# МАГНИТНЫЕ И ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВАРВИКИТА Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub>

А. Д. Балаев<sup>а</sup>, О. А. Баюков<sup>а</sup>, А. Д. Васильев<sup>а</sup>, Д. А. Великанов<sup>а</sup>, Н. Б. Иванова<sup>b</sup>,

Н. В. Казак<sup>а</sup><sup>\*</sup>, С. Г. Овчинников<sup>а</sup>, М. Абд-Эльмигид<sup>с\*\*</sup>, В. В. Руденко<sup>а</sup>

<sup>а</sup> Институт физики им. Л. В. Киренского Сибирского отделения Российской академии наук 660036, Красноярск, Россия

<sup>b</sup> Красноярский государственный технический университет 660074, Красноярск, Россия

> <sup>c</sup> II. Physikalisches Institut, Universität zu Köln 50937, Köln, Germany

Поступила в редакцию 16 апреля 2003 г.

Проведены комплексные исследования структурных, магнитных и электрических свойств монокристалла  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ . Измерения эффекта Мессбауэра, проведенные при T = 300 K, указывают на существование «локализованных» ( $Fe^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ ) и «делокализованных» ( $Fe^{2.5+}$ ) состояний, распределенных по двум кристаллографически неэквивалентным позициям. Магнитные измерения показали, что исследуемый материал является ферримагнетиком P-типа ниже T = 130 K. Обнаружена прыжковая проводимость сильно взаимодействующих электронов. Обсуждение результатов ведется в сравнении со свойствами исходного варвикита  $Fe_2BO_4$ . Дано качественное объяснение всей совокупности данных по электропроводности и намагниченности.

PACS: 72.80.Ga, 71.27.+a, 75.30.-m, 78.40.Fy

# 1. ВВЕДЕНИЕ

Большая часть оксиборатов переходных металлов с химической формулой  $M^{2+}M^{3+}BO_4$  кристаллизуется в орторомбическую структуру варвикита ( $Mg_{1.5}Ti_{0.5}BO_4$ ), которая представляет собой совокупность линейных, слабо взаимодействующих между собой полос, состоящих из двух внутренних и двух внешних цепочек, в которых октаэдрически окруженные двух- и трехвалентные атомы переходных металлов случайным образом занимают две неэквивалентные кристаллографические позиции. В последнее время эти соединения привлекают к себе широкое внимание как материалы с нетривиальным сочетанием свойств, присущих в значительной степени разупорядоченным сильнокоррелированым электронным системам [1–6]. С теоретической точ-

ки зрения исследование гейзенберговских одномерных цепочек с целым и полуцелым спином позволяет оценить влияние беспорядка на спектр возбуждений, рассчитать термодинамические параметры и описать свойства основного состояния. С точки зрения эксперимента имеется возможность наблюдать целый ряд явлений, таких как температурные магнитные переходы, необычное поведение кривых намагничивания и теплоемкости, а также моттовский переход от делокализованного состояния к локализованному в электропроводности. Кроме того, возможности синтеза варвикитов с большинством переходных элементов открывают широкое поле для систематического исследования их физических свойств.

В настоящее время синтезирован ряд монометаллических ( $Fe_2BO_4$  [4],  $Mn_2BO_4$  [6]) и, особенно, биметаллических оксоборатов (M,M') $BO_4$ , где M и M' могут представлять собой элементы переходной группы ( $FeMnBO_4$  [7, 8], Sc $MnBO_4$  [2]), а также в каче-

<sup>\*</sup>E-mail: nat@iph.krasn.ru, sgo@iph.krasn.ru

<sup>\*\*</sup>M. Abd-Elmeguid

стве М может выступать и немагнитный щелочноземельный металл Mg или Ca [1].

