МИНЕРАЛЫ И ПАРАГЕНЕЗИСЫ МИНЕРАЛОВ

ПРОЯВЛЕНИЕ ФОЛЬБОРТИТА НА ВУЛКАНЕ АЛАИД (О. АТЛАСОВА, КУРИЛЬСКИЕ ОСТРОВА, РОССИЯ)

© 2020 г. д. чл. Е. С. Житова^{1, *}, д. чл. Л. П. Аникин¹, А. В. Сергеева¹, д. чл. Р. М. Исмагилова², В. А. Рашидов^{1, 3}, В. М. Чубаров¹, А. Н. Купчиненко¹

> ¹Институт вулканологии и сейсмологии ДВО РАН, бул. Пийпа, 9, Петропавловск-Камчатский, 683006 Россия ²Санкт-Петербургский государственный университет, Университетская наб., 7/9, Санкт-Петербург, 199034 Россия ³Дальневосточный геологический институт ДВО РАН, пр-т 100-летия Владивостока, 159, Владивосток, 690022 Россия *e-mail: zhitova es@mail.ru

> > Поступила в редакцию 08.04.2020 г. После доработки 19.04.2020 г. Принята к публикации 20.04.2020 г.

На поверхности и в трещинах лав на северо-западном склоне вулкана Алаид (о. Атласова, Курильские острова) встречены скопления желтого фольбортита с составом $Cu_{2.95}(V_{1.91}P_{0.09})_{\Sigma 2}O_7(OH)_{1.90}$ бирюзового $2H_2O$ И атакамита Си₂[Cl_{0 98}(OH)_{0 02}]_{Σ1 00}(OH)₃. На КР-спектре фольбортита (в области 900-70 см⁻¹) присутствуют следующие полосы (с отнесением): 885 (v1 VO4), 809 (v3 VO4), 748 (v3 VO4, либрационные колебания воды, деформационные колебания OH), 507 (v₄ VO₄, v₁ CuO₆), 471 (ν_4 VO₄, ν_1 CuO₆), 441 (ν_4 VO₄, ν_2 CuO₆), 345 (ν_2 VO₄), 257 (ν_5 CuO₆, ν_2 VO₄) и 241 (ν_2 VO₄) см⁻¹. Фольбортит здесь скорее всего является гипергенным минералом, образующимся по первичным фумарольным минералам. Источником меди для него мог быть эвхлорин, а ванадия – щербинаит. Не исключено также образование фольбортит-атакамитовой минерализации при взаимодействии метеорных вод с ранними эксгаляционными минералами при участии вулканического газа в приповерхностной относительно низкотемпературной зоне фумарол — так называемой зоне "горячего гипергенеза".

Ключевые слова: ванадат, медь, фольбортит, атакамит, КР-спектроскопия, палеофумарола, вулкан Алаид, остров Атласова, Курильские острова **DOI:** 10.31857/S0869605520030119

введение

На данный момент в природе известно 10 ванадатов, в которых медь выступает единственным видообразующим катионом: блоссит, цизит, фингерит, макбернейит, псевдолионсит, борисенкоит, стойберит, туранит, молинеллоит и фольбортит. Семь из них безводные, а три – OH- и/или H₂O-содержащие (табл. 1). Безводные ванадаты меди образуются в качестве сублиматов в вулканических фумаролах; они найдены в мире только на одном или двух вулканах. Водосодержащие минералы туранит и фольбортит образуются в зоне окисления месторождений, богатых V. Для молинеллоита полное описание минерала еще не опубликовано, но, судя по месту первой находки минерала – это рудник Молинелло (Генуя, Италия) (Basso et al., 2005), генезис молинеллоита сходен с таковым для туранита и фольбортита. В отношении таких минера-

79

лов фумарольного генезиса наиболее примечательны два вулкана – Изалько (Кордильера Апанека, Сальвадор), который является здесь рекордсменом — местом первой находки пяти минералов, и Толбачик (Камчатка, Россия) (табл. 1), а именно фумарола Ядовитая на Втором шлаковом конусе Северного прорыва Большого трещинного Толбачинского извержения 1975–76 гг. (СП БТТИ), расположенном в Толбачинском Долу. В этой фумароле помимо двух новых видов – псевдолионсита и борисенкоита – установлены четыре из ранее открытых на Изалько минералов: цизит, блоссит, фингерит и макбернейит (Вергасова и Филатов, 1993; Pekov et al., 2018, Пеков и др., 2020). Стоит также отметить, что в фумаролах Второго конуса СП БТТИ встречаются медные ванадаты, содержащие дополнительно и другие катионы и/или анионы: ленинградит Pb-Cu₃(VO₄)₂Cl₂ (Вергасова и др., 1990), аверьевит Cu₆O₂(VO₄)₂Cl₂ · n(K,Cs,Rb)Cl (Вергасова и др., 1998), староваит КСи5O(VO4)3 (Pekov et al., 2013а), ярошевскит $Cu_9O_2(VO_4)_4Cl_2$ (Pekov et al., 2013b), лионсит $Cu_{3+x}(Fe_{4-2x}^{3+}Cu_{2x})(VO_4)_6$, где $0 \le x \le 1$ (Pekov et al., 2013c), григорьевит Cu₃Fe₂³⁺Al₂(VO₄)₆ (Pekov et al., 2014), алеутит [Cu₅O₂](AsO₄)(VO₄) · (Cu_{0.5}□_{0.5})Cl (Siidra et al., 2019а), докучаевит Cu₈O₂(VO₄)₃Cl₃ (Siidra et al., 2019b) и кайнотропит Cu₄Fe³⁺O₂(V₂O₇)(VO₄) (Pekov et al., 2020b).

Блоссит и цизит являются природными полиморфами соединения $Cu_2(V_2O_7)$, а макбернейит и псевдолионсит — простого ортованадата меди $Cu_3(VO_4)_2$ (табл. 1). Похожей упрощенной формулой, только с высоким содержанием примесного As, характеризуется недавно описанный борисенкоит $Cu_3[(V,As)O_4]_2$ (Pekov et al., 2020a). В работе (Krivovichev et al., 2005) показано, что тенденция к полиморфизму проявляется у соединений с диортогруппами P- или V-центрированных тетраэдров за счет гибкости групп B_2O_7 (где B = P, V) и их способности подстраиваться к размеру и электронной конфигурации катиона за счет поворота или искажения тетраэдров PO₄ или VO₄.

В начале 2000-х гг. было обнаружено, что фольбортит является кагоме-соединением с уникальными антиферромагнитными свойствами (Hiroi et al., 2001: работа выполнена на синтетическом аналоге фольбортита), в связи с чем интерес к изучению минерала повысился. Недавно фольбортит также был предложен в качестве компонента огнезащитного материала, где наночастицы минерала играют роль магнитного барьера замедляющего улетучивание продукта и предотвращающего появление пламени и кислорода в образце во время разложения полимера (Ghiyasiyan-Arani et al., 2016).

В настоящей работе приводится описание фольбортитовой минерализации, проявление которой встречено на активном вулкане Алаид (Курильские о-ва, Россия). Интерес к данной находке вызван тем, что фольбортит впервые обнаружен в существенном количестве в не самой обычной для него обстановке — в связи с фумарольной системой. Ранее фольбортит отмечался на молодых (плейстоценовых) вулканах в Айфеле (Германия). Там он встречается в составе гипергенной минерализации нередко (Engelhaupt, Schüller, 2015; Pekov et al., 2015), но не образует таких существенных скоплений, как на Алаиде.

