Спин-флоп переход в пироборате Со₂B₂O₅

H. B. Казак⁺¹), H. A. Бельская^{+*}, E. M. Мошкина⁺, Л. A. Соловьев[×], E. B. Еремин^{+*°}, С. Ю. Гаврилкин^{∇}, С. Г. Овчинников^{+°}

⁺Институт физики им. Л. В. Киренского Сибирского отделения РАН Федеральный исследовательский центр "Красноярский научный центр Сибирского отделения Российской академии наук", 660036 Красноярск, Россия

* Сибирский государственный университет науки и технологий им. М. Ф. Решетнева, 660037 Красноярск, Россия

[×] Институт химии и химической технологии Сибирского отделения РАН Федеральный исследовательский центр "Красноярский научный центр Сибирского отделения Российской академии наук", 660036 Красноярск, Россия

[°]Сибирский федеральный университет, 660041 Красноярск, Россия

∇Физический институт им. П. Н. Лебедева РАН, 119991 Москва, Россия

Поступила в редакцию 21 июня 2021 г. После переработки 22 июня 2021 г. Принята к публикации 22 июня 2021 г.

Монокристаллы кобальтового пиробората Co₂B₂O₅ получены методом спонтанной кристаллизации из раствора-расплава. Измерения порошковой рентегновской дифракци выявили триклинную симметрию $P\overline{1}$ с параметрами решетки a = 3.1666(7) Å, b = 6.1543(6) Å, c = 9.2785(12) Å, $\alpha = 104.240(5)^{\circ}$, $\beta = 90.841(14)^{\circ}$, $\gamma = 92.064(16)^{\circ}$, V = 175.10(5) Å³. Магнитные свойства изучены в интервале температур 4.2–300 K и магнитных полях до 90 кЭ путем измерения статической намагниченности и молярной теплоемкости. Обнаружен переход в антиферромагнитное состояние, $T_N = 45$ K. В сильных магнитных полях образец испытывает спин-флоп переход.

DOI: 10.31857/S123456782114007X

Введение. В последенее время бораты и оксибораты переходных металлов активно иссследуются на предмет использования в качестве источников Li-(*LIBs*) и Na- (*SIBs*) ионных батарей [1, 2, 3]. Многообразие полианионных комплексов, построенных из плоскотреугольных (BO₃)³⁻ и/или тетраэдрических $(BO_4)^{5-}$ групп, открывает возможность получения новых материалов, обладащих неординарными магнитными, оптическими, магнито-оптическими и магнито-электрическими свойствами. Наиболее изученными являются бораты со структурами кальцита Ме³⁺ВО₃ [4-6], варвикита Ме²⁺Ме³⁺ВО₄ [7-10], людвигита $Me_2^{2+}Me^{3+}BO_5$ [11-14] и хантита $Me_4^{3+}(BO_3)_4$ [15–17], где Me^{2+} , $Me^{3+} = 3d$ и 4f ионы. Магнитные трансформации, связанные с упорядочением различных спиновых подсистем, структурные и электронные переходы, сопровождающиеся зарядовым упорядочением, спин-переориентационные переходы, вызванные проявлением сильной магнитокристаллической анизотропии, а также эффекты фрустраций магнитных взаимодействий широко исследовались в данных материалах на протяжении нескольких десятилетий.

Вместе с тем, пиробораты с общей формулой Me₂²⁺B₂O₅ исследованы гораздо хуже. Источниками магнетизма в данных материалах являются двухвалентные ионы переходных металлов. На сегодняшний день получены и частично изучены пиробораты на основе Mn [18, 19], Со [19] и Fe [20, 21]. Установлено, что гомометаллические пиробораты Mn₂B₂O₅, Co₂B₂O₅ и Fe₂B₂O₅ являются низкотемпературными антиферромагнетиками, с температурами Нееля $T_N = 24,45$ и 70 K, соответственно. Пиробораты кристаллизуются в триклинной симметрии $P\overline{1}$. Металлические ионы занимают две кристаллографически неэквивалентные позиции М1 и М2 (позиции 2і по Вайкоффу), находящиеся в центре кислородных октаэдров (рис. 1). Через общие ребра октаэдры объединяются в ряд М1-М2-М2-М1 и распространяются вдоль короткого кристаллографического направления, формируя ленты. Ленты объединяются в трехмерный каркас посредством тригональных групп В1О3 и В2О3, конденсированных в полианионный комплекс $(B_2O_5)^{4-}$.

