строения и происхождения мела Поволжья дают исследования

А. Д. Архангельского (1912). Это три важнейшие монографии по изучению мела. За последние полстолетия в зарубежной литературе более крупных работ по мелу не появилось.

Мел и мергели известны во всех ярусах перхнемеловых отложений, начиная от сеномана и по маастрихт включительно. Состав руанского мела Франции, наиболее типичного, приведен в табл. 85, составленной А. Д. Архангельским по данным Кабе. По внешнему виду это белый мел с кремнями. В верхней зоне он становится сероватым и кремней не содержит.

Из минералов моря в руанском меле присутствует небольшое количество глауконита, увели-

чивающийся в нижней зоне. Максимальный диаметр обломочных зерен 0,2 мм. В числе фораминифер подсчитаны и сферы, которые Кабе назы-

Фиг. 98. Брекчииидный или жильчатый мел, проявленный трансформаторным маслом; горизонтальный срез. Кампан, г. Валуэны.

Фиг. 99. То же, что на фиг. 98 вертикальный срез.

вает фораминиферы из родов орбулина и фиесуриня. Количество их обычно невелико, но иногда они преобладают над другими органическими остатками. Особенно много их в мелу зоны *Inoceramus labiatus* вблизи Сены. В мелу департамента Норд наряду с глаукоцитом встречаются зерна фосфорита, а максимальный диаметр обломочных зерен увеличивается до 0,7 мм, содержание CaCO_3 составляет 93—97%, нерастворимого остатка — 0,7—3,7%. В кремнях французского и германского мела присутствуют разнообразные радиолярии и диатомалеллы.

Таблица 85

Состав руанского мела Франция

Зоны	Организмы	Цвет	Средний диаметр обломочных зерен в мм
a) <i>Inoceramus labiatus</i>	Фораминифер до 90% (почти исключительно <i>Orbulina</i> и <i>Fissurina</i>), много призм инокерамов	Конколиты и зерна кальцита	0,08—0,09
b) <i>Terebratulina gracilis</i>	От 30 до 50% фораминиферы (преобладают <i>Fissurina</i> , <i>Alveolina</i> , <i>Textularia</i>), много губок, призм инокерамов и шпатель радиолярии и пластинки иглонокиды	50—60%	0,08—0,09
c) <i>Microster coriandrinatum</i>	До 30%; фораминифер 15% (преобладают <i>Textularia</i> и <i>Alveolina</i> , реже — <i>Fissurina</i>), губки шпатель, много призм инокерамов и пластинки иглонокиды	До 96% главным образом — конколиты	0,06
d) <i>Microster anguinum</i>	25—30%; фораминифер 5—25%, губки, пластинки иглонокиды, много призм инокерамов и шпатель	60—75%, преобладает зерна кальцита	0,07
e) <i>Marsupites</i>	10—30%; призм инокерамов, пластинки иглонокиды, губки, шпатель	60—80%, преобладает конколиты	0,07

Мел Англии имеет такой же состав, как и руанский. Сферы в изобилии содержатся в мелу над мельбурнской породой, которая относится к верхней половине нижнего турона или к зоне *Rhynchonella cuvieri*. Диаметр сфер 0,06—0,08 мм. Количество фораминифер обычно составляет около 5%, редко больше 10% и совсем редко 75—80%, включая сферы. Роль глобигерид в мелу второстепенная, а часто ничтожная, обычно преобладают фораминиферы из рода *Textularia*, часто встречаются отракоиды и радиолярии. Зерна кварца, глаукоцит, глобулярный опад и халцедон составляют значительную часть нерастворимого остатка мела. В мергелях много губок и глобулярного опала. Кремневые конкреции рассеяны в большей части толщи мела.

Маастрихтский мел Поволжья, по данным А. Д. Архангельского, имеет следующий средний состав:

Всплывшая часть		Нерастворимая часть	
CaCO_3	93,86%	Нерастворимый остаток	3,64%
Порошчатый кальцит	33%	Частицы < 0,01 мм	2,31%
Конколиты	40%	> 0,01 мм	0,93%
Фораминиферы и пр.	20%		

Средний диаметр обломочных зерен 0,04 мм, максимальный — до 0,45 мм. Часть раковин фораминифер выполнена кристалликами кальцита. Из минералов моря в меле присутствует глаукозит, но обычно в ничтожном количестве. Его гораздо больше в мергелях. Остатки кремневых организмов в меле также составляют большую редкость. Из них иглы губок встречаются в небольшом количестве почти во всех образцах, радиолярии найдены в меле у с. Подвадьга, а диатомеи, в виде псевдоморфов по ним кальцита, — на Общем Сырте. Остатки моллюсков преимущественно в виде призм иноцерамов, всегда составляют второстепенную часть крупных элементов мела. Скелеты иглокожих, мшанок, плеченигих и трубки червей играют в составе мела совершенно ничтожную роль. Сферы местами составляют 50% породы, фораминифер обычно немного, редко количество их превышает 15%.

Мел нижележащих ярусов в Поволжье мало чем отличается от мастрихтского. В туровском и коньякском меле местами содержится много призм иноцерамов, наряду с кокколитами имеется большое количество рабдолитов. Число последних уменьшается в сантане, а содержание овала при этом увеличивается, одновременно возрастает количество остатков губок и появляются радиолярии. В меле Поволжья, по данным исследований, также в изобилии встречаются ходы илюидов, трещиноватость и цеолиты.

Таким образом, мел Днепровско-Донецкой впадины по своему составу весьма близок к мелу Поволжья, отличаясь от него меньшим количеством рабдолитов и присутствием кремней. По сравнению с английским и французским мелом в нем остатки иглокожих и мшанок встречаются лишь в редких, меньше остатков губок, весьма редки динофлагелляты и радиолярии, а сферы в значительном количестве присутствуют только в низах турона.

Мел Прибалтики, Польши и Западной Украины также весьма сходен с мелом Днепровско-Донецкой впадины.

Что касается цеолитов, следов илюидов, скрытой бронзевидной структуры в микростростности, то в других мелах, кроме поволжских, эти особенности еще никто не изучал.

3. Происхождение мела

Большая часть мела состоит из известковых органических остатков, происхождение которых не вызывает серьезных разногласий. Неясности остаются относительно тех шаровидных телец, которые известны под названием сфер. Б. М. Келлер относит их к фораминиферам группы *Sphaerella*. Содержание их в меле сравнительно невелико, поэтому в вопросе о его происхождении они не могут иметь решающего значения.

Много споров вызывает вопрос о происхождении мельчайших известковых частиц мела, известных под названием порошкообразного, или порошкового, кальцита. Размеры этих частиц обычно около 1 м, реже 3—5 м и совсем редко они достигают 10 м. Подавляющее их большинство не имеет определенных кристаллографических очертаний. Многие из них являются сростками или агрегатами частиц микронных размеров. В шлифе они неразличимы, их можно рассматривать только в порошковом препарате при больших увеличениях. Количество порошкового кальцита в мелах обычно составляет 30—40%, но иногда снижается до 10% или возрастает до 90%.

По вопросу образования порошкового кальцита высказано большое количество теорий. Изложение их имеется в работах Кабо (Cauoux, 1897), А. Д. Архангельского (1912), П. А. Прасолова (1924), У. Х. Тейкофела (1936) и Зобелла (Zobell, 1946), где приведена и полная библиография по этому вопросу.

Гипотеза механического происхождения порошкового кальцита мела была высказана Уоллесом (Wallace, 1880). Основываясь на том, что образовывшиеся из кораллового ила известняки острова Оаху весьма похожи на мел Англии, он пришел к выводу, что последний также образовался за счет разрушения коралловых рифов, которые существовали в меловом море Европы. Остатки таких рифов сохранились в маврихтских глинах Бельгии и в мелу Факса в Дании.

В 1891 г. Ренар и Корне (авт. по Архангельскому, 1912) также считали, что порошковый кальцит мела — механического происхождения, но образовался за счет измельчения различных раковин.

Недавно Тодд (Todd, 1939), изучавший Бермудские мели, пришел к выводу, что распределение на них известнякового материала по крупности подчиняется тем же законам, как и для всяких обломочных частиц. Тонкие известковые илы накапливаются в лагунах и на внешнем склоне с глубины 70 м. На этой глубине фракция $< 0,05$ мм отсутствовала, а фракция $> 0,25$ мм составляла 25%. Тори (Thorp, 1935) полагает, что примерно половина тонких известковых частиц в лагунах состоит из иголок арагонита, другая половина представляет собою тонко измельченные раковины моллюсков.

Согласно механической гипотезы, мел в сторону берега должен фациально переходить в известковые пески, состоящие из обломков кораллов, известковых водорослей или ракушек. Такое явление на Русской платформе не наблюдается. Мел в сторону берега переходит либо непосредственно в кварцевые пески, либо в мертели и далее — в глины и кварцево-песчаные породы. Количество находящейся в кварцевых песках ракушек невелико (2—20%), а промежуточных образований в виде крупных, средних и мелких известковых песков, которые свмывали бы мел и прибрежные ракушки в одну гамму механических осадков, нет совершенно. Следовательно, если в мел и приносились продукты ретритирации раковин, то в незначительном количестве.

Таким образом, гипотеза механического происхождения мела отпадает. Теория химического происхождения порошкового кальцита была высказана еще в 1839 г. Мантилом (цит. по Архангельскому, 1912). С тех пор она претерпела много изменений и в настоящее время имеет немало сторонников. Физико-химическая сторона вопроса теоретически и экспериментально хорошо изучена и подтвержена в работах Джонстона и Уильямсона (Jonston и. Williamson, 1916), Ги (Geo, 1932), Ваттенберга (Wattenberg, 1936), Н. М. Страхова (1931) и Д. Г. Сапожникова (1951). Учитывая еще и то обстоятельство, что прямое или косвенное осаждение карбоната кальция организмами тесно связано с его физико-химическим равновесием — насыщенностью или перенасыщенностью, этот вопрос заслуживает внимательного рассмотрения.

Биогенное, или прямое осаждение карбоната кальция организмами — это усвоение его организмами для построения своего скелета, главным образом — раковин. Косвенное, или биохимическое осаждение — это воздействие продуктов или процессов жизнедеятельности организмов на водную среду (поглощение и выделение углекислоты, аммиака и другие процессы), способствующее осаждению или растворению карбоната кальция.

Чем больше насыщенность вод карбонатом кальция, тем меньше энергии затрачивают организмы на его усвоение для постройки своих скелетов, тем больше, при прочих равных условиях, имеется возможностей в таких водах для массового развития известковых организмов.

Концентрация кальция, растворенного в водах открытых частей океанов, довольно постоянна и изменяется в очень небольших пределах. С некоторой условностью считается, что в воде океана содержится 0,1260%

сульфата кальция и 0,0123% карбоната и бикарбоната кальция. Следовательно, количество кальция, связанного с сильными кислотами, приблизительно в 10 раз больше, чем кальция, связанного с углекислотой. Содержание ионов сильных кислот в воде океанов сравнительно постоянно и этим объясняется малая изменчивость концентрации кальция. Только в условиях сероводородного заражения эти соотношения несколько нарушаются.

Совершенно иначе обстоит дело с карбонатом кальция. Содержание растворенной в морской воде общей углекислоты, особенно свободной углекислоты, подвержено огромным колебаниям, и в этом находится ключ к пониманию равновесия кальция в морской воде.

Рассмотрим кратко состояние углекислоты в море, причины изменения ее концентраций и их влияние на равновесие карбоната кальция.

Углекислота в морской воде находится в трех важнейших формах — связанная в форме карбоната, связанная в форме бикарбоната и свободная. Последняя при pH выше 8,0 отсутствует. Все эти три формы углекислоты находятся между собой в определенной зависимости или равновесии, так что, зная количество одной из них, можно рассчитать или по диаграмме Буха из общего содержания CO_2 , определить количество остальных.

Около 90% углекислоты, растворенной в морской воде, содержится в форме бикарбоната, в остальные 10% связаны с карбонатом или находятся в свободном состоянии.

В морской воде нормальной солености общее содержание CO_2 для определенной температуры может быть выражено в единицах парциального давления или в значениях pH. Это очень важное обстоятельство. Оно указывает, что pH морской воды зависит главным образом от парциального давления CO_2 . Кроме того, из трех указанных показателей определение pH является наиболее простой операцией. Это позволило гидрохимикам накопить к настоящему времени огромное количество данных по распределению pH, и соответственно, CO_2 в морях. Пользуясь таблицами и диаграммами растворимости CaCO_3 в морской воде в зависимости от pH при разных температурах, Ваттенберг (1936) составил карты и разрезы, показывающие степень насыщенности вод Атлантического океана карбонатом кальция. Прежде чем рассматривать эти карты, остановимся сначала на распределении углекислоты в морской воде.

В верхнем слое морской воды углекислота находится приблизительно в равновесии с углекислотой воздуха. Если в воздухе содержание углекислоты является величиной довольно постоянной, то в море оно подвержено резким колебаниям. Причины этих колебаний двойного рода — биохимические и физические. К биохимическим причинам относится усвоение углекислоты растениями и выделение ее при разложении органических остатков.

Усвоение, или ассимиляция, углекислоты производится главным образом фитопланктоном. В результате этого процесса pH среды сильно возрастает и, соответственно, насыщенность воды карбонатом кальция увеличивается. Ассимиляция CO_2 происходит в зоне фотосинтеза, т. е. до глубины 200 м, а преимущественно — до глубины 50 м.

Углекислота образуется при разложении различных биогенных выделений и отмерших организмов. Это явление сопровождается сложными и многообразными процессами образования других кислот и аммиака, так что суммарный эффект всего этого может быть несколько различен (Зобелл, 1946). В условиях сероводородного заражения к этому еще добавляется десульфатизация — восстановление сульфатов с одновременным окислением органического вещества и образованием сероводорода, окиси кальция и углекислоты. Разложение органических веществ в усло-

внях морских бассейнов ведет, как правило, к подкислению вод и, соответственно, к уменьшению насыщенности их карбонатом кальция.

По данным Б. А. Скопинцева (1949) и других исследователей, главная масса отмершего планктона разлагается в первые 12 часов. Только небольшая, наиболее стойкая его часть может сохраняться долгое время. Соответственно этому наибольшая концентрация углекислоты наблюдается на глубинах 200—400 м и более, т. е. там, где разлагается значительная часть планктона и где отсутствует ассимиляция CO_2 , а обмен глубинных вод с поверхностными ослаблен.

В водоемах, вместе с увеличением концентрации углекислоты, происходит понижение pH, уменьшение насыщенности вод карбонатом кальция и возрастание содержания фосфатов и кремнезема. Это очень важная закономерность, обусловленная жизнедеятельностью организмов. Она наблюдается как в водах океанов, так и в закрытых морях (Бруевич, 1937; Бушинский, 1938).

Недавно С. В. Бруевич и Е. Г. Влосгоградова (1947) установили, что в грунтовых растворах Каспийского моря концентрация биогенных элементов — CO_2 , P, Si и NH_3 — гораздо выше, чем в надливной воде. Вместе с тем pH грунтовых растворов понижен до 7,5, главным образом вследствие увеличения содержания CO_2 . Величина pH в придонных водах составляет 8,2.

Температура и давление — важные физические причины изменения концентрации CO_2 . С повышением температуры диссоциация углекислоты увеличивается, растворимость CaCO_3 уменьшается, а растворимость газообразной CO_2 резко падает. Последний фактор наиболее важен и, наряду с ассимиляцией CO_2 растениями, может приводить в тропиках к химическому осаждению CaCO_3 из раствора морской воды.

Давление действует двояко — оно повышает растворимость углекислоты и увеличивает ее диссоциацию. Выявляя диссоциацию в единицах pH, Ваттенберг получил, что от поверхности океана до глубины 5000 м она изменяется всего лишь на 0,1 pH. Это величина совершенно незначительная и с ней можно не считаться.

Карты и разрезы насыщенности вод Атлантического океана карбонатом кальция в общем совпадают с картами распределения CO_2 и pH. На карте насыщенности видно, что поверхностные воды перенасыщены карбонатом кальция, особенно сильно — в тропических областях. Интересно отметить, что распределение перенасыщенности карбонатом кальция во всей массе воды в общих чертах совпадает с распределением известковых илов. Из этого вовсе не следует, что последние в той или иной степени представляют собой химический осадок. К. В. Корренс, тщательно изучавший атлантические глубоководные илы, не нашел в них каких-либо определенных частиц химически осажденного карбоната кальция. Известная часть илов всюду представлена ферраминиферными, итероподими, кокколитами или их обломками, а применительно порожковитового кальция неясного происхождения. Отсюда можно согласиться с Ваттенбергом, что перенасыщенность вод карбонатом кальция обусловляет развитие известковых организмов, а после их отмирания благоприятствует сохранению известковых скелетов как во время их нахождения на дне, так и в илу. Этим, очевидно, и объясняется совпадение на картах площадей насыщенности вод CaCO_3 с площадями распространения известковых илов.

Отсутствие заметных накоплений химически выделяющегося карбоната кальция в глубоководных илах Ваттенберг объясняет тем, что состояние перенасыщенности вод карбонатом кальция может быть очень устойчивым. Только в прибрежных частях тропических морей частицы замученного известкового ила могут служить затравкой для химического выделения CaCO_3 из перенасыщенной им воды.

Путем понижения парциального давления CO_2 в лабораторных условиях Ги (1932) в стерильной среде получал из прибрежных вод Флориды осадок, состоящий из иголок арагонита, как по форме, так и по размерам в точности похожих на те, которые, по данным Вогана, распространены в прибрежных мелях и лагунах Багамских островов. Такие же игольчатые кристаллики, по принадлежащие кальциту, переполняют известковые вли Аральского моря и озера Балхаш (Саножикинов, 1951).

В 1916 г. Джонстоном и Вильямсоном и затем, более определенно, Мак-Клидсоном было высказано предположение, что океанические воды, поднимающиеся из глубин, вследствие уменьшения давления и повышения температуры теряют часть CO_2 и становятся пересыщенными углекислым кальцием. В таких условиях, по их мнению, должно происходить выделение карбоната кальция. Например, у Багамских островов воды, проходя по большой мел, сильно нагреваются, за счет испарения существенно повышают свою соленость и становятся сильно пересыщенными CaCO_3 , который и выпадает в осадок.

Повидимому независимо, к такому же заключению, — что CaCO_3 должен химически осадкаться в условиях восходящих течений, пришел и А. В. Казаков (1937).

Условия осаждения карбоната кальция в современных водоемах, в том числе и в морях, весьма обстоятельно рассмотрены Н. М. Страховым (1951). Он отмечает, что химическое осаждение CaCO_3 ограничивается преимущественно прибрежной зоной тропических морей — областями, где происходит сильное испарение воды. В остальных частях открытых морских бассейнов карбонаты осаждаются почти исключительно биогенным путем.

Вернемся к пущему меду. Только небольшая часть содержащегося в нем поршкловатого кальцита носит признаки химического происхождения. Сюда относятся кристаллики кальцита с ясными границами, нарастающие в виде щеток в полостях раковин фораминифер или надало выполняющие эти полости. Такие же кристаллики нередко встречаются и в поршкловых препаратах мела. Возникновение их, очевидно, обусловлено процессами диагнеза.

Однако в таких мелководных отложениях, как песчано-известковые породы переходных кампан-маастрихтских слоев северной окраины Доббеса и маастрихтских известковых песков с. Крымского, химически осадочный кальцит местами преобладает. Этот кальцит образует щетки кристалликов, выделившихся в порах между песчинками, т. е. является образовавшимся также диагенетическим, или вторичным.

Таким образом, главная масса поршкловатого кальцита, даже при рассмотрении ее под электронным микроскопом, не имеет признаков химического осаждения.

Микробиогенное выделение поршкловатого CaCO_3 и MgCO_3 , а также окиси железа и окислов кремнезема впервые было описано Г. А. Надсоном (1903). Он изучал бактерии Вейссера озера около Славянска. Это небольшой солоноватоводный бассейн, имеющий максимальную глубину 19 м. Воды его сильно заражены сероводородом. Сероводородный вл используется в грязелечебнице.

Опыты по изучению передвижения кальция производились Г. А. Надсоном как с илом, так и с чистыми культурами бактерий и грибов. Стеклянные цилиндры с илом и водой в течение полутора лет выдерживались в темноте. На их стенках, в нескольких миллиметрах выше поверхности ила, появились довольно резко очерченные кольца, состоящие из кристалликов CaCO_3 и их сростков. Такие сростки или стяжения были расплывы и выше колод. Это явление Г. А. Надсон объясняет тем, что углекислота, образующаяся в результате биохимических процессов в илу,

растворяет находящийся там карбонат кальция, переводя его в бикарбонат. Последний диффундирует вверх, в воду, но скоро терлет CO_2 и выпадает в виде кристалликов CaCO_3 .

В цилиндрах, находившихся на свету, с илом, покрытым илослой водорослей, притекавший бикарбонат также разлагался, причем этому процессу способствовали еще водоросли, отнимавшие у бикарбоната углекислоту. В этом опыте CaCO_3 выпал в самом верхнем, окисленном слое ила, который к тому же содержал аммиак. Вместе с кальцием перемещаются магний, железо и кремнезем. В стерильных условиях перемещение этих элементов не наблюдалось, а происходило лишь медленное окисление ила. Этим доказывалось, что перемещение указанных элементов происходило под влиянием микробиогенных процессов.

Газообразование микроорганизмов в черном илу Вейссова озера исследовал Г. А. Надсон среди них определил четыре вида бактерий — *Bacillus ticooides*, *B. salinus*, *Proteus vulgaris*, *Bacterium albo-litium* и три вида лучистых грибов, или актиномицетов — *Actinomyces albus*, *A. verrucosus*, *A. rosolus*. Каждый из этих микроорганизмов в чистых культурах обладает способностью разрушать белковые вещества с образованием H_2S и NH_3 и этим осаждают CaCO_3 . Наиболее энергичный *Proteus vulgaris*. Он вызывает питательное гниение, с обильным выделением аммиака и сероводорода, которому сопутствует образование помочков и ослизков CaCO_3 и доломита, а также шариков кремнезема. Мертвые *Proteus vulgaris* фиксируют на себе окись железа, но это процесс уже не физиологический, как замечает Г. А. Надсон, а физический.

Все названные микроорганизмы могут жить в сероводородной среде, но лучше развиваются при доступе воздуха. Представители их известны и в морских илах. Опыты с бактериями как в условиях ила Вейссова озера, так и в морской воде неизменно приводили к осаждению CaCO_3 .

Таким образом, Г. А. Надсон доказал, что в результате жизнедеятельности некоторых бактерий и грибов может происходить перемещение карбоната кальция и магния, а также кремнезема и окиси железа. В 1928 г. Г. А. Надсон более определенно указал на роль микробиогенного аммония, который, подщелачивая среду, способствует выделению CaCO_3 .

В 1911 и в 1913 гг. Дрю (Drew, 1913) опубликовал результаты наблюдений над жизнедеятельностью бактерий в тропических морях и в морях умеренных зон. Он нашел большое количество денитрифицирующих бактерий в морской воде и в известковых илах Багамских мелей в Карибском море, где известны скопления порошкового CaCO_3 . В опытах, поставленных с изолированными из ила и воды бактериями, он обнаружил обильное выделение CaCO_3 . В этих опытах к морской воде добавлялись питательные вещества — нитрат калия и пептон. Уже через 12 часов от начала опыта в прозрачной среде появлялось густое белое помутнение от выделенного CaCO_3 . Дрю объяснил этот эффект действием собой бактерии, которую он назвал *Bacterium calcis*. Рост и жизнедеятельность этой бактерии происходит при температуре выше 15° , при 10 — 15° она сильно ослабляется, а ниже 10° совсем замирают. То мощное накопление известкового ила, которое известно вблизи Багамских островов и около Флориды, образовалось, по мнению Дрю, под действием *Bacterium calcis*. О работах Г. А. Надсона Дрю, повидимому, не знал.

Немного позже эта бактерия была подробно изучена Келлерманом и Смитом и названа ими *Pseudomonas calcis*. Она оказалась близкой к морским денитрификаторам, которые были известны и раньше работ Дрю, или даже идентичной им. Эти же авторы подтвердили выводы Дрю о способности *Pseudomonas calcis* осажждать CaCO_3 в нитратной среде.

Они показали, что аммоний, полученный как из белковых веществ, так и при разложении нитратов, приводит к осаждению CaCO_3 .

Бактерии «мелового пласта» Багамских земель были изучены также Смитом. Он сгруппировал их в шесть категорий, соответственно их физиологической активности и морфологии. Только две группы — денитрификаторы типа *Pseudomonas calcis* и сильные аммонификаторы способствовали выделению карбоната кальция из морской воды. При этих опытах в качестве питания употреблялся стерилизованный ил.

Липман на основании ряда опытов пришел к убеждению, что при обыкновенных условиях, без искусственного добавления питания, бактерии не могут осадить CaCO_3 из чистой морской воды.

В 1925 г. Молдшюм были открыты новые виды бактерий, осаждающих карбонат кальция и выделяющих аммиак. Наряду с бактериями он нашел актиномицеты и красных дрожжей, которые также осаждали CaCO_3 .

Калагтарян и Петросян при изучении озера Севан в 1932 г. установили новый вид бактерий — *Bacterium sevaniense*, которые, восстанавливая нитраты и образуя аммиак, способствуют осаждению CaCO_3 .

Из обзора многочисленной литературы по данному вопросу и на основании своих личных исследований Бавендам (Bavendamm, 1932) пришел к заключению, что нет особых «шалашных бактерий». Он подчеркнул, что микробиогенные процессы в одних областях приводят к осаждению CaCO_3 , в других, наоборот, — к растворению.

Большое количество аэробных организмов, способных в искусственных условиях осаживать CaCO_3 , было выделено Вильямсом и Мак-Коем на озере Мендота в США. Однако в природной обстановке присутствие этих бактерий не сопровождалось осаждением CaCO_3 .

Водоросли, особенно планктонные, ассимилируя CO_2 , выделяют бикарбонаты, подщелачивают воду и этим способствуют осаждению CaCO_3 .

И. М. Страхов (1951, стр. 74) приводит интересное указание Бавендамма, что уже в 1911—1913 гг. идея Дрю о специфических кальциевых бактериях была аннулирована. В период с 1900 по 1911 г. была опубликована серия работ (Г. А. Надсон, ван Дельден, Воллони и др.), показавших, что CaCO_3 осаждают самые разнообразные микроорганизмы, если в качестве питания им даются кальциевые соли органических кислот, нитраты, мочевина, белки. «Дрю, — по утверждению Бавендамма, — не знал ни массы этих исследований, ни основополагающей работы Надсона... Характерно, что пренебрежением литературой, проявившееся уже в начале исследований. — Г. Б.), может быть прослежено и в дальнейшем. Почти никто из исследователей не дал труда рассмотреть (кроме своих. — Г. Б.) другие работы, которые могли бы ближе подвести к решению проблемы» (Бавендамм, 1932, стр. 213).

Если так плохо дело обстояло в микробиологии, то в литологии, как отмечает И. М. Страхов, оно было еще хуже. Простые и внешне правдоподобные идеи Дрю о возможном бактериальном генезисе плотных известняков были сразу восприняты литологами и геохимиками и потом без конца повторялись и в учебниках, и в специальных работах (Страхов, 1951, стр. 74). В СССР проф. И. А. Православцев (1924) некритически воспринял идеи Дрю и был пионером их пропаганды.

Рассмотрев данные о жизнедеятельности бактерий, И. М. Страхов пришел к выводу, что в морской воде бактерии не осаждают CaCO_3 , а способствуют его растворению, главным образом благодаря выделению CO_2 . В илу, где имеется много питательных веществ, возможно выделение CaCO_3 , но в ничтожных количествах, максимум до 2—4%.

По вопросу о бактериальном осаждении CaCO_3 недавно появились новые исследования — Б. Л. Исаченко (1948), В. О. Колоденко (1949)

и Л. А. Розенберг (1950). Однако опыты при этих исследованиях ставились в условиях, далеких от природной обстановки, и поэтому результаты их не могут быть непосредственно использованы в литологии.

Обратимся к итогам нашего краткого обзора. К настоящему времени известно большое количество разнообразных бактерий и других микроорганизмов, содействующих осаждению CaCO_3 из растворов. Это содействии, в зависимости от условий среды, те или иные группы микроорганизмов осуществляют различным путем. Одни из них, особенно планктонные водоросли, поглощают углекислоту, другие выделяют аммиак, третьи восстанавливают сульфаты или разлагают кальциевые соли органических кислот. Первые живут в поверхностных водах, в зоне фотосинтеза, остальные — преимущественно на дне водоемов, в илах, т. е. там, где имеется много питательных веществ. Денитрификаторы живут преимущественно в воде и в верхнем слое ила, а десульфатизаторы процветают в бескислородных условиях — в слоях воды или ила, зараженных сероводородом. Источником энергии для водорослей является солнце, для денитрификаторов и десульфатизаторов — органические вещества, рассеянные в воде или илу.

Работа десульфатизаторов сложна и результаты ее многогранна. Разлагая сульфаты кальция или магния, они удаляют из раствора SO_4 ион-радикал сильной кислоты, освобождают щелочноземельный радикал и этим сильно подщелачивают среду, одновременно увеличивая насыщенность воды карбонатом кальция и магния. Освобожденные таким путем щелочноземельные металлы соединяются с бикарбонатами, переводя их в труднорастворимые карбонаты, которые в виде CaCO_3 или вместе с магнием выпадают в осадки.

Однако восстановление сульфатов происходит за счет энергии окисления органического вещества. При этом выделяется H_2S и углекислота, которые подщелачивают воду и способствуют растворению карбонатов кальция и магния, переводя их в бикарбонаты. В конечном итоге процесс десульфатизации не всегда приводит к осаждению и накоплению карбонатов.

Таким образом, микробиогенное выделение CaCO_3 иногда может происходить в сероводородных водах и в богатых питательными веществами илах. В зависимости от характера органических веществ, состава микроорганизмов, температуры и условий аэрации, в илах образуются как продукты, подщелачивающие раствор CO_2 , H_2S , так и продукты, его подщелачивающие — NH_3 и основания, освобожденные при десульфатизации и денитрификации, а также при разложении солей органических кислот. В зависимости от того, действие каких из этих реагентов преобладает, в илах может происходить то осаждение, то растворение CaCO_3 .

В большинстве случаев эти процессы ведут к подщелачиванию среды и, соответственно, к уменьшению насыщенности воды карбонатом кальция или даже к растворению кальция. Состояние равновесия CaCO_3 оседания еще тем, что различные горючие ила, как это показал А. П. Трофимов (1939), имеют различные рН.

Теория биогенного разрушения известковых организмов, в результате чего мог получиться поршковый кальцит, высказана Сирби в 1873 г. Впоследствии ее развили в различных направлениях и отстаивали, как говорит А. Д. Архангельский (1912), наиболее авторитетные ученые. Из них следует назвать Кэпе, Джекс-Брауна и Хилла, Вальтера и самого А. Д. Архангельского.

Кэпе (Capeux, 1897) считал, что разрушение раковин фораминифер и, отчасти, скелетов других известковых организмов началось с момента отложения осадка и происходило частью в илу на дне моря, под влиянием разлагающихся органических веществ, но главным образом в мелу (как порода) и совершается и в настоящее время.

Джесс-Браун и Хилл (1903) обратили внимание на то, что на ряде глубоководных стаций Челленджера (№ 334, 272, 283, 296, 330 и 331) ил разделяется на два слоя. Верхний слой изобилует раковинами фораминифер, а нижний состоит из тонкой порошковой массы, кокколитов и небольшого количества фораминифер. Отсюда они сделали вывод, что в нижнем слое ила раковины фораминифер распались в ил, в соответствии с разложением органического вещества. На основании этих фактов Джесс-Браун и Хилл считают, что мел Франции и Англии представляет собой отложение раковин фораминифер, которые еще в илу были измельчены в порошковатую массу.

Вальтер полагает, что распад известковых скелетов происходит на дне моря, под влиянием бактерий.

«Наблюдения Капе и мои, — пишет А. Д. Архангельский (1912), — делают несомненным разрушение фораминифер в уже более или менее уплотненном осадке. Мне часто, как и Капе, удавалось наблюдать раковинки фораминифер, стенки которых во многих местах являлись цементом, но оставшиеся части не изменили своего относительного положения; это явление едва ли могло иметь место, если бы процесс шел в рыхлой илистой массе» (стр. 423). «Разрушение органических остатков происходило на дне моря, — пишет далее А. Д. Архангельский, — но продолжалось ли оно после выступания осадка из-под воды, решить в настоящее время невозможно» (стр. 425).

Большое значение придает Н. М. Страхов (1951, стр. 125) разрушению остатков известковых организмов с образованием из них порошкового кальцита. Тонкие известковые призмочки, из которых состоят раковины многих фораминифер при их жизни, склеены органическим веществом — псевдожитином. В результате разложения этого органического вещества раковина распадается на составлявшие ее призмочки. Этот процесс начинается сразу после смерти организма, еще при падении раковинки на дно, и продолжается в самом илу.

М. С. Швецов (1948, стр. 309) привел примеры перехода известковых пещинок и органических остатков в микрозернистое состояние. Такое превращение сравнительно крупных известковых частиц в мельчайшие кристаллики кальцита, микронных размеров, он называет грануляцией и считает, что она играет большую роль в образовании псевдоморфных известняков.

Мне тоже приходилось видеть в шлифах мела полуразрушенные, распыляемые раковины фораминифер, но они встречаются сравнительно редко. Под электронным микроскопом частицы порошкового кальцита имеют вид обломков, образовавшихся, возможно, за счет разрушения кокколитов и раковин фораминифер.

Как теперь известно, почти все илы, из которых образовался мел и мергели, были неоднократно пережеваны планктоными организмами и продушены через их желудочно-кишечный тракт. Вполне естественно, что при этом происходило значительное измельчение всякого рода органических остатков. Может быть, и работой илжюдов отчасти объясняется то существенное уменьшение содержания фораминифер в нижнем слое глобигеринового ила, на которое обратили внимание Джесс-Браун и Хилл.

Обращаясь к рассмотренным теориям происхождения порошкового кальцита, не трудно видеть, что каждая из них хотя бы частично может быть приложена к той или иной конкретной породе определенного пункта. В самом деле, ведь нельзя отрицать, что известковая мука, возникшая механическим путем от перетирания раковин моллюсков и остатков других известковых организмов или обломков известковых пород, в результате движения воды, прилива и отлива или течения, вместе с кальцитом речного стока попадала в меловой ил. Действительно,

те песчанистые мела и мергели, которые примыкают непосредственно к фации кварцевых песков, как, например, севомысско и частью туропские и севоаские, в составе порошкового кальцита содержат и мусть от перетертых раковин.

Этого нельзя сказать про те мела, которые опоясаны фацией глин или мергелей, так как известковая мусть, поступающая от берега, согласно опытам А. Д. Архангельского, осаждается раньше глинистой и поэтому перешагивает через глинистую фацию не могла. Тем во менее в таких породах, как кампанский мел р. Лугани или савитонский мергель с. Подгорного, содержится порошкового кальцита ничуть не меньше, чем в белгородском меду, примыкающем к песчанистой фации. Следовательно, этот порошковый кальцит не терригенного, а местного, вероятно днаре-вического, происхождения.

Значительную работу по измелению известковых скелетов проделали илоядные животные. Действительно, во всех мелах встречаются обломки коконлитов и раковин фораминифер, причем часть из них измелена до такой степени, что они представляют собой переход к порошкo-вому кальциту и, несомненно, составляют некоторую долю последнего.

Нет никаких данных, указывающих на осаждение порошкового кальцита в меловом море химическим путем из воды. То мельчайшие бесформенные зернышки и более или менее ясно очерченные кристаллики кальцита, которые усаживают стенки пор между печниками или выполняют полости раковин фораминифер, очевидно, представляют собой диагенетическое образование, т. е. выделились в илу или в более или менее отвердевшей породе. Количество таких кристалликов или зернышек в меду сравнительно невелико, редко превышает 5% породы. Вероятно, что одновременно с кристаллизацией кальцита в полости раковин фораминифер происходила его перекристаллизация и выделение в виде бесформенных или окристаллизованных частиц и в массе ила. Не исключена также возможность, что и в море, при встрече грунтовых растворов с идиоловой водой, может выпадать некоторое количество карбоната кальция, аналогичного тому, который получен в опытах Г. А. Падсона (1903). Все же общее количество новообразованного диагенетического кальцита в меду совсем невелико.

Таким образом, среди порошкового кальцита мела различаются следующие генетические разновидности:

1. Известковые частицы как продукт перетирания раковин моллюсков течениями, волнениями и приливно-отливными движениями воды и, вероятно, терригенный кальцит, приносимый с суши. Бескарбонатность меловых песков, глин, одок и трепелов указывает на то, что такого массового приноса кальцита раками, как это наблюдается теперь, в засушливом климате, в области Днепровско-Донецкой впадины не было. Количество этой разновидности кальцита в мелах невелико.

2. Продукты разрушения илоядами коконлитов и фораминифер. Количество этих продуктов может быть значительным.

3. Кристаллики кальцита с ясно очерченными границами и зернышки, выделившиеся в полостях раковин фораминифер. Количество этих диагенетических образований незначительно или даже ничтожно.

4. Продукты диагенетического разрушения («грануляция») раковин фораминифер и других известковых организмов. Количество таких продуктов может быть значительным.

Этими данными проблема происхождения мела не очерчивается. Возникают еще вопросы о глубине мелового бассейна, о том, почему мел отлагался преимущественно в верхнемеловую эпоху, почему в нем отсутствует цементация, а также — почему современные гомологи меловых осадков.

Глубина маастрихтского мелового моря Поволжья определялась А. Д. Архангельским (1912) по фораминиферам. Основываясь на том, что некоторые виды меловых фораминиферов живут и поныне, он считал, что именно фораминиферы являются наиболее подходящим средством для определения глубины бассейна. Он принимал также во внимание уменьшение толщин створок моллюсков по направлению от песчаной фаши к меловой и отсутствие в мелу каких-либо следов дымления приливной воды в бассейне. На основании этих данных, главным образом на батиметрическом распространении фораминифер, А. Д. Архангельский (1912) пришел к заключению, что образование мела происходило на глубинах не менее 200 м, а в средних частях миоценового бассейна Пovolжья глубина значительно превышала эту цифру и, вероятно, достигала свыше 1000 м (стр. 479). В 1937 г. он (Архангельский, Шатский и др., 1937) подтвердил эту точку зрения. Сравнивая состав мела и его положение среди других отложений с составом и распространением современных известковых илов, А. Д. Архангельский (1912), как и Каёе (1897), отнес мел к полагическому осадку, считая его, так же как и Гейнег, **полюденновым илом**.

Глубина мелового бассейна Англии была определена Джекс-Брауном и Хиллом (1903) на основании всего комплекса включенных в мелу органических остатков и нерастворимых примесей. Они нашли, что глубина образования мергельного мела была около 800 м, верхних слоев сенонянского мела — около 1000 м, в туронского мела — больше 1000 м, и что эти мела близки к современному биодулиновому илу, или нижним слоям глобигеринового ила. Они также обратили внимание на незначительное или даже ничтожное содержание глобигерины в мелу, в то время как в современном глобигериновом илу их больше 50%, а дошлых фораминифер всего 2,13%.

Совсем к другому выводу относительно глубины образования мела Франции пришел Каёе (1897). На основании распространения родов многоклеточных животных, известных в мелу и живущих ныне, он определил, что глубина Парижского верхнемелового бассейна не превышала 200—300 м. А. Д. Архангельский (1912) считает метод Каёе в высшей степени неудачным, так как представители одного и того же рода морских животных обитают на самых разнообразных глубинах.

Метод определения глубин по фораминиферам, которым пользовался А. Д. Архангельский, теперь не может быть принят. Во-первых, те виды меловых фораминифер, которые, как тогда считали, жили начиная с мелового периода и до настоящего времени, при более детальном изучении оказались не идентичными современным (Келлер, 1935). Во-вторых, экологи фораминифер, живущих на глубинах более 200 м, изучена еще так мало, что наука только начинает подходить к разрешению вопроса определения глубин по наличию этих животных.

Таким образом, для определения глубины мелового бассейна могут быть использованы данные механического состава осадка, положение мела относительно других фаши, характер и распределение органических остатков, в том числе и фораминифер.

На предлагаемых схемах распространения осадков (см. фиг. 27, 28, 43, 56 и 72) прежде всего видно, что мел включается не в заливах или лагунах, а в открытых бассейнах, в средних их частях. В сторону берега меловые осадки в большинстве случаев переходили в мергели, затем в глины или опоки и далее в пески, местами же тонкий мел переходил в грубый, который затем непосредственно сменялся песками.

