СТРУКТУРНАЯ И МАГНИТНАЯ НЕОДНОРОДНОСТИ, ФАЗОВЫЕ ПЕРЕХОДЫ, МАГНИТОРЕЗИСТИВНЫЕ И МАГНИТОРЕЗОНАНСНЫЕ СВОЙСТВА КОМПОЗИЦИОННОЙ КЕРАМИКИ La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO₃

В. П. Пащенко^а^{*}, А. В. Пащенко^а, В. К. Прокопенко^а, Ю. Ф. Ревенко^а, В. В. Бурховецкий^а, А. А. Шемяков^а, А. Г. Сильчева^b, Г. Г. Левченко^а

^а Донецкий физико-технический институт им. А. А. Галкина Национальной академии наук Украины 83114, Донецк, Украина

> ^b Луганский национальный университет им. Тараса Шевченко 91011, Луганск, Украина

> > Поступила в редакцию 12 апреля 2011 г.

Рентгеноструктурным, резистивным, магнитным, электронно-микроскопическим, магниторезистивным и ЯМР(55 Mn, 139 La)-методами исследована композиционная керамика La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO₃. За-мещение свинца оловом приводит к структурному фазовому расслоению La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO₃ $\rightarrow La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_3+0.5xLa_2Sn_2O_7$ на основную перовскитную ($R\bar{3}c$) и шпинельную (Fd3m) фазы. Изменения параметра решетки основной перовскитовой $R\bar{3}c$ структуры, удельного сопротивления, магниторезистивных свойств вызвано изменениями состава и количества проводящей перовскитовой ферромагнитной фазы, соотношения Mn^{3+}/Mn^{4+} и дефектности вакансионного и кластерного типов. Плоскостной наноструктурный кластер образован ионами Mn^{2+} , находящимися в искаженных *А*-позициях. Обнаруженный аномальный магнитный гистерезис обусловлен появлением однонаправленной обменной анизотропии на границе плоскостного антиферромагнитного кластера, когерентно связанного с ферромагнитной матричной структурой. Широкие асимметричные ЯМР-спектры 55 Mn и 139 La свидетельствуют о высокочастотном сверхобмене Mn³⁺ \leftrightarrow Mn⁴⁺ и неоднородности распределения ионов и дефектов. Фазовая диаграмма характеризует сильную взаимосвязь магнитных и транспортных свойств

1. ВВЕДЕНИЕ

Среди редкоземельных манганитов $R_{1-x}A_xMnO_3$ (R = La, Pr, Nd; A = Ca, Sr, Ba, Pb) [1–5] с эффектом колоссального магнитосопротивления (MR) (природа которого носит дискуссионный характер [6–8]) и реальной перспективой его практического применения [9–11] повышенный интерес вызывают наименее исследованные допированные Pb [3,12] и Sn [13,14]. Малочисленность исследований редкоземельных манганитов, содержащих Pb и Sn, связана с технологической сложностью работ с оксидами этих элементов в связи с низкими температурами их диссоциации и плавления и,

как следствие, трудноконтролируемыми составом и свойствами. Особого внимания заслуживают манганит-лантановые перовскиты La_{1-x}Pb_xMnO₃ при x = 0.3 с высокими температурами (более 300 К) фазовых переходов металл-полупроводник *T_{ms}* и ферромагнетик-парамагнетик *T_c*, вблизи которых при T_p наблюдается пик MR-эффекта. Еще одним оригинальным способом повышения T_c, T_{ms}, T_p и MR-эффекта является допирование сверхстехиометрическим марганцем, который, растворяясь в перовскитовой структуре, образует наноструктурные кластеры и повышает вакансионную дефектность ее решетки [15–18]. Спорными при допировании сверхстехиометрическим Mn и Sn являются их растворимость в перовскитовой фазе и влияние на структурную и магнитную неоднород-

^{*}E-mail: alpash@mail.ru

ность [13, 14], с которой связаны функциональные свойства, в том числе MR-эффект. Поскольку оксиды Pb и Sn относятся к легкоплавким, на растворимость, структуру и свойства должны влиять не только их составы, но и термические условия получения допированных манганит-лантановых перовскитов. Поэтому особый интерес представляют исследования влияния замещения Pb ионами Sn и температуры спекания на структуру и свойства таких манганит-лантановых перовскитов.

2. ОБЪЕКТЫ И МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЙ

Объектами исследования являлись керамические образцы, полученные из порошковых смесей La(OH)₃, Mn₃O₄, PbO, SnO₂ марок «ЧДА» методом твердофазного синтеза при T = 850 °C (20 ч) и двухстадийного спекания при $T_{ann} = 1100$ °C (20 ч) и $T_{ann} = 1150$ °C (20 ч) в режиме медленного нагрева и охлаждения образцов.