ГЕОЛОГИЧЕСКАЯ ПОЗИЦИЯ

Алаид, расположенный на острове Атласова, является самым северным, самым высоким и одним из самых активных вулканов Большой Курильской гряды (рис. 1, a, δ). Он сложен в основном плагиоклазовыми и пироксен-плагиоклазовыми базальтами повышенной щелочности, в ограниченном количестве встречаются также авгит-оливиновые андезибазальты (Абдурахманов и др., 1978). Для вулкана Алаид характерны как терминальные, так и латеральные извержения. Минералогическое исследование продуктов фумарольной деятельности прорыва Олимпийский (латеральное извержение 1972 года) было выполнено Л.П. Вергасовой (1977); идентифицированные в дан-

Минерал	Блоссит (Blossite)	Цизит (Ziesite)	Фингерит (Fingerite)	Maкбёрнейит (Mcbirneyite)	Псевдолионсит (Pseudolyonsite)	Борисенкоит (Borisenkoite)	Стойберит (Stoiberite)
Хим. формула	Cu ₂	(V2O7)	Cu ₁₁ (VO ₄) ₆ O ₂	Cu ₃ (VO ₄)2	Cu ₃ [(V,As)O ₄] ₂	Cu ₅ (VO ₄) ₂ O ₂
Сингония	Ромбич.	Моноклин.	Триклин.	Триклин.	Моноклин.	Моноклин.	Моноклин.
Пр. группа	Fdd2	C2/c	P-1	<i>P</i> -1	$P2_{1}/b$	$P2_1/b$	$P2_{1/c}$
$a, m \AA$	20.67	7.68	8.15	5.34	6.27	6.37	15.65
$b, m \AA$	8.39	8	8.26	6.51	8.02	8.60	6.05
$c, m \AA$	6.45	10.09	8.04	5.17	6.36	11.35	8.38
$lpha,^{\circ}$	90	06	107.14	88.61	06	90	06
β,°	90	110.27	91.38	68.11	111.96	91.98	102.29
γ,°	90	60	106.44	69.22	06	90	06
Генезис		_	_	Фумарольні	ый		
Место первой на- ходки		Вулкан Изал	њко, Сальвадор		Вулкан Толб	ачик, Россия	Вулкан Изалько, Сальвадор
Ссылка	[1]	[2-4]	[5, 6]	[7]	[8]	[6]	[10, 11]
Минерал	Турани	Turanite)	Молинеллоит	(Molinelloite)	-õ	ольбортит (Volborth	ite)
Хим. формула	Cu ₅ (V(04),(OH)4	Cu(H,O)(OH)	$V^{4+}O(V^{5+}O_4)$	J	Cu ₃ (V ₂ O ₇)(OH), 2H	0
Сингония	Tpi	иклин.	Монон	слин.		Моноклин.	
Пр. группа		<i>P</i> -1	-d	1		C2/m	
a,Å		5.38	5.1	2		10.61	
$b, m \AA$	-	6.27	5.3	0.		5.87	
$c, m \AA$	-	6.84	10	36		7.21	
$lpha,^{\circ}$	~	36.17	100.	.01		06	
B, °	2	91.68	101.	.15		95.04	
γ, °	5	02.42	101.	43		06	
Генезис		_		Гипергеннь	лЙ		
Место первой на- ходки	Тюя-Муюн, Кыр	Ошская область, тызстан	Молинелл Лигурия,	ю, Генуя, Италия	Софр	оновский медный р рмская область, Рос	удник, ссия
Ссылка		[12]	[15	3]		[14]	
Примечание. [1] Robi al 1087-181 Zalanchi at	inson et al., 1987;	[2] Hughes, Birnie, 198	0; [3] Hughes, Brown,	1989; [4] Krivovichev	et al., 2005; [5] Finger, 1	[985; [6] Hughes, Hadidi	acos, 1985; [7] Hughes et

таблица 1. Природные ванадаты, в которых медь выступает единственным видообразующим катитоном

80



Рис. 1. Местоположение вулкана Алаид (о. Атласова) в Курильской островной дуге (*a*); прорыв Олимпийский (*б*); местоположение района исследований (*в*): 1 – мыс Плечо, 2 – прорыв Олимпийский, 3 – мыс Ночной.

Fig. 1. Location of the Alaid volcano (Atlasov Island) (*a*); the Olimpiyskiy Fissure (δ); area of investigation (*b*): 1 – the Plecho Cape, 2 – the Olimpiyskiy Fissure, 3 – the Nochnoy Cape.

ной работе минералы перечислены в табл. 2. Результаты минералогического исследования продуктов фумарольной деятельности терминального извержения 2015—2016 гг. представлены в работе В.В. Петровой с соавторами (2019).

Отбор и краткое описание образцов. Во время проведения комплексных геолого-геофизических исследований побережья о. Атласова на вулкане Алаид (в основном у его подножий) были обнаружены проявления бирюзовых и желтых минералов, которые наблюдались как в виде налетов по трещинам, так и в виде сплошных корок (Рашидов и Аникин, 2014, 2016, 2018). Бирюзовый минерал, недавно идентифицированный как атакамит (Петрова и др., 2020; Рашидов и Аникин, 2016), отмечался и на склонах вулкана Алаид.

В 2014 и 2018 гг. на участке от мыса Плечо до мыса Ночного в северо-восточной части о. Атласова (рис. 1, *в*) были отобраны образцы, инкрустированные с поверхности бирюзовыми и желтыми минералами (рис. 2) вторичного по отношению к вулканической породе генезиса (Рашидов и Аникин, 2014, 2018). Эти минералы образуют налеты на глыбах базальтов и андезибазальтов и на глубину не прослеживаются. Типичный образец вулканической породы с выделениями вторичных минералов представлен на рис. 3.

Таблица 2. Фумарольные минералы прорыва (Элимпийский вулкана А	Алаид (извержение 1972 го-
да) по данным Л.П. Вергасовой (1977)		

Table 2. Fumarolic minerals from the 0	Olimpiyskiy Fissure,	Alaid volcano (eruption occurred in	1972) ac-
cording to data of Vergasova (1977)				

Сера самородная	S	Лавренсит	Fe ²⁺ Cl ₂
Ральстонит	$Na_{0.5}(Al,Mg)_2(F,OH)_6 \cdot H_2O$	Молизит	Fe ³⁺ Cl ₃
Флюорит	CaF ₂	Галит	NaCl
Гематит	Fe ₂ O ₃	Нашатырь	NH ₄ Cl
Магнетит	Fe ₃ O ₄	Эритросидерит	$K_2Fe^{3+}Cl_5 \cdot H_2O$
Тридимит	SiO ₂	Карналлит	$KMgCl_3 \cdot 6H_2O$
Опал	$SiO_2 \cdot nH_2O$	Хлоралюминит	$AlCl_3 \cdot 6H_2O$
Щербинаит	V ₂ O ₅	Тахигидрит	$CaMg_2Cl_6 \cdot 12H_2O$
Ильземаннит	$Mo_3O_8 \cdot nH_2O$	Ангидрит	CaSO ₄
Афтиталит	$K_3Na(SO_4)_2$	Бассанит	$CaSO_4 \cdot 0.5H_2O$
Эвхлорин	KNaCu ₃ O(SO ₄) ₃	Гипс	$CaSO_4 \cdot 2H_2O$
Пальмиерит	$K_2Pb(SO_4)_2$	Кизерит	$MgSO_4 \cdot H_2O$
Алуноген и его мало- водная разновидность	$Al_2(SO_4)_3 \cdot 17H_2O$		

МЕТОДИКА ИССЛЕДОВАНИЯ

Электронно-зондовый микроанализ. Определение химического состава было выполнено для отдельных зерен минералов – фольбортита и атакамита – с помощью сканирующего электронного микроскопа Tescan Vega 3, оснащенного спектрометром Охford Instruments X-Max с кремниевым энергодисперсионным анализатором (рабочие параметры съемки: U = 50 кВ, I = 0.455 нА, диаметр пучка 0.22 мкм). Обработка спектров проводилась с помощью программного обеспечения AZtec. Исследование выполнено на неполированных зернах, выложенных на углеродную токопроводящую ленту и напыленных углеродом. Анализы были получены с горизонтально ориентированных плоских поверхностей зерен. Стандарты даны в табл. 3.

