PACS: 71.70.-d, 75.10.Dq, 75.30.Et, 76.30.-v

В.В. Шаповалов¹, В.А. Шаповалов², А.Н. Юрасов³, В.И. Вальков², Ю.А. Службин², Т.В. Дрокина⁴, А.М. Воротынов⁴

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ МАГНИТНЫХ НАНОЗОНДОВ *S*-ИОНОВ МАРГАНЦА КАК РЕЗУЛЬТАТ СТРУКТУРНОЙ НЕЭКВИВАЛЕНТНОСТИ В МОНОКРИСТАЛЛЕ ШПИНЕЛИ Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄

¹Организация «Математика для Америки», Нью Йорк, США

²Донецкий физико-технический институт им. А.А. Галкина

³МИРЭА – Российский технологический университет, Москва

⁴Институт физики им. Л.В. Киренского РАН, Красноярск

Статья поступила в редакцию 3 апреля 2021 года

Показано распределение ионов марганца Mn^{2+} по подрешеткам и структурно неэквивалентным положениям в элементарной ячейке кристаллической решетки монокристалла литий-галлиевой шпинели $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$. Такое распределение и самоорганизация элементарной ячейки монокристалла происходят в процессе его роста и определяют свойства как моно-, так и нанокристаллических веществ. Самоорганизация и распределение обеспечиваются специальной технологией и проявляются в спектрах электронного парамагнитного резонанса (ЭПР).

Ключевые слова: электронный парамагнитный резонанс, монокристалл шпинели, элементарная ячейка кристаллической решетки, структурно неэквивалентные положения ионов

Введение

В настоящее время ведется активное изучение шпинелей, обусловленное их широким научным и технологическим применением [1–8]. Разработка оптимальной технологии синтеза нанокристаллических материалов возможна на основе исследования свойств монокристаллов шпинелей того же состава.

В работе [1] изучены магнитные свойства и структура шпинели Co_3O_4 . Авторами [2] обсуждаются проблемы достоверного описания структуры химических соединений, в частности MgAl₂O₄. Исследование свойств нанопорошков MgAl₂O₄ позволяет значительно улучшить механические, оптические, люминесцентные и другие функциональные характеристики материалов шпинелей. Так, прозрачная (от ультрафиолетовой до средней инфракрасной области спектра) наноструктурная керамика MgAl₂O₄ служит превосходным бронематериалом для защиты авиационной, космической и на-

[©] В.В. Шаповалов, В.А. Шаповалов, А.Н. Юрасов,

В.И. Вальков, Ю.А. Службин, Т.В. Дрокина, А.М. Воротынов, 2021

земной техники от разрушения, а также личного состава – от пуль и поражающих осколков. Она может применяться в качестве оптического диэлектрического материала в различных электронных приборах и устройствах, а также подложек для получения полупроводниковых пленок в интегральных электронных схемах.

В работах [3–6] рассматриваются условия синтеза исходных порошков, в [7] проведены экспериментальное исследование и теоретическое обсуждение распределения введенных магнитных ионов и их локальной симметрии. Авторами [3,8–11] тщательно изучены свойства нанокристаллов Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄, допированных ионами кобальта. В работах [12–18] представлены результаты исследований, выполненных с целью более глубокого понимания структуры шпинелей. Последние обладают целым рядом необычных физико-химических свойств, которые обращают на себя внимание специалистов благодаря возможностям их технологического применения. В частности, это высокие химическая и термическая стабильность, электросопротивление, квантовый выход; повышенная твердость; низкотемпературная спекаемость и др. [19,20].

Соединения со структурой шпинели характеризуются катионным распределением между тетраэдрическим (*A*) и октаэдрическим (*B*) типами положений. Исходя из этого, различают шпинели:

1) нормальные, когда все двухвалентные ионы металла находятся в *A*-положениях: $Me^{2+}[Me_2^{3+}]O_4$ (в квадратных скобках обозначены ионы в *B*-положениях), например магний-алюминиевая шпинель MgAl₂O₄ [22];

2) обращенные, когда все двухвалентные ионы металла находятся в *B*-положениях: $Me^{3+}[Me^{2+}Me^{3+}]O_4$, например литий-галлиевая шпинель $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ [3,21] (рис. 1);

3) промежуточные (смешанные) между нормальным и обращенным распределениями, когда в тетраэдрических положениях одновременно находятся и двух-, и трехвалентные катионы.