С точки зрения магнетизма, наиболее изученным является марганцевый пироборат. В $Mn_2B_2O_5$ полевая зависимость намагниченности M(H) демонстрирует каскад спин-переориентационных переходов в

¹⁾e-mail: nat@iph.krasn.ru



Рис. 1. (Цветной онлайн) Кристаллическая структура пиробората Co₂B₂O₅. Цифрами показаны кристаллографически неэквивалентные позиции кобальта. Зеленые и синие треугольники показывают неэквивалентные позиции бора B1 и B2

интервале полей 20–50 кЭ. Низкополевой спин-флоп переход ($H_{sf} = 25$ кЭ) был приписан переориентации магнитных моментов Mn²⁺ по всему объему. Спиновая конфигурация Mn₂B₂O₅, предложенная на основе расчета распределения электронной плотности с помощью метода максимальной энтропии [22], показала распределение электронной плотности в областях между лентами. Согласно предложенной модели, все копланарные ленты в Mn₂B₂O₅ являются ферромагнитными, а антиферромагнитное поведение обусловлено антипараллельной магнитной ориентацией между соседними лентами.

Данная работа посвящена исследованию кобальтового пиробората Со₂В₂О₅. Впервые его кристаллическая структура была изучена в работе [23] и далее детально решена в работе [24]. Влияние магнитного $(\mathrm{Co}^{2+} \rightarrow \mathrm{Mn}^{2+})$ и немагнитного $(\mathrm{Co}^{2+} \rightarrow \mathrm{Zn}^{2+})$ замещений на кристаллическую структуру изучено в работах [25, 26], соответвенно. Частичное замещение ионов кобальта на марганец приводит к увеличению параметров решетки и объема в соответствии с ионными радиусами $r(\text{Co}^{2+}) = 0.745 \text{ Å}$ и $r(Mn^{2+}) = 0.83 \text{ Å}$ [27]. По нашим данным имеется только одна работа [19], посвященная изучению магнитных и электронных свойств кобальтового пиробората, в которой приведены данные магнитной восприимчивости, измеренной в поле 10 кЭ. Эффективный магнитный момент, определенный из подгонки высокотемпературной части восприимчивости, найден равным $4.96\,\mu_B$ на ион Co²⁺. Край оптического поглощения ~4.15 эВ был определен из спектров диффузного отражения. Поведение намагниченности Со₂В₂О₅ в магнитном поле осталось не исследованным. Тем не менее, по аналогии с марганцевым пироборатом можно ожидать, что Со₂B₂O₅ будет демонстрировать индуцированные полем спинпереориентационные переходы.

Синтез образцов и экспериментальные методики. Монокристаллы Со₂В₂О₅ были получены с помощью раствор-расплавного метода в режиме спонтанной кристаллизации. Соотношение компонентов исходной системы имело следующий вид: $Bi_2Mo_3O_{12}$: $1.08Na_2B_4O_7$: 4.82CoO : $0.8B_2O_3$. Раствор-расплав готовился путем последовательного сплавления исходных окислов в платиновом тигле $(V = 100 \,\mathrm{cm}^3)$ при температуре $T = 1100 \,^{\circ}\mathrm{C}$. Приготовленный раствор-расплав гомогенизировался в течение 3 ч при температуре наплавления T = 1100 °C. После этапа гомогенизации температура в печи сначала понижалась быстро, со скоростью $dT/dt = 100 \,^{\circ}\text{C/ч}$, до $T = 880 \,^{\circ}\text{C}$, затем медленно, со скоростью $dT/dt = 4 \,^{\circ}\text{C/сут}$. Через 48 часов тигель извлекался из печи, раствор-расплав выливался. Монокристаллы отделяли травлением в 20%-ном водном растворе азотной кислоты. Образцы имели форму плоских удлиненных призм розово-сиреневого цвета, вытянутых вдоль короткого кристаллографического направления (a) с поперечным сечением в форме параллелограмма. Типичные размеры образцов $0.01 \times 0.5 \times 1.0$ мм³.