Порошковая рентгеновская дифракция. Порошковые рентгенограммы получены с помощью монокристального дифрактометра Rigaku Raxis Rapid II (геометрия Дебая—Шеррера, радиус 127.4 мм, излучение CoK_{α}), оснащенного изогнутым двумерным детектором "imagining plate" и высокоэнергетическим источником рентгеновского излучения с вращающимся анодом. Образец закрепляли на держателе с помощью паратонового масла, центрировали, после чего происходило накопление данных для вращающегося по оси φ образца в течение 600 с. Полученные файлы были конвертированы в стандартные форматы, используемые для обработки порошковых рентгенограмм, при помощи компьютерной программы osc2xrd (Бритвин и др., 2017). Рентгенограммы получены для трех различных фрагментов каждого из образцов с целью усреднения данных.

Рамановская спектроскопия. Рамановские (КР) спектры получены с помощью спектрометра Horiba Jobin-Yvon LabRam HR800 с использованием ионного аргонового лазера ($\lambda = 514.5$ нм), максимальная мощность которого составила 50 мВт, а мощность пучка на образце — 6 мВт. Прибор оснащен микроскопом с 50-кратным увеличением. Спектры регистрировались в диапазоне 900–70 см⁻¹ с разрешением 3 см⁻¹. Запись КР-спектра производилась с поликристаллических зерен, расположенных на предметном стекле.



Рис. 2. Глыбы базальта, покрытые налетами вторичных минералов бирюзового (a, δ) и желтого (e, c) цвета. **Fig. 2.** Turquoise-coloured (a, δ) and yellow (e, c) incrustations of secondary minerals covering basalt blocks found on the coast of the Alaid volcano.



Рис. 3. Характерные выделения фольбортита (желтый) и атакамита (бирюзовый), отобранные на вулкане Алаид (толщина прожилка на обоих фотографиях около 2 см). Фото А.В. Сокоренко. Fig. 3. Typical sample of volborthite (yellow) with atacamite (turquoise-coloured) from the Alaid volcano (the veinlet is about 2 cm thick at both photos). Photo by A.V. Sokorenko.

	Фольбортит	Атакамит	Станларт		
	мас	%	Стандарт		
CuO	49.51	71.57	CuFeS ₂		
V ₂ O ₅	36.69	_	V_2O_5		
P ₂ O ₅	2.59	-	ZnP ₂		
Cl	_	15.65	PbCl ₂		
O=Cl ₂	-	3.54			
H ₂ O _{pac4} (OH)*	3.61	16.32			
H ₂ O _{pac4} (H ₂ O)**	7.60	_			
Сумма	100.00	100.00			
	Коэфф	ициент в формуле рассч	итан на		
	V + P = 2	Cu = 2			
Cu	2.95	2.00			
V	1.91	-			
Р	0.09	_			
Cl	-	0.98			
OH*	1.90	2.02			
H ₂ O**	2.00	—			

Таблица 3. Химический состав фольбортита и атакамита, отобранных на вулкане Алаид **Table 3.** Chemical composition of volborthite and atacamite from the Alaid volcano

* Рассчитывалось по заряду, ** рассчитывалось по стехиометрии.

РЕЗУЛЬТАТЫ

Сканирующая электронная микроскопия и электронно-зондовый микроанализ. По результатам сканирующей электронной микроскопии (изображения представлены на рис. 4) и энергодисперсионного электронно-зондового анализа было выявлено, что бирюзовые корки характеризуются высокими содержаниями Cu, Cl и O; в качестве элементов с низкими содержаниями отмечаются V, Fe и Si, которые отнесены к примесям ассоциирующих минералов. Желтые корки характеризовались высокими содержаниями Cu и V; на спектрах также регистрировались небольшие содержания Si, S, P, Al, Cl, Ca и Fe. Атомное отношение Cu : V составляло ~3 : 2. В этой ассоциации также встречены силикаты меди, которые не удалось диагностировать ввиду их мелкого размера и редкости.

Однозначно идентифицировать бирюзовую и желтую фазы удалось после их изучения методами порошковой рентгенографии и рамановской спектроскопии: это оказались атакамит и фольбортит.

Усредненные по 5 (фольбортит) и 4 (атакамит) анализам данные химического состава фольбортита и атакамита представлены в табл. 3. Поскольку исследование проводилось на неполированных препаратах, то сумма анализов была нормирована на 100 мас. %, с учетом расчетного содержания воды. Расчет эмпирической формулы фольбортита произведен на сумму V + P = 2 (примеси Si, S, Al, Cl, Ca и Fe в расчет не включены), а атакамита – на 2 атома Cu. Количество OH-групп вычислено по балансу зарядов, а со-держание H₂O в фольбортите принято равным двум молекулам на формулу, в соответствии с идеальным составом. Для фольбортита получена эмпирическая формула Cu_{2.95}(V_{1.91}P_{0.09})₅₂O₇(OH)_{1.90} · 2H₂O, а для атакамита – Cu₂[Cl_{0.98}(OH)_{0.02}]_{51.00}(OH)₃, что



Рис. 4. Корки атакамита (atc) и фольбортита (vbt) (фотографии в обратно-рассеянных электронах). **Fig. 4.** Crusts of atacamite (atc) and volborthite (vbt), SEM (BSE) images.

близко к их идеальным формулам. В качестве особенности изученного нами фольбортита можно выделить примесь Р.

Порошковая рентгеновская дифрактометрия. По данным порошковой рентгенографии удалось однозначно установить, что желтая фаза является фольбортитом (табл. 4), а бирюзовая — атакамитом (табл. 5). Эти минералы преобладают в изученных образцах; проба фольбортита содержит примесь атакамита, а проба атакамита — примесные диопсид и тридимит (табл. 4, 5).

Рамановская спектроскопия. На рис. 6 представлен рамановский спектр фольбортита, отобранного на вулкане Алаид. Для симметрийного анализа спектра фольбортита за основные строительные единицы кристаллической структуры взяты медь-центрированные октаэдры (обозначены далее в упрощенном виде как CuO₆) и ванадатные тетраэдры (VO₄). В кристаллической структуре фольбортита ионы Cu²⁺ занимают позиции 2*a* и 4*e* с симметрией 2/*m* (*C*_{2*h*}) и (*C*_{*i*}) соответственно, а V расположен в позиции 4*i* с локальной симметрией *m* (Basso et al., 1988) Преобразование колебаний для октаэдров CuO₆ и тетраэдров VO₄ даны в табл. 6 и 7 соответственно.



Рис. 5. Энергодисперсионные рентгеновские спектры, полученные для атакамита (верхний) и фольбортита (нижний).

Fig. 5. Energy-dispersive X-ray (EDS) spectra of atacamite (upper) and volborthite (lower).

