2004 ЗАПИСКИ ВСЕРОССИЙСКОГО МИНЕРАЛОГИЧЕСКОГО ОБЩЕСТВА Ч. CXXXIII, №1

2004 ZAPISKI VMO (PROCEEDINGS OF THE RUSSIAN MINERALOGICAL SOCIETY) Pt CXXXIII, N 1

МИНЕРАЛЫ И ПАРАГЕНЕЗИСЫ МИНЕРАЛОВ

УДК 549

© А. Е. ЗАДОВ, * д. чл. Н. Н. ПЕРЦЕВ, ** д. чл. Д. И. БЕЛАКОВСКИЙ, *** Н. В. ЧУКАНОВ, **** О. Ю. КУЗНЕЦОВА **

ФОШАГИТ И ГИЛЛЕБРАНДИТ ИЗ КСЕНОЛИТОВ В ЙОКО-ДОВЫРЕНСКОМ МАССИВЕ (ПРИБАЙКАЛЬЕ)

A. E. ZADOV, N. N. PERTSEV, D. I. BELAKOVSKY, N. V. CHUKANOV, O. Yu. KUZNETSOVA. FOSHAGITE AND HILLEBRANDITE FROM SKARN XENOLITHS OF IOKO-DOVYRENSKY MASSIF

 * НПО «Регенератор», Москва, 3-й проезд Марьиной Роци, д. 40, к. 8, оф. 318а
** Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии РАН, 109017, Москва, Старомонетный пер., 35. E-mail: rersev@igem.ru>
*** Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана РАН, Москва, Ленинский пр., д. 18, корп. 2
**** Институт проблем химической физики РАН, 142432, Московская обл., г. Черноголовка

The rare calcium-hydrosilicates foshagite, $Ca_4Si_3O_9(OH)_2$, and hillebrandite, $Ca_2SiO_3(OH)_2$, have been found among skarns developed within large calcite-dolomite xenoliths included inside loko-Dovyrensky gabbro-peridotite layered massif (Northern Baikal region). The skarns containing those hydrosilicates occur in the contact with silicified chert nodules inside the primary carbonate xenoliths. The calcium-hydrosilicates are the secondary products of a regressive hydrothermal alteration of minerals in certain skarn zones, such as the merwinite one with monticellite, spurite and calcite. Foshagite and hillebrandite, together with associated minerals, have been studied using EMP, X-ray- and IR spectroscopy, derivatography and optic methods.

Фошагит Ca₄Si₃O₉(OH)₂ и гиллебрандит Ca₂SiO₃(OH)₂ — редкие кальциевые гидросиликаты, широко развиты в ксенолитах апокарбонатных пород внутри Йоко-Довыренского дунит-троктолит-габброноритового массива, Северное Прибайкалье. Эта находка заслуживает внимания, так как фошагит описан всего в трех проявлениях в скарнах: Крестмор (Калифорния, США), Велардена (Дуранго, Мексика) (Heller, Taylor, 1954) и упомянут (Kusachi, Henmi, Henmi, 1989) в Фука (Окаяма, Япония) почти без описания (с кальцитом и дженнитом). Гиллебрандит распространен шире. В Крестморе фошагит встречается в виде асбестовидного тонкоигольчатого параллельно-шестоватого агрегата и, как правило, находится в тесном срастании с гиллебрандитом. Фошагит в Велардене — примесь в гиллебрандите.

Йоко-Довыренский массив находится в ~60 км севернее г. Нижнеангарска, массив детально описан (Гурулев, 1983; Конников, 1986; Кислов, 1998). Ксенолиты карбонатных пород, преимущественно исходно доломитовых, размерами до десятков метров в поперечнике, превращены в периклазовые бруситовые мраморы. Контактово-метасоматические процессы в них описаны Н. Н. Перцевым и Л. И. Шабыниным (1979). Скарны образованы как в непосредственных контактах карбонатных пород с магматическими породами, так и в контактах с кварцитами, образовавшимися по кремневым стяжениям, и относятся к фации наименьших глубин и наиболее высоких температур (ларнит-мервинитовая фация Коржинского). Скарны вокруг кварцитов образовались по диффузионному механизму — биметасоматозу (в отличие от

инфильтрационных скарнов интрузивных контактов, которые мы здесь не рассматриваем). В зависимости от первоначального Са/Мд отношения и содержания в исходной карбонатной породе глинозема зональность диффузионных скарнов варырует. Зональность осложнена интенсивными процессами регрессивного изменения. Мощность всей скарновой колонки — от 2—3 до 20—30 см. Полная зональность (по главному минералу) представлена следующей последовательностью: кварц | волластонит | голубой или зеленый диопсид | розоватый фошагит | апомелилитовый монтичеллит-куспидиновый симплектит | полиминеральная белая фарфоровидная зона (реже желтоватая, бледно-коричневая, серовато-сиреневая) | апопериклазовый бруситовый мрамор. Изредка между диопсидом и фошагитом наблюдается «дополнительная» прослойка волластонита. В ядрах некоторых кристаллов куспидина встречается неизмененный акерманит (оптика). В фарфоровидной зоне встречаются замещения акерманита агрегатом волластонита (фошагита) и монтичеллита. Часто те или иные зоны (кроме фарфоровидной) отсутствуют или вырождаются в разрозненные зерна минерала. Вдоль контактов зон часто проявлены низкотемпературные гидротермальные изменения, особенно по контакту с мраморами. Контакты с вмещающими мраморами четкие, обогащены бруситом.

