

УДК 549.643.574.3

МИНЕРАЛОГИЯ

М. Б. ЧИСТЯКОВА, М. Е. КАЗАКОВА

НАХОДКА КАРФОЛИТА В СССР

(Представлено академиком И. В. Беловым 26 XII 1969)

Карфолит —  $MnAl_2[SiO_3]_2(OH)_4$  — очень редкий минерал. Несмотря на то что первое описание карфолита относится еще к 1817 г. (¹), находки его чрезвычайно малочисленны. Известно лишь несколько месторождений этого минерала: Горни Славков, ЧССР — в грейзенизованных гранитах (¹—⁵); восточный Гарц — в кварце (⁶, ⁷); Арденны — в кварцевых валунах (⁷); Камберленд и Корнуолл, Англия, — в кварц-вольфрамитовых жилах (⁸); Фукуцуши, Япония, — массивные агрегаты в кварцевых зонах, залегающих в основании марганцевого рудного тела (⁹). Изучена также железистая разновидность карфолита — феррокарфолит — в жильном кварце из метаморфических пород Центрального Челбеса (¹⁰—¹²).

Описываемый карфолит был обнаружен при изучении пегматитового месторождения Кент в Центральном Казахстане. Пегматиты размещаются в субщелочных алискитовых гранитах пермского возраста и представляют



Рис. 1. Волосовидные кристаллы карфолита в пустоте в грейзенизированном граните. 20 ×

собой более или менее изометричные, реже жилоподобные тела различных размеров. Наиболее крупные из них содержат богато минерализованные полости,

Пегматиты в различной степени подверглись воздействию грейзенизирующих растворов, что привело к появлению наложенной акцессорной минерализации. В пределах пегматитового поля известны и собственно грейзеновые проявления, характеризующиеся тождественной с наложенной на некоторые пегматитовые тела минерализацией (¹³).

Карфолит был найден на месторождении в мелких полостях слабо грейзенизированного гранита, в грейзеновых телах и в пегматите. В грейзенах карфолит наблюдается между зернами дымчатого кварца, измененного микроклина и циркона. В одном из образцов обнаружен карфолит, расположенный совместно с монацитом по трещине в серовато-дымчатом кварце, причем монацит нарастает на карфолит.

Таблица 1

Химический анализ карфолита Кентского  
месторождения

Оксид	Содерж., вес. %	Молекул. клич.	Атомные клич.	Соотнош. атомных клич.
SiO <sub>2</sub>	36,17	0,60223	0,6022	1,991
TiO <sub>2</sub>	Сл.			2,059
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	31,74	0,31135	0,6227	
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2,39	0,03883	0,0388	0,128
• FeO	0,64	2,79 *		
MnO	16,11	0,22712	0,2271	0,750
MgO	0,35	0,00868	0,0087	0,028
CaO	0,70	0,01246	0,0125	0,041
Na <sub>2</sub> O	Не обн.			
K <sub>2</sub> O	„ „			
H <sub>2</sub> O <sup>+</sup>	11,72	0,68908	1,3782	4,557
H <sub>2</sub> O <sup>-</sup>	Не обн.			
Сумма	99,76			
Общий делитель	1,5120 : 5 = 0,3024			

\* FeO, получено в результате пересчета всего железа на окисное.

светлого зеленовато-серого, реже наблюдаются разности зеленого цвета. Блеск шелковистый. Плотные крупные скопления карфолита обладают очень большой вязкостью и занозистым изломом. Удельный вес 3,10\*. Химический анализ карфолита и пересчет его на формулу приведены в табл. 1.

Как видно при сравнении состава описываемого минерала с карфолитами из других месторождений (табл. 2), он более всего сходен с карфолитом из Горни Славкова (ЧССР) (2, 3) и из Мевий (Ардennes) (7). От прочих образцов изучаемый карфолит отличается очень низким содержанием FeO и самым высоким значением Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

При расчете химического анализа на 5 катионов получается формула, близкая к стехиометрической:



При этом 0,56 (OH) не вошло в формулу. Избыток воды объясняется, по-видимому, присутствием гигроскопической H<sub>2</sub>O, трудно отделимой от минерала из-за его тонковолокнистого строения.

Спектральным анализом в карфолите обнаружены примеси Be, As, Pb, Cu, Zn, Ni, Zr, Sr, Ba, 0,0 n %; Sc, Nb, Ga, Bi, Cr 0,00 n %; Mo 0,000 n %.