Рис. 1. Элементарная ячейка монокристалла обращенной литий-галлиевой шпинели $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$. В двух из восьми подрешеток для вводимых ионов марганца показаны два типа узлов: A – в центре тетраэдра, образованного четырьмя ионами кислорода, и B – в центре октаэдра, образованного шестью ионами кислорода

Литий-галлиевая шпинель может существовать в упорядоченном и неупорядоченном состояниях. Вводимые парамагнитные ионы способны замещать как ионы Ga³⁺ в координации с тетраэдрической симметрией, так и ионы Li⁺ и Ga³⁺ в октаэдрической координации. Поэтому в данной шпинели могут одновременно реализоваться окта- и тетраэдрическое окружения для одного и того же иона. Изменение окружения от октаэдрического к тетраэдрическому приводит к изменению знака кристаллического поля и, следовательно, к обращению орбитальных уровней. Кроме того, если в решетке имеется один тип катионов, то в этом случае предполагается только один способ построения решетки кристалла. В противном случае возникают различные способы катионного распределения, и существует возможность создания композиционно-сложной системы.

Свойства материалов определяются ориентацией магнитных осей ионов относительно кристаллографических осей моно- или нанокристалла, количеством возможных структурно неэквивалентных положений ионов в элементарной ячейке, а также симметрией кристаллического поля в месте нахождения магнитного иона.

В данной работе применен один из наиболее информативных методов исследования электронной структуры соединений с точечными примесями – метод ЭПР [23]. Проблема расшифровки исследуемых спектров ЭПР заключается в том, что вместо одного спектра магнитного иона в монокристаллах шпинелей наблюдается в несколько раз большее количество линий тонкой структуры. Это происходит вследствие наличия неэквивалентных комплексов с магнитными зондами в координационных соединениях.

Цель работы – исследование самоорганизации элементарной ячейки монокристалла обращенной шпинели $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ и распределения допируемых магнитных ионов Mn^{2+} по неэквивалентным положениям во время роста монокристалла, что определяет свойства как моно-, так и нанокристаллических веществ.

1. Результаты исследования

Структурная и магнитная неэквивалентность ионов марганца в монокристаллах литий-галлиевой шпинели изучена методом ЭПР. Методика работает с хорошей точностью при допировании магнитными зондами до 0.1 wt%. Рассмотрена детальная картина электрического потенциала внутри нанокомплекса монокристалла шпинели с ионами марганца.

Возникновение самоорганизованных структур происходит в процессе роста кристалла в результате предпочтения иона занимать определенное положение в элементарной ячейке относительно кристаллографических осей. В результате существуют, как минимум, восемь возможностей получения новых материалов с определенной позицией ионов марганца, поскольку в элементарной ячейке монокристалла допированные ионы марганца обладают различными предпочтительными возможностями для распределения в четырех тетраузлах, замещая ионы Ga³⁺, и в четырех октаузлах, замещая ионы Li⁺.

Двухвалентный марганец имеет электронную конфигурацию $A(3d^5)$. Магнитная *d*-оболочка заполнена наполовину, орбитальный момент L = 0, электронный спин S = 5/2. Основное спектроскопическое состояние ${}^6S_{5/2}$ орбитально не вырождено и в кубическом кристаллическом поле в первом приближении теории возмущений не расщепляется. Нижний уровень является орбитальным синглетом, который шестикратно вырожден по спину. Спектр ЭПР наблюдается в широкой области температур при любой симметрии кристаллического поля. Фактор спектроскопического расщепления *g* почти изотропен и слабо отклоняется от фактора свободного электрона.

Кристаллическое поле не снимает спинового вырождения, и во внешнем магнитном поле существует шесть равноотстоящих уровней энергии. На рис. 2 показано схематическое расположение энергетических состояний иона марганца Mn^{2+} в монокристалле при параллельной ориентации магнитного поля. Наблюдается тонкая структура спектра ЭПР в виде 5 линий, соответствующих правилам разрешенных переходов $\Delta M \pm 1$. Центральная линия соответствует переходу $1/2 \leftrightarrow -1/2$ с g = 2 и является изотропной для моно-и немонокристаллов. Остальные 4 линии анизотропны для монокристаллов.



