# Парамагнитные и спин-стекольные свойства пирохлорподобных оксидов $Ln_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$ (Ln = Sm, Gd, Tb и Y)

© А.В. Королев, Г.В. Базуев\*

Институт физики металлов Уральского отделения Российской академии наук, 620219 Екатеринбург, Россия \* Институт химии твердого тела Уральского отделения Российской академии наук, 620219 Екатеринбург, Россия

(Поступила в Редакцию 4 июня 2003 г.)

В интервале температур 2–300 К изучены магнитные свойства сложных оксидов Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> (Ln = Sm, Gd, Tb и Y) с пирохлорподобной структурой. Для всех соединений в области парамагнитного состояния температурная зависимость магнитной восприимчивости описывается обобщенным законом Кюри–Вейса с температурно-независимой составляющей  $\sim 10^{-6}$  cm<sup>3</sup>/g и постоянной Вейса  $\Theta < 0$  и  $|\Theta| < 16$  К. В области низких температур (T < 10-12 K) соединения обладают спин-стекольными свойствами, при которых наблюдаются характерные явления магнитного и температурного гистерезиса, а также типичные зависимости мнимой и действительной составляющих динамической магнитной восприимчивости от температуры и частоты переменного магнитного поля в широком интервале времен релаксации намагниченности. Полученные данные позволяют предполагать, что *d*-электроны ответственны за формирование фрустированных обменных взаимодействий в соединениях, в то время как 4*f*-электроны в случае соединений с Sm и Tb обеспечивают сильные эффекты магнитной анизотропии.

Работа выполнена при поддержке гранта Российского фонда фундаментальных исследований № 02-03-32972.

### 1. Введение

Семейство химических соединений, изоструктурных минералу пирохлора NaCaTa<sub>2</sub>O<sub>6</sub>(OH, F) [1], весьма значительно. К нему принадлежит большая группа сложных оксидов общего состава A2B2O7, где A — двухвалентные щелочно-земельные элементы или трехвалентные редкоземельные элементы [2]. В позициях В располагаются пяти- и четырехвалентные элементы соответственно. Этим случаям отвечают следующие химические формулы  $A_2^{2+}B_2^{5+}O_7$  и  $A_2^{3+}B_2^{4+}O_7$ . Рассматриваемые соединения имеют гранецентрированную кубическую решетку с пространственной группой *Fd3m* и восемь формульных единиц в элементарной ячейке. Атомы А расположены в 16д-позициях и координированы восьмью ионами кислорода. В-атомы располагаются в октаэдрах (16с-позиции). В отличие от перовскитов АВО3, в которых связанные вершинами октаэдры BO<sub>6</sub> образуют линейные цепи в трех направлениях, в пирохлорах октаэдры соединены в зигзагообразные цепи в направлении (110) с углом связи В-О-В ~ 135°. Чтобы подчеркнуть наличие в решетке двух независимых катионных подсистем, формулу пирохлора можно записать в виде  $A_2O'(B_2O_6)$ .

А- и В-катионы в структуре A<sub>2</sub>B<sub>2</sub>O<sub>7</sub> образуют подрешетку связанных углами тетраэдров, что может приводить к интенсивной фрустрации магнитного взаимодействия и необычным низкотемпературным свойствам [3]. Такое катионное окружение делает невозможным антиферромагнитное взаимодействие между катионами одноосных направлений [4]. По-видимому, по этой причине многие пирохлоры характеризуются отсутствием дальнего магнитного порядка. Как правило, сложные оксиды со структурой пирохлора демонстрируют спинстекольное поведение. Однако, согласно [5], такие соединения могут быть и в ферромагнитном состоянии. Так, ферромагнитными являются полупроводниковые оксиды на основе ванадия (IV)  $Ln_2V_2O_7$  (Ln = Lu, Yb, Tm) [6,7].

Отметим, что соединения типа пирохлоров обладают сверхпроводимостью ( $Cd_2Re_2O_7$  [8]) и, кроме того, рассматриваются в качестве возможных веществ со "spin-ice" поведением ( $Ln_2Ti_2O_7$  [9]).

Мп-содержащие пирохлоры Ln2Mn2O7 обнаруживают сложную зависимость магнитных характеристик от природы элемента в А-позиции. Так, если оксиды с Ln = Sc, Y, Lu характеризуются спин-стекольным поведением и проявляют полупроводниковые свойства [10], то соединения Tl<sub>2</sub>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub> и In<sub>2</sub>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub> являются ферромагнетиками при T ≤ 120 K и металлическими проводниками [11]. Мо-содержащие пирохлоры Ln<sub>2</sub>Mo<sub>2</sub>O<sub>7</sub> демонстрируют ферромагнитные свойства в случае Ln = Nd-Gd и спин-стекольное поведение для большинства тяжелых редкоземельных металлов Ln = Tb-Er и Y [12,13]. Соединения Ln<sub>2</sub>Mo<sub>2</sub>O<sub>7</sub> первой группы имеют металлический характер проводимости, в то время как вторая группа — ярко выраженные полупроводники. Повидимому, именно характер проводимости играет определяющую роль при установлении магнитного порядка в этих соединениях.