Исследовали керамические образцы пяти составов $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_3$ (x = 0, 0.1, 0.15) 0.2, 0.3) следующими методами: термогравиметрическим — для контроля изменения содержания кислорода и летучих компонентов по относительному изменению массы образцов $(\Delta m/m_0)$ при спекании; рентгеноструктурным на установке Дрон-3 в Cu-излучении — для определения фазового состава образцов и параметров решетки перовскитовой и шпинельной фаз; четырехзондовым на постоянном токе — для определения удельного сопротивления и температуры фазового перехода металл-полупроводник (T_{ms}) в интервале температур 77-450 K; методом измерения дифференциальной магнитной восприимчивости (χ_{ac}) при $h_{ac} = 0.1$ Э, f = 600 Гц в интервале температур 77-450 К с пересчетом на абсолютную дифференциальную магнитную восприимчивость 4*πN* χ_{ac} — для определения температуры фазового перехода ферромагнетик-парамагнетик (T_c) , количества ферромагнитной (FM) фазы и петли гистерезиса в интервале H = 0-0.5 кЭ; магниторезонансным ЯМР-методом ¹³⁹La и ⁵⁵Mn [19, 20] для определения локальных магнитных и валентных состояний этих ионов и неоднородности их окружения; магниторезистивным — для определения величины магниторезистивного эффекта MR = $\Delta \rho / \rho$ = $(\rho - \rho_H) / \rho$ в интервале 77–450 K при H = 0 и H = 5 кЭ; сканирующим электронно-микроскопическим методом (SEM) на японском микроскопе JSM-6490LV — для определения

кристаллитно-пористой структуры и уточнения химического и фазового состава образцов.

3. РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

3.1. Структурные свойства

Согласно рентгеноструктурным данным образцы содержали в качестве основной ромбоэдрически ($R\bar{3}c$) искаженную перовскитовую фазу, а при x > 0 - и шпинельную (Fd3m) фазу La₂Sn₂O₇. При x = 0.3 наблюдали следы (3–5%) тетрагональной фазы Mn₃O₄ (или Mn₂O₃). Параметры a и α основной ромбоэдрической перовскитовой фазы приведены в табл. 1. Появление шпинельной фазы связано с избирательным взаимодействием Sn с La по реакции

$$\begin{split} \mathrm{La}_{0.7}\mathrm{Pb}_{0.3-x}\mathrm{Sn}_{x}\mathrm{MnO}_{3} \rightarrow \\ & \rightarrow \mathrm{La}_{0.7-x}\mathrm{Pb}_{0.3-x}\mathrm{MnO}_{3} + 0.5x\mathrm{La}_{2}\mathrm{Sn}_{2}\mathrm{O}_{7}. \end{split}$$

В отличие от перовскитовой фазы состав и параметр шпинельной фазы (a = 10.670 Å) оставались постоянными. Увеличение параметра а элементарной ячейки основной перовскитовой структуры $La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_{3\pm\delta}$ (табл. 1), когда уменьшается содержание ионов La³⁺ (r = 1.50 Å) и Pb²⁺ (r == 1.63 Å) с самым большим ионным радиусом [21], трудно объяснить в модели бездефектной решетки с равномерным распределением ионов. Поэтому нами, согласно ранее установленному механизму дефектообразования [15, 16, 18], была рассчитана дефектность перовскитовой структуры с учетом изменения ее состава, кристаллохимических особенностей и сохранения электронейтральности. В процессе получения образцов при их нагреве, отжиге и охлаждении вследствие суперпозиции разновалентных ионов марганца $\mathrm{Mn}^{3+} \rightarrow \mathrm{Mn}^{3+}_{0.5} + \mathrm{Mn}^{2+}_{0.25} + \mathrm{Mn}^{4+}_{0.25}$ [22,23] и циклических изменений валентностей марганца и, соответственно, содержания кислорода образуется дефектность решетки. Так, при повышении температуры происходит переход ${\rm Mn^{4+} \rightarrow Mn^{3+} \rightarrow Mn^{2+}}$ с образованием анионных вакансий $V^{\left(a\right)},$ а при охлаждении — переход $Mn^{2+} \rightarrow Mn^{3+} \rightarrow Mn^{4+}$ с образованием катионных вакансий $V^{(c)}$. По завершении такого цикла реальная перовскитовая структура содержит анионные и катионные вакансии, а при наличии сверхстехиометрического марганца (x > 0) — и наноструктурные кластеры с Mn²⁺ в деформированных А-позициях перовскитовой структуры. Существование вакансий и кластеров в редкоземельных манганитах подтверждают данные работ [16, 24, 25], а Mn^{2+} — спектры ЯМР ⁵⁵Mn при T = 4.2 K [26] и резонансная фотоэмиссия [27].