У изолированного октаэдра шесть нормальных колебаний, из которых в спектре комбинационного рассеяния активны только v_1 (A_{1g}), v_2 (E_g), v_5 (T_{2g}), сохраняющие центр симметрии. Медные октаэдры CuO₆ расположены в центрально-симметричных позициях, поэтому их искажение, вызванное понижением симметрии ближайшего окружения ($O_h \rightarrow C_{2h}, O_h \rightarrow C_i$), не приводит к активации дополнительных колебательных уровней в спектре комбинационного рассеяния. Из-за взаимодействия колеба

d, Å	$I/I_0,\%$	Фаза*	h	k	l	d, Å	$I/I_0, \%$	Фаза	h	k	l
7.15	100	Фольбортит	0	0	1	2.573	24	Фольбортит	2	2	0
5.49	1	Атакамит	0	1	1	2.394	15	Фольбортит	2	2	1
5.29	1	Фольбортит	2	0	0			Атакамит	2	1	2
5.14	4	Фольбортит	1	1	0	2.274	2	Фольбортит	0	2	2
		Атакамит	1	0	1			Атакамит	0	0	4
4.353	28	Фольбортит	-2	0	1	2.222	5	Фольбортит	-4	0	2
		Атакамит	0	0	2			Атакамит	0	3	1
4.100	4	Фольбортит	1	1	1	2.132	2	Фольбортит	1	1	3
		Атакамит	1	1	1			Атакамит	2	0	3
3.838	10	Атакамит	1	0	2	2.052	5	Фольбортит	2	2	2
3.261	3	H.p.	_	_	_			Атакамит	1	3	1
3.092	5	Фольбортит	-2	0	2	1.996	5	Фольбортит	5	1	0
3.026	10	Фольбортит	3	1	0	1.929	1	Фольбортит	-4	2	1
		Атакамит	2	0	0			Атакамит	1	3	2
2.949	8	Фольбортит	0	2	0	1.850	1	Фольбортит	1	3	1
2.874	10	Фольбортит	1	1	2			Атакамит	2	0	4
2.826	12	Атакамит	1	2	1	1.791	6	Фольбортит	-2	2	3
2.730	6	Фольбортит	0	2	1			Атакамит	2	3	0
		Атакамит	2	1	0	1.713	6	Фольбортит	2	2	3
2.648	8	Фольбортит	4	0	0			Атакамит	3	2	1
		Атакамит	2	1	1	1.684	2	Фольбортит	1	3	2
								Атакамит	2	3	2

Таблица 4. Данные порошковой рентгенографии для образца фольбортита с примесью атакамита Table 4. Powder X-ray diffraction data for volborthite sample with admixed atacamite

H.p. – неидентифицированный рефлекс. * Для идентификации фаз использовались карточки базы данных JCPDS-ICDD, # 01-078-2077 для фольбортита [пространственная группа C2/m, a = 10.610(2), b = 5.866(1), c = 7.208(1), $\beta = 95.04(2)$, V = 446.88, Z = 2] (Basso et al., 1988) и # 01-074-9208 для атакамита [ромбическая сингония, *Pnma*, a = 6.02797(11), b = 6.86383(13), c = 9.11562(17), V = 377.16, Z = 4] (Zheng et al., 2005).

ний октаэдра, преобразованных в соответствии с местной симметрией, и колебаний решетки, у $v_1 (A_{1g}) v_2 (E_g)$ и $v_5 (T_{2g})$ появляются дополнительные компоненты. Понижение локальной симметрии приводит к расщеплению колебаний $v_2 (E_g)$ и $v_5 (T_{2g})$, в результате этого в рамановском спектре должны появиться дополнительные полосы (табл. 6).

У изолированного тетраэдра VO₄ четыре нормальных колебания, v₁ (A_1), v₂ (E), v₃, v₄ (T_2), и все они активны в рамановском спектре. Низкая локальная симметрия позиции и низкая симметрия решетки приводят к искажению тетраэдра VO₄ и расщеплению колебаний v₂ (E), v₃, v₄ (T_2), а взаимодействие колебаний решетки и колебаний искаженного тетраэдра приводит к появлению дополнительных компонент у каждого колебания (табл. 7).

Соотнесение полученных на нашем спектре полос с литературными данными и их отнесение представлены в табл. 8. Интенсивные полосы VO₄ расположены при 885 см⁻¹ (v₁), 809 см⁻¹ (v₃), а около 748 см⁻¹, скорее всего, происходит наложение v₃ VO₄, либрационных колебаний молекул H₂O и деформационных колебаний водородносвязанной OH-группы. В работе P.Л. Фроста с соавторами (2011) эта полоса относится только к

d, Å	$I/I_0,\%$	Фаза*	h	k	l	d, Å	$I/I_0,\%$	Фаза	h	k	l
5.47	100	Атакамит	0	1	1	2.199	7	Атакамит	2	2	1
5.03	51	Атакамит	1	0	1			Диопсид	2	2	-2
4.356	38	Атакамит	0	0	2			Тридимит	1	1	9
		Диопсид	0	2	0	2.132	14	Атакамит	2	0	3
		Тридимит	4	0	-2			Диопсид	3	3	0
4.134	6	Атакамит	4	0	-4			Тридимит	7	1	2
4.049	7	Атакамит	1	1	1	2.109	1	Диопсид	4	2	-1
3.869	57	Атакамит	1	0	2			Тридимит	0	2	6
		Диопсид	1	1	1	2.043	8	Атакамит	2	1	3
		Тридимит	1	1	3			Диопсид	0	4	1
3.758	7	Атакамит	3	1	-3			Тридимит	5	1	-10
3.437	4	Атакамит	0	2	0	1.998	3	Диопсид	2	0	2
		Тридимит	4	0	-6			Тридимит	0	2	7
3.252	11	Тридимит	3	1	-5	1.965	6	Атакамит	3	0	1
3.211	29	Атакамит	1	1	2			Диопсид	1	3	-2
		Диопсид	2	2	0			Тридимит	4	0	-12
		Тридимит	1	1	5	1.889	1	Атакамит	0	2	4
3.134	1	Тридимит	4	0	4			Диопсид	5	1	-1
3.000	22	Атакамит	2	0	0			Тридимит	6	2	1
		Диопсид	2	2	-1	1.821	32	Атакамит	0	3	3
		Тридимит	6	0	0			Диопсид	4	2	-2
2.948	7	Диопсид	3	1	0			Тридимит	1	1	-12
		Тридимит	5	1	-3	1.788	7	Атакамит	2	3	1
2.899	11	Диопсид	3	1	-1			Диопсид	2	4	1
		Тридимит	1	1	6			Тридимит	6	2	3
2.834	53	Атакамит	1	2	1	1.760	7	Атакамит	0	1	5
		Диопсид	1	3	0			Диопсид	4	2	1
		Тридимит	1	1	-7			Тридимит	9	1	2
2.774	83	Атакамит	0	1	3	1.746	6	Атакамит	1	0	5
		Тридимит	4	0	-8			Диопсид	1	5	0
2.743	37	Атакамит	0	2	2			Тридимит	1	1	12
		Тридимит	3	1	5	1.715	12	Атакамит	0	4	0
2.646	9	Атакамит	2	1	1			Диопсид	5	1	-2
		Тридимит	1	1	7			Тридимит	3	1	11
2.565	2	Диопсид	1	3	-1	1.706	5	Атакамит	3	2	1
		Тридимит	4	0	6			Диопсид	3	1	2
2.520	28	Атакамит	2	0	2			Тридимит	10	0	2
		Диопсид	2	0	-2	1.676	1	Атакамит	2	3	2
2.478	4	Атакамит	1	2	2			Диопсид	1	5	-1
		Тридимит	5	1	-7			Тридимит	7	1	-12
2.341	2	Диопсид	4	0	0	1.627	10	Атакамит	1	4	1
		Тридимит	2	2	2			Диопсид	1	5	1
2.267	80	Атакамит	0	0	4			Тридимит	8	2	-7
		Тридимит	7	1	0	1.607	14	Атакамит	2	2	4
2.216	1	Атакамит	0	3	1			Диопсид	4	4	0
		Диопсид	0	4	0			Тридимит	3	3	1
		Тридимит	7	1	1	1.560	9	Атакамит	2	3	3

Таблица 5. Данные порошковой рентгенографии для смеси атакамита, диопсида и тридимита Table 5. Powder X-ray diffraction data for the mixture of atacamite, diopside and tridymite

* Для идентификации фаз использовались карточки базы данных JCPDS-ICDD, # 01-074-9208 для атакамита (Zheng et al., 2005), # 01-076-0894 для тридимита (Dollase, Baur, 1976) и # 01-082-3573 для диопсида (Redhammer et al., 2012).



Рис. 6. Рамановский спектр фольбортита. **Fig. 6.** Raman spectrum of volborthite.