Большая тонкость меловых осадков и положение их в средних частях бассейнов уже указывают на то, что среди остальных пород они являются наиболее глубоководными образованиями. В условиях

открытого моря распределение осадков, различных по размерам частиц, подчиняется только законам механического осаждения. Независимо от того, принесены ли частицы с суши, являются ли они остатками организмов или химическими осадками, движущаяся вода распределяет их по крупности и отделяет каждый класс на местах, соответствующих ее динамическому режиму.

В идеальном случае — в бассейне, где нет морских течений, галечники, пески разной крупности и глины располагаются довольно правильными концентриками. Приближающимся к идеалу бассейном является Черное море. В нем пески распространены начиная от берега и следуют в среднем до глубины 30 м и лишь в отдельных случаях опускаются до 50 м.

Совсем иначе обстоит дело в океанах. В них на открытом шельфе зона песков и алевритов, как правило, достигает глубины 200 м.

В тонком меле частицы $< 0,01$ мм составляют обычно 95—98% и только в грубых мелах количество их уменьшается до 85—80%. Следовательно, по механическому составу мел можно рассматривать как слабо сцементированную физическую глину.

Меловой бассейной Днепровско-Донецкой впадины имел не менее 500 км ширины. Он составлял часть более крупного водоема, который простирался отсюда на запад через Польшу, Германию и Францию до берегов Англии, на восток через Поволжье в Закавказье, а на юге сообщался с Крымско-Кавказским морем. Этот бассейн по своим размерам значительно уступал любому из океанов. От Черного моря он отличался присутствием донной фауны, которая могла существовать только в условиях достаточной вертикальной циркуляции воды, проходящей вследствие течений или волнений.

Отсюда можно предполагать, что смена механического состава осадков на открытом шельфе мелового бассейна шла быстрее, чем в Черном море, и медленнее, чем в океанах, — переход песков и алевритов в глины происходил, вероятно, на глубине около 100 м. Следовательно, накопление лещадного мела также шло начиная приблизительно с глубины 100 м.

Гораздо сложнее обстоит вопрос с определением максимальной глубины мелового бассейна. Ни один из современных методов не дает в этом отношении сколько-нибудь ясного и определенного ответа. Тонкий лещадный мел отлагался за пределами действия волн, т. е. глубже 150—200 м. Размеры площадей, занятых этой разновидностью мела (см. фиг. 27, 28, 43, 56 и 72), измеряются десятками тысяч квадратных километров. Если допустить, что уклон дна в них, начиная от берега, был одинаковым, то максимальная глубина накопления мела была около 400—500 м. Следует подчеркнуть, что это определение весьма приблизительное и нуждается в уточнении.

По направлению к крайним частям впадины тонкие мела и мергели, вследствие примеси песка и обломков раковин моллюсков, становятся грубими и далее переходят в пески. Вместе с этим в грубых мелах толщина створок раковин устриц и иноцерамов увеличивается, они редко сохраняют свое естественное положение — часто бывают поломаны и перевернуты. Все это свидетельствует о следах работы движущейся воды, скорее всего — волнения. Но и такие грубые мела, как, например, жидрияские и дмитровские или сеноманский мел многих районов, содержат 60—80% частиц $< 0,01$ мм. Глубина накопления этих мелов, вероятно, была около 100—150 м.

В кампанско-маастрихтских известковых песчаных осадках близ Новооплянки на р. Лугани присутствуют известковые и сверлящие водоросли, определенно указывающие на мелководность этой части бассейна. По своей грубозернистой структуре эти осадки совершенно непохожи

на мел. И эти же виды в пишущем меле иногда не найдены даже следов донных водорослей или колоннальных кораллов. Эти факты еще раз указывают на то, что отложение пишущего мела в открытом бассейне происходило на глубинах не менее 100 м.

На южной окраине Донбасса, у саяхоза № 5 на р. Крынке, залегает сономисский песчаный мел или известковый песчаник, состоящий из тонких известковых чешуек, преимущественно кокколлитов, и из примесей крупнозернистого грубо окатанного кварцевого песка. Такой сочетательный разнородный материал говорит об образовании этого мела вблизи от берега, на небольшой глубине, в лагуне или заливе. В связи с этим можно вспомнить, что кокколитофориды являются обитателями не только открытого моря, но встречаются в больших количествах и в полузамкнутых морях и заливах. Так, в заливе Осло, по данным Спердрупа (Sperdrup, 1942), иногда кокколитофориды так сильно размножаются, что вода делается похожей на молоко.

Из всего этого следует вывод, что мел отлагался во всех тех глубинах, где во физическом условиях движения воды мог накапливаться плотный осадок, т. е. в заливах и лагунах, начиная от берега, а на открытом шельфе — начиная с глубины около 100 м. Сономисский грубый мел накоплялся в плоском мелком бассейне, где излучинный штарамы материала не мог уноситься в западины или понижения, за отсутствием таковых, а вынужден был снова отлагаться на своем месте. Эти грубые мела накоплялись, вероятно, на глубинах 80—150 м.

Среди современных известковых осадков не известны такие, которые бы по своему составу и условиям образования были идентичны пишущему меду Глобигериновый из Атлантического океана весьма существенно отличается от мела. Первый состоит преимущественно из планктонных фораминифер, в то время как последний сложен главным образом кокколлитами и частью донными фораминиферами, а планктонные фораминиферы в его составе играют незначительную роль. Размеры и глубина Атлантического океана также не идут ни в какое сравнение с морем Днепровско-Донецкой впадины. Только некоторые разновидности глобигеринового или обогащенного кокколлитами, имеют сходство с мелом.

Известковые или меловые Флориды, Багамских и Бермудских островов состоят из остатков известковых рифовых водорослей, перетертых раковин и игольчатого карбоната кальция, отложившегося химическим путем. Эти илы только по внешнему облику и по химическому составу похожи на мел, но по содержанию форменных компонентов они резко от него различны.

Состав илов Карибского и Средиземного морей и морей Индонезии еще слишком мало известен для того, чтобы сопоставлять их с мелом. Только некоторые кокколитоиды илы Индонезии похожи на пишущий мел.

Особенностью мела, по сравнению с современными и многими ископаемыми осадками, является его состав — преимущественно из кокколлитов, очень быстрый переход меловой фации в глинистую и очень слабая цементация слагающих мел чешуек. Четоту мела обычно объясняют ослаблением вулканической деятельности, сильным погружением континентов и высоким рельефом суши и верхне меловую эпоху. Однако эти доводы не объясняют причины быстрого перехода меловой фации в глинистую безкарбонатную и накопления мелоподобных пород в турове и сенове Кавказа, несмотря на происходящую там энергичную вулканическую деятельность.

Рассматривая схемы распространения отложений турона, коньяка, сенона, колмиа и маастрихта (см. фиг. 27, 28, 43, 56 и 72), не трудно видеть, что переход меловой фации в бескарбонатную, песчаную или глинистую, совершается в среднем через 300 км. Такие быстрые переходы

чисто карбонатной глубоководной фаши и глинистую в современных открытых морях неважны и не могут быть объяснены на равнинном рельефе суши, ни ослаблением вулканической деятельности. Даже в таком громадном и глубоком бассейне, как Атлантический океан, нет ни одной станции с содержанием CaCO_2 больше 85%, а с содержанием CaCO_3 , 80—85% известно всего пять станций (см. Recent marine sediments, 1939). Получается, что воды Атлантического океана «слишком грязные» по сравнению с водами меловых морей.

Необходимо, однако, оговориться, что полученные выводы не могут претендовать на большую точность, пока не будут определены скорости накопления абразивных масс карбонатных и глинистых осадков. Если допустить, что мел накаплился быстрее, чем глобигериновый ил, то различие их химического состава будет легче объяснить.

За 1000 лет накаплиется 1—2 см глобигеринового ила и около 10 см микрослоистого мела, или около 2 см обычного мела. Последняя цифра получена путем деления общей мощности верхнемеловых осадков, равной 600 м, на продолжительность верхнемеловой эпохи — 30 миллионов лет. Как видно, цифры скорости накопления мела и глобигеринового ила — одного и того же порядка. Причина различия химического состава этих двух осадков остается загадочной.

Пишущий мел является специфической породой верхнемеловой эпохи, и если он встречается в осадках других систем, то представляет там большую редкость. Он распространен в Египте — от Арабского моря и до берегов Англии, в США, в Северной Африке и в Австралии. В геосинклинальных областях много мелоподобные породы сцементированы в таком образом превращены в известняки. По первичному составу они сходны с мелом.

Такое широкое распространение мела в верхнемеловую эпоху не могло быть обусловлено региональными особенностями, а объясняется, скорее всего, пыльным развитием породообразующих организмов — кокколитофорид и, отчасти, крупными погруженными суши и, соответственно, уменьшением притока обломочного материала.

На вопрос, почему мел слабо сцементирован — ответить очень трудно. Гораздо легче объяснить, почему в тех или иных местах произошло превращение мела в известняк. Таким мест известно немало. Мел превращен в известняк вдоль тектонического контакта турона с карбоном на р. Крине, по окраинам Ромниевского соляного купола и в некоторых карстовых воронках. Уже по одному расположению сцементированных зон мела нетрудно сделать заключение, что они обусловлены вторичными процессами. За это достаточно убедительно говорит также слоистость раковин моллюсков, заключенных в твердые известняки. Очевидно, эти раковины были слоисты до затвердевания мела.

Если обратиться к сравнительно глубоководным известковым или мергельным осадкам юрской и третичной систем платформы, то видно, что они тоже не сцементированы. Даже в мелозое во многих известняках встречаются слоистые раковины брахиопод, иглокожих и моллюсков, указывающие на отсутствие первичной цементации. Следовательно, рыхлое сложение мела и меловых мергелей не является специфической особенностью пород меловой системы.

Своеобразие мела заключается в том, что он, будучи сравнительно глубоководным осадком, в то же время является чистой известковой породой. В юре и кайнозое такого рода отложения представляют редкое явление, хотя в составе их тоже содержится много кокколитов. Чистые известковые осадки накапливались и накаплиются преимущественно вблизи берегов, сложенных карбонатными породами, или на отлетах в открытом море. Верметусовые, серпулевые, ракушечниковые, мшанковые и оли-

товые третичные известняки Подолья и других мест платформы являются мелководными образованиями и поэтому не могут быть сравниваемы с мелом. Выяснение природы рыдлого сложения мела необходимо начинать с изучения причин цементации известняков. Этот путь, вероятно, скорее приведет к положительным результатам.

2. ОНОКИ, ТРЕПЕЛЫ И КРЕМНИ

А. История исследования

Аутигенный кремнезем в виде оноки, трепелов и кремней составляет значительную часть отложений меловой системы Диспроверло-Донецкой впадины, поэтому он заслуживает, чтобы ему была посвящена специальная глава. Это необходимо сделать еще потому, что оноки и трепелы являются немаловажными полезными ископаемыми.

Академик В. М. Свюргин, пожалуй первый, еще в 1807 г. указал на распространение кремней в меловых холмах на Днепре и на Дону. «Кремни находятсЯ, — писал он, — бутроватыми, дырчатыми и безобразными кусками, иногда с белой коркой». В приведенном им химическом анализе кремня указывается 96% SiO_2 .

В 1838 г. П. Брыков сообщил о нахождении микроорганизмов в кремнях и высказал ряд соображений о их происхождении, о чем будет сказано ниже.

В 1841 г. Б. К. Блуде обратил внимание на то, что мел Харьковской губ. изобилует кремнями, «которые находятся желваками многообразными и весьма странных форм, лежащими, как обыкновенно бывает в мелу, слоями в 4 и 8 футов расстоянием слой от слоя» (стр. 193). Внутри кремней он входил раковины моллюсков и плеченогих.

Расположение кремней слоями подтвердил Н. Г. Борисяк, иллюстрировав это явление рисунками. Мел покрывается кремнистой глиной, которая в г. Корюке настолько твердая, что употребляется для мочения мостовых. «Весьма позволительно предполагать, — указывает Н. Г. Борисяк, — что материалом для образования кремней в мелу нашем, по крайней мере отчасти, служила упомываемая глина, весьма богатая кремнеземом. Сама форма кремней, расположение их отростками кверху, нальминнет натеки, образовавшиеся полугустыми веществами в пустотах» (1867, стр. 25).

П. П. Пятницкий (1890), не соглашаясь с утверждением Н. Г. Борисяка, считает, что кремни в мелу образовались не только за счет кремнезема покрывающей мел зеленой глины, но его источником были также богатые кремнеземом глауконитовые пески, вглы губок, лабиринты дикомей, аркозы, псаммиты и другие породы. Кроме просачивания SiO_2 сверху, П. П. Пятницкий допускает еще поднятие ее восходящими водами снизу.

Значительно большее число работ посвящено трепелам и онокам. Впервые в России трепелы были найдены в 1817 г. учителем Курской гимназии Т. И. Селивановым (1828). Он описал их выходы на поверхность в ряде мест Курского уезда и правильно заметил, что «в сих местах затверделый мергель переходит в трепел».

Проваживший здесь позднее А. И. Оливьеро (1830) также упоминает о трепеле (по данным Т. И. Селиванова), совершенно неверно приписывая происхождение этой породе действию подземного огня.

По Траутшольду (1872), хотьковская опока есть порода небольшого удельного веса, ве что имеет как кремнистый туф, состоящий из водного кремнезема, глины, глауконита и слюды. Она содержит фауну ниспераров и других двусторон, а в пустотах иногда — гроздь халцедона.

Подтверждая мнение Трауэншльда о составе хотьковской опоки, С. Н. Никитин (1888), однако, не называет ее туфом. «Я более чем склонен предполагать, что самая опока была также некогда мелом и образовалась из него тем же процессом метаморфизации, который образовал из верхних частей мела так называемые меловые мергели Орловской, Спбирской и других губерний меловой полосы России, породу, в которой в некоторых местностях наблюдается также полное отсутствие углекислой извести, как и в хотьковской опоке, сходной с нею вполне по ее внешнему виду и химическому составу» (стр. 33).

Макроскопическое описание опоковидных песчаников из сел. Пиньольского и Благодня на р. Орлице (40 км на запад-юго-западе г. Орла) было проведено П. Н. Чирвинским (1904). По внешнему виду порода имеет желтовато-серый цвет, рыхлая, слоистая, местами в ней заметны скопления песчанистой охры и графия, встречаются крепкие стекловатые участки. Под микроскопом видно, что порода состоит из угловатых осколков кварца, листочков мушкетита, зерен разложившегося глаукоконита и множества шариков так называемой аморфной кремнекислоты. Реже встречаются известковые и глинистые частицы и кремневые обломки губок.

«Особый интерес, — писал П. Н. Чирвинский, — представляют шарики кремнекислоты. Их диаметр близок к 0,01 мм. Они то лежат свободно, то сростаются по несколько, иногда в виде цепочки, выполняющей канал синкул, иногда же пристают к поверхности кластического кварца в виде агломерата». Двупреломление их слабое, строение лучистое, удлинение волокон положительное, что указывает на лесситит. При больших увеличениях по внешнему краю шариков заметна зубчатость, иногда — шестиугольное очертание. П. Н. Чирвинский считает, что во внешней части шариков, кроме итл лесситита, содержится опал, который и придает округлость уже окристаллизовавшемуся ядру.

В заключение П. Н. Чирвинский указывает, что источником SiO₂ для образования этих шариков были губки. Возраст песчаников меловой.

У сел. Бужонка и Радзеты на Десне, ниже Новгород-Северья, маастрихтский мел покрывается опоками, которые раньше считались третичными, а в 1941 г. Н. Т. Зонов отнес их к хоперскому горизонту. На этих опоках залегает палеогеновый фосфоритный конгломерат, цементом которого является также опока. В 1915 г. Я. В. Самойлов опубликовал заметку о результатах изучения этих опок. Вследствие исключительного господства в этой породе остатков кремневых губок, Я. В. Самойлов назвал ее спонголитом и отметил при этом ее сходство с французскими гезами, описанными Кабе. Цементирует опоку водный кремнезем; в значительном количестве в породе встречаются зерна кластического кварца и зеленые зерна глаукоконита.

Основываясь на том, что в современных осадках содержание синкул кремневых губок, несмотря на их широкое распространение, редко превышает 20%, Я. В. Самойлов заключает, что обилие остатков синкул губок в спонголитах обусловлено дальнейшим изменением осадка в процессе образования породы. Эбб, по его мнению, подтверждается еще тем, что содержание воды и кремнезема современных синкул губок значительно выше, чем в ископаемых. Исходным материалом, который служил для образования опалового цемента в опоке, были диатомовые водоросли и радиолярии.

Среди опок Я. В. Самойлов различал две разновидности — рыхлую, светлую, и твердую, темную. В шлифе обе эти разновидности имеют одинаковый состав, но в химическом отношении они существенно различаются. Рыхлая опока отличается от твердой меньшим содержанием общего кремнезема, значительно меньшим содержанием кремнезема, растворимого в едком

квали (24,05% SiO_2 в рыхлой и 70,73% SiO_2 в твердой опоке), и повышенным содержанием глинозема (9,5% Al_2O_3 в рыхлой и 2,0% Al_2O_3 в твердой). На этом основании Я. В. Самойлов пришел к выводу, что рыхлая опока представляет собой выветрелую разновидность твердой и что выветривание опок выражается в явном выносе из них кремнезема и в соответствующем возрастании содержания алюмосиликатов.

Эти выводы Я. В. Самойлова не убедительны. Различие в химическом составе и в твердости опок могло быть и до начала выветривания. Никакие же структурные признаки выноса кремнезема из опок в процессе их выветривания Я. В. Самойлов не приводит. Впрочем, в одной из своих последних работ совместно с Е. В. Рожковой он писал: «Наши первоначальные представления о соотношении свежих и выветрелых опок, описанных на юге в нашем распоряжении недостаточный фактический материал, должны были в дальнейшем претерпеть сильные изменения. Агентом химического выветривания опок является масса вообще должна в достаточной мере сопротивляться, разве только в некоторых случаях может осуществляться вымывание аморфной кремневой кислоты» (Самойлов и Рожкова, 1925, стр. 47). Этим самым Я. В. Самойлов признал ошибочность своего прежнего взгляда на происхождение рыхлых опок путем выветривания и выноса кремнезема из твердых опоклистых пород.

Я. В. Самойлов и Е. В. Рожкова (1925) изучали трещины из дор. Коропова Жидринского района Калужской обл. Основная масса трещина, по их наблюдениям, сложена из мелких округлых телец, имеющих около 0,0025 мм в диаметре, не действующих на поляризованный свет. В трещине рассеяны кластические зерна кварца и полевого шпата, а также глинозита. Последний иногда замещает зерна полевого шпата, или обрывает зерна кварца. Из органических остатков изредка встречаются мельчайшие обломки игел губок, каналы которых, в большинстве случаев, вымощены глаукозитом. Авторы довольно подробно устанавливают на вопросах генезиса трещин и путем косвенных соображений приходят к выводу, что первоначально эти породы представляли собой диатомовые или:

Добужский трепел, по данным Е. М. Ливневского (1929), имеет такой же состав, как и кореновский. Кроме спикул губок, в нем обнаружены раковины фораминифер и скелеты радиолярии. Последние сложены из опаловых шариков, т. е. являются метаморфизованными образованиями. Согласно с Я. В. Самойловым и Е. В. Рожковой, что добужский трепел первоначально представлял собой диатомовый ил. Е. М. Ливневский добавляет, что магкость или рыхлость трепелов связана с процессом удаления из них извести.

Д. С. Белякин и Л. М. Куприянова (1936) определили показатели преобладания опаловых зернышек брянского трепела с Чуркиной горы — 1,4783 и жидринского трепела — 1,4963.

А. Д. Архангельский (1936) связывал накопление кремнистых пород с развитием выветривания на континентах. Глубокое выветривание алюмосиликатных пород приводит к раздельной миграции и накоплению соединений алюминия, кремния и железа chiefly на суше, частью в море. Если известно соотношение соединений одного из этих элементов, то где-то в недалеком соседстве должны были отдаваться и остальные. Так, франкским боксит-шамотным рудам Урала отвечают кремнистые отложения того же возраста на Тимане: нижний карбон Подмосквитского бассейна богат кремнями, а в озерных отложениях этого же возраста известны железные руды и бокситы.

Однако для верхнемеловых и палеоценовых кремнистых отложений пока не известны ни бокситы, ни железные руды. «В отношении мезозойских и третичных кремнистых пород. — писал А. Д. Архангельский

(1936, стр. 872), — у нас нет никаких определенных указаний на терригенно-химическое происхождение их. Наоборот, обилие остатков кремневых организмов во многих из них заставляет думать, что главным фактором литогенеза в данном случае были организмы. . . Думаю, однако, — писал он далее, — что терригенно-химический кремнезем и здесь играет некоторую роль».

Вулканогенный источник кремнезема А. Д. Архангельский считал возможным только для вулканических районов: «Что касается, наконец, участия в образовании кремнистых пород гальмиролиза, то, по-моему, в настоящий момент все разговоры об этом относятся к области чистейших, ничем не обоснованных предположений» (1936, стр. 866).

Большую роль гальмиролизу, особенно в области происхождения глауконита, придает Л. В. Пустовалов (1940), хотя обоснование им этого процесса, действительно, не выходило за пределы чистейших, ничем не обоснованных предположений.

Сведения о химическом составе и гидравлических активностях мелочных трепелов, опок и кремнеземистых глин содержится в работах П. В. Самойлова и Е. В. Рожковой (1925), Е. М. Янцковского (1929), Д. С. Белякина и Л. М. Куприяновой (1936), В. Асенова (1932), Н. В. Фроловой (1939), Е. В. Рожковой и Б. Воронкова (1934), А. Т. Пяновой (1936).

К. В. Васильев и В. С. Веселовский (1936) на основании рентгеновского анализа показали, что опок трепелов и опок представляет α -критобаллит, размеры кристалликов которого варьируют от $5 \cdot 10^{-6}$ до 10^{-4} см.

Б. Классификация и номенклатура

Аутигенный кремнезем распространен во всех ярусах меловой системы и находится в разнообразных формах. Сюда относятся спонголиты в гезы сеноман, опоки и трепелы турона, коньяка, сантона и маастрихта, кремни турона, коньяка и кампана и, наконец, радиолариевые глины и кремнеземистые алевроиты сантона. Прежде всего необходимо условиться о применении некоторых терминов.

Согласно предложению Б. Мотьева (1904), трепелом в нашей работе называется рыхлая, растирающаяся пальцами порода, состоящая из тонкопорошкового опала, в котором органических остатков мало, или они совсем отсутствуют. В трепеле может содержаться до 50% неопаловых примесей: песка, глины или карбонатных частей.

Е. В. Рожкова (1929) пыталась сузить это понятие. Она считала трепелом только те его разновидности, которые имеют объемный вес в куске, в пересчете на сухое вещество (скелет), меньше единицы. Это ограничение в некоторой степени было в согласии с требованиями промышленности, которая нуждалась в легких сырьевых материалах как термозоляционном сырье. Однако промышленность стала больше интересоваться объемом весом молотого трепела, так как объемный вес его скелета сильно меняется от вторичных процессов вымачивания, не везде связан с количеством опалового кремнезема и не всегда соответствует термозоляционным качествам молотого материала. Кроме того, такие рыхлые трепелы, как хотьковские, вследствие их большого объемного веса (1,2—1,3), приходилось относить к опокам, что расходилось с обычными представлениями об этих породах. Поэтому суженное понятие трепела не получило широкого распространения, да и сама Е. В. Рожкова (1945) в одной из своих новых работ этой номенклатурой уже не пользуется.

Оп о к и называется твердая порода, состоящая из микропористой опаловой массы, среди которой в небольшом количестве могут присут-

ствовать органические остатки. Опoкa легко чертится ножом, но не растирается пальцами. Количество неопаловых примесей в ней может достигать 50%. От гeзa опoкa отдичается отсутствием или малым содержанием халцедона и спиккут губок.

Гe з ы, согласно Каве (Сауеих, 1923, стр. 256 и 280), это породы, состоящие из опала и халцедона, с примесью зерен глаукогнита, остатков губок, радиолярий и диатомей. Среди кремневых органических остатков преобладают губки, реже встречаются диатомеи и совсем редко — радиолярии.

С п o и г o д и т o м называется твердая порода, состоящая преимущественно из спиккут кремневых губок или их опаловых и халцедоновых неоморфов. В противоположность этому термину, для рыхлой породы такого же состава удобно применять выражение с л o н г и т.

К р e м н и — конкреционные или пластовые образования и выполнения трещин, твердые (чертят стекло). Обычно они состоят из кварца и халцедона, редко из опала или с примесью опала.

Описанные породы представляют собой образования свободного аутигенного кремнезема. Они могут быть объединены в четыре группы:

1. Пластовые опаловые породы — опoкa и трещель.
2. Пластовые опалово-халцедоновые породы — гe з ы и спонголиты.
3. Конкреционные кварцево-халцедоновые и опаловые породы — кремни.

4. Кварцево-халцедоновые выполнения трещин.

Кроме того, свободный аутигенный кремнезем находится в составе цемента или второстепенной примеси многих других пород — как мергеля, песчаники и глины.

По Днестру известны пластовые меловые кремни, но мы их здесь не рассматриваем.

Связанный аутигенный кремнезем входит в состав аутигенных силикатов — глаукогнита, гидрослюд, монтмориллонита, галлуанита и цеолитов.

В. Кремни, их состав и распространение

По своему составу меловые кремни делятся на опаловые и кварцево-халцедоновые.

О п а л о в ы е к р e м н и встречаются только в хонерском горизонте. Они имеют вид коротких лезв или конкреций до 50 см в длину и 5—10 см в толщину. Поверхность их шероховатая, цвет серый, излом гладкий раковистый, блеск полуматовый, твердость около 7 (чертят стекло). В шлифе видно, что кремнез состоит из однородной массы опала. Обычно опаловые кремни со всех сторон покрыты белым опаловым порошком, который частью плотно пристал к их поверхности, обуславливая этим ее шероховатость. Кремни залегают в зеленой глине вместе с линзочками белого пластового фосфорита и бурого железняка. В кремнях хонерского горизонта из Вольска встречаются диатомовые водоросли плохой сохранности.

К в а р ц е в о - х а л ц е д о н о в ы е к р e м н и распространены в туровском и копьянском мелу окраин Донбасса и в кампанском и маастрихтском мелу и мергелях во всей впадине. Форма кремней весьма разнообразна, но в то же время довольно характерна, что позволяет выделить следующие виды:

округлые кремни,	неоморфозы,
сучковатые кремни,	кремневые рунава,
палочковидные кремни	полиморфные кремни,
пластинчатые кремни,	кремневые выполнения трещин

Округлые кремни имеют форму эллипсоидов или каравей (фиг. 100), осложненную пережимами, углублениями и многочисленными бугорками или сосновидными отростками. Кремни неправильной формы, но с закругленными отростками, пережимами и углублениями (фиг. 101) относятся тоже к этому виду. Некоторые углубления в них переходят в дыры. Внутри кремней встречаются пустоты, выполненные чаще мелом, а иногда трепелом.

Сучковатые кремни сходны с округлыми, отличаясь лишь наличием полых отростков, сходных с сучками (фиг. 102).

Фиг. 100. Округлая кремневая конкреция. Турин, р. Крынка

Палочковидные или пальцевидные кремни внешне, действительно, напоминают палочки или пальцы (фиг. 103). Диаметр их варьирует от 1 мм до 2—3 см, длина 5—30 см. Палочки бывают прямые и изогнутые. На некоторых палочковидных кремнях наблюдались штриховка, напоминающая стилолитовую (фиг. 104).

К этой же группе принадлежат не связанные с организмами корневидные отростки, или ризолиты, которые обычно наблюдаются при налегании мергелей или опок на мел.

Пластинчатые, или ваннчатые, кремни имеют толщину от 0,5 до 3 см, а площадь — до нескольких квадратных метров или даже километров. Пластинки кремни как сверху, так и снизу иногда бывают покрыты бугорками или отростками различной величины и формы, а также несут следы диагенетических трещин и ходов аморфных животных. Такие пластинчатые кремни наблюдались в туринско-коньянском мелу Краматорска и Славянска (фиг. 105), р. Крынка и в сантовско-камиванском мелу севернее Белгорода. Пластинчатые кремни залегают всегда согласно с направлением слоистости.

Псевдоморфозы кремней весьма разнообразны. Они подразделяются на псевдоморфозы выщелачивания и псевдоморфозы замещения. По своему составу как те, так и другие могут быть опаловыми или кварцево-халцедоновыми.

Весьма часто кремнезем выводит полости раковин моллюсков и морских ежей, а также микроскопические пустотки раковин форамини-

фер. При этом происходит не только пассивное выполнение полостей, но и замещение попавшего в них материала. Реже наблюдаются кристаллики кварца, выстилающие поры, или пленки халцедона, выстилающие стенки этих пор.

Фиг. 101. Кремневая конкреция неправильной формы, с закругленными отрезками. Турон, г. Славянок

Как правило, всеядноморфозы выполнения состоят из смеси халцедона и кварца, в немногих случаях — из опала. Последний обычно выполняет полости фораминифер.

Фиг. 102. Силицистая конкреция зонированная. Кавказ, г. Дербент

Кремнезем нередко замещает органические остатки и различные минеральные тела. При этом древесина, как правило, замещается опалом, а кальцит — халцедоном. Замещению халцедоном подвергаются как

крупные, так и мелкие раковины, без особого разбора. В некоторых случаях (мел Брянского и Славянского) гравитально крупными обломки раковин инодермов превращены в халцедон, в то время как мелкие кальцитовые образования — фораминиферы и кокколиты — остались неокремнелыми.

Фиг. 103. Палочковидные кремни со следами ходов илоидов. Кошляк, г. Славянский

А — кремни с вкраплениями и следами углублений и раковин; Б — кремни с вкраплениями и следами углублений

Фиг. 104. Палочковидные кремни с вертикальной штриховкой. Нат. вел.

Почти все кремневые конкреции образовались путем замещения известковых частиц халцедоном, при одновременном выполнении пор между ними опалом, кварцем или халцедоном. Их можно считать метасоматическими, но нельзя назвать псевдоморфозами, так как они не воспроизводят какую-либо определенную форму.

Кремневые рукава соединяют отдельные слои кремневых коаглюлятов. Форма их рукавообразная, удлиненно-округлая, иногда

Фиг. 105. Плитка кремня со следами ходов илодных животных.
Турон, г. Славянск

Фиг. 106. Колломорфный подтрепельный кремнь. Маастрихт, р. Крына

уплощенная, напоминающая выполинения трещин. Размеры кремневых рукавов обычно таковы: ширина 5—10 см, длина 0,7—1,0 м и, редко,

до 1,5 м. Цвет кремней с поверхности серый или светлосерый, внутри черный. В обломках кремневые рукава не отличаются от обломков тех кремней, которые они соединяют. Вероятно, и происхождение этих двух видов кремней одинаковое.

Колломорфные кремни залегают в основании трепелов на южной окраине Донбасса, вследствие чего их называют также подтрепельными. Поверхность их испещрена многочисленными резкими трещинами, напосминаящими трещины высушавшей пластичной глины. Форма трещин чаще неправильная (фиг. 106). Изредка встречаются и хорошо образованные полигональные призмы (фиг. 107), похожие на базальтовые отделиности, но отличающиеся от них малыми размерами. Форма колломорфных кремней неправильная. Размеры их различные — от нескольких сантиметров до 0,8 м в диаметре. Часто они сростаются вместе.

Фиг. 107. Колломорфный подтрепельный кремней с полигональными призмами. Мавстрихт, р. Крынка

образуя кавернозную кремневую плиту. Состав плиты и кремней кварцево-халцедоновый. Изредка в кремнях встречаются следы спикул губок и окварцованные раковины фораминифер.

Среди лесков холерского горизонта в Рыльском районе встречаются своеобразные шаровидные или округлые кремни, разбитые трещинами подобно септарий (фиг. 108). Цвет их желтовато-серый, состав — окисло-халцедоновый.

Трещинные кремни образовались путем выпошения кремнеземом вертикальных или наклонных трещин в мезу. Такие кремни наблюдались среди коньякского ясла вблизи Славянска. Цвет этих кремней желтый или светложелтый, чем они резко отличаются от прочих типов кремневых образований и легко распознаются даже среди обломков в осеях и в аллювии балок. Ширина трещин, выполненных кремнем, 0,3—0,6 м, длина и глубина — до нескольких десятков метров.

Распространены восемь видов кремней можно объединить в три группы. Первая группа включает шесть первых видов кремневых образований — округлые, сумчатые, палочковидные, пластинчатые, рукавообразные и псевдоморфозы. Границы между этими видами не всегда резкие. Общими признаками для них являются: черный цвет, образование путем замеще-

ния меда (что будет показано ниже) и, обычно, присутствие белой корочки. Их будем называть в дальнейшем группой черных кремней.

Группа изоморфных кремней и группа кремневых выделений трещин включают пока по одному виду кремней тех же наименований.

Встречаются еще светлые кремнистые или кремнеземистые образования разнообразной формы. Они имеют вид паучок, рваных, округлых стяжений, а иногда образуют целые слиты. Твердость их невелика, нередко они совсем рыхлые. Возможно, что эти кремнистые образования представляют собой недоразвитые виды из группы черных кремней.

Наиболее широкое распространение имеет группа черных кремней, поэтому рассмотрим ее более подробно.

Цвет кремней с поверхности темносерый, до белого, на изломе обычно темносерый, иногда светосерый или желтый, часто неоднородно-пятнистый. В некоторых кремнях на темной фине выделяются более светлые участки или белые крапинки. После прокаливания органическое вещество, обуславливающее цвет кремней, выгорает и они становятся белыми или светлеют, оставаясь окрашенными окислами железа. Светлые участки, белые крапинки и белая корочка кремней отличаются меньшей пористостью и соответственно меньшим содержанием органического вещества, а также присутствием оняла и, иногда, кальцита.

Поверхность округлых и сучковатых кремней часто бывает покрыта белой корочкой, которая иногда покрывает подсти и внутри кремней. Толщина ее варьирует от долей миллиметра до нескольких сантиметров, обычно она тоньше на выпуклостях и толще в углублениях. Низом белой корочки раковинистый, поверхность матовая, твердость всегда меньше, чем основной массы серого кремня. Иногда встречаются две или три светлые корочки, которые в таком случае составляют гамму переходов по твердости, цвету и составу от внутренней части кремня к его поверхности. Иногда встречаются кремни, состоящие целиком из такой же породы, как и белая корочка.

Кремни, распространенные в меде, имеют с лим резкую грань, но те, которые встречаются в камбачских кремнеземистых мергелях, связаны с ними непрерывными переходами. Поверхность некоторых кремней, встречающихся в меде, покрыта слабо заметной сеткой (см. фиг. 100), аналогичной той, которая обнаруживается в некоторых рваностях меда при их проделении (см. фиг. 98).

В шлифах видно, что кремни состоят из микрозернистого ровновного агрегата кварца и халцедона. Размеры зернышек этого агрегата обычно меньше 0,01 мм и поэтому отличить кварц от халцедона в большинстве случаев не удается. Иногда встречаются участки с хромитом

Фиг. 108. Кремневая сепария из хохерского горизонта. Рымск

розетками халцедона или выделениями мозаичного кварца. Из органических остатков можно заметить плохо сохранившиеся окварцованные раковины фораминифер и опаловые спикулы губок. Последние большей частью растворены, а оставшиеся пустоты заполнены халцедоном. Чаще сохраняются опаловые псевдоморфозы выполнения каналов спикул губок.

В шлифе, изготовленном из черного кремня с белыми крапинками, видно, что черная масса состоит из микрозернистого агрегата халцедона, а светлые крапинки — из опала. При рассматривании шлифа в простом проходящем свете халцедон, вследствие своей прозрачности, выглядит

Фиг. 109. Микрофотография шлифа черного кремня с белыми пятнами и точками. Темное — опал, светлое — халцедон; среди масс халцедона видны следы растворившихся спикул губок и выполненные опалом их каналы. Коньяк, р. Крынка, совхоз № 5. Ув. 40, без анализатора

светлым, а опал, как непрозрачный вследствие микропористости, — черным (фиг. 109). В массе кремня можно заметить следы от растворившихся спикул губок, выполненные то опалом, то халцедоном. От большинства спикул сохранились только опаловые выполнения их каналов.

Раковины фораминифер при окремнении настолько сильно перекристаллизованы, что различаются с большим трудом и далеко не всегда. В тех случаях, когда их полости выполнены опалом, они видны хорошо и тогда можно обнаружить, что количество их остатков в кремне и в окружающей породе по объему одинаково.

Органические остатки сохранились гораздо лучше в белой корочке или в белых крапинках, чем в основной кремневой массе. В шлифе из белой корочки видны кальцитовые раковины фораминифер, призма инопералом и обломки других раковин, со всеми их переходами в сплошную халцедоновую массу, в которой только изредка различаются следы организов. В белой корочке полости раковин фораминифер обычно выложены опалом, а пустоты от растворившихся спикул губок — то опалом, то халцедоном (фиг. 110).

Граница между белой корочкой и основной массой кремня по внешнему виду вполне отчетливая. В шлифе она менее резкая (фиг. 111),

и, в зависимости от состава мела, -- разнообразная. Отсутствие реактивности обуславливается тем, что различные элементы мела по-разному поддаются

Фиг. 110. Микрофотография шлифа белой корочки кремня. В опаловой массе видно обильное остаточное спилулы губок, призматические и фораминыфер, замещенные залезином. Нольки, р. Крымск, союз № 5. Ув. 46, без анализатора

Фиг. 111. Микрофотография перехода черного кремня в белую корочку Сестлюк -- кварцево-халцедоновая масса, черное -- непрозрачные белки корочки, состоящая из шпала с примесью кальцита. Сянтоиско-камчанские слои, Белгород. Ув. 46, без анализатора

окремнению. Легче окремневают кокколиты, пористый Ундальцит и спилулы губок, труднее поддаются окремнению раковины фораминыфер и двусторон.

Относительно происхождения белой корочки кремней имеются разные взгляды. Еще И. Брыков по поводу выветривания кремней и окисления содержащегося в них органического вещества писал: «Таковому медленному стиранию животной материи должно прийтись более или менее скорое разрушение кремня на воздухе, от коего поверхность его делается бледнее, непрозрачнее в ломе. Однакож такое изменение цвета не надобно смешивать с белою коркою, кремнем покрывающею, как с остатком мелового слоя, в котором кремнь заключен был» (1838, стр. 25). Тленхофел (1936) и Шварц (Schwarz, 1938), конечно, не читали работы И. Брыкова и 100 лет спустя после ее опубликования высказали мнение,

Фиг. 112. Поверхность янтаря кремня со следами долов ледяных животных.
(Урум, Сибирский. Пат. 1911)

что белая корочка на кремнях есть результат раскремнения. В действительности же, в белой корочке присутствуют раковины фораминифер и моллюсков с присутствием их строением кальцитовых скелетов. Отсюда ясно, что считать эту корочку продуктом раскремнения равносильно допущению воскресения из мертвых.

Наблюдения И. Брыкова, М. С. Швецова (1948) и мои микроскопические исследования позволяют считать, что белая корочка на целых кремнях представляет собой недокремненный мел или известняк. Ее, конечно, не следует смешивать со светлой корочкой выветривания, которая наблюдается на обломках кремней и прощипает в их трещины. Осветление изворности кремней при выветривании происходит в результате окисления органического вещества, на что указывал уже И. Брыков (1838).

В кремнях из кампанских мергелей окрестности Донбасса сохранилось огромное количество свикул кремневых губок, однолучевых и шестилучевых. В самом мергеле свикулы редки, но отпечатков их осталось много. Эти кремни называют «роговики», описанные Г. А. Радкевичем

Фиг. 113. Частично та же поверхность, что на фиг. 112, зарисовки

Фиг. 114. Кремневая конкреция с окремнелыми ходами, сохранившимися в виде валиков и бугорков. Коляки, Славянск

(1889) из селомала Подольи, отличаюсь от них наличием содержанием явным в шлифе шариков опала.

На органических остатках в кремнях следует еще отметить следы ходов илодных животных. Эти следы имеют вид округлых углублений или бугорков, канавок или валиков на поверхности кремней. В канавках и на валиках заметны поперечные полуокружности, которые получились в результате неравномерного продвижения червя внутри ила, впоследствии окремневшего (фиг. 112 и 113). Некоторые ходы подверглись окрем-

нению очень сильно и поэтому выступают на поверхности кремней в виде стержней или валиков весьма отчетливо (фиг. 105 и 114).