x	$T_{ann}, ^{\circ}\mathrm{C}$	Параметры						
		перовскитовой		T_{ms}, K	T_c, \mathbf{K}	$\mathrm{FM},~\%$		T_p, \mathbf{K}
		структуры						
		a, Å	α			$T = T_c$	T = 77 K	
0	1100	7.773	90.26°	340	345 - 375	83	62	350
	1150	7.774	90.25°	330	317-360	80	60	340
0.1	1100	7.774	90.49°	305	260-310	78	62	300
	1150	7.775	90.48°	295	240-310	70	62	290
0.1	1100	7.776	90.50°	295	250-310	75	60	285
5	1150	7.777	90.49°	290	240-300	70	58	280
0.2	1100	7.783	90.51°	245	248-290	62	46	255
	1150	7.785	90.50°	240	225-260	60	43	250
0.3	1100	7.806	90.10°	225	220-270	60	43	245
	1150	7.808	90.0°	220	215-250	58	43	245

Таблица 1. Структура и свойства керамики $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_3 \rightarrow La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_3 + 0.5x La_2Sn_2O_7$

Таблица 2. Молярные формулы дефектной перовскитовой структуры $La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_{3\pm\delta}$

x	$T_{ann}, ^{\circ}\mathrm{C}$	Молярные формулы реальной перовскитовой структуры			
	110 0	$\left\{\mathrm{La}_{0.67}^{3+}\mathrm{Pb}_{0.28}^{2+}\mathrm{V}_{0.05}^{(c)}\right\}_{A}\left[\mathrm{Mn}_{0.67}^{3+}\mathrm{Mn}_{0.28}^{4+}\mathrm{V}_{0.05}^{(c)}\right]_{B}\mathrm{O}_{2.85}^{2-}\mathrm{V}_{0.15}^{(a)}$			
0	115 0	$\left\{ \mathrm{La}_{0.66}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.27}^{2+} \mathrm{V}_{0.07}^{(c)} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.66}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.27}^{4+} \mathrm{V}_{0.07}^{(c)} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.79}^{2-} \mathrm{V}_{0.21}^{(a)}$			
	110 0	$\left\{ \mathrm{La}_{0.63}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.21}^{2+} \mathrm{V}_{0.11}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.05}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.74}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.21}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.05}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.83}^{2-} \mathrm{V}_{0.17}^{(a)}$			
0.1	$115 \ 0$	$\left\{ \mathrm{La}_{0.62}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.20}^{2+} \mathrm{V}_{0.14}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.04}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.76}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.20}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.04}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.79}^{2-} \mathrm{V}_{0.21}^{(a)}$			
0.1	110 0	$\left\{ \mathrm{La}_{0.61}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.17}^{2+} \mathrm{V}_{0.12}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.10}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.73}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.17}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.10}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.82}^{2-} \mathrm{V}_{0.18}^{(a)}$			
5	$115 \ 0$	$\left\{ \mathrm{La}_{0.60}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.16}^{2+} \mathrm{V}_{0.15}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.09}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.74}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.17}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.09}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.78}^{2-} \mathrm{V}_{0.22}^{(a)}$			
	110 0	$\left\{ \mathrm{La}_{0.59}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.12}^{2+} \mathrm{V}_{0.13}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.16}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.72}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.12}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.16}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.80}^{2-} \mathrm{V}_{0.20}^{(a)}$			
0.2	115 0	$\left\{ \mathrm{La}_{0.58}^{3+} \mathrm{Pb}_{0.11}^{2+} \mathrm{V}_{0.16}^{(c)} (\mathrm{Mn}_{0.15}^{2+})_{cl} \right\}_{A} \left[\mathrm{Mn}_{0.74}^{3+} \mathrm{Mn}_{0.11}^{4+} (\mathrm{Mn}_{0.15}^{4+})_{cl} \right]_{B} \mathrm{O}_{2.76}^{2-} \mathrm{V}_{0.24}^{(a)}$			

Поэтому наиболее вероятной дефектности перовскитовой структуры $La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_3$ соответствуют молярные формулы, приведенные в табл. 2. Для состава с x = 0.3 невозможно корректно определить дефектность структуры, так как неизвестны количество тетрагональной фазы Mn_3O_4 и связанные с ней изменения состава перовскитовой фазы. Согласно данным табл. 2, перовскитовая структура содержит в *B*-позициях разновалентные ионы марганца, участвующие в высокочастотном электронном сверхобмене $Mn^{3+} \leftrightarrow Mn^{4+}$, анионные и катионные (в A-позициях) вакансии, ослабляющие этот обмен, а также наноструктурные кластеры с Mn^{2+} в деформированных A-позициях с нарушенным анионными вакансиями координационным числом (КЧ < 12). Химический состав таких кластеров близок к Mn_3O_4 или Mn_2O_3 с суперпозицией разновалентных ионов марганца ($Mn_{1.5}^{2+}Mn_{1.0}^{3+}Mn_{0.5}^{4-}O_4^{2-}$, $Mn_2^{2+}Mn_1^{4+}O_4^{2-}$ или $Mn_1^{2+}Mn_1^{4+}O_3^{2-}$), с анионными и катионными вакансиями. Дефектность перовскитовой структуры, естественно, должна влиять на равномерность распределения ионов и дефектов с проявлением наноструктурного плоскостного расслоения. Такая наноструктурная кластеризация в большей степени должна влиять на микронапряжения и в меньшей — на параметр решетки. В целом же структурная неоднородность и дефектность перовскитовой структуры должны влиять на электрические и магнитные свойства редкоземельных манганитов.

