НИЗКОТЕМПЕРАТУРНЫЕ АНОМАЛИИ ШОТТКИ И МАГНИТНОЕ СОСТОЯНИЕ p-ЭЛЕКТРОНОВ КИСЛОРОДА В ЗАМЕЩЕННЫХ КОБАЛЬТИТАХ $\mathrm{Gd}_{0.4}\mathrm{Sr}_{0.6}\mathrm{CoO}_{3-\delta}$

Ю. С. Орлов^{а,b*}, В. А. Дудников^а, М. С. Платунов^а, М. В. Горев^а,

Д. А. Великанов^а, Н. В. Казак^а, С. Ю. Гаврилкин^с, Л. А. Соловьёв^d,

А. А. Велигжанин^е, С. Н. Верещагин^d, С. Г. Овчинников^a

^а Институт физики им. Л. В. Киренского ФИЦ КНЦ Сибирского отделения Российской академии наук 660036, Красноярск, Россия

> ^b Сибирский федеральный университет 660041, Красноярск, Россия

^с Физический институт им. П. Н. Лебедева Российской академии наук 119991, Москва, Россия

^d Институт химии и химической технологии ФИЦ КНЦ Сибирского отделения Российской академии наук 660036, Красноярск, Россия

> ^е Национальный исследовательский центр «Курчатовский институт» 123182, Москва, Россия

> > Поступила в редакцию 22 июня 2017 г.

Приведены результаты измерений спектров рентгеновского поглощения (XANES) на K-крае $Co \ u \ L_3$ -крае Gd в поликристаллических редкоземельных оксидах $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ с упорядоченным и разупорядоченным распределениями катионов Gd^{3+} и Sr^{2+} по A-позициям кристаллической решетки. Измерения спектров XANES не обнаружили заметного смещения края поглощения с ростом концентрации Sr по сравнению с родительским составом $GdCoO_3$. Измерение температурной зависимости теплоемкости поликристаллических упорядоченных и разупорядоченных образцов, так же как и монокристаллического упорядоченных и разупорядоченных образцов, так же как и монокристаллического упорядоченного $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}$, показало наличие двух аномалий Шоттки. Наблюдаемые аномалии связываются с высокоспиновым состоянием ионов кобальта Co^{3+} в пирамидальном окружении, обусловленном дефицитом по кислороду, и магнитным состоянием p-электронов кислорода, обусловленным рождением дырки в 2p-состоянии в результате легирования. Отсутствие заметного смещения края поглощения и существование двух аномалий Шоттки служат подтверждениями неизменности зарядового состояния кобальта в исследуемых соединениях.

DOI: 10.7868/S0044451018020086

1. ВВЕДЕНИЕ

Редкоземельные оксиды кобальта RCoO₃ (где R — редкоземельный ион), легированные двухвалентными щелочноземельными металлами, представляют класс материалов с уникальными физическими свойствами [1]. Так же как и сверхпроводящие купраты La₂CuO₄ и манганиты RMnO₃, они относятся к классу систем с сильными электронными корреляциями и в недопированном состоянии являются диэлектриками. В то же время у кобальтитов есть своя особенность, обусловленная конкуренцией различных спиновых состояний иона Co^{3+} . Заполнение электронной d^6 -оболочки иона Co^{3+} не подчиняется правилу Хунда, и вместо высокоспинового (HS) состояния со спином S = 2 основным является низкоспиновый терм (LS) с S = 0. Легирование является фундаментальным способом контроля многих физических свойств сложных оксидов, и в зависимости от природы основного незамещенного состояния влияние на электронную структуру может силь-

^{*} E-mail: jso.krasn@mail.ru

но зависеть от баланса между одноузельной энергией взаимодействия и энергией переноса заряда [2,3]. Так, например, в режиме диэлектрика Мотта-Хаббарда допирование напрямую изменяет валентное состояние ионов переходного металла (случай манганитов), в то время как в режиме диэлектриков с переносом заряда приводит к появлению носителей заряда в кислородной подрешетке (случай купратов). По всей видимости, кобальтиты относятся к переходной или кроссоверной области между этими двумя предельными случаями. Более детальное понимание формирования этой кроссоверной области, в конечном счете, даст ответ на вопрос о том, почему сложные оксиды кобальта проявляют столь необычные магнитные и электронные свойства, интересующий исследователей вот уже на протяжении нескольких десятков лет [4].

