Mikloš D., Smrčok L., Ďurovič S. e. a. Refinement of the structure of boroleucite, K(BSi₂O₆) // Acta Crystallogr. **1992.** Vol. C48. P. 1831–1832.

Petersen O. V., Secher K. The Minerals of Greenland // Miner. Rec. 1993. Vol. 24. N 2. P. 1-65.

Поступила в редакцию 1 июля 2000 г.

УДК 549

3BMO, № 6, 2000 г. Proc. RMS, N 6, 2000

© Д. чл. Л. А. ПАУТОВ, * д. чл. П. В. ХВОРОВ, ** Е. В. СОКОЛОВА, *** Дж. ФЕРРАРИС, **** Г. ИВАЛЬДИ, **** Л. Ф. БАЖЕНОВА**

КАПИЦАИТ-(Y) (Ba, K)₄(Y, Ca)₂Si₈(B, Si)₄O₂₈F — НОВЫЙ МИНЕРАЛ¹

L. A. PAUTOV, P. V. KHVOROV, E. V. SOKOLOVA, G. FERRARIS, G. IVALDI, L. F. BAZHENOVA. KAPITSAITE-(Y) (Ba, K)4(Y, Ca)2Si8(B, Si)4O28F — A NEW MINERAL

Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана, 117901, Москва, Ленинский пр., 18, корп. 2
 ** Институт минералогии УрО РАН,456301, Миасс Челябинской обл.
 *** Московский университет, кафедра кристаллографии и кристаллохимии, 119899, Москва, Воробьевы горы
 *** Туринский университет, Турин, Италия
 (Dipartimento di Scienze Mineralogiche e Petrologiche, Università di Torino, Torino, Italy)

Kapitsaite-(Y) — yttrium analog of hyalotekite — was found on the Dara-i-Pioz glacier moraine (Tadhikistan, Garm region) in association with quartz, reedmerdgnerite, leucosphenite, polylithionite, pectolite, pyrochlore, aegirine. Kapitsaite-(Y) occurs as sheaf-like agregate (1 × 3 cm) of pale-pink granes. Semitransparent to transparent. Glass-like luster. Streak is white. Hardness 5. Conchoidal fracture. Cleavage is absent. Pale-pink luminescence in short-UV-light. Density (meas.) 3.74 (3) g/cm³, (calc.) 3.79 g/cm³. Biaxial, optically (+). 2V (meas.) 69 (4)°, 2V (calc.) 67.7°. $n_g = 1.637$ (2), $n_m = 1.628$ (2), $n_p = 1.624$ (3). r < v. IR spectrum absorption stripes are: 420, 461, 501, 531, 573, 673, 725, 759, 783, 856, 907, 944, 987, 1026, 1088, 1151 cm⁻¹. Chemical composition (microprobe analysis, B₂O₃, TR — wet chemistry): SiO₂ 34.98, Al₂O₃ 0.04, FeO 0.01 MnO 0.05, CaO 3.12, K₂O 0.87, Na₂O 0.46, PbO 1.95, BaO 38.18, Y₂O₃ 7.93, La₂O₃ 0.01, Ce₂O₃ 0.09, Pr₂O₃ 0.03, Nd₂O₃ 0.32, Sm₂O₃ 0.36. Gd₂O₃ 0.64, Dy₂O₃ 0.70, Ho₂O₃ 0.14, Er₂O₃ 0.03, Yb₂O₃ 0.20, B₂O₃ 8.68, F 1.40, Cl 0.01; total 100.53, —O = F₂ 0.59, total 99.94. Empirical formula: (Ba_{3.54}Ko.26Pb_{0.12}Na_{0.07})4.₀₀(Y_{1.00}Ca_{0.78}Na_{0.05}Dy_{0.05}Dy_{0.05}Sm_{0.03}Sm_{0.03}Enc_{0.05}Ce_{0.01} Ho_{0.01}Yb_{0.01})2.16(Si_{7.99}Al_{0.01})8.₀₀(B_{3.55}Si_{0.31})3.₈₆O_{27.98}F_{1.05}. Simplified formula (Ba, K)₄(Y, Ca)₂Si₈(B, Si)₄O₂₈F. The crystal structure has been solved. Triclinic, sp. gr. *1*1, z = 2, a = 11.181 (4) Å, b = 10.850 (7) Å, c = 10.252 (4) Å, $\alpha = 90.64$ (6)°, $\beta = 90.05$ (4)°, $\gamma = 89.97$ (7)°, V = 1243.6 (9) Å³. Strongest X-ray diffraction lines are: 7.80 (70), 3.77 (100), 3.73 (70), 3.71 (50), 3.49 (60), 3.41 (50), 3.24 (75), 3.09 (60), 2.96 (60), 2.93 (80), 2.90 (90), 2.74 (65), 2.59 (50), 2.122 (60). The name is after famous physicist P. L. Kapitsa (1894—1984).