3.2. Транспортные свойства

Температурные зависимости удельного сопротивления ρ образцов, спеченных при $T = 1100 \,^{\circ}$ С и T == 1150 °C, приведены на рис. 1. Для всех составов наблюдается фазовый переход металл-полупроводник, температура которого T_{ms} имеет тенденцию к понижению, в частности, для $T_{ann} = 1100 \,^{\circ}\text{C}$ от T == 300 К (x = 0) до T = 225 К (x = 0.2) и T = 200 К (x = 0.3). Величина ρ при этом увеличивается от 0.2 Ом·см (x = 0) до 2 Ом·см (x = 0.2) и 4 Ом·см (x = 0.3). Для $T_{ann} = 1150$ °C удельное сопротивление ρ выше, а температура T_{ms} — сопоставима. Понижение T_{ms} с ростом x для обеих температур спекания при x = 0.2, 0.3 связано с отклонением соотношения La/Pb от оптимального (около 2.3), характерного для максимальной температуры T_{ms} соотношения Mn³⁺/Mn⁴⁺ и концентрации вакансий. Рост *ρ* также обусловлен несколькими факторами: увеличением количества менее проводящей шпинельной фазы La₂Sn₂O₇, изменением дефектности перовскитовой структуры и соотношения Mn³⁺/Mn⁴⁺, т.е. концентрации носителей заряда. Важной характеристикой транспортных свойств является энергия активации (E_a) , рассчитанная для полупроводниковой области $(T > T_c)$ из уравнений обычного активационного процесса

$$\rho(T) = \rho_0 \exp\left(\frac{E_a}{k_B T}\right) \tag{1}$$

и термоактивированного процесса диффузионного типа

$$\rho(T) = \frac{k_B T}{n e^2 D} \exp\left(\frac{E_a}{k_B T}\right), \qquad (2)$$

где $D = a^2 \nu$ — коэффициент диффузии, е и n — заряд и его концентрация [28, 29]. Концентрационные зависимости $E_a(x)$ приведены на вставках рис. 1. Увеличение энергии активации с ростом x связано с изменением соотношения $\mathrm{Mn^{3+}/Mn^{4+}}$ и с повышением концентрации вакансий, нарушающих высокочастотный электронный сверхобмен $\mathrm{Mn^{3+}} \leftrightarrow \mathrm{Mn^{4+}}$. В пользу такого предположения свидетельствуют более высокие значения E_a для $T_{ann} = 1150$ °C (особен-

но при x = 0.1-0.2), когда концентрация вакансий максимальна (табл. 2).

3.3. Магнитные и магниторезистивные свойства

В редкоземельных манганитах стехиометрического состава $R_{0.7}Sr_{0.3}MnO_{3-\delta}$ наблюдается сильная зависимость магнитных свойств от концентрации катионных и анионных вакансий [30, 31]. Для анион-дефицитных лантан-стронциевых манганитов La_{0.7}Sr_{0.3}MnO_{3-\delta} (0 $\leq \delta \leq 0.25$) магнитное состояние сильно зависит от степени дефектности анионной подрешетки δ и испытывает ряд магнитных фазовых превращений [31] от ферромагнетика (0 $\leq \delta \leq 0.09$, $T_c = 360$ –230 K) к зарядово-разупорядоченному антиферромагнетику ($\delta = 0.25$, $T_N = 124$ K) через промежуточное кластерное спин-стекольное состояние [32], обусловленное сосуществованием FM-кластеров внутри AFM-матрицы.

Из сопоставительного анализа приведенных на рис. 2 температурных зависимостей абсолютной дифференциальной магнитной восприимчивости $4\pi N \chi_{ac}(T)$ для La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO₃ с T_{ann} = = 1100 °C видно, что температура фазового перехода ферромагнетик-парамагнетик T_c, измеренная по χ_{max} и χ_{min} (переход в парамагнитное состояние), аналогично $T_{ms},$ понижается от 345–375 К(x=0)до 265–315 К (x = 0.1), 250–300 К (x = 0.2) и 220–275 К $(x = 0.3); T_c > T_{ms}$. Количество FM-фазы, определенной при T = 77 К, в диапазоне x = 0-0.15близко к 60 % и слабо уменьшается, а при x = 0.2, 0.3 резко понижается до 46 % и 43 %. Уменьшение количества проводящей FM-фазы за счет повышения количества непроводящей AFM-фазы с ростом х согласуется с увеличением удельного сопротивления (рис. 1). Представляет интерес сопоставление концентрационных зависимостей количества ферромагнитной фазы, определенной по $4\pi N\chi_{ac}$ при T_c (кривая 1 на вставке рис. 2), и перовскитовой фазы, определенной из фазового состава образцов (кривая 2). Расхождения этих величин связаны с тем, что в перовскитовой фазе содержится не только ферромагнитная, но и антиферромагнитная фаза, количество которой может достигать 20 %.