Как и в манганитах, дырочное допирование в кобальтитах приводит к проводимости и установлению магнитного порядка. Традиционная точка зрения на возникновение ферромагнетизма заключается в изменении зарядового состояния ионов кобальта, приводящем к обменному взаимодействию между разновалентными ионами в рамках модели «двойного обмена». Замещение части редкоземельных ионов ионами щелочноземельного металла вызывает появление локализованных дырок. В этом случае свойства системы рассматриваются в рамках состояния смешанной валентности ионов Co^{3+} и Co^{4+} и с ростом концентрации легирования доля ионов Co^{4+} монотонно растет [5–7].

Тем не менее существуют и другие точки зрения на валентность кобальта в этих соединениях. В работе [8] на примере соединения $Sm_{1-x}Ca_xCoO_{3-\delta}$ показано, что в результате синтеза при нормальном давлении кислорода удаление каждого кислородного иона понижает локальную координацию ионов переходного металла от октаэдрической до пирамидальной, не изменяя валентности кобальта. Уже при низкой температуре ионы Со³⁺ в пирамидальном окружении находятся в магнитном состоянии. В работе [9] мы исследовали замещенные кобальтиты на примере монокристалла Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}. Анализ спектров рентгеновского поглощения XANES на краях ионов Co и Gd не подтвердил предположение о появлении ионов Со⁴⁺ при дырочном допировании и говорит о более сложной природе дырочных состояний на потолке валентной зоны, сформированной гибридизованными *p*-состояниями кислорода и 3*d*-состояниями кобальта.

В настоящей работе были измерены спектры рентгеновского поглощения XANES на *K*-крае Со и L_3 -крае Gd в керамических редкоземельных оксидах Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3- δ} с упорядоченным и разупорядоченным распределениями катионов Gd³⁺ и Sr²⁺ по A-позициям кристаллической решетки и температурная зависимость теплоемкости C_P этих образцов и упорядоченного монокристаллического Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}. Спектры XANES имеют те же особенности, что и для монокристалла, а низкотемпературная часть теплоемкости содержит две аномалии Шоттки. Наблюдаемые аномалии мы связываем с HS-состоянием ионов кобальта Co³⁺ в пирамидальном окружении, обусловленном дефицитом по кислороду, и магнитным состоянием *p*-электронов кислорода, обусловленным рождением дырки в 2*p*-состоянии в результате легирования.

2. ОБРАЗЦЫ И МЕТОДИКИ ЭКСПЕРИМЕНТА

Поликристаллические образцы $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ были получены по стандартной керамической технологии из стехиометрических количеств Gd₂O₃ (чистота 99.9%), Co₃O₄ (99.7%) и SrCO₃ (99%) путем тщательного смешивания в яшмовой ступке с этанолом, последующего отжига полученной смеси на воздухе при температуре 1473 К в течение 12 ч. Спрессованные таблетки отжигались в тех же условиях 16 ч. Упорядоченные по А-позициям образцы (GSC-ord) были получены путем охлаждения до комнатной температуры со скоростью 2 град/мин, разупорядоченные (GSC-dis) — охлаждением от температуры синтеза до комнатной со скоростью 100 град/с. Для получения максимальной кислородной нестехиометрии отжиг на воздухе при T = 773 К не проводился.

Рентгенофазовый и рентгеноструктурный анализы были выполнены с использованием дифрактометра PANalyticalX'Pert PRO (CoK_{α}) в интервале углов $2\theta \ 10^{\circ}-140^{\circ}$, съемка при высокой температуре осуществлялась в высокотемпературной камере AntonPaar HTK 1200N. Обработка результатов проведена с применением полнопрофильного анализа поликристаллических веществ по методу Ритвельда [10] и методу минимизации производной разности [11].