Имеющиеся в кремнях канавки и углубления (фиг. 115 и 116) на первый взгляд производят впечатление следов действия камнеточцев. Однако ряд признаков указывает, что это не так. Прежде всего, поверхность стеклок у этих углублений обычно шероховатая, в то время как камнеточцы делают ее гладкой. Затем, направление их идет часто не внутрь массы кремня, а параллельно или немного косо к его поверхности. Наконец, величина углублений обычно мала для укрытия камнеточца от хищников.

Эти факты, а особенно образование валиков или стержней на поверхности кремней, указывают на то, что мел, который подвергся окремнению,

Фиг. 115. Кремневая конкреция с радиальными ходами, обнаруженными в виде выщипов. Копилки, Славянец

первоначально был изрыт иловыми животными, оставившими в своих ходах и энкерментах разнохарактерные органические вещества. Одни из этих веществ способствовали осаждению кремнезема, или окремнению, в присутствии других, напротив, мел поддавался окремнению с трудом, даже если он находился в зоне образования кремневой конкреции. Таким образом, следы ходов иловых животных на кремнях или внутри их — это результат избирательного окремнения мела в зависимости от характера органического вещества, оставленного илодами.

Внутри кремней ходы иловых, как правило, не видны совершенно, но иногда, напротив, сохраняются более отчетливо, чем снаружи (фиг. 117). Следы таких же ходов иловых встречаются на поверхности некоторых плиток (фиг. 118), а также во вмещающем их мелу, после его приывления.

Особенно отчетливые и разнообразные следы ходов иловых животных имеются в коньякских и, частью, в туровских кремнях окрестностей Славянска и Краматорска. Часто эти ходы гораздо лучше видны в кремне, чем в проявленном вмещающем его мелу (см. фиг. 103, 105, 113, 114—118). Комплекс иловых животных в различных стратиграфических горизон-

тах мела различен. Это позволяет геологу в поле быстро определять тот или иной горизонт даже по обломкам кремней

Фиг. 116. Кремневые конкреции со слабо выраженными ходами в поперечном и продольном. Турец, Славинск

Сучковатые кремни встречаются в мамоньем меду около г. Владуек. Сучки имеют диаметр до 2 см и выступают над поверхностью кремня

Фиг. 117. Неокремневые ходы излодов внутри кремневой конкреции, вид сверху; белое — опал, черное — халцедон. Кошняк, Славинск

на 2—4 см (см. фиг. 102). Внутри сучки полые, причем эта трубчатая полость заходит глубоко в массу кремня, а нередко пронизывает его насквозь, переходя в сучок на другой стороне конкреции.

Кремни с полыми сучками были описаны Ветцелем (Wetzell, 1937) из кампанского мела северной Германии. Происхождение этих сучков для Ветцеля осталось загадочным.

После промывания вмещающего мела, в нем обнаружались ходы влоядов, имеющие такой же диаметр, как и полости сучков. Сучки кремня переходят в эти ходы, пронизывающие мел. Отсюда очевидно, что трубчатые полости в сучках — это неокремненные внутренние части ходов влоядных животных, а сами сучки — кремневые наружные части тех же ходов.

Фиг. 118. Поверхность плитки кремня со следями таких же ходов, как на фиг. 117, вид сбоку. Кольки, Славянка. Нат. вел.

Из минеральных включений в кремнях следует отметить зерна зеленого глаукогнита, песчанки кварца, конкреции фосфорита и рассеянные сульфиды железа. Часть последних представляет собой явные псевдоморфозы по сингулам кремневых губок. В просвечивающей массе некоторых кремней видна тончайшая ажурная сетка иригиларованных спикул шестилучевых губок. При выветривании от сульфидов остаются гидроксиды железа, а иногда длиноволокнистый гипс.

Химический состав округлых кремней из Краматорска, по данным С. А. Водкова, приведен в табл. 86.

Таблица 86

Химический состав округлых кремней

Возраст	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	R ₂ O	SO ₂	Потери при пром.	Сумма
Сп	96,34	0,87	1,16	0,39	0,17	0,16	0,05	0,97	100,11
Ta—Cn	95,62	1,08	2,47	0,36	0,38	0,42	0,05	0,46	100,54
Ta	96,88	0,44	1,00	0,36	0,20	0,03	0,03	0,98	99,92

Сравнивая состав кремней с составом вмещающего их мела (табл. 40), нетрудно видеть, что при окремнении мела происходит почти полное выщелачивание карбонатов кремнеземом. В то же время в кремнях наблю-

Фиг. 119. Округлые и пластинчатые кремни, сгруппированные в прослой: верхние два прослоя соединены кремневым рукавом. Туронский мел, Краматорск

дается значительная концентрация окислов алюминия и железа, примерно в 5-7 раз большая, чем в меле, а если исходить из объема пород,

Фиг. 120. Прослой кремней и отдельные кремни в коньянском меле. Краматорск

то в 10 раз большая. При окремнении мела, наряду с замещением карбонатных частиц, происходило и заполнение кремнеземом промежутков между ними.

Условия залегания кремней вполне характерны. Кремневые конкреции всюду располагаются в ряды, параллельные плоскостям напластования (фиг. 119 и 120), и лишь изредка встречаются отдельные, рассеянные кремни. Последнее залегание кремней отмечалось многими исследова-

дователями. Слои кремней часто простираются на десятки километров. Еще Г. С. Буренин (1926) обратил внимание на то, что прослоек кремней, известный в основании кампанского яруса в Черыганской области, является хорошим маркирующим горизонтом при бурениях на воду. В Перекопке этот прослоек кремней был встречен на глубине 800 м. Приведенные факты определенно говорят против эмпирического происхождения этих кремней.

Кремни чаще всего встречаются в чистых мелах, сравнительно редко в мергелях, еще реже в трепелах и опоках, а в глинах и песках совсем редки. Приуроченность кремней к чистым известнякам или доломитовым породам давно известна в литературе (Бориски, 1867; Твонхофел, 1936). Интересно отметить, что в толщах мела того или иного района большая часть кремней обычно приурочена к менее чистым его разностям — либо содержащим больше кварцевого песка, либо отличающимся сползованным ракови моллюсков. Например, по окраинам Доббаса кремни чаще встречаются в меду коньянского яруса, чем туронского. Туронский мел в этих местах, как известно, чище коньянского.

Г. Происхождение кремней

Происхождение кремней интересовало многих геологов. История этого вопроса изложена И. Брыковым (1838) в примечаниях к переведенной им книге Тюрена и в монографиях Хансена (Hansen, 1901), Кабе (1929), У. Х. Твонхофела (1936), Н. И. Смирнова (1930) и отчасти в статьях Г. А. Радкевича (1889) и Г. И. Теодоровича (1935).

Появление научно обоснованных теорий происхождения кремней начинаются с середины XVIII столетия, когда М. В. Ломоносов (1763 г.) указал, что кремни образуются путем стигнения рассеянного в окружающих породах кремнезема¹. Голландский геолог Гуттон, опубликовавший свои работы в конце XVIII в., считал, что кремни являются вулканическими образованиями. Хакке в 1806 г. был убежден, что кремни образуются в результате превращения мела. Герард в 1816 г. придерживался этой же точки зрения о происхождении кремней, хотя их состав ему был довольно точно известен. Он установил, что кремневое вещество темных кремней исчезает при прокаливании и представляет собой уголь.

Буклинд в 1817 г. высказал предположение, близкое к воззрениям М. В. Ломоносова, — что кремнезем и мел накапливались совместно, в вязком состоянии, и при отвердении эти два вещества, под действием сил сползания и притяжения, отделились одно от другого.

Леопольд фон Бух в 1828 г. решительно возражал против допущения Хакке о превращении углекислого кальция в кремль. Он считал, что кремни в меду представляют собой окремненные органические остатки, большую часть кораллы. В 1835 г. Фриггаммер (цит. по Хансену, 1901) высказал предположение, что кремнезем для образования кремней произошел из губок, альционарий и других животных, остатки которых сначала накапливались в меду, а позже были растворены, и затем растворяла SiO_2 отвердела и превратилась в кремль.

В том же году Эренберг (цит. по Брыкову, 1838) сообщил об открытии им в кремнях огромного количества разнообразных «инфузорий». Именно эти «инфузории», по его мнению, являлись источниками кремнезема для образования кремней.

Тремя годами позже, в 1838 г., И. Брыков в примечаниях к переводу Тюрена опубликовал новые данные с найденных им в кремнях спикул

¹ М. В. Ломоносов. Сочинения, 1934, т. 7, стр. 238.

губок, «инфузориях» и микроскопических округлых образованиях, которые он называл «яичками». Все эти остатки, по его мнению, дали материал для образования кремней.

В 1847 г. Смит высказал теорию химического осаждения кремнезема из морской воды, органические же остатки, как он полагал, служили лишь ядрами, вокруг которых происходило твердение кремня.

Эти две теории — органического и химического происхождения кремней — в течение столетия своего существования были дополнены и развиты многочисленными исследователями и в настоящее время имеют обилие вариаций. Ниже излагаются только важнейшие вопросы образования кремней.

Первый вопрос — источник кремнезема для образования кремней. И Брыков, Г. А. Радкевич, А. Е. Ферсман, Н. Н. Смирнов и Г. И. Теодорович считают, что концентраторами кремнезема на морском дне были преимущественно кремневые губки. Другие кремневые организмы — радиолярии, диатомы и перидинии — играли при этом второстепенную роль.

Значение различных организмов как концентраторов кремнезема, очевидно, не всегда и не везде было одинаковым. В меловых кремнях Англии в изобилии встречаются в одних скелеты губки, в других — радиолярии, из кремней северной Германии и Франции описано большое количество перидиний или динофлаллел, а также радиолярий и спикул губок (О. Ветцель, 1933).

В наших кремнях содержится обычно немного остатков кремневых организмов, среди них всюду резко преобладают губки. Кроме того, отпечатки отдельных спикул и целых скелетов кремневых губок нередко встречаются во вмещающих кремня породах. Этим подтверждается предположение, что главнейшим источником SiO₂ для образования кремней могли быть кремневые губки.

Хотя, по-видимому, такое объяснение и правильно, однако его нельзя признать достаточным для освещения всей проблемы. Так, например, скопления спикул губок и скелетов радиолярий далеко не всегда сопровождаются образованием кремней, так же как и обилие кремней не всегда сопутствует соответствующее количество остатков кремневых губок.

Второй вопрос — время образования кремней относительно вмещающей их породы. По этому вопросу И. Брыков в 1838 г. писал: «Все удостоверяет нас, что мел и кремень суть современники частью микроскопических, частью больших органических тел, кои мы находим теперь заключенными, или целыми, или по частям, в бывшей некогда жидкой массе мела и в окрепшем состоянии кремня» (стр. 18). Кремневые почки, по мнению И. Брыкова, получались путем «отделения кремнистых частиц от известковых, сообразно степени притягательной силы первых и притяжения, встречаемого ими для своего соединения». В противном случае должны были бы получаться обыкновенные слои кремнистых пород. «Некогда кремни и мел вместе с органической материей составляли жидкую кашину», — писал И. Брыков.

Переводя это на современный язык, можно сказать, что И. Брыков допускал железу стадию твердения кремней и придерживался теории сингенетического их образования — путем стяжения кремнезема, рассеянного в мелу.

Сингенетическое образование кремней подтверждают многие ученые, среди которых следует назвать Г. А. Радкевича (1889), Джемс-Брауна и Хилла (1903), Твенхофела (1936) и Тарра, М. С. Швецова (1942), Г. И. Теодоровича (1935), О. Ветцеля (1933) и В. Ветцеля (1937). В частности, М. С. Швецов, а затем и Г. И. Теодорович указывают, что образование кремней предшествовало доломитизации.

Важнейшими аргументами в пользу сингенетичности кремней являются следующие:

1. Расположение кремневых конкреций согласно слоистости как в платформенных, так и в складчатых областях.

2. Лучшее сохранение естественной формы раковин моллюсков и морских ежей в кремнях, в то время как в окружающей породе эти органические остатки сплюснуты или раздавлены. Это главный аргумент в пользу того, что кремни отвердели до того времени, когда мел претерпел существенную усадку под действием позже накопившихся отложений.

Фиг. 121. Раковина *Inoceramus inconstans* Wood в кремневом ядре и наростах кремня. В этих наростах сохранились гребни роста раковины. Славянск

Запечатлевшиеся в кремнях ходы илоядных животных также менее сплюснуты, чем в окружающей породе.

3. Лучшая сохранность в кремнях некоторых родов макро- и микрофауны (губки, радиолярии, перидиней), тогда как в окружающей породе от них сохранились лишь неясные следы или не осталось даже и следов.

Иногда приводят еще аргументы — что форма кремней в разных слоях различная. Но это явление, как справедливо заметил Л. В. Пустовалов (1940), зависит от характера вмещающей породы. Сучковатые и другие кремни, сохранившие следы ходов илоядов, хорошо иллюстрируют это.

В меловых кремнях Днепровско-Донецкой впадины все эти признаки сингенетичности наблюдаются повсеместно. Особенно следует отметить прекрасную сохранность в кремнях раковин иноцерамов и панцирей морских ежей, которые в окружающем меле обычно сплюснуты или раздавлены. Весьма интересно сохранение в раковинах *Inoceramus inconstans* Wood в шаровидной форме и гребней роста раковины (фиг. 121 и 122), что еще япке ранее не отмечалось.

Наряду с большим количеством кремневых раковин шпорок и морских ежей хорошей сохранности, встречаются более или менее деформированные, слегка сплюснутые формы с раздробленной раковиной (фиг. 123, 124, 125). Эти деформации указывают на то, что затвердевание кремней или кремневатых ядер произошло в плу, но не у его поверхности, а на глубине нескольких метров. Следовательно, эти кремни можно считать образовавшимися во вторую стадию диогенеза.

Это предположение подтверждается фактом отсутствия или наличия малого количества кремневых галек в основании сактона, залегающего на размытой поверхности юньяна в туроне во впадине Дюбаса. В то же время туронско и юньянские кремневые гальки встречаются в изобилии в основании третичных отложений. Отсюда следует вывод, что главная масса туронских и юньянских кремней затвердела во время сактона. Этот вывод, однако, нуждается в подтверждении.

В качестве настоящего защитника сингенетичности черных кремней выступил в последнее время В. Ветцель (1937). Он различает первичные, или раннедиагенетические, и вторичные, или позднедиагенетические, кремни. Первичные кремни окрашены в черный цвет и содержат прекрасно сохранившиеся скелеты морских ежей; вторичные кремни отличаются более светлым, обычно желтоватым цветом. Кремни или роговики,

выделяющиеся в трещинах или образующие пластобразные залежи, не связанные со слоистостью вмещающей породы, В. Ветцель называет третичными.

Вся группа черных кремней из нижнего мела Днепровско-Донецкой впадины совпадает с группой раннедиагенетических образований по номенклатуре Ветцеля. С этим можно согласиться, если ранний диогенез понимать в широком смысле. Дело в том, что в кремнях содержатся такие плотно зацементированные диагенетические минералы, как глаукозит и курсит, которые могли здесь образоваться только до затвердевания кремневых конкреций. Обратное явление — чтобы кремневые конкреции цементировались фосфоритами, никогда не наблюдалось. Отсюда ясно, что черные кремни нижнего мела образовались только до затвердевания в плу, на глубине нескольких метров от его поверхности. Вероятно по этой причине, до сих пор в современных осадках кремни не найдены.

Кремни из кампанских мергелей окраин Дюбаса имеют светловатый и серый цвет, редко они черные. Содержащиеся в них ланциды морских ежей или кремневые ядра последних обычно слегка деформированы. Эти кремни очевидно также образовались в позднюю стадию диогенеза.

Фиг. 122. Раковина *Porospongia (Porospongia)* В о ф д с с кремневыми ядрами. Черные, хорошо сохранившиеся, деформированные формы раковины. Сактонск.

Третий вопрос — доказательство гелевой стадии твердения кремней. Буклянд, Эренберг и Брыков, высказавшие предположение о гелевой стадии, не привели убедительных доказательств ее существования. Почти через 100 лет после этих высказываний В. Зетцель обнаружил в некоторых кремневых ядрах морских ежей трехгранную поверхность, напоминающую строение септарий, трещины высыхания или обезвоживания. Это привело его к убеждению, что кремни первоначально имели вид ступневидных ступок кремнегеля. Такого же мнения придерживаются Твенхофел (1936) и Тарр.

Фиг. 123. Раковина игоцера; тот же экземпляр, что на фиг. 121. Мелкая сетка слегка раздроблена из-за выжимки, происшедшей до окремнения.

В нашем распоряжении имеется большое количество окремневших ядер морских ежей и игоцерамов, в которых тоже видна «трещиноватость затвердевшего студия» (фиг. 125 и 127). Она выражена в виде мелкой сети илилопидных трещин, более крупных борозд и мелких точек. Ширина трещин обычно не более 1 мм, борозд — 2—3 мм. На первый взгляд борозды похожи на ходы являево, но при ближайшем рассмотрении видно, что они сами переходят в илилопидные трещины. Борозды являются главным образом на верхней поверхности кремня, а трещины преимущественно на его боковых поверхностях. Нижняя поверхность обычно гладкая. Все же нет достаточных доказательств существования гелевой стадии кремней, не являющихся ядрами раковин.

В меду Днепро-Донецкой впадины нередко встречаются кремни, которые подтверждают существование гелевой стадии. В коньякском меду на р. Крынке был встречен черный кремнь без белой оболочки, разбитый трещинами, которые по своей форме и размерам напоминают трещины брекчьевого жема. Отдельные части кремня смещены относительно друг друга в вертикальном направлении на 1—8 мм. Края их резкие,

Фиг. 124. Раковина *Inoceramus lamarcki* Park с окремленным ядром, слегка раздавлена. Славянк

Фиг. 125. Слегка раздавленный панцирь морского ежа. Славянк

Фиг. 126. Макушка кремлевого ядра *Inoceramus lamarcki* Park с мелкими клиновидными трещинами. Славянк. Нат. вел.

на стенках трещины видны следы скольжения. Такие же трещины, но с меньшим диапазоном смещения наблюдались в пластинчатых, палочковидных и крупных округлых кремнях (фиг. 128, 129, 130).

Фиг. 127. Раковина *Inoceramus curieri* с окремленным ядром. Поверхность ядра несет бородаз и тонкие клиновидные трещины. Славянка

Фиг. 128. Палочка кремня, разбитая трещиной еще в мягкой обстановке, при давлении; видны также следы ударов шлохных жемчужек. Копьен, Славянка. Нат. вел.

Фиг. 129. Округлый ядрный кремень, разбитый «сбросами» в то время, когда он был в мягком состоянии. Турон, р. Крынка. Нат. вел.

Кроме того, в мягком брекчневидном меду у совхоза № 5 на р. Крынке встречаются кремни, имеющие по бокам вертикальную штриховку (фиг. 104), аналогичную той, которая наблюдается на стилолитах. Эта штриховка обусловлена вертикальным смещением мела при его усевке относительно еще мягкого кремня.

Все эти факты трудно объяснить иначе, как представив, что первоначально кремни были настолько податливы, что даже под действием той незначительной силы, с которой могли давить чешуйки мягкого брекччовидного мела, они раздроблялись, а полученные «обломки» смещались по вертикали относительно друг друга. В другом случае мел при своем вертикальном перемещении относительно кремня оставлял отчетливую штриховку на его мягкой поверхности. Очень возможно, что образование некоторых стилолитов в известняках может быть объяснено неравномерным затвердеванием известкового глина, сопровождавшимся его вертикальной усадкой.

Приведенные факты свидетельствуют только о мягкости кремней в начальной стадии их образования. Это не обязательно должны были быть студневые комья гелей, это могли быть участки мела с повышенным содержанием расплавленного кремнезема, может быть даже в форме кварца и халцедона. Если это так, то болад корочка кремней как раз и являлась такой мягкой стадией их затвердевания. Мягкие белые кремнистые образования и теперь встречаются в плшущем меле, — это недоразвитые кремниевые конкреции.

Кремни на основании маастрихтских трещелов на южной окраине Довбасса и из хоперского горизонта окрестностей Рельсага сохранили более определенные признаки гелевой стадии их затвердевания. На фиг. 106—108 хорошо запечатлена трещиноватость кремней. Как видно, она весьма характерна для высушенного геля или пластичной глины. Вполне понятно, что вывод о гелевой стадии затвердевания этих кремней не может быть распространен на всякие другие кремни.

Четвертый вопрос — стяжение или сегрегация рассеянного кремнезема и метасоматическое замещение мела. Вуклянд и Н. Брыков, высказавшие соображения об образовании кремней путем стяжения рассеянного в гилу кремнезема, ничего не упоминают о возможных при этом процессах замещения им известковых частей. Но уже в те времена Леопольд фон Бух описал случаи окремнения ривинии моллюсков. Он считал, что кремни представляют собой остатки окремнелых организмов, преимущественно мораллов.

Значительно позже Соллас (Sollas, 1873) на основании тщательного микроскопического изучения кремней решительно высказался за образование их путем замещения мела. Он полагал, что главным концентратом кремнезема на морском дне были губки. После их смерти кремнезем растворился и затем перекристаллизовался, замещая конколиты и фираминиферы. Впоследствии эти псевдоморфозы были цементированы добавочным приносом и отложением SiO_2 . Многие последующие геологи подтвердили выводы Солласа.

Черные кремни Двевровско-Донецкой впадины дают богатый материал, на котором можно наблюдать замещение мела кремнеземом. Наоборот,

Фиг. 130. Палочковидный кремень, развитый «сросшимся» в тон кремни, после окремнения чешуи. Турон, р. Брысага. Изд. вкл.

мне не приходилось видеть кремней, в которых не было бы признаков такого замещения. В массе черного кремня, где окремнение произошло наиболее полно, остатков фораминифер сохранилось очень мало и притом большинство их очень плохо различимо. Гораздо больше микроскопических органических остатков сохранилось в белой корочке, которая является переходом от мела к кремню. В ней содержится множество раковин фораминифер и двустворок в различных стадиях окремнения. Не было констатировано случаев, чтобы карбонатные органические остатки замещались опалом. Они замещаются либо кварцем либо халцедоном. Опал выполняет полости раковин некоторых фораминифер и каналы свикул губок (см. фиг. 110).

Фиг. 131. Черный кремень с белой корочкой, обросший пиритом. Турон, Славянск. Нат. вел.

Мед обладает большой пористостью, и если бы окремнение ограничивалось только замещением известковых частиц, то все кремни представляли бы губчатую массу. В действительности они очень плотны и не впитывают воду. Отсюда следует, что при образовании кремней происходило не только замещение известковых частиц кремнеземом, но и дополнительный принос и оседание кремнезема в порах мела или кремня. На основании пористости мела — 40—50% — можно заключить, что количество дополнительно осажденной SiO_2 в кремнях почти равно тому количеству, которое образовалось путем замещения известковых частиц. Вместе с кремнеземом было принесено небольшое количество железа и алюминия.

Пятый вопрос — взаимоотношения черных кремней с другими аутигенными образованиями. Эти взаимоотношения вполне определены. Там, где кремневые конкреции залегают в фосфоритовосных или глауколитовых породах (основание коньякского мела у совхоза № 5 на р. Крынке), они цементируют глауколит и фосфорит, частично замещая их. Замещение фосфорита халцедоном и кварцем наблюдалось также и среди палеозойских фосфоритов Приуралья и Южного Казахстана.

В свою очередь на кремневые образования нарастают конкреции пирита и марказита (фиг. 131) и кристаллы барита (см. фиг. 95). В туронском меле у Райгородка на Северном Долце наросты барита встречены и на пиритовых стяжениях.

Следовательно, кремни образовались в более позднюю стадию диагенеза, чем глауконит и фосфорит, и раньше, чем стижения сульфидов железа и барит. Это указывает на сравнительно позднее образование кремней — вероятно, во вторую стадию диагенеза. Восстановительная среда, необходимая для образования сульфидов, могла возникнуть значительно раньше того, как начали формироваться сульфидные конкреции.

На основании изложенного можно сделать следующие выводы о происхождении меловых кремней Днепровско-Донецкой впадины.

1. Источником материала для образования кремней послужили кремневые или опаловые скелеты различных организмов. В одних случаях преобладали спикулы кремневых губок, в других — диатомы или радиолярии, и в третьих, может быть, — перидиней. Кремни Днепровско-Донецкой впадины образовались главным образом за счет кремневых губок.

2. Кремневым скелетам кремневых организмов после захоронения их в илу растворился, перемещался и концентрировался в определенных участках известкового ила или мела, замещая известковые частицы и заполняя поры между ними.

3. Твердение кремней происходило постепенно, т. е. первоначально «кремни» были мягкие.

4. Подавляющее большинство кремней, встречаемых в меле, именно черные кремни, образовалось в позднюю стадию диагенеза.

5. Желтые или серовато-желтые кремни, залегающие в форме плит или окремислых поверхностей пишущего мела, возникли в раннюю стадию диагенеза. Такая плита известна в Брянке — в основании верхнего турона, и по р. Крылье — в основании сantonа, а также в некоторых местах в Поволжье. Образование таких плит тесно связано с обмелением моря и часто — со смесью карбонатных осадков кремнеземистыми.

6. Подтрепельные кремни Амвросиевки и кремневые сепарии Рыльского образовались, вероятно, тоже в раннюю стадию диагенеза.

7. Желтые кремни, выподняющие вертикальные или наклонные трещины в меле, — самые поздние кремневые образования. Они возникли, вероятно, после поднятия толщи мела над уровнем моря, при участии циркулирующих грунтовых вод.

Д. Спонголиты и гезы

В Днепровско-Донецкой впадине спонголиты и гезы встречаются в основном северо-западной окраины Донбасса — в Каневском районе, Києве и Полтаве, а также в северо-западной окраине Донбасса. Среди них преобладают одно- и шестилучевые спикулы кремневых губок, реже встречаются однолучевые известковые и четырехлучевые кремневые спикулы.

В большинстве случаев спикулы губок растворены, а образовавшиеся пустоты заполнены халцедоном, кварцем и, реже, опалом. Основой капилляров губок, очевидно, еще до их растворения, был частично заволокнен глауконитом или опалом. Цементом гезов являются опал и кварц с халцедоном, в различных соотношениях. Опал местами имеет форму шариков диаметром 7—10 м, которые хорошо видны в шлифе (см фиг. 20). Большая часть опаловых частиц, составляющих цемент гезов, имеет меньше размеры — обычно 2—5 м. Форма их угловатая, близкая к шаровидной. В известковистых гезах и близких к ним по составу кремнеземистых мергелях размеры опаловых частиц, как правило, меньше одного микрона.

Процессы растворения спикул губок распространены очень широко. Это особенно хорошо видно там, где гезы и спонголитовые песчаники залегают в форме конкреций и более или менее крупных стижений и дилл. В таких случаях спикулы губок и их псевдоморфозы находятся в изоби-

для только в твердой конкреции, а в окружающем ее песке или моргале они полностью или почти полностью растворены. Во всяком случае нет никаких оснований полагать, что в окружающей породе спикуд не было, или что их скопления еще на морском дне приняли конкреционную форму. Спикуды губок, скорее всего, накопились слоями более или менее равномерно, но впоследствии их кремнезем был растворен и пересталовен в форме халцедона, кварца или гидбулярного опала.

Кроме кварца, полевых шпатов и других терригенных минералов, в гезах и спонголитах присутствуют обычные зеленые зерна глаукокиста. Наличие последнего в твердой породе указывает, что ее цементация происходила после образования глаукокиста.

Е. Опoki и трепелы

Непрерывные переходы между опоками и трепелами столь часты и быстры, что обе эти разновидности могут наблюдаться в одном куске породы. Кроме того, имеющаяся между ними тесная генетическая связь позволяет рассматривать их совместно.

Окраска трепелов светлосерая или желтовато-серая, иногда с зеленоватым оттенком. Опоки, наоборот, всегда темносерые и только с поверхности обломков, проникая в них на небольшую глубину (от долей миллиметра до нескольких сантиметров), они иногда окрашены, подобно трепелам, в светлые тона. В глубоких буровых скважинах (в неокисленной зоне) как трепелы, так и опоки окрашены одинаково в темносерый цвет. После прокаливания трепелы и опоки также принимают одинаковую желтовато-серую или светлосерую окраску, иногда испещренную черными точками глаукокиста и пятнами или хлопьями гидроксидной железа (окислившихся сульфидов). Темная окраска опок определяется примесью органического вещества, которое выгорает при прокаливании или окисляется при выветривании. В условиях выветривания, в зависимости от водонепроницаемости или твердости пород, органическое вещество окисляется неравномерно, что и обуславливает пятнистый вид опок, наблюдающийся в обнажениях. По этой причине трепелы окисленных зон более светлые, чем опоки.

Твердость трепелов небольшая — они растираются пальцами и легко стираются ножом, особенно во влажном состоянии. Опоки отличаются большой твердостью — они не размокают в воде и не растираются пальцами, но чертятся ножом. Надом тех и других раковинистый. Они жадно впитывают воду и поэтому сильно прилипают к языку.

Объемный вес трепела в куске, при пересчете на абсолютно сухое вещество, или так называемый объемный вес скелета, обычно варьирует в пределах от 0,8 до 1,4 и зависит от количества опала, степени пористости породы, а также от количества и характера примесей. Объемный вес опок обычно выше, чем у трепелов, он колеблется от 1,0 до 1,5. Удельный вес трепелов и опок 2,2—2,4.

В шлифе трепел и опоки имеют одинаковый вид и лишь при тщательном сравнении в трепеле можно заметить волнисто-поллирирующие агрегаты рассеянного глинистого вещества, а на оборванных краях шлифа при большом увеличении видны отдельные частицы опала. Типичная опока или трепел в шлифе представляют собой состоящую из опала однородную массу, среди которой рассеяны зерна терригенного кварца, полевых шпатов, акцессорных минералов, а также зерна глаукокиста, листочки слюды, хлопья гидроксидной железа и органические остатки. Последние не составляют сколько-нибудь значительной части породы, а скорее, наоборот, редки. Из них следует назвать раковины радиоларий, рассеянные опаловые спикуды губок или их отпечатки, а в известковистых треп-

пелах — раковины фораминифер, двусторок и кокколиты. Радиолирии довольно часто встречаются в средней части коньякских «нормальных» трепелов Московской обл. Они имеют очень плохую сохранныость и в большинстве случаев превращены в опал или замещены его зернышками. Лишь правильное расположение последних выдает строение скелета бывшего здесь организма. Спиккулы губок и их отпечатки в опоках и трепелах северной окраины Днепровско-Донецкой впадины довольно редки, но на юге Донбасса их много, так что там трепелы местами переходят в спонголиты и гезы.

Все трепелы и опоки изобилуют многочисленными и разнообразными ходами иловидов. Эти ходы плохо заметны в шлифе, но хорошо видны на отполированных пластинках трепела после проявления. Видимость проявленных ходов улучшается в ультрафиолетовом свете. В опоках ходы проявляются хуже, чем в трепелах. Интересно отметить, что ходы одних видов животных, встречающихся в трепелах, превращены в опоку, других ходов этот процесс совсем не коснулся, а третьи — более известковатые, чем основная масса породы. Очевидно, сохранившиеся в ходах органическое вещество различных иловидов по-разному влияло на миграцию и осаждение кремнезема.

Иловидная масса трепела или опоки, вследствие малых размеров слагающих ее частиц, обычно не расчленима в шлифе. В порошковом препарате при больших увеличениях отчетливо видно, что трепел или опока состоит из угловатых, но близких к округлой форме, а иногда и шаровидных частиц опала, имеющих обычно 2—4 μ в диаметре. Встречаются также частицы до 5—6 μ и меньше 1 μ , кроме того, всегда имеются агрегаты опаловых частиц. В препарате еще видны зернышки кварца и глаукогонита, идиотиники мусковита и, редко, кристаллики морденита.

А. Н. Лямина, производившая рентгеноанализ кутейниковских и хотьковских трепелов, подтвердила прежние данные К. В. Васильева и В. С. Веселовского (1936) о том, что опал трепелов представляет собой низкотемпературный кристобалит. Кроме того, во фракции < 1 μ хотьковского трепела А. Н. Ляминой определены гидрослюда и каолинит. Последний был определен также А. И. Цветковым по термограмме.

Химический состав трепелов и опок приведен в табл. 24—27, 29, 44, 45, 48 и 74. На этих таблицах видно, что содержание кремнезема в трепелах чаще всего составляет 75—83%, в опоках 83—90%. Отмученные опаловые частицы фракции 1—5 μ хотьковского трепела содержат 86,6% SiO₂ и 6,3% Al₂O₃. Это значит, что те мельчайшие округлые зерна, которые обычно считают за чистые опаловые, в действительности заключают в себе значительную примесь коллоидальной глины. Этим, вероятно, и объясняется повышенный показатель преломления трепельного опала 1,477—1,480 против чистого опала — 1,45, с тем же содержанием воды.

При рассмотривании порошка трепела в иммерсионной жидкости с показателем преломления 1,48 при больших увеличениях в опаловых частях видны построгоие включения.

Опал, или кристобалит, имеет по сравнению с кварцем рыхлую кристаллическую решетку, чем объясняется его малый удельный вес и низкий показатель преломления. Вероятно по этой же причине опал, как и искусственный кремнезем, обладает сравнительно высокой емкостью обильного поглощения катионов, избирательной адсорбцией различных органических жидкостей и легко разрушается под действием щелочей. Правда, все эти свойства опала могут быть отчасти объяснены его высокой дисперсностью. Даже те, микронных размеров, опаловые частицы трепелов и опок, которые видны под микроскопом, согласно рентгеноанализу, представляют собой агрегаты около 100 штук или больше элементарных

кристалликов кристобалита. Очевидно, опаловые частицы обладают большой внутренней активной поверхностью, что, наряду с рыхлостью кристаллической решетки опала, и обуславливает его малую устойчивость и повышенную реакционную способность. Окончательное разрешение вопроса о том, каков из этих свойств, в какой степени и чем определяется, принадлежит физико-химикам.

Благодаря свойству избирательной адсорбции трепел используется в промышленности для очистки минеральных и пищевых масел, преимущественно для их отбеливания.

Фиг. 132. Диаграмма гидравлической активности верхнеантонских трепелов из Нижнедевичьего района Воронежской обл. Сплошными линиями показано нарастающее количество (в мг) CaO , поглощенной одним граммом трепела за каждое титрование, производившееся через день. Прерывистыми линиями показана SiO_2 (в %), перешедшая в 5%-ную содовую вытяжку

Легкая растворимость опала в щелочах используется для его количественного определения в породах. При этом применяются растворы как одних щелочей, так и соды. Результаты растворения или выщелачивания опалового кремнезема опок, трепелов и кремнеземистых глин содой и одними щелочами приведены выше. Методы определения опала путем растворения в щелочах не отличаются большой точностью, так как при действии содой растворяется не весь опал, а обработка одними щелочами вызывает растворение части кремнезема сидикатов. В последнее время предпочитают вести количественное определение опала при помощи NaOH .

Приведенные выше данные о растворении кремнезема содой получены по методу Комиссии по добавкам (см. «Методы испытания кислых гидравлических добавок», 1931). Один из этих методов используется для определения опала как косвенный. Он известен в литературе под названием «определение гидравлической активности по поглощению извести».

Сущность его состоит в том, что порошок опоки или трепела, помещенный в водный раствор окиси кальция, соединяется с последней, образуя силикат кальция. Так как этот процесс идет очень медленно, то определенное количество окиси кальция производят через сутки, в течение 30 дней. Количество миллиграммов окиси кальция, поглощенной одним граммом породы в таких условиях, называется величиной гидравлической активности, или просто гидравлической активностью, определенной по методу поглощения известки.

Эта величина приблизительно соответствует тем прочностям, которые получаются в результате смешения опоки или трепела с портланд-цементом или известью. Поэтому величина гидравлической активности является важным показателем при оценке опок, трепелов и других пород как гидравлических добавок к известке или портланд-цементу.

В то же время количество известки, поглощенной опокой или трепелом, приблизительно соответствует количеству содержащегося в них опала, а ход этого поглощения отражает степень дисперсности опала. Соотношение между величиной гидравлической активности по методу поглощения известки и количеством кремнезема, растворимого в соде, показано на фиг. 132, составленной миссю по материалам Э. И. Влодковского. Как видно, соотношение этих показателей выдерживается очень хорошо.

Ж. Условия образования трепелов и опок

Для выяснения этой задачи необходимо рассмотреть следующие вопросы:

1) условия концентрации кремнезема в морской воде и в морских впадинах;

2) вторичные перемещения кремнезема;

3) фациальные особенности кремнеземистых осадков.

Кремнезем привносится в море главным образом реками и частично поступает в результате вулканической деятельности, а также золотым путем. Поступающий кремнезем может находиться в молекулярном или коллоидном растворе и в виде мути. Соотношения этих форм кремнезема и их концентрации в различных реках не одинаковы и зависят преимущественно от климата, рельефа местности и скорости течения и от деятельности человека. Воды рек сухих областей, по данным Роя (Roy, 1945), содержат 1—2 мг/л, а влажных — до 40 мг/л растворенного кремнезема.

В связи с тем, что кремнезем оставляет в паровых котлах трудно удаляемую накиль, им заинтересовались гидрохимики. Им известно (Roy, 1945), что растворенный в речных водах кремнезем находится не в коллоидном виде, как предполагали ранее, а в состоянии истинного раствора, скорее всего ионного. Новейшие анализы подтвердили правильность старых данных Кларна в отношении количества растворенного в водах кремнезема.

Поступающий в море растворенный кремнезем усваивается диатомовыми водорослями и другими организмами, которые в особом изобилии живут вблизи устьев рек. В случае недостатка растворенного в воде кремнезема, диатомей способны разлагать каолинит и усваивать заключенную в нем SiO_2 , превращая ее таким образом в биогенный круговорот. Это свойство диатомей было открыто еще Мерреем и недавно подтверждено тщательными поставленными опытами А. П. Виноградова и Е. К. Бойченко (1942). Кроме того, находящиеся в море силикатные частицы, особенно вулканический пепел, подвергаются на морском дне разложению или гальмиролизу и также частью освобождают свой кремнезем.

Далее необходимо иметь в виду, что, кроме накопления органического и неорганического опала в осадках, значительная часть растворен-

ного или коллоидного кремнезема в море связывается с железом и алюминием, образуя аутигенные силикаты — глауконит, монтмориллонит, шамозит, пеоилиты и др. Следовательно, при рассмотрении баланса накопляющегося в морях аутигенного кремнезема нельзя ограничиваться учетом принесен только растворенной его формы, но необходимо принимать во внимание разложение и новообразование силикатов в море.

Так как кремнезем является биогенным элементом, то его содержание в морской воде весьма изменчиво. В поверхностном слое воды теплых морей, на глубине от 0 до 200 м, количество растворенной SiO_2 обычно составляет около 200 $\text{мг}/\text{м}^3$. В летнее время, вследствие развития диатомовой флоры, оно снижается до 50 $\text{мг}/\text{м}^3$, а в холодные сезоны поднимается до 600 $\text{мг}/\text{м}^3$. Волга вблизи своего устья содержит 5000—6000 $\text{мг}/\text{м}^3$ SiO_2 , а морская вода у устья Волги — 1500 $\text{мг}/\text{м}^3$ (Бруевич, 1941).

Фиг. 133. Распределение растворенного кремнезема в водах Каспийского моря (сентябрь 1934 г.), по С. В. Бруевичу (1941). Изолинии показывают содержание SiO_2 в $\text{мг}/\text{м}^3$

На глубинах больше 200 м, где происходит разложение непрерывно падающего сверху отмершего планктона, а потребление растворенной SiO_2 незначительно, концентрация ее резко повышается и на глубине 500—1000 м достигает 4000 $\text{мг}/\text{м}^3$. Это явление концентрации растворенного кремнезема на глубине иллюстрируется данными С. В. Бруевича (1941) по Каспийскому морю (фиг. 133). Многочисленные данные о распределении кремнезема в Атлантическом и Тихом океанах (Книпович, 1938; Харвей, 1933) и в других морях показывают, что во всех водоемах тропических и умеренных широт, где вертикальная циркуляция вод затруднена из-за разного их удельного веса у поверхности и на глубине, наблюдается та же закономерность концентрации растворенного кремнезема на больших глубинах, как и в Каспийском море. Она нарушается в небольшом числе районов, где имеются восходящие течения, которые вносят богатую кремнекислотой и фосфатами воду из глубин на поверхность.

