Ч. CXXI

### 1992

№ 1

# НОВЫЕ МИНЕРАЛЫ

УДК 549.6:546.33 + 546.711 © 1992 г.

#### В. В. КАЛИНИН, д. чл. И. М. МАРСИЙ, д. чл. Ю. П. ДИКОВ, д. чл. Н. В. ТРОНЕВА, Н. В. ТРУБКИН

## НАМАНСИЛИТ NaMn<sup>3+</sup>Si<sub>2</sub>O<sub>6</sub> — НОВЫЙ СИЛИКАТ <sup>1</sup>

Новый минерал — структурный аналог эгирина — обнаружен В. В. Калининым в 1981 г. в браунитовых рудах Ирнимийского месторождения, Дальний Восток (Калинин и др., 1985). По соседству с браунитовыми рудами на участке Джаводи наблюдаются выходы позднемезозойских даек основных пород небольшой мощности. Минерал назван намансилитом (namansilite) по химическому составу (силикат натрия и марганца).

Намансилит установлен на участках Джаводи и Заоблачном, встречается исключительно в прожилках мощностью до 3 мм. Содержащие его прожилки либо мономинеральные, либо содержат намансилит в виде спорадически рассеянных зерен или мелких скоплений среди щелочноземельных минералов. Зерна намансилита изометрической или слабоудлиненной (3 : 1) формы, изредка — агрегаты сильно удлиненных призматических кристаллов. Размеры зерен и кристаллов обычно составляют десятые доли миллиметра (до 0.6 мкм). Цвет нового минерала темно-красный до оранжево-красного, блеск стеклянный, на плоскостях спайности перламутровый. Хрупкий. Твердость микровдавливания (ПМТ-3, нагрузка 100 г) 794—1023 кгс/мм<sup>2</sup>, 6—7 по шкале Мооса. Отпечатки на полированной поверхности зерен намансилита при микровдавливании обычно квадратные, сопровождаются образованием цветной иризации и микротрещинок, параллельных или субпараллельных спайности. Плотность нового минерала, измеренная микропикнометрическим методом, 3.60 г/см<sup>3</sup>. В HCl не растворяется.

Под микроскопом в проходящем свете намансилит проявляет сильный плеохроизм от кроваво-красного по Ng до малиново-красного по Nm и лимонно-желтого по Np. В зернах, отвечающих разрезам, перпендикулярным острой биссектрисе, наблюдается совершенная спайность {110}, (110) : (110) ~87° (рис. 1.). Зерна, ориентированные параллельно (010) и плоскости оптических осей, имеют спайность в одном направлении (рис. 2). В отдельных зернах отмечаются полисинтетические и реже простые двойники по {100}. Удлинение положительное, погасание в зернах-разрезах, параллельных (010), косое, Nm = b,  $cNp = 20^{\circ}$ . Минерал оптически двуосный, отрицательный, 2V = $=15-20^{\circ}$ , высокодвупреломляющий. Np=1.746 (4), а Ng превышает 1.800 и не может быть измерен в обычных иммерсионных жидкостях. В связи с этим А. Н. Степанов (Ин-т высоких давлений АН СССР) провел измерения раз-

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Рассмотрено и рекомендовано к опубликованию Комиссией по новым минералам и названиям минералов Всесоюзного минералогического общества 1 октября 1987 г. Утверждено Комиссией по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической ассоциации 6 июня 1989 г.



 Рис. 1. Агрегат зерен намансилита с совершенной спайностью в одном и двух направлениях. Fig. 1. Grains agregate of namansilite with amphibole (gray) and braunite (black).
Волокнистые лучистые агрегаты (серое) — амфибол. Черное — браунит. Прозрачный шлиф, увел. 200, без анализатора.

ности фаз при  $\lambda = 0.65$  для нового минерала в прозрачно-полированном шлифе на оригинальной установке, созданной на основе СДЛ-2 с приставкой, состоящей из поляризатора, анализатора и держателя образца, позволяющей делать поворот образца с определенным шагом по опубликованной методике (Константинова и др., 1990). А. Ф. Константинова (Ин-т кристаллографии АН СССР)



Рис. 2. Агрегаты зерен намансилита (темно-серое) в ассоциации с пектолитом (светло-серое). Fig. 2. Grains agregate of namansilite (dark-gray) with pectolite (light-gray). Прозрачный шлиф, увел. 200, без анализатора.

вычислила его двупреломление Ng - Np = 0.091. Имея значения Np и Ng - Np, нетрудно рассчитать Ng = 1.746(4) + 0.091 = 1.837 и Nm = 1.769.