Рис. 2. Энергетические уровни и разрешенные переходы для иона марганца Mn^{2+} в монокристалле шпинели $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ с магнитным полем *H*, параллельным главной магнитной оси иона. Стрелками показаны квантовые переходы между энергетическими уровнями с начальными расщеплениями 4*D* и 2*D*. Римскими цифрами обозначены линии тонкой структуры спектра ЭПР

Марганец представляет собой один устойчивый изотоп с массовым числом 55, ядро которого имеет спин I = 5/2, *d*-электроны в этом случае подвержены воздействию не только внешнего магнитного поля, но и поля ядра. Каждый из 2S + 1 уровней парамагнитного иона расщепится на 2I + 1 подуровней. Таким образом, всего окажется (2S + 1)(2I + 1) = 36 уровней, между которыми (в силу правила отбора $\Delta M = \pm 1$, $\Delta m = 0$) возможны $5 \times 6 = 30$ переходов. В кристаллическом поле при выполнении условия сильного поля наблюдается тонкая структура спектра из 5 линий. Спектр ЭПР ионов марганца Mn²⁺ (концентрация 0.1% по весу шихты) в шпинели Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄ исследовали в два этапа.

На *первом* этапе изучали спектр ЭПР ионов Mn^{2+} в порошке шпинели на частоте 72 GHz при T = 4.2 K (рис. 3). Спектр представляет собой широкую линию шириной $\Delta H \approx 1000$ G, на которую наложена узкая линия шириной $\Delta H \approx 460$ G с разрешенной сверхтонкой структурой, и описывается спингамильтонианом [23]:

$$H = g\beta HS + D\left[S_z^2 - \frac{1}{3}S(S+1)\right] + ASI.$$
⁽¹⁾

Без учета сверхтонкой структуры в спектрах ЭПР монокристаллов при выполнении условия сильного поля наблюдается 5 переходов (см. рис. 2), соответствующих правилу отбора $\Delta M_S = 1$:

$$\pm 5/2 \rightarrow \pm 3/2, \quad h\nu = g\beta H \pm 2D \left(3\cos^2 \theta - 1 \right),$$

$$\pm 3/2 \rightarrow \pm 1/2, \quad h\nu = g\beta H \pm D \left(3\cos^2 \theta - 1 \right),$$

$$\pm 1/2 \rightarrow -1/2, \quad h\nu = g\beta H$$
 (2)

$$+1/2 \rightarrow -1/2$$
, $hv = g\beta H$

Узкая линия с разрешенной сверхтонкой структурой относится к переходу $1/2 \rightarrow -1/2$. Широкая линия представляет собой усредненную тонкую структуру переходов $\pm 5/2 \rightarrow \pm 3/2, \pm 3/2 \rightarrow \pm 1/2.$ Максимальное расстояние между линиями спектра ЭПР указанных переходов согласно уравнению (2) соответствует величине 4D. Отсюда получаем *D* ≈ 250 G. Константа сверхтонкой структуры спектра $\exists \Pi P A \approx 80 \text{ G}.$



Затем на частоте 72 GHz измерен спектр ЭПР ионов ${\rm Mn}^{2+}$ (0.1%) в монокристаллах Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4 для слу-

Рис. 3. Спектр ЭПР в порошке нанокристаллов Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄, легированных 0.1% Mn^{2+} , на частоте 72 GHz при T = 4.2 K

чая, когда магнитное поле H_0 параллельно кристаллографической оси $\langle 111 \rangle$ (рис. 4). Спектр представляет собой широкую линию, на которой видны разрешенные тонкая и сверхтонкая структуры. По ним можно уточнить константу *D*. Расстояние между крайними (при отсчете от g = 2) линиями сверхтонкой структуры перехода $\pm 5/2 \rightarrow \pm 3/2$ составляет 1250 G. Следовательно, расстояние между линиями перехода $\pm 5/2 \rightarrow \pm 3/2$ составляет 850 G. Отсюда уточненная величина $D \approx 212$ G.