В холодных морях, где, вследствие одинаковой температуры и, соответственно, близкого удельного веса поверхностных и глубинных вод, вертикальная их циркуляция облегчена, — распределение кремниеслоты более равномерно. Так, в Баренцовом море, по данным П. М. Кипловича (1938), содержание растворенной SiO_2 в поверхностных водах составляет: летом около 200 мг, в зимой около 600 мг м^3 , в то время как у дна оно достигает 600—800 мг. м^3 , с незначительными сезонными колебаниями, обратными поверхностным.

Особенно высокие концентрации растворенного кремнезема наблюдаются в морских лазах или в грунтовых растворах, где содержание SiO_2 достигает 46 000 мг. м^3 (Бруевич и Виноградова, 1947). Это самые высокие концентрации и они, повидимому, близки к насыщенности морской воды кремнеземом при pH 8,0. Имеются единичные указания о концентрациях кремнезема до 20 000 мг. м^3 в водах северной части Тихого океана (Uda, 1935).

Растворимость кремнезема в морской воде определяли Ловринг и затем Мур и Майнард. Первый показал, что природная морская вода не осаждают кремнезем из раствора силиката натрия, содержащего 36 мг SiO_2 в литре воды.

Мур и Майнард (Moore and Maynard, 1923) проделали две серии опытов. В первой серии был взят раствор силиката натрия с концентрацией SiO_2 30 мг. л. При добавлении к нему морских солей CaCO_3 и CO_2 получился осадок кремнезема, но после 75 дней в растворе осталось 17,0 мг. л. SiO_2 . Во второй серии был взят дивалентированный водь кремниеслоты, концентрация которой была доведена до 30 мг. л., и затем к нему добавлена морская вода. В этом случае после 75 дней осталось в растворе 12 мг. л. SiO_2 .

Эти данные и результаты, приведенные К. Роем, показывают, что растворение, стабилизация и осаждение кремнезема в пресных и морских водах — очень сложный процесс, многие детали которого остаются неизвестными. В частности, гумусовые воды являются сильными стабилизаторами зелей кремневой кислоты.

Все эти факты, особенно если принять концентрации кремнезема в грунтовых растворах Каспия за равновесные, позволяют сделать вывод, что содержание SiO_2 в речных водах лишь в очень редких случаях достигает величины ее растворимости в морской воде.

Как уже указывалось, в реках только влажных местностей концентрации растворенной SiO_2 превышает 10 мг. л., достигая в единичных случаях 43 мг. л. Сравнивая эти величины с известными максимальными концентрациями SiO_2 в морской воде или в грунтовом растворе, или с данными о его растворимости, можно сделать заключение, что химическое осаждение кремнезема в море и даже в прутьевых частях рек вряд ли может происходить. Ни гидрохимия, ни геология моря еще не дали ни прямых, ни косвенных доказательств химического осаждения кремнезема из раствора морской воды. Если взять для примера Каспийское море, то нетрудно видеть (см. фиг. 133), что в самых глубинных его частях, где имеются максимальные концентрации кремнезема, он не осаждается, а в этих местах накапливаются лишь карбонатные осадки с примесью диатомей.

Однако среди геологов, особенно американцев, очень широко распространена теория химического накопления кремнистых пород. Так, Тленхофф (1936) и Тарр полагают, что реки больших равнин несут сравнительно много растворенного материала и мало взвешенного и поэтому вблизи их устьев в морях накапливают довольно чистые кремнистые и известковые породы. Приносимый реками растворенный кремнезем коагулируется морской водой и частью осаждается вблизи устья, частью размывается далее. Доказательствами такого процесса они считают:

1) быстрое исчезновение кремнезема при внесении его в море.
2) приуроченность наибольшего количества кремнистых накоплений к широким мелким эпиконтинентальным морям, в которых накапливались также известняки, мел и доломиты;

3) парагенезис известковых и кремнистых пород, источником веществ для образования которых в одинаковой мере послужили реки;

4) нахождение обильного накопления кремнистых и известковых пород в соседстве с большими низменностями; и

5) часто ничтожное содержание в породах спикул губок или остатков других кремнистых организмов, которые могли бы образовать столь значительные скопления кремнистых осадков.

Все эти доводы в известной степени правильны, но истолковать их можно совершенно иначе.

Быстрое исчезновение кремнезема при внесении в море вполне может быть объяснено его ассимиляцией планктоном.

Второй и третий доводы очень мало говорят об источнике материала и о его химическом осаждении. Как видно на прилагаемых здесь схемах распространения отложений (фиг. 28, 43, 72), кремнистые осадки везде располагаются между глубоководными известковыми и мелководными песчаными отложениями. Однако эти факты свидетельствуют лишь о том, что источником кремнезема могла быть суша, но совершенно не указывают на способ его осаждения.

Количество кремней, как правило, не находится в соответствии с количеством остатков кремневых губок или других кремневых организмов. Этот факт отмечали многие исследователи, он подтверждается в наших наблюдениях. Здесь необходимо прилить во внимание, что скелетные скелеты организмов очень плохо сохраняются в ископаемом состоянии. Можно привести немало примеров, когда скелеты радиолярий или их отпечатки прекрасно и в изобилии сохранились в фосфоритных конкрециях, в то время как в окружающей породе от них не осталось даже следов. То же самое можно сказать и о конкреционных сеноманских песчанниках северо-западной окраины Донбасса и окрестностей Канева. Следовательно, отсутствие остатков кремнистых организмов в слоях кремней еще не доказывает химического выщелачивания кремнезема из раствора морской воды.

Таким образом, все имеющиеся факты говорят в пользу биогенного осаждения кремнезема в морях, химическое же его накопление не подтверждается ни одним сколько-нибудь бесспорным доводом. Только в случае поступления в море вод с высокими концентрациями кремнезема, как, например, из щелочных или других горячих минеральных источников, возможно и химическое осаждение кремнезема. Значительное поступление таких вод обычно сопровождается вулканической деятельностью, но следы ее проявления в Днепровско-Донецкой впадине совершенно ничтожны.

Предположение А. Д. Архангельского (1936) о ритме значительных масс кремнезема в связи с глубоким выветриванием на суше не может быть принято для Днепровско-Донецкой впадины потому, что такое выветривание сопровождается выносом каолинита, а в наших кремнистых породах из числа глинистых компонентов преобладают гидрослюда. Не кремнистые отложения, а именно каолинит является в осадках более надежным показателем глубокого выветривания на суше.

Скопления остатков кремневых организмов лишь в редких случаях сохраняются в ископаемом состоянии. Кремнезем подавляющего большинства биогенных накоплений подвергся весьма существенным изменениям и перемещениям. Это явление отмечали и изучали многие исследователи, начиная от И. Брыкова (1838) и кончая Е. В. Рожковой

и Ю. К. Горедним (1945), в работах которых приведена и соответствующая библиография.

При рассмотрении гезов, кремней и спонгиозитовых песчаников уже указывалось, что кремневые скелеты организмов в них нередко бесследно растворяются и некоторые из них оставляют иногда лишь отпечатки. В опоках и трепелах нередко встречаются остатки радиолярий. Различная и часто очень плохая степень сохранности их указывает на то, что их скелет весьма сильно изменен. Вполне естественно, что панцири диатомовых, отличающиеся более тонким строением, чем у радиолярий, в таких условиях едва ли могли сохраниться.

В качестве примера разрушения панцирей диатомей можно привести результаты исследований низенских диатомитов сызранского яруса. Эти диатомиты переслаиваются с опоками. «По приближению диатомита к подстилающей опоке количество панцирей заметно уменьшается, причем изменяется несколько и видовой состав их. Целыми сохраняются преимущественно те панцири, которые по своей структуре более массивны и, очевидно, лучше противостоят растворению» (Рожкова и Горедний, 1945, стр. 29).

В шлифах современных влов Аральского моря, предоставленных мне Н. П. Бродской, наблюдаются как целые панцири диатомей, так и пустоты, оставшиеся после их растворения.

Все изложенные здесь факты подтверждают предположение Я. В. Самойлова и Е. В. Рожковой (1925, 1929) о том, что наши трепелы и опоки первоначально представляли собою диатомовые илы. Исключение, может быть, представляют маастрихтские трепелы по р. Крынке, в которых содержится много отпечатков снизу губок.

Е. В. Рожкова и Ю. К. Горедний (1945) считают опоки перичными образованиями. Однако сильная сплюснутость или раздавленность раковин иноцерамов и других моллюсков, наблюдающаяся как в рыхлых трепелах, так и в твердых опоках, определенно говорит против такого заключения. Вероятно, первоначальный осадок представлял собой очень тонкий, богатый водою объемистый ил. С течением времени и под давлением вышележащих наслоений этот ил претерпел сильную усадку, под действием которой скелеты различных моллюсков были сплюснуты или раздавлены, а следы ходов приобрели вид тонких линзочек. После этого произошло местное переименение кремнезема и, вероятно, глинозема, в результате чего, с одной стороны, образовались твердые опоки, а с другой — рыхлые трепелы.

Расположение слоев или линз опок и трепелов не имеет никакого отношения к современным поверхностям выветривания.

Эти факты позволяют считать опоки образованиями пооднеднатенетическими

Грунтовые воды из буровых скважин, пройденных в кремнеземистых мергелях хут. Михайловского и Ворошиловграда, содержат SiO_2 до 25 мг/л. Это указывает на то, что существенное переименение кремнезема происходит и в настоящее время. Отсюда следует и притягательный вывод, что грунтовые воды кремнеземистых пород могут быть опасными для паровых котлов.

В заключение считаю необходимым обратить внимание еще на одно обстоятельство. Верхневолжские и вадвижские фосфориты Среднего Поволжья часто бывают буквально перерезаны скелетами радиолярий и изобилуют отпечатками снизу губок, следы которых прекрасно видны в шлифах. После растворения фосфоритов в соляной кислоте в большинстве случаев не оказываются ни скелетов радиолярий, ни снизу губок. Очевидно, что в фосфоритах были только псевдоморфозы по радиоляриям и по губкам. Интересно отметить, что, несмотря на несомненное

появились здесь спонгорациолярные плагиоклазы, во вмещающей фосфориты порода не сохранилось не только остатков этих кремневых организмов, но даже их отпечатков. В то же время от растворения этого плагиокальциевого порода не получилось. То же самое можно сказать и о скоплениях губок в саратовском губковом слое. Следовательно, накопление кремнистых организмов на морском дне не всегда ведет к образованию кремнистых отложений. Часть кремнезема радиолярий и сингуля губок здесь, несомненно, пошла на образование глаукогнитов.

3. ФОСФОРИТЫ

А. История исследования

Твердый камень, известный у населения Курской обл. под названием «саморода», «рогач», «воздряч», «голыш», «идитяк» и «черный камень», использовался в течение многих столетий в качестве бута под фундаментом зданий и для устройства мостовых и тротуаров. В середине и во второй половине прошлого столетия он нашел себе широкое применение для одежды шоссейных дорог, которые в то время прокладывались между Орлом и Курском и между Орлом, Брянском и Рославлем. Инженеры, строившие эти дороги, называли курский самород конгломератом.

Благодаря своему оригинальному внешнему виду, курский самород привлекал к себе внимание многих исследователей. Первое описание его мы находим в «Путешественных записках». «Василий Зуев, опубликованных в 1787 г. Курская гора, или валог, по его наблюдениям, сложена синим и белым мергелем, под которым идет кора, или череп, основание сего валого составляющая, толщиной на четверть или на пол-аршина, твердая, из глины, извести и песку состоящая и при том по большей части из многих различных кусков и окаменелостей вместе ссварившихся, так что плотностью своею представляет довольно твердую, на неизвестное пространство под землею простирающуюся беспрерывную плиту» (стр. 148). На верхней стороне плита «горбоватая, покрыта будто лаком, а на нижней, от находящейся под ней воды изымаая, порозная и мелкоская. . . Если оной стать тереть камень о камень, то испускается от них некоторый противный гнилый запах. . . По причине содержания в камне извести, он кипит с кислотой, а глина и песок садятся на дно». О присутствии фосфора в курском самороде Зуев еще не знал.

Золи в 1837 г. называл эту породу особым железистым конгломератом, состоящим из песка, округленных частиц роговика, полевого шпата, кварца и плотного известняка, соединенных между собою глинистым и известковым цементом.

Р. И. Мурчисон с соавторами в 1845 г. (Мурчисон и др., 1849) называл ее «железистый глинистый агломерат» и описал условия ее залегания у г. Изюма, у Курска и в окрестности в 2 км южнее с. Яковичи на Дону, близ г. Воронжа. Он считал ее аналогичной клинкеру, залегающему в английском зеленом песке, и относил ее к известному меду.

Образец саморода из с. Яковичи был передан А. А. Квайзерлингом А. П. Ходиеву, который 100 лет назад опубликовал первый химический анализ этой замечательной породы (Ходиев и Квайзерлинг, 1845—1846). В ней А. П. Ходиев определил: нерастворимого остатка 40,98%; CaO , — 23,88%; фосфорнокислой извести с небольшой примесью окислов Fe и Al — 31,10%; серы — 1,12%, потери при прокаливании — 2,82%. Далее он указал, что такая же порода описана Языковыми из мела Симбирской губ. под названием «железистая фосфорнокислая известь»; она встречается также и в меду Франции.

Через семь лет данные А. П. Ходнева были подтверждены новыми, более полными химическими анализами «железистого агломерата» и ископаемой кости из окрестностей Курска, произведенными К. К. Клаусом (1853). Состав их оказался идентичным, differing только тем, что железистый агломерат содержал большую примесь песка. Новым в анализах К. Клауса было определение фтора и окиси железа.

Таким образом, «кора, или череп» В. Зуева, «особый железистый конгломерат» Соли, «железистый славцеватый агломерат» Мурчисона, «сильно железистый черный песчаник» Эйхвальда (1846) уже 100 лет назад получили свое правильное определение как порода, состоящая из фосфорнокислой извести и песка. Однако В. Кирриядов в своих последующих работах все еще называл ее курский железистый песчаник.

Четыре новых химических анализа курского самородка опубликовал Гильмон в 1859 г. и один — Э. Гофман в 1869 г. Все эти образцы подвергали анализу на фтор, но он не был обнаружен. Отсутствие фтора позволило определить курский фосфат как остеолит. Это дало повод Э. Гофману и В. Кирриядову назвать курский самород «северным остеолитом». Однако во всех последующих анализах курских фосфоритов фтор был найден в количестве около 2%. Следовательно, определение курского фосфорита как остеолита было ошибочным.

Большое количество подробных химических анализов фосфоритов из разных пунктов опубликовал А. Н. Энгельгардт (1867, 1868, 1891) еще в прошлом столетии. На основании этих данных он так же, в согласии с предыдущими исследователями, пришел к выводу, что курский песчаник состоит из кварцевого песка, связанного цементом из фосфорнокислой и углекислой извести. Встречающиеся в фосфоритных слоях древесина, губки и кости имеют такой же химический состав, как и цемент фосфоритов. Соотношение CaO , P_2O_5 и CO_2 в них всегда постоянное.

Во время своего путешествия в 1866 г. А. П. Энгельгардт установил, что самород, или апатитовый песчаник, встречается по всей северной окраине южной меловой формации, от р. Десны и до р. Дона и далее в Тамбовской и Симбирской губерниях (1867—1868, стр. 42). В своих полевых геологических работах он пользовался услугами лаборатории Брянского арсенала.

А. Н. Энгельгардт (1888, 1891) разработал и в 1888 г. опубликовал первую классификацию фосфоритов, основанную на различиях в количестве и составе содержащихся в них примесей. Он поставил серию опытов по применению сырой фосфоритной муки в качестве удобрения. Благоприятные результаты этих опытов дали толчок дальнейшим исследованиям фосфоритов¹.

Первое микроскопическое описание курского самородка было опубликовано М. Сидоренко в 1894 г. У многих исследователей на изломе он обнаружил концентрическое строение, которое выражается в чередовании серых и белых слоев, содержащих большее или меньшее количество кварца. Эти концентры именуется нами теперь как слои нарастания.

Главную часть курского самородка, по данным М. Сидоренко, составляют зерна кварца. Они имеют нормальную, округленную форму, матовую поверхность и большие частями одинаковые размеры. В зернах кварца определены илы рутила, располагающиеся в виде сапентитовой сетки, апатит, магнетит, титанит и лейкоксен. Реже, чем кварц, встречаются зерна зеленого глаукогонита, ортоклаза, микроклина, альбита, синяя железная руда и листочки слюды. Некоторые зерна кварца снаружи снаружи пронизаны зеленоватыми искривленными признаками ривидолита или, вернее, ого

¹ При Уфимской школе в г. Уфиме А. П. Энгельгардт в Симбирской обл. организовал сельскохозяйственный опытный станция его имени.

разновидности — гельминта (хлорита, вернее, — глаукогита. — Г. В.), обнаруживающими слабый плеохроизм, слабую интерференционную окраску и не разлагающимися в HCl. В одном шлифе найдены призматические кристаллики свиржевого камня (апатита. — Г. В.) и гипс. Цемент самородка всегда аморфный. Он представляет собой смесь углекислой и фосфорнокислой извести с фтористым кальцием и глиной, а не апатит, как об этом писал Науман.

Через 10 лет в 1904 г., П. И. Чирвинский описал фосфориты из Жидковского озера у с. Знаменского Орловской губ. Под микроскопом в фосфорите он наблюдал округлые зерна кварца диаметром 0,2—0,6 мм, и изредка — кремневые гальки. П. И. Чирвинский указывает, что цемент состоит из фосфорнокислой извести (каемки вокруг кварца), весьма мелких зернышек кальцита (вот почему песчаник вскипает с кислотой), глинистых частиц и кремниесилы в форме опала (главным образом) и, изредка, — мелкозернистого халцедона. По трещинам и пустотам в цементе заметно отложение непрозрачного, почти черного органического вещества и гидрата окиси железа. К числу второстепенных составных частей песчаника надо отнести ортоклаз (довольно часто), микропертит, мусковит и циркон (1904, стр. 16). Удельный вес фосфорита 2,67, при содержании в нем 76,08% SiO₂ и 9,35% P₂O₅.

Фосфориты на этих мест изучались также мною (Бушинский, 1934, 1, 2). Кальцита и халцедона в них не оказалось, а фосфат, кроме каемок по стенкам пор, присутствовал также в форме гроздевидных аморфных скоплениях, которые П. И. Чирвинский, вероятно, принимал за опал. Что касается реакции с кислотой, то от нее вскипают и чистые фосфориты, не содержащие видимого под микроскопом кальцита.

В 1906 г. П. И. Чирвинский описал своеобразные плитчатые фосфориты из окрестностей Рыльска. На основании микроскопического изучения и химического анализа он определил фосфат этих фосфоритов как аморфную разновидность подолита. Спустя 30 лет, эти фосфориты были обследованы П. Т. Зоновым (1939) и И. М. Курьяновым (1941), которые установили принадлежность их к хондрерному горизонту. На основании химических анализов и микроскопических исследований фосфат рыльских фосфоритов определен нами как франколит.

В 1913 г. П. И. Чирвинский опубликовал подробное описание Курской фосфоритной плиты. Она представляет собой конгломерат отдельных желваков, выступы которых придают ей бугристость. Полина, которая блестящим слоем покрывает сверху фосфоритные плиты, а также отдельные желваки в сурке (печавином мелу), имеет бурый цвет, гораздо реже — сиреневый или черный. Иногда полина отделяется от плиты и показывает скорлуповато-ватуевое сложение. В исключительных случаях толщина ее достигает 0,5 см. Микроскопическое изучение поливы показало, что она состоит из белого ряда чередующихся каемочек кристаллического и аморфного фосфата. Фосфатный цемент плиты двойного рода — аморфный и явно кристаллический. Последний образует радиально-лучистые каемки вокруг кластических зерен.

В фосфоритной плите определены глаукогит, кальцит, сидерит, гидроксиды железа, хлориды органического вещества, раковины фораминифер, «шнулы губок», а также терригенные минералы: кварц, ортоклаз, микроклин, плагиоклаз, мусковит, турмалин, магнетит, рутил, андидот, доломит, графит, диастен и биотит. Глаукогит встречается большей частью в округлых и побуревших зернах. Он иногда служит окаменяющим веществом для «шнулов губок» и образует индерения по трещинам кластических зерен. Обычные размеры зерен кварца 0,12—0,18 мм, большую частью они окатаны и лишь изредка имеют форму осколков. В зернах кварца встречены точечные включения жидкостей, иголки рутила, столбики

апатита, биотит, мусковит и гематит. В заключение П. Н. Чирвинский отмечает, что терригенные минералы Курской плиты указывают на их происхождение из гранитов, гнейсов и кристаллических сланцев Украинской кристаллической полосы.

В. Н. Чирвинский (1910, 1911), проанализировав разнородность курского фосфорита, наиболее богатую радиально-лучистым фосфатом, нашел, что состав последнего отличается от известных фосфатных минералов. Он установил для него формулу $2Ca_3(PO_4)_2 \cdot CaCO_3 \cdot CaF_2$, определил двуредомление — 0,008 и удельный вес — 2,9.

Позднее, в 1919 г., В. Н. Чирвинский обнаружил, что аморфный фосфат, составляющий крошечные фосфаты, по химическому составу идентичен кристаллическому цементу курского саморода и предложил назвать этот новый минерал «курсиком». Одновременно он указал, что Я. В. Самойлов неправильно называет радиально-лучистый фосфат фосфоритов штаффелитом.

В 1914 г. Я. В. Самойлов подробно изучал фосфорит из Козьего лога близ Воронежа. В шлифе он наблюдал зерна кварца диаметром 0,2—0,5 м и цементирующий их аморфный и радиально-лучистый фосфат. Последний тонкой корочкой покрывает зерна кварца и частью — зерна аморфного фосфата. В фосфате он обнаружил шаровидные, конические и аллитическое радиоларии, приуроченные к небольшому островку одного шлифа. Химический анализ этого фосфорита и поливы приведен ниже, в табл. 90. Полива отличается повышенным содержанием железа и органического вещества. Она состоит из ряда параллельных, то темных, то более светлых полос. Последние явно окристаллизованы.

Я. В. Самойлов пытался определить характер CO_2 , находящейся в фосфорите — входит ли она в фосфатную молекулу или находится в форме примеси тонкодисперсного карбоната. Произведенный им термический анализ показал, что термическая кривая фосфорита из Козьего лога показала отсутствие остановки, характерной для кальцита. В то же время искусственные смеси из апатита, кварца и кальцита, составленные в пропорциях, соответствующих фосфориту, показали вполне отчетливую остановку кальцита. Это дало Я. В. Самойлову основание считать, что CO_2 в фосфорите молекулярно связана с фосфатом. Он подтвердил оптическую характеристику радиально-лучистого фосфата, данную В. Н. Чирвинским, и отметил превращение раковин радиоларий в фосфит¹.

Некоторые данные по петрографии псковских фосфоритов, опубликованные в 1927 г. К. Н. Саянч-Заблоцким, приведены в главе о составе сенювала.

В 1927 г. А. Д. Архангельский на основании химических анализов и петрографического изучения фосфоритов Русской платформы пришел к заключению, что к типу курсикита принадлежат фосфаты большинства фосфоритов глинокирково-глинистых пород, а к типу штаффелита — фосфаты большинства песчаных пород. «Таким образом, получается впечатление, — писал он, — что курсикит выражает состав оптически недеятельного или мало деятельного фосфата, штаффелит же — состав радиально-лучистого» (стр. 30). Последнее предположение А. Д. Архангельского базировалось по существу на одном анализе фосфорита из с. Новоселок Рязанской обл. В этом фосфорите было определено 2,20% CO_2 при 21,76% P_2O_5 .

Позднейшие химические анализы (Бушинский, 1934_{1,2}, 1938, 1941) не подтвердили существования штаффелита и желваковых фосфоритах.

¹ За крупные работы, проведенные Я. В. Самойловым по изучению фосфоритов, его именем назван Научный институт по удобрениям.

Скорее всего, анализ фосфорита из Новогелок, в котором А. Д. Архангельский построил свое заключение, был неточным.

Два года спустя М. П. Финег и С. Н. Рязанов (1929) провели серию новых подробных химических анализов фосфоритов. Этими анализами они подтверждали выводы А. Д. Архангельского и отношении курскита, в отношении же присутствия штаффелита в фосфоритах впадины они не привели новых фактов.

В том же 1929 г. М. П. Финег и Л. А. Русинев опубликовали результаты геологического и петрографического изучения фосфоритов из Брянска. Они установлено присутствие в фосфоритах кварца, полевых шпатов, фосфатных минералов, глаукогита и слюд. Приведенный ими количественный минеральный состав фосфоритов преувеличен в отношении фосфата и противоречит химическим анализам, нанесенным на тех же страницах.

По минералогии и петрографии сожженных фосфатов краткие заметки были опубликованы М. В. Бесовой в 1930 г. и Ф. П. Белая в 1934 г. Состав фосфоритных конкреций (по данным М. В. Бесовой) следующий: курскит, штаффелит, глаукогит, кварц, микроклин, мигсит, титаномаянит, лимонит и глинистое вещество. Курскит, по ее мнению, представляет собою скрытокристаллическую разновидность апатита с исключением тонких глинистых частиц. На границе с зернами кварца и глаукогита курскит в большинстве случаев переходит в кристаллическую разновидность — штаффелит. Последний очень тонкой корочкой окаймляет зерна кварца и глаукогита и нередко скопляется небольшими участками среди зерен курскита.

С 1934 г. появляются мои заметки по петрографии фосфоритов. В заметках по фосфоритам Западной обл. (Бухинский, 1934_{1,2}) было доказано, что аморфный и радиально-лучистый фосфаты отличаются один от другого по времени и условиям кристаллизации. Первый из них выделился в илу и не образовывал видимых кристаллов, а последний выкристаллизовался в форме натечных микроскопических корок или жемч в пустотах фосфорита, оставшихся после выделения аморфного фосфата. В следующей моей заметке по вятским фосфоритам (Бухинский, 1937) показано, что аморфный и радиально-лучистый фосфаты отличаются один от другого лишь генетически и по степени кристалличности, но по показателям преломления ($n = 1,600 - 0,003$) они совершенно сходны и нет никаких оснований считать их за различные минералы.

Эти работы были опровергнуты широко распространенное мнение В. Н. и П. Н. Чирвинских, Я. В. Самойлова, В. И. Лучникова, А. Д. Архангельского, М. П. Финега и М. В. Бесовой о том, что радиально-лучистый фосфат облекает минеральные зерна в форме оболочек и образовался в результате перекристаллизации аморфного фосфата. Из то же время было подтверждено заключение В. П. Чирвинского о том, что радиально-лучистый и аморфный фосфаты желваковых фосфоритов представляют собою один минерал — курскит.

Кристаллизация радиально-лучистого фосфата по стенкам нор и в трещинах фосфоритов Чувашской АССР наблюдалась также Л. М. Миропольским в 1928 г.

За последние 20 лет, особенно в связи с развитием рентгенографического метода исследования, появилось много новых работ по минералогии фосфатов кальция. Часть этих работ прямо или косвенно касается изучаемых нами фосфоритов. Так, А. В. Казаков (1937_{1,2}) на основании химического, петрографического, термического и рентгенографического изучения фосфоритов пишет: «наши исследования решительно отвергают прежние укоренившиеся взгляды о гипотетических формулах фосфатного вещества фосфоритов — «курскит», «штаффелит» и т. п.» (стр. 6).

В следующей своей работе он утверждает, что «фосфатное вещество всех платформенных и геосинклинальных фосфоритов в основном состоит из высокодисперсного фторапатита. Практически вся CO_2 этих фосфоритов принадлежит высокодисперсному тонко рассеянному кальциту (фосфатокальцитовый конател, химический осадок из морской воды)» (Казанов, 1939, стр. 11).

В результате рентгенографических исследований брянских и многих других фосфоритов к такому же выводу пришли О. Д. Соймонова и Н. П. Слудская (1937, 1939, 1941).

Таким образом, А. В. Казанов, О. Д. Соймонова и Н. П. Слудская в результате применения комплекса современных методов исследования пришли к тем же выводам, что и Науман и Энгельгардт (в середине прошлого столетия), которые курский фосфорит называли апатитовым песчанником, а также подтвердили мнение М. В. Бесовой о том, что курскит является скритопротексталлической разновидностью апатита.

В моих заметках (Бущинский, 1934, 1937, 1938, 1939, 1941, 1945, 1947, 1950, 1951, 1952) отстаивалась точка зрения В. П. Чирвинского о существовании курскита, а также франколита (синонимы — штаффелит, неллофан).

Относительно происхождения фосфоритов Днепровско-Донецкой впадины в разное время высказано довольно много различных предположений. Еще в самом начале прошлого столетия учитель Курской гимназии Пузапов принял курский самород за продукт вулканической деятельности — лаву. К этому заключению он пришел на основании внешнего вида желваков и плиты — их блестящей, как бы ослепленной поверхности, их агрегации, происшедшей как бы от взаимного сжатия или сжатия (цит. по П. Борисяку, 1867). В 1818 г. другой учитель Курской гимназии Т. П. Силиванов (1829), критически разобрав гипотезу Пузапова, пришел к неправильной. По его мнению, самород представляет собой железисто-песчаную брекчию. А. П. Оливьери (1830), как и Пузапов, признал курский самород за вулканическое образование.

В 1845 г. Кейзерлинг высказал предположение, что материалом для образования фосфоритов послужили кости погибших животных. Фосфат костей был растворен подземными водами и перенесен в нижележащие пески. Это, пожалуй, первый вариант биогенной гипотезы, опубликованной в России.

Гипотеза Кейзерлинга получила дальнейшее развитие в работах К. К. Клауса (1853) и Н. Борисяка (1867) (сущность ее сводится к следующему: вода, содержащая растворенную углекислоту, действуя на кости ископаемых животных, рассеянные в песчанистых породах, превратила фосфат в раствор. Последний, проликая в нижележащие слои песков, частью вследствие испарения воды, частью в результате выделения углекислоты, должен был осаждать углекислую и фосфорнокислую массу и другие вещества, которые и цементировали песок. Нижняя сталактитоподобная (натечная) поверхность фосфоритной плиты указывает на неравномерное давление раствора сверху вниз. Первоначально образовались отдельные желваки. Некоторые из них продолжали расти в таком пути, сближаясь между собой, образовали одну сплошную массу — плиту. Часть кругляков осталась рассеянной в песке или мергеле. Твердые поверхности в виде фосфоритной плиты или желваков начали задерживать грунтовые воды. Испарение или выделение углекислоты происходило медленно, вследствие чего на растворе отлагались роллими слоями гваяурь, или полива, покрывая поверхность плиты и некоторых желваков.

В 1859 г. Гильмен-отец (цит. по Сидоренко, 1894) высказал предположение, что курские фосфориты являются конгломератами ядеров.

Э. Гофман (1869) полагает, что фосфатит образовался вследствие просачивания растворов фосфорнокислой и углекислой извести в слой песков.

Г. Д. Романовский (1865), изучая меловую формацию в Брянске, заметил, что слои фосфоритов заключают раковины устриц, приросшие иногда к несчапым желвакам.

А. Н. Зигельгардт (1868) обратил внимание на окатанность фосфоритов нижнего слоя. Это дало ему основание утверждать, что окатанные фосфориты не могли образоваться на том месте, где они находятся сейчас. Древесина, кости, губки и раковины окаменевали тем же, как и песок, — путем осаждения в них фосфора из раствора. Кости, встречающиеся в самороде, не могли служить материалом для образования его цемента.

А. А. Иностранцев (1885, стр. 286) считал, что многочисленные раковины устричных банок и догребенные в береговых песках кости ящеров послужили основным материалом для образования северского остеолита, которое не могло произойти вдали от берега.

По мнению В. А. Кизринова (1885), самород образовался в верхней части песков, куда проникала окись железа, а также фосфорнокислая и углекислая известь. Он предполагал также, что Курская фосфоритная плита образовывалась под водою, или, по крайней мере, совершенно свободно от налегания на нее других слоев, потому что верхняя ее поверхность хотя и бугристая, но гладкая, а во многих местах даже глинистая. Формирование ее завершилось ранее отложения туронских осадков. Прослойки почковидных фосфоритов возникли при разрушении саморода на морских отмелях.

Н. В. Кудрявцев (1892), принимая теорию Клауса, указал дополнительные источники фосфата — разлагающиеся раковины, морскую воду, остатки водорослей и извержения множества рыбоядных птиц. Образование фосфорита было современно меловому морю или совершалось в нем.

Г. Домгер (1878) отметил, что глинистость главного пласта саморода зависит, может быть, от движения вышележащих песчаных масс — от их естественной шлифовки.

П. П. Пятницкий (1890) считал невозможным вышлифовать на фосфорите такие блестящие поверхности, как об этом писал Г. Домгер. П. П. Пятницкий предполагал, что фосфориты образовались постепенно, по мере разложения твердых частей органических остатков, заключенных как в глаукоцитовых песках, так и в сурки, около которых они и концентрировались в больших массах. Они выделялись в виде отдельных конкреций не только в нижележащих меловых песках, но и в подлежащих юрских глинах.

Происхождение фосфоритов, по мнению М. Сидоренко (1894), не может быть приписано определенному времени. Образование саморода происходит начиная с мелового периода и до настоящего времени. Центрами стяжения фосфата послужили кости десничок, иррегулярных с органическими веществами, дубы ископаемых позвоночных и обломки раковин моллюсков (стр. 36). М. Сидоренко решительно возражал против теории Гильмена, которая, впрочем, и раньше не находила сторонников среди русских геологов.

П. П. Чирвинский (1913) обратил внимание на несчапный мел, включающий пустоты в фосфоритной плите. Он пришел к заключению, что сама плита образовалась путем местной фосфатизации известково-песчанистой породы. Включения сурки встречаются как в нижних, так и в верхних частях плиты. «Это обстоятельство опять говорит за то, что горизонт повышенной фосфатизации совпадает не только с подошвой сурки, но, может быть, даже продолжал образовываться в то время, когда меловые породы вышли со дна моря» (стр. 69).

К. П. Савич-Заблоцкий (1927) на основании изучения фосфоритов горы Кременец в г. Изюме пришел к заключению, что «водные растворы фосфатов кальция образовались в мергелях и из них просачивались и никележащую породу. . . Образование фосфоритной слиты мы должны рассматривать как результат слияния отдельных конкреция в месте наибольшего вынадания фосфата из раствора — на границе соприкосновения пород различной круности аэризм». Генозавская «морская трансгрессия сопровождалась сравнительно быстрым изменением условий существования морских организмов, что и было причиной их массовой гибели. Их остатки, накопившиеся на дне моря, послужили материалом для образования фосфата кальция».

«Русский материал определенно показывает, — писал А. Д. Архангельский, — что фосфориты встречаются только в определенных морских бассейнах, обладающих нормальной соленостью воды, и в отдельных территориях или податочных дистриктах. . . Среди отложений формальной солености они отсутствуют в фаши биогенных известняков» (1927, стр. 13). Далее А. Д. Архангельский приводит ряд примеров, показывающих, что образование фосфоритов связано с перерывами в осадконакоплении и с «задержанием осадочного процесса».

В некоторых частях Саратовского Поволжья, где существовал фосфоритный слой залегает в мергелях, фосфориты представляют собой куски мергеля, в которых CaCO_3 замещен фосфатом. Фосфатизированные мергели А. Д. Архангельский (там же, стр. 29) наблюдал также и в туронских сланцах.

Интересные соображения высказал А. Д. Архангельский относительно образования фосфоритных слоев, залегающих в основании нижнего мела. «Возраст их в различных районах является несколько различным. Там, куда нижнемеловая трансгрессия проникла ранее, чем в другие места (Рязанская, Костромская губ. и др.), фосфоритный слой относится к самым древним горизонтам нижнего мела; в других случаях (Пензенская, Тамбовская губ. и др.) фосфориты основаны нижнемеловых отложений принадлежат среднему валдаюну, и, наконец, в некоторых случаях (Саратовская и Владимирская губ.) фосфоритовый слой приходится отнести уже к баррему» (1927, стр. 17).

Дважды еще zuletzt в таком же порядке, упоминаем самостоятельно, пришел к А. В. Казаков, который изложил свою мысль следующим образом: «Мы еще в 1934 г. резко выдвинули положение о том, что обычно фосфоритные фаши секут стратиграфические горизонты» (1937, стр. 112; 1939, стр. 65).

В 1937—1939 гг. вышли в свет работы А. В. Кавалева, посвященные вопросам состава и генезиса фосфоритов. Так как эти работы самые новые, то мы на них остановимся подробнее и разберем их более критически.

В своих книгах А. В. Казаков прежде всего излагает историю изучения фосфоритов. Мы находим у него указание, что, наконец, в 1852 г. М. Моуси был открыт первый фосфоритный слой в туронском глаукозитовом меду Бельгии. . . Первые гипотезы о генезисе фосфоритов принадлежат французским и бельгийским геологам (1855—1890) — первым исследователями фосфоритных месторождений Франции и Бельгии (Казаков, 1939, стр. 3 и 4). Далее он приводит обзор теорий фосфоритообразования, выдвинутых учеными Западной Европы. В заключение обзора указывается, что «эти главнейшие идеи о генезисе фосфоритов и легли в основу позднейших работ русских ученых» (там же, стр. 5), исследования которых начали появляться в печати с 1909 г.

Как видно, А. В. Казаков в своем историческом обзоре неверно приписал приоритет зарубежным авторам. В действительности приоритет во всех этих открытиях принадлежит русским геологам.

Исходя из того, что растворенные в природных водах фосфаты интенсивно ассимилируются организмами, которые после своего отмирания увлекают их в глубины, А. В. Казаков писал: «Таким образом, в глубоких частях бассейнов мы имеем огромные резервы растворенных фосфатов, которые в некоторых случаях донными холодными течениями могут подводиться к шельфовым континентам и здесь, за счет уменьшения парциального давления CO_2 в воде, должны неизбежно вывалить из ставших «пересыщенными» в новой физико-химической обстановке растворов» (1937, стр. 6). Он обосновывал это заключение своими экспериментами по растворимости фосфатов кальция, а также геологическими и океанографическими данными.

Растворимость фторапатита в дистиллированной воде, содержащей 20—30 мг/л CaO и 8—15 мг/л F , по определениям А. В. Казакова, составляет 50—100 мг/м³ P_2O_5 . При понижении в воде содержания фтора менее 8 мг/л растворимость фосфата остается та же, но на дно выпадает фторгидроксидпатит. Величина рН при этих опытах оставалась в пределах $8,0 \pm 0,5$. Заданные отношения $\text{CaO} : \text{P}_2\text{O}_5$ в разных опытах варьировали от 1 : 1 до 5 : 1 и в одном случае — 100 : 1.

К каким же типам природных вод можно приложить эти данные, полученные А. В. Казаковым? Очевидно, к наименее жестким пресным водам, например Байкала или Лядожского озера. Но и в них отношение $\text{CaO} : \text{P}_2\text{O}_5$ выше 100, а в морских водах оно превышает 500. В Байкале, воды которого наиболее близки к водам, применявшимся в опытах А. В. Казакова, осаждается фосфат не кальция, а закиси железа — виванит. Морская среда очень резко отличается от той среды, к которую создавал для своих опытов А. В. Казаков.

Как видно, опыты А. В. Казакова по растворимости фосфатов в дистиллированной воде проведены в условиях, весьма далеких от природной обстановки. Результаты его опытов явно не оправдывают себя в применении к пресным водоемам, а тем более не могут быть использованы для объяснения процессов фосфатонакопления в соленых бассейнах.

Как известно [Бруевич, 1937; Книпович, 1938; Харвей, 1933; Swedberg, 1942; Uda, 1935], концентрации растворенных фосфатов в глубинных водах превышают 100 мг/м³, а рН обычно не выходит за пределы $8,0 \pm 0,5$. Отсюда, если исходить из опытов А. В. Казакова, напрашивается вывод, что глубинные воды сильно пересыщены фосфатами, которые должны осаждаться не только в областях восходящих течений, но почти на всей поверхности для морей и океанов, начиная с глубины 50 или 100 м. В действительности этого не происходит. Более того, известно всего около десятка участков, где найдены железяки фосфоритов на дне морей, причем размеры их невелики и неустойчивы, — все эти фосфориты являются современными. Но самое главное то, что фосфат для их образования выпал из раствора не морской, а грунтовой или иловой в дна. Это подтверждается не только концентрированной формой этих фосфоритов, но и концентрацией растворенных фосфатов, которая в грунтовых водах значительно выше, чем в природных (Бруевич, 1937, 1947).

