

Jahn H. A., Teller E. Stability of polyatomic molecules in degenerate electronic states // Proc. Roy. Ser. **1937**. Vol. A161. P. 220—235.

Krivovichev S. V., Starova G. L., Filatov S. K. «Face-to-face» relationships between oxocentered tetrahedra and cation-centered tetrahedral oxyanions in crystal structures of minerals and inorganic compounds // Miner. Mag. **1999a**. Vol. 63. P. 263—266.

Krivovichev S. V., Shuvalov R. R., Semenova T. F. e. a. Crystal chemistry of inorganic compounds based on chains of oxocentered tetrahedra. III. The crystal structure of georgbokiite // Z. Kristallogr. **1999b**. Vol. 214. P. 135—138.

Krivovichev S. V., Vergasova L. P., Starova G. L., Filatov S. K., Britvin S. N., Roberts A. C., Steele I. M. Burnsite, $KCdCu_7O_2(SeO_3)_2Cl_9$, a new mineral species from the Tolbachik volcano, Kamchatka peninsula, Russia // Canad. Miner. **2002**. Vol. 40. P. 1171—1175.

Vergasova L. P., Krivovichev S. V., Semenova T. F. e. a. Chloromenite, $Cu_9O_2(SeO_3)_4Cl_6$, a new mineral from the Tolbachik Volcano, Kamchatka, Russia // Eur. J. Miner. **1999**. Vol. 11. P. 119—123.

Поступила в редакцию
12 апреля 2005 г.

УДК 549.0

ЗРМО, № 4, 2006 г.
Zapiski RMO, N 4, 2006

© Почетный чл. А. Г. БУЛАХ, д. чл. В. Г. КРИВОВИЧЕВ, Н. В. РАХМАНОВА

ИНФОРМАЦИЯ О НОВЫХ МИНЕРАЛАХ 2005 ГОДА

A. G. BULAKH, V. G. KRIVOVICHEV, N. V. RAKHMANOVA. INFORMATION
ON NEW MINERALS APPROVED IN 2005

Кафедра минералогии Санкт-Петербургского государственного университета,
199034, Санкт-Петербург, Университетская наб., 7/9

The website of the Commission on New Minerals and Mineral Names of the International Mineralogical Association displays information on new minerals approved in 2005. Simultaneously, it is supported by the specially published paper: *Burke E. A. J., Ferraris G.* New minerals approved in 2005 and nomenclature modifications approved in 2005 by the Commission on New Minerals and Mineral Names, International Mineralogical Association // Canad. Miner. 2006. Vol. 44. The current article gives the principal data in the most compact form of a table.

На вебсайте Комиссии по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической ассоциации (<http://sheba.vu.nl/~imacnmmn/minerals2005.pdf>) и в специальной статье (Burke, Ferraris, 2006) размещена информация о новых минералах, утвержденных в 2005 году, и принятых номенклатурных изменениях. В более

Минералы, утвержденные в 2005 году Minerals approved in 2005

№	Формула	Сингония	Пространственная группа	Первый автор
Интерметаллиды				
2002-032a	$AuPb_3$	Тетр.	$\bar{I}42m$	Г. К. Бекенова
Сульфиды и теллуриды				
2005-017	$(Fe,Zn)S$	Куб.	$\bar{F}43m$	С. Н. Бритвин
2005-024	$(Pb,Sn)_{12.5}As_3Sn_5FeS_{28}$	Монокл.		W. Paar
2005-033	$Cu(Fe,Ni)_8S_8$	Тетр.	$P4_2/mnm$	A. Kitazake
2005-036	$Cu_8Pb_4Ag_3Bi_{19}S_{38}$	Монокл.	$C2/m$	D. Tora
2004-042a	$Ag_9FeTe_2S_4$	Ромб.		Xiang-Ping Gu
2005-045	Ni_2SbTe_2	Гекс.	$P6_3/mmc$	F. Laufek

