Магнитная структура и механизм спин-кроссовера в людвигите Со₃ВО₅

Н. Г. Замкова⁺¹⁾, В. С. Жандун⁺, С. Г. Овчинников^{+*}

⁺Институт физики имени Киренского "Федеральный исследовательский центр "Красноярский научный центр Сибирского отделения Российской академии наук", 660036 Красноярск, Россия

*Сибирский федеральный университет, 660041 Красноярск, Россия

Поступила в редакцию 19 июля 2023 г. После переработки 19 июля 2023 г. Принята к публикации 25 июля 2023 г.

На основании DFT расчета с потенциалами SCAN предлагается механизм спин-кроссовера в людвигите Co₃BO₅. В рамках метода Монте-Карло показана роль отдельных обменных взаимодействий в установлении дальнего магнитного порядка.

DOI: 10.31857/S1234567823170032, EDN: jzjain

1. Введение. Оксибораты со структурой людвигита с общей формулой $M^{2+}M^{3+}O_2BO_3$ обладают большим разнообразием электронных и магнитных свойств в зависимости от состава. В соединениях со структурой людвигита можно обнаружить ряд интересных особенностей: низкоразмерные магнитные единицы (триады и слои), сосуществование нескольких магнитных подрешеток, сосуществование парамагнетизма и магнитного порядка, наличие в химическом составе различных комбинаций переходных металлов со смешанной валентностью и их неслучайным распределением по разным кристаллографическим позициям. В структуру людвигита могут входить различные элементы M²⁺ и M3⁺, но на сегодняшний день экспериментально известны только два гомометаллических людвигита с атомами переходных металлов: Fe₃BO₅ и Co₃BO₅ [1-5]. Несмотря на подобные кристаллические структуры, эти два соединения имеют кардинально различные физические свойства. Так, Fe₃BO₅ при комнатной температуре испытывает структурный переход с удвоением параметра ячейки вдоль оси с,а затем два магнитных перехода при $T_{N1} = 112 \,\mathrm{K}$ и $T_{N2} = 70 \,\mathrm{K}$, соответствующие независимому упорядочению различных магнитных подрешеток [1, 2]. Наоборот, Со₃ВО₅ структурно стабилен и испытывает один магнитный переход при температуре $\sim 42 \, \text{K}$ [3, 4]. В [2] предполагается, что структурный переход в Fe₃BO₅ обусловлен димеризацией катионов железа в одной из триад и образованием волн зарядовой плотности. В людвигите Со₃ВО₅ ситуация другая: чтобы избежать структурных искажений трехвалентный атом

2. Детали расчета. Расчеты проводились в пакете Vienna Ab initio Simulation Package (VASP) [9,10] с использованием псевдопотенциалов РАШ-РВЕ [11, 12]. Конфигурация валентных электронов для ионов Со, В и О бралась: $3d^74s^2$, $2s^22p^1$, $2s^22p^4$, соответственно. Обменно-корреляционный функционал учитывался с использованием приближения обобщенного градиента (GGA). Число плоских волн было ограничено энергией 520 эВ. При оптимизации кристаллических структур использовалась сетка 4 × 2 × 11 Монкхорста-Пака [13]. Параметры и координаты атомов оптимизировались до тех пор, пока силы на ионах не стали меньше 1 мэВ/А. Теоретико-групповой анализ магнитных структур выполнен в пакете FullProf (BASIREPS) [14] для волновых векторов $\mathbf{k} = (0, 0, 0)$ и $\mathbf{k} = (0, 0, 0.5)$. GGA + U расчеты выполнены в рамках схемы Дударева [15].

¹⁾e-mail:ngzamkova@gmail.com

2023

кобальта Co³⁺ переходит в низкоспиновое состояние. Таким образом, одним из основных отличий людвигитов Fe₃BO₅ и Co₃BO₅ является существование в Co_3BO_5 спин-кроссовера [3, 4]. Оба соединения подробно исследованы как экспериментально, так и теоретически, в том числе и из первых принципов [5–8]. Однако, в расчетных работах основное внимание уделяется магнитной структуре данных людвигитов, тогда как механизм спинкроссовера в Со₃ВО₅ остается неясным. Целью настоящей работы является ab initio исследование обменных взаимодействий и механизма спин-кроссовера в Co₃BO₅. Обычно спиновый кроссовер описывают как пересечение термов двух локализованных спинов, здесь же мы показываем механизм кроссовера на зонном языке.