В работах [14–16] (см. также ссылки в них) синтезированы оксиды более сложных составов:  $Ln_2A_{2/3}B_{4/3}O_7$ , где Ln — трехвалентные редкоземельные 4f-ионы, A — двухвалентные ионы Mn, Co, Ni, a B — пятивалентные ионы Nb, Ta, Mo, Re;  $Ln_2A_{4/3}B_{2/3}O_7$ , где A — трехвалентные ионы Fe и Mn, a B — катион W<sup>6+</sup>;

 $Ln_2Mn^{3+}BO_7$ , где В — Nb<sup>5+</sup> и Ta<sup>5+</sup>. Структура этих оксидов была определена как пирохлорподобная с ромбоэдрическим искажением. Исследования [17,18] методами высокоразрешающей электронной спектроскопии, электронографии и структурного рентгеновского анализа показали, что эти соединения могут существовать в двух модификациях: тригональной (пространственная группа  $P3_121$ , z = 6, структурный тип циркелита) и моноклинной (пространственная группа C2/c, z = 8, структурный тип цирокнолита CaZrTi<sub>2</sub>O<sub>7</sub>).

Магнитные свойства пирохлорподобных оксидов Ln<sub>2</sub>A<sub>2/3</sub>B<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> при низких температурах практически не исследованы. В работе [16] установлено, что соединение Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Re<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> обладает спонтанным магнитным моментом ниже 190 К. Предположительно магнитная структура соединения Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Re<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> является неколлинеарной [16]. В этом соединении с понижением температуры наблюдается переход металлполупроводник при  $T \approx 120$  К [19]. При высоких температурах (300–400 К) магнитная восприимчивость  $\chi$  следует закону Кюри–Вейса

$$\chi = C/(T - \Theta), \tag{1}$$

где *С* и  $\Theta$  — константы Кюри и Вейса соответственно, с отрицательным значением величины  $\Theta$  и эффективным магнитным моментом  $\mu_{eff}$ , свидетельствующим о присутствии катионной комбинации  $Mn^{2+}(d^5)$ – $Re^{5+}(d^2)$ . Отметим, что для другого соединения  $Er_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$ , полученные в [18] данные по величине  $\mu_{eff}$  позволяют предполагать катионную комбинацию  $Mn^{2+}$ – $Mo^{5+}$ , т. е. в обоих соединениях марганец находится в двухвалентном состоянии. Оксиды  $Ln_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$ , так же как  $Ln_2Mn_{2/3}Re_{4/3}O_7$ , обладают при низких температурах полупроводниковой проводимостью [14].

Из вышесказанного ясно, что рассматриваемые соединения имеют широкий спектр магнитных состояний, зависящих как от степени локализации электронов, так и от особенностей их кристаллической структуры. Однако до сих пор нет полной ясности в вопросе об определяющей роли указанных факторов в формировании этих магнитных состояний в пирохлорподобных соединениях. Решение этого вопроса, в частности, требует получения более полной информации о магнитных свойствах соединений типа Ln<sub>2</sub>A<sub>2/3</sub>B<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>. Как уже отмечалось, магнитные свойства таких соединений пока изучены слабо. Цель настоящей работы — установить возможные магнитные состояния в ряде сложных оксидов Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>, где Ln = Y, Tb, Gd и Sm. По аналогии с ранее изученным соединением Y2Mn2/3Re4/3O7 [16] можно предполагать существование катионной комбинации Mn<sup>2+-</sup> Мо<sup>5+</sup> в этих оксидах и соответственно существование дальнего магнитного порядка. Согласно [20], такая катионная комбинация в перовските LaMn<sub>2/3</sub>Mo<sub>1/3</sub>O<sub>3</sub> приводит к ферримагнетизму с температурой Кюри  $T_C = 89 \, \text{K}.$ 

#### 2. Экспериментальная часть

Изучаемые соединения получены методом твердофазных реакций из оксидов  $Ln_2O_3$  (Ln = Y, Sm, Gd, Тb) (99.95%) основного вещества; MnO, приготовленнного из MnO<sub>2</sub> (99.9%) восстановлением в водороде при 800°С, и металлического молибдена (99.9%). Синтез проводился в вакууме 10<sup>-3</sup> Ра при температуре 1423 К. Контроль протекания химических реакций осуществляли рентгенографическим методом, используя Си К<sub>а</sub>-излучение. Параметры решеток определялись из измерений на дифрактометре STADI-P (STOE) межплоскостных расстояний решетки. Обработка данных проводилась по методу наименьших квадратов. В качестве внешнего стандарта использовался поликристаллический кремний (a = 5.43075(5) Å), а в качестве внутреннего — Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (эталонный образец Национального института стандартов и технологий США — NIST SRM 676,  $a_h = 4.75919(44)$  Å,  $c_h = 12.99183(174)$  Å).

