© Д. чл. И. В. ПЕКОВ,* Н. В. ЧУКАНОВ,** Р. К. РАСЦВЕТАЕВА,*** А. Е. ЗАДОВ,**** Н. Н. КОНОНКОВА****

ГУТКОВАИТ-Мп, СаК₂Мп(Ті,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(O,OH)₄ · 5H₂O, НОВЫЙ МИНЕРАЛ ГРУППЫ ЛАБУНЦОВИТА ИЗ ХИБИНСКОГО МАССИВА, КОЛЬСКИЙ ПОЛУОСТРОВ¹

I. V. PEKOV, N. V. CHUKANOV, R. K. RASTSVETAEVA, A. E. ZADOV, N. N. KONONKOVA GUTKOVAITE-Mn, CaK₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(O,OH)₄ · 5H₂O, A NEW MINERAL OF THE LABUNTSOVITE GROUP FROM KHIBINY MASSIF, KOLA PENINSULA

* Московский университет, Геологический факультет, 119899, Москва, Воробьевы горы ** Институт проблем химической физики РАН, 142432, Московская обл., п. Черноголовка *** Институт кристаллографии РАН, 117333, Москва, Ленинский пр., 59 *** НПО «Регенератор», 127028, Москва, ул. Складочная, 6, к. 302 **** Институт геохимии и аналитической химии РАН, 117975, Москва, ул. Косыгина, 19

Gutkovaite-Mn, a new mineral of the labuntsovite group, has been found at Maly Mannepakhk Mt., Khibiny alkaline massif, Kola peninsula, Russia. It occurs in pegmatite among nepheline syenite, with microcline, aegirine, arfvedsonite, nepheline, eudialyte, albite, lorenzenite, loparite, aenigmatite, mangan-neptunite, murnanite, analcime, natrolite, stilbite, chabazite, kuzmenkoite-Mn, nontronite, etc. It forms coarse-prismatic crystals up to 0.8 mm in lenght. Translucent to transparent; pale yellowish-pink; streak white; lustre vitreous. Brittle, cleavage not observed, fracture uneven. Mohs' hardness ~ 5. D_{meas} 2.83, D_{calc} 2.70 g/cm³. Optically biaxial, positive; $\alpha = 1.688$, $\beta = 1.700$, $\gamma = 1.805$; $2V_{meas} = 35(10^\circ)$. Chemical composition (microprobe data), wt %: Na₂O 0.18, K₂O 6.54, CaO 4.81 SrO 0.54, BaO 1.03, MgO 0.17, MnO 4.96, FeO 0.61, ZnO 0.13, Al₂O₃ 0.17, SiO₂ 41.03, ZrO₂ 0.08, TiO₂ 24.47, Nb₂O₅ 5.14, H₂O (calc.) 8.67. Total 98.53. Empirical formula calculated by [(Si,Al)₁₆O₄₈](O,OH)₈ is: (Ca_{2.00}Na_{0.14})_{22.14} (K_{3.24}Ba_{0.16}Sro_{1.2})_{25.352}(Mn²_{1.54}Fa_{0.20}Mg_{0.10}Zn_{0.04})_{21.97}(Ti_{7.14}Nb_{9.90}Zr_{0.02})_{28.06}[(Si_{1.592}Al_{0.08})₂₁₆O₄₈][O_{4.94}(OH)_{3.06}]₂₈ · 9.7H₂O. Idealized formula is: CaK₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O_{1.2})₂(O,OH)₄ · 5H₂O (Z = 2). Crystal structure is studied: $\gamma = 1.430$, b = 13.889, c = 7.760, $\beta = 117.51^\circ$, V = 1367 Å³. Structurally related to labuntsovite but A-site occupied with Na in labuntsovite, has been subdivided into two sites in gutkovaite-Mn: A(I)-site is occupied with Ca selectively, A(II)-site is vacant. It's a cause of summetry lowering from C2/m (labuntsovite) to *Cm* (gutkovaite). Strongest reflexes of X-ray powder pattern are (*d*, Å—*I*[*hkI*]): 7.0—7[020,001], 6.33—5[20—1,200], 4.90—4[021], 3.22—9[42—1, 40—2, 400], 3.05—10[022, 24—1, 240], 2.57—5[24—2, 241], 2.48—6[44—1, 40—3, 401]. IR spectrum is given. Gutkovaite-Mn is named in the memory of Russian mineralogist N. N. Gutkova [1896—1960(?)