Биметаллические оксобораты с немагнитным металлом в качестве М с точки зрения магнитного упорядочения представляют собой одномерные гейзенберговские антиферромагнитные цепочки с целым либо полуцелым спином и в данный момент являются в некоторой степени как теоретически, так и экспериментально исследованными авторами работ [9–11], причем в качестве соединения с полуцелым спином в этих работах выбрано соединение MgTiBO<sub>4</sub>, а с целым спином — MgVBO<sub>4</sub>. Выбор ванадия в качестве переходного металла обусловлен при этом большой протяженностью его 3d-орбиталей, что обусловливает гейзенберговскую природу обменных взаимодействий. В результате проведенных исследований было показано, что поведение магнитной восприимчивости в широком интервале температур, а также кривые намагничивания в данных системах подчиняются степенному закону, являющемуся характерным для сильно разупорядоченных спиновых цепочек как в случае S = 1/2, так и в случае S = 1. Авторы работы [9] показали, что соединение  $MgVBO_4$  испытывает при T = 6 K переход в состояние спинового стекла.

В данной работе мы представляем новое соединение  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  с двумя магнитными 3d-ионами. Описание его магнитных и электрических свойств проведено в сравнении со свойствами достаточно подробно исследованного в [4, 12-14] и других работах исходного варвикита  $Fe_2BO_4$ , наиболее яркими особенностями которого являются три вида испытываемых им переходов — структурный при T = 317 К из моноклинной структуры в орторомбическую, сопровождаемый электронным переходом полупроводник-полупроводник, связанным с делокализацией носителей заряда, и магнитный при T = 155 К из парамагнитного состояния в ферримагнитное *P*-типа.

# 2. ОБРАЗЦЫ И МЕТОДИКА ЭКСПЕРИМЕНТА

Монокристаллы  $FeVBO_4$  были выращены по раствор-расплавной технологии в системе  $Fe_2O_3-V_2O_3-B_2O_3-(70 \text{ PbO}+30 \text{ PbF}_2 \text{ вес.}\%)$  с промежуточным охлаждением раствора-расплава от 900 до 780 °C. В работе [4] отмечаются трудности в выращивании кристаллов  $Fe_2BO_4$  из раствора-расплава, в связи с чем авторами был применен твердофазный синтез, позволивший получить лишь поликристаллические образцы в совокупности с другими фазами, впоследствии удалявшимися путем магнитной очистки. Тем не менее нами были получены кристаллы FeVBO<sub>4</sub>, которые имели правильную форму, гладкую поверхность и кристаллизовались в виде иголок длиной до 1.0 см и толщиной 0.10–0.15 мм.

Для определения количества входящих элементов был выполнен энергодисперсионный рентгеновский анализ (EDAX ZAF Quantification), который показал, что относительное содержание железа в образце равно 95.42 ат.%, а содержание ванадия — 4.58 ат.%. Таким образом, формульная единица замещенного варвикита — Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub>.

Спектр рентгеновской дифракции был получен на установке D8ADVANCE. Сканирование по углу  $2\theta = 13.4 - 89.7^{\circ}$  для линии излучения  $K_{\alpha}$  на Cu с  $\lambda = 1.5406$  показало орторомбическую структуру (*Pnam*) при комнатной температуре. Измеренные параметры решетки приведены в табл. 1 в сравнении с данными [15] для Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub>. Объем элементарной ячейки Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> равен 274.82 Å<sup>3</sup>, что практически совпадает с объемом ячейки Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> равным 275.02 Å<sup>3</sup>, однако, как видно из таблицы, при комнатной температуре кристаллическая структура Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> является орторомбической, в то время как для Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> выражены моноклинные искажения.

Измерения температурных и полевых зависимостей намагниченности были выполнены на вибрационном магнитометре со сверхпроводящим соленоидом. Измерения намагниченности в нулевом поле были получены на SQUID-магнитометре.

Мессбауэровские измерения были проведены с источником Co<sup>57</sup>(Cr) на порошках монокристаллических образцов Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> толщиной 5–10 мг · см<sup>-1</sup> по естественному содержанию железа при комнатной температуре.

