# ТЕПЛОЕМКОСТЬ МУЛЬТИФЕРРОИКОВ НА ОСНОВЕ BiFeO<sub>3</sub>

С. Н. Каллаев<sup>а,b</sup><sup>\*</sup>, Р. Г. Митаров<sup>с</sup>, З. М. Омаров<sup>а\*\*</sup>, Г. Г. Гаджиев<sup>а</sup>, Л. А. Резниченко<sup>d</sup>

<sup>а</sup> Институт физики Дагестанского научного центра Российской академии наук 367025, Махачкала, Россия

> <sup>b</sup> Дагестанский государственный университет 367000, Махачкала, Россия

<sup>с</sup>Дагестанский государственный технический университет 367015, Махачкала, Россия

<sup>d</sup> Научно-исследовательский институт физики южного федерального университета 344090, Ростов-на-Дону, Россия

Поступила в редакцию 9 июля 2013 г.

Исследована теплоемкость мультиферроиков  ${\rm Bi}_{1-x} {\rm Re}_x {\rm FeO}_3$  ( ${\rm Re} = {\rm La}, {\rm Eu}, {\rm Ho}; x = 0, x = 0.05$ ) в области температур 120–800 К. Обнаружено, что незначительные замещения висмута редкоземельными элементами приводят к заметному увеличению теплоемкости в широкой области температур. Показано, что температурная зависимость избыточной теплоемкости обусловлена проявлением эффекта Шоттки для трехуровневых состояний, возникающих вследствие структурных искажений в легированных составах.

**DOI**: 10.7868/S0044451014020126

#### 1. ВВЕДЕНИЕ

В настоящее время значительный интерес исследователей вызывает класс материалов, которые получили название мультиферроики. Эти вещества обладают одновременно магнитным и электрическим упорядочением. Современные исследования ряда мультиферроиков указывают на перспективность таких материалов для создания устройств записи/считывания информации, устройств спинтроники и других приборов. К числу таких соединений относится феррит висмута BiFeO<sub>3</sub>, в котором в области высоких температур реализуются сегнетоэлектрический (при  $T_c \approx 1083$  K) и антиферромагнитный (при  $T_N \approx 643$  K) фазовые переходы [1]. Феррит висмута при комнатной температуре имеет пространственную группу R3c. Кристаллическая структура характеризуется ромбоэдрически искаженной перовскитовой ячейкой, очень близкой к кубу. В области температур ниже точки Нееля  $T_N$ 

феррит висмута обладает сложной пространственно-модулированной магнитной структурой циклоидного типа, которая не допускает наличия ферромагнитных свойств [2]. Необходимым условием возникновения магнитоэлектрического эффекта является разрушение его пространственно-модулированной спиновой структуры, которое может быть достигнуто легированием феррита висмута редкоземельными элементами.

Исследованию керамических составов на основе BiFeO<sub>3</sub> с помощью различных методов посвящено большое количество работ. Однако остается много нерешенных вопросов, связанных с природой фазовых превращений и с особенностями поведения физических свойств мультиферроиков BiFeO<sub>3</sub>, модифицированных редкоземельными элементами. Все это стимулирует дальнейшие подробные исследования мультиферроиков на основе BiFeO<sub>3</sub>. Теплофизические свойства и, в частности, теплоемкость и ее поведение в широком интервале температур, исследовались эпизодически. Калориметрические исследования в широком температурном интервале позволяют регистрировать аномалии теплоемкости и получить важную информацию о природе физических

<sup>\*</sup>E-mail: kallaev-s@rambler.ru

<sup>\*\*</sup>E-mail: omarov050@mail.ru

явлений в исследуемых материалах.

В данной работе приведены результаты исследований теплоемкости мультиферроиков BiFeO<sub>3</sub> и Bi<sub>0.95</sub>Re<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (где Re = La, Eu, Ho) в широком интервале температур 120–800 K, включая область антиферромагнитного фазового перехода.

