Поведение синтетического аналога фольбортита Cu₃(V₂O₇)(OH)₂×2H₂O при повышенной температуре

Р.М. Исмагилова^{1,2}, А.В. Сергеева¹, А.А. Нуждаев¹, А.Н. Купчиненко¹, Е.С. Житова¹, Л.П. Аникин¹, Кржижановская М.Г.²

¹ Институт вулканологии и сейсмологии ДВО РАН, Петропавловск-Камчатский, 683006; e-mail: <u>rezeda marsovna@inbox.ru</u>

² Санкт-Петербургский Государственный Университет, Санкт-Петербург

Фольбортит встречается в зонах окисления медных руд, а безводные ванадаты меди являются сублиматами в вулканических фумаролах. Методом высокотемпературной рентгенографии зафиксировано превращение фольбортита в безводные модификации и определены поля температурной стабильности данных фаз: фольбортит (30-230 °C) → рентгеноаморфная фаза (230-280 °C) → цизит (290-500 °C) → псевдолионсит (440-500 °C) → макбернейит (440-740 °C).

Введение

В настоящей работе исследовано поведение водного ванадата меди, в природе представленного минералом фольбортитом $Cu_3(V_2O_7)(OH)_2 \times 2H_2O_7$ в области повышенных температур. Фольбортит широко распространен в зоне окисления месторождений, богатых ванадием. В нашей недавней работе [2] приводилось описание фольбортита, встреченного в северо-западной части вулкана Алаид (Курильские о-ва, Россия). В данной работе было показано, что фольбортит может являться гипергенным минералом, образующимся по первичным фумарольным минералам, или же образовываться в зоне «горячего гипергенеза», т.е. в верхней части фумарол, где происходит взаимодействие метеорных вод с ранними эксгаляционными минералами при участии вулканического газа. Стоит отметить, что безводные ванадаты меди зачастую являются минералами-эндемиками вулканических фумарол: на вулкане Изалько (Кордильера Апанека, Сальвадор) были впервые установлены 5 безводных ванадатов меди – цизит, макбернейит, блоссит, фингерит, стойберит [2, 3]. Среди эксгаляционных минералов фумаролы Ядовитая на Втором шлаковом конусе Северного прорыва Большого трещинного Толбачинского извержения 1975-1976 гг. (СП БТТИ, вулкан Толбачик, Камчатка, Россия) были позднее обнаружены цизит, макбернейит, блоссит, фингерит, а также установлены два новых вида – псевдолионсит и борисенкоит [2, 4]. Таким образом, исследования в области повышенных температур интересны с точки зрения генезиса и устойчивости минералов, а также взаимных переходов и фазовых превращений для водных и безводных ванадатов меди при изменении термодинамических условий.

Целью настоящей работы являлось изучение превращения фольбортита в безводные аналоги в области повышенных температур.

Материалы и методы

В качестве образца для исследования использовался синтетический аналог фольбортита, реактив Cu₃(V₂O₇)(OH)₂×2H₂O квалификации «ч». Предварительное рентгенодифракционное исследование и электронно-зондовый микроанализ показали отсутствие посторонних фаз в образце. Образец был идентифицирован по данным карточки ICDD # 01-080-1170 в моноклинной сингонии, в пространственной группе C2/m, a = 10.6073 Å, b = 5.8642 Å, c = 7.2142 Å, $\beta = 94.88^{\circ}$, V = 447.12 Å³, Z = 2. Исследование химического состава проводилось на неполированном образце, содержания элементов в оксидной форме близки к идеальной стехиометрии фольбортита.

Для регистрации фазовых преобразований при нагревании была выполнена высокотемпературная рентгенография синтетического аналога фольбортита *in situ* в

интервале температур 30-740 °С. Исследование проводилось на порошковом дифрактометре Rigaku Ultima IV с излучением Со $K\alpha$ ($\lambda = 1.7890$ Å), оснащенном высокотемпературной приставкой Rigaku SHT 1500. Образец выкладывался на платиновую подложку, отражения регистрировались в диапазоне углов 2 Θ от 5 до 80°, с шагом 0.02° и скоростью сканирования 5 град/мин. Температурный шаг съемки составил 10 °C в интервале более низких температур 30-300 °C, и 20 °C в интервале более высоких температур 300-740 °C.