Рис. 4. Спектр ЭПР ионов Mn^{2+} в монокристаллах $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ при T = 4.2 К на частоте 72 GHz, $H_0 \parallel \langle 111 \rangle$. Указаны переходы (см. уравнение (2)) и соответствующие им линии тонкой структуры (I–V), каждая из которых расщеплена на 6 линий сверхтонкой структуры (\downarrow)

Второй этап изучения спектра ЭПР ионов Mn^{2+} в монокристалле $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ проводили на частоте 37 GHz при T = 77 K (гелиевые и комнатные температуры играли вспомогательную роль) (рис. 5). Наблюдали два спектра ЭПР разной интенсивности, обязанных ионам двухвалентного марганца. Оба спектра имеют разрешенные тонкую и сверхтонкую структуры. Пиковая интенсивность основного спектра более чем в 30 раз выше, чем у второго (слабого) спектра. Переходы $\pm 1/2 \rightarrow \pm 1/2$ обоих спектров с указанной точностью совпадают. В перпендикулярной ориентации четко разрешены только линии переходов $\pm 1/2 \rightarrow \pm 3/2$; $\pm 1/2 \rightarrow \pm 1/2$ обоих спектров.

На рис. 5 представлена угловая зависимость положения в магнитном поле линий спектра ЭПР двух центров ионов Mn^{2+} в плоскости {110} для одного структурно и магнитно неэквивалентного положения Mn^{2+} при T = 77 К. Анализ зависимости показал, что в элементарной ячейке имеются по 4 магнитно-неэквивалентных положения для каждого центра ионов Mn^{2+} , спектр которых можно описать спиновым гамильтонианом

$$H = g\beta HS + \frac{1}{3}b_2^0 O_2^0 + \frac{1}{60}b_4^0 O_4^0 + ASI, \qquad (3)$$

где g, b_n^m и A – константы спинового гамильтониана; S = 5/2; I = 5/2; O_n^m – спиновые операторы четных степеней, число которых зависит от симметрии кристаллического поля, а степень – от величины спина. В дальнейшем используем операторы [24]:

$$O_2^0 = 3S_z^2 - S(S+1),$$

$$O_4^0 = 35S_z^4 - [30S(S+1) - 25]S_z^2 - 6S(S+1) + 3S^2(S+1)^2.$$
(4)



Рис. 5. Угловая зависимость положения линий спектра ЭПР двух центров ионов Mn^{2+} в плоскости {110} для одного положения при *T* = 77 К. Экспериментальные точки соответствуют последней линии сверхтонкой структуры (при отсчете от *g* = 2). В скобках указаны переходы для основного (*1*) и слабого (*2*) центров

Константы b_n^m , имеющие смысл начальных расщеплений, связаны с традиционными константами *D* и *F* следующим образом:

$$b_2^0 = D, \quad b_4^0 = \frac{1}{4}F.$$
 (5)

Для нахождения энергетических уровней воспользуемся матрицей энергии спинового гамильтониана (1) (матрица и ее элементы при S = 5/2 и I = 5/2 представлены в работе [24]).

Запишем уровни энергий:

$$W_{\pm 5/2} = \frac{10}{3} b_2^0 + b_4^0 \pm \frac{5}{2} g\beta H ,$$

$$W_{\pm 3/2} = -\frac{2}{3} b_2^0 - 3b_4^0 \pm \frac{3}{2} g\beta H ,$$

$$W_{\pm 1/2} = -\frac{8}{3} b_2^0 + 2b_4^0 \pm \frac{1}{2} g\beta H .$$
(6)

С учетом правила отбора $\Delta M = \pm 1$ разности энергий для наблюдаемых переходов тонкой структуры будут следующими:

$$hv = W_{5/2} - W_{3/2} = g\beta H + 4b_2^0 + 4b_4^0,$$

$$hv = W_{3/2} - W_{1/2} = g\beta H + 2b_2^0 - 5b_4^0,$$

$$h\nu = W_{1/2} - W_{-1/2} = g\beta H, \qquad (7)$$

$$h\nu = W_{-1/2} - W_{-3/2} = g\beta H - 2b_2^0 + 5b_4^0, \qquad (7)$$

$$h\nu = W_{-3/2} - W_{-5/2} = g\beta H - 4b_2^0 - 4b_4^0.$$

Магнитные поля переходов тонкой структуры (7) запишем как

$$H_{1} = H_{0} - 4b_{2}^{0} - 4b_{4}^{0},$$

$$H_{2} = H_{0} - 2b_{2}^{0} + 5b_{4}^{0},$$

$$H_{3} = H_{0},$$

$$H_{4} = H_{0} + 2b_{2}^{0} - 5b_{4}^{0},$$

$$H_{5} = H_{0} + 4b_{2}^{0} - 4b_{4}^{0}.$$
(8)