валентным колебаниям v_3 VO₄ (Frost et al., 2011), однако во многих кристаллогидратах полосы, отвечающие либрациям (неполным поворотам) молекул воды расположены именно в этой области (Дробышев и др., 2007; Житова и др., 2019; Sergeeva et al., 2019). Колебание v_4 VO₄ имеет три компоненты: 507, 471, 441 см⁻¹ (Frost et al., 2011), однако здесь же происходит наложение полос поглощения колебаний v_2 CuO₆, v_1 CuO₆, активных в спектре комбинационного рассеяния (Chukanov, 2014; Chukanov, Chervonnyi, 2016). Полосы при 345 и 241 см⁻¹ отвечают v_2 VO₄, а на компоненту 241 см⁻¹ скорее всего накладывается v_5 CuO₆.

В целом, полосы, обусловленные колебаниями VO₄, в рамановском спектре фольбортита значительно более интенсивны, чем полосы, обусловленные колебаниями CuO₆, причем последние расположены ниже 500 см⁻¹, где накладываются на деформационные колебания VO₄.

Симметрия изоли- рованного октаэдра [CuO ₆], <i>О_h</i> , нор- мальные колебания	Симметрия пози- ции С _{2h} , расщеп- ление колебатель- ных уровней	Симметрия пози- ции C _i , расщепле- ние колебатель- ных уровней	Восстановление сим- метрии колебаний в позиции к симмет- рии решетки C _{2h}	Активность в спектре
v_1, A_{1g}	Ag	A_g	$A_g + B_g$	КР
v_2, E_g	$2A_g$	$2A_g$	$2(A_g + B_g)$	KP
v_3 , v_4 , T_{1u}	$A_u + 2B_u$	$3A_u$	$3(A_u + B_u)$	ИК
v_5, T_{2g}	$A_g + 2B_g$	$3A_g$	$3(A_g + B_g)$	KP
v_6, T_{2u}	$A_u + 2B_u$	3 <i>A</i> _u	$3(A_u + B_u)$	ИК

Таблица 6. Преобразования колебаний $[CuO_6]$ в структуре фольбортита **Table 6.** Transformations of $[CuO_6]$ vibrations in the structure of volborthite

Симметрия изолирован- ного тетраэдра [VO ₄], <i>T_d</i> , нормальные колебания	Симметрия позиции C _s , расщепление колеба- тельных уровней	Восстановление симметрии колебаний в позиции колебаний в позиции к симметрии решетки C _{2h}	Активность в спектре
v_1, A_{1g}	Α'	$A_g + B_u$	КР, ИК
v ₂ , <i>E</i>	2 <i>A</i> '	$2(A_g + B_u)$	КР, ИК
v_3, v_4, T_2	<i>2A</i> ' + A"	$3(A_g + B_u + A_u + B_g)$	КР, ИК

Таблица 7. Преобразование колебаний $[VO_4]$ в структуре фольбортита **Table 7.** Transformations of $[VO_4]$ vibrations in the structure of volborthite

Таблица 8. Полосы в рамановском спектре фольбортита Table 8. Raman bands of volborthite

Наши данные	Frost et al., 2011	Отнесение полосы
Положение	е полосы, см ⁻¹	
241	245	v ₂ [VO ₄]
257 пл	—	v ₅ [CuO ₆], v ₂ [VO ₄]
345	347, 308	v ₂ [VO ₄]
441	442	ν_4 [VO ₄], ν_2 [CuO ₆]
471	476	ν_4 [VO ₄], ν_1 [CuO ₆]
507 пл	509	v_4 [VO ₄], v_1 [CuO ₆]
748	749	[H ₂ O] _{libr} , деф. [Cu–OH…O], v ₃ [VO ₄]
809	814	v ₃ [VO ₄]
885	888, 858	$v_1 [VO_4]$

ОБСУЖДЕНИЕ

На мощных лавовых потоках и на отдельных глыбах базальта-андезибазальта в северо-западной части вулкана Алаид обнаружены налеты бирюзового и желтого цвета, в основном сложенные атакамитом и фольбортитом соответственно. Формы их выделения и соотношение с вмещающей (подстилающей) породой позволяют сделать вывод, что они могли быть сформированы в результате эксгаляционной (фумарольной) деятельности или, что вероятнее, в результате гипергенного преобразования собственно фумарольной минерализации. Со времени формирования эксгаляционных минералов прошло достаточно продолжительное время (годы?), при этом повышенных температур и выходов газа в местах отбора образцов сейчас не наблюдается. Соответственно, можно заключить, что фумаролы здесь потухли, и данная система может быть отнесена к палеофумарольным.

Стоит отметить, что подавляющее большинство проявлений атакамита, известных в мире, относится к зоне окисления медных руд, где этот минерал возникает при температурах, близких к комнатной. Реже атакамит может образовываться в результате фумарольной деятельности в так называемой зоне "горячего гипергенеза" с температурами 100–150 °C (Pekov et al., 2018). Такой атакамит описан, например, в фумароле Ядовитая на Втором конусе СП БТТИ (Чуканов и др., 2006), и в виде налетов на лаве вулкана Везувий (Кампанья, Италия) (Balassone et al., 2019). Атакамит также отмечен в составе медной минерализации, связанной с палеофумаролами формации Горы 1004 (Толбачинский дол) (Серафимова и др., 1994).

Фольбортит – типичный минерал зоны окисления Cu-V месторождений; среди фумарольных образований он детально не описывался, а был только отмечен, и то, скорее всего как продукт гипергенного изменения более ранних минералов (Engelhaupt, Shueller, 2015; Pekov et al., 2015, 2020b). Анализ информации, доступной авторам настоящей статьи, показал, что этот минерал до настоящего времени сколь-либо подробно не описывался ни на Камчатке, ни на Курильских островах, лишь отмечался в ассоциации с кайнотропитом в зоне выветривания палеофумарольных отложений Горы 1004 (Pekov et al., 2020b).

Фумарольная активность прорыва Олимпийский (по данным Л.П. Вергасовой, 1977, табл. 2) характеризовалась образованием щербинаита V_2O_5 и широким развитием эвхлорина KNaCu₃O(SO₄)₃; таким образом, собственно эксгаляционные минералы V и Cu были надежно установлены среди продуктов фумарольной деятельности на вулкане Алаид (извержение 1972 года). Стоит отметить, что щербинаит в зоне гипергенеза является неустойчивыми минералом, разложение которого приводит к появлению в системе подвижного пятивалентного ванадия. Эвхлорин легко растворим в воде даже при комнатных условиях, что может приводить к высвобождению меди. Оба этих минерала могут играть ключевую роль как источники, соответственно, ванадия и меди, необходимых для формирования фольбортита. Также стоит принять во внимание возможное дополнительное "пропаривание" исходных эксгаляционных минералов фумарольными газами, обогащенными HCl. Так, схема образования ассоциации фольбортита и атакамита путем изменения некоего безводного ванадата меди (на примере стойберита) может выглядеть следующим образом:

$$Cu_{5}(VO_{4})_{2}O_{2} + HCl + 4H_{2}O =$$

= Cu_{3}(V_{2}O_{7})(OH)_{2}(H_{2}O)_{2} + Cu_{2}Cl(OH)_{3}.

В целом, изученный нами фольбортит скорее всего представляет собой гипергенный минерал, образующийся за счет первичных фумарольных минералов (в первую очередь, нестабильных в зоне гипергенеза) ванадия и меди. Менее вероятным, но возможным механизмом образования фольбортит-атакамитовой минерализации является процесс взаимодействия метеорных вод с эксгаляционными минералами при участии горячего вулканического газа в приповерхностной относительно низкотемпературной зоне фумарол — так называемой зоне "горячего гипергенеза".