Магнитные измерения проводились в Центре магнитометрии ИФМ УрО РАН на СКВИД-магнитометре MPMS-XL-5 фирмы QUANTUM DESIGN. Температурный интервал измерений 2–300 К. Регулируемая напряженность магнитного поля H устанавливалась в пределах вплоть до 50 kOe. Из измерений статического магнитного момента образца определялись намагниченность M и статическая магнитная восприимчивость  $\chi = M/H$ , а с помощью метода измерения динамической магнитной восприимчивости получались действительная  $\chi'$  и мнимая  $\chi''$  составляющие динамической восприимчивости при амплитудном значении переменного магнитного поля до 4 Oe и частоте f от 1 до 642 Hz.

# 3. Результаты и их обсуждение

По данным рентгенографических исследований все полученные сложные оксиды являются изоструктурными и не содержат каких-либо дополнительных фаз. В качестве примера на рис. 1 показана рентгенограмма соединения Sm<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>, которая является типичной для изучаемой серии соединений. В табл. 1 приведены параметры элементарных ячеек для всех соединений. Параметры даны на основе ромбоэдрического описания решетки с  $a_{
m hex} \sim a_c \cdot 2^{1/2}, \ c_{
m hex} \sim c_c \cdot 3^{1/2},$  где  $a_c$ и с<sub>с</sub> — параметры решетки в кубическом описании пирохлора. Позиции атомов в решетке не уточнялись. Однако их, вероятно, можно указать, основываясь на данных работы [17]. В этой работе изучено соединение Er<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>, которое можно рассматривать как аналогичное исследуемым оксидам. Это соединение было отнесено к моноклинной сингонии с пространственной группой C2/1 и параметрами a = 12.781 Å, b = 7.378 Å, c = 11.643 Å,  $\beta = 100.53^{\circ}$ . В элементарной ячейке этого оксида два сорта катионов  $\mathrm{Er}^{3+}$  находятся в 8*а*-позициях, ион  $Mo^{5+}$  расположен в позиции 8*f*, катионы Mn<sup>2+</sup> первого типа — в 4*е*-позициях, а кати-



Рис. 1. Рентгенограмма соединения  $Sm_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$ .

оны  $Mn^{2+}$  второго типа и ион  $Mo^{5+}$  в соотношении 0.33Mn + 0.67Mo занимают вторую позицию 4e.

Основные данные магнитных измерений, в особенности в области парамагнитного состояния образцов, приведены на рис. 2. Сразу отметим, что при детальном анализе подобного рода данных для реальных образцов необходимо учитывать вклад в восприимчивость  $\chi$  не только от механизма типа Кюри–Вейса, но и от других механизмов намагничивания. Особенно важен такой учет при малых значениях эффективного магнитного момента  $\mu_{\text{eff}}$  и соответственно малых значениях экспериментально определяемой восприимчивости в области достаточно высоких температур  $kT \gg \mu H (\mu - z$ -проекция магнитного момента иона). Учитывая нелинейный характер температурной зависимости обратной восприимчивости для исследованных соединений, будем использовать обобщенный закон Кюри–Вейса

$$\chi = \chi_0 + C/(T - \Theta), \qquad (2)$$

где  $\chi_0$  — восприимчивость, вызванная другими механизмами намагничивания. Примем, что величина  $\chi_0$  практически не зависит от температуры, т.е. при обработке экспериментальных данных полагаем  $\chi_0(T) = \text{const. Bы$  $ражение}$  (2) принципиально точнее отражает реальное

**Таблица 1.** Параметры кристаллической структуры  $Ln_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$ 

Соединение	Параметры		
	a,Å	c,Å	
$\frac{Sm_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7}{Gd_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7}\\Tb_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7\\Y_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$	15.075(2) 14.95(1) 14.90(1) 14.80(1)	17.398(3) 17.37(1) 17.33(1) 17.24(1)	

намагничивание вещества, чем уравнение (1), а основные дополнительные вклады в восприимчивость, такие, например, как диамагнитные, а также типа Ван-Флека или типа Паули, как правило, являются слабо зависящими от температуры. Тот факт, что восприимчивость  $\chi_0$ любой природы, как правило, слабо зависит от температуры по сравнению с функцией C/T, служит основанием для использования условия  $\chi_0 = \text{const}$  в уравнении (2) при анализе экспериментальных зависимостей  $\chi(T)$  для парамагнитных образцов с локализованными магнитными моментами. Следует особо отметить, что наряду с чисто физическими причинами введения дополнительного члена  $\chi_0$  в (1) можно указать и совершенно тривиальные, вызванные технологическим загрязнением образца ферромагнитными или другими примесями с высокими значениями восприимчивости или намагниченности.

