КР-СПЕКТРОСКОПИЧЕСКОЕ ИЗУЧЕНИЕ ТЕМПЕРАТУРНОЙ ЗАВИСИМОСТИ ПОВЕДЕНИЯ ВНУТРИПОРОВЫХ МОЛЕКУЛЯРНЫХ КОМПОНЕНТОВ В КОРДИЕРИТЕ

И. А. Мадюков, Т. А. Бульбак, А. Ю. Лихачева

Институт Геологии и Минералогии СО РАН, г. Новосибирск, madyukov@uiggm.nsc.ru

Кордиерит, кольцевой алюмосиликат (Mg,Fe)₂[Al₄Si₅O₁₈], устойчивый в широком PT-диапазоне, может содержать в каналах своей структуры различные молекулярные компоненты, такие как CO₂, H₂O, CH₄ и другие. Данная особенность представляет интерес для изучения его в качестве индикатора флюидного режима минералообразования [Aines & Rossman, 1984; Bulbak, 2002]. Однако, практически не изучено влияние внутрипоровых флюидных компонентов на физико-химические свойства кордиерита в различных PT условиях. Например, сжимаемость кордиерита при повышении давления или возможность взаимодействия внутрипоровых компонентов с каркасом минерала.

В данном сообщении представлены результаты изучения внутрипоровых флюидных компонентов в кордиерите в различных температурных условиях методом КР-спектроскопии.

Эксперименты проводились в сотрудничестве с лабораторией доктора П. С. Р. Прасада в Национальном Геофизическом Институте (Хайдерабад, Индия) при помощи спектрометра Jobin Yvon T-64000 и низко- и высокотемпературных приставок Linkam. Таким образом температурный интервал измерений составил от около –200 % до 800 %.

Было изучено поведение флюидных компонентов в каналах образца природного кордиерита из гранулитовых фаций Алданского щита с составом Na_{0.02}(Mg_{1.47},Fe_{0.58}) [Al_{3.98}Si_{4.99}O₁₈]·(0.22H₂O,0.28CO₂) (образец 340, предоставлен Г. Г. Лепезиным). В области низких температур также был изучен образец природного кордиерита амфиболитовой фации Южно-Чуйского комплекса с составом (K_{0.01},Na_{0.07})(Mg_{1.57},Fe_{0.42},Mn_{0.06}) [Al_{3.96}Si_{4.98}O₁₈]·(0.45H₂O) (образец Z, предоставлен Г. Г. Лепезиным).

Внутриканальные флюидные компоненты образца 340 при комнатной температуре на спектрах КР образуют сильные узкие полосы в области валентных колебаний CO_2 (1382 см⁻¹ и 1270 см⁻¹) и H₂O (3598 см⁻¹). Для образца Z обнаружена лишь полоса колебаний H₂O на 3598 см⁻¹. Следует отметить, что полосы валентных колебаний CO_2 образца 340 имеют смещение на несколько см⁻¹ в меньшую сторону по сравнению со свободной углекислотой. Для H₂O смещение полосы v₁ составляет около 60 см⁻¹ в меньшую сторону, полоса v₃ при этом не регистрируется в обоих образцах, что соответствует H₂O класса I по [Kolesov & Geiger, 2000]. Смещение полос колебаний CO₂ и H₂O соответствует расчётному при образовании ван-дер-ваальсового взаимодействия с кристаллическим каркасом минерала [Колесов, 2006].

Образцы 340 и Z подвергались охлаждению до –196 °C. КР-спектры снимались при температурах –196, –170, –120, –70 °C. Полосы колебаний CO₂ и H₂O при этом показывают небольшие изменения в своём положении. Полоса колебаний CO₂ 1382 см⁻¹ при охлаждении до –196 °C постепенно перемещается до 1381 см⁻¹. Полоса H₂O 3598 см⁻¹ наоборот при охлаждении смещается в высокочастотную область до 3599 см⁻¹.

Образец 340 подвергался ступенчатому нагреву в интервале температур 25–800 °С, с шагом 100 °С и выдержкой 15 минут при каждой температуре (рис. 1). Полоса деформационных колебаний молекулы CO_2 по мере повышения температуры смещается в область более высоких частот до 1385 см⁻¹ при 300 °С. При T > 400 °С полоса деформационных колебаний молекулы CO_2 заметно уширяется, что говорит об изменении парамет-



Рис. 1. Спектры КР образца 340 в области колебаний СО₂ и H₂O при нагреве до 800 °C.

ров локальных связей CO₂. При охлаждении до комнатной температуры спектр в области колебаний CO₂ восстанавливает первоначальный вид, что говорит об отсутствии заметной декарбонатизации образца.

В области колебаний H_2O по мере прогрева происходит падение интенсивности полосы на 3598 см⁻¹ и её смещение в низкочастотную область до 3592 см⁻¹ при 700 °C. При этом также заметное уширение и рост относительной интенсивности полосы между 3450 и 3500 см⁻¹, соответствующей H_2O , несвязанной структурой минерала, что сохраняется и после охлаждения образца до комнатной температуры. Таким образом, наблюдается частичная дегидратация образца, когда часть молекул H_2O переходит в несвязанное состояние, сохраняясь при этом в полостях минерала.

Полученные результаты подтверждают выводы предыдущих исследователей [Aines & Rossman, 1984] о большей скорости дегидратации по сравнению с декарбонатизацией. При помощи спектроскопии КР изучено поведение молекул CO₂ и H₂O в структурных полостях кордиерита в широком интервале температур. Можно сделать вывод о существенно отличающихся параметрах взаимодействия молекул CO₂ и H₂O с кристаллической структурой кордиерита, что выражается в разнонаправленном перемещении полос их деформационных колебаний в зависимости от температуры.

Работа выполнена при поддержке гранта РФФИ № 08-05-91304-ИНД а.

Литература

Aines R. D. & Rossman G. R. (1984) Amer. Mineral. (69) 319–327. Bulbak T. A., Shvedenkov G. Y., Lepezin G. G. (2002) Phys. Chem. Mineral. (29) 140–154. Kolesov B. A. & Geiger C. A. (2000) Amer. Mineral. (85) 1265–1274. Колесов Б. А. (2006) Журнал структурной химии (47) № 1. 27–40.