3. Магнитная структура. Структуру людвигита с пр. гр. Рbam (#55) принято представлять в виде лестничной структуры. В структуре людвигита атомы переходного металла занимают четыре неэквивалентных позиции: 2a, 2d, 4g и 4h. Атомы на позициях 2a и 4g образуют одну трехступенчатую лестницу или триаду (3-1-3), атомы на позициях 2dи 4h – вторую триаду (4-2-4) (рис. 1). В людвигите



Рис. 1. (Цветной онлайн) Магнитная структура людвигита Со₃BO₅. Показаны только атомы кобальта

 Co_3BO_5 триада 3-1-3 занята двухвалентными атомами кобальта Co^{2+} , триада же 4-2-4 занята как двухвалентными Co^{2+} на позициях 2d, так и трехвалентными Co^{3+} на позициях 4h. Все атомы кобальта расположены в сильно искаженных кислородных октаэдрах.

Как показано в [3, 4], Со₃BO₅ испытывает магнитный переход в полностью упорядоченное состояние при $T_N = 42$ K, при этом трехвалентные атомы кобальта на позициях 4h находятся в низкоспиновом состоянии (LS). При высоких температурах T > 500 K эти атомы переходят в высокоспиновое состояние (HS). Магнитная структура (рис. 1) людвигита Со₃BO₅ определена в работах [3, 4]. Экспериментальная магнитная структура является коллинеарной и, согласно теоретико-групповому анализу, проведенному в [3, 5], описывается одним неприводимым представлением (НП) для всех магнитных подрешеток $\tau 5(y)$ с собственным вектором

	2a	2d $4g$		4h
LS		++	+ + + +	0000
HS		++	+ + + +	

Для определения основного магнитного состояния в людвигите Co₃BO₅ были рассчитаны полные энергии ряда коллинеарных и неколлинеарных магнитных конфигураций, построенным согласно НП пр. гр. Рbam при k = 0 и k = (0, 0, 0.5) и пр. гр. Pbnm при k = 0 (табл. 1). В частности, были рассмотрены магнитные конфигурации, упоминающиеся в литературе для соединений со структурой людвигита [1, 3–7, 16]. Расчет полных энергий для всех магнитных конфигураций был проведен в приближении GGA + U с U = 4 эВ для атомов кобальта. При данном значении параметра U наиболее энергетически выгодной оказывается экспериментально установленная магнитная конфигурация [3,4], но с ионом Co³⁺ на позиции 4g в HS состоянии (рис. 1).

Таблица 1. Разложение магнитного представления пр. гр. Р
bam по НП при k = 0 и k = (0, 0, 0.5) и пр. гр. Рbnm при
 k = 0

	Pbam, $k = 0$
2a, 2d	$\tau 1 + \tau 3 + 2\tau 5 + 2\tau 7$
4g, 4h	$\tau 1 + 2\tau 2 + \tau 3 + 2\tau 4 + 2\tau 5 + \tau 6 + 2\tau 7 + \tau 8$
	Pbam, $k = (0, 0, 0.5)$
2a	$\tau 1 + \tau 3 + 2\tau 5 + 2\tau 7$
2d	$\tau 2 + tau4 + 2\tau 6 + 2\tau 8$
4g	$\tau 1 + 2\tau 2 + \tau 3 + 2\tau 4 + 2\tau 5 + \tau 6 + 2\tau 7 + \tau 8$
4h	$2\tau 1 + \tau 2 + 2\tau 3 + \tau 4 + \tau 5 + 2\tau 6 + \tau 7 + 2\tau 8$
	Pbnm $k = 0$
4a	$3\tau 1 + 3\tau 3 + 3\tau 5 + 3\tau 7$
4c	$\tau 1 + 2\tau 2 + 2\tau 3 + \tau 4 + \tau 5 + 2\tau 6 + 2\tau 7 + \tau 8$
8d	$3\tau 1 + 3\tau 2 + 3\tau 3 + 3\tau 4 + 3\tau 5 + 3\tau 6 + 37tau 7 + 3\tau 8$

В обоих типах триад 3-1-3 и 4-2-4 упорядочение атомов антиферромагнитное, тогда как вдоль оси с упорядочение триад ферромагнитное. Однако, в приближении GGA + U не удается однозначно определить энергетическую выгодность HS или LS конфигураций, которая во многом зависит от значения параметра U.

Чтобы избежать подобной неоднозначности в определении основного состояния, был проведен расчет полной энергии данной магнитной конфигурации с атомом Co³⁺ в HS и LS состояниях в более строгом приближении с потенциалами SCAN [17]. При расчете энергий проводилась полная релаксация структуры, как по параметрам элементарной ячейки, так и по координатам атомов. Результаты расчета вместе с экспериментальными данными приведены в табл. 2. Как видно, расчет SCAN устанавливает, что наиболее энергетически выгодной при низких температурах действительно является магнитная кофигурация с Co³⁺ в LS состоянии.

