05

Синтез, кристаллическая структура и магнитные свойства монокристалла Li₈FeSm₂₂O₃₈

© А.М. Воротынов, Г.А. Петраковский, Д.А. Великанов, Л.В. Удод, М.С. Молокеев

Институт физики им. Л.В. Киренского СО РАН, Красноярск, Россия E-mail: luba@iph.krasn.ru

(Поступила в Редакцию 30 января 2012 г.)

Методом спонтанной кристаллизации из раствора в расплаве выращены новые монокристаллы Li₈FeSm₂₂O₃₈, определена их структура, которая соответствует пространственной группе *Im*3*m*. Проведены исследования магнитной восприимчивости в диапазонах температур 2–24 К и полей до 50 kOe, которые показали наличие магнитного перехода около 3 К, проведено моделирование температурного поведения магнитной восприимчивости двухуровневой системы, которое согласуется с экспериментальными данными. Резонансные свойства Li₈FeSm₂₂O₃₈ исследовались в интервале температур 100–300 К.

1. Введение

Оксидные кристаллы 3d- и 4f-элементов представляют интерес с точки зрения разнообразия физических, в частности магнитных, свойств. Действительно, среди таких соединений имеются высокотемпературные сверхпроводники, мультиферроики, ферриты, материалы с гигантским магнитосопротивлением. Разнообразие магнитных свойств указанных соединений связано с различием электронной структуры 3d- и 4f-элементов, что приводит к формированию разных типов магнитного порядка. Поэтому синтез и исследование новых соединений весьма актуальны (особенно синтез кристаллов и исследование их магнитных свойств). В настоящей работе мы синтезировали монокристаллы Li₈FeSm₂₂O₃₈ и исследовали их кристаллическую структуру и магнитные свойства.

2. Синтез кристаллов, кристаллическая структура

Кристаллы были выращены методом спонтанной кристаллизации из раствора в расплаве. Монокристаллы черного цвета в виде пластин размерами до $4 \times 3 \times 1$ mm извлекались из тигля методом вываривания в слабом растворе азотной кислоты.

Рентгенографический эксперимент проведен на монокристальном дифрактометре SMART APEXII с использованием монохроматизированного Мо K_{α} -излучения, $\lambda = 0.7106$ Å при комнатной температуре. Матрица ориентации и параметры ячейки определены и уточнены по всем 7729 отражениям. Ячейка соответствует кубической сингонии, пространственная группа $Im\bar{3}m$, постоянная решетки a = 11.9078(5) Å, Z = 2. Подробное описание условий синтеза и кристаллической структуры дано в [1].

Поиск модели структуры проводился с помощью программы SHELXS [2] прямыми методами. В результате найдены координаты всех атомов. Полученная структура уточнялась методом наименьших квадратов с помощью программы SHELXL97 [3]. В структуре существует разупорядочение, и позиции ОЗ и О4 — это положения одного разупорядоченного атома кислорода. Структура показана на рис. 1.

Структура Li₈FeSm₂₂O₃₈ обладает трехмерным каркасным строением. Она составлена из двух независимых октаэдров (Sm/Fe)O₆. тригональной призмы LiO₆ и двух типов полиэдров с ионом Sm в центре: SmO₉ — "трехшапочная" тригональная призма (в центре ион Sm₄), и SmO₈ — квадратная антипризма (в центре ион Sm₄), и SmO₈ — квадратная антипризма (в центре ион Sm₃), у которой две вершины разупорядочены по двум положениям с заселенностью позиций по 0.5 (атомы O₃ и O₄). Октаэдры (Sm1/Fe1)/O₆ имеют общую грань с тригональной призмой LiO6, противоположная грань которой является общей с октаэдром (Sm2/Fe2)O₆. Проти-



Рис. 1. Структура Li₈FeSm₂₂O₃₈. Показаны не все атомы.



Рис. 2. Вид цепочек Sm1/Fe1–Li–Sm2/Fe2–Li–Sm1/Fe1 в соединении Li₈FeSm₂₂O₃₈. В узлах решетки находятся октаэдры (Sm1/Fe1)O₆. Показаны не все атомы.