В последние годы вышла в свет целая серия публикаций, посвященных разным аспектам минералогии и кристаллохимии представителей группы лабунцовита водных щелочных Ті- и Nb-силикатов с цеолитоподобным строением. Повышенный интерес к этим минералам обусловлен в первую очередь сложностью и широкой вариативностью их химического состава, разнообразием структурных типов и необычностью ряда свойств. Каркас структуры лабунцовитоподобных минералов составляют цепочки Ti(Nb)-октаэдров, соединенные четырехчленными кремнекислородными кольцами. В некоторых минералах присутствуют дополнительные D-октаэдры, занятые атомами Mn, Fe, Mg, Zn, реже Ca, которые «сшивают» Тi(Nb)-цепочки в ленты или слои. В полостях каркаса располагаются крупные щелочные и щелочно-земельные катионы и молекулы воды (Органова и др., 1981; Rastsvetaeva e. a., 1994; Расцветаева и др., 1997, 2000а, б; Chukanov e. a., 1999; Ямнова и др., 2000). Широкие вариации в составе и структуре явились основанием для выделения целого ряда самостоятельных минеральных видов в группе лабунцовита (Субботин и др., 1998; Пеков и др., 1999; Чуканов и др., 1999, 2001а, б; Хомяков и др., 1999; Шлюкова и др., 2001) и разработки их номенклатуры, утвержденной Комиссией по новым минералам и названиям минералов ММА в 2000 г. (Chukanov e. a., 2002).

¹ Рассмотрено КНМНМ ВМО 30 мая 2001 г. Утверждено КНМНМ ММА 4 сентября 2001 г.

Члены группы лабунцовита — очень удачный, можно даже сказать, «модельный» объект для исследования тонких кристаллохимических взаимосвязей в природных соединениях со сложными структурами и широко варьирующими типами и степенью катионной упорядоченности. Весьма велик и информационный потенциал этих минералов в генетической области, применимо к изучению физико-химических условий в щелочных гидротермальных системах. Судя по появлению в последние годы работ, посвященных синтетическим лабунцовитоподобным соединениям (Rocha e. a., 1996; Bortun e. a., 1999), этот тип «цеолитов» сегодня вызывает интерес и у технологов.

Новый минерал группы лабунцовита обнаружен одним из авторов (И.В.П.) летом 1999 г. в пегматитовом теле на западном склоне горы Малый Маннепахк в северозападной части Хибинского щелочного массива, Кольский полуостров. Он получил название **гутковаит-Мп** в память о минералоге Нине Николаевне Гутковой [1896— 1960(?)]; суффикс-уточнитель «-Мп», указывающий на преобладание марганца в D-позиции структуры («сшивающем октаэдре»), добавлен в соответствии с правилами номенклатуры для группы лабунцовита (Chukanov e. a., 2002). Н. Н. Гуткова, работавшая в Минералогическом музее Российской Академии наук, была бессменной и очень активной участницей кольских экспедиций А. Е. Ферсмана, начиная с 1920 г., и внесла значительный вклад в изучение Хибинского и Ловозерского массивов в период 20—30-х гг. В частности, ей принадлежит первое детальное описание мурманита (Гуткова, 1930).

