В. С. Носовец, Е. М. Шерокалова, Н. В. Селезнева Институт естественных наук и математики, УрФУ e-mail: vadim.nosovets@urfu.ru

ОСОБЕННОСТИ СИНТЕЗА ВЫСОКОИНТЕРКАЛИРОВАННЫХ СЛОИСТЫХ СОЕДИНЕНИЙ Fe_{0.75}Ti(S,Se)₂*

Дихалькогениды титана TiX₂ (X = S, Se,) обладают слоистой гексагональной структурой типа CdI₂, в которой трехслойные плотноупакованные блоки X–Ti–X разделены Ван-дер-Ваальсовой щелью. Взаимодействие внутри блоков примерно в 100 раз больше, чем между ними, поэтому физические свойства таких соединений имеют квазидвумерный характер. Размер Ван-дер-Ваальсовых щелей позволяет внедрять (интеркалировать) в TiX₂ различные атомы, при этом диффузия происходит только в плоскости щелей, так что образуется моноатомный слой.

Интеркалация переходных элементов М, обладающих незаполненными электронными оболочками, позволяет получать на базе дихалькогенидов титана соединения $M_x TiX_2$ ($x \le 1$) с широким спектром физических явлений, интересных как с прикладной, так и с фундаментальной точки зрения. Ярким примером оказалась система интеркалатов Fe_{0.5}Ti(S,Se)₂. В ней были обнаружены несоизмеримая антиферромагнитная структура, магнитные фазовые переходы типа спин-флип и спин-флоп, высокая коэрцитивная сила до 56 кЭ, а также магниторезистивный эффект порядка 20–30 % [1].

Самым простым и доступным методом получения поликристаллических соединений $M_x TiX_2$ является метод твердофазных реакций в одну или в две стадии. Для синтеза соединений $M_x TiX_2$ с $x \ge 0,75$ обычно используют одну стадию: навеска готовится сразу из всех элементов, взятых в необходимых эквимолярных пропорциях. Составы с малым содержанием интеркаланта ($x \le 0,66$) принято готовить через прекурсор: сначала получают однородную матрицу TiX₂, а затем внедряют в нее переходный металл [2].

^{* ©} Носовец В.С., Шерокалова Е. М., Селезнева Н.В., 2021

В представленной работе синтезированы высокоинтеркалированные соединения системы $Fe_{0,75}Ti(S,Se)_2$ и исследована их кристаллическая структура. Для синтеза использовали классический твердофазный метод в одну и две стадии, а также модифицированный вариант в три стадии через прекурсор и промежуточное соединение $Fe_{0,5}Ti(S,Se)_2$. На каждой стадии отжиг длился не менее 7 дней при температуре 800 °C. Нагрев шихты с чистой серой и селеном имел ступенчатый вид, чтобы предотвратить взрыв ампулы. Для аттестации полученных соединений использовали метод порошковой рентгеновской дифракции на дифрактометре Bruker D8 ADVANCE с медным анодом. Качественный фазовый анализ проводили при помощи картотеки рентгенограмм PDF-2. Структуру соединений уточняли методом Ритвельда в программном пакете Fullprof.

В результате показано, что даже после серии гомогенизационных отжигов однофазные соединения $Fe_{0,75}Ti(S,Se)_2$ нельзя получить классическим способом ни в одну, ни в две стадии. При попытке получить по одностадийной методике синтеза соединения $Fe_{0,75}TiS_2$ на дифрактограмме обнаружены фазы $Fe_{0,4}TiS_2$, $Fe_{0,45}TiS_2$ и α -Fe. Синтез в две стадии также не дал удовлетворительных результатов – в образцах присутствует α -Fe. Решением проблемы оказалась модификация классического метода. Для этого в две стадии получают однофазный состав $Fe_{0,5}Ti(S,Se)_2$, а затем повторно внедряют железо до $Fe_{0,75}Ti(S,Se)_2$.

Список литературы

1. Magnetic phase transitions, metastable states, and magnetic hysteresis in the antiferromagnetic compounds $Fe_{0.5}TiS_{2-y}Se_y / N$. V. Baranov et al. // Physical Review B. – 2019. – V. 100. – P. 024430. DOI: 10.1103/PhysRevB.100.024430.

2. Crystal structure, magnetic state and electrical resistivity of Fe_{2/3}Ti(S,Se)₂ as affected by anionic substitutions / N. V. Selezneva et al. // Mater. Res. Express. – 2017. – V. 4. – P. 106102. DOI: 10.1088/2053-1591/aa8eb7.

Работа выполнена при поддержке Министерства науки и высшего образования Российской Федерации (проект FEUZ-2020-0054).