## КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА И КИСЛОРОДНАЯ НЕСТЕХИОМЕТРИЯ СЛОЖНЫХ ОКСИДОВ $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}(R=Fe,Co)$

Мильченко А.Д., Волкова Н.Е., Малышкин Д.А. Уральский федеральный университет 620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

В настоящее время актуальной задачей водородной энергетики является изучение свойств сложных оксидов, которые можно использовать в качестве катодов твердооксидных топливных элементов. Основной целью современной науки является снижения рабочей температуры ТОТЭ до  $600-800\,^{\circ}$ С. С этой целью активно ведется разработка принципиально новых оксидных материалов с тройной смешанной проводимостью – протонной, кислородной и электронной. Наиболее перспективными в данном отношении являются оксиды с перовскитоподобной структурой на основе кобальтита бария и феррита бария замещенных индием. Настоящая работа посвящена синтезу и изучению возможности образования и кристаллической структуры сложных оксидов  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R=Fe,Co).

Синтез образцов для исследования  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R=Fe,Co) осуществлялся по глицерин-нитратной технологии. В качестве исходных веществ были использованы карбонат бария  $BaCO_3$ , оксалат железа  $FeC_2O_4.2H_2O$ , металлические кобальт Co и индий In. Металлический кобальт получали восстановлением из его оксида  $Co_3O_4$  при 500-600 °C в токе водорода Заключительный отжиг образцов проводился при 1100 °C в течение 120 часов на воздухе. Аттестация полученных образцов проводилась методом рентгенофазового анализа. Анализ дифрактограмм осуществляли методом полнопрофильного анализа Ритвелда.

По данным РФА установлено, что все полученные образцы  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R= Fe, Co, x=0.2-0.8) являются однофазными и кристаллизуются в кубической элементарной ячейки. Для всех однофазных оксидов были рассчитаны параметры элементарной ячейки. Определено, что параметры элементарной ячейки однофазных оксидов  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R= Fe, Co) увеличиваются при увеличении концентрации индия, что связано с размерным фактором.

Содержание кислорода в сложных оксидах  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R= Fe, Co) при комнатной температуре было определено методом йодометрического титрования. Показано, что средняя степень окисления ионов кобальта и железа практически не зависит от состава твёрдого раствора и близка к +2.5.

Температурная зависимость содержания кислорода в  $BaR_{1-x}In_xO_{3-\delta}$  (R= Fe, Co) была изучена методом высокотемпературной термогравиметрии в интервале 25-1100 °C. Обмен кислородом между образцом и газовой фазой происходит выше 400 °C.

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