Пегматитовая жила, где найден гутковаит-Мп, известна давно, и ее можно без всякого преувеличения назвать ярким памятником истории науки. С обнаружения этого пегматита А. Е. Ферсманом 20 мая 1920 г. во время остановки поезда на станции Имандра, расположенной в одном часе ходьбы от этого места, началась знаменитая хибинская эпопея 20-х годов, приведшая к открытию супергигантских апатитовых месторождений, что в свою очередь дало импульс интенсивному освоению всего Кольского полуострова. А. Е. Ферсман «загорелся» идеей минералогического исследования Хибин как раз в результате посещения этой пегматитовой жилы. Именно о ней он напишет через два десятилетия: «...здесь мы сразу же столкнулись с замечательными и совершенно незнакомыми минералами. В некоторых случаях я не мог назвать ни одного из минеральных тел, которые образовали кристаллы разных цветов и разной величины. Я твердо решил взяться за изучение этого диковинного массива...» (Ферсман, 1960). Однако на этом вклад нашего пегматита в историю науки не заканчивается: в 1925 г. был описан новый минерал лопарит (Кузнецов, 1925), громадные ресурсы которого десятилетием позже обнаружились в Ловозерском щелочном массиве, соседнем с Хибинским. На ловозерских лопаритовых месторождениях возникла редкометалльная промышленность СССР, по запасам ниобия и тантала они по сей день занимают первое место в мире, но открыт лопарит был здесь, в Хибинах, в небольшом пегматите на Малом Маннепахке.

Эта пегматитовая жила длиной около 10 м при мощности в раздувах немногим более 1 м залегает в хибинитах менее чем в полукилометре от контакта Хибинской щелочной интрузии с метаморфизованными вулканогенно-осадочными породами имандра-варзугской серии (PR₁). Жила сложена главным образом блоковым микроклином (главный минерал в ее периферических частях), эгирином (преобладает в осевой зоне), арфведсонитом, нефелином и эвдиалитом (Ферсман и др., 1928), присутствуют альбит, содалит, лоренценит, лопарит, энигматит, манганнептунит, мурманит и астрофиллит. Продукты гидротермальных стадий представлены анальцимом, натролитом, стильбитом, шабазитом, кузьменкоитом-Mn, гутковаитом-Mn, карбонатфторапатитом, нонтронитом, поздними генерациями эгирина и манганнептунита. Обильные элатолиты — елочковидные полости растворения скелетных кристаллов виллиомита — и псевдоморфозы мурманита по ломоносовиту говорят о том, что пегматит прошел ультраагпаитовую стадию развития.

Гутковаит-Mn вместе с макроскопически неотличимым от него кузьменкоитом-Mn находится в полостях, обычно в непосредственной близости от пластинок мурмани-

Таблица 1

Компонент	Гутковаит-Mn	Кузьменкоит-Mn	Компонент	Гутковаит-Mn	Кузьменкоит-Mn
Na ₂ O	0.18 (+0.1)	0.48	ZnO	0.13 (+0.05)	0.11
K ₂ O	$6.54 (\pm 1.2)$	7.19	Al ₂ O ₃	$0.17 (\pm 0.1)$	0.00
CaO	4.81 (±0.8)	1.89	SiO2	41.03 (±1.0)	43.80
SrO	0.54 (±0.4)	0.00	ZrO_2	0.08 (±0.08)	0.00
BaO	1.03 (±0.3)	0.34	TiO ₂	24.47 (±1.5)	28.65
MgO	0.17 (±0.1)	0.16	Nb ₂ O ₅	5.14 (±2.6)	1.07
MnO	4.96 (±0.6)	5.59	H ₂ O	8.67*	Не опр.
FeO	0.61 (±0.3)	0.46	Сумма	98.53	89.74

Химический состав гутковаита-Мn и кузьменкоита-Мn (мас. %) Chemical composition of gutkovaite-Mn and associated kuzmenkoite-Mn (wt %)

П р и м е ч а н и е. Для гутковаита-Мп приведены средние цифры для б электронно-зондовых анализов, в скобках — разброс значений; * — содержание воды расчетное: сумма количества воды, необходимого для достижения баланса зарядов при вычислении О/ОН отношения, и количества молекулярной воды, установленного рентгеноструктурным анализом.