На первый взгляд нелинейная зависимость  $\chi^{-1}(T)$ (рис. 2, a) может рассматриваться как признак ферримагнитного основного состояния соединений Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> и Sm<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>. На основании такого нелинейного вида зависимости  $\chi^{-1}(T)$  в области 77-1050 К в работе [14] высказано предположение о ферримагнетизме соединения Y2Mn2/3Mo4/3O7. Однако полученные для  $\chi^{-1}(T)$  данные (рис. 2, *a*, *b*) не описываются гиперболой Нееля, и, как показано далее, основное магнитное состояние соединения  $Y_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_3$  оказывается не ферримагнитным, а спин-стекольным. В случае соединения с Sm можно пытаться привлечь еще одну причину нелинейного характера функции  $\chi^{-1}(T)$ , а именно возможность смешивания основного мультиплета иона Sm<sup>3+</sup> (основное состояние  ${}^{6}H_{5/2}$ ) с вышележащим. Этот вопрос требует отдельного рассмотрения; в настоящей работе ограничимся анализом всех экспериментальных данных, в том числе и для соединения Sm<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>, в области парамагнитного состояния в рамках уравнения (2).



**Рис. 2.** Построение Кюри–Вейса  $\chi^{-1}(T)$  (*1*) и то же с поправкой на температурно-независимую магнитную восприимчивость  $\chi_0 (\chi - \chi_0)^{-1}(T)$  (*2*) для соединений Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>. Ln = Y, Sm (*a*) и Gd, Tb (*b*).

Как уже отмечалось, восприимчивость  $\chi = M/H$ , и эксперименты при разных значениях Н позволяют аттестовать образцы на предмет их загрязнения ферромагнитными примесями. Такие эксперименты выполнены при  $H > 500 \,\text{Oe}$  (вплоть до значений  $H = 50 \,\text{kOe}$ ), и во всех случаях в области парамагнитного состояния зависимости  $\chi(T)$  в пределах погрешности измерений сливаются в одну линию. Этот результат позволяет полагать, что содержание ферромагнитных примесей в образцах ничтожно ( $< 10^{-4} - 10^{-5}$ %) и восприимчивость  $\chi_0$ , вероятно, имеет прямое отношение к физике магнетизма соединений. Значения  $\chi_0$ ,  $\Theta$ , C и эффективного магнитного момента  $\mu_{\text{eff}}$ , приходящегося на формульную единицу, приведены в табл. 2. Они получены как результаты обработки экспериментальных кривых  $\chi(T)$  по формуле (2) с использованием стандартных методов определения трех параметров для описания соответствующей функции. Представление результатов в виде функций  $\chi(T)$  не является достаточно наглядным для иллюстрации такой обработки. В то же время, как уже отмечалось, построение  $\chi^{-1}(T)$ ,  $(\chi - \chi_0)^{-1}(T)$  (рис. 2, *a*, *b*) наглядно демонстрирует целесообразность использования обобщенного закона Кюри–Вейса для анализа экспериментальных данных и определения физических параметров  $\chi_0$ ,  $\Theta$ , *C* соединений. В случае соединений Gd<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> и Tb<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> восприимчивость  $\chi$  во всем используемом в экспериментах диапазоне температур оказывается существенно выше значения  $\chi_0$ , поэтому зависимость  $\chi^{-1}(T)$  слабо отличается от прямой  $(\chi - \chi_0)^{-1}(T)$  (рис. 2, *b*).

Как видно из табл. 2, для всех соединений восприимчивость  $\chi_0$  является положительной и имеет значения, которые являются типичными для большинства парамагнитных веществ, не имеющих локализованных магнитных моментов. Вероятно, восприимчивость  $\chi_0$ является результатом намагничивания матрицы соединений, т. е. электронной подсистемы, которая не включена в формирование локализованных моментов. В настоящее время трудно сказать что-нибудь более определенное об этой характеристике.

Постоянная Вейса  $\Theta$  для всех соединений является отрицательной и не превышает по абсолютному значе-

**Таблица 2.** Температурно-независимая магнитная восприимчивость  $\chi_0$ , константы Вейса  $\Theta$ , Кюри *C*, эффективный магнитный момент  $\mu_{\text{eff}}$ , намагниченность  $M_{50}$ , измеренная при T = 2 K, H = 50 kOe, расчетные предельные значения намагниченности насыщения  $M_S$ , коэрцитивная сила  $H_C$  и температура спин-стекольного замерзания  $T_f$  для соединений  $\text{Ln}_2\text{Mn}_{2/3}\text{Mo}_{4/3}\text{O}_7$ 

Свойство		Ln			
		Y	Sm	Gd	Tb
$\begin{array}{c} \chi_0, \ 10^{-6} \ \mathrm{cm}^3/\mathrm{g} \\ \Theta, \mathrm{K} \end{array}$		2.2 -5.5	4.4 -4.0	$1.8 \\ -14.7$	5.5 -16
$C, 10^{-4}$ $K \cdot cm^3/g$	Эксперимент Теория Mn <sup>2+</sup> -Mo <sup>5+</sup> Теория	52 75 57	46 61 49	297 325 311	400 456 442
$\mu_{\mathrm{eff}},\mu_{\mathrm{B}}$	$Mn^{4+}-Mo^{4+}$ Эксперимент Теория $Mn^{2+}-Mo^{5+}$ Теория $Mn^{4+}-Mo^{4+}$	4.3 5.2 4.5	4.6 5.3 4.7	11.8 12.4 12.1	13.8 14.7 14.5
$M_{50}, M_S,$ emu/g	Эксперимент (50 kOe, 2 K) Теория Mn <sup>2+</sup> -Mo <sup>5+</sup> Теория	11.1 57.5 65.7	9.9 52.1 58.5	80.2 110.4 116.7	64.6 128.6 134.8
$H_C$ , Oe $T_{\ell}$ K	$     Mn^{\hat{4}+} - Mo^{4+}     H^+_C     H^C     (500  Oe) $	1070 1040 10	2470 1120 12.5	$145 \\ 145 \\ \sim 5$	1380 1210 12.5