#### 2. ОБРАЗЦЫ И ЭКСПЕРИМЕНТ

Объектами исследования являлись керамические образцы твердых растворов BiFeO<sub>3</sub> и  $\mathrm{Bi}_{0.95}\mathrm{Re}_{0.05}\mathrm{FeO}_3$  (где  $\mathrm{Re}=\mathrm{La},\ \mathrm{Eu},\ \mathrm{Ho}$ ). Керамики были получены по обычной керамической технологии путем твердофазного синтеза с последующим спеканием без приложения давления в воздушной атмосфере. Синтез осуществлялся методом твердофазных реакций оксидов высокой чистоты в две стадии с промежуточным помолом и гранулированием порошков. Режимы синтеза: температура первого обжига  $T_1 = 800 \,^{\circ}\text{C} \, (\tau_1 = 10 \, \text{ч}),$ второго — T<sub>2</sub> = 800 °C-850 °С ( $\tau_2$  = 5 ч). Для придания порошкам нужных для прессования свойств в них вводился пластификатор с последующим гранулированием. Подбор оптимальной температуры спекания проведен путем выбора из различных температур спекания  $T_{sinter}$  из интервала 900 °C-950 °C. Полученные твердые растворы обладали достаточно высокими значениями экспериментальной и относительной (89–94) % плотностей и соответствовали предельно достижимым по обычной керамической технологии (90-95) %, что свидетельствует о достаточно хорошем качестве керамик.

Рентгеноструктурный анализ проводился на установке ДРОН-3 в диапазоне температур 300–1000 К. Определялись фазовый состав, параметры ячейки, степень совершенства кристаллической структуры при различных температурах. Рентгенофазовый анализ показал, что Bi<sub>0.95</sub>Eu<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> содержит примесные фазы Bi<sub>2</sub>Fe<sub>4</sub>O<sub>9</sub> и Bi<sub>25</sub>FeO<sub>40</sub>, интенсивность спектральных линий которых не превышала 5 %, остальные твердые растворы являлись беспримесными.

Измерение теплоемкости проводилось на дифференциальном сканирующем калориметре DSC 204 F1 Phoenix<sup>®</sup> фирмы NETZSCH. Образец для измерения теплоемкости представлял собой пластину диаметром 4 мм и толщиной 1 мм. Скорость изменения температуры 5 К/мин. Погрешность измерения теплоемкости не превышала 3 %.

### 3. РЕЗУЛЬТАТЫ ИССЛЕДОВАНИЙ И ОБСУЖДЕНИЯ

На рис. 1 представлены результаты экспериментальных исследований теплоемкости мультиферроиков BiFeO<sub>3</sub> и Bi<sub>0.95</sub>Re<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (Re = La, Eu, Ho) в области температур 120–800 К. Как видно на рисунке, на температурной зависимости теплоемкости всех составов наблюдаются  $\lambda$ -аномалия в области температуры антиферромагнитного фазового перехода  $T_N$ . Легирование феррита висмута BiFeO<sub>3</sub> редкоземельными элементами приводит к увеличению теплоемкости в широкой области температур, т. е. наблюдается дополнительная компонента теплоемкости (при  $T \geq 140$  K), зависящая от замещающего редкоземельного элемента и температуры (см. рис. 2).

При анализе экспериментальных данных по теплоемкости в широком интервале температур необходимо учитывать ангармонический вклад в фононную теплоемкость. Эту компоненту теплоемкости можно вычислить по экспериментальным данным сжимаемости К<sub>Т</sub> и коэффициента теплового расширения  $\alpha (C_p - C_V = V \alpha^2 T / K_T$ , где V — молярный объем). Данные по сжимаемости BiFeO<sub>3</sub> в литературе отсутствуют, поэтому для вычисления ангармонического вклада в фононную теплоемкость использованы данные коэффициента теплового расширения, измеренные на этих же образцах [3], и модуля объемной сжимаемости керамики Pb(Ti,Zr)O<sub>3</sub> [4], близкой по структуре к BiFeO<sub>3</sub>. На основании указанных данных ангармонический вклад в фононную теплоемкость  $BiFeO_3$  при T = 300 K составил примерно 1 Дж/моль К, т. е. менее одного процента общей теплоемкости. Малая величина ангармонического вклада обусловлена достаточно низким коэффициентом теплового расширения BiFeO<sub>3</sub>. Поэтому, в силу малости этой величины, при дальнейшем анализе температурной зависимости фононной теплоемкости различие между  $C_p$  и  $C_V$  можно не принимать во внимание.