та, замещенных тонкозернистым розовато-белым агрегатом кузьменкоита-Мп и карбонат-фторапатита. Новый минерал образует грубопризматические кристаллы длиной до 0.5—0.8 мм, полупрозрачные до прозрачных, бледного желтовато-розового цвета, со стеклянным блеском и белой чертой. Хрупкий, спайность отсутствует, излом неровный. Твердость по Моосу ~ 5. Плотность, измеренная путем уравновешивания зерен в тяжелых жидкостях, составляет 2.83, рентгеновская — 2.79 г/см³. Гутковаит-Мп оптически двуосный, положительный; $N_p = 1.688$, $N_m = 1.700$, $N_g =$ = 1.805; 2 $V_{\text{изм}} = 35 \pm 10^\circ$, 2 $V_{\text{выч}} = 39.^\circ$ Под микроскопом бесцветный, не плеохроирует, дисперсия оптических осей не наблюдалась.

Катионный состав гутковаита-Мп определен рентгеноспектральным методом (Camebax SX 50) на кафедре минералогии МГУ. Среди членов группы лабунцовита к новому минералу наиболее близки по составу кузьменкоит-Мп и лабунцовит-Мп, но гутковаит-Мп резко отличается от них высоким содержанием кальция (табл. 1 и 2), благодаря чему и обратил на себя внимание. Эмпирическая формула гутковаита-Мп, рассчитанная на (Si,Al)₁₆O₄₈(O,OH)₈, такова: $(Ca_{2.00}Na_{0.14})_{\Sigma2.14}(K_{3.24}Ba_{0.16}Sr_{0.12})_{\Sigma3.52}(Mn_{1.63}^+)$ Fe_{0.20}Mg_{0.10}Zn_{0.04})_{$\Sigma1.97$}(Ti_{7.14}Nb_{0.90}Zr_{0.02})_{$\Sigma8.06$}[(Si_{15.92}Al_{0.08})_{$\Sigma16$}O₄₈][O_{4.94}(OH)_{3.06}]_{$\Sigma8$} · 9.7H₂O (Z = 1). Малое количество вещества не позволило определить содержание воды в новом минерале прямым методом, поэтому использована цифра, полученная в результате рентгеноструктурного анализа (как можно видеть в табл. 1, она неплохо коррелирует с дефицитом суммы электронно-зондовых анализов). В соответствии со структурными данными (Расцветаева и др., 2001), марганцу приписано двухвалентное состояние. Идеализированная формула гутковаита-Mn: CaK₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(O,OH)₄ · 5H₂O (Z = 2).

Дебаеграмма нового минерала (табл. 3) близка к порошкограммам других членов группы лабунцовита.

Кристаллическая структура гутковаита-Мп решена методом монокристалла; $R_{\text{анизо}} = 0.058$ (Расцветаева и др., 2001). Минерал моноклинный, пространственная группа *Ст*, параметры элементарной ячейки, уточненные по порошкограмме: $a = 14.30(2), b = 13.889(7), c = 7.760(10) \text{ Å}, \beta = 117.51^\circ, V = 1367(3) \text{ Å}^3.$

Кристалл гутковаита-Мп оказался микросдвойникованным по плоскостям (001) и (401), что вызывало ложное повышение симметрии до ромбической с учетверением параметра *с*. Ранее такое же двойникование было выявлено у вуориярвита-К и цепинита-Na (Rastsvetaeva e. a., 1994; Расцветаева и др., 2000а). Каркас структуры гутковаита-Мп, состоящий из волнообразно изогнутых цепочек (Ti,Nb)-октаэдров, дополнительных Mn-октаэдров и колец (Si₄O₁₂), практически идентичен каркасу структуры лабунцовита-Mn (Органова и др., 1981; Расцветаева и др., 1997). Структурное отличие гутковаита от лабунцовита заключается в заселении позиций внекар-