Также были выполнены резистивные измерения на постоянном токе в диапазоне температур T = 90-430 К по двухконтактной схеме. Для измерения высоких сопротивлений был использован тераомметр E6-13A, позволяющий измерять сопротивления до  $10^{13}$  Ом. Контакты были выполнены с использованием индиевой пасты, их омичность проверена путем исследования вольт-амперных характеристик. Термопара медь-константан находилась непосредственно вблизи образца. Нагрев и охлаждение образца проводились со скоростью 1 К в минуту во избежание паразитного градиента температур.

	$a, \mathrm{\AA}$	$b, \mathrm{\AA}$	$c, \mathrm{\AA}$	$\beta$	$V,  \mathrm{\AA}^3$
$\mathrm{Fe}_{1.91}\mathrm{V}_{0.09}\mathrm{BO}_4$	3.1727	9.3831	9.2317	89.993	274.84
$\mathrm{Fe_2BO_4}$	3.1688	9.3835	9.2503	90.22	275.02

#### Таблица 1

#### 3. ИЗМЕРЕНИЯ ЭФФЕКТА МЕССБАУЭРА

Мессбауэровский спектр монокристалла  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  при комнатной температуре (рис. 1) представляет собой наложение нескольких квадрупольных дублетов. Разрешение линий спектра хуже, чем для незамещенного варвикита [4,14], что может быть связано как с понижением температуры электронной делокализации  $Fe^{2+}-Fe^{3+}$ , так и с добавлением ванадия.

Функции распределения вероятности квадрупольного расщепления  $P(E_Q)$  для трех валентных состояний железа  $\mathrm{Fe}^{3+}$ ,  $\mathrm{Fe}^{2.5+}$ ,  $\mathrm{Fe}^{2+}$  в спектре замещенного варвикита приведены на рис. 2. Эти функции носят качественный характер, поскольку в качестве подгоночных параметров использованы величины изомерных сдвигов, общие для каждого распределения. Видно, что катионы  $\mathrm{Fe}^{3+}$  и  $\mathrm{Fe}^{2+}$ занимают две неэквивалентные по локальному окружению позиции I и II. Катионы  $\mathrm{Fe}^{2.5+}$  имеют три сорта локальных окружений, различающихся по величине квадрупольного расщепления. Таким образом, наблюдаемый спектр  $\mathrm{Fe}_{1.91}\mathrm{V}_{0.09}\mathrm{BO}_4$  следует аппроксимировать семью квадрупольными



**Рис.1.** Мессбауэровский спектр Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> при комнатной температуре

10 ЖЭТФ, вып. 5 (11)



Рис.2. Функция распределения вероятности квадрупольного расщепления в Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub>

дублетами. Аналогичная модель использована авторами работы [14] при расшифровке спектра незамещенного варвикита Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub>.

Параметры сверхтонкой структуры, полученные в результате подгонки модельного спектра к экспериментальному методом наименьших квадратов

	$\delta(lpha_{ m Fe}),~{}_{ m MM}/{}_{ m c}$	$\Delta E_Q$ , мм/с	$\Gamma$ , мм/с	A, %
$\mathrm{Fe}^{3+}(\mathrm{I})$	0.378	0.192	0.350	20
${\rm Fe}^{3+}({\rm II})$	0.287	0.743	0.286	14.5
$\mathrm{Fe}^{2+}(\mathrm{I})$	1.196	1.236	0.576	16.4
$\mathrm{Fe}^{2+}(\mathrm{II})$	1.192	2.147	0.344	14.6
$\mathrm{Fe}^{2.5+}(\mathrm{I})$	0.76	_	0.504	15.6
$\mathrm{Fe}^{2.5+}(\mathrm{IIa})$	0.75	1.006	0.583	13.3
$\mathrm{Fe}^{2.5+}(\mathrm{IIb})$	0.702	1.736	0.304	5.5