В большинстве случаев для количественного анализа температурной зависимости теплоемкости и разделения фононного и аномального вкладов используется простая модель, описывающая фононную теплоемкость функцией Дебая  $C_p^0 \sim D(\Theta_D/T)$ , где  $\Theta_D$  — характеристическая дебаевская температура. Результаты анализа наших данных по теплоемкости BiFeO<sub>3</sub> и Bi<sub>0.95</sub>Re<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> дают величины соответственно  $\Theta_D \approx 550$  К и  $\Theta_D \approx 500$  К. Известно, что температура Дебая  $\Theta_D$  зависит от величины сил связи между узлами (атомы, ионы) кристалли-

9 ЖЭТФ, вып.2



Рис.1. Температурная зависимость теплоемкости BiFeO<sub>3</sub> (1), Bi<sub>0.95</sub>La<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (2), Bi<sub>0.95</sub>Ho<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (3) и Bi<sub>0.95</sub>Eu<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (4). Штриховая и сплошная линии — результат аппроксимации фононной теплоемкости функцией Дебая соответственно для BiFeO<sub>3</sub> и Bi<sub>0.95</sub>Re<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub>

ческой решетки. Поэтому понижение  $\Theta_D$  при замещении ионов Ві ионами редкоземельных элементов свидетельствует о том, что силы связи между атомами кристаллической решетки при этом ослабевают.

Результаты расчета фононной теплоемкости функцией Дебая показаны на рис. 1 штриховой линией для x = 0 и сплошной — для x = 0.05. Для составов BiFeO<sub>3</sub>, модифицированных редкоземельными элементами, наблюдается отклонение экспериментальных точек от рассчитанной фононной теплоемкости, которое свидетельствует о наличии избыточной теплоемкости (рис. 2). Избыточная составляющая теплоемкости определялась как разность между измеренной и рассчитанной фононной (для каждого состава) теплоемкостями  $\Delta C = C_p - C_p^0$ . Температурная зависимость аномальной теплоемкости  $\Delta C(T)$  показана на рис. 2. Характер выделенной таким образом теплоемкости позволяет интерпретировать ее как аномалию Шоттки для трехуровневых состояний, отделенных от основного состояния энергетическими барьерами  $\Delta E_1$  и  $\Delta E_2$ . Это могут быть атомы одного типа или группа атомов, разделенных барьером  $\Delta E_1$ ,

ΔE<sub>2</sub> и имеющих три структурно-эквивалентные позиции. Трехуровневая система при легировании редкоземельными элементами может возникать вследствие искажения параметров решетки за счет полярных смещений ионов висмута и железа из исходных позиций и изменения угла связи между кислородными октаэдрами FeO<sub>6</sub> [5].

В общем случае выражение для теплоемкости Шоттки можно получить, дифференцируя среднюю энергию частиц на энергетических уровнях  $\Delta C_p =$ =  $(kT^2)^{-1}(\langle \Delta E_i^2 \rangle - \langle \Delta E_i \rangle^2)$  [6]. Выражение для теплоемкости Шоттки для трехуровневой модели (для произвольной массы вещества) имеет вид [7]

$$\Delta C_p = \nu R \left[ D_1 \left( \frac{\Delta E_1}{kT} \right)^2 \exp\left( -\frac{\Delta E_1}{kT} \right) + D_2 \left( \frac{\Delta E_2}{kT} \right)^2 \exp\left( -\frac{\Delta E_2}{kT} \right) \right] \times \left[ 1 + D_1 \exp\left( -\frac{\Delta E_1}{kT} \right) + D_2 \exp\left( -\frac{\Delta E_2}{kT} \right) \right]^{-2}, \quad (1)$$

где  $D_1, D_2$  — отношение кратностей вырождения уровней, R — универсальная газовая постоянная,



Рис. 2. Температурная зависимость аномальной составляющей теплоемкости BiFeO<sub>3</sub> (1), Bi<sub>0.95</sub>La<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (2), Bi<sub>0.95</sub>Ho<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (3) и Bi<sub>0.95</sub>Eu<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (4); кривые 1-4 — эксперимент; сплошные линии — результат аппроксимации выражением (1)

**Таблица.** Модельные параметры для мультиферроиков  ${\rm Bi}_{0.95} {
m Re}_{0.05} {
m FeO}_3~({
m Re}={
m La},~{
m Eu},~{
m Ho}),$  рассчитанные по формуле (1)