Что же касается высокотемпературной фазы, то согласно работе [4], переход трехвалентных атомов Со³⁺ в HS состояние при высокой температуре T > 500 K сопровождается увеличением объема элемен-

Таблица 2. Экспериментальные и рассчитанные с использованием потенциалов SCAN параметры решетки (a, b, c), объем элементарной ячейки V и магнитные моменты ионов кобальта на позициях 2a (M1), 2d (M2), 4g (M3) и 4h (M4) в HS и LS конфигурациях. В последних двух строках приведены энергии (E) LS состояния относительно HS состояния и величина энергетической щели (E_g)

			SCAN			
	Эксперим	ент [3, 4]	Низкотемп	ературная фаза	Высокотемпера	турная фаза
	HS (700K)	LS(2K)	HS	LS	HS	LS
$a, \mathrm{\AA}$	9.27	9.32	9.16	9.28	9.26	3
b, Å	12.25	11.95	12.14	11.88	12.2	6
$c, \mathrm{\AA}$	3.05	2.96	3.00	2.95	3.12	2
$V, Å^3$	346.35	329.67	334.26	337.52	357.9	94
M1, μ_B		3.4	2.46	2.62	2.56	2.62
M2, μ_B		-3.06	-2.68	-2.60	-2.68	-2.65
M3, μ_B		-3.38	-2.85	-2.63	-2.9	-2.71
M4, μ_B		0.11	2.32	-0.07	2.38	0.15
E, эВ			0.0	-2.1973	0.0	0.4421
E_g , эВ		1.7	0.0	0.4	0.0	0.0



Рис. 2. (Цветной онлайн) Плотность состояний t_{2g} и e_g электронов людвигита Co₃BO₅ в HS (светло-коричневая линия) и LS (черная линия) состояниях

тарной ячейки на ~5%. Однако, в нашем расчете после полной оптимизации структуры с атомом Со³⁺ в HS состоянии объем элементарной ячейки практически не изменился. Это связано с тем, что высокотемпературная фаза не является равновесной структурой при нулевой температуре. Поэтому для имитации теплового расширения решетки в высокотемпературной фазе при расчете полных энергий для HS и LS состояний Co³⁺ была использована элементарная ячейка, полученная при приложении гидростатического давлении $P = -10 \,\Gamma \Pi a$. При этом объем элементарной ячейки увеличивается на 5.7% по сравнению с объемом ячейки в основном LS состоянии. Как видно (последние два столбца в табл. 2), при таком увеличении объема переход атома Со³⁺ в HS состояние становится энергетически выгодным, что согласуется с экспериментом [3, 4].

4. Спин-кроссовер. На рисунке 2 приведены плотности состояний (DOS) *d*-электронов Co³⁺ на позиции 4h в HS и LS состояниях. Как хорошо известно, спиновое состояние d6 ионов переходного металла, в октаэдрическом окружении определяется конкуренцией между внутриатомным обменом и энергией кристаллического поля. Обменная энергия благоприятствует HS состоянию с конфигурацией $(t_{2g}^4 e_g^2)$, в то время как кристаллическое поле благоприятствует LS состоянию $(t_{2q}^6 e_q^0)$. Однако, DOS dэлектронов Co³⁺ не содержит ярких пиков, которые можно было бы интерпретировать как расщепление *d*-уровней в октаэдрическом кристаллическом поле (рис. 2). Это обусловлено тем, что кислородные октаэдры в структуре людвигита искажены, вследствии чего атомы кобальта находятся в кристаллическом поле более низкой симметрии (триклинной) и меха-



Таблица 3. Плотность состояний *d*-электронов различной симметрии (первый столбец) и схематическое расположение уровней для электронов со спином вверх и вниз (второй столбец) в HS (светло-коричневая линия) и LS (черная линия) состояниях. В последнем столбце приведены числа заполнения соответствующих энергетических зон

низм перехода из LS состояния в HS более сложен. d-электроны Co³⁺ образуют энергетические зоны шириной ~ 4–6 эВ, при этом DOS содержит хорошо выраженные пики вблизи энергии Ферми. При перехо-

де из LS в HS состояние увеличивается расщепление между состояниями электронов со спином вверх и спином вниз как для t_{2g} -электронов, так и для e_g -электронов. В HS состоянии пики, соответствующие



Рис. 3. Обменные взаимодействия в людвигите Co_3BO_5 в LS конфигурации. Показаны только магнитные ионы кобальта на позициях 2a, 2d и 4q

электронам со спином, вверх смещаются ниже энергии Ферми и эти состояния становятся занятыми. В то же время пики, соответствующие электронам со спином вниз, смещаются в сторону более высоких энергий и начинают опустошаться.