При полевых работах в 1992 г. на морене ледника Дара-и-Пиоз (Таджикистан, Гармский район) был обнаружен минерал, близкий к гиалотекиту. Последующее его изучение показало, что он является высокобариевым иттровым аналогом гиалотекита состава (Ba, K)₄(Y, Ca)₂Si₈(B, Si)₄O₂₈F [пр. гр. $I\overline{I}$, z = 2, a = 11.181 (4), b = 10.850 (7), c = 10.252 (4), $\alpha = 90.64$ (6), $\beta = 90.05$ (4), $\gamma = 89.97$ (7), V = 1243.6 (9)Å³]. Новый минерал назван капицаитом-(Y) [kapitsaite-(Y)] в честь великого физика-экспериментатора, выдающегося инженера, конструктора, автора фундаментальных работ в области низких температур, очень яркого и смелого организатора науки, ученика А. Ф. Иоффе и сотрудника Э. Резерфорда, основателя и первого директора Института физических проблем Петра Леонидовича Капицы (1894—1984).

¹ Утвержден Комиссией по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической ассоциации 5 января 1999 г.

МЕСТОНАХОЖДЕНИЯ И АССОЦИАЦИЯ

Капицаит-(Y) обнаружен в моренном материале ледника Дара-и-Пиоз, находящегося в верховьях одноименной реки, являющейся притоком р. Ярхыч (бассейн р. Сурхоб, южный склон Алайского хребта). Ледник прорезает Верхнедара-и-пиозский массив, сложенный щелочными породами алайского комплекса и субщелочными гранитами второй фазы туркестанского комплекса (Дусматов, 1968; Дусматов и др., 1972; Ганзеев и др., 1976, и др.).

Капицаит-(Y) встречен в глыбе, сложенной преимущественно полупрозрачным крупнозернистым белым и бесцветным кварцем. В кварце присутствуют обособления ридмерджнерита (1—5 см), зернистые агрегаты марганецсодержащего пектолита (2—4 см), зерна и кристаллы травяно-зеленого полупрозрачного до прозрачного лейкосфенита (1—3 см), белесые и палевые пластины полилитионита (1—3 см), кристаллы и зерна эгирина (2—5 см), столбчатые кристаллы темно-зеленого минерала, близкого к туркестаниту (0.5—1.5 см), красные полупрозрачные кристаллы пирохлора (0.05—0.1 см). Капицаит-(Y) представлен сноповидным агрегатом (1×3 см) столбчатых зерен бледно-розового цвета, слабо выделяющихся на фоне кварца (рис. 1). В сравнении с капицаитом-(Y) находится иттрийсодержащий гиалотекит, который по внешним признакам неотличим от капицаита.