Таким образом, результаты предварительных опытов А. В. Казакова по растворимости фосфатов в дистиллированной воде, о которых он писал, что они «дали нам полное удовлетворение и необходимую физико-химическую базу для выдвинутой нами теории генезиса фосфоритов» (1937, стр. 8), не могут быть использованы ни для объяснения образования уже известных фосфатных накоплений, ни для прогноза нахождения их новых залежей.

Теперь обратимся к океанографическим и геологическим данным и их интерпретации А. В. Казаковым.

В морях важнейшим агентом, переводящим фосфаты и карбонаты кальция в раствор, является CO_2 , содержание которой на глубинах ниже зоны фотосинтеза сильно повышено. Однако не известны пока достоверные цифровые данные о влиянии этого основного агента на растворимость фосфатов в морской воде.

В областях восходящих течений глубинные воды с повышенным содержанием CO_2 и растворенных фосфатов выносятся на поверхность. «Вследствие уменьшения парциального давления CO_2 в этих восходящих слоях морской воды, система ранее установившегося равновесия нарушается, и воды становятся перенасыщенными в отношении к CaCO_3 и $\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaF}_2$ (Казяков, 1939, стр. 73). Это один лишь предположения — нет никаких фактов, доказывающих ранее установившееся равновесие или подтверждающих, что восходящие воды становятся перенасыщенными по отношению к фторапатиту. Не известны также ни место (глубина), ни размеры понижения парциального давления CO_2 .

Далее А. В. Казяков (1937) на этих предположениях строит другое — будто бы в водах восходящих течений происходит последовательная кристаллизация и выпадение сначала кальцита, а потом фторапатита. В более поздней его работе говорится уже о совместной кристаллизации этих минералов. При этом кальцитовые кристаллики, по мнению А. В. Казякова, должны получаться крупнее, чем апатитовые. Это же очевидно предопределяет их расслаивание в движущихся восходящим потоком к береговой линии водных массах. Естественно, в первую очередь (в более нижних частях шельфа) будет оседimentироваться главным образом CaCO_3 и, с некоторым замедлением, в смежных, расположенных ближе к берегу частях шельфа, отлагаться фосфат, захватывая обычно (эпикриптия) некоторое количество CaCO_3 («костяль») (1939, стр. 74).

А. В. Казяков допускает также кристаллизацию и одного апатита без кальцита. Происходит это, по его мнению, в тех случаях, когда парциальное давление CO_2 в агрессивных водах понижается за счет растворения или CaCO_3 дольных плов или известковых терригенных и органических суспензий.

Таким образом, мы видим здесь длинную цепь одних предположений, и тому же по вполне увязанных между собой. На неправомерность их я указывал еще в 1938 г.

Вместо того чтобы разобрать сущность возражения и обосновать свои позиции, А. В. Казяков стал утверждать, что будто я путаю понятия «парциальное давление CO_2 » и «общее содержание CO_2 ». Одновременно он высказал следующие соображения: «Переход ненасыщенной (кальцитом или фторапатитом) системы в перенасыщенную, а следовательно, в дальнейшая кристаллизация этих фаз, единственно возможен через путь «уменьшения» парциального давления CO_2 (по вариантам табл. 29), а не «увеличения», как думает Г. Н. Бушинский» (Казяков, 1939, стр. 75).

Действительно, если взять не насыщенный кальцитом или фторапатитом водную систему, содержащую CO_2 , и не вводить в нее других веществ, то для перевода ее в перенасыщенную имеется только единственный путь — уменьшение парциального давления CO_2 .

В природных водах, что и имелось мною в виду в 1938 г., этот процесс идет сложнее и с другими результатами. В морской воде по мере понижения парциального давления CO_2 насыщение карбонатом кальция все время возрастает. Следовательно, осаждение из нее одних фосфатов, как считает А. В. Казяков, невозможно. Они если и будут осаживаться, то в сопровождении большого количества карбонатов, концентрации которых в морской воде в сотни раз выше, чем фосфатов.

Когда в 1938 г. и высказывал соображения об осаждении фосфатов из вод с повышенным парциальным давлением CO_2 , то имелась в виду природная морская вода. А в ней, как правило, наряду с возрастанием содержания CO_2 происходит увеличение концентрации и других биогенных компонентов, в том числе фосфатов, кремнезема и аммиака. Возрастающие концентрации именно фосфатов в таких случаях и может приводить к их выпадению, несмотря на одновременное увеличение парциального давления CO_2 . Как раз вследствие этого сдвиг парциатов практически прекращается, что ведет к выпадению почти одних фосфатов.

Следовательно, ошибка А. В. Казакова состоит в недоучете сложности природной обстановки, в механическом переносе результатов своих опытов на природу.

Следует отметить отход А. В. Казакова от гипотезы последовательной кристаллизации кальцита и затем апатита, высказанной им в 1937 г., и переход в 1939 г. к представлению о совместной их кристаллизации и даже выпадении одного апатита, без кальцита, в условиях более кислой среды, чем предполагалось им ранее. Эта идея А. В. Казакова приближается к моей точке зрения о выпадении фосфатов из морских вод с повышенными концентрациями CO_2 и соответственно недосыщенных или слабо перенасыщенных карбонатом кальция (Бушневский, 1938, стр. 340).

Что касается химического выщелачивания CaCO_3 глубже фосфатной фации, то по этому вопросу А. В. Казаков приводит следующую аргументацию: «Известковые (или известково-глинистые) осадки южной половины шельфа, отлагающиеся еще в зоне «фосфатных вод», содержащие избыточное количество CO_2 и недостаток O_2 , т. е. possessing черты «отравления», обычно почти не содержат бентонитовой фауны. Показалось, это еще более резко выражено для фосфатных шельфов геосинклинальных бассейнов с интенсивным фосфатонакоплением — фосфориты инвагирционной толщи S_2 бассейна р. Селеук по западному склону Урала, likewise турейские фосфориты Кара-Тау в Средней Азии и т. д., где формируется типичная фация химических афанитовых, темного цвета, известняков» (1939, стр. 75).

В этих утверждениях предполагаемое воспроизводится как действительное. Во-первых, никто еще не доказал, что известковые осадки южной половины шельфа, т. е. образующиеся глубже «фосфатной фации» А. В. Казакова, являются химическими образованиями. Скорее можно предполагать обратное, — что они произошли органическим путем, так же, как пишущий мел или современные илы Атлантического океана, состоящие из кокколитоидов и фораминифер. О первичном составе афанитовых известняков нет никаких данных. А. В. Казаков для построения своей теории приписал им химическое происхождение, да еще из вод, содержащих избыточное количество CO_2 .

Во-вторых, нигде нет указаний на недостаток кислорода в какой-либо части шельфа областей восходящих течений. По данным глубоководных экспедиций Челленджера и Мотуора, в таких местах имеется достаточно кислорода, за что говорят как прямые определения этого элемента в водах, так и наличие богатой органической жизни на дне.

Если обратиться к ископаемым осадкам, то и они не обнаруживают признаков «отравления». Так, известковые фосфориты Северной Африки и Скалистых гор в США хотя и содержат мало моллюсков, но буквально перешошлены копилитами илоядных животных, на что указывал еще Я. Н. Самойлов. Илы, состоящие местами целиком из копилитов, распространены вдоль западного берега Африки на глубине от 0 до 1000 м и глубже, что отмечали многие исследователи.

Наконец, в-третьих, селеукские фосфориты отлагались не на фосфатном шельфе геосинклинали, а в предгорном прогибе. Стрение Кара-тауского фосфоритового бассейна еще настолько неясно, что говорить

о приуроченности фосфоритов именно к шельфу и утверждать о его геосинклиальном режиме во время фосфоритообразования нет никаких оснований.

В итоге изложения своей гипотезы А. В. Казаков указывает, что «фосфоритообразование не может происходить в зоне фотосинтеза (до глубины 50 м), где растворенный фосфат быстро ассимилируется фитопланктоном, а также в глубоких частях моря (> 200 м), где высокое содержание растворенной CO₂ препятствует образованию условий пересыщения фосфатом. С этой точки зрения химическое осаждение фосфатов может происходить только в верхней и средней частях шельфа, т. е. на глубине ориентировочно 100 * 50 м. При этом налицо должны быть два условия: а) прямая связь шельфа с более глубокими частями бассейна (резервы мобильного фосфора); б) восходящие к шельфу глубинные холодные течения, как основной «транспортер» растворенных фосфатов из областей их резервов» (1939, стр. 76).

Эти указания не только не подтверждаются фактами, но иводятся с ними в явное противоречие. Фосфориты, хотя и редко, но встречаются вместе с доинными известковыми водорослями, например, в маестрихте и кампане бассейна р. Лугани. В еоцианских фосфоритях Сратовской и Курской обл. давно известны находки трилобитных моллюсков из родов турбо и трохус. Такие же моллюски недавно найдены О. В. Савицкой (1952.) в еоцианских фосфоритах северной окраины Донбасса. Эти факты свидетельствуют о накоплении оседловых фосфоритов в зоне зарослей морской травы, т. е. на глубинах 10—60 м.

Современные фосфориты в морях — у мыса Дуброй Надежды, у побережья Калифорнии и в других местах встречаются на глубинах до 500 м и более. Следовательно, как верхняя, так и нижняя границы образования фосфоритов гораздо шире, чем те, которые выводит из своей теории А. В. Казаков.

Площади, на которых отложились верхнеяэмские, рванские и курские фосфориты, не были шельфами геосинклиналей и не имели прямой связи с глубокими частями морских бассейнов. Что касается палеогеновских фосфоритов, то самые мощные их скопления образовались не на шельфе, а как раз в наиболее глубоких участках моря, покрывавшего Русскую платформу (Бушневский, 1941).

Наконец, следует остановиться на возражениях А. В. Казакова по поводу допущения П. Н. Чиршиским, А. Д. Архангельским, П. М. Курманов и А. В. Пейне метасоматического замещения фосфатами карбонатных пород — мела или известняка. «В сущности вот необходимость доказывать малую обисованность и этой второй теории», — пишет по этому поводу А. В. Казаков и далее заключает: «е точки зрения физико-химии такой метасоматоз в условиях морских бассейнов — весьма парадоксален» (1937, стр. 6).

Если метасоматоз целых пластов бывает трудно доказать, то о замещении фосфатом древесины, морских губок и карбонатных раковин моллюсков, происшедшем на дне моря, неоднократно говорилось в литературе и поэтому оно хорошо известно. Следовательно, парадоксально здесь не теория метасоматоза, а физико-химия А. В. Казакова.

Из рассмотренного видно, что гипотеза А. В. Казакова содержит много маловероятных допущений и находится в явное противоречие с многочисленными фактами.

Заключительной фазой исследования фосфоритов являются работы для их практического использования.

Поиски и разведки фосфоритов с целью их разработки и использования в качестве удобрений были начаты еще во второй половине прошлого столетия А. П. Энгельгардтом (1867—1868, 1891). Широкие поисковые

работы на фосфориты произведены партиями Фосфоритной комиссии Московского сельскохозяйственного института, начальниками которых были такие известные геологи, как А. Д. Архангельский, братья Васильевские, А. и Б. Семихатовы, Г. С. Буренин, А. В. Павлов, А. П. Иванков, Г. Ф. Мирчик и В. И. Луцкий.

Особенно крупные геолого-поисковые и детальные разведочные работы проведены в годы Советской власти. Благодаря этим работам было открыто и изучено много новых месторождений фосфоритов.

Б. О классификации фосфоритов

Первые две классификации фосфоритов были опубликованы в 1888 г. Одна из них разработана в России А. Н. Энгельгардом (1888), другая в США Пеприа (Peppere, 1888).

Все известняковые фосфориты (пластовые тогда в России не были известны) А. Н. Энгельгардт разделил на три типа: 1) кварцево-песчанистые, 2) глауконитово-песчанистые и 3) плотные. Последние затем были переименованы в глинистые.

К кварцево-песчанистым он отнес бриккетные и курские фосфориты, содержащие в среднем 50% кварцевого песка и 45% P_2O_5 . Глауконитово-песчанистые фосфориты вместо кварца содержат глауконит и отличаются более высоким содержанием P_2O_5 — обычно 20—25%. Глинистые фосфориты не содержат песка и богаты фосфорной кислотой — до 30% P_2O_5 . Они залегают в юрских глинах. Фосфориты Подольки хотя и не содержат песка, но отличаются от других тем, что в виде фосфоритной муки они действуют на повышение урожая» (Энгельгардт, 1891).

Эта классификация сохранилась в основном и до настоящего времени.

Пеприа различал: 1) аморфные желваковые фосфориты, 2) слои фосфатных известняков, 3) гуано и 4) костяные слои.

Желваковые фосфориты он не делил так детально, как А. Н. Энгельгардт, различая только свободные желваки от цементированных в конгломерат. «Слои фосфатных известняков» впоследствии стали называть «пластовыми фосфоритами».

К настоящему времени, особенно за последние годы, накопилось много нового материала, который позволяет дать более широкую классификацию и подкрепляет некоторые прежние деления.

Такая классификация была опубликована мною в 1945 г. Она подверглась критике со стороны Е. В. Орловой (1951), указавшей на неясность, — куда должны быть отнесены месторождения гидротермальные, остаточные и прочие. В моей классификации 1945 г. этим месторождениям было отведено самостоятельное место, наряду с морскими и континентальными. Теперь эта классификация несколько доработана.

Месторождения фосфоритов морского осадочного происхождения подразделены в классификации Е. В. Орловой 1951 г. на геосинклинальные и платформенные. Если рассматривать только крупные промышленные месторождения, то это подразделение выглядит довольно четко. Но более мелкие скопления фосфоритов пластового и желвакового типов встречаются как на платформах, так и в геосинклиналих. Тектонический режим областей крупных скоплений фосфоритов во время их образования не был типичным для геосинклиналей. Судя по малым мощностям фосфатных серий, он был близок к платформам или был переходным к ним. Отсюда видно, что разделение морских фосфоритов на геосинклинальные и платформенные не имеет необходимой четкости в классификацию.

Фосфатизированные карбонатные породы распространены очень широко и встречаются в фосфоритах разных типов, но различаются только после тщательного изучения, и часто с большим трудом. Поэтому

выделить сложные пми месторождения в качестве самостоятельного генетического образования вряд ли целесообразно.

Весьма важным классификационным признаком является минеральный состав. Фосфатное шестство фосфоритов, как теперь установило многими исследователями (В. П. Чирвинский, 1919; Сомонова и Студская, 1937, 1941; Казаков, 1937, 1939; Борнман-Старыкевич и Белов, 1940; Бунинский, 1934—1952), состоит из минералов, имеющих кристаллическую решетку типа апатита. К ним принадлежат фторапатит, хлорапатит, гидроксипатит, карбонатапатит (подолит или дэллит) и карбонифторапатит. К последним относится мало изученная в структурном отношении, но весьма широко распространенная в природе группа минералов, как франколит или штаффелит и его скрытокристаллическая разновидность — каллофан, а также курскиит. Каждый из этих минералов образуется в строго определенных геологических условиях.

Фторапатитом и карбонатапатитом сложены конкреционно-лучистые фосфоритные конкреции ситюра Подолки и меловых отложений Вайоминга в США. Как те, так и другие залегают в глинистых сланцах морского происхождения. Эти конкреции снаружи гладко или бугорчатые, а в центре имеют звездообразно-лучистую полость. Минералогическое отличие конкреционно-лучистых фосфоритов заставляет выделить их в самостоятельный тип.

В отношении состава фосфатных минералов, слагающих пластовые и конкреционные фосфориты, пока еще нет единого мнения. Рентгенограммы этих минералов не обнаруживают существенных различия между собой, но от фторапатита отличаются более плотной решеткой. Оптические свойства их отличаются от фторапатита более низким показателем преломления (1,000—1,010) и более высоким двуупределением. Большое число выволивших за последние годы подробных химических анализов, сопровождавшихся петрографическим изучением, показывает, что содержание CO_2 в конкреционных фосфатах во всех случаях больше, чем в пластовых, и находится в определенных отношениях к P_2O_5 . В табл. 87 приведено содержание важнейших компонентов в типовых морских фосфатах.

Таблица 87

Содержание важнейших компонентов в типовых морских фосфатах (в %)

Компоненты	Типы фосфатов						конкреционно-лучистый	
	пластовый			конкреционный				
	Вольск	Ситра-Тур	Меловый (10%)	Евразия	Курск	Алгобатск		
P_2O_5	34,82	38,53	32,24	24,86	25,51	30,12	30,18	36,61
CaO	50,07	46,84	43,96	39,53	37,46	47,85	49,79	49,65
CO_2	2,73	2,09	1,89	4,36	4,73	5,47	4,43	0,33
F	3,44	3,39	3,40	2,56	2,26	2,08	0,57	3,21
F : P_2O_5	0,10	0,08	0,11	0,10	0,09	0,08	0,015	0,09
CO_2 : P_2O_5	0,08	0,06	0,06	0,17	0,18	0,18	0,12	0,008

Как видно из табл. 88, отношение CO_2 : P_2O_5 — наиболее характерная величина для различия пластовых и конкреционных фосфоритов.

Сравнивая эти анализы с химическим составом известных минералов фосфата кальция, не трудно убедиться, что фосфат пластовых фосфо-

Сравнительная таблица свойств типичных морских фосфоритов

Характеристики фосфоритов	Типы фосфоритов		
	Франколит	Курскит	Фторантитит, пластовый
Фосфатные минералы	Франколит	Курскит	Фторантитит, пластовый
$CO_2 : P_2O_5$, весовое	$0,08 \pm 0,03$	$0,17 \pm 0,03$	—
Содержание P_2O_5 в фосфорите в %	Обычно 30—37	Обычно 10—30	36—37
Количество примесей	Обычно мало	Обычно много	Весьма мало
Оолитовая структура	Обычна	Редка	Отсутствует
Органические остатки	Редки	Обычны	Весьма редки
Глаукоцит	Редко	Часто	Отсутствует
Доломит	Обычен	Отсутствует	Отсутствует
Место залегания	Обычно геосинклинали	Обычно платформенные формы	Обычно платформенные
Мощности пластов	Обычно большие, до 17 м	Обычно малые, до 1,5 м	Расчлененные конcretion
Усвояемость сырой фосфоритной муки растениями	Трудно усваивается	Усвояема	Трудно усваивается
Промышленная переработка	Химическая переработка	Газовая (в воде)	Химическая переработка

ритов соответствует минералу франколит, а состав конcretionных — курскиту. Вполне естественно, что как у того, так и у другого минерала могут быть явно окристаллизованные и аморфные или коллоидные разновидности. Коллофаном, согласно Роджеру (Rodgers, 1922), именовались все аморфные фосфаты кальция. В связи с выделением из них курскита теперь понятие коллофана суживается. Коллофан здесь рассматривается как аморфная разновидность франколита.

На основании многочисленных опытов по применению сырой фосфоритной муки в качестве удобрения Н. Д. Смирнов (1935, 1938) разделил все фосфориты на усвояемые и трудно усвояемые растениями. При этом в его группе усвояемых, как теперь выяснилось, оказались все конcretionные фосфориты, а среди трудно усвояемых — пластовые фосфориты, а также фторантититы. Это дивный факт, относящийся уже к практике, который заставляет ставить курскитовые фосфориты в отдельную группу от франколитовых и от фторантитита. Подольские фосфориты плохо усваиваются растениями, что было известно еще А. Н. Энгельгарду (1891).

Важнейшие особенности типовых морских фосфоритов сведены в табл. 88.

Как правило, конcretionные фосфориты не образуются совместно с пластовыми и не переходят одна в другие. Так называемые фосфоритные пласты (Курская, Агобинская, Егорьевская) состоят из сростившихся или сцементированных фосфатом фосфоритных конcretion, поэтому они относятся не к пластовому, а к конcretionному типу.

Понятие «тип» в литературе весьма широко и применяется как к мелким, так и к крупным подразделениям. «Типами» часто называют такие группы фосфоритов, как пластовые, желваковые, оболочные. Такое понятие типа сохраняется и нами. Подразделения более крупные, чем тип, называются «группами типов», а более мелкие — «классами». Сами типы выделены по строению или структуре фосфоритов, а пласты — по составу примесей, содержащихся в фосфоритах.

В основу предлагаемой классификации фосфоритов (табл. 25) положены генетически принцип. Всего выделены три крупные группы типов: морской, континентальный и гидротермальный. Последние, или сравнительно небольшие, здесь не подразделяются, а среди первых двух выделены первичные и вторичные группы типов.

Таблица 25
Классификация фосфоритов (по Г. П. Бунинскому)

Группы типов		Типы	Минералы	Месторождения	
Первичная	Морская	Химическая	Пластовый	Франколит	Вольск, Хонер, Рыльск
		Биохимическая	Пластовый	Франколит	Кара-Тай, Северная Африка, Скалистые горы в США
			Конкреционный-лучистый	Фторапатит, Подолит	Подолья, Вайоминг (США)
			Конкреционный (железистый)	Курскит	Курск, Егорьевск, Актюбинск, Южная Каролина (США)
	Биогенная	Оболовый	Франколит	Эстония	
		Костяной	Курскит (?)	Костеносные брекчии Тартари	
	Континентальная	Биогенная	Костяной	Гидроксипапатит, курскит (?)	Эльдарская степь
		Биогенно-метасоматическая	Островной	Различные	Острова Макатеа, Науру, Джильберта
			Пещерный	Различные	Австрия, Южная Франция
		Метасоматический		Франколит	Флорида (твердые камни), Тенесси (США)
Гидротермальный			Франколит	Эстремадура в Испании	
Вторичная	Механическая (галечники и конгломераты)	Морской	Различные	Подолья	
		Речной	Различные	Флорида (галечник)	
	Остаточная	Остаточный	Различные	Сызрань—Батраки, Южная Каролина	
	Кора выветривания		Франколит	Урал	
	Метаморфический		Фторапатит	Тешин-Тас, р. Лена	

К группе морских первичных фосфоритов относятся химические, биохимические и биогенные. Химическими, или химически осажденными, являются фосфориты хонерского горизонта. Фосфат для их образования, так же, как и окислы железа, привнесены с суши и отложены химическим путем в озерах и заливах (см. выше — «Солончковые горизонты»).

Образование биохимических фосфоритов происходило в две стадии. Первая стадия — концентрация растворенных фосфатов преимущественно в придонных и иловых (грунтовых) водах на дне бассейна, осуществлявшаяся при разложении отмерших остатков организмов. Вторая стадия — химическое осаждение фосфатов кальция из этих вод. Концентрация и осаждение фосфатов происходили одновременно в течение длительного времени (см. ниже — «Прохождение фосфоритов»).

К биогенным фосфоритам отнесены только фосфатные остатки организмов — кости и раковины фосфатных брахиопод.

Среди континентальных фосфоритов выделяются три группы типов — биогенная, биогенно-метасоматическая и метасоматическая.

К биогенной группе скопления костей животных. Промышленных залежей они не образуют.

Значительный практический интерес имеют островные фосфориты, относящиеся к биогенно-метасоматической группе. Они получили свое название вследствие распространения на островах. Образование фосфоритов этого типа происходило в две стадии — в первую стадию накапливалось птичье гуано, во вторую стадию при его разложении выделялся кислый фосфорнокислый кальций, который стокал вилы, где оседал при взаимодействии с подстилающими известняками. Значительная часть фосфата кальция содержалась и в самом гуано в виде полуразложившихся рыбных костей. При разложении гуано фосфат кальция накапливается как остаточный продукт.

Островные фосфориты часто называются фосфоритами гуано. От них следует отличать настоящее гуано, представляющее собой скопления экскрементов птиц на пустынных островах. В его составе преобладают органические вещества и нитраты, а фосфаты содержатся обычно в количестве 5—20%.

Схема образования пещерных фосфоритов такая же, как и островных, только первоисточником фосфата их послужили скопления экскрементов летучих мышей, находящихся свое убежище в пещерах.

Метасоматический тип фосфоритов еще слабо изучен и степень участия организмов в его образовании неясна. Фосфоритные желваки, встречающиеся среди мергельно-меловых пород Днепровско-Донецкой впадины и Поволжья, образовались путем биохимического метасоматоза, поэтому они отнесены к биохимической группе типов. При образовании этих фосфоритов первичная концентрация растворенного фосфата происходила в результате разложения отмерших органических остатков на дне моря, в илу. Затем этот фосфат замещал кальцит, доломит и вещество губки.

К гидротермальному типу относятся месторождения Эстремадуры в Испании. Считавшиеся ранее гидротермальным Антоново-Липовское месторождение на Урале, возможно, связано с корой выветривания.

Вторичные процессы привели в одних случаях к разубоживанию фосфоритов, в других — к концентрации фосфатного вещества и образованию новых типов месторождений. При механическом перераспределении фосфоритов накапливались морские и речные фосфоритные галечники. В результате разложения породы, вмещающей фосфориты, получают остаточные фосфоритные скопления. В коре выветривания известны небольшие скопления франколита. При метаморфизме фосфоритов разных типов происходит превращение курскита и франколита во фторалит.

Подразделение типов на подтипы, классы и т. д. производится большей частью по содержанию примесей. На этом основании среди фосфоритов желвакового типа выделяются следующие классы: кварцево-песчанистый, глауконитово-песчанистый, кварцево-алюргилитовый, железисто-олитовый, глауконитово-глинистый, кварцево-глинистый и глинистый.

В. О минералогической природе фосфатного вещества

Осадочные фосфаты кальция не встречаются в виде хорошо образованных кристаллов или однородных скоплений, а представляют собой массы из микроскопически мелких или коллоидных частиц с разнообразными примесями. Поэтому изучение их минералогической природы встречает существенные трудности, и она во многом не разгадана до сих пор. Эта трудность усугубляется еще сложностью полиморфизма ионов в самой фосфатной молекуле. Отсюда поляются, почему один из наиболее распространенных осадочных фосфатов кальция — коллофан — назван «бескристаллическим» минералом (Роджерс, 1922).

У желваковых фосфоритов различаются под микроскопом две разновидности фосфата кальция — аморфная и радиально-лучистая. Обычно преобладает первая, последняя встречается значительно реже.

При скрещенных николях аморфная разновидность местами обнаруживает едва заметную поляризацию, указывающую на то, что она сложена чрезвычайно мелкими кристалликами — до одного микрона и меньше. Под электронным микроскопом эти кристаллики хорошо различимы (Будинский, 1952, рис. 5 на стр. 14). Они имеют вид шестиугольных табличек и коротких призмочек размером обычно $1,0-0,1 \mu$. Рентгенограммы также с немалой очевидностью показывают, что аморфная разновидность сложена кристалликами типа анатита. Несмотря на явное кристаллическое строение «аморфной» разновидности, все же за ней сохранено укоренившееся название «аморфная», по причине малых размеров слагающих ее частиц.

Радиально-лучистая разновидность состоит из длиннопризматических или игловатых кристалликов, выросших на стенках пор в песчанистых фосфоритах и в фосфатизованных губках.

Объем этим разновидностям фосфата желваковых фосфоритов, исходя из сходства их химического состава, В. И. Чиряпский (1919) дал название *курскит*.

Кроме курскита в форме желваков, встречаются псевдоморфозы замещения фосфатом древесины, губок в различных форм карбоната кальция, а также фосфатные кости и зубы животных в равнинах и горах. Все эти разновидности фосфата тоже относятся к курскиту. Особо стоит аморфный фосфат пластовых фосфоритов.

Определения средних показателей преломления у всех разновидностей фосфата желваковых фосфоритов дали очень близкие цифры — $1,600 \pm 0,010$, а у ильцовых фосфоритов — $1,615 \pm 0,010$. Показатели преломления определены иммерсионным методом в фосфоритах из Брянска, Курска, Щигров, Ильова, Канева и из Ховерского района. Двупреломление радиально-лучистого курскита варьирует в пределах $0,007-0,008$, у франколита обычно $0,005-0,006$.

Для сравнения можно указать, что показатель преломления фторанатита в среднем $1,640$, а двупреломление $0,003-0,004$. Таким образом, курскит является крайним членом в ряду фторанатит — франколит — курскит. Эти три минерала, наряду с гидроксиданатитом, слагающим кости животных, наиболее широко распространены среди фосфатов кальция.

Химический состав желваковых фосфоритов приведен в табл. 90 и 91. В таблице 91, кроме анализов фосфоритов, приведены также анализы ископаемых костей, фосфатизованной древесины и фосфатизованных губок, которые встречаются в севомайском фосфоритном слое, а также анализ полива фосфоритной плиты.

Содержание P_2O_5 в фосфоритах $13-16\%$, в ископаемых костях и древесине $28-32\%$, в фосфатизованных губках $26-28\%$. Соответственно изменяется содержание фтора и углекислоты.

Химические анализы фосфоритов (в %)
(Выполненные до 1915 г.)

Компоненты	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Нерастворимый остаток	—	1,00	—	—	—	35,05	0,46	1,70	10,43	19,72
Fe ₂ O ₃	2,20	3,43	—	—	2,67	7,60	—	0,76	0,50	1,60
CaO	24,59	50,61	27,14	51,91	26,62	28,28	52,57	50,22	46,62	40,43
MgO	0,65	1,21	—	—	0,65	—	0,36	0,42	0,46	0,44
B ₂ O	1,73	1,75	—	—	1,30	—	—	—	—	—
SO ₃	—	1,20	—	—	0,94	—	—	—	1,30	1,16
P ₂ O ₅	13,60	28,25	16,68	32,60	16,54	18,01	32,94	31,57	28,69	25,79
CO ₂	3,45	5,80	3,13	5,29	2,23	—	6,40	5,87	5,76	5,27
F	2,40	5,99	2,02	7,76	1,63	0,99	—	—	—	—
Органическое вещество	1,00	—	—	—	0,32	3,53	—	—	—	—
H ₂ O	—	3,30	—	—	2,00	—	0,96	2,56	—	—
F : P ₂ O ₅	0,18	0,21	0,12	0,24	0,10	0,06	—	—	—	—
CO ₂ : P ₂ O ₅	0,25	0,21	0,19	0,16	0,14	—	0,19	0,19	0,20	0,20

1 — фосфоритная плита из Курска; по К. Клаусу (1853); 2 — часть из Курской фосфоритной плиты, дер. Граново; по Клаусу (1853); 3 — фосфоритная плита из Курска; по В. Н. Чирнышскому (1910); 4 — фосфатизованная древесина из Курска; по В. Н. Чирнышскому (1910); 5 — фосфорит из Кольского лога; по Я. В. Самойлову (1915). Кроме того, в этом образце определены: SiO₂ — 44,29%; Al₂O₃ — 1,08%; FeO — 6,46%; MnO — 0,12%; K₂O — 0,509%; Na₂O — 0,36%; 6 — подв. фосфоритная плита из г. Дмитрия; по Я. В. Самойлову (1915); 7 — фосфатизованная древесина из дер. Коренной близ Курска; по А. Н. Зингелгарду (1867); 8 — фосфатизованный повозок из Брнска; по Э. Н. Зингелгарду (1867); 9 — фосфатизованная глина; по П. А. Костычеву (см. Зингелгард, 1867); 10 — фосфатизованная глина; по П. А. Костычеву (см. Зингелгард, 1867).

Таблица 91

Химические анализы железистых семеновских фосфоритов (в %)
(Выполненные после 1925 г.)

Компоненты	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Нерастворимый остаток	37,57	48,28	48,82	34,55	37,58	36,49	45,79	30,43	31,28	3,00
SiO ₂	36,65	47,01	48,03	33,90	37,10	36,04	45,43	—	30,01	—
Al ₂ O ₃	1,02	0,70	1,65	2,10	1,49	1,48	0,03	2,09	2,31	1,08
Fe ₂ O ₃	1,77	2,37	1,85	2,05	2,96	2,79	2,92	3,16	3,19	2,17
FeS ₂	0,05	0,00	0,00	0,00	0,14	0,08	0,29	—	0,00	—
TiO ₂	0,16	0,11	0,09	0,08	0,08	0,08	0,11	—	0,00	—
MnO	0,04	0,05	0,04	0,02	0,01	0,02	—	—	0,05	—
CaO	29,43	24,01	23,86	29,82	28,31	29,32	26,21	32,13	31,93	47,78
MgO	0,50	0,42	0,34	0,62	0,06	0,06	0,61	—	0,96	—
Na ₂ O	1,01	0,70	0,60	0,71	0,57	0,58	0,34	—	0,69	—
K ₂ O	0,47	0,37	0,53	0,68	0,50	0,47	0,16	—	0,61	—
P ₂ O ₅	17,14	15,61	15,23	19,99	18,72	18,75	16,05	19,85	20,03	29,78
CO ₂	5,19	2,73	2,94	3,88	3,88	3,85	3,12	4,70	3,93	6,04
F	2,08	1,88	1,82	2,06	2,14	2,11	1,87	2,09	2,16	3,45
C	0,58	0,48	0,62	0,66	0,25	0,42	0,45	—	1,05	—
SO ₃	1,48	1,20	1,11	1,06	1,31	1,23	0,86	—	0,68	—
Потеря при прокал.	3,14	2,60	2,96	3,27	3,13	3,26	2,78	—	4,38	—
O соотв. F	0,88	0,79	0,76	0,86	0,90	0,89	0,79	—	0,91	—
Сумма	99,25	98,97	100,31	99,40	99,51	99,22	100,01	—	100,39	—
F : P ₂ O ₅	0,12	0,12	0,12	0,10	0,11	0,11	0,11	0,11	0,11	0,12
CO ₂ : P ₂ O ₅	0,30	0,18	0,19	0,19	0,21	0,20	0,19	0,24	0,18	0,20
CaO : P ₂ O ₅	1,72	1,54	1,56	1,49	1,51	1,56	1,63	1,62	1,59	1,60

1—6 — фосфориты на Брнсской обл.; 7—8 — фосфориты из Шигровского района; по А. В. Казакову; 9 — фосфорит из г. Изюма; 10 — обогащенный фосфорит из Шигровского района, помол до 0,048 мм, класс удельного веса больше 2,85; по А. В. Казакову.

Отношения $\text{CO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$ во всех этих разновидностях фосфатов находятся в пределах от 0,14 до 0,25 и чаще всего равны 0,19. Отношения $\text{F} : \text{P}_2\text{O}_5$ варьируют значительно шире — от 0,06 до 0,24. Такие широкие вариации, вероятно, зависят от неточности определений фтора.

В табл. 91 приведены результаты подробных химических анализов фосфоритов по данным С. Н. Розанова (1935). Образцы всех этих фосфоритов были просмотрены мною под микроскопом. Существенная примесь кальцита была обнаружена в двух образцах фосфоритов 1 и 9. В обр. 10 оказались следы кальцита, а в остальных образцах фосфоритов карбонаты не найдены.

По химическим анализам (табл. 91), кроме образцов 1 и 8, содержащих заметную примесь кальцита, отношение $\text{CO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$ варьирует в пределах от 0,18 до 0,21 и чаще всего равно 0,19; отношение $\text{F} : \text{P}_2\text{O}_5$ колеблется от 0,10 до 0,12, обычно равно 0,11.

Так как фосфориты состоят в основном из смеси фосфата, кварцевого песка и глины, то, выделивши путем пересчета фосфатную часть, нетрудно получить ее химический состав в чистом виде. Такой способ пересчета применялся В. Н. Чарвинским, А. Д. Архангельским, М. П. Фивегом и С. Н. Розановым. Его достоинство состоит в том, что получающиеся цифры легко сравнимы между собою. Данные, приведенные в табл. 92, показывают поразительное единообразие химического состава фосфатной части всех сеноманских фосфоритов. При сравнении их с составом фосфоритных конкреций из юры, мела и палеогена других мест также не обнаруживается между ними сколько-нибудь существенного различия.

Таблица 92

Средственный химический состав фосфата фосфоритных желваков
(количество фосфата принято за 100%)

Компоненты	26 анализов							
	1	2	3	4	5	6	7	8
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	77,20	70,17	76,99	75,86	75,77	76,23	75,75	78,20
CaCO_3	14,07	15,28	13,96	15,81	16,20	15,49	15,90	14,33
CaF_2	8,73	8,55	7,46	8,13	8,08	8,34	8,85	7,47
$\text{CaO} \pm \text{H}_2\text{O}$	-1,03	-0,94	-0,71	-2,78	-1,67	-1,78		-0,68

* Избыток (+) или недостаток (-) CaO , образовавшийся после связывания CaCO_3 и CaO шпатом. Избыток кальция указывает на возможное присутствие силикатов кальция, а недостаток его — на возможное присутствие железа и алюминия фосфатов, на возможное вытеснение в фосфатную решетку или на неточность анализа.

Теперь рассмотрим результаты химических анализов пластовых фосфоритов. Два анализа приведены в табл. 75 и десять анализов — в табл. 93.

Все анализы приведены по данным Н. Т. Зонова (Зонов, 1939, 1941; Зонов и Петракович, 1934).

Образцы 4 и 5 не являются чисто кальциевыми фосфатами, а содержат примесь алюмофосфата. Отношение $\text{F} : \text{P}_2\text{O}_5$ в остальных образцах варьирует в пределах от 0,07 до 0,10, чаще всего равно 0,08; отношение $\text{CO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$ находится в таких же цифровых пределах.

Таким образом, химические различия между курскитом, слагающим желваковые фосфориты, и коллофаном, или франколитом, слагающим пластовые фосфориты, следующее:

	$\text{F} : \text{P}_2\text{O}_5$	$\text{CO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$
Курскит	0,11 $\pm$ 0,01	0,19 $\pm$ 0,02
Коллофан	0,08 $\pm$ 0,01	0,08 $\pm$ 0,02

Химический состав пластовых фосфоритов Курского (гирмита) и Рязьского районов (в %)

Компоненты	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Нерастворимый остаток	2,64	1,79	15,03	18,56	24,40	0,18	0,44	0,46	0,58	4,93
CaO	49,67	43,65	35,20	26,29	29,64	52,45	50,45	50,16	45,61	45,44
Al ₂ O ₃	0,42	8,07	3,94	18,05	11,23	0,73	0,97	0,73	0,78	1,92
Fe ₂ O ₃	0,33	9,88	3,85	2,65	2,14	2,28	8,63	1,82	2,42	2,83
P ₂ O ₅	35,79	33,55	27,89	24,46	21,90	30,16	35,07	33,42	34,49	24,44
CO ₂	2,29	2,58	2,29	1,47	1,56	3,83	3,71	3,41	2,40	2,44
F	0,29	0,11	1,86	1,24	1,35	3,20	3,46	3,03	2,60	2,70
F : P ₂ O ₅	0,40	0,30	0,67	0,05	0,07	0,08	0,09	0,08	0,08	0,08
CO ₂ : P ₂ O ₅	0,79	0,08	0,08	0,06	0,07	0,10	0,10	0,10	0,07	0,07
CaO : P ₂ O ₅	1,47	1,34	1,31	1,07	1,35	1,45	1,41	1,42	1,40	1,35

1-5 - пластовые фосфориты из Курского района; 6-10 - пластовые фосфориты из Рязьского района.

Как видно, соотношения у курскита и коллофана по фтору близкие, но по CO₂ весьма различные, что и является наиболее важным критерием для определения этих минералов. Отношение CO₂ : P₂O₅ около 0,19 характерно для желваковых фосфоритов не только Днепровско-Донецкой впадины, но и других бассейнов СССР и зарубежных стран. По химическим анализам фосфоритов земного шара, опубликованным Джекоб (Jacob, 1923), видно, что отношение CO₂ : P₂O₅ около 0,08 и ниже характерно для фосфоритов пластового типа. Отсюда следует вывод, что желваковые фосфориты сложены одним фосфоритом — курскитом, а пластовые другим — коллофаном, или франколитом, с разностями, переходными к фторапатиту.

И. Д. Борнemann-Старынкевич и Н. В. Белов (1940, 1953) допускают в формуле карбонатфторапатитов замещение фосфора углеродом по схеме: $x \text{Ca}_5(\text{P}_2\text{O}_7 - x \text{F} + x \text{C})_3\text{CO}_3 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$. При x , равном 0, вторая часть формулы приблизительно соответствует курскиту.

Изоморфизм углерода по фосфору объясняет увеличение отношения F : P₂O₅, происходящее в курскитах, по сравнению с франколитами и с фторапатитом.

Приведенные формулы как будто дают основание предполагать, что в природе будет встречен непрерывный ряд соединений, переходных от фторапатита к курскиту. В действительности известно только ограниченное число широко распространенных минералов, укладывающихся в этот ряд, а именно — фторапатит, франколит и курскит. Этот факт указывает на то, что переходы здесь происходят не непрерывно, а скачкообразно.