воположная грань октаэдра (Sm2/Fe2)O₆ также является общей с гранью другого симметрически-эквивалентного полиэдра LiO₆. Таким образом, реализуется цепочка связанных гранями полиэдров вдоль четырех осей третьего порядка в виде:... –(Sm1/Fe1)O₆–LiO₆–(Sm2/Fe2)O₆– LiO₆- (Sm1/Fe1)O₆..., поэтому октаэдры (Sm1/Fe1)O₆ и (Sm2/Fe2)O₆ не имеют общих вершин, но соединены друг с другом через ион Li (рис. 2). Обозначение Sm/Fe на рис. 1 и 2 указывает на то, что эти позиции заняты ионами самария и железа в следующем соотношении: (Sm1/Fe1)-(0.58/0.42), (Sm2/Fe2)-(0.84/0.16). Ионы Sm1/Fe1 находятся в узлах кристаллической решетки с координатами (0,0,0), а ионы Sm2/Fe2 имеют координаты (1/4, 1/4, 1.4) (рис. 1.2). При этом октаэдр (Sm1/Fe1)O₆ имеет шесть общих граней с призмами LiO₆, а (Sm2/Fe2)O₆ — лишь две.

3. Магнитные и резонансные свойства, обсуждение результатов

Магнитная восприимчивость кристалла была измерена на приборе MPMS в интервале температур 2–24 К и на СКВИД-магнитометре в поле 5 kOe. Установлено, что температура магнитного перехода составляет около 3 К. Температурные зависимости обратной магнитной восприимчивости Li₈FeSm₂₂O₃₈, измеренные в поле 100 Oe (кривая *I*) и 50 kOe (кривая *2*), показаны на рис. 3. На кривой *I* наблюдаются два участка, подчиняющиеся закону Кюри–Вейсса: с параметрами $\theta = -150$ К, $\mu_{eff} = 13.09\mu_B$ при $200 \le T \le 300$ К и $\theta = -8$ К, $\mu_B = 9.97\mu_B$ при $70 \le T \le 200$ К. Кривая *2* содержит лишь один высокотемпературный участок, подчиняющийся закону Кюри–Вейсса с параметрами $\theta = -150$ К, $\mu_{eff} = 13.09\mu_B$ при $200 \le T \le 300$ К. Асимптотическая температура Кюри во всех случаях отрицательна, что свидетельствует о преобладании отрицательных обменных взаимодействий в кристалле.

Наличие двух участков с различными значениями параметров закона Кюри–Вейсса может быть косвенным свидетельством значительного изменения заселенностей уровней энергии основного и возбужденного состояний как ионов Fe^{2+} , так и ионов Sm^{3+} при изменении температуры. Эти уровни, как правило, отделены друг от друга на несколько сотен обратных сантиметров [4]. Приложение достаточно сильного (~ 50 kOe) внешнего магнитного поля сближает основное и возбужденные состояния на величину порядка 30 К, что, по-видимому, приводит к исчезновению низкотемпературного участка, обусловленного законом Кюри–Вейсса.

С целью проверки этого предположения нами было проведено моделирование температурного поведения магнитной восприимчивости двухуровневой системы. Данная модель является грубым приближением реальной ситуации в кристалле $Li_8FeSm_{22}O_{38}$. Различие главным образом связано с наличием в исследуемом соединении двух магнитных ионов разного сорта, находящихся, кроме того, в различном лигандном окружении. Данная ситуация подразумевает набор возбужденных уровней в системе. Тем не менее мы считаем, что предлагаемая нами модель, несмотря на сделанные приближения, должна правильно отражать характерные особенности температурного поведения магнитной восприимчивости.

Таким образом, магнитная восприимчивость Li₈FeSm₂₂O₃₈ в такой модели может быть представлена как

$$\chi = \frac{N_0 \mu_a^z}{3k \left[1 + e^{\left(-\frac{\Delta}{T}\right)}\right]} \frac{1}{(r+8 \mathrm{K})} + \frac{N_0 \mu_b^z}{3k \left[1 + e^{\left(\frac{\Delta}{T}\right)}\right]} \frac{1}{(T+150 \mathrm{K})},$$

где первое и второе слагаемые соответствуют низкотемпературному и высокотемпературному участкам зависимости, описываемым законом Кюри–Вейсса, N_0 — число Авогадро, μ_i — эффективный магнитный



Рис. 3. Температурная зависимость обратной магнитной восприимчивости Li₈FeSm₂₂O₃₈, измеренные в поле 100 Oe (*1*) и 50 kOe (*2*). Прямые линии — аппроксимация линейных участков, сплошные кривые — подгонка (см. текст).

