## ИССЛЕДОВАНИЕ ПРОВОДИМОСТИ КОМПОЗИТОВ СоFe2O4-PbTiO3 МЕТОДОМ ИМПЕДАНСНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ

# Абдулвахидов Б.К.<sup>1</sup>, Садыков С.А.<sup>1</sup>, Алиева Л.А.<sup>1</sup>, Ли Ч.<sup>2</sup>, Димтренко И.П.<sup>2</sup> <sup>1</sup> Дагестанский государственный университет, Россия, Махачкала <sup>2</sup>Южный федеральный университет. Россия, Ростов-на-Дону

Потребность в новых материалах со свойствами, недоступными в однофазных материалах, или необходимость улучшения характеристик уже существующих материалов, привело к поиску твердотельных композитных материалов, обладающих специфическими свойствами. Шпинелевые ферриты в композиции с сегнетоэлектриками представляют собой гетерофазные системы. В качестве шпинелевых ферритов в композиции с сегнетоэлектриками в данной работе нами взяты составы  $(1-x)(CoFe_2O_4) - x(PbTiO_3)$ , где x = 0, 0.1, 0.2, ... 0.9 и представляет собой шаг изменения молярной концентрации второй компоненты. Его первая компонента CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> представляет собой обращенную ферритовую шпинель.

Как было показано ранее, для CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> характерны большие значения отрицательного коэффициента магнитострикции, механической твердости [1] и [2] и эффективной удельной электрической проводимости.

Импедансная спектроскопия относится к релаксационому методу и позволяет анализировать параметры нелинейных элементов электрической цепи, так как они измеряются при слабых внешних воздействиях. К таким параметрам относятся сопротивление и емкость границ и объема зерен керамических конденсаторов. Импеданс ( $Z^*$ ) представляет собой полное сопротивление устройства протеканию переменного тока на заданной частоте, которое можно представить следующим образом:

$$Z^* = Z' - Z^{"}$$
(1)

где Z' – активная (действительная): Z" – реактивная (мнимая) составляющие.

Среди многообразных методов получения CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> [3-6] твердофазный метод синтеза является наиболее простым и менее затратным. Изученный в данной работе CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> был получен нами этим методом. Для получения CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> использовались порошки оксидов CoO и Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> чистоты  $\geq$  99.9%, которые взвешивались и смешались с учетом стехиометрической формулы. Полученная смесь перетиралась в агатовой ступке с добавлением этанола в течение 2 часов, после чего состав помещался в платиновый тигель, закрытый крышкой. Синтез проходил в высокотемпературной печи с термостабилизацией в течение 4 часов при температуре 1000 °C в воздушной атмосфере, после чего печь выключалась и охлаждалась по инерции до комнатной температуры. После охлаждения синтезированный порошок CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> перетирался в агатовой ступке течение 1 часа и проверялся методом рентгенофазового анализа на наличие примесных фаз.

РbTiO<sub>3</sub> был получен так же методом твердофазного синтеза. Для этой цели нами использовались порошки оксидов TiO<sub>2</sub> и PbO чистоты ≥ 99.9%, смешивались с учетом стехиометрической формулы. Далее полученная смесь перетиралась в течение одного часа в агатовой ступке с добавлением этанола, после чего смесь прессовывался в виде таблетки под давлением 200 MPa и помещался в платиновый тигель, закрытый крышкой. Синтез проходил при температуре 900 °C с засыпкой из порошка PbZrO<sub>3</sub>. После выдержки в течение 2 часов, печь выключалась и охлаждалась по инерции до комнатной температуры. Далее

синтезированный PbTiO<sub>3</sub> перетирался в агатовой ступке в течение 0.5 часа и проводили фазовый анализ на дифрактометре.

Затем порошки CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> и PbTiO<sub>3</sub> смешивались в соответствии со стехиометрической формулой  $(1-x)(CoFe_2O_4) - x(PbTiO_3)$  с шагом x = 0.1 и перетирались до гомогенного состояния в присутствии этанола. Далее порошки были спрессованы в диски диаметром 6 мм и толщиной 1мм при давлении 120 MPa и подвергались спеканию при температуре 900 °C в течение 4 часов. Аналогичным образом были приготовлены и стартовые керамические образцы CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> и PbTiO<sub>3</sub>.

Из данных электронной микроскопии и элементного анализа можно утверждать, что совместный твердофазный синтез обращенной шпинели CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> и сегнетоэлектрика PbTiO<sub>3</sub> сопровождается образованием, помимо композита, еще и дополнительных фаз в виде твердых растворов и гексаферрита свинца.

Импеданс измерялся на потенциостате PARSTAT 4000. Из всех концентраций составов (1-x)СоFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>-xPbTiO<sub>3</sub> достоверно измерить импеданс удалось только для концентраций x = 0.1, 0.3, 0.5, 0.7. Соответствующие графики приведены на рис.1. Из рисунка  $1(a, \delta, e)$  видно, что зависимости Z' от температуры практически одинаковы для трех концентраций, зависимости Z' от температуры асимметричны (см. рис.  $1(a', \delta', e')$ ), за исключением состава с x = 0.1. Диаграммы в координатах Найквиста (см. рис.  $1(a', \delta'', e')$ ) представляют собой эллиптические кривые, а характер релаксации проводимости - недебаевский.



