

ISSN 0201-8136

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA

TOIMETISED

ИЗВЕСТИЯ

АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР

**GEOLOGIA
ГЕОЛОГИЯ**

31 | 1

1982

Э. ПИРРУС

ЯРОЗИТ — ПРОДУКТ СОВРЕМЕННОГО ГИПЕРГЕНЕЗА В ПОРИСТЫХ АЛЕВРОЛИТАХ КЕМБРИЯ ЭСТОНИИ

При изучении глинистых минералов кембрийских отложений Северной Эстонии в хорошо отсортированных алевролитах и песчаниках тискреской свиты внимание исследователей привлекала интенсивно-желтая пигментация порового пространства выветрелых разновидностей этих пород. Нередко фракция $<0,001$ мм, вымытая из этих пород, давала дополнительные рефлексы гетита, иногда очень слабый рефлекс в $6,25 \text{ \AA}$ давали следовые количества дисперсного лепидокрокита. Однако прямой корреляции между интенсивностью охристо-желтой пигментации и содержанием гидроокислов железа в этих пробах не отмечено. Это вызвало интерес к более подробному исследованию данного явления.

В 1980 г. в обнажении Утрия на северо-востоке Эстонии был исследован участок выхода крупнозернистых алевролитов тискреской свиты, в порах которых обнаружено богатое скопление ярко-желтой землистой массы без признаков присутствия заметного количества глинистого вещества. Эта масса маркировала в породе тонкие (около 1 мм) слои, которые, в свою очередь, концентрировались в серии, местами создавая впечатление сплошной импрегнации алевритового скелета этим минералом. Отдельные слои с таким заполнением пор увеличиваются по мощности до 2—3 мм, приобретая более интенсивный буроватый оттенок и большую цементацию. В основном описанная желтая масса наблюдается в приповерхностной 3—4-метровой зоне выветривания алевролитов, постепенно ослабевая вглубь обнажения.

При обработке таких алевролитов дистиллированной водой получается сравнительно устойчивая суспензия, позволяющая провести раз-

Содержание отдельных компонентов по фракциям изученных пород, %

Проба	Компоненты	Исходный образец	Содержание по фракциям			
			$<0,01$	0,1—0,005	0,005—0,001	$<0,001$ мм
Алевролит с ярко-желтой цементирующей массой	Fe_2O_3	1,19	0,49	4,65	18,53	
	K_2O				5,72	
	Расчетное содержание ярозита $\text{KFe}_3(\text{SO}_4)_2(\text{OH})_6$	2	1	10	38	
Алевролит с коричневатожелтой цементирующей массой	Fe_2O_3	1,42	0,83	32,90	39,92	26,40
	K_2O			6,16	6,45	5,14
	Расчетное содержание ярозита $\text{KFe}_3(\text{SO}_4)_2(\text{OH})_6$	3	2	69	83	55