Для определения b_2^0 и b_4^0 составим систему двух уравнений:

$$H_5 - H_1 = 8b_2^0 + 8b_4^0,$$

$$H_4 - H_2 = 4b_2^0 - 10b_4^0.$$
(9)

Измерения первого (основного) и второго (слабого) спектров ЭПР ионов Mn^{2+} при T = 77 К и обработка их по вышеизложенной методике показали, что константы спин-гамильтониана имеют следующие значения:

- для основного спектра:

$$g = 2.001 \pm 0.003,$$

$$b_2^0 = (92 \pm 9) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1},$$

$$b_4^0 = (4.7 \pm 1) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1},$$

$$A = (76.6 \pm 0.5) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1};$$

(10)

– для второго спектра:

$$g = 2.001 \pm 0.004,$$

$$b_2^0 = (368 \pm 7) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1},$$

$$b_4^0 = (6 \pm 1) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1},$$

$$A = (82 \pm 2) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1}.$$

(11)

Главная ось кристаллического поля в обоих случаях направлена вдоль кристаллографической оси (111).

В силу того, что недиагональные матричные элементы равны нулю, уровни энергии относятся к чистым состояниям и характеризуются волновой функцией $\Psi_{M,m}$ с $M = \pm 5/2$; $\pm 3/2$; $\pm 1/2$ и $m = \pm 5/2$; $\pm 3/2$; $\pm 1/2$.

Спектр иона Mn²⁺ в одном структурно неэквивалентном положении для обоих центров состоит из 30 линий.

В случае, когда микроволновое поле направлено вдоль магнитной оси *x*, учитывая, что

$$\hat{S}_{x}|M\rangle = (\hat{S}_{+}|M\rangle + \hat{S}_{-}|M\rangle),$$

где

$$\hat{S}_{+} |M\rangle = \left[S(S+1) - M(M+1) \right]^{1/2} |M+1\rangle,$$

$$\hat{S}_{-} |M\rangle = \left[S(S+1) - M(M+1) \right]^{1/2} |M-1\rangle,$$
(12)

вероятности переходов между уровнями энергий запишем в виде

$$W_{-5/2} \leftrightarrow W_{-3/2} : \frac{1}{2} g_x \beta H \left\langle -\frac{5}{2} \left| \hat{S} \right| -\frac{3}{2} \right\rangle = \frac{\sqrt{5}}{2} g_x \beta H ,$$

$$W_{-3/2} \leftrightarrow W_{-1/2} : \frac{1}{2} g_x \beta H \left\langle -\frac{3}{2} \left| \hat{S} \right| -\frac{1}{2} \right\rangle = \frac{\sqrt{8}}{2} g_x \beta H ,$$

$$W_{-1/2} \leftrightarrow W_{1/2} : \frac{1}{2} g_x \beta H \left\langle -\frac{1}{2} \left| \hat{S} \right| \frac{1}{2} \right\rangle = \frac{\sqrt{9}}{2} g_x \beta H ,$$

$$W_{1/2} \leftrightarrow W_{3/2} : \frac{1}{2} g_x \beta H \left\langle \frac{1}{2} \right| \hat{S} \left| \frac{3}{2} \right\rangle = \frac{\sqrt{8}}{2} g_x \beta H ,$$

$$W_{3/2} \leftrightarrow W_{5/2} : \frac{1}{2} g_x \beta H \left\langle \frac{3}{2} \right| \hat{S} \left| \frac{5}{2} \right\rangle = \frac{\sqrt{5}}{2} g_x \beta H .$$
(13)

Интенсивности переходов тонкой структуры спектра будут соответственно 5 : 8 : 9 : 8 : 5, а сверхтонкой структуры в пределах каждой линии тонкой структуры будут одинаковы (см. рис. 4) ввиду того, что уровни энергии относятся к чистым состояниям и недиагональные матричные элементы равны нулю.

Знак константы b_2^0 второго спектра определен из измерений интенсивностей линий I и V при температурах 300 и 4.2 К. При понижении температуры от 300 до 4.2 К интенсивность линии I по сравнению с линией V возрастает на порядок, что свидетельствует о том, что знак отрицателен.

Знак константы b_2^0 первого спектра определен аналогично. При понижении температуры от комнатной до гелиевой интенсивности линий IV и V растут по сравнению с интенсивностями линий I и II соответственно. Из рис. 4 видно, что при T = 4.2 К интенсивности линий IV и V больше интенсивностей линий I и II спектра. Поэтому для основного спектра знак b_2^0 положителен.