№	Формула	Сингония	Пространственная группа	Первый автор
Фосфиды				
2005-027	(Ni,Fe) ₄ P	Куб.	<i>P</i> 2 ₁ 3	Vanni Moggi-Cecchi
Силикаты				
2005-002	(Na,K)Ca ₂ (Mg,Fe ³⁺ ,Ti) ₅ (Si,Al) ₈ O ₂₂ F ₂	Монокл.	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	Hans-Peter Vojar
2005-005a	Na ₂ Ca ₄ (Nb,Zr) ₂ (Si ₂ O ₇) ₂ (O,F) ₄	»	<i>P</i> 2 ₁	А. Р. Шахмурадян
2005-006	KCa ₂ (Fe ₂ ²⁺ Mg ₂ Fe ³⁺) _{Σ5} (Si ₆ Al ₂) _{Σ8} O ₂₂ F ₂	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	M. V. Lupulescu
2005-007	KCa ₂ (Fe ₃ ²⁺ MgFe ³⁺) _{Σ5} (Si ₆ Al ₂) _{Σ8} O ₂₂ Cl ₂	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	И. В. Пеков
2005-008	(Ca ₈ REE ₂) _{Σ10} (Al _{0,5} Fe _{0,5} ³⁺) _{Σ1} (□,Be) ₂ Si ₆ B ₈ O ₃₆ (OH,F) ₂	»	<i>P</i> 2/ <i>a</i>	A. Callegari
2005-014	(Ce,La) ₄ Fe ²⁺ (Ti,Fe ²⁺ ,Mg,Fe ³⁺) ₂ Ti ₂ Si ₄ O ₂₂	»	<i>P</i> 2 ₁ / <i>a</i> (pseudo- <i>C</i> 2/ <i>m</i>)	X. Jinsha
2005-016	Ca ₂ (Al,Fe ²⁺ ,Mg)Al ₂ (SiO ₄)(Si ₂ O ₇)(OH,O) ₂ · H ₂ O	»	<i>A</i> 2/ <i>m</i>	F. Hatert
2005-018	Ca ₂ (V ³⁺ ,Fe ³⁺ ,Mg)(V ³⁺ ,Al) ₂ (Si,Al) ₃ (O,OH) ₁₄	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	M. F. Brigatti
2005-019	Na ₃₀ (Ca,Na,Ce,Sr) ₁₂ (Na,Mn,Fe,Ti) ₆ Zr ₃ Ti ₃ MnSi ₅₁ O ₁₄₄ (OH,H ₂ O,Cl) ₉	Триг.	<i>R</i> 3 \bar{m}	А. П. Хомяков
2005-022	Ba ₄ Na ₃ Ti ₃ Si ₄ O ₁₄ (PO ₄ ,SO ₄) ₂ (O,F) ₃	Трикл.	<i>P</i> 1 or \bar{P} 1	И. В. Пеков
2005-028	K ₃ Na ₂ Mn ₅ Si ₁₂ (O,OH) ₃₆ · 2H ₂ O	Монокл.	<i>P</i> 2 ₁ / <i>m</i> or <i>P</i> 2 ₁	То же
2005-029	K ₂ Ca(Nb,Ti) ₄ (Si ₄ O ₁₂) ₂ (O,OH) ₄ · 6H ₂ O	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	» »
2005-030	(K,Na) ₂ Na(Nb,Ti) ₄ (Si ₄ O ₁₂) ₂ (OH,O) ₄ · 5H ₂ O	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	» »
2005-031	(Na,Sr) ₃ (Fe ³⁺ ,Mg) ₁₀ [Ti ₂ Si ₁₂ O ₃₇](O,OH) ₉ · 8H ₂ O	»	<i>P</i> 2/ <i>n</i> (?)	G. Ferraris
2005-035	K ₂ Na ₇ Mn ₁₅ (Si ₉ O ₂₂) ₄ (OH) ₁₀ · 4H ₂ O	»	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	В. Н. Яковенчук
2005-037	Mn ₄ ²⁺ [Al ₄ (Mg,Al,Fe ³⁺ ,Mn ³⁺) ₂][Si ₅ (V,Si)]O ₂₂ (OH) ₆	Ромб.	<i>Pnmm</i>	M. Pasero
2004-027b	(K,Na)Ca ₂ (Mg,Fe ²⁺ ,Fe ³⁺ ,Al) ₅ (Si,Al) ₈ O ₂₂ (OH,Cl) ₂	Монокл.	<i>C</i> 2/ <i>m</i>	В. Г. Кориневский

кратком виде эти данные приведены нами в прилагаемой таблице. Также было утверждено три следующих номенклатурных предложения: термин poelbensoinite заменен на poelbensoinite, усовершенствование номенклатуры минералов группы арроядита (авторы будущей статьи — С. Chopin, F. Cámara, R. Oberti), минерал натромонттебразит дискредитирован, так как это смесь двух минералов.

Список литературы

Burke E. A. J., Ferraris G. New minerals approved in 2005 and nomenclature modifications approved in 2005 by the Commission on New Minerals and Mineral Names, International Mineralogical Association // Canad. Miner. **2006**. Vol. 44. In press.

Поступила в редакцию
6 апреля 2006 г.