Низкополевая намагниченность людвигитов $Co_3O_2BO_3$ и $Co_{3-x}Fe_xO_2BO_3$ ($x \approx 0.14$)

© Н.В. Казак, Н.Б. Иванова*, В.В. Руденко, А.Д. Васильев, Д.А. Великанов, С.Г. Овчинников

Институт физики им. Л.В. Киренского Сибирского отделения Российской академии наук, Красноярск, Россия * Сибирский федеральный университет, Красноярск, Россия E-mail: nat@iph.krasn.ru

(Поступила в Редакцию 28 августа 2008 г.)

Синтезированы монокристаллы людвигитов Co₃O₂BO₃ и Co_{3-x}Fe_xO₂BO₃ ($x \approx 0.14$). Проведено исследование кристаллической структуры при комнатной температуре и намагниченности в интервале T = 4.2 - 100 K в полях до 600 Oe. Обнаружен орторомбический тип симметрии, определены параметры элементарной ячейки. Выявлен ряд особенностей температурной зависимости намагниченности. В незамещенном Co₃O₂BO₃ найдены два магнитных перехода при $T_{C1} = 43$ K и $T_{C2} = 15$ K. При температурах T < 40 K обнаружено состояние спинового стекла. Замещение ионов кобальта ионами железа приводит к заметному смещению магнитных переходов в область высоких температуру $T_{C1} = 83$ K и $T_{C2} = 74$ K. В Co_{3-x}Fe_xO₂BO₃ ($x \approx 0.14$) обнаружен *P*-тип ферримагнитного упорядочения.

Работа выполнена при поддержке программы Отделения физических наук "Сильно коррелированные электроны", а также Роснауки (грант № МК-4278.2008.2).

PACS: 71.30.+h, 72.80.Ga

1. Введение

Оксибораты с общей формулой $M_2^{2+}M^{'3+}O_2BO_3$, где $M^{2+} = Mg$, Fe, Co, Ni, Cu и $M^{'3+} = Co$, Cr, V, Fe, Mn, принадлежат к семейству людвигитов. Элементарная ячейка содержит четыре формульных единицы. Металлические ионы находятся в эктаэдрическом окружении кислорода. Октаэдры, имеющие общее ребро, формируют ансамбль зигзагообразных стенок. Бор находится в центре тригональной группы BO_3^{-3} , которая определяет связь между стенками. Двух- и трехвалентные ионы занимают четыре неэквивалентные позиции (рис. 1). Смешанная валентность, случайное распределение магнитных ионов и сильные электронные корреляции позволяют наблюдать разнообразие магнитных состояний, зарядовое упорядочение, структурные и электронные переходы.

Наиболее исследованными являются гетерометаллические соединения $M \neq M'$, например Ni₂CrO₂BO₃ [1], Ni₂VO₂BO₃ [1], Ni₂FeO₂BO₃ [2], Cu₂FeO₂BO₃ [3], Mg₂FeO₂BO₃ [4], Li_{0.93}V_{2.07}O₂BO₃ [5], в то время как изучение гомометаллических людвигитов в основном сфокусировано на Fe₃O₂BO₃ [6-8]. Исследования эффекта Мессбауэра и намагниченности людвигита Fe₃O₂BO₃ показали, что часть ионов железа упорядочивается антиферромагнитно при $T = 114 \, \text{K}$. Ниже $T \sim 75 \, \text{K}$ весь образец становится магнитоупорядоченным и демонстрирует слабый ферромагнетизм. При температуре $T = 50 \,\mathrm{K}$ происходят переход в трехмерное антиферромагнитное состояние и зарядовое упорядочение двухи трехвалентных ионов железа. Выше этой температуры термически активированные электронные перескоки приводят однородному зарядовому распределению в плоскости *ab*. При температурах *T* > 150 К возникают электронные перескоки вдоль оси *с*, что приводит к быстрой делокализации заряда.

Изучение кобальтовых людвигитов весьма ограничено. Первые исследования кристаллической структуры Co₃O₂BO₃ и замещенного Co_{2.1}Al_{0.9}O₂BO₃ выполнены в работах [9] и [10] соответственно. Изучение магнитной



Рис. 1. Структура людвигита в плоскости *ab*. Цифрами отмечены различные кристаллографические позиции, занимаемые двух- и трехвалентными металлами. Также показаны тригональные BO₃-группы.