Содержание кислорода в образцах $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ установлено из убыли массы образца при его восстановлении водородом по методике [12], погрешность определения нестехиометрии δ составляла ± 0.01 , результаты приведены в таблице.

Состав	Состояние	Обозначение	Решетка	δ
$Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$	упорядоченный	GSC-ord	тетрагональная	0.22
	разупорядоченный	GSC-dis	кубическая	0.36

Таблица. Обозначение, решетка и нестехиометрия (δ) поликристаллических образцов $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ (298 K)

Измерение спектров рентгеновского поглощения в ближней (XANES) и протяженной (EXAFS) областях были выполнены на *K*-крае Со и L_3 -крае Gd в Gd_{1-x}Sr_xCoO_{3- δ} на станции CTM (K1.3b), НИЦ «Курчатовский институт». Спектры поглощения записывались в геометрии на пропускание при комнатной температуре. В качестве монохроматора был использован монокристалл кремния с прорезью Si(111), обеспечивающий энергетическое разрешение $\Delta E/E \sim 2 \cdot 10^{-4}$. Шаг сканирования в области XANES составлял порядка 0.4 эВ, время накопления сигнала — 4 с на точку.

Измерение теплоемкости проводилось на установке PPMS-9 Quantum Design (USA), оснащенной специальным модулем для данного типа измерений, в центре коллективного пользования Физического института им. П. Н. Лебедева РАН.

Измерения намагниченности проводились на СКВИД-магнитометре марки MPMS-XL Quantum Design.

3. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

При температурах выше 1473 К образцы представляли собой разупорядоченные по катионам Sr/Gd нестехиометрические кубические перовскиты (рис. 16, 26). При медленном охлаждении (2 град/мин) в интервале 1263-1363 К наблюдался экзотермический процесс, который можно отнести к фазовому переходу кубического перовскита в тетрагональную модификацию с формированием сверхструктуры с упорядоченным расположением катионов Sr/Gd и анионных вакансий (рис. 1a, 2a). Обратный переход тетрагональной упорядоченной фазы в кубическую происходил при нагреве в интервале температур 1273-1403 К. При быстром охлаждении (около 100 град/с) от T = 1473 К образец сохранял кубическую структуру с равномерным случайным распределением катионов Sr/Gd и анионных вакансий (рис. 16, 26), полученное закаленное метастабильное состояние сохранялось



Рис. 1. Фрагменты дифрактограмм отожженных (упорядоченных) образцов GSC-ord (*a*) и закаленных (разупорядоченных) образцов GSC-dis при комнатной температуре (*б*) и при 1200 °С (*b*). Показаны структурные рефлексы кубического перовскита (*б*,*b*). Индексами указаны сверхструктурные рефлексов слева направо для кубической (*б*,*b*) структуры 100, 110, 111, 200; 100 — самый слабый, 110 — самый сильный: a - I4/mmm, Z = 16, a = 7.6785(2) Å, c = 15.398(5) Å, V = 907.87(5) Å³; b - Pm3m, Z = 1, a = 3.83421(6) Å, V = 56.367(3) Å³; b - Pm3m, Z = 1, a = 3.94640(5) Å, V = 61.462(2) Å³

неизменным на воздухе при температурах ниже 1073 К.