Рентген-дифракционный анализ проводился с помощью порошкового дифрактометра PANalyticalX'PertPRO (СоК α , Нидерланды), съемка выполнялась в интервале углов $2\theta = 5-100^{\circ}$. Уточнение параметров кристаллической решетки выполнено по полному профилю дифрактограммы с применением метода минимизации производной разности [28].

Измерения статической намагниченности и теплоемкости проведены в интервале температур 4.2– 300 К и в магнитных полях до 90 кЭ с использованием коммерческой платформы PPMS Quantum Design (Красноярский региональный центр коллективного пользования ФИЦ КНЦ СО РАН и Центр коллективного пользования Физический институт им. П. Н. Лебедева РАН). Для магнитных измерений был отобран монокристалл массой 0.43 мг. Внешнее магнитное поле было ориентировано параллельно оси кристалла (вставка к рис. 2). Измерения проводись в двух режимах: охлаждение во внешнем магнитном поле (FC) и нулевом магнитном поле (ZFC). Измерения теплоемкости выполнены на монокристаллических образцах общей массой 2 мг.

Результаты. Измерения рентгеновской дифракции показали, что полученные образцы кристаллизуются в триклинной симметрии $P\overline{1}$. Параметры решетки a = 3.1666(7) Å, b = 6.1543(6) Å, c =

	$n_{\mathrm{Co}^{2+}}/ \mathrm{ф.ed.}$	$\chi_0 [\Gamma \mathrm{c} \mathrm{cm}^3/\mathrm{моль}]$	$C [\Gamma c cm^3 K/$ моль]	θ [K]	$\mu_{ ext{eff}}\left[\mu_B/ ext{\phi.ed.} ight]$	$\mu_{\rm eff}[\mu_B/{\rm Co}^{2+}]$
$Co_3BO_5^*$ [29]	2	$1.3 \pm 0.3 \cdot 10^{-3}$	4.0 ± 0.1	11 ± 2	5.7 ± 0.1	4.0
$Co_{5/3}Nb_{1/3}BO_5$ [30]	1.67	$1.6 \pm 0.2 \cdot 10^{-3}$	3.8 ± 0.1	-8.9 ± 2.4	5.5 ± 0.1	4.3
$Co_3B_2O_6$ [31]	3	$1.8 \pm 0.9 \cdot 10^{-3}$	7.8 ± 0.5	-60.4 ± 8.3	7.9 ± 0.2	4.6
$Co_2B_2O_5^{**}$	2	$1.5 \pm 0.3 \cdot 10^{-3}$	6.0 ± 0.1	27.9 ± 1.6	6.9 ± 0.1	4.9

Таблица 1. Магнитные параметры кобальтовых боратов, определенные из подгонки высокотемпературной восприимчивости

*Предполагается, что ионы ${
m Co}^{3+}$ находятся в низко-спиновом состоянии (S=0) и не дают вклада в магнитный момент.

**Данная работа.



Рис. 2. (Цветной онлайн) Температурные зависимости магнитной восприимчивости монокристалла $Co_2B_2O_5$, измеренные в магнитных полях 500 Э и 90 кЭ. Стрелка показывает возрастание магнитного момента в сильном магнитном поле. На вставке показана зависимость обратной магнитной восприимчивости от температуры в поле 500 Э (символы) и обработка по закону Кюри– Вейсса (1) (сплошная линия). Фото монокристалла пиробората $Co_2B_2O_5$. Направление внешнего магнитного поля показано стрелкой

= 9.2785(12) Å, α = 104.240(5)°, β = 90.841(14)°, γ = 92.064(16)°, V = 175.10(5) Å³ находятся в хорошем согласии с ранее опубликованными данными [19, 23, 24].