Таблица 2

в предположении лоренцевой формы линий, представлены в табл. 2. Изомерные сдвиги Fe<sup>2+</sup> (I, II) и Fe<sup>3+</sup>(I, II) типичны для «локализованных» состояний этих катионов, находящихся в высокоспиновом состоянии и октаэдрической координации кислорода. Изомерные сдвиги Fe<sup>2.5+</sup>(I, IIa, IIб) характерны для смешанной валентности катионов  $Fe^{2+}$  и  $Fe^{3+}$ , возникающей в результате быстрого электронного обмена между этими ионами. Соотношение величин изомерных сдвигов говорит о том, что электронная плотность на ядрах железа в позиции II выше, чем в позиции І. В то же время величины квадрупольных расщеплений свидетельствуют о большей степени искажения координационного октаэдра в позиции II. Относительно высокая локальная симметрия в позиции I позволяет отнести наблюдаемый синглет Fe<sup>2.5+</sup>(I) к этой позиции, а два дублета Fe<sup>2.5+</sup>(IIa) и Fe<sup>2.5+</sup> (Пб) — к неэквивалентным состояниям в позиции II.

Распределение ионов Fe<sup>2+</sup>, Fe<sup>2.5+</sup>, Fe<sup>3+</sup> по кристаллографическим позициям I и II, полученное из мессбауэровского эксперимента, позволяет нам записать формулу замещенного варвикита в виде

$$(Fe_{0.383}^{3+}Fe_{0.313}^{2+}Fe_{0.299}^{2.5+})_{I}(Fe_{0.278}^{3+}Fe_{0.279}^{2+}Fe_{0.359}^{2.5+}V_{0.09}^{2+})_{II}BO_{4}.$$

Формульный дефицит катионов в позиции I (~ 0.005) мал по сравнению с содержанием ванадия в кристалле и может быть связан с ошибкой эксперимента. Таким образом, данные эксперимента свидетельствуют о том, что ванадий входит только в позицию II в структуре данного варвикита. С учетом условия электронейтральности формальная валентность ванадия равна 2+.

Из сравнения полученного катионного распреде-

ления в исследуемом кристалле с распределением в незамещенном варвиките [13, 14]

$$(\mathrm{Fe}_{0.36}^{3+}\mathrm{Fe}_{0.38}^{2+}\mathrm{Fe}_{0.26}^{2.5+})_{\mathrm{I}}(\mathrm{Fe}_{0.36}^{3+}\mathrm{Fe}_{0.38}^{2+}\mathrm{Fe}_{0.26}^{2.5+})_{\mathrm{II}}\mathrm{BO}_{4}$$

следует, что ванадий замещает ионы  $Fe^{2+}$  в позиции II, при этом общее число катионов железа в кристалле, подверженных быстрому электронному обмену, возросло с 0.52 ( $Fe_2BO_4$ ) до 0.66 ( $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ ) атомов на формульную единицу. Введение ванадия в кристалл изменяет соотношение числа «делокализованных» атомов в позициях I и II. Так, присутствие ванадия в подрешетке II увеличивает число «делокализованных» атомов в этой подрешетке с 0.26 ( $Fe_2BO_4$ ) до 0.359 ( $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ ). Это увеличение значительно больше по сравнению с увеличением в позиции I (с 0.26 до 0.299 атомов на формульную единицу).

Возможно, ванадий провоцирует упорядочение разновалентных катионов в той подрешетке, в которую входит, подобно упорядочению в варвиките марганца [6], например, V–Fe<sup>2+</sup>–Fe<sup>3+</sup>–V–Fe<sup>2+</sup>–Fe<sup>3+</sup>. Вероятно, два неэквивалентных состояния Fe<sup>2.5+</sup> (IIa) и Fe<sup>2.5+</sup> (IIб) возникают вследствие такого процесса.