Кроме зоны фошагита описываемые кальциевые гидросиликаты слагают также значительную часть объема фарфоровидной зоны и в небольшом количестве встречаются в зоне волластонита.

Фошагитовая зона имеет мощность до 5 см и сложена агрегатами тонкоигольчатого фошагита. Фошагитовая зона возникла в результате замещения (иногда псевдоморфного) ранних минералов: преимущественно волластонита и диопсида. Агрегаты фошагита часто субнормальны к контактам зоны, реже хаотичны, иногда образуют слои. Характерны перистые, веерообразные агрегаты. Содержание Fe и Mn в фошагите совершенно незначительно (табл. 1), его бледно-розовый цвет, вероятно, имеет ту же природу, что и у некоторых образцов ксонотлита («дефектная» окраска). Иногда цвет зоны серый. Среди фошагита встречаются разрозненные зерна реликтового волластонита [$n_g = 1.617(2)$, $n_m = 1.628(2)$, $n_p = 1.629(2)$, D = 2.88(2) г/см³], монтичеллита и игольчатые кристаллы позднего диопсида практически «теоретического» состава. Встречен акцессорный апатит (табл. 2) с эмпирической формулой Ca₁₀[$P_{5.23}(CO_3^{2-})_{1.11}Si_{0.29}Al_{0.04}$](OH,(CO $_3^{2-})_2$ (или CO $_3^{2-} > OH$; CO $_3^{2-}$ рассчитано по балансу заряда).

Фарфоровидная зона. Фарфоровидные продукты изменения характерны для мервинита. Так, фарфоровидные прожилки в мервинитовом скарне из Иглика (Болгария) оказались представленными в основном смесью монтичеллита с деллаитом $Ca_6Si_3O_{11}(OH)_2$ (Перцев и др., 1975) и образовались, согласно экспериментальным данным, в интервале температур 730—690 °C.

В Йоко-Довыренском массиве фарфоровидная зона сложена другими парагенезисами. Здесь обнаруживаются описываемые кальциевые гидросиликаты, переменное количество монтичеллита двух генераций, брусит (его количество увеличивается по мере приближения к бруситовому мрамору) и небольшое количество кальцита. Местами встречаются зеленые пятна (до 5—10 см) везувианового симплектита (второй минерал симплектита полностью выщелочен; присутствует также брусит). Вблизи поверхности выветривания в порах и трещинках обнаруживается (ИК-спектроскопия) арагонит. В фарфоровидной зоне часто наблюдается «полосатость», обусловленная чередованием преобладания монтичеллита или гидросиликатов (замутненные, мелоподобные «полосы»). Характерна мелоподобная «полоса» (до 2 см) вдоль контакта с зоной фошагита с высоким (более 50—60 мас.%) содержанием фошагита и(или) пломбиерита. В целом фошагит тяготеет к обогащенной кремнеземом части фарфоровидной зоны (к контактам с зонами диопсида и волластонита). Интерстиции кристаллов фошагита часто заполнены антигоритом (рентгенография, зонд).

Фарфоровидная зона в Йоко-Довыренском массиве, по-видимому, образована по зоне существенно мервинитового состава. В ходе реакции с понижением температуры от 820 °С мервинит + кальцит = монтичеллит + спуррит образовались тонкозер-

Таблица 1

Химический состав (мас.%) кальциевых гидросиликатов из Йоко-Довыренского массива образцов ИД-207, ИД-77, ИД-208 и ИД-71

Chemical composition of calcium hydrosilicates from Ioko-Dovyrensky massif (wt %)

Компонент Component		Фошаги Foshagit	T e	Гиллебра Hillebrar	«Гидроме- лилит» «Hydrome- lilite»			
	Ca4Si3O9(OH)2	зона фошагита Foshagite zone dapфоровидная зона Porceline-like zone			Ca2SiO3(OH)2	фарфоровидная зона Porceline-like zone		
		ИД-207	ИД-77	ИД-208		ИД-71	ИД-71	
Na ₂ O	_	_	_	0.14*	_		0.19*	
K ₂ O		-	0.04*	0.19*	_		_	
MgO	_	_	0.11*	-			4.90	
CaO	53.08	51.30	51.98	53.60	58.96	57.81	37.07	
Al ₂ O ₃	-	_	_				15.67	
FeO	—	0.017**	—	0.16*	_	-	0.64	
MnO	_	0.003**	-		—		0.08*	
SiO ₂	42.66	40.59	42.24	42.67	31.58	30.72	36.75	
TiO ₂	—	—	-	-				
H ₂ O	4.26	5.97***	5.63	3.24	9.46	11.47	4.27	
Cl	—	—	-	—	—	—	0.11	
SO3			-	-	_		_	
Сумма	100.0	97.86	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	
Ca	4	4.06	3.96	4.04	2	2.02		
Si	3	3.00	3.00	3.00	1	1.00		
ОН	2	2.77***	2.7	1.8****	2	2.5		
H ₂ O	—	0.17***			-			

Примечание. Звездочкой отмечены недостоверные содержания. FeO и MnO в зоне фошагита (две звездочки) определены атомно-абсорбционным методом, аналитик И. В. Кислова. Содержание H₂O определено по дефициту суммы анализа или по данным дериватографии (три звездочки), в том числе без учета «недостоверных» катионов (четыре звездочки). Аналитики: обр. ИД-207 — А. В. Мохов (LINK ISIS), обр. ИД-208 — Л. А. Паутов (JSM-50), остальные образцы — А. Н. Нерасов (микроанализатор САМЕВАХ со спектрометром LINK AN-10000).