На рисунке 2 приведены температурные зависимости магнитной восприимчивости $\chi(T) = M/H$, измеренные в магнитных полях 500 Э и 90 кЭ. Видно, что FC и ZFC кривые накладываются друг на друга во всем температурном интервале, показывая четкий максимум вблизи $T_N = 46$ К. Найденная температура антиферромагнитного перехода близка к доложенной в работе [19]. Ниже температуры перехода намагниченность быстро уменьшается, приближаясь к значению, наблюдаемому при комнатной температуре. Подобное поведение присуще антиферромагнетику в случае, когда внешнее поле направлено вдоль оси антиферромагнетизма (χ_{\parallel}). Магнитная восприимчивость χ_{\parallel} (4.2 K) = 0.04 Гс см³/моль для монокри-

сталла в два раза меньше $\chi_{\rm poly}$, найденной в поликристаллическом образце [19], что свидетельствует о наличии магнитной анизотропии в исследуемом пироборате. В сильном магнитном поле (90 кЭ) аномалия, связанная с магнитным переходом, попрежнему хорошо определена, но смещена в низкие температуры $\sim 40 \,\mathrm{K}$. При переходе через T_N восприимчивость слегка уменьшается и затем медленно растет ниже T = 25 К. Такое поведение $\chi(T)$ отражает сильно нелинейную зависимость магнитного момента от поля. Резкое различие в поведении кривых $\chi(T)$ в магнито-упорядоченной фазе, измеренных в сильном и слабом полях, типично для антиферромагнетика, испытывающего спин-переориентационный переход. Таким образом, в магнитном поле 90 кЭ восприимчивость характерна для спин-флоп фазы (χ_{\perp}) , когда вектор антиферромагнетизма ориентируется перпендикулярно внешнему полю.

Применив подход, который ранее был использован для анализа магнитной восприимчивости кобальтовых оксиборатов [29–31], мы обработали температурную зависимость магнитной восприимчивости Co₂B₂O₅ модифицированным законом Кюри– Вейсса:

$$\chi(T) = \chi_0 + \frac{C}{T - \theta},\tag{1}$$

где χ_0 – температурно-независимый терм, C – постоянная Кюри–Вейсса, θ – парамагнитная температура Кюри. Обработка в интервале 150–300 К дает удовлетворительный результат с параметрами, приведенными в табл. 1. Величина магнитного момента, приходящегося на один ион Co²⁺, равная 4.9 μ_B , предполагает высокоспиновое состояние с небольшим орбитальным вкладом и хорошо согласуется с экспериментально обнаруженными значениями для иона Co²⁺ (S = 3/2) в октаэдрическом окружении [29–34].

Признаки спин-флоп перехода четко обнаруживаются на полевых зависимостях намагниченности (рис. 3а). В полях ниже 30 кЭ имеет место линейный вклад. Вблизи $H_{sf} = 75$ кЭ намагниченность испытывает скачок и далее, выше 80 кЭ, более медленный рост. Наблюдаемое магнитное поведение указы-



Рис. 3. (Цветной онлайн) (а) – Изотермы намагниченности монокристалла $Co_2B_2O_5$, измеренные в интервале 4.2–100 К. (b) – Полевая зависимость первой производной $\partial M/\partial H$. На вставке: фазовая диаграмма $Co_2B_2O_5$. Границы фазы определены из данных магнитной восприимчивости $\chi(T)$, производной $\partial M/\partial H(H)$ и теплоемкости C(T). AFM, SF и PM – антиферромагнитная, спин-флоп и парамагнитная фазы, соответственно

вает на процесс переориентации магнитных моментов ионов Co^{2+} и переход типа спин-флоп. На производной $\partial M/\partial H$ данный переход проявляется в виде интенсивного максимума при H_{sf} (рис. 3b). Измерения обратного хода не выявили гистерезис во всем интервале полей. Спин-флоп переход в $\mathrm{Co}_2\mathrm{B}_2\mathrm{O}_5$ значительно растянут по полю по сравнению с $\mathrm{Mn}_2\mathrm{B}_2\mathrm{O}_5$ и в полях ~ 90 кЭ процесс спиновой переориентации еще не завершен. С ростом температуры аномалия, связанная со спин-флоп переходом, размывается и смещается в область малых полей (вставка к рис. 3b).