	Формула и симметрия минерала						
Kouarouro	гутковаит-Mn	лабунцовит-Mn	кузьменкоит-Mn К2Mn(Ti,Nb)4(Si4O12)2 (OH,O)4 · 5H2O				
минерала	CaK2Mn(Ti,Nb)4(Si4O12)2 (O,OH)4 · 5H2O	Na ₂ K ₂ Mn(Ti,Nb) ₄ (Si ₄ O ₁₂) ₂ (O,OH) ₄ · 4–6H ₂ O					
	моноклинная, Ст	моноклинная, С2/т	моноклинная, Ст*				
a Å	14 30	14.29	14.37				
<i>b</i> , Å	13.89	13.85	13.91				
<i>c</i> , Å	7.76	7.78	7.81				
β, град	117.5	116.8	117.1				
<i>V</i> , Å ³	1367	1374	1390				
Z	2	2	4				
Измеренная плотность, г/см ³	2.83	2.90	2.67				
Np	1.688	1.689	1.683				
N _m	1.700	1.702	1.687				
N_{g}	1.805	1.795	1.775				
Оптический знак, 2 <i>V</i> , град	+35	+41	+27				
Диагностические		_	1104				
полосы в ИК-спект-	1075	1076	(_				
ре, см⁻1	1053 1023	1051 1021					
Источники	Данные авторов	Семенов, Бурова, 1955; Органова и др. 1981	Чуканов и др., 1999; Расиветаева и др. 2000б				

Сравнительная характеристика MnTi-представителей группы лабунцовита Comparative characteristics of MnTi-representatives of the labuntsovite group

касных катионов. Так, для структур лабунцовита и леммлейнита характерны две А-позиции, связанные центром симметрии, которые заселены Na. В структуре гутковаита-Mn одна из этих позиций занята Ca, другая же остается пустой. Такое упорядоченное распределение атомов Ca и вакансий в А-позициях приводит к исчезновению центра инверсии и соответственно понижению симметрии от C2/m у лабунцоваита до Cm у гутковаита. Полиэдр Ca в новом минерале редуцирован до семивершинника со средним расстоянием Ca—O = 2.48 Å (Расцветаева и др., 2001) по сравнению с восьмивершинником Na в лабунцовите и леммлейните, где Na—O (средн.) = 2.57 Å (Расцветаева и др., 1997).

ИК-спектр гутковаита-Мп (см. рисунок) существенно ближе к спектрам минералов подгрупп лабунцовита и леммлейнита, нежели подгрупп кузьменкоита, органоваита и вуориярвита (Чуканов и др., 1999, 2001а, б), что особенно ярко проявлено в области валентных колебаний мостика Si—O—Si (1000—1200 см⁻¹), где у нового минерала наблюдаются три (а считая слабое плечо при 1156 см⁻¹ — четыре) компоненты. Это означает, что гутковаит обладает кремнекислородными кольцами именно лабунцовитового типа, с различающимися между соседними углами Si—O—Si, а не кузьменкоитового, где все углы близки между собой и имеют существенно большие величины. Конфигурация колец (Si₄O₁₂) впрямую связана со степенью изгиба цепочек (Ti,Nb)-октаэдров и, как следствие, с характером размещения крупных катионов и молекул воды в полостях каркаса. Волновые числа в максимумах полос (см⁻¹, пл — плечо): 1075, 1053, 1022, 883 пл, 783, 692, 520 пл, 461. Положение полосы (Ti,Nb)—O-валентных колебаний (692 см⁻¹) соответствует полной заселенности D-позиции.

Примечание. * — в оригинальной работе для кузьменкоита-Мп дана пространственная группа *С2/m* (Чуканов и др., 1999), позже она была уточнена (Расцветаева и др., 2000б).

Результаты расчета порошковой рентгенограммы гуткованта-Mn X-ray powder data for gutkoyaite-Mn

			• •		U				
I _{изм}	<i>d</i> _{ИЗМ} , Å	<i>I</i> _{выч}	<i>d</i> _{выч} , Å	hkl	Ј _{изм}	<i>d</i> _{ИЗМ} , Å	/* Выч	<i>d</i> _{выч} , Å	hkl
7	7.0 ш	12	6.945	020	2	1.919	4	1.921	062
		100	6.883	001			3	1.914	043
5	6.33	62	6.349	201	2	1.892	3	1.898	713
		20	6.342	200	1	1.828	4	1.830	$22\overline{4}$
4	4.90	25	4.889	021	1	1.732	11	1.736	080
1	3.84	7	3.864	$20\overline{2}$			4	1.732	352
1	3.54	9	3.575	401			3	1.693	46 3
1	3.35	11	3.373	221	2	1.701	4	1.692	461
		58	3.179	421			9	1.688	444
9	3.22	27	3.174	402	1	1.598	3	1.600	644
		20	3.171	400			3	1.599	641
		51	3.083	022			5	1.549	843
10	3.05	22	3.046	24 1	2	1.556	10	1.548	841
		36	3.046	240			5	1.547	824
1	2.83	11	2.884	420			3	1.523	48 <u>7</u>
5	2.57	10	2.583	242	3	1.520	3	1.523	480
		24	2.581	241			3	1.517	750
		15	2.491	44 <u>1</u>	3	1.428	5	1.422	483
6	2.48	24	2.481	403			4	1.422	481
		12	2.478	401					
3	2.11	7	2.116	603				1	
		7	2.114	600					