Для вывода химических формул фосфатов, составляющих пластовые и желваковые фосфориты, использованы химические анализы наиболее чистых их разновидностей. Химический состав и молекулярные пропорции франколита в округленных цифрах представлены в табл. 94.

Исходя из того, что молекула апатита построена из 42 атомов и атомных групп, получается следующая формула фосфата пластового фосфорита из Рязьска:

Последняя формула указывает на сблизенность анионов и катионов. Обе формулы отвечают составу франколита.

Для вывода химической формулы фосфата желвакового фосфорита взят анализ фосфатизированной древесины из нижневолжского яруса Воскресенского района Московской обл. (табл. 95).

Химический состав и молекулярные пропорции фторапата илепного флфрнта из Радьска

Компоненты	%	Компоненты	%	Молекулярные пропорции	Ионные отношения
P ₂ O ₅	26,0	P	15,72	0,51	5,2
CO ₂	3,6	C	0,04	0,00	0,2
F	3,2	F	2,2	0,17	1,8
CaO	32,5	Ca	31,3	0,88	10,0
—	—	O	39,1	2,23	22,8
H ₂ O*	3,0	OH	2,9	0,10	1,0
Сумма					42,0

Таблица 95

Химический состав и молекулярные пропорции фосфата желвакового флфрнта (курскита)

Компоненты	%	Компоненты	%	Молекулярные пропорции	Ионные отношения
P ₂ O ₅	31,4	P	13,72	0,44	4,8
CO ₂	5,3	C	1,45	0,12	1,2
F	3,6	F	3,60	0,19	2,0
CaO	49,5	Ca	35,29	0,88	10,0
—	—	O	35,74	2,23	22,8
H ₂ O	1,8	OH	1,8	0,11	1,2
Сумма					42,0

Отсюда формула курскита:

Если рассчитать химический состав минералов из этих округленных формул, то получим следующие величины (табл. 96).

Таблица 96

Химический состав фторапатита, франколита и курскита, вычисленный из их формул (в %)

Минералы	Формула								
		CaO	P ₂ O ₅	CO ₂	CaF ₂	Ca(OH) ₂	F	P ₂ O ₅	CO ₂
Фторапатит	$\text{Ca}_{10}\text{P}_6\text{O}_{24}\text{F}_2$	56,00	42,23	—	7,74	—	0,00	—	1,28
Франколит	$\text{Ca}_{12}\text{P}_8\text{C}_2\text{O}_{28}\text{F}_2\text{OH}$	66,25	35,24	5,34	3,60	0,36	0,09	0,30	1,52
Курскит	$\text{Ca}_{18}\text{P}_{4,8}\text{C}_{1,1}\text{O}_{22,5}\text{F}_2(\text{OH})_{1,2}$	47,72	34,52	5,35	7,91	4,90	0,11	0,16	1,63

В этих формулах отношения F : P₂O₅ и CO₂ : P₂O₅ вполне соответствуют природным фосфатам, анализы которых приведены в табл. 91 и 93.

а отношение $\text{CaO} : \text{P}_2\text{O}_5$ немного выше нормы. Это объясняется тем, что кальций в небольшом количестве может быть замещен на Mg, Na, K, Al, и Fe, которые в формуле не учтены. В свою очередь фосфор или группа PO_4 может быть частично замещена на SiO_4 и SO_4 .

Состав природных кристаллов фторанатита также немного отклоняется от теоретического. В них обычно не хватает фтора и часто наблюдается избыток или недостаток кальция.

Неудобство полученных формул состоит в том, что они имеют дробные коэффициенты. Фосфат с целыми коэффициентами, как, например, $\text{Ca}_{10}\text{P}_6\text{SiO}_{25}\text{F}_6$, если и существует, то должен быть большой редкостью. Однако если принять допущение П. Д. Борнеман-Старынкевича, что фторанатит может образовывать изоморфные смеси с гипотетическим фторанатитом $3\text{CaCO}_3 \cdot 2\text{Ca}(\text{F},\text{OH})_2$, построенным также по типу анатита, то формулы франколита можно избирать в виде простых целых чисел 3 : 1 и 2 : 1, соответственно, а именно: 3 фторанатита + фторкарбонат = франколит; 2 фторанатита + фторкарбонат = курскит.

Полученные формулы франколита и курскита отражают состав фосфатов кальция, наиболее распространенных в осадочных породах, а следовательно, сравнительно легко образующихся и наиболее устойчивых в земной обстановке земной коры.

Если допустить, как это делает А. В. Казанов (1937), что CO_2 в фосфоритах связана с кальцитом, адсорбированным тонкодисперсным фторанатитом, то совершенно невозможно объяснить, как могло удержаться неизменное отношение $\text{CO}_2 : \text{P}_2\text{O}_5$ в фосфоритах, впитых при различных условиях выветривания, в то время как в таких случаях сначала выщелачивается кальцит, а потом фосфат.

Рентгеноструктуру осадочных фосфатов кальция изучали многие исследователи [Соймонова и Студская, 1937, 1939, 1941; Мак-Коннел (McConnell), 1937, 1938 и др.]. Они установлена принадлежность осадочных фосфатов кальция к анатиту. Рентгенографический метод оказался еще недостаточно точным для отличия курскита от франколита. Он не в состоянии обнаружить в фосфорите присутствие кальцита, если его содержание в нем ниже 7%. Примесь кальцита в фосфоритах определяется наиболее точно (до 0,1%) методом избирательного растворения в лимоннокислом аммонии, что выяснил еще Риндзел (Rindell, 1910) и недавно подтвердил Сильверман (Silverman, 1952). Последний, в частности, определил, что содержание CO_2 , связанной в фосфатной молекуле иластовых фосфоритов Скалистых гор в США, колеблется от 1,1 до 2,9%. Эти вариации довольно значительны, но не превышают верхнего предела содержания CO_2 во франколите. Они указывают на распространение в иластовых фосфоритах переходных разновидей от франколита к фторанатиту.

Г. Петрография конкреционных фосфоритов

Фосфориты петрачаются во всех ярусах морских отложений меловой системы Днестровско-Донецкой впадины. Они образуют слои, часто являющиеся прерываемыми маркирующими горизонтами, и нередко представляют практический интерес как полезное ископаемое. Все это заставляет считать фосфориты существенной составной частью осадочных пород, если не по количеству, то по значению.

Излагаемая ниже общая петрография конкреционных фосфоритов основана на изучении Днестровско-Донецкой впадины, но и других частей Русской платформы.

Высший вид фосфоритов весьма разнообразен. По форме они разделяются на два типа — иластовые и конкреционные. Первые уже были

рассмотрены в главе о составе хоперского горизонта, кроме того, в главе о минералогической природе фосфатного вещества. Поэтому перейдем сразу к конкреционным фосфоритам.

Цвет фосфоритов изменяется от углисто-черного до белого с желтоватым, буроватым или зеленоватым оттенками. Обычно преобладают темные цвета — буровато-серый или темнобурый. В темные цвета окрашены чаще всего фосфориты, залегающие среди песков и глин, но и мергельно-известковых породах встречаются как темные, так и светлые. Чистый фосфат кальция имеет совершенно белый цвет, а окраска природных фосфоритов зависит от примесей. Важнейшим пигментом является органическое вещество, окрашивающее фосфориты в темные и темнобурые цвета, затем идет темноселеный, до черного, глаукоцит, желтые, красные и бурые окислы железа, белый карбонат кальция и светлые песчинки кварца. Цвет фосфоритов зависит от характера и количества этих примесей и их красящей способности.

Форма фосфоритных конкреций большею частью неправильная. Обычно фосфоритные конкреции имеют вид почек или желваков незначительной от овала до кулака (фиг. 12). Реже размеры их варьируют от песчинки до 20—30 см в поперечнике. Величина конкреций не находится в зависимости от их количества, концентрации или содержания P_2O_5 . Крупные конкреции — сивки или толочушки — изредка встречаются в виде одиночных образований в песках, в то время как желваки средних размеров, от 1 до 7 см в диаметре, слагают промышленные слои.

Ближе лежащие конкреции часто образуют между собой более или менее крупные сростки (см. фиг. 16), которые при дальнейшем развитии превращаются в фосфоритную плиту. Такая плита широко распространена в сеномане северной окраины впадины.

Сеноманский фосфоритный слой наполовину состоит из фосфоритных конкреций, вторую же половину слой составляет песок. Фосфоритные конкреции имеют, как правило, диаметр более 4 мм. Через сито 4 мм проходит чистый песок, содержащий всего 1% P_2O_5 . В некоторых случаях применялось сито 50 мм, но количество оставшихся на нем конкреций было обычно меньше 10% веса всего слоя. В фосфоритных плитах количество песка составляет чаще всего 20—40%, причем почти весь этот песок приурочен к нижней, корневидной части плит.

Поверхность фосфоритных конкреций, не подвергшихся перестроению или окатыванию, всегда шероховатая. Даже на глянцевой поверхности фосфоритной плиты в некоторых желваках встречаются резко выдающиеся бугорки.

Некоторые грубопечанистые конкреции (сивки) имеют снаружи углубления в виде ямок или борозд, напоминающие следы действия сверлящих организмов. На расколе обнаруживается необычная для работы сверлящих животных шероховатая поверхность этих углублений и их продолжение внутрь конкреции в виде слабо споментированного фосфатом песка. Такое строение фосфоритной конкреции можно объяснить неравномерной избирательной цементацией фосфатом песка, вырытого ходами животных, живущих в песке (фиг. 134). Видно, фосфат осаждался преимущественно в участках, более богатых органическим веществом. Следы ходов хорошо видны на верхней и боковых поверхностях конкреций и значительно хуже — на нижней.

Аналогичная, произванная ходами или как бы источенная поверхность наблюдается у многих шероховатых фосфоритных конкреций, залегающих в глинах и в мергелях, например, в основании каминского яруса в Белгороде.

Эти ходы пронизывают всю конкрецию и прослеживаются далее в окружающей породе, где они видны либо непосредственно, либо при помощи

проявления. Стенки ходов в конкрециях не гладкие, а шероховатые. По своей форме и по происхождению они вполне схожи с теми ходами, которые наблюдались в кремнях (см. фиг. 112—118). В фосфоритах они обусловлены неравномерной избирательной фосфатизацией, а в кремневых конкрециях — неравномерным избирательным окремнением или порода, изрытой ходами ячеек.

Источенные конкреции, как правило, более или менее скатыны или отшлифованы. Источенность в шлифовка камней в море связана между собою тем, что камнеточцы живут в мелководной среде. Они поселяются в высверленных углублениях, используя их как убежище от хищников и от истирающего действия галек во время приливов.

Фиг. 134. Фосфоритная конкреция с бороздами неравномерной фосфатизации и с порами, вероятно бывшие почвенные каналы. Курье.

В качестве камнеточцев могли быть моллюски, губки, черви, морские ежи и подоросли. Обломки древесины всегда интенсивно источены терединами и затем фосфатизованы.

Глинистая корочка фосфоритов, как уже установлено И. П. Чиряевским (1913) и И. В. Самойловым (1915), состоит из чередующихся полосок аморфного и радиально-лучистого фосфата кальция. Такая корочка встречается и внутри фосфоритных конкреций, разделяя слои нарастания (фиг. 135). Она имеет некоторое сходство с пустынным загаром. В современных фосфоритах из Калифорнии указывается железисто-марганцевая корочка на частях конкреций, выступающих над урвнем дна. Создается впечатление, что глинистая корочка на фосфоритах отражает момент остановки или замедления роста конкреции.

Псевдоморфозы замещения курицитом древесины, раковин моллюсков, и также губок и кораллитов вполне обычны. Псевдоморфозы, образовавшиеся или заполнения также весьма часты — это преимущественно фосфоритные ядра моллюсков и илечевотих, а также ходы тередин.

В фосфоритных слоях распространен только один вид древесины — кипарисовое дерево, *Cupressinoxylon kiprianowi* М е г к. Эта древесина в форме осыпанных обломков часто встречается в нижнем кембрийском фосфоритном слое северной и южной окраин Днепровско-Донецкой впадины и Кавказского района. По внешнему виду фосфатизованная древесина весьма похожа на свежую деревянную чурку. Однако органиче-

ского вещества она содержит меньше 1%. В шлифе видно великолепно сохранившееся клеточное строение древесины, замещенной курекитом. Часто древесина сильно источена терединами, а образовавшиеся при этом углубления заполнены фосфоритом.

Псевдоморфозы по известковым раковинным моллюсков характерны только для определенных групп этих ископаемых. Случаи замещения кальцитовых раковин устрий, мюллерамов, пенетов или плеченюгих чрезвычайно редки и наблюдались только в тех фосфоритах, в которых весь остальной кальцит замещен фосфатом или почему-либо отсутствует.

Фиг. 135. Микрофотография шлифа фосфоритной конкреции; видны слои нарастания фосфорита. Сенoman, Курск.
Ув. 65, без анализатора

Раковины брюхоногих, а также некоторых двустворок, как *Arca*, *Cyprina*, *Papiraea*, *Opis*, *Venus* и *Nucula*, либо замещены курекитом и в таком виде сохранины, либо от них остались лишь отпечатки или ядра. Такое избирательное превращение этих раковин может объясняться тремя причинами, действующими фосфатизации:

- 1) составом раковин гастропод и некоторых двустворок (*Arca* и др.) из арагонита и отчасти из ватерита [Мейер и Вейсск (Mayer u. Weisock), 1932] — карбонатов нестойких и поэтому легко замещающихся;
- 2) примесью в составе раковин органического вещества, разложение которого способствует фосфатизации; и
- 3) ничтожной величиной и, соответственно, малой стойкостью кристалликов карбоната кальция, из которого сложен раковина.

Из этих трех причин существенны первые две; что же касается третьей, то она, по видимому, имеет второстепенное значение. В фосфатизованных раковинах кристаллики курекита обычно имеют изометричную округлую форму, но некоторые из них повторяют строение ранее располагавшихся здесь кристалликов кальцита.

Фосфатизация губок весьма своеобразна. Все фосфатизованные губки относятся к подклассу кремневых, среди которых встречаются шести- или трехлучевые, четырехлучевые и двитыстые, а также и исключенным однолучевых. Живые кремневые губки состоят из стлбистой

массы, роговой (спонгиозной) или кремнеугольной основы и опаловых спикул. После смерти губки ее слизистая масса, в том числе и клетки, бесследно разлагаются, роговая или кремнеугольная основа замещается фосфатом, а кремневые спикулы обычно целиком растворяются, и в фосфоритных слоях мы, как правило, их не находим. Однако до своего растворения некоторые спикулы успевают покрыться оболочкой радиально-лучистого фосфата, который и сохраняет их форму, например в грушевидных губках из родов *erea* и *сифония*. В других случаях спикулы губок были растворены раньше выделения радиально-лучистого куренята. Последний выстилает стенки пор от растворившихся спикул губок (фиг. 136).

Фиг. 136. Микрофотография шлифа фосфорита с порами от растворившихся спикул губок; стенки пор выстланы радиально-лучистым куренитом. Основание капля. Трубочка. Ув. 100, без анализатора

Еще до растворения спикул их осевой канал иногда авольтруется глаукоцитом, аморфным фосфатом, опалом или глиной. Такие псевдоморфозы выполнения встречаются довольно часто.

Нами было просмотрено около 40 шлифов фосфатизированных губок, но ни в одном случае с достаточной определенностью не наблюдалось замещения опаловых спикул фосфатом, так же, как не приходилось видеть замещения их кварцем или кальцедемом. Следовательно, процесс окаменения губок не является простым замещением их фосфатом или кремнеопалом.

У станицы Голубинской на Дону в основании сантона встречаются фосфатизированные губки из рода *Ventriculites*. В шлифе этих губок под микроскопом видна фосфатно-мергельная масса с редко рассеянными раковинками фораминифер. Каналы некоторых спикул заполнены фосфатом, сами спикулы потом были растворены, вследствие чего их псевдоморфозы по каналу, оставшись без опоры, сместились из центрального положения, затем поры от растворившихся спикул губок были снова выполнены опалом (см. фиг. 51).

Фосфатизированные копROLИТЫ иХТИОЗАРОВ известны очень давно, хотя и встречаются редко. Гораздо более обычные мелкие копROLИТЫ, имеющие 0,2—1,0 мм в диаметре. Форма их чаще всего эллипсоидальная или оvoidная (фиг. 15 и 137), реже — шаровидная, иногда неправильная

(фиг. 138). Цвет копролитов желтый, до темносерого или бурого. В шлифе видно, что они состоят из аморфного курсита с густыми хлопьями

Фиг. 137. Микрофотография шлифа копролитового фосфорита; некоторые копролиты сдавлены. Севоман, Брянск.
Ув. 25, без анализатора

Фиг. 138. Микрофотография шлифа песчаного фосфорита с двумя копролитами неправильной формы. Севоман, нижний фосфоритный горизонт, с. Подбужье Брянской обл.
Ув. 80, без анализатора

органического вещества и, иногда, гидроокисей железа, с вкраплениями пылеватых зерен кварца, глауконита и, реже, ширита. Некоторые зерна с поверхности более или менее глауконитизированы.

Отличие копрелитов от фосфоритных песчинок механического происхождения состоит в том, что последние у своей поверхности обычно включают полусферы зерен кварца, глаукогнита или других органических или минеральных частиц, вторая половина которых истерта при окатывании. Второе отличие состоит в том, что копрелиты иногда несут следы сдавливания соседних зерен. Эти признаки присутствуют не всегда, и в таких случаях копрелиты трудно отличить от фосфатных песчинок.

Копрелиты встречаются как внутри фосфоритных конкреций, так и отдельно, рассеянные в песках, глинах или мергелях. Многие из них оказались довольно прочными и не несут следов отпечатков песчинок или соседних копрелитов, другие деформированы только слегка, третьи заменены востолыком, что уже трудно признать их копрелитовую природу.

Современные фекальные зерна в морских илах (см. фиг. 97) наиболее подробно описаны Х. Б. Муром в сборнике «Recent marine sediments» (1939). По поводу видных зерен он говорит, что они могут принадлежать очень многим видам донных животных из типов червей, моллюсков или класса голотурий. Скульптурные копрелиты, допускющие видное определение, в фосфоритах не встречались. Копрелиты из вторьевских и аистобинских фосфоритов описаны много ранее (Бушневский, 1938).

Наконец, следует отметить присутствие в фосфоритах мельчайших лепочек, которые многие исследователи считают бактериями. Такие бактерии часто встречаются в сенноманских фосфоритах, особенно много их в копрелитах.

Псевдоморфозы выполнения, кроме своей формы, ничем существенным не отличаются от фосфоритных конкреций.

Фосфоритные конкреции часто более или менее однородны, но у многих из них различаются слои нарастания (см. фиг. 135). Таких слоев иногда насчитывается до 10 и более. Они никогда не образуют правильных концентрических колец, а скорее имеют вид наложен или неправильных впадин, часто только с одной стороны конкреции.

Толщина слоев нарастания варьирует от долей миллиметра до 1—2 см. Различия между слоями нарастания бывают то очень отчетливые, то совершенно незначительные. Они выражены в неодинаковом характере фосфата и в неравномерности примесей — различной крупности зерен кварца и глаукогнита, иными количественными соотношениями или разным обилием этих зерен, а также в особенностях состава органических остатков и степени их фосфатизации.

Граница между слоями нарастания обычно резкая. Чаще она выражена в виде полоски аморфного фосфата, цвет которой темнее остальной фосфатной массы (см. фиг. 135). Эта полоска тождественна с «юлавои», или глянцевой корочкой поверхности фосфоритной плиты или некоторых фосфоритных желваков. Иногда слои нарастания столь однородны, что они различаются только по разделению их полоскам. Бывают случаи, когда эти полоски выражены слабо или совсем не заметны.

Слои нарастания показывают, что рост фосфоритных конкреций происходит с перерывами во времени, сопровождавшимся замедлением и пересортировкой нарастающего их ила или песка, их перемешиванием, а иногда и оттаиванием. В последнем случае на поверхности слоев нарастания остаются полусферы более или менее органические остатки. Такие явления часто наблюдаются в фосфоритах верхней части сенноманской фосфоритной плиты и покрываются ее песка и песчанистого ила.

В песчанистых фосфоритах целлозной цементации, т. е. с видимыми под микроскопом порами, различаются фосфаты двух, а иногда и трех

стадии выделения. Фосфат первой стадии выделения представляет собой аморфный или коллоидальный курекит. Он в виде неправильных гроздевидных масс расположен в порах между силикатными песчинками или коагилитовыми зернами (фиг. 13, 14 и 139, I). Обычно он только частично заполняет эти поры, но местами образует сплошные скопления 2—5 мм в поперечнике, содержащие лишь незначительную примесь песка.

Радиально-лучистый курекит — фосфат второй стадии выделения. Тонкой корочкой он покрывает стенки пор, оставшихся после образования аморфного курекита (фиг. 13, 14 и 139, II—III). Толщина этой корочки варьирует у разных фосфоритов от 0,01 до 0,04 мм и соответствует длине составляющих ее кристалликов. Ширина или толщина последних и 2—3 раз

Фиг. 139. Микроархивки шифром песчанитового фосфорита, включающие фосфаты разных стадий выделения: Фосфат первой стадии выделения — коллоидальный или аморфный гроздевидный курекит (верное, I—III); фосфат второй стадии выделения — радиально-лучистый курекит, выстилающий стенки пор в фосфорите (II—III); фосфат третьей стадии выделения выстилает оставшиеся поры в фосфорите (III). Ув. 50, без анализатора

меньше длины. Призмочки курекита неправильные и образуют лучистые или спиловидные агрегаты, похожие на халцедон.

В толстых корочках радиально-лучистого курекита заметно зональное или агатовое их строение, образованное тончайшими параллельными полосками темного или желтого цвета (фиг. 140).

Образованием этих двух выделений фосфатов обычно и заканчивается формирование фосфоритной конкреции, но в некоторых случаях наблюдается заполнение оставшихся в ней пор фосфатом третьей стадии выделения (фиг. 139, III). Этот фосфат имеет белый цвет и состоит из мельчайших кристалликов курекита размером около 1 м.

Слов нарастания фосфорита и фосфаты разных стадий выделения наблюдается почти во всех песчанитовых фосфоритах Русской платформы. Фосфат первой стадии выделения кристаллизовался между песчинками среди илестой массы, изобилующей центрами кристаллизации, и поэтому не мог дать достаточно крупных, видимых под микроскопом кристалликов. Фосфат второй стадии выделения — радиально-лучистый курекит — выделялся в порах и поэтому его кристаллики имели возможность разрастаться в более крупные. Что касается фосфата третьей стадии выделения,

то он наблюдается только в фосфоритных гальках. Отсюда можно сделать заключение, что он образовался в тех случаях, когда, вследствие размыва, фосфориты оказывались в верхней зоне ила.

Структуры срастания показывают, что выделение гроздевидного и радиально-лучистого курскита происходило обычно до появления очередного слоя нарастания. В некоторых случаях нарастание новых слоев происходило на фосфоритах с одним гроздевидным курскитом.

Фосфориты полной цементации не имели первичных пор, поэтому в них не мог образоваться ни радиально-лучистый курскит, ни фосфат третьей стадии выделения. Тип цементации у этих фосфатов — базальный.

Фиг. 140. Зональное или агатовое строение корочки ра-
диально-лучистого курскита, покрывающей стенки пор
в песчаном фосфорите. Селоман, Курск.
Ув. 75. без анализатора

Большинство их относится к глинистому классу, но некоторые из них содержат так много песка (до 40%), что не без основания считаются песчанистыми, хотя генетически, по присутствию курскита только первой стадии выделения, они стоят ближе к глинистым. В делении по типу цементации имеются два неудобства: 1) в одной конкреции часто встречаются участки полной и неполной цементации и 2) фосфатизированные конкренты и фосфатные соли в таком случае приравниваются к песчанкам.

Среди конкреций полной цементации выделяются фосфориты метасоматического происхождения. Они образовались путем замещения известковых частиц фосфатом. В шлифе можно видеть все стадии этого процесса. Многие фосфоритные конкреции внутри светлые известковистые, а снаружи — темные бескарбонатные. Во внутренней части конкреции видно небольшое количество тонкозернистого курскита, кальцитовые раковины фораминифер, призма инодерамов, обломки двустворок и тонкая карбонатная масса, состоящая преимущественно из кокколитов. Полости фораминифер обычно заполнены частым курскитом.

По направлению от центра конкреции к ее периферии сначала исчезает тонкая карбонатная масса, замещаемая курскитом, затем появляются фосфатизированные раковины фораминифер и, наконец, во внешней части конкреции все раковины фораминифер и обломки двустворок фосфатизованы полностью и кальцит отсутствует (фиг. 141). Отсюда следует,

что фосфатизация конкреция шла от периферии к центру и что при этом сначала замещались фосфатом тонкие, менее стойкие кальцитовые частицы, а потом уже более грубые.

В одних конкрециях процесс фосфатизации только начался, в других можно видеть первую стадию его уже завершённой, а в третьих все карбонатные частицы полностью фосфатизованы.

Фосфориты, в которых все скелеты известковых раковин фосфатизованы, слагают верхнюю часть сеомаанской фосфоритной плиты и туринский фосфоритный слой в истоках р. Оки. В песчанистом мелу и в мергелях рассеяны фосфориты с частично фосфатизованными раковинами известковых организмов.

Фиг. 144. Разные три фосфоритных конкреции, показывающие стадии замещения известкового мела или мела куринитом, светлое — мел, темное — куринит

Одним из характерных, хотя и не вполне надежных признаков фосфатизованного мела является недостаточно плотное, но в то же время весьма тонкое строение фосфатной массы. Вследствие этого она при проварке в канадском бальзаме не пропитывается им и в шлифах под микроскопом в проходящем свете не прозрачна и кажется черной, хотя цвет ее белый, до серого. На этом черном фоне видна сетка тонких светлых, неправильно пересекающихся линий. Она повторяет ту трещиноватость, которая образовалась в шлифе при его изготовлении. По этим трещинам фосфат пропитался канадским бальзамом или канифолью и поэтому дал сетку светлых линий. В качестве примесей в фосфоритах присутствуют также же минералы и органические остатки, какие слагают окружающую породу. Из терригенных минералов преобладает обломочный кварц, реже встречаются полевые шпаты, различные акцессорные минералы, каолинит (редко) и гидрослюда. Органические остатки представлены раковинами фораминифер и кокколитами, реже встречаются отпечатки спикул губок и диатомофиты по радиариям, диатомеям и копролитам.

Аугитенных минералов встречается немного — глаукоцит, пирит и органическое вещество. Форма глаукоцита почковидная, цвет зеленый, размеры обычно около 0,1 мм. Редко встречается спайный и пигментный глаукоцит.

Пирит находится обычно в форме наростов на фосфоритных желваках и на корнях фосфоритной плиты. Иногда он продикает и внутрь фосфоритных желваков. На выходах пирит окислен до бурого железняка.

Органическое вещество в фосфоритах содержится главным образом в форме гумуса, который легко растворяется в щелочах. Фрэнклин мельче 0,01 мм нерастворимого остатка сеноманских фосфоритов состоит в значительной мере из органического вещества, образующего объемистую массу. В. А. Казакинов (1939) определил, что в органическом веществе актобинских, егорьевских и ятских фосфоритов углерод составляет около 50%. Следовательно, умножая процент углерода в фосфорите на два, получим представление о содержании органического вещества. Его содержание в сеноманских фосфоритах составляет в среднем около 1%. Если же пересчитать это органическое вещество на первичный илистый песок, то получим около 2%. Следовательно, сеноманские фосфориты отлагались в неское, довольно богато органическим веществом.

Д. Происхождение фосфоритов

Как уже доказано А. Д. Архангельским (1912, 1922, 1926, 1927, 1930), все фосфориты Русской платформы, в том числе и фосфориты Дюропето-Донецкой низины, образовались в морях нормальной солености.

Наши данные полностью подтверждают этот его вывод. Однако далеко не все отложения морей нормальной солености содержат фосфориты. Чтобы выявить эти и другие особенности накопления фосфоритов, необходимо рассмотреть следующие вопросы:

1. Растворимость фосфатов кальция в воде.
2. Условия концентрации фосфатов в морских водах.
3. Образование фосфатов, фосфатизация и дефосфатизация.

По вопросу о растворимости фосфата кальция в морской воде нет опубликованных данных, имеется лишь краткое сообщение П. В. Ваттенберга о том, что фосфаты в заметном количестве выпадают из морской воды с концентрацией 114 мг P_2O_5 в 1 м³ воды. Эта цифра, очевидно, занижена, так как во всех глубинных водах содержание P_2O_5 превышает указанную концентрацию, а фосфаты там не осаждаются.

А. П. Вишняков определил растворимость ятского фосфорита в растворе $HCl-NaOH$, при pH 7,56, в количестве 1,58 мг/л P_2O_5 , а в растворе гумата, при pH 7,38 — в количестве 0,53 мг/л P_2O_5 . П. П. Асташии нашел, что процесс окисления (образования гидроксиапатита) лучше всего происходит при pH 7,25—7,35. А. В. Казаков (1937, 1939, 1950) определил, что растворимость фторапатита в дистиллированной воде составляет 50—100 мг P_2O_5 в 1 м³ воды при pH 8,0 ± 0,5.

Многие почвоведы определили растворимость фосфатов почвы, но полученные ими результаты весьма разноречивы и пользоваться ими трудно. Укажемся, что фосфаты карбонатных почв имеют минимум растворимости при pH 8,0—8,5 и что как при более низких, так и при более высоких значениях pH растворимость фосфатов кальция в почвах значительно повышается.

Наконец, как и в случае с кремнеземом, для суждения о растворимости фосфатов можно пользоваться ирридным максимальных их концентраций в морских водах. Очевидно, что известные максимальные концентрации растворенных фосфатов в морях, при определенных pH, будут либо ниже, либо равны растворимости курскита или фторапатита. При этом не следует упускать из вида способность фосфатов к пересыщению растворов, столь характерную и для других трудно растворимых веществ.

Наиболее высокие концентрации растворенных фосфатов — около 600—1000 мг P_2O_5 в 1 м³ воды — известны в норвежских фиордах, в водах Черного моря и в грунтовых растворах Каспия. Значения pH этих вод равны 7,4—8,2. Фосфориты в этих местах отсутствуют. Следовательно,

концентрации 600—1000 мг P_2O_5 в 1 м³ воды недостаточны для осаждения фосфатов кальция из растворов.

Отсюда в первом приближении можно считать, что для осаждения фосфатов из морской воды необходимы концентрации P_2O_5 порядка 1000 мг в 1 м³ воды. Наряду с увеличением в морях концентраций фосфатов неизменно возрастает содержание CO_2 , но учесть количественно ее влияние на равновесие фосфатных растворов пока невозможно.

Концентрация растворенных фосфатов в океанских придонных водах области восходящего течения у Калифорнии, где происходит образование фосфоритов в настоящее время, составляет 150—200 мг P_2O_5 в 1 м³ воды при pH около 8,0. Как видно эти концентрации не выше тех, которые широко распространены в придонных водах почти всех морей и океанов земного шара. Это лишний раз подтверждает ранее высказанное предположение (Бушницкий, 1938), что фосфаты выпадают в осадок на растворе на морской, а не пресной воде. К сожалению, концентрации фосфатов в иловых водах, где образуются фосфориты, еще никем не определялись.

Условия концентрации растворенных фосфатов в морских водах в настоящее время известны довольно хорошо (Бруевич, 1937, 1941, 1947; Кишилович, 1938; Харвей, 1933; Свердлов, 1942; Уда, 1935). Фосфор — весьма важный и притом дефицитный биогенный элемент. В зоне массового развития планктона в морях (на глубине от 0 до 50 м) фосфаты почти целиком усваиваются организмами. Отмирая и падая ко дну, эти организмы механически уносят фосфор в более глубокие слои воды. Главная масса отмершего планктона разлагается и освобождает свой фосфор в первые же 12 часов, остальная часть разлагается в течение недели или месяцев (Сквоинцев, 1949). Таким образом, растворенные фосфаты постепенно концентрируются в глубоких слоях вод (фиг. 142). Эта концентрация нарушается вертикальной циркуляцией вод и диффузией илов, вследствие чего часть фосфатов снова выносится в поверхностные слои воды. Следовательно, чем меньше вертикальная циркуляция вод в бассейне и чем больше в нем планктона, тем концентрации фосфатов на глубинах будет выше. Действительно, в полярных морях, благодаря хорошей вертикальной циркуляции, фосфаты распределены сравнительно равномерно по всей толще воды. В морях теплых и умеренных зон наблюдается значительная стратификация фосфатов — верхние слои воды обычно содержат 10—50 мг P_2O_5 в 1 м³ воды, а нижние — 150—175 мг. Еще более высокие концентрации фосфатов на глубине наблюдаются в бассейнах с сероводородным заражением, где вертикальная циркуляция совершенно ничтожна. Так, например, в сероводородной зоне норвежских фиордов и Черного моря содержание P_2O_5 достигает 600—700 мг/м³. Так как в сероводородных бассейнах фосфориты неизвестны, то мы их рассматривать не будем.

Повышение концентрации растворенных фосфатов наблюдается также в областях восходящих течений. Благодаря обилию приносимых из глубин фосфатов в таких местах развиваются необычайно большие количества планктона и, соответственно, — нектона. Это явление отмечает все исследователи моря. Наряду с массовым развитием организмов их естественное отмирание также происходит в огромных размерах. Отмершие организмы, падая ко дну и разлагаясь, освобождают свой фосфор и таким образом значительно увеличивают и без того высокую концентрацию фосфатов в глубинах. Так, например, концентрации P_2O_5 до 300 мг/м³ наблюдаются на Тихоокеанском берегу Канады, у дельты Путка, и у острова Хонсю.

Воды восходящих течений могут попадать в проливы и обогащать их фосфатами. К таким проливам, видимо, принадлежит Сето Найкан, или Внутреннее море Яноши (Уда, 1935). Изучение таких проливов для нас

представляет особенный интерес, так как наши мезозойские, да и многие другие фосфатные моря были тоже проливами, хотя и значительно больших размеров.

В глубоких эстуариях рек, где циркуляция приливно-отливных вод слабая (вверху легкая соленоватая, внизу тяжелая соленая вода), также наблюдаются высокие концентрации фосфатов.

Таким образом, условия образования высоких концентраций фосфатов в морских водах довольно разнообразны, однако еще неизвестно такое место, где бы содержание P_2O_5 превышало 1000 мг в 1 м³ воды. Только

Фиг. 142. Распределение растворенных фосфатов в водах Каспийского моря (сентябрь 1934 г.), по С. В. Бруевичу (1937). Изолинии показывают содержание P в мг/м³

в водах северной части Тихого океана указываются (Уда, 1935) концентрации 1000 мг P_2O_5 в 1 м³. Грунты здесь не изучались, а сами определения фосфатов нуждаются в подтверждении.

Самые высокие концентрации растворенных фосфатов найдены в грунтовых растворах. Они в десятки и даже в сотни раз превышают концентрацию P_2O_5 в морских водах и, по данным С. В. Бруевича и Е. Г. Виноградовой (1947), достигают нескольких сотен и даже тысяч мг/м³. Средние величины содержания фосфатного P в рыхлых грунтах Каспийского моря варьируют, по данным С. В. Бруевича и Е. Г. Виноградовой, от 0,02 до 1,1 мг/л, при pH от 7,4 до 7,7. Малые концентрации наблюдаются в песках и ракушке, а наиболее высокие — в илах, особенно в мелководных илистых грунтах.

Из всего этого следует, что наиболее высокие концентрации фосфатов образуются в грунтовых растворах и поэтому в них нужно искать разрешения вопроса фосфоритообразования. Это заключение подтверждается и петрографическими данными, согласно которым фосфориты формируются в илах.

Данные С. В. Бруевича и Е. Г. Виноградовой (1947) о составе грунтовых растворов — пока единственные в мировой литературе, поэтому предположения о концентрациях фосфатов в ялах других морей можно обосновать только общими соображениями.

Высоких концентраций фосфатов в грунтовых растворах можно ожидать там, где происходит быстрое разложение больших количеств органических веществ, способные давать и, несмотря на диффузию ионов, удерживать эти высокие концентрации в течение продолжительного времени. За немногими исключениями, это трудно допустить на больших глубинах, так как отмерший планктон в большей своей части разлагается не доходя до глубины 400—500 м.

Вряд ли высокие концентрации фосфатов в грунтовых растворах могут быть широко распространены и в мелководье, с глубинами меньше 30 или 50 м, где, вследствие энергичного движения воды волнением, значительная часть органических веществ разлагается во взвешенном состоянии, опять не достигая дна. Кроме того, на этих глубинах верхняя часть грунта промывается свежей водой путем взмучивания.

Следовательно, представляется наиболее вероятным, что быстрое разложение больших масс органических веществ на дне морей происходит на глубинах 50—400 м. Эти места не будут полностью совпадать с районами высоких концентраций углерода, так как в ялах обычно накапливаются трудно разлагаемые органические вещества.

Далее, вполне естественно предположить, что в районах, богатых планктоном, будет падать на дно соответственно большее количество его отмерших остатков. Повышенные концентрации растворенных фосфатов в поверхностных водах морей существенно влияют на массовое развитие планктона, а следовательно, и на образование высоких концентраций фосфатов в ялах водных.

Планктон пышно развивается вблизи устьев рек и в областях восходящих течений или там, где воды восходящих течений вливаются в приливы, пороскающие континентальные массивы или другие области. Вследствие обилия разлагающихся органических остатков придонные воды таких областей имеют повышенное содержание фосфатов и CO_2 и, соответственно, пониженные рН. Организмы с известковой раковиной развиваются в них плохо, а колоннальные кораллы и рифовые известковые водоросли, как правило, отсутствуют. В ископаемом состоянии такие осадки создают впечатление безжизненности морей. Подобные условия как раз благоприятны для образования фосфоритов.

Углубления, или западины, среди мелких морей представляют собой ловушки для накопления органических веществ. В грунтовых растворах таких мест также можно ожидать наличия повышенных концентраций фосфатов.

Геоботанические и батиметрические данные позволяют разрешить вопрос о времени их образования относительно имеющейся породы, об общих условиях их накопления и о дальнейших их превращениях в процессе диagenеза и эpiгенеза.

Конкреционные фосфориты образуются в ялу на дне моря в процессе раннего диagenеза. В пользу этого заключения говорит ряд фактов. Во-первых, искоморфозы фосфоритов по губкам и по моллюскам сохраняют натуральную форму их скелетов или раковин, в то время как такие же раковины и губки в меду и глинах обычно раздавлены или сплюснены. Во-вторых, многие шероховатые фосфоритные конкреции в сенноманском известковом песке или в песчанистом меду имеют наростки на них устрицы. Эти конкреции образовались путем замещения известкового яла, затем, в том же сенноманском море, покров яла был с них снят и

они обросли устрицами. Такой разрыв мог произойти в результате шторма, а отложенные потом новые слои ила были перемерены илодами настолько, что в мелу не сохранилось и следов какой-либо размыта или слоистости. В-третьих, фосфатизация древесины произошла до ее обугливания, что могло быть вскоре после ее погребения, т. е. в верхней зоне ила. В-четвертых, примерно одинаковые отношения глаукогнита и терригнового кварца в фосфоритах и во вмещающих их породах позволяют считать, что образование глаукогнита закончилось до цементации его фосфатом. Наконец, в-пятых, нахождение современных фосфоритов на дне Атлантического и Тихого океанов позволяет предполагать, что и ископаемые фосфориты образовались на дне морей.

Раз доказано, что фосфориты или фосфоритные слои образовались на дне морей, то, следовательно, и заключенная в них фауна жила одновременно или почти одновременно с формированием этих фосфоритов.

В фосфоритных слоях встречаются остатки донных, планктонных и свободно плавающих морских организмов. Из группы донных животных сохранились псевдоморфы кремневых и кремнеугольных губок, раковины устриц, иноцерарфов, пecten и других двустворок, а также плеченогие, фораминиферы и кокорлиты червей. Кокколиты, радиolariи в донном являлись представителями планктона. Остатки планктона менее обильны. Из них следует назвать рентилий и рыб в виде костей, зубов и чешуи, головоногих моллюсков в форме раковин аммонитов и ростров белемнитов.