БЛАГОДАРНОСТИ

Полевые исследования с отбором образцов и первичной обработкой минералогического материала выполнены Л.П. Аникиным и В.А. Рашидовым при поддержке РФФИ в рамках проектов № 18-05-00410 и 18-05-00041. Лабораторное исследование минералов выполнено при финансовой поддержке РФФИ в рамках проекта № 20-35-70008 (Е.С. Житова, А.В. Сергеева, Р.М. Исмагилова). Исследования выполнены с использованием оборудования Ресурсных центров СПбГУ "Рентгенодифракционные методы исследования" и "Геомодель" в рамках выпускной квалификационной работы Р.М. Исмагиловой. Авторы благодарят И.В. Пекова за детальный анализ рукописи и ценные замечания.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

Абдурахманов А.И., Пискунов Б.Н., Смирнов И.Г., Федорченко В.И. Вулкан Алаид (Курильские острова) // Восточно-Азиатские островные системы (тектоника и вулканизм). Южно-Сахалинск, **1978**. С. 85–107.

Бритвин С.Н., Доливо-Добровольский Д.В., Кржижановская М.Г. Программный пакет для обработки рентгеновских порошковых данных, полученных с цилиндрического дифрактометра Rigaku RAXIS RAPID II // ЗРМО. 2017. № 3. 104–107.

Вергасова Л.П. Фумарольные минералы прорыва Олимпийского // Бюллетень вулканологической станции. **1977**. Т. 53. С. 77–89.

Вергасова Л.П., Филатов С.К. Минералы вулканических эксгаляций – особая генетическая группа (по материалам Толбачинского извержения 1975–1976 гг.) // ЗРМО. 1993. № 4. С. 68–76.

Вергасова Л.П., Филатов С.К., Семенова Т.Ф. Ананьев В.В. Ленинградит PbCu₃(VO₄)₂Cl₂ – новый минерал из вулканических возгонов // ДАН СССР. **1990**. Т. 310. С. 1434–1437.

Вергасова Л.П., Старова Г.Л., Филатов С.К. Ананьев В. В. Аверьевит Cu₅(VO₄)₂O₂·nMX – новый минерал вулканических эксгаляций // ДАН. **1998**. Т. 359. С. 804–807.

Дробышев А., Абдыкалыков К., Алдияров А., Курносов В., Токмолдин Н., Жумагалиулы Д. ИК спектры полиагрегатов воды в криоматрице азота // Физика низких температур. 2007. Т. 33. № 8. 916–922.

Житова Е.С., Сергеева А.В., Нуждаев А.А., Кржижановская М.Г., Чубаров В.М. Чермигит термальных полей Южной Камчатки: высокотемпературное преобразование и особенности ИК-спектра // ЗРМО. 2019. Т. 148. № 1. С. 100–116.

Пеков И.В., Зубкова Н.В., Чернышов Д.Ю., Зеленский М.Е., Япаскурт В.О., Пущаровский Д.Ю. Новая высокомедистая разновидность лионсита из фумарольных эксгаляций вулкана Толбачик (Камчатка, Россия) и ее кристаллическая структура // Докл. РАН. 2013. Т. 448. № 3. С. 333– 337.

Пеков И.В., Зубкова Н.В., Япаскурт В.О., Кошлякова Н.Н., Турчкова А.Г., Сидоров Е.Г., Пущаровский Д.Ю. Полиморфизм и изоморфные замещения в природной системе $Cu_3(T^{5+}O_4)_2$, где T = As, V, P // ЗРМО.**2020**. Т. 149. № 1. С. 108–130.

Петрова В.В., Рашидов В.А., Аникин Л.П., Горькова Н.В., Михеев В.В. Возгоны терминального извержения 2015-2016 гг. острова-вулкана Алаид (Курильская островная дуга) // Геология морей и океанов: Материалы XXIII Международной научной конференции (Школы) по морской геологии. Москва, 18-22 ноября 2019 г. М.: ИО РАН, **2019**. Т. 2. С. 298–302.

Петрова В.В., Рашидов В.А, Аникин Л.П., Горькова Н.В., Михеев В.В. Возгоны вулкана Алаид (о. Атласова, Курильская островная дуга) // Материалы ежегодной конференции, посвященной Дню вулканолога "Вулканизм и связанные с ним процессы" / Отв. ред. А.Ю. Озеров, Петропавловск-Камчатский: ИВиС ДВО РАН. **2020**. В печати.

Рашидов В.А., Аникин Л.П. Полевые работы на прорыве Олимпийский (о. Атласова, Курильские острова) в августе 2014 года // Вестник КРАУНЦ. Науки о Земле. 2014. № 2. Вып. № 24. С. 198–203.

Рашидов В.А., Аникин Л.П. Полевые работы на вулкане Алаид (о. Атласова, Курильские острова) в 2016 году // Вестник КРАУНЦ. Науки о Земле. **2016**. № 3. Вып. № 31. С. 94–103.

Рашидов В.А., Аникин Л.П. Полевые работы на вулкане Алаид (о. Атласова, Курильские острова) в 2018 году // Вестник КРАУНЦ. Науки о Земле. **2018**. № 3. Вып. № 39. С. 105–113.

Серафимова Е.К., Семенова Т.Ф., Сулимова Н.В. Минералы меди и свинца древних фумарольных полей г. 1004 (Камчатка) // Вулканология и сейсмология. 1994. № 3. С. 35–49.

Чуканов Н.В., Мурашко М.Н., Задов А.Е., Бушмакин А.Ф. Авдонинит K₂Cu₅Cl₈(OH)₄ · H₂Oновый минерал из вулканических эксгаляций и зоны техногенеза колчеданных месторождений // ЗРМО. **2006**. Т. 135. №. 3. С. 38–42.

Volborthite Occurrence at the Alaid Volcano (Atlasov Island, Kuril Islands, Russia)

E. S. Zhitova^{*a*}, *, L. P. Anikin^{*a*}, A. V. Sergeeva^{*a*}, R. M. Ismagilova^{*b*}, V. A. Rashidov^{*a*}, *c*, V. M. Chubarov^{*a*}, and A. N. Kupchinenko^{*a*}

^aInstitute of Volcanology and Seismology FEB RAS, Petropavlovsk-Kamchatsky, Russia ^bSaint Petersburg State University, Saint Petersburg, Russia ^cFar East Geological Institute FEB RAS, Vladivostok, Russia *e-mail: zhitova es@mail.ru

Yellow volborthite, $Cu_{2.95}(V_{1.91}P_{0.09})_{\Sigma 2}O_7(OH)_{1.90} \cdot 2H_2O$, and turquoise-coloured atacamite, $Cu_2[Cl_{0.98}(OH)_{0.02}]_{\Sigma 1.00}(OH)_3$, have been found incrusting cracks and the surface of lava blocks located at the North-East slope of the Alaid volcano (Atlasov island, Kuril islands, Russia). The Raman spectrum of volborthite contains the following bands in the range 900-70 cm⁻¹ (with assignment): 885 (v₁ VO₄), 809 (v₃ VO₄), 748 (v₃ VO₄, libration mode of water, deformation mode of OH), 507 (v₄ VO₄, v₁ CuO₆), 471 (v₄ VO₄, v1 CuO₆), 441 (v₄ VO₄, v₂ CuO₆), 345 (v₂ VO₄), 257 (v₅ CuO₆, v₂ VO₄) and 241 (v₂ VO₄) cm⁻¹. At Alaid volborthite is likely a supergene mineral formed as a result of alteration of primary fumarole minerals. Euchlorine and shcherbinaite could be as sources of Cu and V, respectively. On the other hand, the volborthite-atacamite paragenesis could form in the near-surface relatively low-temperature zone of fumarole - the so-called zone of "hot hypergenesis" as a result of interaction of primary exhalative minerals with meteor water under the influence of volcanic gas. *Keywords:* vanadate, copper, volborthite, atacamite, Raman spectroscopy, paleofumarole, Alaid volcano, Atlasov Island, Kuril Islands

REFERENCES

Abdurakhmanov A.I., Piskunov B.N., Smirnov I.G., Fedorchenko V.I. Alaid Volcano (the Kuril Islands). In: East Asian island systems (tectonics and volcanism). Yuzhno-Sakhalinsk, **1978**. P. 85–107 (in Russian).