#### 4. НАМАГНИЧЕННОСТЬ

На рис. 3 приведена температурная зависимость намагниченности M(T) соединения  $\operatorname{Fe}_{1,91}V_{0,09}BO_4$ , измеренная в нулевом магнитном поле с помощью SQUID-магнитометра, а на рис. 4 — кривая M(T)для внешнего магнитного поля H = 1 кЭ, измеренная вибрационным магнитометром. Внешнее магнитное поле Н приложено параллельно иголке, вдоль оси а кристалла. Широкий максимум в намагниченности, наблюдаемый при T = 60 К, характеризует Р-тип ферримагнитного упорядочения, переход в парамагнитное состояние происходит при T = 130 К. На кривой M(T) рис. 3 видна особенность вблизи T = 120 K, ранее также наблюдавшаяся авторами работ [12–14] для Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub>. Авторы работы [12] приписывают эту особенность переходу Вервея в примесной фазе магнетита Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>. Авторы работ [13, 14] указывают на существование серии переходов в интервале температур 45-130 К и объясняют эти особенности различными температурными зависимостями намагниченности двух подрешеток в незамещенном Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub>. В нашем случае магнитные измерения и рентгеновская дифракция, проведенные на высококачественных монокристаллах, не показали присутствия примеси магнетита. Вероятно, особенность при T = 120 К присуща самой ис-



Рис. 3. Температурная зависимость намагниченности  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  в нулевом поле



Рис. 4. Температурная зависимость намагниченности  $Fe_{1,91}V_{0.09}BO_4$  в магнитном поле H = 1 кЭ

следуемой системе  ${\rm Fe}_{1.91}{\rm V}_{0.09}{\rm BO}_4,$ что, возможно, верно и для  ${\rm Fe}_2{\rm BO}_4.$ 

Кривая M(T) на рис. 4, в свою очередь, имеет тот же характер, что и температурная зависимость намагниченности Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> [12], но, как можно заметить, присутствие ионов ванадия даже в сравнительно небольших количествах существенно понижает температуру магнитного перехода. Дальний магнитный порядок в Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> устанавливается при T = 130 K, тогда как для Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> он имеет место при T = 155 K. Тот же эффект ранее наблюдал-



Рис.5. Кривые намагничивания  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ : T = 4.2 K (1), T = 100 K (2)

ся нами при исследовании серии твердых растворов  ${\rm Fe}_x {\rm V}_{1-x} {\rm BO}_3$  [16].

Кривые намагничивания монокристалла  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  (рис. 5), полученные при температурах 4.2 К и 100 К, демонстрируют нескомпенсированный магнитный момент равный  $0.1\mu_B$  на формульную единицу. Эта величина больше полученного для  $Fe_2BO_4$  значения  $0.06\mu_B$  [4]. При H > 1 Тл кривые M(H) представляют собой линейные зависимости без каких-либо особенностей, что соответствует повороту векторов намагниченности подрешеток к направлению внешнего магнитного поля.

Как видно на рис. 5, в области слабых полей обнаруживается ненулевая намагниченность образца, что, по-видимому, связано с наличием магнитной кристаллографической анизотропии.

### 5. ЭЛЕКТРОСОПРОТИВЛЕНИЕ

Температурная зависимость электросопротивления монокристаллов  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  в целом характерна для боратов 3*d*-металлов, таких как  $Fe_2BO_4$ ,  $VBO_3$ ,  $Fe_xV_{1-x}BO_3$  [16], и характеризуется резким повышением сопротивления при низких температурах и диэлектризацией образца (рис. 6). Особенности поведения электронной системы этих материалов могут быть прослежены лишь на логарифмических зависимостях сопротивления от обратной температуры.

Известные законы изменения  $\rho(T)$  в большин-



Рис. 6. Температурная зависимость логарифма удельного сопротивления

стве своем могут быть получены как частные случаи из общего выражения

$$\rho(T) = A_0 \exp(\Delta_n/T)^{1/n}, \quad n = 1, 2, 3, 4.$$

Для n = 1 формула представляет проводимость простого активационного типа с энергией активации  $\Delta_1$ . Прыжковая проводимость невзаимодействующих локализованных электронов в разупорядоченных изоляторах и полупроводниках при низких температурах подчиняется закону Мотта (n = 4). Такой тип проводимости был найден в твердых растворах серии Fe<sub>x</sub>V<sub>1-x</sub>BO<sub>3</sub> и монокристалле VBO<sub>3</sub> при температурах ниже комнатной. Значение n = 2указывает на кулоновское взаимодействие между локализованными электронами в трехмерной системе. Эфрос и Шкловский [17] показали, что вследствие такого взаимодействия одноэлектронная плотность состояний стремится к нулю вблизи уровня Ферми. При этом сопротивление зависит от температуры по закону  $\ln R \propto (\Delta_2/T)^{1/2}$ , где параметр  $\Delta_2$  дается выражением