Все эти органические остатки, особенно плеченогие, головоногие, радиolariи и кокорлиты, указывают на то, что фосфориты образовались в морях нормальной солености. Обильная донная фауна могла существовать только в условиях кислородной среды. Грубый облик раковин устриц, следы слабой окатанности некоторых их створок, а также фосфоритов, иногда только с одной их стороны, позволяют сделать заключение о значительной подвижности вод в областях сеноманского фосфатонакопления. Так, створки *Ostrea nikitini* Arkh. в сеноманском фосфоритном слое имеют толщину 2—3 мм, а в мелу 1—2 мм, створки *Erygia conica* Sow., встречаемые в мелу, также значительно тоньше, чем в фосфоритных слоях. Отсюда очевидно, что наибольшее фосфоритонакопление происходило в мелких участках морей, до дна которых водичине достигало слабо, т. е. на участках с глубинами 50—200 м. На таких глубинах накопился наибольшая масса коренных фосфоритов. Последние в незначительном количестве встречаются среди галечников, т. е. вблизи берега, их максимум приходится на глубину порядка 400 м. а глубже, т. е. в значительном мелу и в мергелях, их содержание снова уменьшается, а и еще более глубоких частях бассейна (в чистом лиушнем мелу) они совершенно отсутствуют.

Сеноманский фосфоритный бассейн представлял собою мелкий иловый пролив, по своей небольшой глубине похожий на Азовское море, но несколько глубже его. На всей площади этого огромного пролива происходило фосфоритообразование. Богатые растворенными фосфатами воды привносились течением с алава. Следы течения такого направления оставили козую слоистость типа потока, наблюдающуюся в Подмосковской котловине и в Хонгерском районе. Быстро развившийся планктон непрерывно давал обильные органические осадки, которые, разлагаясь, выделяли в грунтовые растворы значительные массы фосфатов. Часть этих фосфатов диффузировала обратно в воду, часть осаждалась в виде фосфоритов, та и форме гроздевидного коллоидального фосфата между песчинками или в виде целых конкреций, то путем замещения древесины, кремнеугольной массы губок, известковых скелетов различных организмов или замещающая целые участки известкового ила и коррозийные скопления органических масс.

Фосфориты более высоких ярусов мела не имеют такого сплошного распространения, как сеюманские. Они обычно приурочены к границам ярусов, к моментам обмеления бассейна, приостановки осадочного процесса или к перерывам в накоплении осадков. Вследствие общего вертикального колебания всей впадины обмеление больше ощущалось на ее окраинах и мало заметно, или совсем не оставило следов, и ее центральных частях. Поэтому и фосфориты больше приурочены к окраинам впадины, а к ее середине, т. е. в сторону глубокого моря, выклиниваются. Все эти фосфоритные конкреции образовались путем замещения мела, при этом в сторону глубокого моря фосфатизация постепенно ослабевала.

Особняком стоят х о п е р с к и е ф о с ф о р и т ы. Они образовались в заливах или в углублениях среди мелкого моря.

А Д Архангельский (1930) полагает, что вольские фосфориты конcretionного горизонта образовались путем фосфатизации опоки или трепела. Миюю просмотрено несколько десятков шлифов фосфоритов из Вольска и из бассейна Хоера, но нигде признаков такого процесса не обнаружено.

Посмотрев на внешнее сходство с мелом, фосфориты при микроскопическом изучении также не обнаруживают никаких следов фосфатизации известковых частей. Все остатки раковин моллюсков и фораминифер находятся только в форме отпечатков или ядер, в псевдоморфоз их замещения не найдено. Вероятно, здесь фосфаты оседали из растворов морской воды и принесены, так же как и сопутствующее им железо, с близлежащей суши.

Верхнемеловые фосфориты образовались в первые стадии раннего диатеза и в последующем не претерпели сколько-нибудь существенных изменений. Но этого нельзя сказать о нижнемеловых фосфоритах Польдыкья. Они подверглись интенсивной дефосфатизации — замещению фосфата кальцитом (Бушинский, 1941). Эти фосфориты имеют строение, обычное для песчаных разностей, т. е. в них сначала выделялся коллоидальный, а затем по стенкам пор — радиально-лучистый курекит. После этого произошло растворение опаловых синкул губок и раковин радиолярий. Затем пустоты, оставшиеся от желочной цементации фосфатом и получившиеся в результате растворения скелетов кремневых организмов, были заполнены дойкилитовым кальцитом. При этом происходило не только пассивное заоднение пор, но в большей или меньшей степени и замещение крупнокристаллическим кальцитом сначала аморфного, а потом, местами, и радиально-лучистого курекита.

Этот процесс не случайный или единичный. Он прослежен на десятках шлифов фосфоритов из Сызрани, Ульяповска, Чувашии и Кинешмы, принадлежавших верхнеелетскому ярусу и валажину. Не менее интересны известняки и мергели, вмещающие кальцитизированные фосфориты. Кальцит в этих известняках и мергелях имеет такой же облик, как и в фосфоритах, — это крупные, часто дойкилитовые кристаллы. Это приводит нас к мысли об общности их генезиса, т. е. о том, что карбонат валажинских и верхнеелетских известняков и мергелей диатезический, возникший после образования фосфоритных конкреций.

Паряду с кальцитизацией происходила и пиритизация фосфоритов. Пирит частью заполняет поры в фосфорите, вмещает аморфный и, реже, радиально-лучистый фосфат и глауколит.

Таким образом, выясняется такая последовательность выделения минералов в иду на дне моря в процессе фосфоритообразования: сначала выщелачиваются терригенный материал и органические остатки, затем образуются зерна глаукопита, потом все это в отдельных участках — конкрециях — цементируется аморфным курекитом. После этого стенки оставшихся в фосфоритах пор покрываются радиально-лучистым курекитом, а вслед за образованием радиально-лучистого курекита

происходит выделение пирита или маршалита и растворение кремневых органических остатков, в частности — спикул губок.

Там, где фосфориты накапливались в известковых илах, замещение кальцита фосфатом происходило также вслед за образованием глауковита.

В коньякском мелу после растворения опаловых спикул губок произошла цементация фосфоритов халцедоном, т. е. образованию кремневых конкреций. К поздней стадии диagenеза относится также кристаллизация цеолитов, и вероятно, барита, а также цементация (затвердевание) ~~мела~~.

Более глубокие диagenетические изменения наблюдались в верхне-волжских и валанджских слоях Поволжья (Гуминский, 1941). В них, наряду с выделением пирита и растворением опаловых скелетов радиолярий и спикул губок, происходило интенсивное образование кальцита, сопровождавшееся дефосфатизацией, т. е. замещением фосфата кальцитом. Аналогичный процесс дефосфатизации наблюдался в нижнемеловых фосфоритах окрестностей Кисловодска.

Все эти явления последовательного образования минералов, повидимому, объясняются существованием в морском илу самостоятельных слоев, или линз, с характерными для каждого из них концентрациями растворенных веществ и другими физико-химическими особенностями или процессами. Эти слои, или линзы, имеют близкую аналогию с почвенными горизонтами — как здесь, так и там каждому из них свойственен свой способ минералообразования. По мере накопления осадков горизонты минералообразования передвигались вверх, а соответствующие минералы структурно накладывались один на другой.

Тот или иной горизонт или группа горизонтов минералообразования может выклиниваться или отсутствовать, но порядок их расположения в илу, как правило, остается неизменным.

Образование глауковита и фосфоритов, растворение опаловых скелетов, дефосфатизация и доломитизация относятся к раннему диagenезу, а кристаллизация цеолитов и образование главной массы кремней и илов произошло во время позднего диagenеза.

А. А. Иностранцев (1885) на курском саморode, Кайе (1897) на фосфоритах Франции и затем А. Д. Архангельский (1912, 1922, 1924, 1926, 1927, 1930) и другие геологи на многочисленных исследованиях Русской платформы доказали, что фосфоритные слои приурочены к обмелению или к перерывам в осадконакоплении. «Связь между колебаниями в режиме моря и образованием фосфоритных слоев настолько часто наблюдается, что эти явления должны находиться в причинной зависимости», — писал А. Д. Архангельский (1912, стр. 545). Изменения в размерах и глубине бассейна, т. е. непостоянство условий, и были, по его мнению, причиной накопления на дне моря большого количества отмерших организмов, постоянно попадавших в крайне неблагоприятные условия существования. Разлагающиеся остатки этих организмов и дали материал для образования фосфоритов.

В качестве иллюстрации такого процесса, происходящего в настоящее время, А. Д. Архангельский привел описание фосфоритов с меди Агульгас у южной оконечности Африки. Скопления конcretionных фосфоритов на дне моря здесь давно давно известны и сравнительно хорошо изучены. Они представлены различными генерациями; некоторые из них, по мнению Кайе (1932), являются современными или почти современными. Нахождение на большой глубине (до 1500 м) песка и гальки кварцитов указывает на существование здесь сильного течения. Вместе с фосфоритами встречается много глауковита.

Восходящие течения западного побережья Африки выносят на поверхность холодные воды, которые, встречаясь с теплыми пассатными

течениями у мыса Агульгас, приводят к гибели некоторой части морских организмов. Однако до сих пор неизвестно, сколько организмов здесь гибнет вследствие изменения условий, какая часть отмирает естественным путем и сколько их достигает дна, чтобы отдать свой фосфор на образование фосфоритов.

В последующих своих работах эту биолитию теорию образования фосфоритов А. Д. Архангельский не отстаивал.

Недавно конкреции фосфоритов на дне моря в больших количествах найдены у западного побережья Калифорнии (Etnagu a. Dietz, 1942—1950). Они распространены в различных условиях подводного рельефа и на разных глубинах, от 60 и до 2500 м. Детальное изучение фораминифер показало, что некоторые из этих фосфоритов третичные или древнечетвертичные, а часть — современные или почти современные. Многие фосфориты абиолитуют глаукопитом. Редко рассеянные фосфоритные конкреции и глаукопит встречаются на дне моря вдоль западного побережья США и севернее Калифорнии, до Сан-Франциско.

Здесь также имеет место восходящее течение, но массовая гибель организмов не указывается.

Остальные местонахождения фосфоритов на дне современных морей — у берегов Флориды, у устья р. Ла-Платы, у западных берегов Испании, Австралии и Японии — еще не изучены настолько, чтобы о них говорить сколько-нибудь определенно. Во всяком случае нет точных данных о массовой гибели организмов в этих местах.

Все или почти все месторождения фосфоритов на дне современных морей приурочены к областям восходящих течений. Причиной этой приуроченности две. Первая заключается в том, что течения механически уносят мелкоземистый материал с морского дна, иногда размывая древние осадки. При этом фосфориты остаются отмытыми на месте. Они могут быть как древними, так и современными. Вторая причина — обильное развитие биомассы благодаря обилию питательных веществ — фосфатов, нитратов и кремнезема, выносимых из глубин. Эта биомасса, отмирая также в больших количествах, падает на дно, разлагается там с выделением фосфора и этим увеличивает концентрацию растворенных фосфатов в придонных водах и особенно сильно в грунтовых растворах. Последнее обстоятельство, очевидно, и приводит к выпадению фосфатов из грунтового раствора в осадок в форме юрскита или франкскита.

Крупные области восходящих течений прилегают к западным берегам суши в районах тропических морей, там, где пассатные ветры сгоняют поверхностные воды к западу. Наша страна в течение палеозоя находилась в тропической поясе и в то время, надо полагать, пассаты тоже действовали. Следовательно, у восточных берегов палеозойских глубоких морей можно ожидать нахождения фосфоритов.

Обратимся к материалам по Днепринско-Донецкой впадине, прежде всего и сопоставим. Здесь фосфоритообразование происходило на огромной площади всей впадины и выходило за ее пределы — в Индую Украину и Белоруссию, в Подмосковную котловину, в среднее Поволжье и далее на восток, в Заволжье. Нет никаких данных, указывающих на то, что здесь происходила массовая гибель организмов вследствие изменения условий обитания. Вся этот огромный бассейн представлял, по существу, одну зоогеографическую провинцию, и в фосфоритных слоях его мы не находим смешения разных фаун, как это должно быть в случае встречи холодных и теплых течений. Изменение фауны по вертикали колонки, т. е. во времени, происходило постепенно. Фосфоритообразование продолжалось в течение почти всего сеноманского века, наиболее интенсивно — в его середине.

Более высокие фосфоритные горизонты также не дают материала, указывающего на резкую смену условий или на существенные изменения

в составе органического мира. Обильная фауна фораминифер изменялась с течением времени постепенно и только в сантоизе начинают появляться холодноводные формы. Единственное, с чем связываются фосфоритные слои влодие определено, — это временные обмеления бассейна.

Совершенно невероятно, чтобы такие обмеления, медленные или внезапные, влекли за собой массовую гибель организмов на определенной площади в течение значительного промежутка времени, которое требуется для образования фосфоритного слоя. Общее содержание фосфата в биомассе любого бассейна столь незначительно, что при внезапной поголовной ее гибели оно не может дать материала даже для одного ряда фосфоритных конкреций.

Таким образом, связь фосфоритов с обмелением можно рассматривать как появление благоприятных условий, при которых наибольшее количество стирающего естественным путем планктона достигает дна. Связь же фосфоритов с трансгрессиями скорее всего объясняется тем, что базальные слои трансгрессирующих серий сохраняются всегда гораздо лучше, чем другого рода мелководные морские образования. Кроме того, в области суши, вблизи которой отлагались фосфориты, отличались равнинным рельефом и давали очень мало терригенного материала.

Во многих фосфоритах наблюдаются мельчайшие округлые и удлиненные идиоточки, разрозненные или собранные в цепочки. По внешнему виду они очень похожи на бактерии.

Ископаемые бактерии в фосфоритах указываются многими исследователями (Bradley, 1946; Сауох, 1936). Кайе находил их в пермских фосфоритах Скалистых гор в США, в юрских, меловых и третичных фосфоритах Парижского бассейна и Северной Африки и в современных фосфоритах с мели Агульгас. На основании этих находок Кайе приписывает фосфоритам бактериальное происхождение. Еще раньше такое же предположение опубликовал П. Г. Кассин в отношении вятиных фосфоритов.

Нахождение бактерий в фосфоритах далеко не решает вопроса о их происхождении. Илы всех современных морских и пресноводных бассейнов в том или ином количестве содержат бактерии, так что присутствие их остатков в фосфоритах или других породах говорит прежде всего о способности определенных видов сохраняться в ископаемом состоянии. Каково в действительности было влияние бактерий или других микроорганизмов, находящихся в породах, на среду и, соответственно, на осаждение фосфатов кальция, пока еще очень мало известно.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Нижний отдел меловой системы Днепровско-Донецкой впадины представлен очень неполно и выражек преимущественно терригенными осадками; верхний, наоборот, имеет несравненно большее развитие и сложен главным образом биогенными, терригенными и биохимическими осадками. При литологических исследованиях основное внимание было сосредоточено на отложениях верхнего мела.

Нижняя граница сеномана на северной окраине Днепровско-Донецкой впадины и в Подмосквитной котловине проведена по фосфоритному галечнику, в котором мною найдены *Martinites cf. inflatus* S o w.

Опираясь на установленное А. П. Ивниковым и С. А. Добровым деление турона в Брянске, на основании литологических сопоставлений мы относим к нижнему турону мергели Смоленска и Добромно, мел Кричева и Ворги и нижнюю часть толщи мела Шостки и Ромен. Соответственно, к верхнему турону отнесена нижняя часть толщи мергелей устья р. Судости и останец белых опок, найденный в Маловархавгельском районе Орловской обл.

Коньякский ярус в Московской обл. отделяется от туронского прослоем кварцевого песчаника, в котором найдены галечки фосфоритованного мела с фораминиферами. С этим прослоем параллелизуются останцы коньякских песчаников Зарайского района и прослоек мергеля с минимальным содержанием CaCO_3 , залегающие в толще туронско-коньякских пород устья р. Судости.

Мергели с. Подгорного Воронежской обл. на основании находок *Pteris tenuicostata* R o e n. определены верхнесантонскими. Соответственно, часть подстилającego их мела по стратиграфическому положению и по микрофауне, изученной Б. М. Кейлером, отнесена к нижнему сантону.

В разрезах по среднему Дону и по верховьям Оскола отмечено уменьшение карбонатности в верхнем сантоне по сравнению с нижним. На этом основании мергели Толстого Колодезя, Цигров и Кваторой отнесены к нижнему, а покрывающие их опокы, трепелы и глины — к верхнему сантону.

В самой верхней части толщи мела из окрестностей Белгорода, отнесенной ранее к кампану, найдена типичная маастрихтская форма — *Be. emmitelia lanceolata* S c h l o t h.

Изучение состава отложений показало, что в верхнемеловую эпоху северная окраина Донбасса не являлась границей впадины. Это заставило обратиться к мелу, распространяющемуся отсюда к югу и к востоку.

На южной окраине Донбасса, по р. Крымке в районе сел. Кутейниково, Амвросиевка и Успенская пересмотрен весь меловой разрез. Кварцевые песчаники Елено-Николаевки, относившиеся Б. Ф. Меффертом к сеноману, в действительности принадлежат карбону. Турон лежит на

размытой поверхности сеномана, с гальками в основании. Ковьякский мел внизу содержит фосфоритные конкреции и гальки мела.

Сантонские глины и мергели лежат на резко размытой поверхности ковьякского и туровского мела, с фосфоритами и конгломератом в основании.

Кампанские отложения залегают с еще более резким несогласием, переходя с сантона на ковьяк, турон, сеноман и даже на карбон. Мощная толща кремнеземистых мергелей балки Белояровка, относимаяся Б. Ф. Меффертом и Л. Е. Надвижко к сантону, в действительности принадлежит верхнему кампану или даже маастрихту, так как она содержит *Belemnites mucronata* Sehlöth. и подстилается мукронатовыми глинистыми мергелями.

Кремнеземистые мергели вверх переходят в известковые пески *Hel. tangei* Sehlöthky. Ранее они здесь по были известны.

Строение кампанской толщи южной в северной окраине Доббеса имеет много общего. Эта толща отчетливо делится на три части. Нижняя часть состоит из мела и глинистых мергелей, средняя сложена кремнеземистыми мергелями, а верхняя — песчаными кремнеземистыми мергелями и известковистыми песками.

На р. Крынка в толще трепелов, относимой Б. Ф. Меффертом к трепичным отложениям, а Л. Э. Надвижко к кампану, видны *Dactyloceras poliplocum* Roem. и другая маастрихтская фауна.

Новые данные по стратиграфии и составу меловых отложений позволили глубже и более детально вскрыть историю развития Днепровско-Донецкой впадины в течение мелового периода и выявить некоторые вопросы происхождения меловых пород.

В течение валажнина территория Днепровско-Донецкой впадины представляла собой плоскую равнину, у северного края которой располагались изобилующие островами мелкое море. Это море простиравалось здесь недолго и в конце валажнина отступило в район Среднего Подолья. Во время готерива, баррема, алта и нижнего альба вся территория впадины оставалась низменной сушей, покрытой хвойными и папоротниковыми лесами. На ней местами располагались неглубокие озера или болота, в которых отлагались огнеупорные глины с лититами и кварцевые пески, то снежнобелые, то сильно железистые. Районы Воронежского и Украинского массивов слегка возвышались над этой равниной и давали основную массу терригенного материала.

Среднеальбское море проникло в Днепровско-Донецкую впадину с северо-востока. Оно затопило только ее северную окраину и, может быть, осевую часть. Южная половина впадины оставалась сушей. После небольшого перерыва в осадконакоплении, совпавшемся на границе среднего и верхнего альба, произошло еще большее опускание впадины, в результате чего она почти вся оказалась залитой морем. Только восточная часть Доббеса, соединенная с Воронежским массивом, возвышалась в виде огромного полуострова.

В начале сеномана море продвинулось еще дальше. Оно затопило среднюю Белоруссию, а также западную, восточную и южную окраины Доббеса, оставив Воронежский массив и так называемый «Дно-Донецкий мост» в виде острова. Территория впадины была затоплена морем, которое повсеместно было мелким. Только во второй половине сеномана, и особенно в туроне, вся впадина покрывается сравнительно глубоким морем, в котором накапливались кокколитовые илы. Берега этого моря находились далеко за пределами впадины.

Еще в нижнем мелу и в сеномане осевая часть впадины по линии Бахмач—Ромны—Харьков заметно прогибалась, что видно по значительной толще накопившихся в ней песков. Начиная с турона это прогибание

расширяется в обе стороны по оси впадины и становится более отчетливым. Здесь, на линии Гомель—Бахмач—Ромны—Харьков—Лисичанск—Перевановка, осадки накапливались в течение всей верхнемеловой эпохи почти без перерыва, в то время как на северной окраине впадины, а также в бассейнах рек Лугани и Крымки границы геологических явнов обозначались перерывами в осадконакоплении (Бутинский, 1947).

Мощные толщи очень тонких, преимущественно известковых туронско-кампанских осадков, сохранившихся на окраинах Донбасса, свидетельствуют о том, что почти весь Донбасс с турона по кампан был покрыт морем и что его подола по линии Харьков—Ростов претерпела почти такое же опускание, как и осевая часть Днепровско-Донецкой впадины.

В конце кампанского века, и особенно в конце мелового периода, Донбасс последний раз был сильно дислоцирован и высею поднялся в виде горста. В настоящее время меловые слои обрамляют его в форме пологих или крутых флексур, местами переходящих в сбросы и надвиги. На большей части приподнятого Донбасса меловые осадки полностью размыты и сохранились только в синклиналиях на его северо-западной окраине.

Главную массу верхнемеловых отложений Днепровско-Донецкой впадины составляют мергельно-меловые породы. Типичный мел содержит 85—98% CaCO_3 и состоит из кокколитов и их обломков (55%), фораминифер (3—7%), прочих известковых организмов (1—5%), порошковатого кальцита (35—40%) и силикатных частиц (1—3%). Последние состоят из пылеватых зерен обломочного кварца, а также из зерен глаукогонита, призмочек морденита, чешуек гидрослюда и каолинита. Монтироллонит встречен в небольших прослоях среди туронского и кампанского мела. Кристаллики барита нередко рассеяны в кампанском и в туронском меду и в мергелях.

Существуют разности мела, состоящие преимущественно из фораминифер, или из призм иноперамов, или из порошковатого кальцита.

Мел и мергели по внешнему виду, и даже в шлифах, чрезвычайно однородны. Было испытано много способов найти среди них различия. Эти испытания привели к разработке нового метода проявления скрытого строения.

Метод проявления структур тонкопористых пород очень прост: породу пропитывают машинным маслом. После проявления мергельно-меловые породы обнаруживают многочисленные следы ходов илоядных животных, скрытую трещиноватость и иногда микрослоистость. Отсутствие слоистости в меду теперь объясняется просто — меловой ил был многократно пережеван и перемят илоядами.

Ходы и фекальные зерна принадлежат многим видам илоядных животных и поэтому весьма разнообразны. Они строго приурочены к определенным стратиграфическим зонам или подзонам, встречаются в изобилии в каждом куске породы и поэтому могут быть использованы для дробной местной стратиграфии. Пользуясь методом проявления, удалось разделить на четыре подзоны толщу глинистых мергелей южной окраины Донбасса. Эта толща имеет мощность 130 м, внешне совершенно однородна и ранее не поддавалась расчленению ни по фораминиферам, ни по тяжелым микрорамкам, ни по химическому составу. Так же подразделена меловая толща и северной окраины Донбасса.

В двух случаях были найдены микрослоистый мел и мергель, напоминающий черноморские глубоководные илы. В 1 см мела (по мощности) вмещается около 120 фар слоев. Если допустить, что одна вара слоев соответствует одному году, то для накопления слоя мела мощностью 1 см потребовалось 120 лет.

Мел отлагался в средних частях морей, на глубинах 200—500 м. В сторону берегов меловой ил переходил в известково-глинистый, диатомовый или губковый ил и затем в песок.

Широкое распространение пишущего мела, отложившегося в верхнемеловую эпоху в различных частях земного шара, нельзя объяснить региональными причинами. Образование мела скорее всего обязано пыльному расцвету в это время породообразующих известковых водорослей — кокколитофорид.

Кремни встречаются преимущественно в туронско-коньякском меду окраин Дюбасса. Подавляющее их большинство образовалось в стадии позднего диагенеза на дне моря, в илу, путем агрегации рассеянного кремнезема и замещения им известковых частиц.

Опоки и трепелы отлагались в течение всей верхнемеловой эпохи. Фактически они располагаются между песчаными и мергельно-меловыми осадками. Источником кремнезема для образования опоки и трепелов, вероятно, послужили скопления диатомовых водорослей, а местами — сплукл кремневых губок. Цементация опоки произошла в позднюю стадию диагенеза, когда раковины ипоцерамов были уже раздавлены.

Фосфориты известны во всех ярусах меловой системы, но только в морских отложениях. Различаются два типа фосфоритов — иластовый и жемчужковый. Первый тип сложен коллоидом или франкситом и приурочен к хоперскому горизонту, второй сложен курснитом и распространен во всех остальных ярусах. Большая часть верхнемеловых жемчужковых фосфоритов образовалась метасоматически — путем замещения известковых частиц фосфатом.

Главную массу органических скоплений меловых морей составляют остатки кокколитофорид и кремневых губок. Это были своеобразные моря — дно их было покрыто зарослями животных (губок), а растения — кокколитофориды — плавали у поверхности воды, энергично передвигаясь при помощи жгутиков. Однако реальное количественное соотношение организмов меловых морей еще не вполне ясно.

Установлен порядок выделения и исчезновения минералов в процессе диагенеза. Первым выделялся глауконит, затем коллоидальный и радиально-лучистый курснит. После выделения радиально-лучистого курснита происходило растворение большей части кремневых сплукл губок. В это же время начинали формироваться кремневые конкреции. Сначала они были еще не твердые. Все эти процессы относятся к периоду раннего диагенеза, переходившего на морском дне, в рыхлом илу.

Поздняя стадия диагенеза протекала в осадке, уже спрессованном вытекающими наслоениями, в котором еще сохранилась морская вода. В это время произошла цементация опоки, окончательное формирование кремневых конкреций, а затем — образование конкреций пирита или марканта и кристалликов морденита и барита.

Последовательность выделения минералов в процессе диагенеза объясняется существованием в морском илу горизонтов с определенными физико-химическими особенностями, аналогичными современным почвенным горизонтам. По мере накопления осадков эти горизонты передвигались вверх, а соответствующие минералы структурно накладывались один на другой.

Эти горизонты минералообразования, в отличие от почвенных, можно назвать диагенетическими горизонтами. Некоторые из них могут выклиниваться или почему-либо отсутствовать, но порядок их расположения, как правило, остается неизменным.

Л И Т Е Р А Т У Р А

- Акимец В. С. Некоторые данные по стратиграфии мела Лоевского района БССР, на основании фауны фораминифер. — Изв. Акад. наук Белорусской ССР, 1953, № 4.
- Алферьев Г. П. Геологическое строение и гидрогеология Венского и Верхнедонского районов Азовско-Черноморского края. — Зап. Всер. мин. общ., 1934, 63, № 1.
- Алферьев Г. П. Новая находка континентальных образований в подмеловой толще Доло-Донецкой впадины. — Мат. по геол. и полезн. ископ., вып. 1 Ла-Черн. геол.-разв. трест, 1937.
- Армашовский П. Л. Геологический очерк Черниговской губернии. Киев, 1883.
- Армашовский П. Я. Общий геологическая карта Европейской России, лист 46. Полтава—Харьков—Оболянь. — Тр. Геол. ком., 1903, 15, № 1.
- Архангельский А. Д. Верхнемеловые отложения востока Европейской России. — Мат. по геол. России, 1912, 25.
- Архангельский А. Д. Предварительный отчет о работах по изучению остаточных-исторических условий Черниговской губ. в 1912 г. Сибг., 1913.
- Архангельский А. Д. Обзор геологического строения Европейской России, т. 1. Юго-восток Европейской России и прилегающая часть Азии, вып. 1. Пг., 1922.
- Архангельский А. Д. Введение в изучение геологии Европейской России. М.—Пг., Гос. изд., 1923.
- Архангельский А. Д. Результаты разведочных работ в окрестностях с. Лозовки Цингровского уезда к 6 октября 1923 г. — Тр. Особой комиссии по исслед. Курск. магнитн. аномалий, вып. 3. Тр. Геол. отдела. М., Гос. изд., 1924.
- Архангельский А. Д. Обзор геологического строения Европейской России, т. 1. Юго-восток Европейской России и прилегающая часть Азии, вып. 2. П., 1926.
- Архангельский А. Д. 1. Петрографические и химические типы русских фосфоритов. В кн.: «Фосфориты СССР». Л., Изд. Геол. ком., 1927.
- Архангельский А. Д. 2. Стратиграфия и геологические условия образования русских фосфоритов. В кн.: «Фосфориты СССР». Л., Изд. Геол. ком., 1927.
- Архангельский А. Д. О поисках залежей фосфоритов в СССР. — Докл. Акад. Наук СССР, серия А, 1930, № 5.
- Архангельский А. Д. К вопросу об условиях образования хохерских железных руд — Бюлл. Моск. общ. ест.мн. природы, отд. геол., 1933, 11, № 1.
- Архангельский А. Д. К вопросу о проихождении некоторых осадочных хлористых пород СССР. — В кн.: «Анализу В. И. Вернадскому к 50-летию научной и педагогической деятельности», ч. 2. М., Изд. Акад. Наук СССР, 1930.
- Архангельский А. Д. Геологическое строение и геологическая история СССР. — Тр. XVII сессии Междунар. геол. конгр. 1937 г., т. 2. М., ОНТИ, 1936.
- Архангельский А. Д., Дейкожа О. А. и Крестовников В. И. Геологические исследования в области Цингровского и Староскопского массива Курской магнитной аномалии в 1924 г. — Тр. Особой комиссии по исслед. Курск. магнитн. аномалий, вып. 5. Тр. Геол. отдела. М., Гос. изд., 1924.
- Архангельский А. Д., Крестовников В. И. и Шатский Н. С. Синонимия и третичные фосфориты Южно-Русской впадины. — В кн.: «Фосфориты СССР». Л., Изд. Геол. ком., 1927.
- Архангельский А. Д. и Никитич И. И. Геологическое строение и фосфоритовые залежи Дмитрияевского и Рыльского уездов Курской губ. — Тр. Ком. Моск. с.-х. инст. по исслед. фосфоритов, 1913, 5.
- Архангельский А. Д. и Сухачев И. М. Геологическое строение и история развития Черного моря. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1938.

- Архангельский А. Д., Шатский Н. С., Мейнер В. В. и др. Крайний очерк геологической структуры и геологической истории СССР. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1937.
- Архангельский А. Д., Шатский Н. С., Преображенский И. А. и Некрасов Б. П. Общие результаты геологических исследований по северо-западной окраине Донецкого бассейна в 1923 г. — Тр. Особой комиссии по исслед. Курск. магнитн. аномалии, вып. 5. Тр. Геол. отд., М., Гос. изд., 1924.
- Ассонов В. Химическая характеристика трещелов некоторых месторождений Западной области. — Вестн. Всес. геол.-разв. общед., 1932, № 7—8.
- Кассе Ю. Б. Малые и палеогеновые отложения р. Молочной. — Геол. журн., 1941, 8, вып. 1.
- Кларков П. Л. Датский ярус Восточно-Европейской платформы. — Изв. Акад. Наук СССР, сер. геол., 1936, № 5.
- Келаш Ф. Н. Флотация фосфоритов Сожского месторождения ВССР. — Горн. журн., 1934, № 5.
- Белая Д. С. и Куприянова Л. М. Сравнительное петрографическое изучение некоторых трещелов и диалитов. — Тр. Ленингр. инст. геологии, 1938, вып. 3.
- Бессоза М. В. К минералогии фосфоритов Метиславского месторождения. — Мат. по обогатител. металл. извлеч. вост. ч. 1, 1940.
- Ильин Б. К. Региостическое описание Харьковской губ. — Горн. журн., 1841, т. 3, ч. 2.
- Колховитина П. А. Спорно-пыльцевой состав отложений янта и альба центральной части Русской платформы. — Бюлл. Моск. общ. исст. природы, отд. геол., 1931, 26, № 5.
- Коржин П. О стратиграфических отклонениях юга в Харьковской и прилегающих ей губерниях. Сб. материалов, относящихся до геол. южной России, кн. 1. Харьков, 1857.
- Коричнев-Старынкевич П. Д. и Белов Н. В. Об изоморфных замещениях в карбонат-анатите. — Докл. Акад. Наук СССР, 1940, 26, № 8; 1953, 40, № 1.
- Бруевич С. В. Гидрохимия среднего и южного Каспия. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1937.
- Бруевич С. В. Элементы химического баланса Каспийского моря. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1941.
- Бруевич С. В. и Виноградова Е. Г. Биохимия алюминия в трещеловых растворах Каспия. — Гидрхим. мет., 1937, 13.
- Врыков И. Микроскопические наблюдения над разными органическими телами, заключающимися в прозрачной массе кремня. СПб., 1838.
- Вудинев П. И. и Сивинский Г. И. Кутяковский и восточнорусские трещелы для известково-трещелового раствора и бетона. — Тр. Харьк. хим.-техн. инст., 1939, вып. 1; Укр. хем. журн., 1931, 6, № 1; 1932, 7, № 1.
- Вудинев П. И. Гидрогеологическая карта Чернявской губернии. — Вестн. Укр. отд. Геол. инст., 1932, 5.
- Бушинский Г. И. 1. Петрография фосфоритов Западной области. — Агрономич. руды СССР, 1934, 3, ч. 2.
- Бушинский Г. И. 2. Петрографическая характеристика фосфоритов Западной области. — Мин. сырье, 1937, № 2.
- Бушинский Г. И. Петрография фосфоритов ПЧО. — Агрономия. руды СССР, 1937, 4.
- Бушинский Г. И. Петрография и некоторые вопросы геологии известняковых фосфоритов. — Бюлл. Моск. общ. исст. природы, отд. геол., 1938, 18, № 4.
- Бушинский Г. И. Фосфоритные фации южного мела Евразийской части СССР. — Агрономия. руды СССР, 1939, 5.
- Бушинский Г. И. Петрографический обзор фосфоритов южного мела Евразийской части СССР. — Агрономия. руды СССР, 1941, 6.
- Бушинский Г. И. О классификации фосфоритов. — Докл. Акад. Наук СССР, 1945, 47, № 2.
- Бушинский Г. И. 1. Структуры и тектуры мергелисто-меловых пород в известняках южного мела. — Бюлл. Моск. общ. исст. природы, отд. геол., 1947, 22, № 1.
- Бушинский Г. И. 2. Литология известняковых пород южного мела Евразийской части СССР. — Рефераты научно-исслед. работ за 1945 г. Отд. геол.-геогр. наук. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1947.
- Бушинский Г. И. 3. Почвенные мергели-пурпулы левобережной Украины и прилегающих областей РСФСР. — Тр. Центр. научно-исслед. лаб. геол. Мин. пром. строек. материалов СССР, 1947, сб. 1.
- Бушинский Г. И. Мергели в юрских отложениях юры, мела и палеогена. — Докл. Акад. Наук СССР, 1950, 73, № 6.
- Бушинский Г. И. О диагностике фосфоритов. — В кн. «Памяти академика А. Д. Архангельского». М., Изд. Акад. Наук СССР, 1951.

- Бушинский Г. И. Апатит, фосфорит, виванит. (Фосфаты кальция, их минералогия, геология, происхождение и способы изучения). М., Изд. Акад. Наук СССР, 1952.
- Васильев К. В. и Васедловский В. С. Рентгенграфическое исследование структуры кремневых тел. — Журн. физ. хим., 1938, 7.
- Васильевский М. М. О механическом анализе мела. — Мат. Всес. геол.-разв. объедин., сер. петрогр. и мин., 1933, вып. 1.
- Вахрамеев В. А. Подводные озарины на границе мела и палеогена в верховьях р. Хопра. — Докл. Акад. Наук СССР, 1940, 27, № 3.
- Винogradov A. H. Химический элементарный состав организов мела. — Тр. Биохимич. лаб. Акад. Наук СССР, 1935, 3; 1944, 6.
- Виноградов А. П. и Войченко Е. К. Разрушение коалина диатомовыми микроорганизмами. — Докл. Акад. Наук СССР, 1942, 37, № 4.
- Ворожева Е. М. Отчет о разведке на Курско-Приполюсовском месторождении. — Агрономич. руды СССР, 1934, 2, ч. 2.
- Вороши Н. И. О геологическом строении Донецкой Луны. — Бюлл. Моск. общ. ест.т. природы, отд. геол., 1945, 20, № 3—4.
- Гладыш О. И. Исследования мела на Глуховщине для цемента. — Мат. по геол. и полезн. ископ. УССР, 1932, 5.
- Галаев А. А. Геологический очерк западной окраины Донецкого бассейна. — Мат. по общ. и прикл. геол., 1927, вып. 123.
- Ганина К. Д. Глинуцит, его происхождение, химический состав и характер распространения. СПб., 1896.
- Годлевский М. И. Метераллы по минералогии бурых железняков Хоперского района. — Тр. Всес. геол.-разв. объедин., 1932, вып. 199.
- Гольдман Ф. Ф. Об условиях залегания и происхождения железорудных залежей в Хоперском округе Саратов, Шимановских шхт. кривед., 1930.
- Гольман Э. К. Монстрация окаменелостей северного остевалта. — Мат. по геол. Россия, 1889, 1.
- Гуров А. В. Первое артезианское бурение на подмеловую воду в Харькове. — Тр. Общ. ест.т. природы при Харьк. ун-те., 1887, 20.
- Гуров А. Н. Раделочное артезианское бурение на подмеловую воду в Харькове. — Тр. VIII съезда русск. ест.т. и врачев. отд. 4, 1890.
- Дай Л. Г. Работы ИГРИ и Украинского отделения ВНИГР по микрофауне мезозоя и палеогена Украины. — Тр. Нефт. конфер., Киев, 1938.
- Давыдов Е. М. Общая геологическая карта Европейской части СССР, лист 45, восточная половина. М.—Л., Глав. геол.-развед. геодол. упр., 1930.
- Давыдов О. А. и Крестовников В. И. Геологическое строение Белгородско-Ночетовского района Курской области. — Тр. Особой комиссии по исслед. Курск. магнит. аномалий, вып. 5. Тр. Геол. отдела, М., Ге. изд., 1924.
- Добров С. А. О следгах перхиселовых отложений в Рязанской губернии и о вертикальном распределении *Inoceramus lobatus*. — Бюлл. Моск. общ. ест.т. природы, отд. геол., 1923, 7, № 3.
- Домгер Г. Горн. журн., 1878, 2, стр. 86.
- Дрожжев П. И. Раделочные данные по Хоперскому месторождению фосфоритов. — Агрономич. руды СССР, 1937, 4.
- Дрожжева П. И. Фауна фосфоритных и бесфосфоритных фаций саптона. — Агрономич. руды СССР, 1939, 5.
- Дрожжева П. И. Фауна фосфоритных и бесфосфоритных фаций как индикатор среды. — Агрономич. руды СССР, 1941, 6.
- Дрожжева П. И. и Орлова Е. В. Сеноманские фосфоритносные отложения северной окраины Днепровско-Донецкой впадины. — В кн. «Геол. исслед. агроном. руд СССР», М., ОПТИ, 1937.
- Дубинский А. Я. Об альб-сеноманских континентальных отложениях и море древнего выветривания восточной части Большого Донбасса и прилегающих с юга территорий. — Докл. Акад. Наук СССР, 1951, 81, № 3.
- Дубинский А. А. Предварительные данные о полезных ископаемых условий залегания кембрийских мергелей Воронежской губ. — Народное хозяйство ЦЧО, т. 2. Воронеж, 1925.
- Дубинский А. А. Цементные мергели или натурал. — ЦЧО и системе производственных сил СССР, т. 1. Воронеж, 1932.
- Дубинский А. А. Некопаемый карст среди верхнемеловых отложений. — Бюлл. Моск. общ. ест.т. природы, отд. геол., 1937, 15, № 4.
- Ерфьев В. Г. Notiz über die Kreide und den Sandstein der Umgegend von Nowgorod-Sewersk [Заметка о меле и песчанике окрестностей Новгород-Северска]. — Verb. Russ. Min. Ges., 1847.
- Жуковский К. А. Полезные ископаемые Черниговского Полесья. Киев, 1935 (на укр. языке).
- Захаревский А. Геологические и геоморфологические описания Черниговского Полесья. — Тр. Инст. геол. Акад. наук УССР, 1936, 3.