нистые монтичеллит-спурритовые симплектиты, обычно они составляют основу зоны. Спуррит почти нацело (сохранились лишь реликты) выщелочен и(или) замещен кальциевыми гидросиликатами. Агрегаты кальциевых гидросиликатов иногда похожи на двойники мервинита. Такие «двойники» расположены среди монтичеллит-спурритовых симплектитов и представляют собой «короны» тонкоигольчатых кальциевых гидросиликатов [тесно перемежающихся колоний кристаллов с отношением Ca/Si от ~2/1 до ~1/2 (филосиликаты)] вокруг трещиноватых зерен монтичеллита. Возможно, исходно это были кристаллы раннего монтичеллита, которые замещались по пересекающимся (часто перпендикулярно) системам параллельных трещин.

Кальциевые гидросиликаты сосредоточены в мервинитовой зоне скарна, поскольку мервинит очень чувствителен к понижению температуры флюида и легко изменяется под действием реакций гидратации и карбонатизации.

Монтичеллит — почти теоретического состава (табл. 2). Брусит [$n_0 = 1.563(2)$, $n_e = 1.580(2)$] содержит 0.29 мас.% FeO. Брусит заполняет полости выщелачивания предположительно кальцита или спуррита.

Таблица 2

	_				-		-	
Variation	1 2		3	4	5	6	7	
KOMIIOHEHI	ИД-77	ИД-71	ИД-108		ИД-208	ид-207	ИД-207	
Na ₂ O		0.23*	0.30	_	—	—	_	
K ₂ O		_		_	0.16	_	_	
MgO	25.73	25.56	25.94	-	17.01	17.85	_	
CaO	35.70	34.93	35.45	61.26	28.40	27.04	53.36	
Al ₂ O ₃		0.06			_	_	0.19	
FeO	0.17	0.71	0.07*		0.22			
MnO	-	0.05*	0.06*		—	—	—	
SiO ₂	38.34	38.44	38.06	33.17	54.42	54.49	1.67	
TiO ₂	—		_	_	_		_	
H ₂ O ⁺	—			0.61		-	-	
P ₂ O ₅		-	—		-		35.29	
SO ₃		_	-	_	0.09*		_	
Cl	_	-	_	_	_		_	
F	—		_	8.85			_	
F ₂ =O		_	-	3.72	_	—	-	
Сумма	99.94	99 98	100.11	100.17	100.30	99.39	90.51	

Химический состав (мас.%) минералов, ассоциирующих с фошагитом и гиллебрандитом в обр. ИД-77, ИД-71, ИД-108, ИД-208, ИД-207

Chemical composition of minerals associated with foshagite and hillebrandite (wt %)

Примечание. Звездочкой отмечены недостоверные содержания. 1—3 — монтичеллит: 1 — ранний с фошагитом, 2 — ранний с гиллебрандитом, 3 — вторичный (симплектит, с гиллебрандитом); 4 — куспидин (Перцев, Шабынин, 1979); 5, 6 — диопсид: 5 — из фарфоровидной зоны, 6 — из зоны фошагита. В анализах диопсида фарфоровидной зоны обычно Mg<0.5Si<Ca, что связано с микровключениями (3–5 мас.%) силкатов кальция и, возможно, кальцита; 7 — апатит из зоны фошагита.

Встречен «гидромелилит» (табл. 2) — недостаточно изученный минерал, известный также как хуанит и себолит. Наблюдалось небольшое (2—3 мм) жилообразное тело, в осевой зоне которого находятся зерна кальцита и агрегаты брусита. Является ли это образование псевдоморфозой по глиноземистому мелилиту, или «гидромелилит» здесь первичный — не ясно.

Гиллебрандит тяготеет к контактам с мраморами и приурочен к спуррит-монтичеллитовым симплектитам; отношение Ca/Si = 2/1 у гиллебрандита близко Ca/Si = 5/2 спуррита. Флюиды растворяли спуррит и осаждали гиллебрандит здесь же в образовавшихся порах монтичеллитового симплектита (повсеместны и незаполненные микропоры), по межзеренным границам и трещинкам. В небольшом количестве гиллебрандит образовался по фошагиту.

По данным дериватографии (аналитик П. М. Карташов, ИГЕМ РАН), зона спуррит-монтичеллитовых симплектитов (образец ИД-108) содержит (мас.%): ~42 % гиллебрандита и ~7 % брусита; зоны, обогащенные фошагитом, содержат (мас.%): 40—60 % фошагита, 3—5 % гиллебрандита, ~1—4 % брусита и ~3—10 % антигорита.

Вместе с монтичеллит-куспидиновыми симплектитами и монтичеллит-волластонитовыми агрегатами могут встречаться те же кальциевые гидросиликаты, что и в фарфоровидной зоне.