Под микроскопом карфолит прозрачен, бесцветен. В одном образце наблюдались волокна зеленовато-желтого цвета, обрастающие ярко-зелеными. Минерал двусосный,  $-2V \sim 50^\circ$ ;  $N_g$  1,594;  $N_m$  1,590;  $N_p$  1,575;  $N_g - N_p = 0,019$ . Погасание прямое. Удлинение положительное. Интересно, что при сходстве состава описываемого минерала и карфолита из Горни Славкова, последний имеет гораздо более высокие показатели преломления. Самые же высокие значения показателей преломления характери-

\* Определен методом гидростатического взвешивания Е. П. Погодиной (Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии АН СССР).

был найден в участке сплошного альбита, развивающегося по микроклину пегматоидной зоны.

Карфолит на Кентском месторождении наблюдается в виде волосовидных кристаллов (до 1—1,5 см в длину), собранных в радиально-лучистые и параллельно-волокнистые агрегаты (рис. 1). Иногда скопления карфолита сливаются в сплошную плотную массу. Размер таких образований достигает более чем 10 см в поперечнике.

Цвет карфолита от белого с едва заметным желтоватым оттенком до

зуют феррокарфолит (табл. 2). Вопрос о причине столь сильных колебаний величины показателей преломления у карфолита не совсем ясен. Несмотря на то что имеется общая тенденция возрастания их значений при увеличении содержания элементов (особенно железа), замещающих марганец, четкой зависимости между величинами  $N_g$  и  $N_p$  и содержанием этих элементов не наблюдается (табл. 2). Из семи изученных оптически и анализированных образцов карфолита три не вкладываются в общую схему (описываемый карфолит, карфолит из Горни Славкова (\*) и карфолит из Японии, см. табл. 2). Не удалось также найти закономерности между величиной показателей преломления и содержанием отдельных элементов. Обращает на себя внимание то, что ранее описанные карфолиты имеют, за исключением одного образца из Горни Славкова и феррокарфолита, очень близкие значения показателей преломления. Столь низкие величины этих констант, как характеризующие образец из Кента, до сих пор не отмечались. На месторождении есть образцы, у которых показатели преломления были несколько выше, чем у описанного карфолита, но и они не превышали значений  $N_g = 1,605$ .

Термограмма карфолита (рис. 2) характеризуется очень резким эндотермическим пиком при температуре 710—720°, связанным с потерей гидроксильной воды. Пологий спуск в интервале 100—300°, возможно, является следствием выделения адсорбционной воды. Интересно, что по результату термического анализа содержание воды в минерале 10,44%. Разница

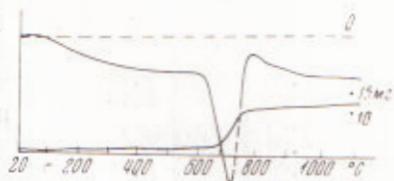


Рис. 2. Термограмма карфолита

Таблица 2

Химические анализы (вес. %) и показатели преломления карфолита и феррокарфолита

	Карфолит						Феррокарфолит — Целебес (*)	
	Горни Славков		Арденин (*)	Гарц		Япония (*)		
	(*)	(*)		(*)	(*)			
SiO <sub>2</sub>	35,73	36,07	37,15	38,68	42,14	36,61	36,79	
TiO <sub>2</sub>	0,18	0,20		0,43	0,35	Сл.	0,23	
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	26,71	29,84	30,11	28,98	26,72	29,36	29,60	
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2,02	1,36	2,27	3,02	2,71	1,53	2,09	
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		22,00			10,35			
		(19,77 MnO)			(9,30 MnO)			
FeO	2,31	1,86		4,12	2,00	3,05	17,65	
MnO	19,88		17,97	11,92	1,90	18,08	0,14	
MgO			0,41		3,24	Не обн.	2,48	
CaO	0,23		0,33	0,79		Сл.		
Na <sub>2</sub> O				0,30	0,22	Не обн.		
K <sub>2</sub> O			0,54		0,16	»		
H <sub>2</sub> O <sup>+</sup>	12,66	8,14	11,22	12,14	10,06	11,03	11,03	
Проч.	0,44*	0,97**			0,45***	0,32****		
Сумма	100,16	100,14	100,00	100,08	100,00	99,98	100,01	
$N_g$	1,632	1,639		1,637	1,638	1,638	1,647	
$N_m$	1,630	1,632	ср. 1,63	—	1,631	1,629	1,644	
$N_p$	1,613	1,617		1,619	1,612	1,624	1,628	
2V, град.		70	—60			67	—49	
Уд. вес		2,94	2,88			3,04	3,04	

\* F 0,44%. \*\* F 0,97%. \*\*\* H<sub>2</sub>O — 0,15%. \*\*\*\* H<sub>2</sub>O — 0,32%.