восприимчивости $Co_3O_2BO_3$ показало, что материал испытывает переход в магнитоупорядоченное состояние при $T \sim 40$ К. Проведенные нами предварительные исследования магнитных и электрических свойств $Co_3O_2BO_3$ показали нетривиальное поведение намагниченности и электросопротивления [11]. В настоящей работе проведено более детальное изучение магнитных свойств гомометаллического кобальтового оксибората $Co_3O_2BO_3$, а также исследование кристаллической структуры и магнитных свойств частично замещенного людвигита $Co_{3-x}Fe_xO_2BO_3$ ($x \approx 0.14$).

Образцы и экспериментальные методы

Монокристаллы Co₃O₂BO₃ $Co_{3-x}Fe_xO_2BO_3$ И $(x \approx 0.14)$ были выращены методом растворкристаллизации расплавной в системе Со₃О₄-Fe₂O₃-B₂O₃-PbO-PbF₂ с промежуточным охлаждением от 1000 до 880°С. Соотношение оксидных компонентов равно $Fe_2O_3/(Fe_2O_3 + Co_3O_4) = 5\%$, откуда величина замещения $x \approx 0.14$. Полученные образцы кристаллизовались в виле иголок размером $0.2 \times 0.2 \times 4.0$ mm с блестящей поверхностью (рис. 2). Исследование кристаллической структуры выполнено с помощью автодифрактометра SMART APEX II с CCDдетектором на Мо K_{α} -излучении ($\lambda = 0.7107 \text{ \AA}$) при комнатной температуре. Сканирование проводилось по углу $2\theta = 5.4 - 58^{\circ}$. Измерение температурных зависимостей намагниченности проведено на SQUID-магнитометре в температурном интервале T = 4.2-100 K в полях до 600 Ое.

3. Результаты

Измерения рентгеновской дифракции показали орторомбическую структуру, пространственная группа P_{bam} , для обоих соединений. Определенные нами параметры элементарной ячейки приведены в таблице вместе с данными других источников. Видно, что частичное замещение ионов кобальта ионами железа с бо́льшим ионными радиусом приводит к увеличению параметров решетки и объема элементарной ячейки, что согласуется с данными по людвигиту Fe₃O₂BO₃ [12].

Измерения показали значительную анизотропию намагниченности. При намагничивании образца вдоль оси c (т.е. вдоль иголки) магнитный момент на порядок меньше, чем в плоскости ab. В настоящей работе представлены результаты магнитных измерений в плоскости ab.

На рис. З приведены температурные зависимости намагниченности $Co_3O_2BO_3$ в полях 200 и 600 Ос. При $T_f \approx 45$ К намагниченность резко возрастает, достигая значения $0.6 \mu_B$ на формульную единицу (H = 600 Ос). Ниже T_f наблюдается различие кривых M(T), полученных путем охлаждения в нулевом поле (ZFC) и в



Рис. 2. Монокристалл Co₃O₂BO₃.



Рис. 3. Температурная зависимость намагниченности $Co_3O_2BO_3$ в магнитном поле 200 (1) и 600 Oe (2). Светлые символы соответствуют охлаждению в нулевом поле (ZFC), темные — охлаждению в поле напряженностью H (FC). На вставке приведена температурная зависимость обратной восприимчивости, H = 600 Oe.

конечном поле (FC). Такое поведение намагниченности характерно для состояния спинового стекла. В интервале температур $T < 30 \, {\rm K}$ кривая FC показывает рост магнитного момента. Температуры магнитных переходов, определенные по температурной зависимости производной $\partial M/\partial T$, оказались равными $T_{C1} = 43.5 \pm 0.5$ К $T_{C2} = 15.5 \pm 0.5$ К. Полученные нами результаты хорошо согласуются с данными динамической магнитной восприимчивости, согласно которым Со₃О₂ВО₃ испытывает магнитный переход при температуре $T_C \approx 40 \,\mathrm{K}$ [12]. Видно, что при возрастании приложенного магнитного поля максимум при T_{C2} сдвигается в область низких температур, в то время как максимум при T_{C1} становится более выраженным и не меняет своего положения. На вставке к рис. 3 приведена зависимость обратной восприимчивости от температуры в парамагнитной области. Линейный характер кривой $\chi^{-1}(T)$ в интервале $T = 45 - 60 \, \text{K}$ находится в согласии с зако-