Зона волластонита сложена агрегатом его досковидных кристаллов или (реже) волокнистым параллельно-шестоватым агрегатом с переменным количеством светло-зеленого диопсида. Среди волокнистого волластонита (смесь политипов 2*M* и 1*T*) встречены фошагит и тоберморит, которые имеют здесь характер примеси и тяготеют к участкам, обогащенным диопсидом. На контакте волластонита и диопсида встречаются белые «пятна» фошагит-диопсид-тоберморитового состава.

Описание кальциевых гидросиликатов

Минералы были изучены методами порошковой рентгенографии (камеры РКГ-86, Гинье, дифрактограф) (табл. 3), ИК-спектроскопии и другими методами. Химический состав определен электронным зондом (табл. 1). В качестве эталонов сравнения использовались образцы фошагита и гиллебрандита из фондов Минералогического музея им. А. Е. Ферсмана РАН. При съемке в камере Гинье фошагит из Йоко-Довыренского массива и образцы сравнения были помещены на соседние дорожки пленки (табл. 3); полученные рентгенограммы имеют больше линий, чем литературные эталоны, ввиду более чувствительной методики и наличия «примеси» монтичеллита, брусита и т. п. Эталонный образец фошагита из Крестмора содержит примесь гиллебрандита, а образец гиллебрандита из Велардены — примесь фошагита (~13—16 мас.%).

Фошагит. Порошкограммы образцов фошагита из Йоко-Довырена и Крестмора близки (табл. 2).

По ИК-спектру видно (рис. 1), что карбонатные группы в фошагите отсутствуют (обычны малые примеси кальцита), водород находится в двух неидентичных гидроксильных группах. Имеется сорбированная вода. ИК-спектры образцов фошагита из Йоко-Довыренского массива имеют ряд отличий от фошагита из Крестмора и одновременно несколько отличаются между собой. Характерны отличия в дублете линий vSiO в области 1060—1083 см⁻¹ (изменяются значения волновых чисел и относи-



Рис. 1. ИК-спектры фошагита из Крестмора (а) и Йоко-Довыренского массива (б).

Fig. 1. IR spectra of foshagite from Crestmore (a) and Ioko-Dovyrensky massif (δ).

Таблица З

Рентгенограммы образцов кальциевых гидросиликатов из Йоко-Довыренского массива (ID) и эталонов сравнения

Фог I Fosl ИД Ги С	шагит ID hagite 1-77 інье иқ _а	Φ Cr οδ Μ	ошагит estmore, p. 88383 M РАН Гинье Сиқа	Гиллеб Velat обр. MM Ги Съ	брандит dena, 51745 РАН нье ¹ Кα	Гилле Hille ID Дифр Difra	ебрандит brandite ИД-108 актометр ctometer Сикα	Φου Cres JD 11	цагит tmore SPS -94	Гилле Vela (Hell lor,	брандит Itdenia er, Tay- 1956)	Монт 11	ичеллит - 353
	d. Å	Ι	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å	1	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å	1	<i>d</i> , Å
					,								
3	6.71	1	6.75	2 1	8.18 6.74	4	8.2	30 70	10.0 6.8	5	8.2		
				2	5 90	-				3	58		
				2	5.70	10	5 56				5.0	15	5 56
	1.00		4.0450	1	101	10	5.50	70	4.05				5.50
4	4.90	4	4.94	тразм	4.94	52	4 70B	/0	4.95	0	176	,	1 00
1	4.78			0	4.700	52	4./0~			9	4.70		4.00
													4.05
						4	4.44					1 25	4.10
4	4.18					28	4.19			_	1.00	35	4.19
		1	4.09	4.	4.053	5	4.08			5	4.06		
		4	3.895										
3	3.845					14	3.842					10	3.845
8	3.637					58	3.633					40	3.637
		1	3.625										
7	3.532	7	3.530	7	3.537	8	3.555	20	3.56	5	3.52	1	
3	3.507	4	3.511										
		8	3.454						1		1		1
4	3.426								ł			1	
				8	3.388								
9	3.361	8	3.360			16	3.363	70	3.37	9	3.33		
7	3.309	4	3.304										
8	3.259	6	3.253	1	3.252			50	3.25		1		
2	3.214	1	3.208	1		{	[1				1
7	3.188	5	3.178			34	3.187					15	3.188
5	3.151					8	3.159						
		4	3.092			7	3.043				;		
4	3.027C	2	3.034 ^{C,Sc}	10	3.036 ^C	14	3.028 ^C			8	3.02		
		_		10	3.013								
1000	2 946	10	2 944	· 9	2.948								
10011	2.910	10	2			100	2.935			•		35	2.935
				1011	2 9 1 9					10	2.92		
0	2 880	Δ	2 885	тош	2.717			100	2 92				
o	2.009	-7	2.002			14	2 836						
				0	2 8 26		2.050			8	2.82		
	2 700	10	2 700	,	2.020	20	2 784	30	2 79	2	2.02		1
9	2.177	10	2.750	0	2 770	20	4.707	50	2.77	8	2 76		İ
2	2 752			7	2.170					5	0 ، . ب		
2	2.755	10	2 7 20			5	2 7 7 2						
		10	2.127	2	2 708	6	2 698Sp			3	2 70		
ſ	1		I Í	4	2.700	0	2.070 .	1	r I	5	2.10		1