Температурная зависимость молярной теплоемкости $Co_2B_2O_5$ приведена на рис. 4. Основной осо-



Рис. 4. (Цветной онлайн) Температурная зависимость молярной теплоемкости $Co_2B_2O_5$ (символы), измеренная в нулевом магнитноим поле. Сплошная линия – фононный вклад, расчитанный в приближении Дебая–Эйнштейна. Верхняя вставка – энтропия как функция температуры. Пунктиром показана энтропия, выделяющаяся при магнитном переходе, $\Delta S_m(T_{N1})$. Нижняя вставка показывает смещение магнитной аномалии во внешнем магнитном поле

бенностью, наблюдаемой в $C_p(T)$ при $\mu_0 H = 0$, является аномалия λ -типа при $T_N = 45 \,\mathrm{K}$, указывающая на фазовый переход второго рода. В магнитном поле λ -аномалия размывается и смещается в сторону более низких температур, так что сингулярность при фазовом переходе идентифицируется при 40 К для $\mu_0 H = 90 \,\mathrm{k}\Im$ (нижняя вставка к рис. 4). При комнатной температуре удельная теплоемкость C_p не достигает термодинамического предела решеточного вклада в энтропию $3Rz = 224.37 \, \text{Дж/моль K}$, где *R* – универсальная газовая постоянная, а *z*- количество атомов на формульную единицу. Для оценки аномального вклада в теплоемкость фононный вклад Clatt был обработан, используя приближение Дебая-Эйнштейна. В обработку были включены интервалы температур вдали от области аномалии. Полученная температура Дебая $\Theta_D = 428 \pm 20 \,\mathrm{K}$ находится в хорошем согласии с величинами, найденными для других родственных боратов: 493 К (Co₃BO₅ [29]), 356 К $(Co_{1.67}Nb_{0.33}BO_4 [30]), 299 K (Mn_2BO_4 [9]), 360 K$ $(V_2BO_4 [10]).$

Обсуждение. В работе [22], была проведена оценка энергий обменных взаимодействий |J| == $1.85 \cdot 10^{-16}$ эрг/ион и магнито-кристаллической анизотропии $D = 2.15 \cdot 10^{-17}$ эрг/ион для пиробората Mn₂B₂O₅. Подобные оценки для Co₂B₂O₅ дают значения $|J| = 8.28 \cdot 10^{-16}$ эрг/ион и D == $4.33 \cdot 10^{-17}$ эрг/ион. Таким образом, при замене иона Mn²⁺ ионом Co²⁺ происходит усиление как обменных, так и анизотропных взаимодействий. Это согласуется с увеличением температуры магнитного перехода в Co₂B₂O₅ по сравнению с Mn₂B₂O₅. Усиление магнито-кристаллической анизотропии в Со₂В₂О₅ является ожидаемым, поскольку одноионная анизотропия иона Co²⁺ значительно больше, чем Mn²⁺. Для иона Mn²⁺ с электронной конфигурацией $3d^5$ угловой момент равен нулю (S = 5/2, L = 0) и это приводит к тому, что он обладает малой одноионной анизотропией. В то же время, основное состояние иона Со²⁺, находящегося в искаженном октаэдрическом поле, с учетом спин-орбитального взаимодействия можно описать двумя крамерсовскими дублетами, разделенными примерно 100 см⁻¹. При высоких температурах система ведет себя как эффективный спин S = 3/2 с небольшим орбитальным вкладом, который дает эффективный момент $\sim 4.9 \ \mu_B$. При низких температурах заселяется самый нижний крамерсовский дублет. Орбитальный вклад от ближайшего уровня приводит к большой анизотропии в значении д-фактора, если симметрия кристаллического поля отличается от кубической. Действительно, анализ локальных искажений на металлических узлах Со1 и Со2 в Со₂В₂О₅ показал, что ионы кобальта находятся в центре сильно искаженных кислородных октаэдров [21, 24].