Тенденция к уменьшению температуры T_c и процентного содержания FM-фазы при увеличении концентрации $V^{(a)}$ связана с изменением знака обменных взаимодействий вследствие понижения анионными вакансиями координационного числа ионов марганца. При уменьшении KЧ марганца от 6 до 5 сверхобменное взаимодей-



Рис. 1. Температурные зависимости удельного сопротивления керамики $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_{3\pm\delta}$. На вставке приведены концентрационные зависимости $E_a(x)$: 1 — обычный активационный процесс (1), 2 — термоактивированный процесс диффузионного типа (2)



Рис.2. Температурные зависимости абсолютной дифференциальной магнитной восприимчивости керамики $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_{3\pm\delta}$. На вставке — концентрационные зависимости содержания ферромагнитной фазы при T_p (\circ) и перовскитовой структуры $R\bar{3}c$ (\bullet)

576

ствие $Mn^{3+}{6}-O^{2-}-Mn^{3+}{6}$, ответственное за FM-упорядочение для $K\Psi = 6$, становится антиферромагнитным для пентаэдрического окружения марганца $Mn^{3+}{5}-O^{2-}-Mn^{3+}{5}$ [31].

Для образцов, спеченных при $T=1150\,^{\circ}{\rm C}$, характер влияния x на T_c аналогичный. Однако величина T_c и количество FM-фазы ниже вследствие как летучести Pb и Sn, так и повышенной концентрации вакансий, особенно, анионных.

Сопоставительный анализ молярных формул реальной дефектной перовскитовой структуры $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_3$ (см. табл. 2) и температурных зависимостей $4\pi N\chi_{ac}(T)$ (рис. 2) для различных концентраций х позволяет сделать вывод о существовании двух ферромагнитных фаз. Для практически бездефектного состава с x = 0(см. табл. 2, $\{V_{0.05}^{(c)}\}_A$) наблюдается высокотемпературная FM-фаза с $T_c \approx 350$ К (см. табл. 1, рис. 2). С увеличением x, что соответствует повышению концентрации катионных вакансий, в манганитах $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_3$ происходит магнитное фазовое расслоение, обусловленное сосуществованием высокотемпературной и низкотемпературной магнитных фаз с различными температурами Кюри. При исследовании стабильности магнитного состояния в катион-упорядоченных манганитах близкого стехиометрического состава $\Pr_{0.7}Ba_{0.3}MnO_{3+\delta}$ было установлено [34], что при таком расслоении высоко-



Рис.3. Полевые зависимости (гистерезис) магнитной восприимчивости при $T=77~{
m K}$ керамики ${
m La}_{0.7-x}{
m Pb}_{0.3-x}{
m MnO}_{3\pm\delta}$

температурная ($T_c \approx 350$ K) и низкотемпературная ($T_c \approx 140$ K) магнитные фазы сосуществуют, они являются обменно-связанными и их процентное соотношение обусловлено концентрацией катионных вакансий.

Одной из характеристик магнитного состояния образцов является полевая зависимость $4\pi N\chi_{ac}$ — петля гистерезиса, приведенная на рис. 3. Вблизи коэрцитивной силы ($H_c = 20{-}50$ Э) наблюдается аномальный гистерезис, обусловленный однонаправленной анизотропией обменного взаимодействия между магнитными моментами ферромагнитной матрицы и антиферромагнитного кластера. Величина аномального гистерезиса растет с x, т. е. вследствие содержания антиферромагнитной кластеризованной фазы Mn_3O_4 с Mn^{2+} в A-позициях и ослабления дефектами ферромагнитной фазы. Такой аномальный гистерезис ранее наблюдали в кобальтитах [35], ферритах [36] и манганитах [37].