Как в HS, так и в LS состояниях, t_{2q} и e_q состояния, образующие выраженные пики в DOS, имеют одни и те же энергии. Тем не менее, различные *d*-орбитали дают разные вклады в образование магнитного момента Co³⁺ в HS состоянии. Механизм формирования магнитного момента одинаков для всех типов d-орбиталей и связан с расщеплением между состояниями электронов со спином вверх и спином вниз (табл. 3, первые два столбца), однако величины этого расщепления отличаются для dэлектронов различной симметрии. В таблице 3 в последнем столбце приведены числа заполнения энергетических зон, образованных *d*-электронами различной симметрии. Как видно, наибольший вклад в формирование магнитного момента при переходе атома кобальта в HS состояние вносят орбитали d_{xy} , d_{xz} и d_z^2 .

Таблица 4. Обменные взаимодействия в людвигите Со₃ВО₅

J_{dd}	J_{aa}	J_{ag}	J_{ad}	J_{gg}	$J1_{gg}$	J_{dg}
$59.9~{ m K}$	$55.1~{ m K}$	$-38.6 { m K}$	$-19.6 { m K}$	$8.5~{ m K}$	$8.2~{ m K}$	$-3.2~\mathrm{K}$

5. Моделирование магнитного перехода методом Монте-Карло. В структуре людвигита обычно выделяют структурные элементы в виде трехступенчатых лестниц или триад 3-1-3 и 4-2-4. Так, в людвигите Fe_3BO_5 наблюдается два магнитных перехода, связанных с последовательным упорядочением таких триад. В отличие от Fe_3BO_5 в кобальтовом людвигите позиция 4h занята трехвалентным ионом кобальта Co^{3+} , который при

температурах ниже комнатной находится в низкоспиновом состоянии, и триада 4-2-4 разрушается. На рисунке 3 показаны основные обменные взаимодействия в людвигите Co₃BO₅ с ионом Co³⁺ в LS состоянии. Расчет обменных взаимодействий проводился по алгоритму, описанному в [18] в рамках модели Изинга. При этом магнитный момент двухвалентных ионов кобальта на позициях 2a, 2d и 4qдержался равным расчетному значению $\approx 2.65 \mu_B$, а магнитный момент трехвалентного иона кобальта – равным нулю. Полученные значения обменных взаимодействий приведены в табл. 4. Наиболее сильными взаимодействиями здесь являются ферромагнитные взаимодействия между ионами Co^{2+} на позициях 2a (J_{aa}) и 2d (J_{dd}) вдоль оси c и антиферромагнитные взаимодействия между ионами Co²⁺ на позициях 2a и 4g (J_{aa}) в триадах 3-1-3 и позициях 2a и 2d (J_{ad}) в плоскостях ac. Эти взаимодействия позволяют выделить две структурные единицы в людвигите Co₃BO₅: триады 3-1-3, содержащие ионы на позициях 2a и 4g, и плоскости ac, образованные ионами на позициях 2a и 2d. Триады связаны ферромагнитными взаимодействиями между ионами на позициях 4g вдоль оси $c(J_{qq})$ и вдоль оси $a(J1_{qq})$ и слабым антиферромагнитным взаимодействием в плоскости bc (J_{dq}) .

С полученными обменными константами методом Монте-Карло был проведен расчет температуры магнитного перехода в Co₃BO₅ с ионом Co³⁺, находящемся в LS состоянии. На рисунке 4а показаны температурные зависимости намагниченности отдельных магнитных подрешеток и полной намагниченности, на рис. 4b – магнитной восприимчивости. Все подрешетки упорядочиваются при одной температуре $T_c \approx 118$ K.

Температура магнитного перехода, полученная методом Монте-Карло, примерно в три раза пре-



Рис. 4. Температурные зависимости (а) – полной намагниченности и намагниченностей отдельных магнитных подрешеток; (b) – магнитной восприимчивости; (c) – параметров порядка P1 и P2 (см. текст). $|S| = 2.65 \mu_B$

вышает экспериментальную температуру перехода $T_c \approx 42 \,\mathrm{K}$ [3,4], что характерно для расчетов методом Монте-Карло. Тем не менее, моделирование методом Монте-Карло позволяет проанализировать роль отдельных обменных взаимодействий в процессе упорядочения магнитных моментов ионов кобальта. Так, в работе [3] отмечалась важная роль взаимодействия триад 3-1-3 через ион кобальта на пози-

