

© Э. БУРКЕ,* Дж. ФЕРРАРИС*

**КРАТКАЯ ИНФОРМАЦИЯ О НОВЫХ МИНЕРАЛАХ
И НОМЕНКЛАТУРНЫХ ИЗМЕНЕНИЯХ, УТВЕРЖДЕННЫХ В 2003 ГОДУ¹**ERNST A. J. BURKE, GIOVANNI FERRARIS. A SHORT INFORMATION ON NEW MINERALS AND
NOMENCLATURE PROPOSALS APPROVED IN 2003* Chairman, CNMMN. Faculteit der Aard- en Levenswetenschappen, Vrije Universiteit Amsterdam, De
Boelelaan 1085, 1081 HV Amsterdam, Netherlands ** Vice-Chairman, CNMMN/ Dipartimento di Scienze
Mineralogiche e Petrologiche, Università di Torino, Via Valperga Caluso 35, I-10125 Torino, Italy

Эта краткая информация дается в помощь минералогам, работающим с новыми минералами, для сравнительных целей. Более полная информация имеется на вебсайте КНМНМ ММА (www.geo.vu.nl/~ima-cnmmn), опубликована в «Канадском минералогическом журнале» (2004, 3) и некоторых других журналах.

НОВЫЕ И СТАРЫЕ ЗАЯВКИ

Краткие сведения о утвержденных минералах даны в таблице. Пропущенные номера относятся к отклоненным или отложенным предложениям. Названия минералов будут опубликованы самими авторами в их статьях.

НОМЕНКЛАТУРНЫЕ ИЗМЕНЕНИЯ

IMA No. 03-A. Принято, что прежняя рекомендация КНМНМ ММА (1987) по использованию однословных уточнителей состава минерала, по Шалеру, должна быть отброшена. При желании показать присутствие в минерале второстепенного химического элемента эти уточнители состава могут быть использованы только в недвусмысленных случаях, а именно, когда химический элемент имеет две и только две валентные формы. Вообще же, в дальнейшем должны употребляться такие уточняющие прилагательные (с цифровым обозначением валентности, если надо), как «...-содержащий» или «...-обогащенный», например «Mn²⁺-обогащенный», «V(III)-дефицитный», «Mg-содержащий» и т. п.

IMA No. 03-B. Спидиозит — дискредитирован, это смесь фторапатита, кальцита и серпентина.

IMA No. 03-C. Наименование политипов вагнерита — известные политипы вагнерита, в идеале Mg₂(PO₄)F, наименованы следующим образом: вагнерит-*Ma2bc* (пр. гр. P2₁/c), вагнерит-*Ma5bc* (пр. гр. Ia), вагнерит-*Ma7bc* (пр. гр. P2₁) и вагнерит-*Ma9bc* (пр. гр. Ia). Политипы цвизелита и триплита могут обозначаться по аналогии с политипами вагнерита. Магнотриплит и вагнерит являются политипами один другого, а не полиморфами. Название магнитриплит изъято из номенклатуры по принципу приоритета, поскольку термин вагнерит был введен раньше (в 1821 г.).

IMA No. 2003-058. Маццит переименован в маццит-Mg. Он и новый минерал IMA No. 2003-058 образуют новую серию маццита в составе цеолитов.

НОМЕНКЛАТУРА МИНЕРАЛЬНЫХ ГРУПП

Амфиболы: ревизия и дополнения, см.: Canad. Miner. (2003, 41, 1355—1362); Eur. J. Miner. (2004, 16, 191—196); ЗВМО (2004, № 4, с. 31—38) и другие журналы, а также на вебсайте КНМНМ ММА.

¹ Авторизованный сокращенный перевод А. Г. Булаха и О. А. Голынской (КНМ ВМО).