X-ray powder patterns of calcium hydrosilicates from Ioko-Dovyrensky massif (ID) and the comparison standard specimens

78

Таблица 3 (продолжение)

Curka I d, Å	Фол Fos ИЛ Ги	шагит ID hagite Ц-77 інье	Фош Crest обр. ММ Ги	агит more, 88383 РАН нье	Гиллеб Velar обр. MM Ги	брандит dena, 51745 РАН нье	Гилле Hillet ID k Дифра Difrac	брандит orandite IД-108 Iктометр ctometer	Φοιι Crest JD 11	іагит more SPS -94	Гиллеб Vetar (Helle lor, 1	рандит denia r, Tay- 1956)	Монти 11-	челлит 353
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		u _{Kα}				¹ Kα	C	uKα						
$ \begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	1	<i>d</i> , A	1	<i>d</i> , A	1	<i>d</i> , A		<i>d</i> , A	1	<i>d</i> , A		<i>d</i> , A	Ι	<i>d</i> , Å
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$			2	2.678	6	2.682			10	2.68	18			
9 2.584 - - 56 2.589 - - 40 2.586 8 2.541 - - 23 2.546 - - 20 2.536 6 2.483 5 2.474 - - 3 2.475 50 2.48 6 2.45 - - 25 6 2.403 - - - 37 2.398 - - 25 25 1 2.461 - - - 25 10 2.463 - - - 7 2.368 - - - - 5 2.461 - - - - 7 2.368 7 2.355 1 2.347 - - - 70 2.30 - - 7 2.355 1 2.349 - - - 7 2.355 1 2.349 10 2.257 - 7 2.26 - - 7 2.26 - - 7 2.26 - - <td< td=""><td>10</td><td>2.663</td><td>9</td><td>2.641</td><td>7</td><td>2.634</td><td>80</td><td>2.667</td><td></td><td></td><td>5</td><td>2.63</td><td>100</td><td>2.666</td></td<>	10	2.663	9	2.641	7	2.634	80	2.667			5	2.63	100	2.666
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	9	2.584					56	2.589					40	2.586
$ \begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	8	2.541					23	2.546				l	20	2.543
			3	2.536							-	:		
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	6	2.483	5	2.474			3	2.475	50	2.48				
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	4	2.453	4	2.452	3	2.463					6	2.45		
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	5	2.433	4	2.432										
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	6	2.403					37	2.398					25ш	2.401
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	7	2.396												
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	1	2.381	0.5	2.377	7	2.385								
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	4	2.365 ^B			6	2.369	17	2.368 ^B			8.	2.37		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	5	2.352	1	2.349									7	2.355
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2	2.337							10	2.33				
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	10	2.310	10	2.308					70	2.30	3			1
$ \begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	2	2.280	_				_							1
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$			5	2.268	8	2.264	8	2.273			7	2.26		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	0.5	2.247	2	2.240			16	2.249	r0	2.25				
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2	2.223			9	2.240					7	2.23	_	1
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	4	2.205	10				8	2.209				-	5	2.209
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	<i>y</i>	2.101	10	2.159	i k	2.154	2	2.161	70	2.16				ţ.
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	1	2.135		~		0.100			-					
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	9	2.111	6	2.111	3	2.106		2 000	20	2.12		2.10		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2	2.089	2	2.070			4	2.089	20	2.09	i.			
$ \begin{bmatrix} 9 & 2.052 \\ 8 & 2.043 \\ 5 & 2.047 \\ 2 & 2.037 \\ 1 & 2.007 \\ 1 & 2.007 \\ 1 & 1.994 \\ 2 & 2.037 \\ 1 & 1.994 \\ 2 & 2.037 \\ 1 & 1.994 \\ 3 & 1.971 \\ 2 & 1.987 \\ 3 & 1.971 \\ 2 & 1.975 \\ 5 & 1.913 \\ 3 & 1.911 \\ 3 & 1.911 \\ 3 & 1.911 \\ 3 & 1.911 \\ 3 & 1.892 \\ 4 & 1.897 \\ 1 & 1.875 \\ 8 & 1.869 \\ 14 & 1.879 \\ 5 & 1.864 \\ 7 & 1.864 \\ 7 & 1.866 \\ 7 & 1.86 \\ 7 & 1.87 \\ 1 & 1.849 \\ 10 & 1.847 \\ 7 & 1.854 \\ 5 & 1.864 \\ 7 & 1.864 \\ 7 & 1.84 \\ 6 & 1.85 \\ 1 & 1.829 \\ 1 &$	3	2.076	3	2.0/0	0	2061	9	2.071	- 30	2.07	_	200		
$ \begin{bmatrix} 9 & 2.032 \\ 8 & 2.043 \\ 8 & 2.043 \\ 5 & 2.047 \\ 2 & 2.037 \\ 1 & 2 & 2.037 \\ 1 & 2.007 \\ 2 & 2.007 \\ 1 & 1.994 \\ 2 & 1.987 \\ 3 & 1.971 \\ 2 & 1.975 \\ 1 & 1.994 \\ 2 & 1.975 \\ 1 & 1.994 \\ 1 & 1.994 \\ 1 & 1.994 \\ 1 & 1.971 \\ 1 & 1.971 \\ 2 & 1.975 \\ 1 & 1.954 \\ 1 & 1.951 \\ 1 & 1.971 \\ 2 & 1.975 \\ 1 & 1.954 \\ 1 & 1.951 \\ 1 & 1.971 \\ 2 & 1.975 \\ 1 & 1.954 \\ 1 & 1.952 \\ 1 & 5 & 1.927 \\ 1 & 1.875 \\ 1 & 1.875 \\ 1 & 1.875 \\ 1 & 1.875 \\ 1 & 1.875 \\ 1 & 1.849 \\ 10 & 1.847 \\ 7 & 1.854 \\ 5 & 1.864 \\ 70 & 1.84 \\ 5 & 1.82 \\ 1 & 5 \\ 1 & 1.830 \\ 10 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1 & 1.829 \\ 1 & 1 & 1 & 1 & 1 \\ 1 & 1 & 1 & 1 & 1$	ſŋ	2 052			0	2.001					/	2.06		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	19	2.032	5	2017					·					
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	(o	2.045	3	2.047		0.007								
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	h	2.017			2	2.037								
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2	2.017	1	2 007		2.007					-			
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$			1	2.007	2	2.007			10	1.00				
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	n	1 097			1	1.994			10	1.99				
3 1.971 2 1.973 - 11 1.971 - 7 1.96 2 1.954 6 1.952 - - - 1 1.937 10 1.93 6 1.93 0.5 1.932 - 5 1.927 8 1.937 10 1.93 6 1.93 5 1.913 3 1.911 3 1.908 9 1.918 - - 1 1.93 6 1.93 5 1.913 3 1.911 3 1.908 9 1.918 - - - 1 1.916 3 1.892 4 1.897 - - - - - 1 1.916 3 1.892 4 1.897 - - - 1.866 7 1.87 1 1.849 10 1.847 7 1.854 5 1.864 70 1.84 6 1.85 10 1.830 10 1.829 - - 5 <td>2</td> <td>1.907</td> <td>2</td> <td>1 075</td> <td></td> <td></td> <td>11</td> <td>1.071</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td>	2	1.907	2	1 075			11	1.071						
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	5	1.7/1	2	1.975	0	1 061	11	1.9/1			7	1.06		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2	1 954	6	1 052	0	1.901					1	1.90		
5 1.913 3 1.911 3 1.908 9 1.918 1 1.93 0 1.93 3 1.892 4 1.897 1 1.879 5 1.86 7 1.87 1 1.849 10 1.847 7 1.854 5 1.864 70 1.84 6 1.85 10 1.830 10 1.829 1 1.854 5 1.864 70 1.84 6 1.85	0.5	1 932	5	1.752	5	1 927	8	1 937	10	1 02	6	1 02		
3 1.892 4 1.897 1 1.916 1.916 1.916 3 1.892 4 1.897 1 1.879 5 1.86 7 1.87 1 1.849 10 1.847 7 1.854 5 1.864 70 1.84 6 1.85 10 1.830 10 1.829 1 5 1.864 5 1.82	5	1.952	3	1 911	3	1.927	0 0	1.957	10	1.73	U	1.93	15	1 016
1 1.872 1 1.875 8 1.869 14 1.879 5 1.86 7 1.87 1 1.849 10 1.847 7 1.854 5 1.864 70 1.84 6 1.85 10 1.830 10 1.829 5 1.864 5 1.82 5 1.82	3	1.913	4	1 897	5	1.900	,	1.710					шст	1.910
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	5	*.5/4	1	1.875	8	1 869	14	1 879	5	1.86	7	1.87		
10 1.830 10 1.829	1	1.849	10	1.847	7	1.854	5	1.864	70	1.80	6	1.07		
	10	1.830	10	1.829			-		5	1.82	Ĭ	1.05		