Ценную информацию о локальных магнитных и валентных состояниях ионов дают исследования ЯМР [19,20,24]. На рис. 4 приведены спектры ЯМР ${}^{55}{\rm Mn}~(x$ = 0.1) и ${}^{139}{\rm La}~(x$ = 0–0.3). Широкие асимметричные спектры ⁵⁵Mn, с одной стороны, подтверждают высокочастотный электронный обмен между ионами Mn^{3+} \leftrightarrow Mn^{4+} в *B*-позициях, с другой — свидетельствуют о неоднородности магнитных и валентных состояний этих ионов. Такую неоднородность состояний ионов марганца мы объясняем неравномерностью их окружения другими ионами (La³⁺, Pb²⁺) и дефектами ($V^{(c)}$, V^(a), кластерами). Согласно компьютерному разложению, спектры ЯМР ⁵⁵Мn разлагаются на 3 сателлитных составляющих. Низкочастотная составляющая $F_1 = 370 \text{ M}$ Гц связана с ионами марганца повышенной валентности приближающейся к Mn⁴⁺ (с минимальным индивидуальным магнитным моментом $3.87\mu_B$ и частотой F = 320 МГц). Вблизи этих ионов, согласно принципу локальной электронейтральности, должны преобладать ионы Pb²⁺ и катионные вакансии. Центральный основной сателлитный спектр с максимальной амплитудой $(F_2 = 382 \ {
m MGm})$ соответствует ионам марганца средней валентности (Mn^{~3.5+}), вблизи которых



Рис. 4. Спектры ЯМР ⁵⁵Mn (a) и ¹³⁹La (б) при T = 77 К образцов La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_{3±δ} (T_{ann} = 1100 °C)

находятся преимущественно ионы La³⁺. Высокочастотный сателлитный спектр ($F_3 = 400 \text{ M}\Gamma\mu$) связан с ионами марганца, валентность которых приближается к Mn³⁺ ($F = 410 \text{ M}\Gamma\mu$) с максимальным магнитным моментом $4.9\mu_B$. Вблизи этих ионов, согласно принципу локальной электронейтральности, повышена концентрация анионных вакансий.

Широкий асимметричный спектр ¹³⁹La обусловлен наведенным магнитным моментом ионов Mn и градиентом электрического поля (ГЭП), действующим на квадрупольный момент ядра ¹³⁹La. Основная резонансная частота с ростом x уменьшается от F = 23 МГц (x = 0) до F = 18 МГц (x = 0.2) и F = 16 МГц (x = 0.3). Уширение этих спектров и их асимметрия, особенно для x = 0.3, свидетельствуют об увеличении магнитной неоднородностью окружения A-позиций другими ионами, прежде всего, разновалентными ионами марганца и дефектами вакансионного и кластерного типов.

Поскольку редкоземельные манганиты представляют особый интерес в связи с магниторезистивным эффектом, на рис. 5 приведены температурные зависимости MR-эффекта при H = 5 кЭ образцов различных составов. Заслуживает внимания наличие пика MR-эффекта, температура которого T_p для $T_{ann} = 1100$ °C понижается с ростом x от 350 K (x = 0) до 300 K (x = 0.1), 255 K (x = 0.2) и 245 K (x = 0.3). Эти температуры близки к T_c , определенной по перегибу на температурной зависимости $4\pi N\chi_{ac}(T)$, т.е. по максимальной скорости ее изменения. Примечательно то, что с ростом x, т.е. с

повышением дефектности вакансионного и кластерного типов (табл. 1), усиливается MR-эффект при T_n от 4% (x = 0) до 12% (x = 0.3). Это свидетельствует об особой роли дефектности перовскитовой структуры в проявлении магниторезистивного эффекта. Кроме магниторезистивного эффекта при *T_n*, который связан с рассеянием на внутрикристаллитных наноструктурных неоднородностях дефектной перовскитовой структуры, наблюдается низкотемпературный MR-эффект, связанный с туннелированием на мезоструктурных межкристаллитных границах [38, 39]. Величина этого эффекта, в отличие от первого MR-эффекта, с ростом x уменьшается от 16 % (x = 0, 0.1) до 12 % (x = 0.2, 0.3). Наблюдается корреляция между величиной этого эффекта и кристаллитной структурой, определенной сканирующей электронной микроскопией. Характерная микроструктура (SEM) приведена на рис. 6. Так, средний размер кристаллитов основной перовскитовой фазы (белые области) с ростом х уменьшается от $D \approx 15$ мкм (x = 0) до $D \approx 7$ мкм $(x = 0.15), D \approx 4$ мкм (x = 0.2) и $D \approx 3$ мкм (x = 0.3). Такое уменьшение размера кристаллитов D с ростом x связано с увеличением концентрации анионных вакансий $V^{(a)}$ (см. табл. 2). Аналогичную картину влияния концентрации анионных вакансий на размер кристаллитов наблюдали в анион-дефицитном манганите стехиометрического состава La_{0.7}Sr_{0.3}MnO₃ [31]. Уменьшению размера кристаллитов с ростом x соответствует уменьшение величины MR-эффекта (рис. 5), обусловленного туннелированием на межкристаллитных границах



Рис. 5. Температурные зависимости магниторезистивного эффекта ($H = 5 ext{ к}$ Э) керамики $ext{La}_{0.7-x} ext{Pb}_{0.3-x} ext{MnO}_{3\pm\delta}$



Рис. 6. Микроструктура керамики $La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO_{3\pm\delta}$ ($T_{ann}=1150$ °С)



Рис.7. Фазовые диаграммы $La_{0.7-x}Pb_{0.3-x}MnO_{3\pm\delta}$

 11^{*}

вследствие уменьшения спиновой поляризации. Подтверждением межкристаллитной природы туннельного MR-эффекта является его отсутствие в монокристаллах [40, 41] и пленочных образцах [42, 43].