Утвержденные заявки

№	Формула	Сингония	Пространственная группа
2003-001	$(Ba, Sr, Ca, Na, K)_5Al_9Si_{27}O_{72} \cdot 22H_2O$	Мон.	$C2/m$
2003-002	$Na(Ba, Sr, Na, REE)PO_4$	Триг.	$P3$
2003-003	$Ba_2Zn(Ti, Nb)_4(Si_4O_{12})_2(O, OH)_4 \cdot 7H_2O$	Мон.	Cm
2003-004	$(Cu, Fe)(Re, Mo)_4S_8$	Куб.	$F\bar{4}3m$
2003-005	$Ca_2(Zn, Mg)[PO_4]_2 \cdot 2H_2O$	Трикл.	$P\bar{1}$
2003-006	$Ba(V^{4+}, Ti)_2(V^{3+}, Ti, Fe^{2+}, Cr, Mg)_{12}(Si, Al)_2O_{27}$	Триг.	$P\bar{3}$
2003-007	$(Ca, Fe, TH)(REE, Ca)(Al, Cr)_2(Mg, Fe)Si_3O_{12}(OH, F)$	Мон.	$P2_1/m$
2003-008	$(NaSr)_8(TiNb)_8(Si_4O_{12})_4(O, OH)_8 \cdot 10H_2O$	Мон.	$C2/m$
2003-009	$U_{2-x}^{4+}Ti(O_{8-x}OH_x)[(H_2O)_3Ca_x]$	Триг.	$P3$
2003-010	$CuZn(PO_4)OH$	Мон.	P_{nmm}
2003-011	$(Cd, Pb)Bi_2S_4$	Мон.	$C2/m$
2003-012	$Cu_2[BO(OH)_2](OH)_3$	Ромб.	P_{nma}
2003-013	$Na_{12}(Mn, Sr, REE)_3Ca_6Fe_3^{3+}Zr_3NbSi_{25}O_{76}C_{12} \cdot H_2O$	Триг.	$R3m$
2003-014	Fe_2Si	Изометр.	$Pm3m$
2003-015	$(K, Na)_2(Mn, Fe)(Nb, Ti)_4(Si_4O_{12})_2(O, OH)_4 \cdot 6H_2O$	Мон.	$C2/m$
2003-016	$(Hg_2)_{10}O_6I_3(Br_{1.6}Cl_{1.4})_{\Sigma 3.0}[(CO_3)_{0.8}S_{0.2}]_{\Sigma 1.0}$	Трикл.	$P1$
2003-017	$(REE, Ca)_4(Fe^{3+}, Ti, Fe^{2+})(Ti, Fe^{3+}, Fe^{2+}, Nb)_4Si_4O_{22}$	Мон.	$C2/m$
2003-018	$Na_{5.5}Mn_{0.25}ZrSi_6O_{16}(OH)_2$	Мон.	$C2/m$
2003-019	$Na_6Sr_{12}Ba_2Zr_{13}Si_39B_4O_{123}(OH)_6 \cdot 20H_2O$	Гекс.	$P6_3cm$
2003-020	Cu_6GeWS_8	Гекс.	$P6_3/mmc, P\bar{6}2c$ или $P6_3mc$
2003-021	$Cu_2Mg_2(Mg, Cu)(OH)_4(H_2O)_4(AsO_4)_2$	Мон.	$P2_1/c$
2003-022	$Cs(Be, Li)_3Al_2Si_6O_{18}$	Гекс.	$R3c$
2003-024	$(ZrMn)_2(Zr, Ti)(Mn, Na)(NaCa)_4(Si_2O_7)_2O_2F_2$	Мон.	$P2/c$
2003-025	$Th_{0.5}(UO_2)_2Si_5O_{13} \cdot 3H_2O$	Ромб.	$Cmmb$
2003-026	$(Cu, \square)_6(Pb, Be)Se_4$	Мон.	$P2_1/m$
2003-027	$Pb_{21}SnAs_{11}Bi_{11}S_{50}Cl_8Se$	Ромб.	$F2mm$
2003-028	$(La, Ce)OF$	Куб.	$Fm3m$
2003-029	$Mn(C_2O_4) \cdot 2H_2O$	Мон.	$C2/c$
2003-030	$CeCu_6(AsO_4)_3(OH)_6 \cdot 3H_2O$	Гекс.	$P6_3/m$
2003-032	$Tl(Cl, Br)$	Куб.	$Pm3m$
2003-033	$NaFe_3^{3+}(Mg, Mn)(AsO_4)_3 \cdot H_2O$	Мон.	$C2/c$
2003-034	$Cs_4Na_2Zr_3(Si_{18}O_{45})(H_2O)_2$	Мон.	$C2/c$
2003-035	$SrB_2Si_2O_8$	Ромб.	$Pnna$
2003-036	$Ba_2Mn(VO_4)_2(OH)$	Мон.	$P2_1/m$
2003-037	$Ce_2Fe^{2+}[Si_2O_7](CO_3)$	Мон.	$P2_1/c$
2003-039	$Pb_2(Pb, Sb)_2S_8[Te, Au]_2$	Мон.	$P2_1/m$
2003-040	$(Mg, Cu)SO_4 \cdot 7H_2O$	Мон.	$P2_1/c$
2003-041	$Cu_3Zn(OH)_6C_{12}$	Триг.	$R3m$
2003-042	$CdIn_2S_4$	Куб.	$Fd3m$
2003-043	$KNa_2Fe_4^{2+}Fe^{3+}Si_8O_{22}(OH)_2$	Мон.	$C2/m$
2003-044	$BaNa\{(Na, Ti)_4(Ti, Nb)_2(OH, O)_3Si_4O_{14}\}(OH, F)_2\} \cdot 3H_2O$	Мон.	$11b$
2003-046	$(U, Th)(Ca, Na)_2(K_{1-x}\square_x)Si_8O_{20} \cdot H_2O$	Тетр.	$P4/mcc$
2003-047	$Ca_3(Al, Mn^{3+})_2(SiO_4)_2(OH)_4$	Тетр.	$I4_1/acd$
2003-048	$KMg(PO_4) \cdot 6H_2O$	Ромб.	$Pmn2_1$
2003-049	$CuPd$	Куб.	$Pm-3m$
2003-050	$NaCa_2(Mg_3Fe^{2+}Al)_5(Si_6Al_{12})_8O_{22}F_2$	Мон.	$C2/m$
2003-051	$Bi_7O_4(MoO_4)_2(AsO_4)_3$	Ромб.	$Pnca$
2003-052	$Fe^{3+}Ge_4^{3+}O_7(OH)$	Ромб.	$Pmnm, Pmn2_1,$ $P2_1nm$ или $P2_12_12_1$
2003-053	$YTaO_4$	Мон.	$P2/a$
2003-055	$Mn^{2+}V^{3+}Al(Si_2O_6)(OH)_4$	Ромб.	$Ccca$
2003-056	$PdSbSe$	Куб.	$P2_1/3$
2003-057	$(Fe^{2+}, Mg)_6Fe_2^{3+}(OH)_{18} \cdot 4H_2O$	Триг.	$R3m$
2003-058	$Na_8Al_8Si_{28}O_{72} \cdot 30H_2O$	Гекс.	$P6_3/mmc$
2003-059	$WO_3 \cdot 0.5H_2O$	Куб.	$Fd3m$