Кривые термогравиметрического анализа (ТГА) и дифференциальной сканирующей калориметрии (ДСК) были записаны с помощью синхронного термического анализатора STA 449 F5 Jupiter (Netzsch). Анализ проводился в диапазоне температур от 30 до 1000 °C, скорость нагрева составила 10 °C/мин.

Результаты и обсуждение

По данным высокотемпературной рентгенографии (таблица) выявлено, что фольбортит Cu₃(V₂O₇)(OH)₂×2H₂O устойчив до температуры 220 °C. В интервале температур от 230 до 270 °С происходит его переход в рентгеноаморфную форму, сопровождающийся ослаблением интенсивности отражений, которые полностью исчезают к температуре 280 °C. Начиная с температуры 290 °C, из рентгеноаморфной фазы выкристаллизовываются цизит Cu₂V₂O₇ (триклинная сингония, P1, a = 7.687 Å, $\dot{b} = 5.54982$ Å, c = 10.090 Å, $\alpha = 104.00^{\circ}$, $\beta = 110.45^{\circ}$, $\gamma = 46.17^{\circ}$, V = 290.96 Å³, Z = 2, ICDD # 01-078-2581) и тенорит CuO (моноклинная сингония, C2/c, a = 4.684 Å, b = 3.425 Å, c = 5.129 Å, $\beta = 99.47^{\circ}$, V = 81.16 Å³, Z = 4, ICDD # 00-005-0661), слабые рефлексы данных фаз сохраняются до 500 °C. Начиная с температуры 440 °C. регистрируются интенсивные отражения псевдолионсита (моноклинная сингония, $P2_1/c$, a = 6.2493 Å, b = 7.9936 Å, c = 6.3776 Å, $\beta = 111.49^\circ$, V = 296.44 Å³, Z = 2, ICDD # 00-026-0567) и макбернейита (триклинная сингония, P-1, a = 5.361(4) Å, b = 6.541(6) Å, c = 5.195(3) Å, $\alpha = 88.58(6)^{\circ}$, $\beta = 68.03(6)^{\circ}$, $\gamma = 69.2(1)^{\circ}$, V = 156.70 Å³, Z = 1, ICDD # 00-044-1480), являющихся полиморфными модификациями состава Cu₃(VO₄)₂. При температуре 440 °C более интенсивны рефлексы псевдолионсита, что косвенно свидетельствует о количественном доминировании данной фазы. Однако с ростом температуры происходит перераспределение интенсивности отражений псевдолионсита и макбернейита, соотношение которых при температуре 500 °С уточнено как ~1:1. Начиная с температуры 540 °C, регистрируется только макбернейит, который стабилен до температуры 740 °C, а при более высокой температуре разлагается.

Температурный интервал	Фольбортит Си ₃ V ₂ O ₇ (OH) ₂ ×2 H ₂ O	Цизит (Cu ₂ V ₂ O ₇) и тенорит (CuO)	Макбернейит Cu ₃ (VO ₄) ₂	Псевдолионсит Си ₃ (VO ₄) ₂
30-220	+	—	—	—
230-280	_	_	_	_
290-420	_	+	_	_
440-500	_	+	+	+
500-740	_	_	+	_

Таблица. Фазы, появляющиеся в ходе нагревания синтетического аналога фольбортита

На рисунке показаны кривые ДСК и ТГА, иллюстрирующие потерю массы, а также экзо- и эндотермические эффекты при нагревании фольбортита в режиме реального времени.