Аномальная энтропия достигает насыщения при 100 К и составляет 17.6 \pm 0.2 Дж/моль К (верхняя вставка к рис. 4). Величина энтропии в точке магнитного перехода $\Delta S_m(T_N) = 11.9 \pm 0.2$ Дж/моль К. В теории среднего поля величина аномальной энтропии, связанная с установлением дальнего порядка $n_{\text{Co}^{2+}} = 2$ магнитных ионов Co^{2+} , обладающих спиновым магнитным моментом S, определяется соотношением $\Delta S_m = n_{\text{Co}^{2+}} \cdot R \cdot \ln (2S + 1)$. Экспериментальное значение полной энтропии, приходящейся на один ион равно $\Delta S_{\text{ion}}/R = 0.719$, которое хорошо согласуется с величиной $\Delta S_{\text{ion}}/R = \ln 2 = 0.692$, связанной с упорядочением иона Co^{2+} , основным состоянием которого является крамеросовский дублет (S = 1/2).

Обработка экспериментальных данных магнитной восприимчивости без учета параметра χ_0 приводит к значениям $\theta = 18 \pm 1 \,\mathrm{K}$ и $C = 6.62 \pm \pm 0.02 \,\Gamma\mathrm{c} \,\mathrm{cm}^3$ /моль, что соответствует эффективному магнитному моменту $\mu_{\mathrm{eff}} = 5.15 \,\mu_B/\mathrm{Co}^{2+}$. Таким образом, магнитные параметры, полученные при измерениях на монокристалле, показывают небольшое увеличение по сравнению с теми, что определены ранее на поликристаллическом образце тем же путем: $\theta = +7.7 \,\mathrm{K}$ и $\mu_{\mathrm{eff}} = 4.96 \,\mu_B/\mathrm{Co}^{2+}$ [19]. Причиной этого может быть магнитная анизотропиия, прису-

щая данным боратом, которая неизбежно вызывает зависимость магнитных параметров от ориентации внешнего поля относительно осей кристалла [29–31]. Примером такого поведения является кобальтовый людвигит Co_3BO_5 , в котором температура θ , найденная при измерениях вдоль трех кристаллографических направлений, отличается как по абсолютной величине, так и по знаку. Положительная величина парамагнитной температуры Кюри, найденная как в наших, так и в предыдущих исследованиях Co₂B₂O₅ и Fe₂B₂O₅ [19, 21] указывает на конкуренцию магнитных взаимодействий разного знака. В литературе можно найти примеры подобного поведения, когда антиферромагнитные материалы обладают положительной величиной θ . Например, безводные дибромиды, дихлориды ($Me^{2+}Br_2$ и $Me^{2+}Cl_2$, $Me^{2+}=Fe$, Со [35]), и ильмениты (Me²⁺TiO₃, Me²⁺ = Fe, Co, Ni [36]), в которых магнитные ионы формируют слои гексагонального типа, разделенные слоями немагнитных атомов (галогенидов или Ti⁴⁺). Эти соединения испытывают антиферромагнитный переход при низких температурах в структуры, в которых магнитные моменты в металлическом слое связаны ферромагнитно, тогда как между слоями связь антиферромагнитная.

Магнитная структура пироборатов также может быть рассмотрена как чередование магнитных слоев, сформированных двухвалентными ионами, и немагнитных слоев, состоящих из атомов бора (рис. 1). В свою очередь, магнитный слой построен из почти гексагонально упорядоченных магнитных ионов внутри ленты. Дальний магнитный порядок по кристаллу достигается за счет антиферромагнитной связи. Это согласуется с наблюдением λ -типа аномалии в измерениях молярной теплоемкости. В тоже время, небольшая, но положительная величина θ отражает наличие ферромагнитных взаимодействий. Высокое значение магнитного момента, наблюдаемое при $4.2 \,\mathrm{K}$ в поле 90 кЭ (~ $2.76 \,\mu_B/ф.ед.$), которое составляет почти половину от ожидаемой величины насыщения $M_s = n_{\text{Co}^{2+}} g S \mu_B$, предполагает, что энергия внешнего магнитного поля становится соизмеримой с энергией магнитного взаимодействия.

Исследование магнитной структуры пиробората Co₂B₂O₅, в том числе с применением методов нейтронной дифракции, требует продолжения.