Рис. 1- Зависимости Z' и Z" от температуры составов (1–x)CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>–xPbTiO<sub>3</sub> (a,a',a'') – x = 0.1; (6,6',6'') – x = 0.3,(e,e',e'') – x = 0.5, (e,e',e'') – x = 0.7



Рис. 2 - Теоретическая и экспериментальная кривые импеданса (1-x)CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> –xPbTiO<sub>3</sub> (a) – x = 0.1, (б) – x = 0.3, (e) – x = 0.5, (e) – x = 0.7 и температурная зависимость параметров соответствующих эквивалентных схем – (a',b', e', e')

С увеличением концентрации PbTiO<sub>3</sub> реальная составляющая импеданса уменьшается и с ростом температуры она смещается влево. Эквивалентные схемы, соответствующие этим составам, приведены на рисунке 2.

Таким образом, нами твердофазным методом были получены композитные составы CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>- PbTiO<sub>3</sub>. Элементный анализ показал, что вместе с композитом также образуются гексаферрит свинца, а также примесные твердые растворы. Методом импедансной спектроскопии было установлено, что характер проводимости образцов – недебаевский.

#### Литература

1.Rajath, P.C. Magnetic properties of CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> synthesized by solid state, citrate precursor and polymerized complex methods: A comparative study./ P.C. Rajath, R.S Manna, D. Banerjee, M.R. Varma K.G. Suresh, A.K. Nigam. //Journal of Alloys and Compounds 2008.- 453.- P.298-303.

2.Jing Wang, Comparative study on the preparation procedures of cobalt ferrites by aqueous processing at ambient temperatures./ Jing Wang ,Tong Deng, Yujie Dai. //Journal of Alloys and Compounds 2006.- 419.-P.155.

3. Cheng, F. <u>Chemical synthesis and magnetic study of nanocrystalline thin films of cobalt</u> <u>spinel ferrites</u> /F. Cheng, Z. Peng, C. Liao, Z. Xu, S. Gao, C. Yan, D. Wang, and J. Wang//Solid State Commun. 1998.-107.-P.471.

4. Pannaparayil, T. /T. Pannaparayil and S. Komarneni, //IEEE Trans. Magn. 1989.-25.-P. 4233.

5. Júnior, A. F. Magnetic properties of nanoparticles of  $Co_x Fe_{(3-x)}O_4$  (0.05  $\leq x \leq 1.6$ ) prepared by combustion reaction /A. F. Júnior V. Zapf, and P. Egan, J. Appl. Phys. 2007.- 101.- 09M506.

6. Cote, L. J. Continuous hydrothermal synthesis of CoFe2O4 nanoparticles / L. J. Cote, A. S. Teja, A. P. Wilkinson, and Z. J. Zhang //Fluid Phase Equilib 2003.- 210.- P. 307.

## ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ ТЕРМОЭЛЕКТРИЧЕСКИХ ПЛЕНОК РЬТе ПОД ВОЗДЕЙСТВИИ γ-ИЗЛУЧЕНИЯ <sup>1</sup>К.Э.Онаркулов, <sup>2</sup>Ш.А.Махмудов, <sup>1</sup>Б.У.Омонов.

# <sup>1</sup> Ферганский государственный университет.

## <sup>2</sup>Институт ядерной физики Академии наук Республики Узбекистан.

Аннотация: Исследования физических свойств полупроводниковых пленок, включая PbTe, при облучении гамма-квантами выявили потенциал для управления их свойствами без использования классического легирования. Установлено, что скорость конденсации влияет на стойкость пленок к облучению, а уменьшение коэффициента термоэлектрической мощности связано с уменьшением электропроводности и подвижности носителей заряда, возможно изза воздействия кислорода в атмосфере.

Ключевые слова: полупроводники, радиационная технология, термоэлектрическая PbTe, гамма-облучение, интегральная облучения, добротность, пленки лоза электропроводность, подвижность носителей заряда, скорость конденсации, диффузия примесей, структурные исследования, неоднородные структуры, эффективное управление свойствами, термоэлектрический материал, коэффициент термоэлектрической мощности, излучение, эффекты радиационного воздействия, поликристаллическая структура, взаимодействие с кислородом.

Область применения твердотельных приборов постоянно расширяется, создаются принципиально новые приборы, стимулирующие развитие промышленности в новых направлениях, что требует исследования, направленные на установление управляемых способов стабилизации параметров полупроводниковых приборов.

Поведение материалов при облучении в значительной степени определяется природой и концентрацией примесей, взаимодействующих с первичными радиационными дефектами [1,2].

Исследование процессов взаимодействия излучений с твердым телом обнаружило возможности эффективного управления их свойствами и создания приборов без применения классических методов легирования. В последные годы в мировой практике для управления примесными дефектними состояниями в полупроводниковых кристаллах, наряду с другими технологическими способами, широко используються различные виды физических воздействий, одним из которых является радиационное излучение. Для успешной разработки