

Секция «Геология»

Li₃[(V,P)O₄]: новая ванадиевая разновидность литиофосфата с ацентричной кристаллической структурой

Яковлева Екатерина Владимировна

Аспирант

Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, Геологический факультет, Москва, Россия

E-mail: manyatba@mail.ru

Интенсивное исследование строения и свойств литиевых соединений в последние три десятилетия связано с перспективностью их использования в портативных источниках энергии, благодаря высокому электроположительному потенциалу лития и его малому атомному весу. Современные материалы для литий-ионных батарей представляют собой, в частности, синтетические аналоги фосфатных минералов. Привлекательность фосфатов в качестве таких материалов обусловлена их достаточно высокой термодинамической и кинетической стабильностью, значительными рабочими потенциалами из-за индуктивного эффекта фосфатных комплексов, а также в связи с экологической безопасностью, связанной с большим числом фосфатных минералов. Так, минерал пегматитов – литиофосфат Li₃PO₄ и его ванадатный аналог Li₃VO₄ являются высокоэффективными анодными материалами для литий-ионных батарей. Диффузия ионов Li⁺ в кристаллической структуре обеспечивает, более высокую проводимость в случае высокотемпературных центросимметричных модификаций фосфата и ванадата лития, в сравнении с их низкотемпературными ацентрическими разновидностями. Напротив, для полярной кристаллической структуры низкотемпературной фазы Li₃VO₄ характерны перспективные оптические свойства – способность к генерации второй гармоники.

При исследовании продуктов гидротермальной кристаллизации в системе Li₃PO₄–Li₂CO₃–V₂O₅–H₂O, идентифицирована новая разновидность ванадата лития Li₃[(V,P)O₄] ($a = 6.3050(12)$, $b = 10.921(2)$, $c = 4.9450(10)$ Å, пр. гр. $Pbn2_1$, $Z = 4$, $R = 0.0298$), в структуре которой атомы ванадия в тетраэдрическом окружении разбавлены атомами фосфора. Новое соединение можно отнести к обширной группе синтетических фаз и минералов, со структурами, производными от гексагональной структуры цинкита ZnO, в основе которых лежит более или менее искаженная гексагональная плотнейшая упаковка из атомов кислорода. Заселение катионных позиций в тетраэдрическом окружении атомами разного сорта обычно приводит к понижению симметрии структуры до ромбической и к увеличению объема элементарной ячейки. Такого рода соединения с нейтральными тетраэдрическими каркасами обладают схожими физическими свойствами и часто образуют твердые растворы. В этой группе можно выделить несколько структурных типов, различающихся как симметрией (пространственная группа), так и составом.

В докладе проанализированы особенности кристаллохимии нового соединения Li₃[(V,P)O₄] в контексте сопоставления с родственными структурами фосфатов, ванадатов и силикатов, представляющими технологический интерес в качестве анодных материалов для литий-ионных батарей.

Слова благодарности

Конференция «Ломоносов 2014»

Автор выражает благодарность научному руководителю Якубович О.В. за содействие в подготовке и написании работы, Димитровой О.В. за предоставленные образцы, а также Зубковой Н.В. за помощь в получении рентгеновского экспериментального материала на дифрактометре и Япаскурту В.О. за анализ кристаллов на микрозонде.