Примечание. Условия съемки: УРС-55, камера РКД-57.3, Fek-излучение, аналитик Л. А. Паутов; * — вычислено из структурных данных; индексы hkl выбраны с учетом I_{выч}.

Таким образом, в А-позиции, где в лабунцовите и леммлейните находится Na, а в кузьменкоите нет катионов (Органова и др., 1981; Расцветаева и др., 1997, 2000б), в гутковаите локализован Са. Структура нового минерала оказалась строго упорядоченной: в ней наблюдается не только полное разделение К и Са, но и сами атомы Са занимают лишь одну из двух возможных А-позиций. По сравнению с лабунцовитом число катионов в А-позиции уменьшено вдвое, что представляется закономерным для сохранения баланса зарядов. Полное замещение $2Na^+ \leftrightarrow Ca^{2+} + \Box$ хорошо известно в минералах. Яркие примеры: катаплеит Na₂ZrSi₃O₉ 2H₂O — кальциевый катаплеит CaZrSi₃O₉ · 2H₂O; илерит Na₂ZrSi₃O₉ · 3H₂O — кальциоилерит CaZrSi₃O₉ · 2H₂O. Очень широко распространен такой изоморфизм в группе цеолитов (серии анальцима-вайракита, шабазита, гмелинита и др.). Иногда в ставших вакантными полостях оказываются дополнительные молекулы воды, и происходит понижение симметрии. Такое явление наблюдается, например, в серии натролит Na₂(Al₂Si₃O₁₀) · 2H₂O—сколецит Ca(Al₂Si₃O₁₀) · 2H₂O (Gottardi, Galli, 1985). Минералы группы лабунцовита обладают цеолитоподобным строением, и для них замещение типа $2Na^+ \leftrightarrow Ca^{2+} + \square$ или $2Na^+ \leftrightarrow Ca^{2+} + H_2O$ представляется кристаллохимически очень вероятным.

Таким образом, химический состав, структурные, ИК-спектроскопические и оптические данные (табл. 2; см. рисунок) убедительно свидетельствуют о том, что гутковаит-Mn, (Ca \square)K₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(O,OH)₄ · 5H₂O, может рассматриваться как кальциевый аналог лабунцовита-Mn, Na₂K₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(O,OH)₄ · 4H₂O, в то время как кузьменкоит-Mn, K₂Mn(Ti,Nb)₄(Si₄O₁₂)₂(OH,O)₄ · 5H₂O, обладающий той же пространственной группой *Cm*, что и гутковаит-Mn, имеет с новым минералом меньшую степень родства. Причина понижения симметрии кузьменкоита относи-



IR spectra of gutkovaite-Mn (1), labuntsovite-Mn (2) and kuzmenkoite-Mn (3).



Вероятно, между лабунцовитом, кузьменкоитом и гутковаитом могут реализовываться протяженные ряды составов, в которых при определенных соотношениях катионов и вакансий в А-позициях осуществляются переходы от одной структуры к другой. Тем не менее парагенезис гутковаита-Мп с кузьменкоитом-Мп (табл. 1) и ранее описанный нами (Чуканов и др., 1999) парагенезис лабунцовита-Мп и кузменкоитом-Мп на горе Флора в Ловозерском массиве еще раз подтверждают индивидуальность каждого из этих минералов.