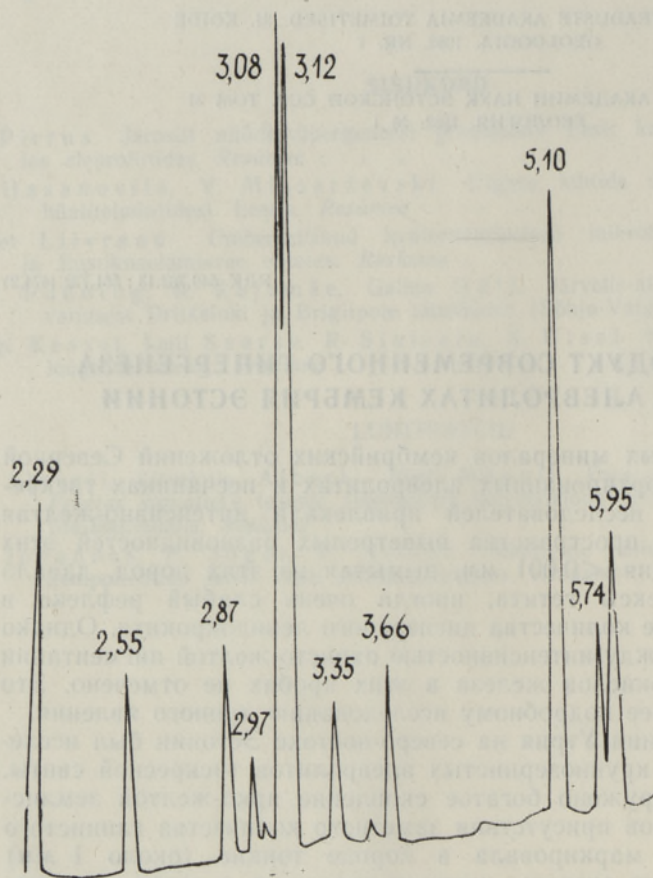


Рис. 1. Дифрактограмма ярозита, вымытого из порового пространства алевритов обн. Утрия. Фракция 0,001—0,005 мм.

деление породы на фракции $>0,01$, $0,01-0,005$, $0,005-0,001$ и $<0,001$ мм. Фракция $>0,01$ мм во всех случаях представлена почти чистым кварцем, отражающим основной алевритовый скелет породы. Содержание железа в ней минимально (таблица).

Дисперсные фракции изучались рентгенометрически на дифрактометре ДРОН-2,0 и химически. Оказалось, что желтый минерал, сконцентрированный в этих фракциях, является ярозитом — двойным сульфатом калия и железа в его почти идеальном структурном выражении (рис. 1). Так, дифракционная картина полностью сходится с рентгенограммой эталонного образца американской картотеки (Selected..., 1974), а соотношения главных порообразующих компонентов — Fe_2O_3 и K_2O — близки к соотношениям их по формуле минерала (таблица). При этом во фракции $0,005-0,001$ мм у первой и $<0,001$ мм у второй пробы отмечается избыток K_2O по сравнению с содержанием его по формуле, что, на наш взгляд, объясняется присутствием в этих фракциях дополнительного носителя калия — гидрослюдистых глинистых минералов. Во фракциях $0,01-0,005$ и $0,005-0,001$ мм у второй пробы, наоборот, наблюдается дефицит K_2O по сравнению с содержанием железа, что может быть обусловлено наличием небольшого количества Fe_2O_3 в форме рентгеноаморфных окислов. Замещение части K_2O на Na_2O в данном случае не имеет места, так как содержание натрия во всех изученных фракциях мизерное.

Известно, что ярозит характерен для зоны окисления сульфидных месторождений засушливых областей, где он формируется при серно-кислотом выветривании пирита, пирротина и других железосодержащих