Намансилит на участке Джаводи находится в тесной ассоциации с браунитом, тайканитом, новым Na-Ba-Mn-силикатом, пектолитом, с одной или двумя разновидностями марганцевых амфиболов,<sup>2</sup> марганецсодержащим ортоклазом, Mn-флогопитом и другими минералами. На другом участке этот минерал более редок и ассоциирует с амфиболами, браунитом, редко с тайканитом.

Результаты рентгеноспектрального микроанализа свидетельствуют об однородности изученных зерен намансилита по химическому составу. Пересчет результатов анализа (табл. 1) на 2 атома Si приводит к эмпирической формуле [Na<sub>1.01</sub> (K, Sr, Ba)<sub>0.01</sub>]<sub>1.02</sub> [Mn<sup>3</sup><sub>0.53</sub>Fe<sup>3</sup><sub>0.55</sub> Mg<sub>0.02</sub> (Ti, Al)<sub>0.01</sub>]<sub>1.01</sub>Si<sub>2.00</sub>O<sub>6</sub>, что отвечает идеализированной формуле NaMn<sup>3+</sup>Si<sub>2</sub>O<sub>6</sub>.

Для установления валентности марганца Ю. П. Диковым было проведено исследование намансилита методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии на спектрометре ЭС-2401. Возбуждение фотоэлектронов осуществлялось с помощью  $K_{a_{1,2}}$ -излучения марганца, ускоряющее напряжение 50—0 эВ, вакуум в рабочей камере 10<sup>—9</sup> тора, калибровка линий производилась по линии 1s электронов углерода, для которых принять значение энергии связи 285.0 эВ. Были изучены линии основных электронов: для кислорода и натрия (1s и 2s), для кремния (2s и 2p) и для марганца (2p, 3s и 3p) (табл. 2).

Полученные данные по O, Si и Na характерны для цепочечных силикатов и не несут никаких признаков аномалий в зарядовых и координационных параметрах этих атомов.

Значения энергии связи 2p 3/2 электронов марганца (643.6 эВ) близки к эталонным для  $Mn^{+3}$  в силикатных структурах, а величина мультиплетного расщепления 3s уровня марганца 5.6 эВ, которая линейно связана с зарядовым состоянием этого атома, однозначно свидетельствует о единственной степени его окисления.

Первая порошкограмма намансилита, полученная в камере РКД и проиндицированная в моноклинной ячейке пр. гр. C2/c была приведена в нашей заявке

	1	1	a (	5.	T I	И	Ц	а	ł
--	---	---	-----	----	-----	---	---	---	---

Компо-	Образец									
нент	1	2	3	3	4	5	Среднее			
SiO <sub>2</sub>	53.37	53.22	53 78	51.93	51.96	51 55	52.64			
$Al_2 \tilde{O}_3$	0.25	0.21	0.22	0.20	0.11	0.19	0.20			
Ti <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Fe-O-	0.22	0.18	0.18	He onp.	Не опр.	Не опр.	0.19			
$Mn_2O_3$	30.80	30.27	31.06	2.35	0.33 35.35	0.30 34.75	1.65			
MgO	0.30	0.36	0.31	0.42	0.25	0.28	0.32			
CaO Na <sub>2</sub> O	0.06	0.07	0.10	0.07	0.06	0.08	0.07			
K <sub>2</sub> O	0.04	0.05	0.02	0.08	0.02	0.10	0.05			
SrO BaO	Не опр.	Не опр.	Не опр.	0.50	0.54	0.22	0.42			
Gau	» »	» »	» »	0.08	0.01	Не опр.	0.05			
Сумма	100.66	100.64	101.06	100.65	102.57	102.22	101.16			

#### Химический состав (мас.%) намансилита Chemical content of namansilite (мас.%)

Примечание. Анализы выполнены в прозрачно-полированных шлифах на микрозонде MS-46 Сатека. Аналитические линии  $K_{\alpha}$  и  $L_{\alpha}$  (для Ba). Эталоны: химически проанализированные этирин, нефелин, оливин, пикроильменит, карбонаты Mn, Ba, Sr; 20 кB, 40—50 нА, время набора импульсов 10—30 с. В каждом образце исследовалось по шесть зерен минерала разной ориентации. Методика обработки результатов измерений опубликована ранее (Боронихин, Цепин, 1980).

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> На месторождении выявлено четыре минерала из семейства амфиболов.