Как показывают наши данные, структурная роль кальция в минералах группы лабунцовита

может быть принципиально различной. Если все другие видообразующие катионы зафиксированы пока только в определенных типах позиций: тетраэдрических (Si), октаэдрических (Ti, Nb — M; Mn, Fe, Mg, Zn — D) или же внекаркасных (Na, K, Ba), то кальций ведет себя двояко. Так, в карупмёллерите-Ca, $(Na,Ca,K)_2Ca(Nb,Ti)_4(Si_4O_{12})_2(O,OH)_4 \cdot 7H_2O$, атомы Ca входят в состав каркаса, доминируя в «сшивающем» D-октаэдре (Ямнова и др., 2000), а в гутковаите-Mn они селективно заселяют определенную позицию в цеолитных полостях. Скорее всего, это связано с «промежуточным» положением Ca²⁺: по заряду он является аналогом «обычных» D-катионов, а по радиусу хотя и превосходит их, но заметно уступает Ba²⁺.

Интересно, что гутковаит — кальциевый аналог лабунцовита, практически не содержащий натрия, — возник в дифференциатах агпаитовых пород, а не в какойлибо среде, заведомо обогащенной кальцием. Так, в карбонатитах Карело-Кольской провинции (Ковдор, Вуориярви), в апофиллито-кальцитовых жилах Турьего мыса, Кольский полуостров, в ксенолитах мраморов в щелочном массиве Сент-Илер, Канада, лабунцовиты имеют свой обычный состав, т. е. богаты Na и практически не содержат Са. Даже расположение нашего пегматита близ контакта с основными метавулканитами вряд ли может дать удовлетворительное объяснение этому противоречию. Нельзя исключить и того, что гутковаит-Мп возник за счет лабунцовита-Mn в результате природного ионного обмена на позднегидротермальной стадии.

Эталонный образец гутковаита-Мп передан в Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана РАН в Москве.

Авторы благодарят Л. А. Паутова за помощь. Работа выполнена при поддержке гранта ведущей научной школы № 00-15-98-497 и гранта РФФИ 00-05-65399.

Список литературы



Гуткова Н. Н. Новый титано-силикат — мурманит из ловозерских тундр // Докл. АН СССР. Сер. А. **1930**. С. 731—736.

Кузнецов И. Г. Лопарит — новый редкоземельный минерал Хибинских тундр // Изв. Геол. комитета. **1925**. Т. 44. № 6. С. 663—682.

Органова Н. И., Архипенко Д. К., Диков Ю. П. и др. Структурные особенности новой калийсодержащей разновидности лабунцовита и ее место в семействе лабунцовит—ненадкевичит // Минер. журн. 1981. Т. З. № 2. С. 49—63.

Пеков И. В., Чуканов Н. В., Хомяков А. П. и др. Коробицынит Na_{3-x}(Ti,Nb)₂[Si₄O₁₂](OH,O)₂ · 3—4H₂O — новый минерал из Ловозерского массива, Кольский полуостров // ЗВМО. **1999**. № 3. С. 72—79.

Расцветаева Р. К., Органова Н. И., Рождественская И. В., Шлюкова З. В., Чуканов Н. В. Кристаллическая структура оксониевого минерала группы ненадкевичита—лабунцовита из Хибинского массива // Докл. РАН. 2000а. Т. 371. № 3. С. 336—340.

Расцветаева Р. К., Пеков И. В., Некрасов Ю. В. Кристаллическая структура и микродвойникование высококальциевого аналога лабунцовита // Кристаллография. 2001. Т. 46. № 3. С. 415—417.

Расцветаева Р. К., Чуканов Н. В., Пеков И. В. Кристаллическая структура нового минерала — аналога лабунцовита с высокой упорядоченностью калия и бария // Докл. РАН. 1997. Т. 357. № 1. С. 64—67.

Расцветаева Р. К., Чуканов Н. В., Пеков И. В. Уточненная кристаллическая структура кузьменкоита И Кристаллография. 20006. Т. 45. № 5. С. 830—832.

Семенов Е. И., Бурова Т. А. О новом минерале лабунцовите и о так называемом титаноэльпидите // Докл. АН СССР. 1955. Т. 101. № 6. С. 1113—1116.