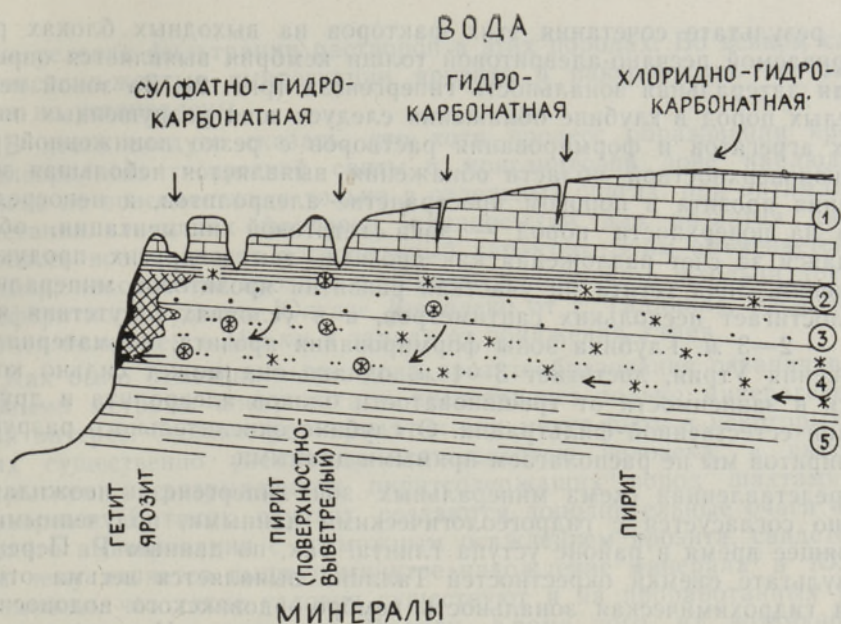


Рис. 2. Принципиальная схема зональности минералообразования и химизма грунтовых вод в районе Северо-Эстонского глинта. 1 — известняк, 2 — граптолитовый (диктионемовый) сланец, 3 — песчаники пакерортского горизонта ордовика, 4 — алевролиты тискреской свиты кембрия, 5 — глины и алевролиты люкатиской свиты кембрия.

сульфидов (Чухров, 1950; Байбулатов, 1961 и др.). В условиях более низкой кислотности среды окисления ($pH > 3,5$) сульфаты железа не образуются или быстро разлагаются в процессе гидролиза, давая обычные гидроокисные формы железа. Поэтому в умеренно-влажных климатических обстановках этот минерал является экстремным и указывает на локальные специфические условия формирования.

Каковы эти условия в районе Северо-Эстонского глинта? Во-первых, это обилие тонкокристаллических агрегатов пирита в хорошо пронизываемых алеволитах и песчаниках тискреской свиты, которые обеспечивали процесс минералообразования как в части доставки необходимых количеств железа и серы, так и в части создания требуемой кислотности поровых растворов. Во-вторых, это отсутствие или малая мощность покрова карбонатных пород вышележащих горизонтов палеозоя у кромки глинта, что обеспечивало фильтрацию атмосферных вод до уровня минералообразования без существенного захвата нейтрализующих растворенных карбонатов. В-третьих, это наличие слоев диктионемового аргиллита пакерортского горизонта и рыхлого глауконитового песчаника латорпского горизонта выше тискреской свиты, что обеспечивало, по всей вероятности, достаточное содержание калия в растворах минералообразования. Поступление ионов калия в эту среду могло происходить частично и за счет выветривания обильного глауконита в тискреском алевролите, однако макроскопически зерна этого минерала сохраняют свежую ярко-зеленую окраску и у самой поверхности выхода, включая также зону с ярозитом. И наконец, сезонно-периодическая насыщенность алевролитов тискреской свиты грунтовой водой и существенное значение ветрового испарения ее при выходе на приподнятом участке глинта создали условия для осаждения части сульфатов непосредственно в порах пород и препятствовали их полному выносу из описываемого пространства минералообразования.

В результате сочетания этих факторов на выходных блоках рассматриваемой песчано-алевритовой толщи кембрия выявляется определенная латеральная зональность гипергенеза (рис. 2). За зоной невыветрелых пород в глубине обнажения следует зона разрушенных пиритовых агрегатов и формирования растворов с резко пониженной рН. В близповерхностной области обнажения выявляется небольшая зона оседания ярозита в поровом пространстве алевролитов, а непосредственно на поверхности пород — зона гетитовой пигментации, образующаяся за счет разложения как ярозита, так и других продуктов окисления. Зона гетита на участках развития ярозитовой минерализации достигает нескольких сантиметров, а в условиях отсутствия ярозита — 2—3 м. Глубина зоны формирования ярозита, по материалам обнажения Утрия, достигает 3—4 м, однако она может сильно колебаться в зависимости от трещиноватости блоков алевролита и других условий естественной фильтрации. О глубине окислительного разрушения пиритов мы не располагаем прямыми данными.