Ha рис. 3 приведены нормализованные XANES спектры для $GdCoO_3$, упорядоченного $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.78}$ И разупорядоченного $\mathrm{Gd}_{0.4}\mathrm{Sr}_{0.6}\mathrm{CoO}_{2.64},$ измеренные при комнатной температуре на К-крае Со. Максимум поглощения (около 7727 эВ) соответствует дипольноразрешенному 1*s*-4*p*-переходу [13]. При замещении



Рис. 2. Структура упорядоченного по A-позициям GSC-ord (a) и разупорядоченного GSC-dis (б) перовскитов соответственно $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.78}$ и $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.64}$. Штриховыми линиями выделены элементарные ячейки кристаллической решетки. Октаэдры соответствуют положению Co^{3+} с анионами O^{2-} в вершинах; сферы — катионы Sr^{2+} и Gd^{3+} : $a - сферы меньшего радиуса, черные — <math>Sr^{2+}$ или Gd^{3+} , сферы большего радиуса серые и светло-серые — кристаллографически различающиеся позиции Sr^{2+} ; δ — светло-серые сферы показывают позиции, статистически заполненные катионами Sr^{2+}/Gd^{3+}



Рис. 3. (В цвете онлайн) Спектры XANES на K-крае Со для составов $GdCoO_3$ и $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ (GSC)

гадолиния на Sr не наблюдается значительного смещения края поглощения Со. Энергетическое

положение края поглощения ($E_0 = 7724 \text{ эB}$) для замещенных образцов близко к краю поглощения $GdCoO_3$ (Co³⁺). Найденная величина E_0 находится в согласии с литературными данными для незамещенных кобальтитов LaCoO₃ и EuCoO₃ [13–15]. Ожидается, что сдвиг К-края поглощения в сторону больших энергий указывает на увеличение заряда поглощающего атома. Так, сдвиг на К-крае Со при изменении Co²⁺ на Co³⁺ составляет около 3 эВ (верхняя панель рис. 3) [16]. В случае GdCoO₃, GSCord и GSC-dis отсутствие сдвига свидетельствует о том, что зарядовое состояние Со не меняется. Подобный эффект ранее наблюдался в перовскитах $La_{1-x}Sr_xCoO_{3\pm\delta}$ [14,17–19]. Замещение и
онов Gd³⁺ ионами Sr²⁺ могло бы приводить к увеличению заряда Со ($\mathrm{Co}^{3+} \rightarrow \mathrm{Co}^{4+}$) или возникновению дырок на кислороде. В системе $\mathrm{Gd}_{1-x}\mathrm{Sr}_x\mathrm{CoO}_{3-\delta},$ вероятно, реализуется второй сценарий дырочного допирования, когда дырки в большей степени локализуются на О(2*p*)-состояниях. В таком случае



Рис. 4. (В цвете онлайн) Спектры XANES на L_3 -крае Gd для составов GdCoO₃ и Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3- δ} (GSC) в сравнении со стандартом Gd₂O₃; T = 300 K

Со(3d)-состояния и, следовательно, зарядовое состояние кобальта должны меняться слабо. Дырки в O(2*p*)-состояниях будут носителями заряда, и взаимодействие неспаренных спинов кислорода с кобальтовой подсистемой может давать дополнительный вклад в магнетизм. Возникновение дырок на кислороде в системе $La_{1-x}Sr_xCoO_{3\pm\delta}$ экспериментально подтверждено измерением спектров XANES и XMCD на K-крае О в работах [18, 20]. Там же показано, что добавление Sr приводит к смещению К-края О в сторону меньших энергий и изменению интенсивности поглощения. В работе [21] указывается на значительное увеличение ХМСД-сигнала, связанное с возникновением ненулевого орбитального магнитного момента на кислороде.

Замещение части ионов Gd^{3+} ионами Sr^{2+} приводит к изменению формы и интенсивности предкраевой области, максимум которой смещается в область меньших энергий (около 7711.2 эВ). Такое поведение может быть объяснено, если предположить изменение спинового состояния ионов Co^{3+} в Sr-замещенном образце. Изменение спинового состояния (IS или HS) создает незаполненные t_{2g} -состояния и приводит к перераспределению интенсивностей 1s-3d-перехода [17, 22] со смещением центра предкраевой особенности в область малых энергий.