- Завраченко Г. М. Глубокие водоносные горизонты Подташ. — Зап. Научно-исслед. инст. геол. при Харьк. ун-в. 1939, 7.
- Землячинский П. А. Старобельский уезд Харьковской губернии в геологическом, гидрогеологическом и почвенном отношении. СПб., 1900.
- Землячинский П. А. Флоридатизация известников. — Изв. Акад. Наук, 1916, 10, вып. 3.
- Землячинский П. А. Отчетурные глины окрестности ст. Ланной. — Тр. Гос. учр-ва, инст., 1927, вып. 3.
- Зонов Н. Т. Мезозойские отложения Калушского, Дулинского, Шевинского и соседних с ним районов Московской области и разлитые в них отложения фосфоритов и бурых железняков. — Агрономия, руды СССР, 1937, 4.
- Зонов Н. Т. Геологический обзор фосфоритовых отложений хмельского горизонта бассейна р. Сейма. — Агрономия, руды СССР, 1939, 5.
- Зонов Н. Т. Геологические наблюдения над фосфоритовыми отложениями бассейнов рек Дзезь и Мелек. Доклад на заседании Агрономия, руды СССР, 1941, 6.
- Зонов Н. Т. и Петракивич Ю. А. Обзор геологического строения месторождений пластовых фосфоритов и бурых железняков бассейна р. Хопра. — Агрономия, руды СССР, 1934, 3, ч. 2.
- Зуев В. Путешественные записки от Истербурга до Херсона в 1781 г. СПб., 1787.
- Иванов А. И. Мел. М.—Л. Гостехиздат, 1946.
- Иванов А. И., Фабрициев В. В. и Козломышова А. И. Новые методы получения технического леса. М.—Л., ОНТИ, 1936.
- Иванов А. И. Отчеты о геологическом исследовании фосфоритовых отложений в Орловской, Смоленской и Калушской губ. — Тр. Ком. Моск. е.-х. инст. по исслед. фосфоритов, 1914, 6.
- Иванов К. И. Основные черты гидрохимического режима приустьевых простр-ств р. Волги и северной части Каспийского моря. — Тр. Гос. океанограф. инст., 1948, 4 (16).
- Иванова А. Т. Характеристика гидравлических добавок различных месторождений. Пущаловские известняки. М., 1936.
- Иностранцев А. А. Геология. 1885, т. II.
- Исаянко Б. Л. О биогенном образовании карбоната кальция. — Микробиология, 1948, 17, № 2.
- Кавьяков А. В. Химическая природа фосфатного вещества фосфоритов и ихgenesis. — Тр. Научно-исслед. инст. убодр. и висектофундизма, 1937, вып. 139.
- Кавьяков А. В. Термика и растворимость минералов фосфоритовых фаций. — Тр. II Совещ. по электерм. мин. и истр. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1937.
- Кавьяков А. В. Фосфатные фации. — Тр. Научно-исслед. инст. убодр. и висектофундизма, 1939, вып. 145.
- Кавьяков А. В. Фотомикротопная система равнинной в условиях образования осадочных пород. — Тр. Инст. геол. наук Акад. Наук СССР, 1950, вып. 114.
- Кавьяков А. В. и Андрианов К. С. Методика термического анализа. В кн.: «Аналитичеку В. И. Вернадскому к 50-летию научной и педагогической работы», т. 2, М., 1936.
- Кавьяков М. И. Характеристика верхнемоловых мергелей и их продуктов выветривания в Трубчевском уезде Бринской губ. — Вестн. Геол. ком., 1928, № 6.
- Кадаринова В. А. Органическое вещество фосфоритов. — Агрономия, руды СССР, 1939, 3.
- Камзина Т. И. Девонские воды юго-востока Русской платформы. — Геолхим. сборник, М.—Л., 1951, вып. 2—3.
- Калинов В. О. Бактериогенное окисление кальция в море. — Тр. Инст. океанологии Акад. наук СССР, 1949, 3.
- Кантарович-Чернусова О. К. О возрасте известника Ромненского купола. Киев, 1939.
- Кларов П. И. Новые данные о распространении в составе мловых отложений юго-западной окраины Днестра. — Изв. Акад. Наук СССР, сер. геол., 1937, № 5; Геол. журнал Акад. наук СССР, 1938, 5, № 3.
- Келлер Б. М. Микрофлора верхнего меля Днепропетро-Донецкой впадины. — Вязь, Моск. общ. естем. природы, отд. геол., 1935, 13, № 4.
- Келлер Б. М. Формирование верхнемоловых отложений СССР. — Тр. Нефр. геол.-разв. инст., сер. А, 1939, вып. 116.
- Келлер Б. М. Формализация верхнемоловых отложений Солецкого района. — Вязь, Моск. общ. естем. природы, отд. геол., 1946, 21, № 3.
- Келлер Б. М. Верхнемоловые отложения западного Кавказа. — Тр. Инст. геол. наук Акад. Наук СССР, 1947, вып. 48, геол. сер., № 15.
- Келлер Б. М. Р. стратиграфия верхнемоловых отложений Крыма. В сб.: «Памяти академика А. А. Архангельского». М., Изд. Акад. Наук СССР, 1951.
- Клирив В. A. Studien über die fossilen Reptilien Russlands. [Изучение ископаемых рептилий России]. — Bull. Soc. Nat. Moscou, 1853, 25, № 4; 1854,

- 26, № 2, 3; 1854, 27, № 4; 1855, 28, № 1, 2; 1857, 30, № 1, 2, 3; 1860, 33, № 1, 2.
- Кириринов В. А. Studien über die fossilen Reptilien Russlands. [Изучение ископаемых рептилий России]. — *Mém. Acad. Sci. St. Pétersb.*, 1861, 28, № 6; 1862, 30, № 6; 1883, 31, № 6, 7.
- Кириринов В. А. Геологические исследования в Орловской и Курской губ. — *Зап. Мин. общ.*, 1885, 20.
- Кириринов В. А. Палеонтологические исследования. — *Зап. Мин. общ.*, 1886, 22.
- Кичаиов А. П. Новые данные по стратиграфии и тектонике верхнемеловых и нижнетретичных отложений северо-восточной окраины Донецкого бассейна. — *Мат. по геол. и полезн. ископ.*, вып. 1. Аа-Черн. геол. трест, 1935.
- Клаус К. К. О замечательной горной породе Средней России. — *Горн. журн.*, 1853, ч. 1, № 2.
- Клименко В. Я. Новые данные о тектоническом строении Днепровско-Донецкой впадины. — *Геол. журн. Акад. наук УССР*, 1950, 10, № 4.
- Книпович Н. М. Гидрология морей и солоноватых вод. М.—Л., Научно-исслед. инст. морск. рыб. хоз. и океанографии, 1938.
- Ковалевский Е. П. Опыт геостратиграфического исследования в Донецком горном кряже. — *Горн. журн.*, 1827, ч. 1, № 2.
- Коновалина О. Р. 1. Некоторые данные о микрофауне сеноманских отложений Каневского района. — *Геол. журн. Акад. наук УССР*, 1951, 11, вып. 2.
- Коновалина О. Р. 2. К изучению фауны фораминифер ковыльского яруса окраины Донецкого бассейна. — *Геол. журн. Акад. наук УССР*, 1951, 11, вып. 4.
- Коновалина О. Р. Стратиграфия верхнемеловых отложений северо-западной окраины Донецкого бассейна по фораминиферам. — *Геол. журн. Акад. наук УССР*, 1952, 12, № 1.
- Крестовников В. И. Общие результаты геологических исследований на Дону в 1923 г. — *Тр. Особой комиссии по исслед. Курск. магнитн. аномалий*, вып. 5. Тр. Геол. отдела, М., Гос. изд., 1924.
- Кудрявцев Н. В. Геологический очерк Орловской и Курской губ. в районе 45-го листа. — *Мат. по геол. России*, 1892, 15.
- Куманин К. Г. К вопросу о природе часовой огнеупорной глины. — *Тр. Петр. инст. Акад. Наук СССР*, 1933, члм. 5.
- Куман П. В. Литология осадочных пород. — *Мат. I Всес. научно-прогр. геол. конфер.* 1935 г. М., 1936.
- Курман И. М. Геологические исследования нежелваковых фосфоритов Рыльского района. — *Агрономич. руды СССР*, 1941, 6.
- Ланге О. К. Наблюдения над мелом Кувинского уезда. — *Изв. Моск. отд. Геол. ком.*, 1919, 1.
- Лавкин И. Ю. К геологии кувольных структур левобережья Дона между реками Осолом и Красной. — *Зап. Научно-исслед. инст. геол. при Харьк. унив.*, 1940, 8.
- Лавкин И. Ю. Геологические наблюдения в западной части северной окраины Донбасса. — *Сов. геол.*, 1947, сб. 23.
- Лавкин И. Ю., Черняк С. Е. и Чирвинская М. В. Тектоническая схема восточной части Украинской ССР. — *Бюлл. Моск. общ. испыт. природы, отд. геол.*, 1952, 27 (2).
- Левяковская И. Ф. О меловых осадках между Натогом и Айдаром. — *Тр. Общ. земл. природы при Харьк. унив.*, 1871, артология.
- Левяковская И. Ф. Исследования осадки меловой и третичной за мезо формаций в пространстве между Днестром и Волгой. — *Тр. Общ. испыт. природы при Харьк. унив.*, 1874, 7.
- Ле Пеле П. Г. Исследования каменноугольного Донецкого бассейна, проведенные в 1837—1839 гг. М., 1854.
- Ливинская А. В. Геолого-разведочные работы на каменноугольном склоне в Новгород-Северском и Киевском районах в 1928 г. — *Вестн. Упр. гидрогеол.-рив. упр.*, 1930, вып. 15.
- Личков Б. Л. О тектонических движениях Украинской кристаллической платформы и о развитии Северо-Украинской мушлы. — *Вестн. Укр. отд. Геол. ком.*, 1925, 6.
- Личков Б. Л. К характеристике геологического прошлого Северо-Украинского артезианского бассейна. — *Пробл. сов. геол.*, 1933, 4, № 9.
- Лодянов Н. И. Материалы к изучению кластических фосфоритов Урюпинского района. — *Агрономич. руды СССР*, 1937, 4.
- Лутугин Л. Геологические разрезы у с. Крымского. — *Изв. Геол. ком.*, 1896, 15, № 3—4.
- Луцкиной И. И. Очерк геологических исследований фосфоритных залежей Киевской губ. — *Тр. Ком. по исслед. фосфоритов*, 1913, 5.

- Луцкий В. И. Новые данные по гидрогеологии Полтавской губ. — Зап. Киев. общ. естествознат., 1916, 25.
- Луцкий В. И. Данные по гидрогеологии Северо-Украинской артезианской мурды в связи с вопросом водоснабжения сел и городов. — Изв. Укр. геол. ком., 1926, 8.
- Макарян А. А. Титония и геологическая история северной части Украинского кристаллического массива и Волжского вала. — Сов. геол., 1946, сб. 12.
- Мажов К. И. Связь освоенной территории УССР и смежных районов. — Зап. Харьк. с.-х. инст., 1946, 5 (42).
- Малырев С. С. и Паненко М. М. Семизначные фосфориты окрестности деревни Охитчи в Новоселич Бобруйского района БССР. — Материалы по изуч. геол. и полезн. ископ. БССР, 1934, 9.
- Марков П. Н. Добуские месторождения трепела в огнеупорной глины в Мещовском уезде Калужской губ. — Мат. по изуч. трепела и диатомита в СССР, 1932, 1.
- Мелоневский А. Холеритовые фосфориты. — Изв. Главн. геол.-разв. упр., 1931, 50, вып. 60.
- Мельников М. Л. Опыт корреляции меломых отложений при помощи форминифер. В кн.: «Перспективы водоснабжения Донбасса. Л., 1934.
- Методы испытания кислотных гидравлических добавок (КПД). 1931.
- Мешаев Б. Об иризуриных землях русских и иностранных месторождений. — Противомышеч. Моск. общ. испыт. природы, 1904, № 1—3.
- Мефферт В. Ф. Геологический очерк Лисичанского района Донецкого бассейна. — Мат. по общ. и прикл. геол., 1924, 65.
- Мидлашев К. О. Отчет о геологической поездке в Могилевскую губ. — Изв. Общ. люб. естеств. истор. и этногр., 1886, 3, вып. 2.
- Мирчук Г. Ф. Геологическое строение местости по левым Орня—Ворожба, Нальбелыца—Прялуки и Дюкоть—Шостка. — Тр. Всес. геол.-разв. общед., 1933, вып. 309.
- Митрейкин В. Н., Дрожжев П. П. и Смирнова В. Н. Солевые месторождения фосфоритов. — Агрономич. руды СССР, 1937, 4.
- Михайлов Н. П. О гравийе камышского и маастрихтского ярусов. — Докл. Акад. Наук СССР, 1947, 58, № 9.
- Михайлов Н. П. Земляное деление верхней части меломых отложений Крыма и Западной Украины. — Бюлл. Моск. общ. естеств. природы, отд. геол., 1948, 23 (9).
- Михайлов Н. П. Верхнемиоценовые аммониты юга Европейской части СССР и их значение для стратиграфии. — Тр. Инст. геол. изуч. Акад. Наук СССР, 1954, вып. 123, геол. сер., № 50.
- Морозов Н. С. Расчленение камышских и маастрихтских пород левых притоков Северного Дона. — Докл. Акад. Наук СССР, 1952, 84, № 6.
- Морозов А. И. Геология Пелюшинского месторождения коллоид. — Бюлл. Моск. общ. естеств. природы, отд. геол., 1928, 6 (2).
- Муратов М. И. К вопросу о рациональной классификации карбонатных пород. — Сов. геол., 1949, № 11.
- Мурчисон Р. И., Барингдэй П. Е. и Ниддерланд А. А. Геологическое описание Европейской России и хребта Уральского. Пер. с англ. изд. 1845 г., ч. 1. СПб., 1849.
- Надда Г. А. Сперматозоиды и их значение в природе. — Ботан. зап., 1900—1902, 18.
- Надсон Г. А. Микроорганизмы как геологические факторы. СПб., 1903.
- Надсон Г. А. Микрофауна горно-крейдовое покладов пещерной окрестности Доббаса. ч. 1—2. Киев, 1935—1936.
- Нашкин С. В. Связь мелового периода в Центральной России. — Тр. Геол. ком., 1887, 5.
- Нашкин С. И. Геологическое строение ливня Гемель-Брянской ж. д. — Изв. Геол. ком., 1888, 6.
- Нашкин С. И. Бассейн Оки. Исследования гидрогеологического отдела, т. 1—2. — Тр. Экспед. для исслед. источников ливневых рек Европейской России (1894 и 1905). СПб., 1895—1906.
- Нашкин С. И. и Олейников Я. А. Липовский меловорудный район. Воронеж, 1929.
- Новик Е. О. Каменноугольные отложения и выходы Днепро-Донской впадины. — Тр. Научно-геол. совещ. по нефти, осолерату и горючим топлим Украинской ССР. Киев, 1949.
- Ольберн А. И. 1. О месторождениях трепела в Курганской губ. и геологическое подразделение и иризуриных сел месторождения. — Гора журн., 1830, ч. 1.
- Ольберн А. И. 2. Геологическое описание исследований, проведенных в 1828 г. по берегам рек Дона и Донца и выходящих в оныя речей. — Гора журн., 1830, ч. 1.

- Орлова Е. В. Фосфоритовые бассейны зарубежных стран. М., Гостгеологиздат, 1951.
- Павлов А. П. Горняков Емашев среди верхнемиоценовых отложений средней и восточной России и береговая фауна русского миоцена и турона. — *Bull. Soc. Nat. Moscou*, 1900. Приложение к протоколу.
- Павлов А. П. Le grès à inférieurs de la Russie et sa faune. [Нижний мел России и его фауна]. — *Mém. Soc. Nat. Moscou*, 1901, 16.
- Павлов А. П. Геологическая история европейских земель и морей. М.—Л., Изд. Акад. Наук СССР, 1936.
- Перфильева А. Калачевско-Павловский железурудный район ЦЧО. — ЦЧО в системе провозов. Изд. СССР. Воронеж, 1925.
- Перфильева А. Новый железурудный район ЦЧО (Калачевский). — *Соц-строительство ЦЧО*, 1932, № 1.
- Петт Г. Г. *Harbortite sibirica Agass.* из верхнего мела Воронежской губ. — *Тр. Сиб. общ. ест.вст. природы, отд. геол.*, 1912, 35.
- Пименова Н. В. Севоманская флора окрестностей г. Канева. — *Геол. журн. Акад. наук УССР*, 1939, 6, вып. 1—2.
- Платонов Н. Х. Железные руды и другие полезные ископаемые Хоперского округа. М., 1930.
- Платонов Н. Х. и Чирвинский П. И. Обзор геологического строения месторождений руд Хоперского округа Нижнемиоценового яруса по исследованиям 1928 г. *Полонервист*, 1928.
- Поголов Н. Ф. К вопросу об увеличении водоснабжения Таганрога. — *Изв. Геол. ком.*, 1911, 30, № 1.
- Поголов Н. Ф. И. Происхождение месторождения мела. — *Геология*, 1934, № 1.
- Подолинский Ф. М. Исследование месторождения мергелей Амуровского. — *Бюлл. Укр. отд. Геол. ком.*, 1928, № 1—2.
- Полов В. И. О нахождениях *Actinonias vetus Miller* в эмиер-туронском мелу Воронежской обл. — *Сов. геол.*, 1938, № 8—9.
- Полов В. С. Новые данные по тектонике северной окраины Донецкого бассейна. — *Пробл. сов. геол.*, 1936, № 12.
- Полов В. С. и Лавкин И. Ю. Основные черты геологического строения северной окраины Донецкого бассейна. — *Бюлл. Моск. общ. ест.вст. природы, отд. геол.*, 1953, 28 (3).
- Православлев П. А. Протогений известняк. — *Тр. Ленингр. общ. естествовст.*, 1924, 54, вып. 4.
- Придава В. Д. Нижнемиоценовая флора из Латвийского района ЦЧО. — *Ежегодник Восточ. палеонт. общ.*, 1938, 9.
- Пустьков Л. В. Петрография осадочных пород, ч. 1—2. М.—Л., Гостгеотехиздат, 1940.
- Пятицкий П. П. 1. Отчет о геологических исследованиях в Области Войска Донского. — *Тр. Общ. ест.вст. природы при Харьк. унив.*, 1889, 23.
- Пятицкий П. П. 2. Отчет Обществу испытателей природы при Харьковском университете о геологических исследованиях, ч. 1; Высший рет Неола и Ворсклы в пределах Курской и Харьковской губ. — *Тр. Общ. ест.вст. природы при Харьк. унив.*, 1889, 22.
- Пятицкий П. П. Отчет Обществу испытателей природы при Харьковском университете о геологических исследованиях, ч. 3. Исследование меловых осадков в бассейне Дона и левых притоков Днепра. — *Тр. Общ. ест.вст. природы при Харьк. унив.*, 1890, 24.
- Радкевич Г. А. О меловых отложениях Подольской губ. — *Зап. Киевск. общ. естествовст.*, 1889, 11.
- Радкевич Г. А. О фауне меловых отложений Каневского и Черкасского уездов Киевской губ. — *Зап. Киевск. общ. естествовст.*, 1894, 14, вып. 1.
- Радкевич Г. А. 1. О результатах геологических исследований в окрестностях Канева летом 1896 г. — *Зап. Киевск. общ. естествовст.* Протокол за 1896 г., 1900, 16, вып. 1.
- Радкевич Г. А. 2. О микрометрических отложениях окрестностей Канева. — *Зап. Киевск. общ. естествовст.*, 1900, 16, вып. 2.
- Ренгауген Н. В. Цеолит на группах марганца и верхнемиоценовых и палеоценовых отложениях восточного склона Урала. — *Докл. Акад. Наук СССР*, 1945, 48, № 6.
- Рожкова Е. В. 1. К номенклатуре кремнистых отложений. Материалы по изучению трепела и диатомита в СССР. — *Тр. Инст. прикладной минералогии*, 1929, 42.
- Рожкова Е. В. 2. К методике исследования физических свойств диатомых земель, трепелов и опок. — *Тр. Инст. прикладной минералогии*, 1929, 42.
- Рожкова Е. В. и Воронков Б. Обзор месторождений трепела и диатомита в СССР. — *Тр. Научно-исслед. инст. геол. и мин.*, 1934, № 8.
- Рожкова Е. В. и Горюцкий Ю. К. Происхождение и классификация

- кремневых сланцевых пород. В кн.: «Диатомиты и трепалы», т. I. М.—Л., 1945.
- Розанов С. Н. Химический и минералогический состав апатитов и фосфоритов СССР. — Фосфоритованка, М. ОНЦН, 1935.
- Розенберг Л. А. Флаво-химические условия биостерильного оседания кальция. — Мировоблюды, 1950, 19, № 3.
- Романовский Г. Д. Отчет о геологических разведках, произведенных по высочайшему повелению для открытия каменного угля в Орловской губ. — Горн. журн., 1865, ч. I, № 2.
- Саввич-Заблоцкий К. Н. Петрографическое исследование фосфоритов горькременеп. — Зап. Росс. мин. общ., 1927, 1.
- Савчинская О. В. Материалы к изучению меловой фауны Подолии. — Зап. Научно-исслед. инст. геол. при Харьк. унив., 1939, 7.
- Савчинская О. В. Материалы к изучению меловой фауны бассейна Десны и Псла. — Зап. Научно-исслед. инст. геол. при Харьк. унив., 1940, 8.
- Савчинская О. В. 1. К стратиграфии верхнемеловых отложений северной окраины Донбасса — Бюлл. Моск. общ. естеств. природы, отд. геол., 1952, 27 (1).
- Савчинская О. В. 2. Об условиях фосфоритообразования на северо-западной окраине Донецкого бассейна в саванновое время. — Докл. Акад. Наук СССР, 1952, 84, № 1.
- Савчинская О. В. О морских язах в верхнемеловых отложениях Донецкого бассейна. — Докл. Акад. Наук СССР, 1953, 89, № 1.
- Самойлов Я. В. К минералогии фосфоритовых месторождений. — Тр. Ком. по исслед. фосфоритов, 1911, 3; 1912, 4; 1914, 6; 1915, 7.
- Самойлов Я. В. Измельчение фосфоритов типа Курского самородка. — Тр. Науки, лист. удобр., 1926, вып. 24.
- Самойлов Я. В. Вислицы Л. Научно-хим.-техн. изд., 1929.
- Самойлов Я. В. и Рожнова Е. В. Отложения кремнезема органогенного происхождения. — Тр. Инст. прикл. мин., 1925, 18.
- Савожинов Д. Г. Современные осадки и геология озера Балхаш. — Тр. Инст. геол. наук Акад. Наук СССР, 1951, вып. 132, геол. сер. (№ 53).
- Свергин В. М. Подробный словарь минералогический, ч. 1—2. СПб., 1806—1907.
- Селзиков Т. И. О трепеле, найденном в 1817 г. недалеко от Курска. — Указатель открытий по физ., хим. и пр., 1828, т. 6, ч. 1, № 2, стр. 257.
- Селзиков Т. И. Краткие геогностические обозрения Курского уезда, сделанные в 1817 году. — Указатель открытий по физ., хим. и пр., 1829, т. 6, ч. 2.
- Сергеев А. Д. и Ямилченко И. М. Геологическое строение Днепровско-Донецкой впадины по данным бурения и геофизических исследований. — Мат. по нефтяности Днепр-Донецкой впадины, 1941, вып. 1.
- Сидоренко М. Петрографическое исследование Курского самородка. — Зап. Новорос. общ. естествозн., 1894, 19, вып. 1.
- Силин-Бектурин А. И. Краткие итоги инженерно-геологического изучения пород салега и кылана в районе Донецкой впадины. — Тр. Геол. инст. Акад. Наук СССР, 1939, вып. 9.
- Скопидов Б. А. О скорости разложения органического вещества отмершего планктона. — Тр. Всес. гидробиол. общ., 1949, 1.
- Смирнов Н. Д. Факторы действия фосфорита. — Фосфоритованка, М. ОНЦН, 1935.
- Смирнов Н. Д. Золы помолы фосфоритной муки из разных фосфоритов. Фосфорные удобрения и их качества. Сельхозгиз, 1938.
- Смирнов Н. Н. Петрографические исследования в подмосковном карбоне. — Тр. Инст. мин., петрогр. и кристалл., 1930, № 9.
- Соболев Д. Н. О тектонике Днепр-Донецкой впадины. — Сов. геол., 1941, № 1.
- Соболевская В. П. Палеогеография и структура Русского платформа в верхнемеловую эпоху. — В сб.: «Памяти академика А. Д. Архангельского», М.—Л., 1951.
- Соймонова О. Д. и Слуцкая Н. П. К вопросу о структуре фосфоритов. — Агронимич. руды СССР, 1939, 4.
- Соймонова О. Д. и Слуцкая Н. П. Рентгенографическое исследование фосфоритов СССР. — Агронимич. руды СССР, 1939, 5.
- Соймонова О. Д. и Слуцкая Н. П. Рентгенографическое изучение фосфоритов СССР. — Агронимич. руды СССР, 1941, 6.
- Стрехов Н. М. Карбонаты в осадках современных лагун и их значение для проблемы карбонатобразования. — Бюлл. Моск. общ. естеств. природы, отд. геол., 1947, № 2.
- Стрехов Н. М. Известково-доломитовые фации современных и древних водоемов. — Тр. Инст. геол. наук Акад. Наук СССР, 1951, вып. 124, сер. геол., № 45.
- Субботин С. И. К вопросу о связи Львовской мушкетерской с Днепровско-Донецкой впадиной. — Тр. Львовск. геол. общ., сер. геол. нефт., 1948, 1.

- Тарап А. С. Месторождения цементного сырья в районе с. Русское Тимки на Харьковщине. — Зап. Научно-исслед. вист. геол. при Харк. ун-в., 1934, 4.
- Тевихович У. Х. Учение об образовании осадков. М.—Л., ОНТИ, 1936.
- Тедорович Г. И. О кремнистых образованиях верхнего палеояэо складчатого склона Южного Урала. — Бюлл. Моск. Общ. испыт. природы, отд. геол., 1935, 13 (4).
- Толкачев П. М. Полезные ископаемые Серафимовичского района Сталинградской области. — Учен. зап. Саратов. ун-в., 1940, 13, вып. 1.
- Траутвольд Г. Северная часть Московской губернии. Мат. по геол. России, 1872, 4.
- Трофимов А. В. Осадительная активность и pH моричных осадков Баренцовой моря. — Докл. Акад. Наук СССР, 1939, 23, № 0.
- Тунаевский В. А. Форминифиты на третичных и меловых отложениях Киева — Зап. Киевск. общ. естествоиспыт., 1899 с. 1921, Я, вып. 2.
- Тутовский П. А. Котальни микрофауны Украины. Киев, 1925.
- Фатчикина О. Е. Динамика содержания флюора и железа в воде Черного моря (Кослино). — Гидрохим. мат., 1948, 15.
- Феофилянтова К. М. 1 К вопросу об артезианских колодцах в Киеве. — Зап. Киевск. общ. естествоиспыт., 1887, 8, вып. 2.
- Феофилянтова К. М. 2 О результатах дальнейшего бурения на Подоле в уезде Шейдефа. — Зап. Киевск. общ. естествоиспыт., 1887, Протокол.
- Флюг М. В. Месторождения мела в южной части бассейна Волги. — Мин. сырье, 1929, № 5—6.
- Флюг М. В. и Русичов Л. А. Подлиские месторождения фосфоритов. — Мин. сырье, 1929, № 4.
- Фшер де Вальдегейм Г. И. Notice sur le *Baryte dinapolitane*, poisson fossile de la craie blanche du gouvernement de Vologne. [Заметка об ископаемой рыбе *Baryte dinapolitane* из белого мела Вологжской губернии] — Bull. Soc. Nat. Moscou, 1841.
- Фройвальд Ю. П. Геолого-вискозные работы на цементное сырье в районе правого берега р. Десны, от с. Оболовыи Ковотского округа до с. Игнатовки Глуховского округа, и в окрестностях г. Киева. — Луцковка—Припирка, в 1928 г. — Вестн. Укр. геол.-разв. упр., 1930, выд. 15.
- Фролова Н. В. Химико-петрографический очерк сантонских глин Волго-Дона. — Тр. Геол. вист. Акад. Наук СССР, 1939, 9.
- Харвей Х. С. Вихимия и физика моря. Л., 1933.
- Ходяков А. И. и Кайзерлинг А. A Phosphorsäure Kalkerde in der russischen Kreideformation [Фосфорнистая известь в меловой формации России] — Verh. Russ. Min. Ges., 1845—1846.
- Цанько М. М. Меловые отложения БССР. — Изв. Акад. наук БССР, отд. геол., 1947, вып. 2.
- Чирвинский В. И. О цементе фосфоритов. — Дневник XII съезда русских естествоиспытателей, отд. геол. и мин., 1910, № 9.
- Чирвинский В. И. Zur Frage über die mineralogische Natur der russischen Phosphorite. [К вопросу о минералогической природе русских фосфоритов]. — N. Jb. Min., 1911, 11.
- Чирвинский В. И. Фосфидиатация киевского мела. — Геол. вестн., 1916, 2, № 3.
- Чирвинский В. И. Фосфориты Украины. Пг., 1919.
- Чирвинский В. И. Геологические наблюдения в Подольском уезде Орловской губ. и в смежных с ним частях Мценского и Беловского уездов. — Зап. Киевск. общ. естествоиспыт., 1904, 19.
- Чирвинский В. И. Фосфориты на округе г. Рыльска Курской губ. — Ежгодник геол. и мин. России, 1906, 8, вып. 8—9.
- Чирвинский В. И. Геологическое строение правобережной половины по р. Сейму в пределах Курской губ., ч. 1—2. — Зап. Киевск. общ. естествоиспыт., 1906, 20, 1917, 33.
- Чирвинский В. И. Основные черты тектоники Подольской, Черыговской и Курской губ. — Ежегодник геол. и мин. России, 1912, 14.
- Чухров Ф. Б. К минералогии и геохимии бария в осадочных породах в связи с наущением коренных баритов. — Изв. Акад. Наук СССР, сер. геол., 1937, № 4.
- Шалфейс В. М. К вопросу о характере химических процессов, протекающих в зоне выветривания пород сантона. — Тр. Геол. вист. Акад. Наук СССР, 1939, 9.
- Шатский Н. С. Стратиграфия и тектоника верхнемеловых и нижнеэретичных отложений северной окраины Дювешного хриба. — Тр. Особой ком. Курск. магнит. аномалий, вып. 5. Тр. Геол. отдела. М., Гос. изд., 1924.

- Шведов М. С. Петрография осадочных пород. М.—Л., 1948.
- Эйхвальд Э. И. Гесгноски, времунствени в отношении России, ч. 1—2. СПб., 1845.
- Эйхвальд Э. И. Einige paleontologische Bemerkungen über die Eisensande von Kursk. (Некоторые палеонтологические замечания о железистом песке из Курска). — Bull. Soc. Nat. Moscou, 1853.
- Энгельгардт А. Н. Über die chemische Zusammensetzung der in der russischen Kreideformation vorkommenden versteinerten Holz- und Tierknochen. (О химическом составе окаменелых древесных и костей животных, встречающихся в меловой формации России). — Bull. Acad. Sci. St.-Petersb., 1867, 12.
- Энгельгардт А. Н. Из химической лаборатории сельскохозяйственного института в С.-Петербурге. — Сельское хозяйство и лесоводство. СПб., 1867—1868.
- Энгельгардт А. Н. О химическом составе окаменелых деревьев и костей, встречающихся в меловой формации. — Тр. I съезда естество-, отд. геол. и мин. СПб., 1868.
- Энгельгардт А. Н. О фосфоритах. — Тр. Вольн. экон. общ., 1888, № 5.
- Энгельгардт А. Н. Фосфориты и апатиты. СПб., 1891.
- Энгштейн В. В. и Анферова Л. В. Диффузионные отношения между рапой и меловыми отложениями озера Карачи. — Докл. Акад. Наук СССР, 1952, 85, № 8.
- Эренберг Х. Ч. Об образовании мела. — Горный журнал, 1839, ч. 4, № 12.
- Яковлев Н. Н. Остатки мазоваира из верхнемеловых отложений юга России. — Изв. Геол. инст., 1901, 20, № 9.
- Яншевский Е. М. Минералогический состав лабужского трепела. — Мат. по изучению трепела и диатомита в СССР, 1929, 4.
- André K. Geologie des Moeresbodens. Berlin—Leipzig, 1923.
- Van den Ham W. Die microbiologische Kalkfällung in der tropischen See. — Arch. Microbiol., 1932, 3.
- Bradley W. H. Coprolites from the Bridger formation of Wyoming, their composition and microorganism. — Amer. Journ. Sci., 1946, 244, № 3.
- Vramette M. N. a. Bradley W. H. Geology and biology of North-Atlantic deep-sea cores between Newfoundland and Ireland. P. 1. Lithology and geologic interpretation. — U. S. Geol. survey, Prof. pap., 1940, 196A.
- Sauyex L. Contribution à l'étude micrographique des terrains sédimentaires. I. Craie du bassin de Paris. — Ann. Soc. Geol. du Nord, 1897, 4, livre 2.
- Sauyex L. Les roches sédimentaires de France. Roches siliceuses. Paris, 1929.
- Sauyex L. Interpretation des dépôts de phosphate de chaux dragués sur l'Abulhas Bank. — C. R. Acad. Sci., Paris, 1932, 194.
- Sauyex L. Existence de nombreuses bacteries dans les phosphatées sédimentaires de tout âge. — C. R. Acad. Sci., Paris, 1936, 203, № 23; C. R. Soc. Geol. France, 1936, 261.
- Sauyex L. Structure bréchiale des craies phosphatées du Nord de la France et ses multiples origines. — C. R. Acad. Sci., Paris, 1938, № 6.
- Drew G. H. On the precipitation of calcium carbonate in the sea by marine bacteria. — Journ. Mar. Biol. Assoc., 1913, 9, № 4.
- Emery K. O. a. Dietz R. S. Submarine phosphorite deposits of California and Mexico. — Bull. Geol. Soc. Amer., 1942, 53, № 8; 1945, 56, № 4; California Journ. min. a. geol., 1950, 46.
- Geo H. Calcium equilibrium in sea water. — Bull. Scripps Inst. of Oceanography, 1932, 3, № 7, 8.
- Hannsen H. Die Bildung des Feuersteins in der Schreibkreide. — Schr. naturw. Vereins Schleswig-Holstein, 1901, 12, H. 2.
- Jacob K. D. a. oth. The composition and distribution of phosphate rock with special reference to the United States. — U. S. Dept. Agricult., Techn. Bull., 1923, 364.
- Jonston J. a. Williamson E. The role of inorganic agenes in the deposition of calcium carbonate. — Journ. geol., 1916.
- Jukes-Browne J. A. a. Hill W. The cretaceous rocks of Britain. Vol. 1—2. — Mem. Geol. Survey U. Kingdom, 1900—1903.
- Lohman H. Die Coccolithophorida. Eine Monographie der coccolithenbildenden Flagellaten. — Arch. f. Protistenkunde, 1902, Bd. I.
- Mayer Fr. K. u. Weinaek G. Die Verbreitung des Kaliumkarbonates im Tierreich unter besonderen Berücksichtigung der Wirbellosen. — Jenaische Zs. Naturw., 1932, 66.
- McCannell D. The substitution of SiO₂ groups for PO₄ groups in the apatite structure, elsteadite the endmember. — Amer. Min., 1937, 22, № 9.
- McCannell D. A structural investigation of the isomorphism of the apatite group. — Amer. Min., 1938, 23.
- Morse F. S. a. Maynard J. E. Solution, transportation and precipitation iron and silice. — Econ. geol., 1923, 24, № 3—5.

- Penrose R. Nature and origin of deposits of phosphate of Lime. — U. S. Geol. Survey, 1888, 46.
- Recent marine sediments, a symposium. Ed. by Parker D. Trask. Tulsa, Okl. and London, 1939.
- Revelle R. a. Emery K. Barite concretions from the ocean floor. — Geol. Soc. Amer. Bull., 1951, 62, № 7.
- Rindell K. s. phys. Chem., 1910, 70.
- Rogers A. F. Collophane — a much neglected mineral. — Amer. Journ. Sci., 1922, 3.
- Roy C. J. Silica in natural water. — Amer. Journ. Sci., 1945, 243, № 7.
- Schwarz A. Untersuchungen über Bildungsweise von sedimentären festen Kiesel-säuregesteinen nichtklastischen Ursprungs. — Senckenbergiana, 1938, 11.
- Silverman S. a. oth. Quantitative determination of calcite carbonate-bearing apatites. — Amer. Min., 1952, 37, № 3—4.
- Sollas W. J. On the Ventriculites of the Cambridge upper Greensand. — Quart. Journ. Geol. Soc. London, 1873, 23.
- Swerdrup H. H., Johnson M. W. a. Fleming B. H. The Oceans. Berkley a. Losangeles, 1942.
- Thorp E. M. Calcareous shallow-water marine deposits of Florida and Bahamas. — Pap. from Tortugas labor. Carnegie inst., 1935, 29.
- Todd J. P. Shoal-water deposits of the Bermuda banks. — Woods-Hole Oceanogr. Inst., Coll. repr., 1939, № 191.
- Uda M. The result of simultaneous oceanographycal investigations in North Pacific Oceans adjacent to Japan, made in August 1933. — Fish. Exp. St., 1935, 6.
- Wallace A. R. Island life and the phenomena and causes of insular faunas and floras. London, 1880.
- Wallenberg H. Kohlensäure und Kalziumkarbonat im Meere. — Fortschr. Min., 1936, Bd. 20.
- Wetzel O. Die in organischen Substanzen erhaltenen Mikrofossilien des baltischen Kreide-Feuersteins. Palaeontographica, 1933, 77, 78.
- Wetzel W. Die Entstehungsgeschichte verschiedenen Arten von Kreidefeuersteinen. — Zs. Dtsch. Geol. Ges., 1937, 89, H. 7.
- Zobell C. E. Marine Microbiology. Waltham, Mass., 1946.
-

СО Д Е Р Ж А Н И Е

Предисловие	3
I. История геологического изучения	3
II. Стратиграфия	9
III. Состав и распространение меловых отложений	12
1. Валажжикский ярус	12
2. Готерн, баррем и апт	13
3. Альбский ярус	17
4. Севомисский ярус	23
А. Белоруссия	23
Б. Северная окраина впадины	26
В. Город Киев	39
Г. Киевский район	41
Д. Город Полтава	43
Е. Северо-западная окраина Донбасса	44
Ж. Южная окраина Донбасса	49
З. Условия образования осадков	52
1) Впадины	52
2) Органический мир	57
5. Туронский и ноньянский ярусы	61
А. Белоруссия	62
Б. Северная окраина впадины	65
В. Северо-западная и северная окраины Донбасса	77
Г. Южная окраина Донбасса	84
Д. Условия образования осадков	86
6. Саксонский ярус	99
А. Северная окраина впадины	91
Б. Келчевский район на южном Дону	94
В. Северо-западная и северная окраины Донбасса	110
Г. Южная окраина Донбасса	112
Д. Условия образования осадков	114
7. Кампанский ярус	117
А. Северная окраина впадины	117
Б. Северная и северо-западная окраины Донбасса	120
В. Южная окраина Донбасса	129
Г. Условия образования осадков	139
8. Маврихтский ярус	142
А. Центральная часть впадины	142
Б. Бассейн р. Лугая	146
В. Южная окраина Донбасса	152
Г. Условия образования осадков	156
9. Холерский горизонт	157
А. Петрографическое описание	157
Б. Условия образования осадков	162
IV. Состав и происхождение важнейших типов пород	167
А. О фашиах	167
Б. О диагенезе	168

1. Пишущий мел и мергели	171
А. История исследования	171
Б. Классификация и номенклатура	172
В. Карбонатная часть мела и мергелей	174
Г. Соединения кальция и магния в мергелях	179
Д. Некарбонатная часть мела и мергелей	182
1) Механический состав	182
2) Органические остатки	183
3) Цеолиты	183
4) Барит	186
а) Прочие минеральные примеси	188
Е. Текстуры и методы их ориентации	191
Ж. Состав мела Западной Европы и Поволжья	197
З. Происхождение мела	199
2. Опки, трепелы и кремни	213
А. История исследования	213
Б. Классификация и номенклатура	216
В. Кремни, их состав и распространение	217
Г. Происхождение трепелов	232
Д. Спонтанная флуоресценция	241
Е. Опки и трепелы	242
Ж. Условия образования трепелов и опок	244
1. Фосфориты	259
А. История исследования	259
Б. О классификации фосфоритов	262
В. О минералогической природе фосфоритов	267
Г. Петрография конкреционных фосфоритов	272
Д. Происхождение фосфоритов	282
Заключение	291
Литература	295