момент, Δ — энергетическая щель между основным N_a и возбужденным N_b уровнями, k — константа Больцмана. Подгоночными параметрами в данной модели являлись эффективные магнитные моменты основного и возбужденного состояний и величина Δ .

Полученные в результате подгонки кривые показаны на рис. 3. Значения подгоночных параметров для экспериментальных данных в полях 100 Ое и 50 kOe приведены в таблице.

Как видно, значения эффективных магнитных моментов, полученные при подгонке, достаточно хорошо согласуются с экспериментальными ($\mu_{\rm eff} = 13.09$ и 9.97 $\mu_{\rm B}$). Полевая зависимость величины Δ также качественно соответствует предложенной модели.

Подгонка методом наименыших квадратов высокотемпературного участка восприимчивости дает значения g-факторов для иона Fe²⁺ g = 2.58 (для S = 2) и для



Рис. 4. Температурная зависимость ширины линии магнитного резонанса в Li₈FeSm₂₂O₃₈. Поле параллельно одной из осей кристалла.



Рис. 5. Температурная зависимость резонансного поля и *g*фактора магнитного резонанса в Li₈FeSm₂₂O₃₈. Поле параллельно одной из осей кристалла.

Значения подгоночных параметров при использовании

Номер кривой на рис. 1	Δ, Κ	$\mu_a, \mu_{ m B}$	$\mu_b, \mu_{ m B}$
1 2	$\begin{array}{c} 401\pm1\\ 257\pm3 \end{array}$	$\begin{array}{c} 9.97 \pm 1.00 \\ 9.09 \pm 1.00 \end{array}$	$\begin{array}{c} 16.43 \pm 1.00 \\ 17.4 \pm 1.00 \end{array}$

 Sm^{3+} g = 0.84 (для S = 5/2), что является типичными для этих ионов [5].

Резонансные свойства $Li_8FeSm_{22}O_{38}$ исследовались в интервале температур 100–300 К на установке Bruker Elexsys E580, работающей в *X*-диапазоне.

Во всем температурном интервале наблюдалась одиночная линия лоренцевой формы. Угловой зависимости резонансного поля и ширины линии не обнаружено. Температурные зависимости ширины линии ΔH_{pp} и резонансного поля H_{res} показаны на рис. 4, 5.

4. Заключение

Выращены монокристаллы Li₈FeSm₂₂O₃₈. Впервые исследована их кристаллическая структура. Ячейка соответствует кубической сингонии, пространственная группа *Im3m*, постоянная решетки a = 11.9078(5) Å, Z = 2. Установлено, что лигандное окружение магнитных ионов меняется от правильного октаэдра (Sm/Fe)O₆ до двух типов полиэдров с ионом Sm в центре: SmO₉ — "трехшапочная" тригональная призма (в центре ион Sm4), SmO₈ — квадратная антипризма (в центре ион Sm3). Наблюдается также большое разнообразие углов и длин обменных связей между магнитными ионами. Эта ситуация, по нашему мнению, может приводить к таким особенностям магнитных свойств Li₈FeSm₂₂O₃₈, как наличие низколежащих возбужденных энергетических уровней и фрустрация обменных взаимодействий. Этим в свою очередь может объясняться достаточно низкая температура Нееля и температурное поведение g-фактора. Предложена модель, объясняющая температурную и полевую зависимости магнитной восприимчивости.

Для определения типа магнитной структуры в магнитоупорядоченной фазе и детального изучения магнитных особенностей планируются дополнительные исследования.

Список литературы

- М.С. Молокеев, Г.А. Петраковский, А.М. Воротынов, Д.А. Великанов, Л.В. Удод. Кристаллография, в печати (2012).
- [2] G.M. Sheldrick. Acta Cryst. A. 46, 467 (1990).
- [3] G.M. Sheldrick. SHELXI97: a computer program for refinement of crystal structures, University of Göttingen, Germany.
- [4] В. Лоу. Парамагнитный резонанс в твердых телах. ИИЛ, М. (1962). 242 с.
- [5] С.А. Альтшулер, Б.М. Козырев. Электронный парамагнитный резонанс. Наука, М. (1972). 672 с.