Таблица 3 (продолжение)

Фошагит Фошагит ID Crestmore, Foshagite обр. 88383 ИД-77 ММ РАН Гинье Гинье Сика Сика		іагит more, 88383 РАН нье ^I Kα	Гиллебрандит Velardena, обр. 51745 MM PAH Гинье Си _{Ка}		Гиллебрандит Hillebrandite ID ИД-108 Дифрактометр Difractometer CuKa		Фошагит Crestmore JDSPS 11-94		Гиллебрандит Velardenia (Heller, Tay- lor, 1956)		Монтичеллит 11-353		
Ι	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å	1	<i>d</i> , Å	1	<i>d</i> , Å	1	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å	Ι	<i>d</i> , Å
10	1.816	3	1.813	10ш	1.815	51	1.817			8	1.81	30	1.818
3	1.792 ^B	5	1.005			5	1.796 ^B						
4	1.775	Зраз	1.786			7	1.778	50	1 77			10	1.777
5	1.766 1.750	4ш	1.763	1 7	1.768 1.750	7	1.759	50	1.,,	6	1.75	7	1.751
{10	1.743	9	1.741			9	1.752	90ш	1.74				
l	1.737	8	1.738	4	1.732								
9	1.720	9	1.726			16	1.723			5	1.72	15	1.721
3	1.714	3	1.714	7	1.717	6	1.705						
Еще 4 до	0 линий 1.167	Ещ лини 1.1	е 31 ій до 82	Ещ лини 1.1	е 30 1й до 70	Еще до	5 линий 1.574						

Примечание. В обр. 88383 методом ИКС обнаружена незначительная примесь скоутита и водного оксалата. Возможен вклад: В — брусита, С — кальцита, Sp — спуррита, Sc — скоутита. ММ РАН — Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана РАН.