Balassone G., Petti C., Mondillo N., Panikorovskii T.L., de Gennaro R., Cappelletti P., Altomare A., Corriero N., Cangiano M., D'Orazio L. Copper minerals at Vesuvius Volcano (Southern Italy): a mineralogical review. Minerals. 2019. Vol. 9. P. 730.

Basso R., Palenzona A., Zefiro L. Crystal structure refinement of volborthite from Scrava Mine (Eastern Liguria, Italy). N. Jb. Mineral. Mh. 1988. Vol. 9. P. 385–394.

Basso R., Cabella R., Lucchetti G., Martinelli A., Palenzona A. Vanadiocarpholite, $Mn^{2+}V^{3+}Al(Si_2O_6)(OH)_4$, a new mineral from Molinello Mine, Northern Appennines, Italy. Eur. J. Miner. **2005**. Vol. 17. N 3. 501–507.

Birnie R. W., Hughes J. M. Stoiberite, Cu₅V₂O₁₀, a new copper vanadate from Izalco volcano, El Salvador, Central America. *Amer. Miner.* **1979**. Vol. 64. P. 941–944.

Britvin S. N., Dolivo-Dobrovolsky D. V., Krzhizhanovskaya M. G. Software for proceedings the X-ray powder diffraction data obtained from the curved image plate detector of Rigaku RAXIS Rapid II diffractometer. Zapiski RMO (Proc. Russian Miner. Soc.). 2017. Vol. 146. P. 104–107 (in Russian).

Chukanov N.V. Infrared spectra of mineral species. Netherlands, Dordrecht: Springer, **2014**.1733 p. *Chukanov N.V., Chervonnyi A.D.* Infrared Spectroscopy of Minerals and Related Compounds. Cham, Heidelberg, New York, Dordrecht, London: Springer, **2016**. 1116 p.

Chukanov N.V., Murashko M.N., Zadov A.E., Bushmakin A.F. Avdoninite, $K_2Cu_5Cl_8(OH)_4 \cdot H_2O$, a new mineral from volcanic exhalations and from the zone of technogenesis at massive sulphide ore deposits. Zapiski RMO (Proc. Russian Miner. Soc.). **2006**. Vol. 135. N 3. P. 38–42 (*in Russian*).

Dollase W.A., Baur W.H. The superstructure of meteoritic low tridymite solved by computer simulation. *Amer. Miner.* **1976**. Vol. 61. P. 971–978.

Drobyshev A., Abdykalykov K., Aldiyarov A., Kurnosov V., Tokmoldin N., Zhumagaliuly D. IR spectra of water polyaggregates in a nitrogen cryomatrix. Low Temperature Physics. 2007. Vol. 33. № 8. P. 699–703.

Engelhaupt B., Schüller W. Mineral Reich Eifel. München: Christian Weise Verlag, 2015. 340 p.

Finger L.W. Fingerite, $Cu_{11}O_2(VO_4)_6$, a new vanadium sublimate from Izalco volcano, El Salvador: crystal structure. *Amer. Miner.* **1985**. Vol. 70. P. 197–199.

Frost R.L., Palmer S.J., Čejka J., Sejkora J., Plášil J., Bahfenne S., Keeffe E.C. A Raman spectroscopic study of the different vanadate groups in solid-state compounds-model case: mineral phases vésigniéite $[BaCu_3(VO_4)_2(OH)_2]$ and volborthite $[Cu_3V_2O_7(OH)_2 \cdot 2H_2O]$. J. Raman Spectrosc. **2011**. Vol. 42. N 8. P. 1701–1710.

Ghiyasiyan-Arani M., Masjedi-Arani M., Ghanbari D., Bagheri S., Salavati-Niasari M. Novel chemical synthesis and characterization of copper pyrovanadate nanoparticles and its influence on the flame retardancy of polymeric nanocomposites. *Scientific reports.* **2016**. Vol. 6. P. 25231.

Hiroi Z., Hanawa M., Kobayashi N., Nohara M., Takagi H., Kato Y., Takigawa M. Spin-1/2 kagomélike lattice in volborthite Cu₃V₂O₇(OH)₂ · 2H₂O. J. *Phys. Soc. Jpn.* **2001**. Vol. 70(11). P. 3377–3384.

Hughes J. M., Birnie R. W. Ziesite, B-Cu₂V₂O₇, a new copper vanadate and fumarole temperature indicator. *Amer. Miner.* **1980**. Vol. 65. P. 1146–1149.

Hughes J.M., Brown M.A. The crystal structure of ziesite, β -Cu₂V₂O₇, a thortveitite-type structure with a non-linear X-O-X inter-tetrahedral bondN. *Jb. Miner. Mh.* **1989**. Vol. 1989. P. 41–47.

Hughes J.M., Hadidiacos C.G. Fingerite, $Cu_{11}O_2(VO_4)_6$, a new vanadium sublimate from lzalco volcano, El Salvador: descriptive mineralogy. *Amer. Miner.* **1985**. Vol. 70. P. 193–196.

Hughes J.M., Christian B.S., Finger L.W., Malinconico L. L. Mcbirneyite, $Cu_3(VO_4)_2$, a new sublimate mineral from the fumaroles of Izalco Volcano, El Salvador. J. Volcanol. Geoth. Res. **1987**. Vol. 33. P. 183–190.

Kolitsch U., Lengauer C.L., Bernhardt H.-J., Ciriotti M.E., Fischer R.X., Armellino G. Molinelloite, IMA 2016-055. CNMNC Newsletter No. 33, October 2016, page 1141. Miner. Mag. 2016. Vol. 80. P. 1135–1144.

Krivovichev S.V., Filatov S.K., Cherepansky P.N., Armbuster T., Pankratova O.Y. Crystal structure of γ -Cu₂V₂O₇ and its comparison to blossite (α -Cu₂V₂O₇) and ziesite (β -Cu₂V₂O₇). *Canad. Miner.* **2005**. Vol. 43. P. 671–677.

Nenadkevich K.A. Turanite and alaite, two new vanadium minerals. Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg. **1909**. Vol. 3. P. 185–187.

Pekov I.V., Zelenski M.E., Yapaskurt V.O., Polekhovsky Y.S., Murashko M.N. Starovaite, $KCu_5O(VO_4)_3$, a new mineral from fumarole sublimates of the Tolbachik volcano, Kamchatka, Russia. *Eur. J. Miner.* **2013a**. Vol. 25. P. 91–96.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Zelenski M.E., Yapaskurt V.O., Polekhovsky Y.S., Fadeeva O.A., Pushcharovsky D.Y. Yaroshevskite, Cu₉O₂(VO₄)₄Cl₂, a new mineral from the Tolbachik volcano, Kamchatka, Russia. *Miner. Mag.* **2013b**. Vol. 77. N 1. P. 107–116.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Chernyshov D.Yu., Zelenski M.E., Yapaskurt V.O., Pushcharovskii D.Yu. A new Cu-rich variety of lyonsite from fumarolic sublimates of the Tolbachik volcano (Kamchatka, Russia) and its crystal structure. Doklady Earth Sci. 2013. Vol. 448. P. 112–116.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Yapaskurt V.O., Kartashov P.M., Polekhovsky Yu.S., Murashko M.N., Push-

charovsky D.Yu. Koksharovite, $CaMg_2Fe_4^{3+}(VO_4)_6$, and grigorievite, $Cu_3Fe_2^{3+}Al_2(VO_4)_6$, two new howardevansite-group minerals from volcanic exhalations. *Eur. J. Miner.* **2014**. Vol. 26. N 5. P. 667–677.