$$\Delta_2 \sim e^2 / \varepsilon \zeta,$$

 е — заряд электрона, є — диэлектрическая постоянная вещества, ζ — линейный размер локализации.

Согласно работе [13], проводимость исходного варвикита Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> подчиняется простому активационному закону с энергией активации  $\Delta_n \approx 0.33$  эВ. Исследование электросопротивления нового монокристалла Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> показало нарушение линейной зависимости  $\ln \rho(T) \propto T^{-1}$ . Такое поведе-



Рис.7. Зависимость  $\ln R$  от обратной температуры  $T^{1/2}$ 

ние сопротивления можно приписать существованию различных конкурирующих механизмов проводимости. Обработка экспериментальных данных, проведенная по методу наименьших квадратов, дала следующую эмпирическую зависимость:

$$R(T) = A_1 \exp(\Delta_1/T) + A_2 \exp(\Delta_2/T)^{1/2},$$

где множители  $A_1$  и  $A_2$  слабо зависят от температуры. Первый член описывает активационный характер проводимости, второй связан с прыжками сильно коррелированных электронов (рис. 7). Величина энергии активации равна  $0.15 \pm 0.01$  эВ. Энергия кулоновского взаимодействия  $\Delta_2$  оказалась равной  $4.92 \pm 0.009$  эВ и является характерной величиной для оксидных соединений.

Теоретическое исследование электронной структуры природного варвикита MgTiBO<sub>4</sub> было проведено в работах [18, 19]. Авторы показали, что для правильного описания электронных свойств системы необходимо учитывать электронные корреляции на узлах 3*d*-металлов. Согласно этим расчетам, уровень Ферми  $E_F$  расположен внутри *d*-зоны переходного металла и допирование такого типа соединений может вызвать смещение  $E_F$  в область энергетической щели.

Изучая электрические свойства незамещенного соединения  $Fe_2BO_4$ , авторы работы [20] предположили, что зарядовое упорядочение в этом кристалле также является следствием кулоновского отталкивания. Широкий, слабо выраженный переход полупроводник-полупроводник при T = 317 K, без

заметного изменения энергии активации, имеющий место в  $Fe_2BO_4$  [4], не проявился в замещенном соединении  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ . Однако необходимо отметить, что в работе [4] измерения были выполнены на поликристаллических образцах, следовательно, нельзя не учитывать влияния межзеренных границ.

# 6. ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ

Очевидно, новое соединение  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  имеет магнитные и электронные свойства, отличные от свойств  $Fe_2BO_4$ , хотя нельзя утверждать, что они изменяются коренным образом. Экспериментальные данные позволяют выделить некоторые общие особенности в свойствах исходного соединения  $Fe_2BO_4$  и нового варвикита  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ :

 — орторомбическая структура при высоких температурах;

 существование двух неэквивалентных кристаллографических положений;

— ферримагнитное упорядочение *P*-типа.

Согласно результатам нейтронной дифракции, проведенной на незамещенном  $Fe_2BO_4$ , структура этого варвикита представляет собой совокупность линейных, слабо взаимодействующих между собой полос, каждая из которых состоит из двух внутренних и двух внешних цепочек (рис. 8). Октаэдры (M,M')O<sub>6</sub>, имеющие общую грань, создают бесконечные цепочки параллельные короткой кристаллографической оси *a*. Полосы связываются через общую вершину и тригональные BO<sub>3</sub>-группы. Взаимодействие между катионами, принадлежащими к октаэдрам одной и той же полосы, осуществляется через два атома кислорода, находящихся в вершинах общей грани. В этом случае угол M–O–M' приблизительно равен 90° и внутри полосы возникает кос-



Рис.8. Структура Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> в плоскости (100); I и II — неэквивалентные кристаллографические позиции катионов

венный 90-градусный обмен. Взаимодействие между катионами, принадлежащими ближайшим полосам, осуществляется через один атом кислорода, находящийся в общей вершине октаэдров.