Людвигит	<i>a</i> , Å	b, Å	<i>c</i> , Å	V, Å	Литературная ссылка
$\begin{array}{c} Co_3O_2BO_3\\ Co_3O_2BO_3\\ Co_2 86Fe_{0.14}O_2BO_3\\ \end{array}$	9.302 9.275 9.440	11.957 12.146 12.340	2.972 3.026 3.057	330.58 340.95 356.11	[9]
$Fe_3O_2BO_3$	9.453	12.296	3.072	357.07	[12]

Параметры элементарной ячейки людвигитов ($T = 296 \, {\rm K}$)

ном Кюри-Вейсса. Обработка экспериментальных данных показала следующие значения эффективного магнитного момента и парамагнитной температуры Кюри: $\mu_{\rm eff} = 4.83 \,\mu_{\rm B}$ и $\Theta = 42.6 \,\rm K$. Положительное значение Θ указывает на ферромагнитную связь ионов кобальта. Следует отметить, что в Fe₃O₂BO₃ величина парамагнитной температуры Кюри ($\Theta = -485 \,\mathrm{K}$) на порядок выше, чем в исследуемом нами Со₃О₂ВО₃, и имеет отрицательное значение, указывая на сильное антиферромагнитное взаимодействие ионов железа [13]. Интересно также то, что в Со₃О₂ВО₃ значение парамагнитной температуры Θ очень близко к экспериментально наблюдаемой T_C, тогда как в Fe₃O₂BO₃ парамагнитная температура Кюри значительно выше экспериментально найденной $T_C = 70 \, \text{K}$. Основываясь на этом, авторы работы [13] делают вывод о низкой размерности данной системы. Интересно сравнить экспериментальное значение эффективного магнитного момента и теоретическую величину, рассчитанную на формульную единицу Co₃O₂BO₃. Значение $\mu_{\text{eff}} = 4.83 \,\mu_{\text{B}}$ значительно ниже ожидаемого 7.35 µ_В (учитывая только спиновую компоненту магнитного момента), но очень близко к значению 4.9 $\mu_{\rm B}$ для иона Co³⁺.

На рис. 4 приведены температурные зависимости намагниченности замещенного людвигита $Co_{3-x}Fe_xO_2BO_3$ ($x \approx 0.14$), полученные путем охлаждения в нулевом



Рис. 4. Температурная зависимость намагниченности $Co_{3-x}Fe_xO_2BO_3$ ($x \approx 0.14$), H = 200 Oe. Светлые символы соответствуют охлаждению в нулевом поле (ZFC), темные — охлаждению в поле напряженностью H (FC).

поле и в поле 200 Ое. Видно, что поведение намагниченности заметно иное, чем в СозО2ВО3. В области температур $T = 70 - 85 \,\mathrm{K}$ имеются два магнитых перехода. При понижении температуры намагниченность плавно растет и имеет широкий максимум вблизи T = 30 K. Такая особенность кривой M(T) характерна для *P*-типа ферримагнитного упорядочения и наблюдалась нами ранее при изучении варвикита Fe_{1.91}V_{0.09}BO₄ [14]. Температуры магнитных переходов равны соответственно $T_{C1} = 83 \pm 0.5$ К и $T_{C2} = 74 \pm 0.5$ К. Из рисунка видна сильная зависимость намагниченности образца от предыстории. При T ~ 80 K на кривой ZFC имеется максимум, после чего намагниченность быстро падает и при температурах $T < 55 \,\mathrm{K}$ имеет значение меньше, чем в парамагнитной области. При замещении части ионов кобальта ионами железа магнитный момент при $T = 4.2 \,\mathrm{K}$ увеличивается на 6%.

4. Обсуждение результатов

Исследование железосодержащих людвигитов типа M_2^{2+} FeO₂BO₃ $M^{2+} =$ Mg, Cu, Ni, Fe выявило следуюшую общую особенность магнитного поведения данных материалов [3,15–17]. При понижении температуры происходит последовательное упорядочение двух магнитных подрешеток: ионов Fe³⁺ при T_{N1} и ионов M^{2+} при T_{N2} . Такая иерархия магнитных взаимодействий связана с тем, что ионы Fe³⁺ занимают преимущественно две кристаллографические позиции, создавая триаду Fe(3)–Fe(2)–Fe(3), внутри которой расстояние между атомами меньше 3 Å. Такое распределение может вызвать прямой обмен и сильную связь в подрешетке железа. До температур T = 10-20 K обе подрешетки не связаны между собой, и система находится в состоянии спинового стекла.