ции 2d в установлении дальнего магнитного порядка. Действительно, триады 3-1-3 связаны через ион на позиции 2d сильным ферромагнитным взаимодействием J_{ad} и слабым антиферромагнитным J_{dg} . Введем два параметра порядка, отвечающие за упорядочение магнитных моментов в плоскости ac:

$$P1 = \frac{1}{4}(S_{a1} - S_{d2} + S_{a2} - S_{d1}),$$

и в триадах 3-1-3:

$$P2 = \frac{1}{6}(S_{a1} - S_{g3} - S_{g4} + S_{a2} - S_{g1} - S_{g2}).$$

Температурные зависимости P1 и P2 показаны на рис. 4с. Как видно, триады начинают разупорядочиваться при температуре ~ 50 K, но за счет более сильного взаимодействия J_{ad} в плоскости дальний порядок сохраняется до более высоких температур. Таким образом, температура магнитного перехода определяется взаимодействиями в плоскости *ac*.

Заключение. В рамках DFT расчета с использованием потенциала SCAN определена магнитная структура людвигита Co₃BO₅. Показано, что при низких температурах энергетически выгодной является коллинеарная антиферромагнитная структура с ионом Co³⁺ в LS состоянии. На основании расчета электронной структуры иона Co³⁺ в LS и HS состояниях предложен механизм спинкроссовера, связанный с расщеплением между состояниями электронов со спином вверх и спином вниз. В рамках модели Изинга оценены обменные взаимодействия в Co₃BO₅ с ионом Co³⁺ в LS состоянии. Показано, что температура магнитного перехода определяется магнитными взаимодействиями между ионами, расположенными в плоскости *ас*.

Исследование выполнено за счет гранта Российского научного фонда #22-22-20024 https://rscf.ru/project/22-22-20024/, Красноярского краевого фонда науки.

- 1. P. Bordet and E. Suard, Phys. Rev. B 79, 144408 (2009).
- M. Mir, J. Janczakb, and Y. P. Mascarenhas, J. Appl. Cryst. **39**, 42 (2006).
- D. C. Freitas, C. P. C. Medrano, D. R. Sanchez, M. Nunez Regueiro, J. A. Rodríguez-Velamazán, and M. A. Continentino, Phys. Rev. B 94, 174409 (2016).
- N.V. Kazak, M.S. Platunov, Yu.V. Knyazev, M.S. Molokeev, M.V. Gorev, S.G. Ovchinnikov, J. Bartolomé, A. Arauzo, V.V. Yumashev, S.Yu. Gavrilkin, F. Wilhelm, and A. Rogalev, Phys. Rev. B 103, 094445 (2021).
- Yu. V. Knyazev, N. V. Kazak, I. I. Nazarenko, S. N. Sofronova, N. D. Rostovtsev, J. Bartolomec,

A. Arauzod, and S.G. Ovchinnikov, J. Magn. Magn. Mater. 474, 493 (2019).

- M. Matos, J. Terra, D.E. Ellis, and A.S. Pimentel, J. Magn. Magn. Mater. **374**, 148 (2015).
- M. Matos, J. Terra, and D. E. Ellis, Phys. Stat. Sol. B 256, 1900298 (2019).
- E. Vallejo and M. Avignon, J. Magn. Magn. Mater. 435, 33 (2017).
- G. Kresse and J. Furthmuller, Phys. Rev. B 54, 11169 (1996).
- 10. P.E. Blochl, Phys. Rev. B 50, 17953 (1994).
- 11. G. Kresse and D. Joubert, Phys. Rev. B 59, 1758 (1999).
- P. Perdew, K. Burke, and M. Ernzerhof, Phys. Rev. Lett. 77, 3865 (1996).

- H. J. Monkhorst and J. D. Pack, Phys. Rev. B 13, 5188 (1976).
- 14. J. Rodriguez-Carvajal, Physica B 192, 55 (1993).
- S. L. Dudarev, G. A. Botton, S. Y. Savrasov, C. J. Humphreys, and A. P. Sutton, Phys. Rev. B 57, 1505 (1998).
- F. Damay, J. Sottmann, F. Lainé, L. Chaix, M. Poienar, P. Beran, E. Elkaim, F. Fauth, L. Nataf, A. Guesdon, A. Maignan, and C. Martin, Phys. Rev. B 101, 094418 (2020).
- J. Sun, A. Ruzsinszky, and J. P. Perdew, Phys. Rev. Lett. 115, 036402 (2015).
- H. Xiang, Ch. Lee, H.-J. Koo, X. Gonga, and M.-H. Whangbo, Dalton Trans. 42, 823 (2013).