В совершенно иных породах на Дара-и-Пиозе встречается собственно гиалотекит. Наиболее крупные, до 5 см в поперечнике, изометричные зерна молочно-белого богатого свинцом гиалотекита встречены в кварц-микроклиновых глыбах в ассоциации с тяньшанитом, цезийкуплетскитом, пирохлором, лейкофаном, эгирином, лейкосфенитом. Содержание Y_2O_3 в таком гиалотеките обычно находится в пределах от первых десятых до 3.18 %. Из подобной ассоциации иттрийсодержащий гиалотекит (максимальное содержание Y_2O_3 1.78 %) описан А. Ж. Кристи с соавторами (Christy e. a., 1998). Близкого облика и свойств гиалотекит встречен в ассоциации с дусматовитом, эгирином, микроклином, кварцем, березанскитом, полилитионитом, пирохлором, баотитом, барилитом, анатазом. Для гиалотекита из этих ассоциаций характерна очень яркая люминесценция в оранжево-желтых тонах при возбуждении коротковолновым ультрафиолетом. Из ридмерджнерит-микроклиновых пегматитов Дара-и-Пиоза Е. Грю с соавторами (Grew e. a., 1994) описал безиттровый гиалотекит в виде зерен от 0.1 до 1 мм в поперечнике. Нами в похожей ассоциации встречен



Рис. 1. Обособление капицаита-(Y) (1) в кварце (2) с лейкосфенитом (3), пектолитом (4). Фото штуфа. Длина масштабной линейки 20 мм.

Fig. 1. Kapitsaite-(Y) segregation (1) in quartz (2) with leucosphenite (3), pectolite (4). Photo, scale line length is 20 mm.

полупрозрачный бледно-розового цвета гиалотекит, образующий столбчатые зерна и сноповидные агрегаты до 3 см длиной. Для такого гиалотекита характерна слабая розовая люминесценция. Гиалотекит из этой ассоциации характеризуется непостоянными, но довольно высокими содержаниями иттрия (Y₂O₃ 1.5—4.5%) и низкими содержаниями свинца, что сближает его с капицаитом-(Y).

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Минерал полупрозрачный до прозрачного. Блеск стеклянный. Черта белая. Твердость по Моосу 5.5. Излом раковистый. Спайность не обнаружена. Для зерен капицаита-(Y) в сноповидных агрегатах характерны сечения, близкие к квадратным. В коротком ультрафиолетовом свете минерал люминесцирует бледно-розовым цветом. Плотность (измерена уравновешиванием в жидкости Клеричи) 3.74 (3) г/см³, выч. плотность 3.79 г/см³. Несколько пониженная измеренная плотность, вероятно, связана с наличием газово-жидких включений в зернах нового минерала. В проходящем свете минерал бесцветен. В иммерсионных препаратах обломки зерен нового минерала имеют произвольные очертания без какой-либо преимущественной ориентировки. Капицаит-(Y) — двуосный, оптически (+). 2V (измеренный на столике Федорова) 69 (4)°, 2 V (выч.) 67.7°. Показатели преломления (589 nm): $n_g = 1.637$ (2), $n_m = 1.628$ (2), $n_p = 1.624$ (3). Дисперсия средняя r < v.

В инфракрасном спектре нового минерала (рис. 2) по сравнению с гиалотекитом полоса при 997 см⁻¹ расщеплена на две полосы 987 и 1026 см⁻¹ (Si—O-валентные колебания), а полоса 480 см⁻¹ — на полосы 461 и 501 см⁻¹ (деформационные колебания).

химический состав

Химический состав (табл. 1) нового минерала изучался на электронных микрозондах JCXA-733, Camebax-microbeam и на SEM 535 с Edax-9900. Анализы на JCXA-733 проводились при U = 20 кВ и токе зонда 15—25 нА. В качестве образцов сравнивания использовались Cr-авгит NMNH 164905 (Si, Fe, Ca), осумилит USNM 143967 (A1, K), ильменит USNM 96789 (Ti, Mn), скаполит USNM R6600-1 (Na, Cl), барит (Ba), крокоит (Pb), Y₂O₃ (Y), микроклин (K, Si), синтетический



Рис. 2. ИК-спектр капицаита-(Y). Аналитик Н. В. Чуканов. Fig. 2. IR spectrum of kapitsaite-(Y). Analyst Chukanov N. V.