Обобщающим результатом исследуемых керамических образцов является фазовая диаграмма, приведенная на рис. 7. Уширение переходной области для образцов, спеченных при T = 1150 °C, связано с их более высокой магнитной неоднородностью, обусловленной повышенной концентрацией анионных и катионных вакансий. Из этой диаграммы видна сильная корреляционная взаимосвязь состава, дефектности структуры, магнитных, транспортных и магниторезистивных свойств в редкоземельных манганитах.

4. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

На основании анализа рентгеноструктурных, резистивных, магнитных (χ_{ac} , ЯМР-спектры ⁵⁵Мп и ¹³⁹La), магниторезистивных и электронно-микроскопических исследований керамических образцов La_{0.7}Pb_{0.3-x}Sn_xMnO₃ (x = 0-0.3) сделаны следующие выводы.

1. Замещение ионов Pb ионами Sn приводит к изменению фазового состава и дефектности основной перовскитовой структуры $(R\bar{3}c)$ с образованием шпинельной фазы (Fd3m) по реакции:

$$\begin{split} \mathrm{La}_{0.7}\mathrm{Pb}_{0.3-x}\mathrm{Sn}_{x}\mathrm{MnO}_{3} \rightarrow \\ \rightarrow \mathrm{La}_{0.7-x}\mathrm{Pb}_{0.3-x}\mathrm{MnO}_{3} + 0.5x\mathrm{La}_{2}\mathrm{Sn}_{2}\mathrm{O}_{7}. \end{split}$$

2. Реальная перовскитовая структура содержит разновалентные ионы марганца, анионные, катионные вакансии и наноструктурные кластеры, концентрации которых повышаются с ростом *x*.

3. Увеличение удельного сопротивления и энергии активации с ростом x связано с уменьшением количества перовскитовой проводящей ферромагнитной фазы, с изменением соотношения Mn^{3+}/Mn^{4+} и с повышением концентрации дефектов, ослабляющих высокочастотный электронный сверхобмен $Mn^{3+} \leftrightarrow Mn^{4+}$ в *B*-позициях.

4. Понижение температур фазовых переходов металл—полупроводник и ферромагнетик—парамагнетик с ростом x обусловлено изменением соотношения Mn^{3+}/Mn^{4+} и повышением дефектности перовскитовой структуры.

5. Широкие асимметричные спектры ЯМР ⁵⁵Мп и ¹³⁹La и их компьютерное разложение подтверждают высокочастотный электронный сверхобмен между ионами Mn³⁺ ↔ Mn⁴⁺ и свидетельствуют о неоднородности окружения A- и B-позиций перовскитовой структуры, обусловленной неравномерностью распределения ионов и дефектов — вакансий и кластеров.

6. Обнаруженный аномальный полевой гистерезис, возрастающий с x, объяснен однонаправленной анизотропией обменного взаимодействия между ферромагнитной матричной структурой и антиферромагнитным наноструктурным плоскостным кластером с Mn^{2+} в A-позициях.

7. В керамических образцах наблюдаются два вида магниторезистивного эффекта: один — вблизи фазовых переходов T_{ms} , T_c — связан с рассеянием на наноструктурных неоднородностях дефектной перовскитовой структуры, другой — в низкотемпературной области — связан с туннелированием на мезоструктурных межкристаллитных границах. С ростом x первый MR-эффект усиливается, а его температура понижается. Для второго, низкотемпературного MR-эффекта, обнаружена корреляция его величины с размером кристаллитов.

8. Фазовая диаграмма свидетельствует о сильной корреляционной взаимосвязи температур фазовых переходов T_{ms} , T_c , T_p , т.е. магнитных и транспортных свойств, с составом и дефектностью структуры в редкоземельных манганитах.

Исследования проведены в рамках НИР по тематике НАН Украины «Электронные и магнитные свойства нано- и мезоскопически сложных систем», номер госрегистрации 0109U004917.

ЛИТЕРАТУРА

- P. Mandal and B. Ghosh, Phys. Rev. B 68, 014422 (2003).
- J. C. Loudon, S. Cox, A. J. Willims et al., Phys. Rev. Lett. 94, 097202 (2005).
- Ashutosh Tiwari and K. P. Rajeev, Phys. Rev. B 60, 10591 (1999).
- S. G. Kaplan, M. Quijada, H. D. Drew et al., Phys. Rev. Lett. 77, 2081 (1996).
- N. A. Babushkina, E. A. Chistotina, I. A. Bobrikov et al., J. Phys.: Condens. Matter 17, 1975 (2005).
- 6. E. L. Nagaev, Phys. Rep. 346, 387 (2001).
- M. B. Salamon and M. Jaime, Rev. Mod. Phys. 73, 583 (2001).
- E. Dagotto, J. Hotta, and A. Moreo, Phys. Rep. 344, 1 (2001).