**Рис. 3.** Изотермы намагниченность-поле при температуре T = 2 K для соединений  $\text{Ln}_2\text{Mn}_{2/3}\text{Mo}_{4/3}\text{O}_7$ , измеренные по замкнутому циклу +50-0-50-0-+50 kOe. a — в полном масштабе, b — фрагменты петли магнитного гистерезиса вблизи начала координта.

нию ~ 16 K (табл. 2). Этот результат указывает на присутствие в изученных соединениях антиферромагнитных взаимодействий. Абсолютные значения  $\Theta$  для соединений с Gd и Tb в несколько раз выше, чем для соединений с Y и Sm, что можно понять как результат формирования взаимодействий как в 3*d*-, так и в 4*f*-электронных подсистемах с возможными обменными связями типа d-d, f-f и d-f. Отметим, что для установления стандартных корреляций величины  $\Theta$  и параметра Де Жаннэ данных недостаточно, в то же время малые значения  $\Theta$  позволяют считать антиферромагнитные взаимодействия слабыми.

$$\mu_{\rm eff}^2 = 2\mu_R^2 + (2/3)\mu_{\rm Mn}^2 + (4/3)\mu_{\rm Mo}^2, \qquad (3)$$

где  $\mu_R$  — эффективный магнитный момент для свободного иона  $Ln^{3+}$ , а  $\mu_{Mn}$  и  $\mu_{Mo}$  — эффективные спиновые магнитные моменты для ионов марганца и молибдена. Расчет выполнен для двух катионных комбинаций этих ионов: для комбинации  $Mn^{2+}(d^5)$ – $Mo^{5+}(d^1)$ и  $Mn^{4+}(d^3)$ -Мо<sup>4+</sup>( $d^2$ ). Видно (табл. 2), что в случае первой комбинации для всех соединений теоретические значения µ<sub>eff</sub> и С существенно выше экспериментальных. В модели Mn<sup>4+</sup>-Mo<sup>4+</sup> результаты эксперимента существенно ближе к теоретическим. Однако, как уже отмечалось, из анализа экспериментов по определению постоянной Кюри С для соединений Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> (Ln = Y, Er [14,16]) и LaMn<sub>2/3</sub>Mo<sub>1/3</sub>O<sub>3</sub> [20] в области 77-1000 К была установлена катионная комбинация ионов марганца и молибдена:  $Mn^{2+}(d^5)-Mo^{5+}(d^1)$ . Двухвалентный Mn и пятивалентный Mo зафиксированы также в [21] при флуоресцентном рентгеновском анализе перовскита BaLaMnMoO<sub>6</sub>. В то же время приведенный выше анализ данных для четырех соединений склоняет нас к модели Mn<sup>4+</sup>-Mo<sup>4+</sup>. Для разрешения возникшего противоречия необходимо проведение дополнительных исследований, например высокотемпературных измерений магнитной восприимчивости; также целесообразно изучить рентгеновские и фотоэмиссионные спектры.

Если основное состояние образцов рассматривать как парамагнитное, то при  $T = 2 \,\mathrm{K}$  магнитное поле  $H = 50 \,\mathrm{kOe}$  во всех случаях является достаточно высоким для достижения насыщения кривой M(H) $(\mu H \gg kT)$ . Несложно рассчитать величину намагниченности насыщения M<sub>S</sub>, т.е. предельное значение намагниченности при ориентации всех *z*-проекций локализованных магнитных моментов вдоль прикладываемого поля Н. Данные расчета для рассматриваемых моделей Mn<sup>2+</sup>-Mo<sup>5+</sup> и Mn<sup>4+</sup>-Mo<sup>4+</sup> приведены в табл. 2. Видно, что значения  $M_S$ , вычисленные в рамках первой модели, незначительно ниже, чем для второй. В то же время теоретические значения намагниченности M<sub>S</sub> оказываются существенно выше намагниченности М<sub>50</sub>, измеренной при H = 50 kOe и T = 2 K (рис. 3, *a*, табл. 2). Лишь в случае соединения с Gd можно говорить о небольшом различии между теорией и экспериментом. Из изложенного выше ясно, что экспериментальная функция M(H) (рис. 3, *a*) не доходит до насыщения и, вероятно, выход этой функции на уровень  $M_S$  следует ожидать при  $H \gg 50$  kOe.