В температурном интервале от 60 до 200 °С происходит незначительная плавная потеря массы, которая может частично быть отнесена к сорбированной и/или слабосвязанной воде. При температуре ~210 °С образец резко теряет около 11 % массы. Одновременно на кривой ДСК регистрируется эндотермический эффект при

температуре 210 °C. Зарегистрированная потеря массы соответствует дегидратации и дегидроксилированию фольбортита. Так, расчетное содержание воды и гидроксильных групп в химическом составе минерала составляет 11.2 %, что очень близко к зарегистрированной потере массы. Слабый экзоэффект, зарегистрированный при 304 °C, вероятно, связан с кристаллизацией цизита и тенорита. При температуре 448 °C регистрируется сильный экзоэффект, отвечающий, скорее всего, образованию псевдолионсита и некоторого количества макбернейита по схеме:

 $Cu_2V_2O_7 + CuO \rightarrow Cu_3(VO_4)_2.$

При температуре около 500 °С наблюдается небольшой эндотермический эффект, вероятно, обусловленный полиморфным переходом псевдолионсита в макбернейит, либо переходом остаточного цизита в высокотемпературную моноклинную форму, что требует дальнейшего уточнения [1]. Начиная с температуры около 750 °С, регистрируется процесс, сопровождающийся потерей массы. Этот температурный интервал, согласно данным диаграммы состояний системы CuO – V₂O₅ [1], относится к разложению макбернейита, которое происходит с выделением кислорода по следующей схеме:

 $2\mathrm{Cu}_3(\mathrm{VO}_4)_2 \rightarrow 6\mathrm{CuO} + 4\mathrm{VO}_2 + \mathrm{O}_2.$



Рисунок. Кривые, записанные при нагревании фольбортита: ТГА (зеленая), характеризующая потерю массы, и ДСК (синяя), характеризующая тепловые эффекты.

Заключение

По результатам высокотемпературной рентгенографии, ТГА и ДСК были определены поля температурной стабильности фольбортита и продуктов его высокотемпературного превращения: фольбортит (30-230 °C) \rightarrow рентгеноаморфная фаза (230-280 °C) \rightarrow цизит и тенорит (290-500 °C) \rightarrow псевдолионсит (440-500 °C) \rightarrow макбернейит (440-740 °C). Это предполагает, что с повышением температуры фольбортит в результате дегидратации переходит в рентгеноаморфную фазу, из которой при дальнейшем нагревании кристаллизуются цизит и тенорит. Цизит и тенорит, в свою очередь, с ростом температуры образуют полиморфные модификации Cu₃(VO₄)₂, представленные псевдолионситом и макбернейитом, при этом макбернейит оказывается наиболее устойчивым к высоким температурам. При температуре выше 740 °C макбернейит разлагается на простые оксиды меди и ванадия.

Работа выполнена при финансовой поддержке гранта РФФИ № 20-35-70008. Исследование выполнено с использованием оборудования лаборатории минералогии Института вулканологии и сейсмологии ДВО РАН, закупленного в рамках

национального проекта «Наука», и ресурсного центра «Рентгенодифракционные методы исследования» Санкт-Петербургского государственного университета.

Список литературы

- 1. *Галахов Ф.Я.* Д-44 Диаграммы состояния систем тугоплавких оксидов: Справочник. Вып. 5. Двойные системы, Ч. 2 / Ред. Ф.Я. Галахов. Издательство «Наука». Ленинград: ИХС АН СССР, 1985. 354 с.
- 2. Житова Е.С., Аникин Л.П., Сергеева А.В. и др. Проявление фольбортита на вулкане Алаид (о. Атласова, Курильские острова, Россия) // Записки Всероссийского минералогического общества. 2020. Т. 149. № 3. С. 78-95.
- 3. *Birnie R.W., Hughes J.M.* Stoiberite, Cu₅V₂O₁₀, a new copper vanadate from Izalco volcano, El Salvador, Central America // American Mineralogist. 1979. V. 64. P. 941-944.
- 4. *Pekov I.V., Zubkova N.V., Yapaskurt V.O. et al.* 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 // Physics and Chemistry of Minerals. 2020. V. 47. No 3. P. 17.