№	Формула	Сингония	Пространственная группа
2003-060	$\text{Sr}_3\text{Al}_{3,5}\text{Si}_{3,5}\text{O}_{10}(\text{OH}, \text{O})_8\text{Cl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	Мон.	$P2/m$, $P2$ или Pt
2003-061	$\text{NaNa}_2(\text{Mg}_2\text{Mn}^{3+}\text{LiTi}^{4+})\text{Si}_8\text{O}_{22}\text{O}_2$	Мон.	$C2/m$
2003-062	$\text{Na}(\text{CaMn})\text{Mg}_5(\text{Si}_7\text{Al})\text{O}_{22}(\text{OH})_2$	Мон.	$C2/m$
2003-063	$\square\text{NaFe}^{2+}\text{Fe}^{3+}\text{Al}(\text{PO}_4)_3$	Мон.	$P2_1/n$
2003-064	$\text{Cu}_2\text{AgPbBiS}_4$	Мон.	$P2_1/n$
2003-065	$\text{Ca}(\text{REE}, \text{Ca})\text{Al}_2(\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+})(\text{SiO}_4)(\text{Si}_2\text{O}_7)\text{O}(\text{OH})$	Мон.	$P2_1/m$
2003-066	$\text{Na}(\text{NaMn})(\text{Mg}_4\text{Fe}^{3+})\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$	Мон.	$C2/m$
2000-043а	$(\text{Al}, \text{Ca})_2(\text{Ge}, \text{C})\text{O}_4(\text{OH}_2)$	Ромб.	$Ptma$
2001-067а	$\square(\text{Na}_1\text{Li}_1)(\text{Fe}_2^{3+}\text{Mg}_3)\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$ (только название минерала)	Мон.	$C2/m$
95-020с	$\text{CaB}_3\text{O}_4(\text{OH})_3$	Мон.	$P2_1/a$
2002-009а	$\text{Ca}_2\text{Fe}_4^{2+}\text{Fe}^{3+}\text{TiSi}_4\text{BeAlO}_{20}$	Трикл.	PI

ПЕРЕСМОТР УТВЕРЖДЕННЫХ МИНЕРАЛОВ

Минерал прассоит Rh_3S_4 был утвержден КНМНМ ММА в марте 1971 г. (№ 70-041). Автор минерала Кингстон описал его в 1977 г. Затем Кабри в 1988 г. отметил, что формула минерала могла бы быть $\text{Rh}_{17}\text{S}_{15}$. Но в 1988 г. Оже описал минерал, как и у Кингстона, с формулой Rh_3S_4 (Canad. Miner. 26, 177—192). Бритвин и соавторы открыли минерал с формулой $\text{Rh}_{17}\text{S}_{15}$, названный ими миасситом, он был утвержден КНМНМ ММА в 1997 г. (№ 97—029), а термин прассоит был дискредитирован. Материал опубликован в ЗВМО в 2001 г. Но уже появилось десять статей с употреблением термина прассоит. КНМНМ ММА подтверждает предпочтительность использования термина миассит. Если подтвердится существование минерала состава Rh_3S_4 , статус термина прассоит может быть восстановлен.

ПРОЦЕДУРНЫЕ ВОПРОСЫ

По запросу и предложениям Дональда Пекора в 1991—1992 гг. были приняты следующие предложения по правилам и процедуре утверждения нового минерала и его названия, но они не были опубликованы:

— статус минерала может быть присвоен тем из веществ, встреченных в субмикрометровых кристаллитах, общий объем или концентрация которых достаточны для того, чтобы определить его по крайней мере одним обычным методом лабораторной техники;

— правила и критерии КНМНМ ММА должны рассматриваться как гибкие рекомендации.

Поступила в редакцию
29 марта 2004 г.