Таблица l

Chemical composition of Rapisance (1) (#1 /0)								
Компонент	Ан. 1	Ан. 2	Ан. 3	Ан. 4	Ан. 5	Ан. б	Ан. 7	Среднее
SiO ₂	35.09	35.05	35.15	34.72	34.96	35.22	34.64	34.98
Al ₂ O ₃	0.02	0.07	0.03	0.06	0.03	0.06	0.04	0.04
FeO					—	0.03	0.07	0.01
MnO	-	0.02	0.13	0.13	- 1	0.06		0.05
CaO	3.14	3.15	3.26	2.16	3.25	3.44	3.42	3.12
K ₂ O	0.89	0.76	0.74	1.04	0.72	1.01	0.93	0.87
Na ₂ O	0.46	0.39	0.38	0.32	0.41	0.59	0.64	0.46
РЬО	4.89	0.65	0.94	0.27	0.89	2.73	3.30	1.95
BaO	33.62	39.80	39.83	40.06	39.99	37.28	36.70	38.18
Y ₂ O ₃	8.86	6.42	6.99	8.70	6.89	8.72	8.90	7.93
TR ₂ O [*]								2.85
B2O3*						ĺ		8.68
F								1.40
CI			1		ł			0.01
Сумма								100.53
-0=F ₂								0.59
Сумма								99.94

Химический состав (мас. %) капицанта-(Y) Chemical composition of kapitsaite-(Y) (wt %)

Примечание. Ан. 1 — микрозондовый анализ, JCXA-733, аналитик Л.А.Паутов; ан. 2–5 — микрозондовые анализы, JCXA-733, аналитик В. А. Муфтахов; ан. 6, 7 — микрозондовые анализы, Camebax-microbeam, аналитик К.И.Игнатенко; (*) — в сумму редких земель входят: La2O3 0.01, Ce2O3 0.09, Pr2O3 0.03, Nd2O3 0.32, Sm2O3 0.36, Gd2O3 0.64, Dy2O3 0.70, Ho2O3 0.14, Er2O3 0.36, Yb2O3 0.20 %; индивидуальные редкие земли определено колориметрически, после разделения методом бумажной хроматографии; (**) — В2O3 определено колориметрически с диантримидом, аналитик Л.А. Паутов.

фторфлогопит (F). Анализы на микрозонде Camebax-microbeam проводились при U = 15 кВ и токе зонда 50 нА. Использовались эталоны фирмы Cameca: альбит (Na), пироксен (Si, Mg, Ca), ортоклаз (K), ванадинит (Pb), барит (Ba), Y₂O₃ (Y), апатит (F). Расчет концентраций проводился с использованием ZAF-коррекции. Содержание бора определялось потенциометрическим титрованием и колориметрически с диантримидом. Оба метода показали хорошую сходимость результатов. Индивидуальные редкие земли определены титрометрически после хроматографического разделения на бумаге суммы редких земель. Бериллий определялся атомно-абсорбционным методом, его количество оказалось ниже 0.02 %. Эмпирическая формула капицаита-(Y), рассчитанная на 29 анионов (Ba_{3.54}K_{0.26}Pb_{0.12}Na_{0.07})4_{.00}(Y_{1.00}Ca_{0.78}Na_{0.15}Gd_{0.05}Dy_{0.05}Nd_{0.03}Sm_{0.03}Er_{0.03}Ce_{0.01}Ho_{0.01}Yb_{0.01})_{2.16}(Si_{7.99}Al_{0.01})8.00(B_{3.55}Si_{0.31})_{3.86}O_{27.98}F_{1.05}. Упрошенная формула (Ba, K)₄(Y, Ca)₂Si₈(B, Si)₄O₂₈F.

КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА

Исследование кристаллической структуры капицаита-(Y) методом монокристальной дифрактометрии [автоматический дифрактометр SIEMENS P-4, λMoK_{α} , 3200 рефлексов, 1602 независимых рефлекса с $F_0 > 4\sigma F_0$, пр. гр. $I\overline{1}$, z = 2, a == 11.181 (4), b = 10.850 (7), c = 10.252 (4), $\alpha = 90.64$ (6), $\beta = 90.05$ (4), $\gamma = 89.97$ (7), V = 1243.6 (9) Å³], попытка уточнить структуру капицаита, используя координаты атомов гиалотекита (Moore e. a., 1982), не увенчалась успехом: R = 0.12. Высокое значение R-фактора было связано с плохим качеством монокристаллов капицаита: наблюдались широкие и явно неодиночные профили дифракционных рефлексов от всех исследованных «монокристаллов». Исследование капицаита было продолжено методом Ритвельда по рентгенодифракционным данным (автоматический дифрактометр STOE-STADIP, $\lambda Mo_{K_{al}}$, 2848 брэгговских рефлексов), в качестве стартовой



Каркас из (B,Si)-тетраэдров (показаны серым) и Si-тетраэдров (белые тетраэдры) в проекции на плоскость (001); атомы (Y, Ca, REE) показаны черными шарами, (Ba, K, Pb) — светлыми шариками.

Fig. 3. The fragment of kapitsaite-(Y) structure.

модели для уточнения структуры использованы координаты атомов гиалотекита (Christie e. a., 1998). Низкие значения *E*-факторов (все расчеты проведены по программе Wyriet, версия 3.3) — $R_p = 0.019$, $R_{wp} = 0.028$, $R_B = 0.022$, $R_F = 0.015$, s = 1.50 — свидетельствуют о корректности полученных результатов. Структура капицаита (рис. 3) почти полностью повторяет структуру гиалотекита, однако в структуре капицаита выделяются две независимые (B, Si)-позиции с соотношением B : Si ~ 4 : 1 по сравнению с одной независимой позицией бора в гиалотеките. Четырехчленные тетраэдрические Si-кольца соединяются в каркас четырехчленными же (B, Si)-кольцами. Установлено преобладание (Y + REE) по сравнению с кальцием в позиции с KU-8 (Ba, R, Pb) атомы занимают свои позиции статистически.

Расчет рентгеновской порошкограммы капицаита-(Y) приведен в табл. 2.

Капицаит-(Y) отличается от гиалотекита преобладанием Y + REE над Ca. Состав лантаноидов характеризуется явно выраженным гадолиний-диспрозиевым максимумом при обедненности лантаном, церием, празеодимом. Как было показано выше (табл. 1), новый минерал характеризуется резким преобладанием бария над свинцом и калием (рис. 4, диаграмма А—Г). Можно ли рассматривать капицаит-(Y) не только иттровым, но и бариевым аналогом гиалотекита, зависит от того, считать ли свинцовым или бариевым минералом собственно гиалотекит. Как видно на диаграмме Ва—Рb—K, составы гиалотекита из Лонгбана, включая голотипный образец, образуют довольно компактное поле около пограничной линии Pb—Ba, и говорить о том, что гиалотекит является собственно свинцовым или бариевым минералом, весьма затруднительно. Тем не менее поскольку в первом анализе гиалотекита из Лонгбана барий хотя и незначительно, но преобладает над свинцом и эти данные не противоречат новым микрозондовым анализам, мы считаем, что гиалотекитом