В исходном Co₃O₂BO₃ методом рентгеновской дифракации обнаружено значительное содержание ионов кобальта Co³⁺ в позициях M(3) и M(2) [9]. Можно предположить, что, как и в случае людвигитов на основе железа, магнитная структура Co₃O₂BO₃ состит из двух подрешеток, одна из которых представляет собой цепочку из трех ионов Co³⁺, распространяющуюся вдоль оси *с*. Возможно, магнитный переход при $T \sim 43$ К связан с упорядочением данной подрешетки.

Частичное замещение ионов кобальта ионами железа с большим магнитным моментом приводит к

увеличению намагниченности при низких температурах. Магнитные переходы сдвигаются в область высоких температур. Сложное поведение M(T) при низких температурах может быть связано с существованием неэквивалентных магнитных подрешеток, имеющих как различные абсолютные значения намагниченности, так и разные температурные зависимости.

Основываясь на низкополевых данных намагниченности, представленных в настоящей работе, трудно сделать однозначный вывод относительно принадлежности магнитных переходов к упорядочению той или иной подрешетки. В магнитных полях до 600 Ое возможно влияние доменов, которое не учитывалось при анализе экспериментальных данных. Тем не менее представленные результаты дают важную качественную информацию о магнитных свойствах данных людвигитов и открывают перспективы для дальнейшего исследования.

Список литературы

- R. Morrestam, M. Kritikos, K. Nielsen, I. Sotofte, N. Thorup. J. Solid State Chem. 111, 217 (1994).
- [2] S.A. DeWaal, E.A. Viljoen, L.C. Calk. Trans. Geol. Soc. S. Afr. 77, 375 (1974).
- [3] M.A. Continentino, J.C. Fernandes, R.B. Guimaraes, H.A. Borges, A. Sulpice, J.B.M. da Cunba, C.A. dos Santos. Eur. Phys. J. B 9, 613 (1999).
- [4] Y. Takeuchi, T. Watanabe, T. Ito. Acta Cryst. 3, 98 (1950).
- [5] Massashige Onoda. J. Solid State Chem. 141, 418 (1998).
- [6] A.P. Douvalis, A. Moukarika, T. Bakas, G. Kallias, V. Papaefthymiou. J. Phys.: Cond. Matter 14, 3303 (2002).
- [7] J. Larrea J., D.R. Sanchez, F.J. Litterst, E.M. Baggio-Saitovitch, J.C. Fernandes, R.B. Guimaraes, M.A. Continentino. Phys. Rev. B 70, 174452 (2004).
- [8] J. Larrea J., D.R. Sanchez, F.J. Litterst, E.M. Baggio-Saitovitch. Hyperfine interactions 161, 237 (2005).
- [9] R. Norrestam, K. Nielsen, I. Sotofte, N. Thorup. Z. Kristallogr. 189, 33 (1989).
- [10] J.A. Hriljac, R.D. Brown, A.K. Cheetham. J. Solid State Chem. 84, 289 (1990).
- [11] Н.Б. Иванова, А.Д. Васильев, Д.А. Великанов, Н.В. Казак, С.Г. Овчинников, Г.А. Петраковский, В.В. Руденко. ФТТ 49, 618 (2007).
- [12] R.B. Guimaraes, M. Mir, J.C. Fernandes, M.A. Continentino, H.A. Borges, G. Cernicchiaro, M.B. Fortes, D.R.S. Candela, E. Baggio-Saitovitch. Phys. Rev. B 60, 6617 (1999).
- [13] M. Mir, R.B. Guimaraes, J.C. Fernandes, M.A. Continentino. Phys. Rev. Lett. 87, 147 201 (2001).
- [14] А.Д. Балаев, О.А. Баюков, А.Д. Васильев, Д.А. Великанов, Н.Б. Иванова, Н.В. Казак, С.Г. Овчинников, М.М. Abd-Elmeguid, В.В. Руденко. ЖЭТФ 124, 1103 (2003).
- [15] J.C. Fernandes, R.B. Guimaraes, M.A. Continentino, H.A. Borges, A. Sulpice, J.-L. Tholence, J.L. Siqueira, L.I. Zawislak, J.B.M. da Cunba, C.A. dos Santos. Phys. Rev. B 58, 287 (1998).
- [16] H. Neuendorf, W. Gunber. J. Magn. Magn. Mater. 173, 117 (1997).
- [17] J.C. Fernandes, R.B. Guimaraes, M. Mir, M.A. Continentino, H.A. Borges, G. Cernicchiaro, M.B. Fortes, E. Baggio-Saitovitch. Physica B 281–282, 694 (2000).