Приведенные на рис. З петли магнитного гистерезиса измерены по замкнутому циклу изменения магнитного поля, начиная от +50 kOe. Образцы охлаждались при H = 0; в дальнейшем такой режим охлаждения будем обозначать как ZFC. Для всех соединений, за исключением Gd<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>, петли гистерезиса оказываются



**Рис. 4.** Температурные зависимости намагниченности для соединений  $Ln_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$  (Ln = Y, Sm(a) и Gd, Tb(b)), измеренные дважды в процессе нагрева образца в поле H = 500 Ое после его охлаждения при нулевом значении H (кривые ZFC) и H = 500 Ое (кривые FC).

несимметричными относительно начала координат. Они смещены как в сторону отрицательных значений H, так и в сторону положительных величин М. Количественно смещение петли по оси Н можно охарактеризовать, например, двумя значениями коэрцитивной силы Н<sub>С</sub> для нисходящей —  $H_C^+$  (+50--50 kOe) и восходящей —  $H_{C}^{-}$  (-50-+50 kOe) ветвей петли гистерезиса. Чем больше разность  $\Delta H_C = H_C^+ - H_C^-$ , тем в большей мере смещена петля. Как видно из табл. 2, для соединений с Sm, Tb и Y величина  $\Delta H_C$  составляет 1350, 170 и 30 Ое соответственно. В такой же последовательности от соединения к соединению меняется среднее значение коэрцитивной силы  $(H_C^+ + H_C^-)/2$ , т.е. ширина петли при М = 0. Наименее выражены гистерезисные свойства для соединения с Gd. В этом соединении коэрцитивная сила хотя и значительно ниже, чем в трех других, но имеет вполне значимую величину (табл. 2).

Рассмотренные данные по изучению изотерм M(H) указывают на то, что при достаточно низкой температуре соединения находятся не в парамагнитном состоянии.

Поскольку при низких температурах наблюдается явление магнитного гистерезиса, то совершенно очевидно, что здесь намагниченность образца должна зависеть от магнитной предыстории, например от режима охлаждения образца при разных значениях *H*. На рис. 4



**Рис. 5.** Действительная  $\chi'$  и мнимая  $\chi''$  составляющие динамической магнитной восприимчивости для образца соединения  $Y_2Mn_{2/3}Mo_{4/3}O_7$  при температуре T = 2 К в зависимости от частоты синусоидально изменяющегося переменного магнитного поля с амплитудным значением 4 Ое.



**Рис. 6.** Температурные зависимости статической магнитной восприимчивости  $\chi$ , измеренной в режиме ZFC (см. рис. 4, *a*) при H = 500 Oe, и действительной  $\chi'$  составляющей динамической магнитной восприимчивости при значениях частоты f = 1 и 642 Hz синусоидально изменяющегося переменного магнитного поля с амплитудным значением 4 Oe. Измерения выполнены для образца соединения Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>.

показаны температурные зависимости намагниченности, измеренные при H = 500 Ое. Для каждого соединения измерения при нагреве образца от температуры T = 2 К выполнены дважды: после охлаждения образца от комнатной температуры при H = 0 (режим ZFC) и после охлаждения образца также от комнатной температуры, но при напряженности H = 500 Ое (режим FC).

Наблюдаемый характер функций M(H) и M(T) для соединений с Y, Sm и Tb (рис. 3, 4) является типичным для систем, в которых основное магнитное состояние характеризуется как спин-стекольное. Для соединений с Y, Sm, Tb температура замерзания  $T_f$  спинового стекла определена как температура слияния двух измеренных зависимостей M(T) вблизи максимума функции M(T), полученной в режиме ZFC. В случае соединения с Gd зависимость M(T) не имеет максимума, здесь значение критической температуры  $T_f$  оценено также по точке слияния двух кривых M(T). В рассматриваемом ряду соединений наиболее высокие значения  $T_f$  характерны для соединений с Sm и Tb; незначительно ниже  $T_f$  для соединения с Y; и наконец, наименьшее значение  $T_f$ получено для соединения с Gd (табл. 2).

Дополнительным подтверждением формирования спин-стекольного состояния в исследуемых веществах являются эксперименты по изучению температурной частотной зависимостей действительной  $\chi'$  и И мнимой χ<sup>"</sup> составляющих динамической магнитной восприимчивости. Эти эксперименты выполнены на образцах Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> при амплитудном значении напряженности синусоидально изменяющегося магнитного поля  $H_{\sim} = 4$  Oe. Типичные частотные зависимости  $\chi'(f)$  и  $\chi''(f)$  для низкотемпературной области  $T \le 10 \,\mathrm{K}$  показаны на рис. 5. В области температур 10 < T < 12 К вид этих зависимостей несколько трансформируется с сохранением основных особенностей, а при T > 13-14 К можно считать, что  $\chi'(f) = \text{const.}$  Значение восприимчивости  $\chi''$ в области высоких температур T > 14 K в рамках выбранных режимов измерения установить не удается, т.е. погрешность определения этой характеристики превышает само значение  $\chi''$ .