3. Обсуждение результатов

В проведенных экспериментальных исследованиях наблюдали два типа спектров ЭПР ионов Mn²⁺ с разрешенными тонкой и сверхтонкой структу-

рами. Спектр одного (из четырех) структурно неэквивалентного положения для тетра- и октацентров состоит из 30 линий (пять линий тонкой структуры (см. рис. 2)), каждая из которых состоит из 6 линий сверхтонкой структуры (рис. 4). Таким образом, в спектрах ЭПР ионов Mn²⁺ в монокристаллах наблюдаются 40 линий тонкой структуры и 240 линий сверхтонкой структуры, а в нанокристаллических материалах (порошки, пленки, полимеры и т.д.) – только одна линия тонкой структуры и 6 линий сверхтонкой структуры.

Изучение этих спектров позволило сделать вывод о существовании в монокристаллах $\text{Li}_{0.5}\text{Ga}_{2.5}\text{O}_4$: Mn^{2+} двух центров – тетра- и октаэдрического. Различие пиковых интенсивностей линий более чем в 30 раз свидетельствует о преимущественном образовании ионами Mn^{2+} тетраэрического типа центров, где начальные расщепления согласно полученным константам в 4 раза меньше, чем в октаэдрическом центре. Это объясняется тем, что в принятой нами модели кристаллического поля величина потенциала кубического кристаллического поля тетраэдрической симметрии составляет 4/9 от величины потенциала поля октаэдрической симметрии [24]. Поэтому схема расщепления энергетических уровней иона, находящегося в тетраэдрическом поле, будет обращенной, а величина расщепления заметно меньше по сравнению с ионами в октаэдрическом поле. Знаки констант b_2^0 для тетра- и октаположений будут противоположными.

Результаты эксперимента позволяют предположить, что первый спектр обязан центру ${\rm Mn}^{2+}$, занимающему тетраузел. Второй же спектр принадлежит иону ${\rm Mn}^{2+}$, занимающему октаузел. Это предположение основано на таких фактах:

1) величины констант b_2^0 и b_4^0 первого спектра меньше соответствующих констант второго спектра;

2) знак b_2^0 первого спектра противоположен знаку b_4^0 второго спектра;

3) константы А сверхтонкой структуры первого спектра меньше, чем второго.

Октаузлы в матрице $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ характеризуются наличием либо Li^+ , либо Ga^{3+} . Наиболее вероятно, что ионы октаэдрического Mn^{2+} замещают ионы Li^+ по следующим соображениям:

1. Наблюдаемый спектр имеет аксиальную симметрию, что характерно для октаузла Li⁺.

2. Характеристические расстояния анион-катион составляют 2.135 для Li^+ , 1.993 – для Ga^{3+} , 2.220 – для Mn^{2+} . Поэтому иону Mn^{2+} энергетически более выгодно заместить ион Li^+ , чем Ga^{3+} .

3. Благодаря наличию наполовину заполненной электронной оболочки и небольшого положительного заряда ионы ${\rm Mn}^{2+}$ не проявляют тенденции к образованию ковалентных комплексов. Как свидетельствуют наши исследования спектра ЭПР ионов Co²⁺, ковалентность октаузла Ga³⁺ выше, чем октаузла Li⁺.

В спектрах ЭПР ионов марганца в монокристаллах шпинелей ZnAl₂O₄ и MgAl₂O₄ ионы Mn^{2+} склонны к тетраэдрической концентрации [25–27]. В исследованной нами литий-галлиевой шпинели Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄ ионы Mn²⁺ находятся в окта- и тетраузлах. Однако интенсивность спектра ЭПР в тетраузлах в 30 раз больше. К такому же выводу приходят и авторы работы [28].

Заключение

Установлено, что существует возможность получения, как минимум, восьми типов материалов литий-галлиевой шпинели ${\rm Li}_{0.5}{\rm Ga}_{2.5}{\rm O}_4$, допированной ионами ${\rm Mn}^{2+}$ с заданными свойствами. Достижение такого результата может быть обеспечено с помощью определенной технологии изготовления как моно-, так и нанокристаллических материалов. Это объясняется тем, что в элементарной ячейке исследованной шпинели ионы ${\rm Mn}^{2+}$ имеют различные предпочтительные возможности для распределения в четырех тетраузлах, замещая ионы ${\rm Ga}^{3+}$, и в четырех октаузлах, замещая ионы ${\rm Li}^+$. В случае смешанного распределения ионов ${\rm Mn}^{2+}$ возможно получение гораздо большего числа новых типов материалов.