Представленная схема минеральных зон гипергенеза неожиданно хорошо согласуется с гидрогеологическими данными, полученными в настоящее время в районе уступа глинта. Так, по данным Р. Перенса, в результате съемки окрестностей Галлина выявляется весьма отчетливая гидрохимическая зональность кембро-ордовикского водоносного горизонта, к которому относится и тискреская свита. Например, непосредственно у кромки глинта в пределах небольшой зоны воды имеют сульфатно-гидрокарбонатный состав, а несколько южнее — в зоне выдержанного карбонатного надстила — гидрокарбонатный состав. Дальше на юг республики, где данный водоносный горизонт погружается на большие глубины и где динамика вод уже не подвергается прямому воздействию атмосферных и поверхностных вод, грунтовые воды приобретают хлоридно-гидрокарбонатный состав. Компонентный состав воды в сульфатно-гидрокарбонатной зоне, по данным А. Пилль, следующий: в Раннамыйза общая минерализация 308 мг/л, HCO_3 238 мг/л (71%), SO_4 58,8 мг/л (22%), Cl 14,3 мг/л (7%); в Харку общ. мин. 409 мг/л, HCO_3 219,7 мг/л (52%), SO_4 140 мг/л (43%), Cl 10,8 мг/л (5%); в Кейла-Йоа общ. мин. 308 мг/л, HCO_3 207,5 мг/л (60%), SO_4 85 мг/л (31%), Cl 18,9 мг/л (9%). Кислотность и содержание Fe в этих водах не изучено. Естественно, эти данные ни в коем случае не характеризуют химизм растворов зоны ярозитообразования, однако они однозначно свидетельствуют о том, что сульфатный ион играет весьма существенную роль в водах зоны уступа глинта, и не исключено его становление в локальных экстремных условиях резко преобладающим анионом. Эти данные свидетельствуют также о поступлении сульфатного иона именно в ходе разложения осадочного тонковкрапленного или конкреционного пирита; влияние инфильтрации морских вод в этих прибрежных породах-коллекторах нереально из-за низкого содержания в водах хлор-иона. Кстати, такое влияние на уступе глинта исключается и геоморфологически — высоким гипсометрическим положением кембро-ордовикского водоносного горизонта относительно уровня моря.

Интерес представляет узкий стратиграфический диапазон ярозитопроявления: вниз по разрезу его развитие тормозит толща непроницаемых «синих глин» кембрия (люкатиская и лонтоваская свиты), вверх — близость карбонатной вскрыши — поставщика нейтрализующего карбонатного составляющего. Не совсем ясна возможность формирования ярозита в песчаниках вышележащего пакерортского горизонта, который образует вместе с породами тискреской свиты единый кембро-ордовикский водоносный горизонт. Возможно, что здесь играет отрицательную роль более грубый состав песчаников ордовика, определяющий

иные условия фильтрации растворов в этих породах. Во всяком случае интенсивно-желтые импрегнации ярозита в пакерортских песчаниках пока не установлены.

В итоге следует сказать, что хотя процесс образования ярозита в алевролитах тискреской свиты в приглинтовой зоне наблюдается далеко не повсеместно, а только в отдельных очагах, при оптимальном сочетании влияющих факторов, предпосылки для развития данного процесса все же носят региональный характер. Этим объясняется, например, нахождение ярозита в цементе алевролитов штольни древнего фосфоритного рудника Юлгазе (недалеко от г. Таллина), располагающегося более чем в 180 км к западу от обнажения Утрия.

Как было отмечено выше, зона ярозитообразования ограничивается первыми метрами алевролита и представляет только минерагенетический интерес. Однако, размеры этих зон могут быть в некоторых случаях существенно увеличены деятельностью человека, в частности вскрытием и разрыхлением пиритсодержащих пород шахтами или карьерами. В таких случаях создаются дополнительные очаги сернокислого выветривания с возможным осаждением ярозита, свидетельством чему является вышеупомянутое нахождение минерала в Юлгазе. Возможно, что такие условия существуют и на проработанных участках фосфоритового карьера Маарду. Кроме того, их возникновение вполне вероятно и в будущем на планируемом крупном руднике фосфоритов в Тоолсе. К сожалению, геологическая документация этих минералопроявлений до сих пор не проводилась, как и целенаправленное изучение химизма вод в действующих фосфоритовых карьерах и в естественных обнажениях с минерализацией ярозита.