46

Таблица 2

			_	-	• /		
I	d _{изм}	d _{выч}	hkl	Ι	d _{изм}	d _{выч}	hkl
70	7.80	7.788	ī ī0	30	2.52	2.520	331 303
30	7.50	7,493	011	20	2.51	2.511	331 331
10	5.13	5.126	002	20	2.49	2 488	014
20	4.29	4.296	112	25	2.43	2 4 2 9	ī14
100	3.77	3.776	202	10	2.32	2.322	332
70	3.73	3.727	300	40	2.27	2 272	214
50	3.71	3.705	022	15	2.25	2 2 59	124 233
30	3.64	3.648	221	25	2.18	2.184	501
		3.630	221, 221	25	2.136	2.136	043
30	3.56	3.560	212	60	2.122	2.120	413
60	3.49	3.502	301	30	2.015	2.015	42 3, 5 1 2
50	3.41	3.417	003	20	1.977	1.977	243
30	3.34	3.338	<u>3</u> <u>1</u> 1	25	1.943	1.946	440
75	3.24	3.249	013	15	1.901	1.902	<u>5</u> <u>30</u> , <u>5</u> 30
60	3.09	3.089	222	15	1.871	1.871	531
60	2.96	2.945	3 21	15	1.854	1.854	3 43
80	2.93	2.937	321	35	1.823	1.823	053
	1	2.920	$\overline{2}\overline{3}1$	20	1.812	1.815	442, 442
90	2.90	2.900	312	20	1.782	1.780	$\overline{4}24, \overline{5}32$
25	2.86	2.870	132	25	1.763	1.763	<u> 7</u> 20
20	2.84	2.843	132, 132	10	1.728	1.728	612, 612
30	2.78	2.786	123, 123	15	. 1.711	1.711	062, 3 25
65	2.74	2.712	040	20	1.697	1.697	443
15	2.71	2.707	4 10, 410	25	1.657	1.657	533, 6 3 0
30	2.66	2.643	3 22	10	1.629	1.629	ī54, 4 5 2
50	2.59	2.595	330	20	1.550	1.550	444, 543
40	2.56	2.560	1 41	15	1.532	1.532	5 34

Результаты расчета рентгенограммы капицанта-(Y) X-ray powder diffraction data on kapitsaite-(Y)

Примечание. Дифрактометр ДРОН-2, Fe — анод, графитовый монохроматор, скорость счетчика 1 град/мин, внутренние стандарты — кварц и кремний. Аналитик П. В. Хворов.

следует называть бариевый минерал. Гиалотекит с Дара-и-Пиоза (рис. 4, диаграмма Б) характеризуется весьма значительными вариациями Pb/Ba отношения, но большая часть анализов располагается в поле преобладания бария над свинцом. Содержания иттрия в гиалотеките с Дара-и-Пиоза варьирует от первых десятых долей до целых процентов. Возможно, что существует непрерывный изоморфный ряд от гиалотекита к капицаиту-(Y), но с полной уверенностью об этом говорить еще рано в силу ограниченности накопленного аналитического материала по этой группе. Сравнение свойств гиалотекита с капицаитом-(Y) приведено в табл. 3.

Образец нового минерала передан в Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана РАН (г. Москва).

Авторы благодарны А. А. Агаханову, В. Ю. Карпенко за помощь в полевых работах, Н. В. Чуканову за снятие ИК-спектров, К. И. Игнатенко и В. А. Муфтахову за микрозондовое исследование минерала, Ю. Шнайдеру (Мюнхен, Германия) за экспериментальные дифракционные данные, собранные на дифрактометре STOE, И. В. Пекову и Д. И. Белаковскому за обсуждение работы и ценные замечания.





А — капицант, I — данные настоящей работы; Б — гиалотекит с Дара-и-Пиоза, 2 — микрозондовые анализы, наши данные; 3 — м. з. анализ обр. № 615/368 (Grew e. a., 1994); 4 — м. з. анализ, обр. НҮА-1 (Christy e. a., 1998); В — гиалотекит, Лонгбан, обр. № g14914 (голотип); 5 — анализ методами мокрой химии (Lindstöm, 1887); 6 — м. з. анализ того же образиа (Grew e. a., 1994); Г — гиалотекит, Лонгбан, обр. № 114716, на котором изучена кристаллическая структура минерала; 7 — расчетный состав (Moore e. a., 1982); 8 — расчетный состав (Christy e. a., 1998); 9 — м. з. анализы (Grew e. a., 1994; Christy e. a., 1998).