Вероятной причиной частотных зависимостей  $\chi'(f)$ и  $\chi''(f)$  при низких температурах (рис. 5) является специфический процесс релаксации намагниченности в спин-стекольной системе локализованных моментов. Как правило, такие системы отличаются тем, что время релаксации намагниченности  $\tau$  для данного образца лежит в широком диапазоне значений и характеризуется определенной функцией распределения  $g(\tau)$ . Предполагая, что  $\tau_{\min} \ll 1/f \ll \tau_{\max}$  ( $\tau_{\min}$  и  $\tau_{\max}$  — минимальное и максимальное время релаксации в рассматриваемой системе), можно установить связь между  $\chi''$  и  $\chi'$  в виде [22]

$$\chi'' \approx -(\pi/2)^* \partial \chi' / \partial \ln f.$$
(4)

Величина  $\chi'$  изменяется незначительно в используемом диапазоне частот f (рис. 5, 6), и в пределах погрешности измерений зависимость  $\chi'(\ln f)$  оказывается практически линейной для всех температур T < 13 K. В таком случае очевидно, что с помощью (4) описать сложную экспериментальную зависимость  $\chi''(T)$  не удается. Тем не менее значения  $\chi''$ , определенные по формуле (4), оказываются приблизительно соответствующими экспериментальным (рис. 7), а экспериментальные зависимости  $\chi''(T)$ , измеренные при разных значениях f, проходят вблизи расчетной функции  $\chi''(T)$ . Можно попытаться дать более точный анализ частотных зависимостей динамической восприимчивости, например, путем моделирования функции распределения  $g(\tau)$ . Решение такого рода задач выходит за рамки настоящей работы. В то же время приведенные примеры, на наш взгляд, дают правильное на полуколичественном уровне понимание того, что именно релаксационные процессы в изучаемой спин-стекольной системе играют существенную роль



**Рис. 7.** Температурная зависимость мнимой  $\chi''$  составляющей динамической магнитной восприимчивости для образца соединения Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> при различных значениях частоты *f* синусоидально изменяющегося переменного магнитного поля с амплитудным значением 4 Ое. Штриховая линия — расчетная функция.

в процессах намагничивания. Вероятно, эти процессы вызывают эффект смещения петли магнитного гистерезиса (рис. 3).

Данные рис. 6 позволяют предполагать, что величина минимального времени релаксации  $\tau_{\min}$  чрезвычайно мала. Как видно из этого рисунка, температурные зависимости динамической  $\chi'(T)_{f=const}$  и статической  $\chi(T)_{f=0}$  ( $\chi_{dc} = M/H$ ) восприимчивости имеют типичный вид для спин-стекольных систем с гигантским разбросом минимального и максимального времени релаксации. Температура замерзания  $T_f$ , определяемая по положению максимума рассматриваемых кривых (рис. 6) в статическом режиме измерений, т.е. при f = 0, составляет ~ 10 K, однако при частоте f, равной всего лишь 1 Hz, величина  $T_f$  увеличивается приблизительно на 2 K и продолжает возрастать при дальнейшем повышении частоты.

## 4. Заключение

Обобщая полученные результаты, обратим внимание на основные положения работы и наиболее интересные соображения, которые могут стать основной для дальнейших исследований пирохлорподобных соединений.

Во-первых, температурные зависимости магнитной восприимчивости  $\chi(T)$  в парамагнитной области нельзя описать единообразно для всех соединений Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> (Ln = Y, Sm, Gd, Tb) в рамках простого закона Кюри–Вейса. С привлечением же обобщенного закона Кюри–Вейса с добавочным членом в виде температурно-независимой магнитной восприимчивости, имеющей вполне разумные значения, такое описание оказывается состоятельным. Экспериментально

определенные при таком описании эффективные магнитные моменты для всех соединений малы по сравнению с теоретическими, вычисленными для катионной комбинации Mn<sup>2+</sup>–Mo<sup>5+</sup>. Для однозначной интерпретации этих результатов необходимы дополнительные исследования.

Во-вторых, обменные взаимодействия в соединениях являются слабыми (с несомненным участием взаимодействий антиферромагнитного характера). При этом основную роль, по-видимому, играют взаимодействия в системе *d*-электронов и частично взаимодействия типа f - d. Наиболее вероятно, что взаимодействия носят случайный характер. Последнее обеспечивает при достаточно низких температурах формирование экспериментально наблюдаемого спин-стекольного состояния. Такое состояние характерно как для магнитных моментов ионов марганца и молибдена при нулевом магнитном моменте в редкоземельной подсистеме (Y<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub>), так и для магнитных моментов редкоземельных ионов (Sm, Gd, Tb). Существенную роль в формировании спин-стекольного состояния в случае редкоземельных ионов с отличным от нуля орбитальным моментом (Sm, Tb) играет магнитная кристаллическая анизотропия. Вероятно, магнитная анизотропия является одной из основных причин наблюдаемых низких значений М<sub>50</sub> и сильного эффекта магнитного гистерезиса в соединениях с Sm и Tb. Однако в случае соединения с "немагнитным" Ү было бы удивительным проявление чисто магнитной кристаллической анизотропии 3d- и 4d-ионов в формировании магнитных свойств. По-видимому, как в этом соединении, так и в соединении с Gd обменные взаимодействия являются превалирующими в иерархии взаимодействий, устанавливающих определенные направления магнитных моментов. При этом взаимодействия типа f-d существенно снижают "жесткость" фиксации случайных направлений магнитных моментов *d*-электронов и соответственно приводят к более легкому намагничиванию образца с Gd. По-видимому, 4f-электроны играют неоднозначную роль. С одной стороны, их участие в формировании обменных взаимодействий приводит к облегчению процесса намагничивания всего ансамбля магнитных моментов, а с другой — 4*f*-ионы с отличным от нуля орбитальным моментом (Sm, Tb) создают условия для затрудненного процесса намагничивания.

