ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЫ RBa $C_{0_2 \cdot x}$ Fe $_xO_{6-\delta}$ (R = Sm, Pr)

Закирьянов П.О., Цветков Д.С., Иванов И.Л. Уральский федеральный университет 620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

В сложнооксидных системах со структурой двойного перовскита $AA'B_2O_6$ реализуется сверхструктура с упорядочением перовскитных групп, характеризуемых упорядочением перовскитных слоев, содержащих атомы редкоземельного элемента (R) и Ва. Наличие в перовскитных слоях различных атомов A подрешетки обуславливает неэквивалентность данных слоев по своим свойствам. В частности, кислородная нестехиометрия реализуется в основном за счет кислородов, находящихся в перовскитном слое $RO_{1-\delta}$. Для данных соединений свойственны высокие значения коэффициентов термического расширения (КТР). Введение в В подрешетку других атомов 3d-металлов может привезти к снижению КТР.

Целью данной работы является изучение влияние допирования железом на кристаллическую структуру и коэффициенты термического расширения $RBaCo_{2-x}Fe_xO_{6-\delta}$ ($R=Sm,Pr;\ x=0,\ 0.2,\ 0.4,\ 0.6$).

Исследуемые соединения были синтезированы методом пиролиза смеси нитратов соответствующих элементов в присутствии органического комплексообразователя с последующей серией отжигов и перетираний в этаноле. Температура конечного отжига 1100 °C. Однофазность полученных соединений была установлена методом РФА.

Высокотемпературные дифрактограммы исследуемых соединений были получены на дифрактометре Shimadzu XRD7000S, с высокотемпературной приставкой Anton Paar HTK1200N. Рентгеноструктурный анализ проводили методом Ритвельда, с применением программного обеспечения FullProf. Содержание кислорода в исследуемых образцах определяли методом термогравиметрического анализа, с применением термогравиметрических установок RuboTHERM Dyntherm LP-ST и Netzsch STA 409 PC, и кулонометрического титрования, с применением установки оригинальной конструкции.

В ходе работы был определен фазовый состав и установлены значения коэффициентов термического и химического расширения для исследуемых соединений в диапазоне температур 25-1000 °C и $\lg(pO_2/\text{атм})$ от -0.68 до -4.

Работа была выполнена при поддержке гранта РНФ №22-23-00834.