Влияние замещения Sr на локальную электронную структуру Gd было изучено путем измерения спектров XANES на L_3 -крае Gd. На рис. 4 приведены XANES-спектры GdCoO₃, GSC-ord и GSC-dis, а также Gd₂O₃ в качестве стандарта Gd³⁺. Максимум энергии около 7248 эВ связан с дипольным переходом $2p_{3/2}$ -5d иона Gd³⁺ (4f⁷). Введение Sr приводит к увеличению интенсивности перехода, что может быть связано как с увеличением числа незаполненных 5d-состояний, так и с изменением степени Gd(5d)-O(2p)-гибридизации.

Проведенные XANES-измерения показали, что с ростом содержания $Sr^{2+} 1$) не происходит смещения *K*-края поглощения Co, что может свидетельствовать о том, что зарядовое состояние Co не меняется (Co³⁺); 2) дырки на 2*p*-состояниях кислорода могут давать вклад в магнитное состояние системы наряду с ионами Gd³⁺ и Co³⁺; 3) дырки в O(2*p*)-состояниях, гибридизованные с Gd(5*d*)-состояниями, могут вызвать увеличение числа незанятых 5*d*-состояний.

Температурные зависимости молярной теплоемкости упорядоченного монокристалла $\mathrm{Gd}_{0.4}\mathrm{Sr}_{0.6}\mathrm{CoO}_{2.85}$ И упорядоченных/разупорядоченных поликристаллических образцов $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$ не показали значительных различий в области рассматриваемых температур (T < 275 K). Поэтому в качестве примера на на рис. 5 мы приводим экспериментально полученную (светлые кружки) температурную зависимость теплоемкости только для монокристалла Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}. Хорошо видно наличие двух особенностей: низкотемпературной и при $T \approx 125 \text{ K}$ (рис. 5а). Последняя обусловлена переходом в парамагнитное состояние (рис. 6). Для определения характеристик, связанных с этими особенностями, выполнено разделение молярной теплоемкости на регулярную составляющую (решеточную и электронную) C_r и аномальный вклад ΔC . Для определения вклада в теплоемкость от ангармонической составляющей и свободных электронов использовалась линейная комбинация функций Дебая и Эйнштейна с дополнительным линейным членом:

$$C_r(T) = aC_D(T) + bC_E(T) + cT$$

Результаты для $C_r(T)$ представлены на рис. 5 штриховой линией (температура Дебая $T_D = 267.4$ K, температура Эйнштейна $T_E = 578$ K). Аномальный вклад ΔC представлен на рис. 5*a* на вставке.

Теплоемкость при низких температурах T < 30 К (рис. 56,6) обрабатывалась суммой (сплошная линия) теплоемкостей электронов, решетки и двух вкладов теплоемкостей Шоттки (пунктирная линия на рис. 56,6):

$$C_P = C_r(T) + K_1 C_{SH1}(T, \Delta_1) + K_2 C_{SH2}(T, \Delta_2),$$

где





Рис. 5. Температурная зависимость теплоемкости C_P $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}$ в диапазоне температуры от 2 до 275 K (a) и от 2 до 30 K (δ ,e). Светлые кружки — экспериментальные данные, штриховая линия — регулярная составляющая (решеточная и электронная) теплоемкости, пунктирная линия — вклады теплоемкости Шоттки, сплошная линия — сумма регулярной составляющей теплоемкости и теплоемкости Шоттки





Рис. 6. Температурная зависимость обратной магнитной восприимчивости в поле H = 500 Э для кристаллического образца $\mathrm{Gd}_{0.4}\mathrm{Sr}_{0.6}\mathrm{CoO}_{2.85}$. Прямая линия — аппроксимация линейной зависимостью по закону Кюри – Вейсса в области температур выше 150 К ($T_C \approx 138$ К). На вставке показан температурный ход намагниченности в исследованном температурном диапазоне

$$C_{SH}(T,\Delta) = NR \left(\frac{\Delta}{k_B T}\right)^2 g \frac{\exp\left(\Delta/k_B T\right)}{\left[1 + g \exp\left(\Delta/k_B T\right)\right]^2}$$

 Δ — энергетический интервал между основным и ближайшим возбужденным состояниями, R — молярная газовая постоянная, k_B — постоянная Больцмана, N — концентрация ионов с двухуровневой структурой, g — отношение кратностей вырождения основного и возбужденного состояний. В низкотемпературной области использовалась зависимость $C_r(T) = cT + AT^3$. Кубический член есть низкотемпературное приближение для модели Дебая. В этой области температур такое приближение лучше описывает теплоемкость решетки [23].