	$\mathrm{Bi}_{0.95}\mathrm{La}_{0.05}\mathrm{FeO}_3$	$\mathrm{Bi}_{0.95}\mathrm{Ho}_{0.05}\mathrm{FeO}_3$	$\mathrm{Bi}_{0.95}\mathrm{Eu}_{0.05}\mathrm{FeO}_3$
$D_1$	13.694	30.093	60.742
$\Delta E_1$ , эВ	0.195	0.280	0.284
$D_2$	0.744	1.850	2.691
$\Delta E_2$ , эВ	0.014	0.092	0.081

 $\nu$  — число молей. Путем сравнения теплоемкости, рассчитанной по формуле (1), и экспериментально выделенной избыточной теплоемкости  $\Delta C$  получены модельные параметры  $D_1, D_2, \Delta E_1$  и  $\Delta E_2$ , которые приведены в таблице. Согласие экспериментально выделенной  $\Delta C(T)$  с расчетной кривой зависимости аномальной теплоемкости от температуры достаточно хорошее (рис. 2). В области антиферромагнитного фазового перехода  $T_N$  (рис. 1 и 2) наблюдается характерная  $\lambda$ -аномалия  $C_p(T)$  теплоемкости, которая обусловлена возникновением магнитного упорядочения. Легирование редкоземельными элементами приводит к смещению температуры  $T_N$ антиферромагнитного фазового перехода в область высоких температур на величину примерно до 2.5 К.

Следует отметить, что в работах [8, 9] рассматривался вклад Шоттки, связанный с присутствием малых концентраций редкоземельных элементов в сегнетокерамике ( $Pb_xLa_{1-x}$ ) ( $Zr_{0.65}$ , $Ti_{0.35}$ )O<sub>3</sub> и монокристаллах  $Cs_xLa_{1-x}B_6$ . Показано, что аномальное



Рис. 3. Температурная зависимость аномальной энтропии BiFeO<sub>3</sub> (1), Bi<sub>0.95</sub>Eu<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (2), Bi<sub>0.95</sub>La<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (3), Bi<sub>0.95</sub>Ho<sub>0.05</sub>FeO<sub>3</sub> (4)

T, K

поведение теплоемкости в широкой области температур может быть обусловлено проявлением двухуровневых состояний, которые возникают вследствие искажения структуры при легировании редкоземельными элементами.

Изменение энтропии, связанное с аномальным поведением теплоемкости, рассчитанное как  $\Delta S(T) = \int \Delta C/T \, dT$ , показано на рис. 3. Как видно на рис. 3, величина изменения энтропии в области антиферромагнитного фазового перехода  $T_N$  составляет  $\Delta S < 0.1R$ . Этот факт указывает на то, что основную роль в формировании антиферромагнитной фазы играют процессы типа смещения.

Таким образом, результаты исследований показывают, что легирование феррита висмута редкоземельными элементами приводят к появлению дополнительного вклада в теплоемкость в области температур 140–800 К, который можно интерпретировать как аномалию Шоттки для трехуровневых состояний.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ и ФЦП «Научные и научно-педагогические кадры инновационной России».

## ЛИТЕРАТУРА

- G. A. Smolenskii and V. M. Yudin, Sov. Phys. Sol. St. 6, 2936 (1965).
- 2. А. П. Пятаков, А. К. Звездин, УФН 182, 594 (2012).
- А. А. Амиров, А. Б. Батдалов, С. Н. Каллаев и др., ФТТ 51, 1123 (2009).
- J. Ronguette, J. Haines, V. Bornand et al., Phys. Rev. B 65, 214102 (2002).
- D. C. Arnold, K. S. Knight, F. D. Morrison et al., Phys. Rev. Lett. 102, 027602 (2009).
- R. G. Mitarov, V. V. Tikhonov, L. V. Vasilev et al., Phys. St. Sol. (a) 30, 457 (1975).
- В. П. Жузе, Физические свойства халькогенидов редкоземельных элементов, Наука, Ленинград (1973).
- С. Н. Каллаев, З. М. Омаров, Р. Г. Митаров и др., ЖЭТФ 138, 475 (2010).
- 9. М. А. Анисимов, В. В. Глушков, А. В. Богач и др., ЖЭТФ 143, 877 (2013).