- S. Khizroev, Y. Hijazi, R. Chomko et al., Appl. Phys. Lett. 86, 042502 (2005).
- 10. Fan Yang, Laurence Méchin, Jean-Marc Routoure et al., J. Appl. Phys. 99, 024903 (2006).
- V. Dyakonov, S. Pitchota, R. Piotrowski et al., Sol. St. Phenom. 154, 157 (2009).
- N. Veglio, F. J. Bermejo, J. Gutierrez et al., Phys. Rev. B 71, 212402 (2005).
- V. N. Krivoruchko, V. P. Pashchenko, Yu. V. Medvedev et al., Phys. Lett. A 245, 163 (1998).
- 14. L. Morales, A. Caneiro, R. D. Sánchez et al., J. Magn. Magn. Mater. 226–230, 806 (2001).
- В. П. Пащенко, С. И. Харцев, О. П. Черенков и др., Неорган. матер. 35, 1509 (1999).
- **16**. В. П. Дьяконов, В. П. Пащенко, Э. Е. Зубов и др., ФТТ **45**, 870 (2003).
- 17. G. Dezanneau, M. Audier, H. Vincent et al., Phys. Rev. B 69, 014412 (2004).
- А. В. Пащенко, В. П. Пащенко, Ю. Ф. Ревенко и др., Металлофиз. новейшие технолог. 32, 487 (2010).
- 19. M. M. Savosta and P. Novák, Phys. Rev. Lett. 87, 137204 (2001).
- 20. Y. Kawasaki, T. Minami, Y. Kishimoto et al., Phys. Rev. Lett. 96, 037202 (2006).
- 21. R. D. Shannon, Acta Cryst. A 32, 751 (1976).
- 22. R. I. Dass and J. B. Goodenough, Phys. Rev. B 67, 014401 (2003).
- 23. P. Laiho, K. G. Lisunov, E. Lahderanta et al., Phys. Chem. Sol. 64, 2313 (2003).
- **24**. В. П. Пащенко, А. А. Шемяков, М. М. Савоста и др., ФНТ **29**, 1200 (2003).
- **25**. З. А. Самойленко, В. П. Пащенко, О. П. Черенков и др., ЖТФ **72**, 87 (2002).

- D. Abou-Ras, W. Boujelben, A. Cheikh-Rouhou et al., J. Magn. Magn. Mater. 233, 147 (2001).
- 27. M. P. de Jong, I. Bergenti, W. Osikowicz et al., Phys. Rev. B 73, 052403 (2006).
- 28. M. Viret, L. Ranno, and J. M. D. Coey, Phys. Rev. B 55, 8067 (1997).
- 29. N. F. Mott, Adv. Phys. 50, 865 (2001).
- 30. S. V. Trukhanov, I. O. Troyanchuk, M. Hervieu et al., Phys. Rev. B 66, 184424 (2002).
- **31**. С. В. Труханов, ЖЭТФ **127**, 107 (2005).
- **32**. С. В. Труханов, А. В. Труханов, А. Н. Васильев и др., ЖЭТФ **140**, 942 (2011).
- **33**. С. В. Труханов, ЖЭТФ **128**, 597 (2005).
- 34. S. V. Trukhanov, A. V. Trukhanov, C. E. Botez et al., J. Phys.: Condens. Matter 19, 266214 (2007).
- 35. W. H. Meiklejohn and C. P. Bean, Phys. Rev. 102, 1413 (1956).
- **36**. К. П. Белов, УФН **169**, 797 (1999).
- 37. В. Т. Довгий, А. И. Линник, В. П. Пащенко и др., ФНТ 29, 380 (2003).
- 38. А. В. Пащенко, В. П. Пащенко, А. А. Шемяков и др., ФТТ 50, 1257 (2008).
- 39. С. В. Труханов, И. О. Троянчук, Н. В. Пушкарев, ЖЭТФ 122, 356 (2002).
- 40. B. C. Zhao, W. H. Song, Y. Q. Ma et al., Phys. Rev. B 72, 132401 (2005).
- **41**. Р. И. Зайнуллина, Н. Г. Бебенин, В. В. Машкауцан и др., ЖЭТФ **120**, 139 (2001).
- 42. С. С. Кучеренко, В. П. Пащенко, П. И. Поляков и др., Письма в ЖТФ 27, 24 (2001).
- 43. В. П. Пащенко, А. А. Шемяков, А. В. Пащенко и др., ФНТ 30, 403 (2004).