На рис. 56 приведены результаты моделирования для случая, когда используется только одна щель $\Delta_1 = \Delta = 12.75$ K, $\Delta_2 = 0$. Наилучшее согласие с экспериментом (рис. 56) достигается для g = 2 и при наличии именно двух аномалий Шоттки, соответствующих двум энергетическим щелям, $\Delta_1 = 8.3$ K и $\Delta_2 = 21.8$ K (пунктирные линии на рис. 56). Концентрация N в обоих случаях фиксирована и соответствует компонентному составу и кислородной нестехиометрии Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.85}.

Природу формирования первой энергетической щели Δ_1 можно понять, если использовать представления о том, что из-за дефицита по кислороду часть ионов Co³⁺ находится в пирамидальном окру-



Рис. 7. Набор низкоэнергетических многоэлектронных термов для электронной конфигурации $3d^6$ иона кобальта Co^{3+} в кристаллическом поле (*a*) и электронной конфигурации $2p^5$ иона кислорода O^{1-} (*б*). Числа в квадратных скобках указывают кратность вырождения термов

жении в HS-состоянии $({}^{5}T_{2q})$ [24] с эффективным орбитальным моментом L = 1 и спином S = 2. В результате спин-орбитального взаимодействия в качестве основного формируется состояние с полным угловым моментом J = 1, расщепленное кристаллическим полем на однократно вырожденное состояние с проекцией углового момента $J_z = 0$ и двукратно вырожденное с проекцией $Jz = \pm 1$, лежащее выше по энергии на величину Δ_1 (рис. 7*a*). Данные рассуждения соответствуют аналогичным выводам, сделанным в работе [25] при исследовании низкотемпературной аномалии теплоемкости LaCoO₃ в магнитном поле, экспериментальным данным [26-28] и теоретическим представлениям [29]. Стоит отметить, что величина расщепления $\Delta_1 = 8.3$ K очень хорошо согласуется с экспериментально полученной в работе [28] с использованием неупругого рассеяния нейтронов. Появление второй щели менее очевидно, поскольку ни ион Со вне зависимости от его возможного зарядового состояния (Со⁴⁺, Со³⁺ или Co^{2+}), ни тем более ионы Gd^{3+} и Sr^{2+} не обладают соответствующей энергетической структурой многоэлектронных термов даже с учетом спинорбитального взаимодействия и различных кристаллических искажений. Наше предположение состоит в том, что наличие второго энергетического масштаба $\Delta_2 = 21.8$ К связано с частичной локализацией дырки на кислороде при допировании. В результате этого не до конца заполненное 2*p*⁵-состояние кислорода с орбитальным моментом L = 1 и спином S == 1/2 из-за спин-орбитального взаимодействия расщепляется на двукратно вырожденное основное состояние с полным угловым моментом J = 1/2 и четырехкратно вырожденное возбужденное с угловым моментом J = 3/2 (рис. 76), а величина расщепления соответствует Δ_2 . Безусловно, для более убедительного заключения необходимы прямые измерения и наблюдения. Однако мощным аргументом в пользу сделанного нами предположения является то, что величина щели $\Delta_2 = 21.8$ К близка к величине тонкого расщепления уровней энергии атома натрия для первой возбужденной орбиты $\Delta W_{\rm Na} =$ = 24 К. Поскольку заряд ядра атома кислорода меньше заряда ядра атома натрия, $\Delta_2 < \Delta W_{\rm Na}$.

Еще одним интересным фактом является то, что наличие двух аномалий Шоттки наблюдается именно в легированных составах, в то время как в недопированных имеет место лишь одна, соответствующая энергетической щели $\Delta_1 \approx 8$ K [25].