Fig. 4. Character of cation substitutions in (Ba, Pb, K) position of both kapitsaite-(Y) and hyalotekite.

Таблица 3

Comparative characteristics of kapitsaite-(1) and hydrotesite						
Характеристика	Капицаит-(Ү)	Гиалотскит (Ba, Pb, K)4Ca2Si8(B, Be)2(Si, B)2O28F Триклинная Л				
Формула	(Ba, K)4(Y, Ca)2Si8(B, Si)4O28F					
Симметрия и пространственная группа	Триклинная Л					
Параметры элементарной ячейки а, Å b, Å c, Å c, Å а β γ Z Главные линии рентгено- граммы, d, Å (Л)	11.181(4) 10.850(7) 10.252(4) 90.64(6) 90.05(4) 89.97(7) 2 7.79(65), 3.77(100), 3.74(70), 3.49(56), 2.936(50), 2.921(37), 2.912(42), 2.564(35), 2.278(37), 2.185(36), 2.118(41)	11.310 10.955 10.317 90.43 90.02 90.16 2 7.7(60), 3.81(70), 3.53(80), 3.45(100), 2.94(80), 2.297(65), 2.143(65)				
Оптические свойства, 2V	Двуосный (+) 69(4)	Двуосный (+) 57—60.5				
п _р п _т Плотность, г/см ³	1.624 1.628 1.637 3.74(3)	$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$				

Сравнительная характеристика капицаита-(Y) с гиалотекитом of kanitsaite-(Y) and hyalotekite

Список литературы

Ганзеев А. А., Дусматов В. Д., Ефимов А. Ф., Акримов А. Н. Li, Rb, Cs и Tl в слюдах Туркестано-Алайской щелочной провинции (Центральный Таджикистан) // Докл. АН ТаджССР. 1976. Т. 19. № 6. С. 48---51. Дусматов В. Д. К минералогии одного из массивов шелочных пород // Щелочные породы Киргизии и

Казахстана. Фрунзе, 1968. С. 134-135. Дусматов В. Д., Могаровский В. В., Корешина Ю Б. К геохимии бора в гранито-сиенитовых массивах

р. Дара-н-Пиоз (Южный Тянь-Шань) // Геохимия. 1972. № 10. С. 722-732. Christy A. G., Grew E. S., Mayo S. C., Yates M. G., Belakovsky D. I. Hyalotekite, (Ba, Pb, K)4(Ca, Y)2Sig(B,

Christy A. G., Grew E. S., Mayo S. C., Yates M. G., Betakovsky D. I. Hyalotekite, (Ba, Pb, K)4(Ca, Y)2Slg(B, Be)2(Si, B)2O28F, a tectosilicate related to scapolite: new structure refinement, phase transitions and a short—range ordered 3b superstructure # Miner. Mag. 1998. Vol. 62. P. 77–92.
 Grew E. S., Yates M. G., Belakovsky D. I., Rouse R. C., Su S.-C., Marquez N. Hyalotekite form reedmergneritebearing peralkaline pegmatite, Dara-I-Pioz, Tajikistan and from Mn skarn, Langban, Varmland, Sweden: a new look at an old mineral # Miner. Mag. 1994. Vol. 58. P. 285–297.
 Lindström G. On the hyalotekite from Lângban # Öfversigt af Kongliga Vetenkaps-Akademiens Förhandlingar.