Таблица 2

Значение энергий связи основных электронов в намансилите Energy of tie for electrons of namansilite

Эле-	Уровень							
мент	15	2 <i>s</i>	2p	35				
0	542.9	24.4		I				
Si		154.0	103.0					
Mn Na	1073.0	63.8	643.6 —	84.1, 89.7				

(check list) *N* 89-026. Позднее, при подготовке статьи к печати, параметры элементарной ячейки были уточнены методом МНК по рефлексам в области углов 19—43°  $\Theta_{\rm Fe}$  порошкограммы снятой в камере РКУ (114.6 мм на Fe-излучении с Si-эталоном). В результате были зафиксированы аналитические линии нового минерала: 6.33(5), 2.927(10), 2.886(8), 2.584(9) (табл. 3), получены значения его параметров элементарной ячейки: *a* = 9.513(4), *b* = 8.615(3), *c* = 5.356(7), *β* = 105.12°, *V* = 423.75 Å<sup>3</sup>. Эти данные оказались близкими соответствующим величинам параметров неназ-

ванного Na-Mn-клинопироксена сходного состава из Val di Vara (Италия), полученным (Basso e. a., 1989) при уточнении его кристаллической структуры:  $a = 9.500(1), b = 8.610(1), c = 5.353(1), \beta = 105.06.$ 

Электронно-микроскопическое изучение намансилита проведено на просвечивающем электронном микроскопе JEM-100С. Качественный химический со-

Т	а	б	Л	И	Ц	а	3
---	---	---	---	---	---	---	---

Результаты	расчета дибаеграммы намансилита
Results of	X-ray powder diffraction study of
	namansilite

	1				
/	hkl	d <sub>изм</sub>	d pacy	Ι	d <sub>изм</sub>
		1		2	
o	110	6.000			
0	110	6.330	6.278	60	6.30
8 7	020	4.306	4.305	43	4.31
1	111	3.718	3.682	11	3.68
9	221	2.927	2.924	100	2.923
8	310	2.886	2.882	89	2.885
5	311	2.837	2.829	5	2.832
9	002	2.584	2.585	32	2.585
9	131	2.501	2.502	35	2.498
7	112	2.268	2.253	1	2.253
Оч. сл.		2.22			
7	33T	2.081	2.072	18	2.072
5	421	2.044	2.051	8	2.052
7	041	1.994	1.987	14	1.987
3	$24\overline{1}$	1.896	1.894	8	1 894
Оч. сл.		1.849		_	
» »		1.757		_	
3	312	1.731	1.726	8	1 727
6	150	1.694	1.692	16	1 694
2		1.680	-		
2	$22\bar{3}$	1.658	1.638		_
7	53Ī	1.580	1.579	8	1.580
5	440	1.570	1.570	Ř	1.570
6	402	1.530	1.530	15	1.570
6	133	1.514	1.512	7	1.513
1	350	1.486	1.500	. 8	1.010
3		1.468	1.000		1.457
6	060	1.437	1 435	11	1 435
3		1.409	1.100		1.400
7	531	1.399	1.399	8	1.400

Примечание. 1 — Ирнимийское месторождение, 2 — данные расчета дифрактограммы из месторождения Val di Vara (Италия).



Рис. 3. Изображение (a) и картины микродифракции  $(\delta - e)$ , отображающие плоские сечения обратной решетки (110) \*, (112) \* и (112) \*. Fig. 3. Microdiffraction pictures.

став микрочастиц контролировался с помощью рентгеновского энергодисперсного спектрометра КЕВЕКС-5100. В суспензионных препаратах намансилит был представлен удлиненными пластинчатыми частицами (рис. 3, a). При наклонах препарата вокруг горизонтальной оси гониометра пластинки давали низкосимметричные микродифракционные картины, которые хорошо индицировались в моноклинной элементарной ячейке, как для эгирина (рис. 3,  $\delta$ —e), что свидетельствует об изоструктурности нового минерала и эгирина.

С целью уточнения химического состава намансилита был осуществлен его количественный расчет на основе энергодисперсионных спектров с локальностью порядка 0.1 мкм по программе ВОСТОК (Мохов, 1986) (мас. %):<sup>3</sup> Na<sub>2</sub>O 14.37 ± 1.28, SiO<sub>2</sub> 52.37 ± 1.30, Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 31.06 ± 2.46, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2.20 ± 0.98 %.