4. ОБСУЖДЕНИЕ И ВЫВОДЫ

Замещение части ионов Gd³⁺ ионами Sr²⁺ в стехиометричных соединениях должно вызывать появление дырок в Co(3d)- или O(2p)-состояниях, приводя к электронным конфигурациям соответственно $3d^{6-x}$ или $2p^{6-x/3}$. В случае, когда реализуется первый сценарий дырочного допирования, свойства системы Gd_{1-x}Sr_xCoO_{3- δ} рассматриваются в рамках смешивания ионных состояний Co³⁺ и Co⁴⁺. При фиксированном значении кислородной нестехиометрии δ с ростом концентрации x зарядовое состояние кобальта должно монотонно изменяться. В структурно-упорядоченном $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.78}$ такой подход должен привести к увеличению зарядового состояния кобальта до Со^{3.16+}, а в разупорядоченном $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.64}$, наоборот, к уменьшению до Co^{2.88+} (вместо Co³⁺ в GdCoO₃). Если зависимость между величиной химического сдвига и зарядовым состоянием Со положить линейной, то изменение валентности должно вызвать видимое смещение края поглощения в область высоких/низких энергий. Тем не менее экспериментально обнаруженное смещение края поглощения в GSC-ord и GSC-dis не превышает 0.5 эВ. Из этого мы заключаем, что в замещенных Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.64} и Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{2.78} зарядовое состояние кобальта сохраняется (Co^{3+}). Спектры XANES не зависят от нестехиометрии и упорядочения/разупорядочения катионов.

В низкотемпературной области теплоемкости всех исследованных замещенных образцов монокристаллического упорядоченных образцов таллических упорядоченных и разупорядоченных, с разной нестехиометрией — обнаружены две аномалии Шоттки. Наблюдаемые аномалии мы связываем с высокоспиновым состоянием ионов кобальта Co³⁺ в пирамидальном окружении, обусловленном дефицитом по кислороду, и магнитным состоянием ионов кислорода, обусловленным рождением дырки в 2*p*-состоянии в результате легирования.

Столь неожиданные результаты, как отсутствие изменения зарядового состояния кобальта в твердом растворе $Gd_{0.4}Sr_{0.6}CoO_{3-\delta}$, ставят новые вопросы о природе проводимости и магнетизма в легированных кобальтитах, исследование которых еще далеко не закончено.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ, Правительства Красноярского края, Красноярского краевого фонда поддержки научной и научно-технической деятельности в рамках научных проектов №№ 16-42-240413, 16-43-240505, Совета по грантам Президента РФ (СП-1844.2016.1, СП-938.2015.5, НШ-7559.2016.2), РФФИ (гранты №№ 17-02-00826, 16-02-00507, 16-32-60049).

ЛИТЕРАТУРА

- Н. Б. Иванова, С. Г. Овчинников, М. М. Коршунов, И. М. Еремин, Н. В. Казак, УФН 179, 837 (2009).
- M. Imada, A. Fujimori, and Y. Tokura, Rev. Mod. Phys. 70, 1039 (1998).