Таким образом, в исследованных соединениях дальний магнитный порядок, ожидаемый в связи с тем, что именно такой порядок характерен для соединений  $Y_2Mn_{2/3}Re_{4/3}O_7$  [16] и La $Mn_{2/3}Mo_{1/3}O_3$  [20], в которых существуют катионные комбинации  $Mn^{2+}$ –Re<sup>5+</sup> и  $Mn^{2+}$ –Mo<sup>5+</sup>, не наблюдается. В то же время можно предполагать, что одно из важных условий формирования в четырех изученных соединениях Ln<sub>2</sub>Mn<sub>2/3</sub>Mo<sub>4/3</sub>O<sub>7</sub> (Ln = Y, Sm, Tb, Gd) спин-стекольного состояния заключается в беспорядочном размещении ионов марганца и молибдена по эквивалентным позициям в решетке.

# Список литературы

- [1] А.С. Поваренных. Кристаллохимическая классификация минеральных видов. Наук. думка, Киев (1966).
- [2] M.A. Subramanian, G. Aravamudan, G.V. Subba Rao. Prog. Solid State Chem. 15, 55 (1983).
- [3] J.E. Greedan. J. Mater. Chem. 11, 37 (2001).
- [4] S.T. Bramwell, M.J. Harris. J. Phys.: Cond. Matter 10, L215 (1998).
- [5] M.A. Subramanian, C.C. Torardi, D.C. Johnson, J. Pannetier, W. Sleightn. J. Solid State Chem. 72, 24 (1988).
- [6] Г.В. Базуев, О.В. Макарова. В.З. Оболдин, Г.П. Швейкин. ДАН СССР 230, 869 (1976).
- [7] Г.В. Базуев, А.А. Самохвалов, Ю.Н. Морозов, И.И. Матвеенко, В.С. Бабушкин, Т.И. Арбузова, Г.П. Швейкин. ФТТ 19, 3274 (1977).
- [8] R. Jin, J. He, S. McCall, C.S. Alexander, F. Drymiotis, D. Mandrus. Phys. Rev. B 64, 180 503R (2001).
- [9] A.P.Ramirez, A. Hayashi, R.J. Cava, R. Siddharthan, B.S. Shastry. Nature **399**, 6734, 333 (1999).
- [10] J.E. Greedan, N.P. Raju, A. Maignan, Ch. Simon, J.S. Pedersen, A.M. Niraimathi, E. Gmelin, M.A. Subramanian. Phys. Rev. B 54, 10, 7189 (1996).
- [11] M.A. Subramanian, B.H. Toby, A.P. Ramirez, W.J. Marshall, A.W. Sleight, G.H. Kwei. Science **273**, *5271*, 81 (1996).
- [12] Г.В. Базуев, Г.П. Швейкин, Т.И. Арбузова, В.Н. Деркаченко. ДАН СССР 297, 2, 389 (1987).
- [13] K. Miyoshi, Y. Nishimura, K. Honda, K. Fujiwara, J. Takeuchi. Physica B 284–288, 1463 (2000).
- [14] Г.В. Базуев, О.В. Макарова, Г.П. Швейкин. ЖНХ **29**, 875 (1984).
- [15] Г.В. Базуев, О.В. Макарова, Н.А. Кирсанов. ЖНХ 34, 23 (1989).
- [16] Г.В. Базуев, Т.И. Чупахина, В.Н. Красильников. Письма в ЖЭТФ 74, 7, 440 (2001).
- [17] H. Nakano, N. Kamegashira. J. Am. Cer. Soc. 84, 6, 1374 (2001).
- [18] G. Chen, K. Takasaka, N. Kamegashira. J. Alloys. Comp. 233, 206 (1996).
- [19] Г.В. Базуев, Т.И. Чупахина, Э.А. Нейфельд, Г.П. Швейкин. В сб.: Новые неорганические материалы и термодинамика. Тез. докл. Второй семинар СО РАН–УрО РАН. Екатеринбург (2002). Институт химии твердого тела УрО РАН (2002). С. 13.
- [20] Г.В. Базуев. А.С. Борухович, А.А. Сидоров, Т.И. Арбузова, Г.П. Швейкин. Неорган. материалы 25, 1, 95 (1989).
- [21] T. Nakamura, Y. Gohski. Chem. Lett. 11, 1171 (1975).
- [22] L. Lundgren, P. Svedlindh, O. Beckman. J. Magn. Magn. Mater. 25, 33 (1981).