Выводы. Монокристаллы кобальтового пиробората получены методом спонтанной кристаллизации из раствора-расплава. Измерения рентгеновской дифракции показали, что материал кристаллизуется в триклинной симметрии $P\overline{1}$. Параметры решетки близки к ранее доложенным в литературе. Измерения статической намагниченности и теплоемкости, проведенные в интервале температур 4.2–300 К и в магнитных полях до 90 кЭ, обнаружили, что Со₂В₂О₅ испытывает переход в антиферромагнитное состояние при $T_N = 45$ К. Величина эффективного магнитного момента $4.9\,\mu_B$ предполагает высокоспиновое состояние ионов Co²⁺. Образец испытывает спин-флоп переход в полях $H_{sf}(4.2 \,\mathrm{K}) = 75 \,\mathrm{K}\Im$. Анализ магнитных параметров показал, что значительное смещение спин-флоп перехода в Со₂В₂О₅ по сравнению с Mn₂B₂O₅ происходит вследствие усиления обменных взаимодействий и магнитокристаллической анизотропии. Переход в антиферромагнитное состояние является хорошо-определенным фазовым переходом и проявляется на кривой молярной теплоемкости $C_p(T)$ в виде λ -аномалии при T_N . Температура Дебая, определенная в приближении Дебая-Эйнштейна, равна $\Theta_D = 428 \pm 20$ К.

Авторы благодарят М.В.Горева за помощь в обсуждении экспериментальных данных теплоемкости.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (РФФИ, # 20-02-00559).

- H. F. J. Glass, Z. Liu, P. M. Bayley, E. Suard, S. H. Bo, P. G. Khalifah, C. P. Grey, and S. E. Dutton, Chem. Mat. **29(7)**, 3118 (2017).
- H. Chen, B.B. Xu, Q.S. Ping, B.Z. Wu, X.K. Wu, Q.Q. Zhuang, H.L. Wang, and B.F. Wang, Rare Met. 39(9), 1045 (2020).
- V. Pralong, B. Le Roux, S. Malo, A. Guesdon, F. Lainé, J. F. Colin, and C. Martin, J. Solid State Chem. 255, 167 (2017).
- 4. V. A. Sarkisyan, I. A. Troyan, I. S. Lyubutin, A. G. Gavrilyuk, and A. F. Kashuba, JETP Lett. 76, 664 (2002).
- V.E. Dmitrienko, E.N. Ovchinnikova, S.P. Collins, G. Nisbet, G. Beutier, Y. O. Kvashnin, V. V. Mazurenko, A.I. Lichtenstein, and M. I. Katsnelson, Nat. Phys. 10, 202 (2014).
- Н.И. Снегирев, И.С. Любутин, С.В. Ягупов, А.Г. Куликов, В.В. Артемов, Ю.А. Могиленец, М.Б. Стругацкий, Письма в ЖЭТФ 112, 374 (2020).
- J. P. Attfield, A. M. T. Bell, L. M. Rodriguez-Martinez, J. M. Greneche, R. J. Cernik, J. F. Clarke, and D. A. Perkins, Nature **396**, 655 (1998).
- R. Norrestam, M. Kritikos, and A. Sjödin, J. Solid State Chem. 114, 311 (1995).
- 9. N.V. Kazak. M. S. Platunov, Y. V. Knvazev. N.B. Ivanova, O.A. Bayukov, A. D. Vasiliev, L. N. Bezmaternykh, V. I. Nizhankovskii, S. Yu. Gavrilkin, K. V. Lamonova, and

S.G. Ovchinnikov, J. Magn. Magn. Mater. **393**, 316 (2015).