Намансилит, как ранее описанные тайканит (Калинин и др., 1985) и Na-Ba-Mn-силикат, а также другие ассоциирующие с ним минералы, был образован на последней стадии развития Джагдинской эвгеосинклинали. Появление этих минералов обязано щелочным гидротермальным растворам, возникшим при дифференциации базальтоидной магмы в позднем мезозое. Эталонный образец намансилита передан в минералогический музей имени А. Е. Ферсмана (г. Москва).

#### Список литературы

Боронихин В. А., Цепин А. И. Программа универсальная для расчета поправок и статистической обработки результатов текущих измерений при количественном рентгеноспектральном микроанализе «ПУМА» // Аппаратура и методы рентгеноспектрального анализа. Л.: Сб. СКБРА, 1980. Вып. 28. С. 204—207.

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup> В условиях нормирования к 100 % кислород определяется из стехиометрии оксидов, причем для Мп и Fe принята валентность 3; Mg, установленный при микрозондовом анализе, не обнаружен (предел обнаружения 0.54 %).

Мохов А. В. Метод анализа минералов в просвечивающем электронном микроскопе // Изв. АН СССР. Сер. геол. 1986. № 4. С. 99—104.

Калинин В. В., Даулеткулов А. Б., Горшков А. И., Тронева Н. В. Тайканит — новый силикат стронция, бария и марганца // ЗВМО. 1985. Вып. 5. Константинова А. Ф., Степанов А. Н., Гречушников Б. Н, Улуханов И. Т. Исследование

Константинова А. Ф., Степанов А. Н., Гречушников Б. Н, Улуханов И. Т. Исследование ориентационной зависимости пропускания системы поляризатор—кристалл—анализатор // Кристаллография. 1990. Т. 35. Вып. 2.

**Basso R., Lucchetti and Palenzona A.** Gemva (Italy) Crystallographic and crystal chemical study on natural C2/c ordered Na-Mn-clinopyroxene from Val di Vara (Northern Apennines, Italy) // N. Jb. Miner. Mh. 1989. H. 2. P. 59–68.

Институт геологии рудных месторождений петрографии, минералогии и геохимии

(ИГЕМ) РАН Москва Поступила в редакцию 28 августа 1991 г.

УДК 549.6+552.331.4(470.21)

© 3BMO, № 1, 1992 г.

# Д. члены Ю. П. МЕНЬШИКОВ, Е. В. СОКОЛОВА, Ю. К. ЕГОРОВ-ТИСМЕНКО, А. П. ХОМЯКОВ, Л. И. ПОЛЕЖАЕВА

### СИТИНАКИТ Na<sub>2</sub>KTi<sub>4</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>13</sub>(OH) $\cdot$ 4H<sub>2</sub>O — НОВЫЙ МИНЕРАЛ <sup>1</sup>

Новый титаносиликат натрия и калия встречен в Хибинском щелочном массиве в гидротермалите и двух пегаматитовых жилах, залегающих в породах мельтейгит-уртитового ряда вблизи крупных апатитовых тел на горах Кукисвумчорр и Юкспор. Назван минерал ситинакитом (sitinakite) по химическому составу (силикат титана, натрия, калия).

Впервые новый минерал был замечен в составе натролитовых желваков — «ежей» из полой центральной части гидротермалита. В разрезе (рис. 1) желваки имеют зональное строение и от периферии к центру представлены следующими зонами: натролитовой, наружная часть которой сложена мелкими слегка голубоватыми тонкопризматическими кристаллами натролита, нарастающими на крупнотаблитчатый бесцветный или молочно-белый натролит; виноградовитовой, где виноградовит представлен радиально-лучистыми и сноповидными агрегатами тонковолокнистых индивидов белого цвета; эгириновой, слагающей полностью или частично центральную часть желваков и представленной рыхлой массой тонкопризматического черного эгирина. Во всех зонах встречаются редкие гнезда светло-зеленого апатита. Ситинакит концентрируется преимущественно в виноградовитовой зоне, меньше в листоватом натролите и среди эгирина вблизи виноградовитовой зоны. Новый минерал кристаллизовался несколько позже виноградовита, образует кубовидные или короткопризматические кристаллы размерами 1 imes 1 imes 2 мм и гнезда сросшихся кристаллов до 3-4 мм в поперечнике (рис. 2). В данной ассоциации ситинакит первичный гидротермальный минерал. Все исследования нового минерала проведены на этих кристаллах.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Рассмотрено и рекомендовано к опубликованию Комиссией по новым минералам и названиям минералов Всесоюзного минералогического общества 27 июля 1989 г. Утверждено Комиссией по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической ассоциации 29 мая 1990 г.