Субботин В. В., Волошин А. В., Пахомовский Я. А. и др. Вуориярвит (K,Na)₂(Nb,Ti)₂Si₄O₁₂ (O,OH)₂ · · 4H₂O — новый минерал из карбонатитов массива Вуориярви (Кольский полуостров) // Докл. РАН. **1998**. Т. 358. № 4. С. 517—519.

Ферсман А. Е. Путешествие за камнем. М., 1960. 392 с.

Ферсман А. Е., Бонштедт Э. М., Гуткова Н. Н. и др. Описание месторождений Хибинских и Ловозерских тундр // Хибинские и Ловозерские тундры. 1928. Т. 2. С. 203—380.

Хомяков А. П., Нечелюстов Г. Н., Расцветаева Р. К., Дорохова Г. И. Леммлейнит NaK₂(Ti,Nb)₂Si₄O₁₂(O, OH)₂ · 2H₂O — новый минерал семейства лабунцовита—ненадкевичита // ЗВМО. **1999**. № 5. С. 54—63.

Чуканов Н. В., Пеков И. В., Головина Н. И. и др. Кузьменконт К₂(Mn,Fe)(Ti,Nb)₄[Si₄O₁₂]₂(OH)₄ · 5H₂O — новый минерал # ЗВМО. **1999**. № 4. С. 42—50.

Чуканов Н. В., Пеков И. В., Задов А. Е. и др. Органоваит-Мп, К2Мп(Nb,Ti)4(Si4O12)2(O,OH)4 · 6H2O — новый минерал группы лабунцовита из Ловозерского массива, Кольский полуостров // ЗВМО. 2001а. № 2. С. 47—54.

Чуканов Н. В., Пеков И. В., Расцветаева Р. К. и др. Леммлейнит-Ва, Na₂K₂Ba_{1+x}Ti₄[Si₄O₁₂]₂(O, OH)₄ · 5H₂O — новый минерал группы лабунцовита // ЗВМО. **20016**. № 3. С. 36—43. Шлюкова З. В., Чуканов Н. В., Пеков И. В. и др. Цепинит-Na, (Na₁H₃O,K,Sr,Ba)₂(Ti,Nb)₂[Si₄O₁₂](OH,

Шлюкова З. В., Чуканов Н. В., Пеков И. В. и др. Цепинит-Na, (Na,H₃O,K,Sr,Ba)₂(Ti,Nb)₂[Si₄O₁₂](OH, O)₂ 3H₂O — новый минерал группы лабунцовита // 3BMO. **2001**. № 3. С. 43—50.

Ямнова Н. А., Пеков И. В., Кабалов Ю. К. и др. Кристаллическая структура нового Ca, Nb-представителя группы лабунцовита // Докл. РАН. 2000. Т. 375. № 4. С. 487—490.

Bortun A. I., Bortun L. N., Khainakov S. A. e. a. Hydrothermal synthesis and ion exchange properties of the novel framework sodium and potassium niobium silicates // Solvent extraction and ion exchange. 1999. Vol. 17. N 3. P. 649--675.

Chukanov N. V., Pekov I. V., Khomyakov A. P. Recommended nomenclature for labuntsovite group minerals // Eur. J. Miner. 2002. Vol. 14. N 1. P. 165-173.

Chukanov N. V., Pekov I. V., Rastsvetaeva R. K., Nekrasov A. N. Labuntsovite: solid solutions and features of the crystal structure // Canad. Miner. 1999. Vol. 37. Pt 4. P. 901-910.

Gottardi G., Galli E. Natural zeolites. Berlin, 1985. 409 p.

Rastsvetaeva R. K., Tamazyan R. A., Pushcharovsky D. Yu., Nadezhina T. N. Crystal structure and microtwinning of K-rich nenadkevichite // Eur. J. Miner. 1994. Vol. 6. P. 503-509.

Rocha J., Brandao P., Lin Z. e. a. Synthesis and Structural studies of microporous titanium-niobium-silicates with the structure of nenadkevichite # J. Phys. Chem. **1996**. Vol. 100. N 36. P. 14 978-14 983.

Поступила в редакцию 2 октября 2001 г.