- E. M. Carnicom, K. Górnicka, T. Klimczuk, and R. J. Cava, J. Solid State Chem. 265, 319 (2018).
- 11. P. Bordet and E. Suard, Phys. Rev. B 79, 144408 (2009).
- J. Bartolomé, A. Arauzo, N. V. Kazak, N. B. Ivanova, S. G. Ovchinnikov, Yu. V. Knyazev, and I. S. Lyubutin, Phys. Rev. B 83, 144426 (2011).
- M. S. Platunov, S. G. Ovchinnikov, N. V. Kazak, N. B. Ivanova, V. N. Zabluda, E. Weschke, E. Schierle, and K. V. Lamonova, JETP Lett. 96, 650 (2012).
- C. W. Galdino, D. C. Freitas, C. P. C. Medrano, R. Tartaglia, D. Rigitano, J. F. Oliveira, A. A. Mendonça, L. Ghivelder, M. A. Continentino, D. R. Sanchez, and E. Granado, Phys. Rev. B 100, 165138 (2019).
- А.К. Звездин, С.С. Кротов, А.М. Кадомцева, Г.П. Воробьев, Ю.Ф. Попов, А.П. Пятаков, Л.Н. Безматерных, Е.Н. Попова, Письма в ЖЭТФ 81, 3350 (2005).
- C. Ritter, A. Vorotynov, A. Pankrats, G. Petrakovskii, V. Temerov, I. Gudim, and R. Szymczak, J. Phys.: Condens. Matter 20, 365209 (2008).
- В. Ю. Иванов, А. М. Кузьменко, А. А. Мухин, Письма в ЖЭТФ 105, 430 (2017).
- J. C. Fernandes, F. S. Sarrat, R. B. Guimaraes, R. S. Freitas, M. A. Continentino, A. C. Doriguetto, Y. P. Mascarenhas, J. Ellena, E. E. Castellano, J-L. Tholence, J. Dumas, and L. Ghivelder, Phys. Rev. B 67, 104413 (2003).
- T. Kawano, H. Morito, and H. Yamane, Solid State Sciences 12, 1419 (2010).
- S. C. Neumair and H. Huppertz, Z. Naturforsch. 64b 491 (2009).
- T. Kawano, H. Morito, T. Yamada, T. Onuma, Sh. F. Chichibu, and H. Yamane, J. Solid State Chem. 182, 2004 (2009).
- F.S. Sarrat, R.B. Guimar×aes, M.A. Continentino, J.C. Fernandes, A.C. Doriguetto, and J. Ellena, Phys. Rev. B 71, 224413 (2005).
- 23. S.V. Berger, Acta Chem. Scand. 4, 1054 (1950).
- 24. J. L. C. Rowsell, N. J. Taylor, and L. F. Nazar, J. Solid State Chem. **174**, 189 (2003).
- A. Utzolino and K. Bluhm, Z. Naturforsch. 51b, 912 (1996).
- S. Busche and K. Bluhm, Z. Naturforsch. 50b, 1445 (1995).
- 27. R. D. Shannon, Acta Crystallogr. A **32**, 751 (1976).
- 28. L.A. Solovyov, J. Appl. Crystallogr. 37, 743 (2004).
- N.V. Kazak, M.S. Platunov, Yu.V. Knyazev, M.S. Molokeev, M.V. Gorev, S.G. Ovchinnikov, Z.V. Pchelkina, V.V. Gapontsev, S.V. Streltsov, J. BartolomÉ, A. Arauzo, V.V. Yumashev, S.Yu. Gavrilkin, F. Wilhelm, AND A. Rogalev, Phys. Rev. B 103, 094445 (2021).

Письма в ЖЭТФ том 114 вып. 1-2 2021

- N.V. Kazak, N.A. Belskaya, E.M. Moshkina, L.N. Bezmaternykh, A.D. Vasiliev, J. Bartolome, A. Arauzo, D.A. Velikanov, S.Yu. Gavrilkin, M.V. Gorev, G.S. Patrin, and S.G. Ovchinnikov, J. Magn. Magn. Mater. 534, 168056 (2021).
- N.V. Kazak, M.S. Platunov, N.B. Ivanova, Yu.V. Knyazev, L.N. Bezmaternykh, E.V. Eremin, A.D. Vasil'ev, O.A. Bayukov, S.G. Ovchinnikov, D.A. Velikanov, and Ya.V. Zubavichus, JETP. **117**, 94 (2013).
- B. Dojer, A. Pevec, F. Belaj, Z. Jagličić, M. Kristl, M. Drofenik, J. Mol. Struct. **1076**, 713 (2014).
- H.-J. Koo, R. K. Kreme, and M.-H. Whangbo, Inorg. Chem. 59, 18319 (2020).
- 34. Y. M. Oey and R. Cava, Materials Research Bulletin 122, 110667 (2020).
- 35. M.A. McGuire, Crystals 7, 121 (2017).
- H. Watanabe, H. Yamauchi, and H. Takei, J. Magn. Magn. Mater. 15–18, 549 (1980).