Находка ярозита на Северо-Эстонском глинте, а также в аналогичной форме в других регионах мира (Briggs, 1951; Mitchell, 1962; Warshaw, 1956 и др.) свидетельствует о том, что этот минерал не столь уж редок в гумидных условиях умеренных широт, как это отмечается обычно в руководствах по минералогии (Бетехтин, 1956; Годовиков, 1975). Недооценка его роли в современном гипергенезе объясняется, по-видимому, недостаточно точной диагностикой минерала. Как показывает рассмотренный пример, в благоприятных геологических условиях ярозит формируется как нормальный промежуточный продукт окисления осадочных пиритов, содержащихся иногда в больших количествах в осадочных породах нормально-морского происхождения. Зона формирования ярозита представляет собой специфический геохимический барьер для целой группы анионов и катионов, имеющий иногда важное практическое значение, особенно при разрыхлении больших масс пиритсодержащих пород в горных выработках. Поэтому данному явлению в современном гипергенезе следует уделять должное внимание.

ЛИТЕРАТУРА

- Байбулатов Э. Б. О некоторых сульфатах железа из зоны окисления Ачик-Ташского серноколчеданного месторождения. — Зап. Киргизского отд. Всес. мин. общ., 1961, вып. 2, 65—75.
- Бетехтин А. Г. Курс минералогии. М., 1956.
- Годовиков А. А. Минералогия. М., 1975.
- Чухров Ф. В. Зона окисления сульфидных месторождений степной части Казахстана. М., 1950.
- Briggs, L. J. Jarosite from the California Tertiary. — Amer. Mineralogist, 1951, 36, 902—906.
- Mitchell, R. S. New occurrence of jarosite in Virginia. — Amer. Mineralogist, 1962, 47, 788—789.

Selected Powder diffraction data for mineral search manual, DBM-1-23. Philadelphia, 1974.

Warslaw, C. M. The occurrence of jarosite in underclays. — Amer. Mineralogist, 1956, 41, 288—296.

Институт геологии
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию
18/V 1981

E. PIRRUS

JAROSIIT NÜÜDISHÜPERGENEESI PRODUKTINA EESTI KAMBRIUMI POORSETES ALEUROLIITIDES

Artiklis on kirjeldatud peendisperse jarosiidi leide Põhja-Eesti klindil avanevates tiskre kihistu aleuroliidides. Mineraal tekib hajusa püriidikülvi oksüdatsiooniproduktidest, mis sulfaatsete lahustena kanduvad vete väljumistsooni klindiseinal, kus jarosiit sadestub. See protsess on heas kooskõlas vastava põhjaveetaseme vete anioonkoostises klindiähdasel alal ilmneva võõndilisusega. On võimalik, et fosforiidi kaevandamisega kaasnev pinnase kobestumine ja filtratsioonitingimuste muutumine loovad lisaeldusi jarosiidi tekkeks.

E. PIRRUS

JAROSITE AS A PRODUCT OF CONTEMPORARY HYPERGENESIS IN POROUS SILTSTONES OF THE ESTONIAN CAMBRIAN

Finds of fine-dispersed jarosite in the siltstones of the Tiskre Formation, opening on the North-Estonian Gint, have been described. This mineral has been formed here from oxydation products of dispersed pyrite grains and transported as an ingredient of the sulphatic solution in the rocks up to the outflow zone of the water on the gint wall. This process is in good harmony with the hydrochemical zonality of the anion composition of the corresponding underground water-level in the neargint area.

The examined process is intensified by the mining works carried out on the phosphorite deposits.