тельная интенсивность линий). ИК-спектры фошагита из Крестмора лучше разрешены — более совершенная структура минерала. В образцах из Йоко-Довырена наблюдаются небольшие (до 10—20 см⁻¹) изменения значений волновых чисел линий δОН⁻. По всей видимости, фошагит имеет несколько структурных модификаций; их изучение представляет самостоятельную задачу.

В составе фошагита из Йоко-Довыренского массива (табл. 1) отношение Ca/Si = =4/3 соответствует отношению Ca/Si в известной формуле Ca₄Si₃O₉(OH)₂.

Дериватография (20 град/мин) показала (рис. 2), что группы ОН в фошагите из Йоко-Довыренского массива (образец ИД-207) удаляются в один этап (500—840 °С). Потеря веса выше 500 °C (5.62 мас.%) в пересчете составляет 2.77 группы ОН на известную формулу. В образце NMNH93416ТҮРЕ фошагита из Крестмора, содержащем 15 мас.% гиллебрандита, наблюдается 3 четко выраженных этапа потерь (рис. 2). Расчет показал, что потеря веса в интервале 500-840 °С в пересчете на фошагит --4.27 мас.% (стехиометрия минерала). Потеря массы в интервале 350-500 °С связана с дегидратацией гиллебрандита и составляет в пересчете 9.46 мас.% от его количества (стехиометрия минерала). На наиболее низкотемпературном этапе (~110—350 °C) потеря веса существенно больше, чем потеря веса гиллебрандитом на своем «характеристическом» пике (рис. 2). Ни дифрактография, ни ИК-спектроскопия других минералов в образце не выявили. Поэтому потеря массы несомненно связана с фошагитом, она составляет 1.3 молекулы Н,О в пересчете на его формулу. Практически полное отсутствие потерь ниже 100 °С и узкий характер пика ДТГ с максимумом 130 °С указывают на то, что имеет место энергетический порог отрыва сорбированных молекул H₂O, транспорт паров без заметных диффузионных затруднений, а молекулы воды имеют, по всей видимости, в основном 3-4 водородные связи («удерживаются» ими) (Задов и др., 2001). Такое количество молекул воды с 3-4 водородными связями не может сосредоточиться только на поверхности измельченных кристалдов. По всей видимости, структура изучаемого минерала имеет цеолитопо-



Рис. 2. Дериватограммы (20 град/мин) фошагита и гиллебрандита.

Фошагит: Йоко-Довыренский массив (a), Крестмор (примесь гиллебрандита) (б). Гиллебрандит: Велардена (примесь фошагита) (в), Йоко-Довыренский массив (фарфоровидная зона с монтичеллитом и бруситом) (г). Аналитик П. М. Карташов (ИГЕМ РАН).

Fig. 2. Derivatograms (20 grad/min) of foshagite and hillebrandite.

добные каналы. Суммы молекул воды и гидроксильных групп в фошагите из Крестмора (3.3) и Йоко-Довыренского массива (2.94) близки. В фошагите из Йоко-Довыренского массива цеолитоподобные каналы «перекрыты», возможно, размещающимися в них «дополнительными» гидроксильными группами.

В фарфоровидной зоне обр. ИД-К фошагит частично представлен досковидными кристаллами размером ~30—40 мкм в поперечнике (рис. 3). Символы их форм определены измерением на столике микроскопа углов между ребрами кристалла; расхождение замеренных и расчетных углов для огранения кристалла не более 1—2°.





Fig. 3. Idealized crystal of foshagite from Ioko-Dovyrensky massif and its optical orientation.

Данные по оптике фошагита в литературе крайне противоречивы из-за того, что фошагит и гиллебрандит между собой долго путали (схожие порошкограммы, постоянные срастания друг с другом); наиболее полная сводка приведена в работе Л. Хеллера и Х. Тейлора (Heller, Taylor, 1956). Оптические свойства фошагита из Йоко-Довырена и Крестмора близки: оптически отрицательный ($2V_{\rm изм} > 45^{\circ}$), N_m по удлинению кристаллов. Погасание прямое. Показатели преломления и плотность приведены в табл. 4, плотность определена методом уравновешивания агрегатов кристаллов в тяжелых жидкостях. Оптическая ориентировка кристаллов из Йоко-Довыренского массива показана на рис. 3. Спайность в них отсутствует.

Гиллебрандит из Йоко-Довыренского массива не отличается от гиллебрандита из других проявлений (табл. 1, 3; рис. 2). Его состав отвечает формуле Ca₂SiO₃(OH)₂ (небольшое превышение по авализу содержания групп OH может быть связано с методом их определения по дефициту в сумме анализа). У гиллебрандита разных месторождений [Аримао-Норте (Сьен-Фуэгос, Куба), Велардена (Мексика)] отношение Ca/Si строго равно 2/1 (неопубликованные данные А. Е. Задова и <u>М. А. Лицарева</u>).