Можно предположить, что при замещении части ионов железа на ванадий в исследуемом кристалле  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  магнитная 3D-структура сохраняется и также представляет собой совокупность подструктур в виде полос. Введение ванадия приводит к увеличению магнитного момента насыщения, что может быть связано с уменьшением абсолютного значения намагниченности подрешетки II.

Исследование показало, что добавление ванадия вызывает изменение электрических свойств системы. Чтобы понять причину таких изменений, необходимо сравнить электронные структуры Fe<sub>2</sub>BO<sub>4</sub> и Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub>. Для этих соединений характерны сильные электронные корреляции в узких d-зонах, формирующие как локализованные магнитные моменты, так и диэлектрическое основное состояние. Наличие сильных электронных корреляций не позволяет надежно рассчитать зонную структуру традиционными одноэлектронными методами зонной теории в приближении локального функционала плотности. Расчет зонной структуры родственного бората FeBO3 был выполнен с использованием метода локального спинового функционала плотности [21] и в обобщенном градиентном приближении, учитывающем нелокальные поправки к локальному функционалу плотности [22]. К сожалению, в работе [22], где обсуждается изменение параметров решетки и магнитного состояния под давлением, не приведены сами зонная структура и плотность одноэлектронных состояний N(E). Поэтому мы будем в основном опираться на результаты работы [21], где приведены парциальные вклады в плотность одноэлектронных состояний от различных орбиталей  $B_{2s,2p}, O_{2s,2p}$  и Fe<sub>3d</sub>. Согласно этому расчету дно пустой зоны проводимости (С) и потолок валентной зоны (V) формируются гибридными s-, p-состояниями В и О. Вблизи потолка валентной зоны находится узкая d-зона Fe. В одноэлектронном расчете уровень Ферми находится внутри *d*-зоны и кристалл приобретает металлические свойства. Учет сильных электронных корреляций ведет к модификации расчетов локального спинового функционала плотности [21], и основной эффект заключается в расщеплении d-зоны на нижнюю заполненную (LHB) и верхнюю пустую (UHB) подзоны, разделенные большой щелью порядка U, где U — внутриатомный кулоновский матричный элемент. Типичное значение U для 3*d*-металлов составляет примерно 5 эВ.



Рис. 9. Схема плотности состояний  $Fe_2BO_4$  (a) и  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$  (б)

Предлагаемая нами модель зонной структуры для исходного кристалла  $Fe_2BO_4$  приведена на рис. 9*a*. Штриховыми линиями выше LHB показан примесный акцепторный уровень, обусловливающий активационную проводимость с энергией активации  $E_a$ . При этом носителями будут электроны из LHB.

Замещение части ионов железа на ванадий приводит к увеличению степени беспорядка в кристалле, вследствие чего появляется псевдощель с порогом подвижности  $\varepsilon_{c1}$  для зоны проводимости и  $\varepsilon_{c2}$ на потолке валентной зоны. Уровень Ферми попадает в область локализованных состояний (рис. 96). Вследствие кулоновских взаимодействий плотность состояний на уровне  $\Phi$ ерми  $N(\varepsilon_F)$  обращается в нуль [17]. В случае одноэлектронных состояний проводимость определялась бы обычным моттовским законом:  $\ln \sigma(T) \propto (\Delta_4/T)^{1/4}$ , характеризующим термически активированные прыжки переменной длины. Поскольку носителями на потолке валентной зоны являются сильно коррелированные электроны, неудивительно, что для Fe<sub>1.91</sub>V<sub>0.09</sub>BO<sub>4</sub> проводимость ближе к закону Эфроса-Шкловского:  $\ln \sigma(T) \propto (\Delta_2/T)^{1/2}$ . Согласно [17]  $\Delta_2 \sim e^2/\varepsilon \zeta$ , где  $\zeta$  — длина локализации электрона. В нашем случае локализация 3*d*-электронов обусловлена внутриатомными сильными электронными корреляциями

и естественно положить  $\zeta \sim a_B$ , где  $a_B$  — боровский радиус, тогда  $\Delta_2 \sim U$ .