- 3. J. Goodenough, Rep. Progr. Phys. 67, 1915 (2004).
- 4. S. Maekava, T. Tohyama, S. E. Barnes, S. Ishihara, W. Koshibae, and G. Khaliullin, *Physics of Transition Metal Oxides*, Springer, Berlin (2004).
- M. A. Senaris-Rodriguez and J. B. Goodenough, J. Sol. St. Chem. **118**, 323 (1995).
- M. Itoh, I. Natori, S. Kubota, and K. Motoya, J. Magn. Magn. Mater. 140–144, 1811 (1995).
- J. Wu and C. Leighton, Phys. Rev. B 67, 174408 (2003).
- Т. Н. Васильчикова, Т. Г. Кузьмова, А. А. Каменев, А. Р. Кауль, А. Н. Васильев, Письма в ЖЭТФ 97, 38 (2013).
- М. С. Платунов, В. А. Дудников, Ю. С. Орлов, Н. В. Казак, Л. А. Соловьев, Я. В. Зубавичус, А. А. Велигжанин, П. В. Дороватовский, С. Н. Верещагин, К. А. Шайхутдинов, С. Г. Овчинников, Письма в ЖЭТФ 103, 214 (2016).
- 10. H. Reitveld, J. Appl. Crystallogr. 2, 65 (1969).
- 11. L. A. Solovyov, J. Appl. Crystallogr. 37, 743 (2004).
- K. Conder, E. Pomjakushina, A. Soldatov, and E. Mitberg, Mater. Res. Bull. 40, 257 (2005).
- O. Haas, R. Struis, and J. M. McBreen, J. Sol. St. Chem. 177, 1000 (2004).
- 14. J. Y. Chang, B. N. Lin, Y. Y. Hsu, and H. C. Ku, Physica B: Condens. Mat. 329, 826 (2003).
- F. J. Berry, J. F. Marco, and X. Ren, J. Sol. St. Chem. 178, 961 (2005).
- M. Sikora, Cz. Kapusta, K. Knizek, Z. Jirak, C. Autret, M. Borowiec, C. J. Oates, V. Prochazka, D. Rybicki, and D. Zajac, Phys. Rev. B 73, 094426 (2006).
- Vinod. Kumar, Rajesh Kumar, D. K. Shukla, Sanjeev Gautam, Keun Hwa Chae, and Ravi Kumar, J. Appl. Phys. 114, 073704 (2013).
- O. Toulemonde, N. N'Guyen, F. Studer, and A. Traverse, J. Sol. St. Chem. 158, 208 (2001).
- 19. Y. Jiang et al., Phys. Rev. B 80, 144423 (2009).
- 20. T. Saitoh, T. Mizokawa, A. Fujimori, M. Abbate, Y. Takeda, and M. Takano, Phys. Rev. B 56, 1290 (1997).
- 21. S. Medling, Y. Lee, H. Zheng, J. F. Mitchell, J. W. Freeland, B. N. Harmon, and F. Bridges, Phys. Rev. Lett. 109, 157204 (2012).

- 22. Gyorgy Vanko, Jean-Pascal Rueff, Aleksi Mattila, Zoltan Nemeth, and Abhay Shukla, Phys. Rev. B 73, 024424 (2006).
- 23. N. Ghosh, U. K. Robler, K. Nenkov, C. Hucho, H. L. Bhat, and K.-H. Muller, J. Phys.: Condens. Matter 20, 395219 (2008).
- 24. Z. Hu, Hua Wu, M. W. Haverkort, H. H. Hsieh, H.-J. Lin, T. Lorenz, J. Baier, A. Reichl, I. Bonn, C. Felser, A. Tanaka, C. T. Chen, and L. H. Tjeng, Phys. Rev. Lett. 92, 207402 (2004).
- 25. C. He, H. Zheng, J. F. Mitchell, M. L. Foo, R. J. Cava, and C. Leighton, Appl. Phys. Lett. 94, 102514 (2009).

- 26. S. Noguchi, S. Kawamata, K. Okuda, H. Nojiri, and M. Motokawa, Phys. Rev. B 66, 094404 (2002).
- 27. M. W. Haverkort, Z. Hu, J. C. Cezar, T. Burnus, H. Hartmann, M. Reuther, C. Zobel, T. Lorenz, A. Tanaka, N. B. Brookes, H. H. Hsieh, H.-J. Lin, C. T. Chen, and L. H. Tjeng, Phys. Rev. Lett. 97, 176405 (2006).
- 28. A. Podlesnyak, S. Streule, J. Mesot, M. Medarde, E. Pomjakushina, K. Conder, A. Tanaka, M. W. Haverkort, and D. I. Khomskii, Phys. Rev. Lett. 97, 247208 (2006).
- 29. Z. Ropka and R. J. Radwanski, Phys. Rev. B 67, 172401 (2003).