СИНТЕЗ И СТРУКТУРА ТВЕРДЫХ РАСТВОРОВ Ва $Fe_{1-x}M_xO_{3-\delta}$ (M = Mn, Zn)

Иванова А.К., Косарева А.А., Ткаченко М.А., Волкова Н.Е. Уральский федеральный университет 620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

Твердые растворы на основе феррита бария $BaFeO_{3-\delta}$ привлекают внимание из-за их потенциального применения в качестве кислород-проводящих мембран и электродных материалов для твердооксидных топливных элементов благодаря их высокой смешанной ионно-электронной проводимости. Целью данной работы явился синтез, определение областей гомогенности и кристаллической структуры оксидов общего состава $BaFe_{1-x}M_xO_{3-\delta}$ (M=Mn,Zn).

Синтез образцов для исследования проводили по цитратно-нитратной технологии на воздухе при температуре $1200\text{-}1300^{\circ}\text{C}$, с последующим медленным охлаждением до комнатной температуры. Фазовый состав образцов был определен методом рентгенофазового анализа на дифрактометре Inel (СиК α -излучение, интервал углов $2\Theta = 10\text{-}90^{\circ}$), уточнение параметров элементарной ячейки проводилось методом Ле-Бейла с помощью программы "Fullprof 2008".

Для исследования возможности образования твердых растворов общего состава BaFe_{1-x} $M_xO_{3-\delta}$ (M = Mn, Zn) были синтезированы образцы при x=0.2-0.8, Δx =0.2.

По данным РФА установлено, что все марганец-замещенные образцы $BaFe_{1-x}Mn_xO_{3-\delta}$ являются однофазными. Оксиды $BaFe_{0.8}Mn_{0.2}O_{3-\delta}$ и $BaFe_{0.6}Mn_{0.4}O_{3-\delta}$ имеют гексагональную кристаллическую решетку пространственной группы $P6_3/mmc$. Увеличение содержания марганца до x=0.6 в $BaFe_{1-x}Mn_xO_{3-\delta}$ приводит к изменению пространственной группы оксида на P6m2. При дальнейшем введение марганца в твердый раствор наблюдается смена кристаллической структуры на орторомбическую.

При замещении ионов железа на ионы цинка образуется единственный однофазный оксид состава $BaFe_{0.8}Zn_{0.2}O_{3-\delta}$, обладающего кубической перовскитоподобной структурой (пр.гр. Pm3m). Образцы с большей концентрацией цинка были неоднофазными и содержали в своем составе кубическую фазу $BaFe_{0.8}Zn_{0.2}O_{3-\delta}$ и Ba_2ZnO_3 .

Работа выполнена при финансовой поддержке гранта РНФ №24-23-00487.