Pekov I.V., Siidra O.I., Chukanov N.V., Yapaskurt V.O., Britvin S.N., Krivovichev S.V., Schüller W., Ternes B. Engelhauptite, KCu₃(V₂O₇)(OH)₂Cl, a new mineral species from Eifel, Germany. *Miner. Pet-rol.* **2015**. Vol. 109. N 6. P. 705–711.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Pushcharovsky D.Yu. Copper minerals from volcanic exhalations – a unique family of natural compounds: crystal chemical review. *Acta Cryst.* **2018**. Vol. B74. P. 502–518.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Yapaskurt V.O., Polekhovsky Y.S., Vigasina M.F., Britvin S.N., Turchkova A.G., Sidorov E.G., Pushcharovsky D.Yu. A new mineral borisenkoite, $Cu_3[(V,As)O_4]_2$, and the isomorphous series borisenkoite–lammerite- β in fumarolic exhalations of the Tolbachik volcano, Kamchatka, Russia. Phys. Chem. Miner. **2020a**. Vol. 47. P. 1–17.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Yapaskurt V.O., Polekhovsky Y.S., Britvin S.N., Turchkova A.G., Sidorov E.G., Pushcharovsky D.Yu. Kainotropite, $Cu_4Fe^{3+}O_2(V_2O_7)(VO_4)$, a new mineral with a complex vanadate anion from fumarolic exhalations of the Tolbachik volcano, Kamchatka, Russia. Canad. Miner. **2020b**. Vol. 58. N 2. P. 155–165.

Pekov I.V., Zubkova N.V., Yapaskurt V.O., Koshlyakova N.N., Turchkova A.G., Sidorov E.G., Pushcharovsky D.Yu. Polymorphism and isomorphic substitutions in natural system $Cu_3(T^{5+}O_4)_2$ with T = As, V or P. Zapiski RMO (Proc. Russian Miner. Soc.). **2020c.** N 1. P. 108–130 (in Russian).

Petrova V.V., Rashidov V.A., Anikin L.P., Gorkova N.V., Miheev V.V. Sublimates from the 2015–2016 terminal eruption of Alaid Volcano (the Kuril Island Arc). In: Geology of seas and oceans: Proc. XXII Int. Conf. Marine Geol. Vol. II. Moscow: IO RAS, 2019. P. 298–302 (in Russian).

Petrova V.V., Rashidov V.A., Anikin L.P., Gorkova N.V., Miheev V.V. Sublimates of Alaid Volcano (the KurilIsland Arc). In: Proc. XXII Region. Conf. "Volcanism and related processes" Ed. A.Yu. Ozerov. Petropavlovsk-Kamchatskij: IVS FEB RAS, 2020. In press (in Russian).

Rashidov V.A., Anikin L.P. Field works at Olimpiyskiy vent in August 2014, Atlasov island, the Kuriles. Vestnik KRAUNTs. Earth Sci. 2014. № 2(24). P. 198–203 (in Russian).

Rashidov V.A., Anikin L.P. Field works at Alaid volcano in 2016, Atlasov island, the Kuriles. Bull. Kamchatka Reg. Assoc. "Educ.-Sci. Center". Earth Sci. 2016. N 3(31). P. 94–103 (in Russian).

Rashidov V.A., Anikin L.P. Field works at Alaid volcano in 2018, Atlasov island, the Kuriles. Bull. Kamchatka Reg. Assoc. "Educ.-Sci. Center". Earth Sci. 2018. N 3(39). P. 105–113 (in Russian).

Redhammer G.J., Tippelt G., Amthauer G., Roth G. Structural and ⁵⁷Fe Moessbauer spectroscopic

characterization of the synthetic NaFeSi₂O₆ (aegirine) – CaMgSi₂O₆ (diopside) solid solution series. Z. Kristallogr. **2012**. Vol. 227. P. 396–410.

Robinson P.D., Hughes J.M., Malinconico M.L. Blossite, α -Cu₂²⁺V₂⁵⁺O₇, a new fumarolic sublimate from Izalco volcano, El Salvador. Amer. Miner. **1987**. Vol. 72. P. 397–400.

Serafimova E.K., Semenova T.F., Sulimova N.V. Copper and lead minerals in old fumarolic fields of Mt. 1004, Kamchatka. J. Volcanol. Seismol. **1994**. Vol. 16. P. 259–274.

Sergeeva A.V., Zhitova E.S., Bocharov V.N. Infrared and Raman spectroscopy of tschermigite, (NH₄)Al(SO₄)₂ · 12H₂O. Vib. Spectrosc. **2019**. Vol. 105. P. 102983.

Siidra O.I., Nazarchuk E.V., Agakhanov A.A., Polekhovsky, Y.S. Aleutite $[Cu_5O_2](AsO_4)(VO_4) \cdot (Cu_{0.5} \square_{0.5})Cl$, a new complex salt-inclusion mineral with Cu^{2+} substructure derived from Kagome-net. *Miner. Mag.* **2019a**. Vol. 83. N 6. P. 847–853.

Siidra, O.I., Nazarchuk, E.V., Zaitsev, A.N., Polekhovsky, Y.S., Wenzel, T., Spratt, J. Dokuchaevite, Cu₈O₂(VO₄)₃Cl₃, a new mineral with remarkably diverse Cu²⁺ mixed-ligand coordination environments. *Miner. Mag.* **2019b**. Vol. 83. N 5. P. 749–755.

Sokolova E., Hawthorne F.C., Karpenko V.V., Agakhanov A.A., Pautov L.A. Turanite, $Cu_2^{5+}(V^{5+}O_4)_2(OH)_4$, from the Tyuya-Muyan radium-uranium deposit, Osh District, Kyrgyzstan: a new structure for an old mineral. *Canad. Miner.* **2004**. Vol. 42. P. 731–739.

Vergasova L.P. Olympic breakthrough fumarole minerals. *Bull. Volcan. Station.* **1977**. Vol. 53. P. 77–89 (*in Russian*).

Vergasova L.P., Filatov S.K. Minerals of volcanic exhalations a new genetic group (after the data of Tolbachik volcano eruption in 1975–1976). *Zapiski RMO (Proc. Russian Miner. Soc.).* **1993**. Vol. 122. P. 68–76 (*in Russian*).

Vergasova L.P., Filatov S.K., Semenova T.F., Ananiev V.V. Leningradite, PbCu₃(VO₄)₂Cl₂, a new mineral of volcanic exhalations. *Doklady USSR Acad. Sci.* **1990**. Vol. 310. P. 1434–1437 (*in Russian*).

Vergasova L.P., Starova G.L., Filatov S.K., Ananiev V.V. Averievite $Cu_5O_2(VO_4)_2 \cdot nMX$ a new mineral of volcanic exhalations. *Doklady USSR Acad. Sci.* **1998**. Vol. 359. P. 804–807 (*in Russian*).

Zelenski M.E., Zubkova N.V., Pekov I.V., Boldyreva M.M., Pushcharovsky D.Yu., Nekrasov A.N. Pseudolyonsite, Cu₃(VO₄)₂, a new mineral species from the Tolbachik volcano, Kamchatka Peninsula, Russia. *Eur. J. Miner.* **2011**. Vol. 23. P. 475–481.

Zheng X.G., Mori T., Nishiyama K., Higemoto W., Yamada H., Nishikubo K., Xu C.N. Antiferromagnetic transitions in polymorphous minerals of the natural cuprates atacamite and botallackite Cu₂-Cl(OH)₃. *Phys. Rev. B.* **2005**. Vol. 71. № 17. P. 174404.

Zhitova E.S., Sergeeva A.V., Nuzhdaev A.A., Krzhizhanovskaya M.G., Chubarov V.M. Tschermigite from thermal fields of Southern Kamchatka: high-temperature transformation and peculiarities of IR-spectrum. Zapiski RMO (Proc. Russian Miner. Soc.). 2019. N 1. P. 100–116 (in Russian).