Таблица 4

Remember marces and density of roomagice										
Месторождение Осситтепсе	Образец	n _p	n _m	ng	<i>D</i> , г/см ³					
Крестмор	по: Heller, Taylor, 1956	1.597	1.603	1.605	2.73(1)					
Crestmore	NMNH 93416 TYPE	1.595(2)	1.600(2)	1.603(3)						
erestinoie	88383 MM PAH		1.600(2)	1.604(2)	2.74(1)					
	88364 MM PAH				2.74(1)					
Йоко-Довыренский массив	Зона розового фошагита The zone of pink foshagite (ИД-207)	1.597(2)	1.602(2)	1.604(2)	2.77(2)					
loko-Dovyren	Фарфоровидная зона The porceline-like zone (ИД-К)	1.592(3)	1.600(3)	1.605(2)						

Показатели преломления и плотность фошагита Refraction indices and density of foshagite

Примечание. Обр. NMNH 93416 ТҮРЕ — «типовой риверсайдит» из Смитсоновского музея (США) (Задов и др., 2001). ММ РАН — Минералогический музей им. А. Е. Ферсмана РАН.

Минералы с тоберморитоподобной структурой

Обнаруженные в диффузионных скарнах низкотемпературные кальциевые гидросиликаты оказались представленными минералами с тоберморитоподобной структурой. Наиболее ими обогащены участки по границам скарновых зон. Обнаружено замещение этими минералами зерен кальцита.

Преобладает пломбиерит Ca₅Si₆(O,OH)₁₇ × nH₂O с более низкой температурой образования, чем тоберморит. Состав фарфоровидной зоны, богатой пломбиеритом (обр. ИД-К) (мас.%): ~30-40 пломбиерита, ~40-60 фошагита, ~10-20 монтичеллита. Пломбиерит из Йоко-Довыренского массива характеризуется следующими линиями дифрактограммы (Cu_{K_a}), не наложившимися на линии других минералов, d, Å (I): 14.0(100), 3.26(82), 3.075(21), 3.002(9), 2.806(62), 2.627(10), 2.207(4), 2.093(9), 1.835(14). Тоберморит Ca₅(Si,Al)₆(O,OH)₁₇ × nH₂O обнаруживается рентгенографически в малом количестве вместе с фошагитом и пломбиеритом.

Условия образования фошагита и гиллебрандита

Фошагит — более высокотемпературный минерал, чем гиллебрандит, и образовался раньше него. При 1 кбар давления воды он стабилен ниже 630 и выше 300 °С, а между 350 и 300 °С он может сосуществовать с гиллебрандитом (данные Н. F. W. Taylor, 1960 г.; по: Минералы, 1974). Условия флюидного давления в мервинитовой фации глубинности оцениваются ~0.5 кбар, так что поля стабильности этих минералов должны сместиться на ~20—30 °С в более низкотемпературную область (Перцев и др., 1975). Температурный интервал образования первоначальных скарнов на Йоко-Довырене оценен в 820—855 °С по парагенезисам мервинит + периклаз и диопсид + монтичеллит. Регрессивный парагенезис монтичеллит + спуррит возможен ниже 820 °С. По мере остывания флюидов происходят более низкотемпературные преобразования: акерманит → волластонит + монтичеллит (<710 °С), появление фошагита <600 °С, замещение периклаза бруситом <450 °С, замещение кальциевых силикатов гиллебрандитом <330 °С.

Образцы фошагита и гиллебрандита из Йоко-Довыренского массива переданы в Минералогический музей РАН.

Авторы благодарят Э. Г. Конникова и Е. В. Кислова, сделавших ряд важных замечаний по работе, а также Н. И. Органову, Л. А. Левицкую, И. В. Пекова, П. М. Карташова, А. В. Мохова, Л. А. Паутова и И. Н. Кислову, оказавших большую помощь в проведении исследований минералов.

Список литературы

Минералы. Диаграммы фазовых равновесий. Вып. 1 // Под ред. Ф. В. Чухрова. М.: Наука, 1974. 512 с. Гурулев С. А. Условия образования мафических расслоенных интрузий. М.: Наука, 1983.

Задов А. Е., Чуканов Н. В., Органова Н. И., Кузъмина О. В., Белаковский Д. И., Лицарев М. А., Нечай В. Г., Соколовский Ф. С. Гидратация, дегидратация, термические превращения минералов семейства тоберморита // ЗВМО. 2001. № 2. С. 26—40.

Кислов Е. В. Йоко-Довыренский расслоенный массив. Улан-Удэ: Изд. Бурятского научного центра, **1998.** Конников Э. Г. Дифференцированные гипербазит-базитовые комплексы докембрия Забайкалья. Новосибирск: Наука, **1986.** 217 с.

Перцев Н. Н., Жуковская Т. Н., Булатов В. К. Исследование стабильности мервинита и продуктов его низкотемпературного разложения. Метасоматиты и оруденение. М.: Наука, **1975.** С. 106—122.

Перцев Н. Н., Шабынин Л. И. Скарновые, карбонатные и бруситовые ксенолиты Йоко-Довыренского массива. Контактовые процессы и оруднение в габбро-перидотитовых интрузиях. М.: Наука, 1979. С. 85—96.

Heller L., Taylor H. F. W. Crystallographic Data for the Calcium Silicates. London, 1956. 80 p.

Kusachi I., Henmi Ch., Henmi K. Afwillite and jennite from Fuka, Okayama Prefecture, Japan // Miner, J. 1989. Vol. 14. N 7. P. 279-292.

Поступила в редакцию 14 октября 2002 г.