Экспериментальные результаты показали сосуществование двух различных механизмов проводимости: прыжкового и активационного с энергией активации  $\Delta_1$ . Этот факт указывает на то, что наряду с локализованными электронами в системе присутствуют зонные носители.

В заключение отметим, что полученные монокристаллы  $Fe_{1.91}V_{0.09}BO_4$ , в отличие от исходного  $Fe_2BO_4$ , не претерпевают структурного перехода. Добавление ванадия заметно понижает температуру магнитного упорядочения, изменяет тип проводимости и распределение катионов  $Fe^{2+},\ Fe^{3+},\ Fe^{2.5+}$  по кристаллографически неэквивалентным позициям.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант № 03-02-16286) и ФПЦ «Интеграция» (грант № Б0017).

### ЛИТЕРАТУРА

- J. C. Fernandes, R. B. Guimarães, M. A. Continentino et al., Phys. Rev. B 50, 16754 (1994).
- 2. R. B. Guimarães, J. C. Fernandes, M. A. Continentino et al., Phys. Rev. B 56, 1, 292 (1997).

- 3. R. Norrestam, Z. Kristallogr. 189, 1 (1989).
- J. P. Attfield, A. M. T. Bell, L. M. Rodriguez-Martinez et al., J. Mater. Chem. 9, 205 (1999).
- M. A. Continentino, B. Boechat, R. B. Guimarães et al., J. Magn. Magn. Mat. 226-230, 427 (2001).
- R. Norrestam, M. Kritikos, and A. Sjoerdin, J. Sol. St. Chem. 114, 311 (1995).
- M. J. Buerger and V. Venkatakrishnan, Mater. Res. Bull. 7, 1201 (1972).
- K. Bluhm and A. Utzolino, Z. Naturforsch. B 50, 1450 (1995).
- M. A. Continentino, J. C. Fernandes, R. B. Guimarães et al., Phil. Mag. B 73, 4, 601 (1996).
- B. Boechat, A. Saguia, and M. A. Continentino, Sol. St. Comm. 98, 5, 411 (1996).
- A. Saguia, B. Boechat, and M. A. Continentino, J. Magn. Magn. Mat. 230, 1300 (2001).
- M. A. Continentino, A. M. Pedreira, R. B. Guimarães et al., Phys. Rev. B 64, 014406-1 (2001).

- A. P. Douvalis, V. Papaefthymiou, A. Mookarika et al., J. Phys.: Condens. Matter. 12, 177 (2000).
- A. P. Douvalis, V. Papaefthymiou, A. Mookarika et al., Hyperfine Interactions 126, 319 (2000).
- 15. J. P. Attfield, J. F. Clarke, and D. A. Perkins, Physica B 180, 581 (1992).
- 16. Н. Б. Иванова, В. В. Руденко, А. Д. Балаев и др., ЖЭТФ 121, 354 (2002).
- 17. A. L. Efros and B. I. Shklovskii, J. Phys. C 8, L49 (1975).
- M. Matos, R. Hoffmann, A. Latge et al., Chem. Mater. 8, 2324 (1996).
- 19. D. C. Marcucci, A. Latge, E. V. Anda et al., Phys. Rev. B 56, 3672 (1997).
- 20. J. P. Attfield, A. M. Bell, L. M. Rodriguez-Martinez et al., Nature 396, 655 (1998).
- A. V. Postnikov, St. Bartkowski, M. Neumann et al., Phys. Rev. B 50, 14849 (1994).
- 22. K. Parlinski, Eur. Phys. J. B 27, 283 (2002).