Таблица 3

## Межплоскостные расстояния карфолита \*

Казахстан		Горни Славков		Казахстан		Горни Славков		Казахстан		Горни Славков	
I	d, Å	I	d, Å	I	d, Å	I	d, Å	I	d, Å	I	d, Å
9	5,62	9	5,73	4	2,37	4	2,37	2	1,656	4	1,614
7	—	8	5,13	3	2,23	2	2,15	1	1,558	1	1,579
3	4,99	—	—	3	2,15	6	2,05	3	1,455	3	1,457
1	4,68	1	4,62	6	2,04	6	2,05	3	1,417	1	1,420
5	3,80	4	3,81	—	—	1	1,954	3	1,369	3	1,379
7	3,39	7	3,40	1	1,940	3	1,864	4	1,326	4	1,328
7	3,05	7	3,04	—	—	—	—	4	1,305	—	—
1	2,87	1	2,89	4	1,852	—	—	—	—	—	—
4	2,76	3	2,78	1	1,750	—	—	—	—	—	—
10	2,64	10	2,62	2	—	4	1,694	—	—	—	—
2	2,51	2	2,50	—	—	—	—	—	—	—	—
				4,666							

\* Fe-излучение, 35 кв, f5 ма.

между данными химического (11,72%) и термического анализа в содержании воды 1,28%  $\text{H}_2\text{O}^+$ , что при расчете формулы составляет 0,50 ( $\text{OH}$ ), т. е. практически то количество воды, которое и было исключено как избыточное.

Межплоскостные расстояния карфолита из Казахстана и Горни Славкова, определенные О. Л. Свешниковой, приведены в табл. 3.

На Кенте карфолит, по сравнению с другими месторождениями, образуется в более разнообразных генетических условиях. До настоящего времени минерал был известен в гидротермальных и грейзеновых месторождениях; в пегматитах он не отмечался.

Кентское месторождение характеризуется высоким содержанием марганца, входящего в состав минералов на протяжении всего процесса минералообразования. В пегматитах в ранних комплексах обнаружен акцессорный марганцевый колумбит, в более позднее время кристаллизуется пирофанит. В конце процесса минералообразования выделяется большое количество пиролюзита.

Образование карфолита в пегматитах связано с процессом натрового метасоматоза. Кристаллизация его происходит одновременно с альбитом, развивающимся по микроклину ранних зон пегматитового тела. В грейзенах Кента время появления карфолита близко к периоду кристаллизации акцессорного монацита и ассоциирующего с ним флюорита.

Поступило  
10 XII 1969

## ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

- <sup>1</sup> C. Hintze, Handb. d. Mineralogie, 3/1, 368 (1897). <sup>2</sup> Y. Jakob, Y. Hasemann, Schweiz. Min. Petr. Mitt., 7, 134 (1927). <sup>3</sup> H. Otto, Min. Petr. Mitt., N. F., 47, 119 (1936). <sup>4</sup> H. Strunz, Zs. kristallogr., 98, 65 (1938). <sup>5</sup> O. Mügge, Ottrelith und Karpolithschiefer aus dem Harz, N. Y. Min., 1918, S. 75. <sup>6</sup> P. Kleeman, Aufschluss, 10, № 6, 138 (1959). <sup>7</sup> A. Lacroix, Mineralogie de France, Paris, I, 1893–1895, p. 111. <sup>8</sup> W. G. Kingsbury, Y. Hartley, Mineral. Mag., 31, № 237, 502 (1957). <sup>9</sup> F. Ioshimura, J. Aoki, Min. J. Tokyo, 5, № 2, 166 (1966). <sup>10</sup> W. Roever, Am. Min., № 9–10, 736 (1951). <sup>11</sup> M. Gillary et al., Acta krystallogr., 9, 773 (1956). <sup>12</sup> H. Strunz, Acta krystallogr., 10, Part 3, 238 (1957). <sup>13</sup> М. Б. Чистякова, Новые данные о минералах СССР, в. 18, 140 (1968).