1887. N 9. P. 589-593.

Moore P. B., Araki T., Ghose S. Hyalotekite, a complex lead borosilicate: its crystal structure and the lone-pair effect of Pb (II) // Amer. Miner. 1982. Vol. 67, P. 1012-1020,

> Поступила в редакцию 15 Mag 2000 r

УЛК 549.464

3BMO. № 6. 2000 г. Proc. RMS. N 6. 2000

© Н. В. ЧУКАНОВ, * д. чл. Д. И. БЕЛАКОВСКИЙ, ** д. чл. С. В. МАЛИНКО, *** д. чл. Н. И. ОРГАНОВА****

ДАШКОВАИТ Mg(HCO₂)₂ · 2H₂O — НОВЫЙ МИНЕРАЛ КЛАССА ФОРМИАТОВ¹

N. V. CHUKANOV, D. I. BELAKOVSKY, S. V. MALINKO, N. I. ORGANOVA. DASHKOVAITE Mg(HCO2)2 · 2H2O - A NEW FORMATE MINERAL

* Институт Проблем химической физики РАН, 142432, Московская обл., п. Черноголовка ** Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана, 117901, Москва, Ленинский пр., 18, корп. 2. *** Всероссийский институт минерального сырья, 109017, Москва, Старомонетный пер., 31 **** Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии. РАН, 109017, Москва, Старомонетный пер., 35.

A new mineral dashkovaite Mg(HCO₂)₂ · 2H₂O was found in a borehole at the Korshunovskoye boron deposit (Irkutsk district, Siberia) as veinlets composed of white fibrous aggregates in dolomite marble with shabynite, iowaite, ekaterinite, korshunovskite, halite, hydromagnesite, and serpentine. Mohs' hardness 1. $D_{calc} = 1.74$ g/sm³. Microscopically colourless, non-pleochroic; biaxial, positive; α 1.465 (3), β 1.486 (3), γ 1.516 (3), $2V_{calc} = 81$ (5)⁶. Chemical composition (mass %): C 16.2 (1), H 3.9 (2) (by selective sorption of the products of high temperature combustion in oxygen); Mg 164 (1) (wet); Mn 0.2 (1) (microprobe); O 63.3 (from the difference assuming total combustion in oxygen), big 10.4 (1) (wet); Mn 0.2 (1) (microproe); O 0.5.3 (from the difference assuming total 100.0 %). The empirical formula is: Mg100Mn001H5.74C2.0005.87. Monoclinic, $P2_1/c$, cell parameters: a = 8.64(1), b = 7.15(1), c = 9.38(1) Å, $\beta = 98.0$ (1)°, V = 574 (2) Å³, Z = 4. The strongest lines of X-ray powder diffraction pattern d, Å (I, hkl): 4.90 (9, 11–-1), 4.64 (8, 002), 4.56 (4, 111), 4.30 (7, 200), 3.68 (8, 210), 3.40 (10, 112), 3.05 (4, 21–-2), 2.67 (4, 12–-2), 2.60 (4, 20–-3). Dashkovaite is practically identical to synthetic Mg(HCO₂)₂ · 2H₂O in composition, X-ray powder diffraction pattern and physical properties. The mineral was named after E. R. Dashkova (1744–1810), Director of the St.-Petersbourg Academy of Sciences and President of the Russian Academy (1783–1766). The type specifies is denoting in the Director of the St.-Petersbourg Academy of Sciences and President of the Russian Academy (1783–1766). The type specifies is denoting in the Director of the St.-Petersbourg Academy of Sciences and President of the Russian Academy (1783–1766). The type specifies of the St.-Petersbourg Academy of Sciences and President of the Russian Academy (1783–1766). (1783-1796). The type specimen of dashkovaite is deposited in the Fersman Mineralogical museum of the Russian Academy of Sciences, Moscow, Russia.

Карбоксилатные минералы (оксалаты, формиаты, ацетаты и др.) считаются редкими. Этому отчасти способствует отсутствие их крупных скоплений и труд-

¹ Рассмотрено и рекомендовано к опубликованию Комиссией по новым минералам и названиям минералов Всероссийского минералогического общества РАН 16 декабря 1999 г. Утверждено Комиссией по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической ассоциаций 3 мая 2000 г.