Результаты исследования могут быть использованы при анализе свойств немонокристаллических материалов, а также для разрешения одной из основных проблем современных молекулярных нанотехнологий и супрамолекулярной химии – определения условий возникновения самоорганизованных нанокомплексов.

Выражаем глубокую благодарность руководящему и преподавательскому составу организации «Математика для Америки» (Math for America), в особенности профессору Джону Эвингу (Prof. John Ewing) как вдохновителю, мисс Кортни Эллисон (Ms. Courtney Allison) и мистеру Майклу Дрискиллу (Mr. Michael Driskill) за поддержку.

- 1. A.H. Hashim, O.H. Zayed, S.M. Zain, V.S. Lee, S.M. Said, Appl. Surf. Sci. 427, 1090 (2018).
- I.E. Kolesnikov, E.V. Golyeva, A.V. Kurochkin, M.D. Mikhailov, J. Alloys Compd. 654, 32 (2016).
- 3. *B. Yildirim*, Spectroscopic and Structural Investigations of Transition Metal Ion Doped Nanocrystalline LiGa₅O₈, Ph. D. thesis (2013); http://handle.unsw.edu. au/1959.4/52631.
- 4. S.J. Yoon, D.A. Hakeem, K. Park, Ceram. Int. 42, 1261 (2016).
- 5. A. Saelee, S. Jiemsirilers, S. Jinawath, K. Serivalsatit, Key Eng. Mater. 690, 224 (2016).
- Патент РФ № 2014116226/03, 22.04. Способ получения прозрачной алюмомагниевой шпинели, Патент России № 2589137. 2016. Бюл. № 1. Е.А. Гарибин, П.Е. Гусев, А.А. Демиденко, М.А. Крутов, С.С. Балабанов, Е.М. Гаврищук, В.В. Дроботенко, Д.А. Пермин, Д.А. Степанов.
- 7. E.V. Gol'eva, M.D. Mikhailov, A.A. Dunaev, B.A. Ignatenkov, J. Opt. Technol. 83, 127 (2016).

- 8. S.K. Gupta, P.S. Ghosh, N. Pathak, A. Arya, V. Natarajan, RSC Adv. 6, 42923 (2016).
- 9. R.M. Macfarlane, J.C. Vial, Phys. Rev. B34, 1 (1986).
- 10. T.F. Jaramillo, S.H. Baeck, A. Kleiman-Shwarsctein, K.S. Choi, G.D. Stucky, E.W. McFarland, J. Combinat. Chem. 7, 264 (2005).
- 11. J.F. Donegan, F.G. Anderson, F.J. Bergin, T.J. Glynn, G.F. Imbusch, Phys. Rev. **B45**, 563 (1992).
- 12. T. Ishihara, K. Tanaka, K. Hirao, N. Soga, Bull. Chem. Soc. Jpn. 70, 1347 (1997).
- 13. H. Riesen, Chem. Phys. Lett. 461, 218 (2008).
- 14. J. Ahman, G. Svensson, J. Albertsson, Acta Chem. Scand. 50, 391 (1996).
- 15. G.C. Allen, M. Paul, Appl. Spectrosc. 49, 451 (1995).
- 16. V. Berbenni, C. Milanese, G. Bruni, A. Marini, Mater. Chem. Phys. 91, 180 (2005).
- 17. P.B. Braun, Nature 170, 1123 (1952).
- 18. J.M. Neto, P.H. Domingues, F. de Souza Barros, M. Guillot, V.M.T.S. Barthem, J. Phys. C 19, 5721 (1986).
- 19. J.L. Dormann, A. Tomas, M. Nogues, Phys. Status Solidi A77, 611 (1983).
- 20. A.I. Gusev, A.A. Rempel, Nanocrystalline Materials, Cambridge Int. Sci. Publ., Cambridge (2004).
- 21. R.K. Datta, J. Am. Ceram. Soc. 54, 262 (1971).
- 22. K.E. Sickafus, J.M. Wills, J. Am. Ceram. Soc. 82, 3279 (1999).
- 23. А. Абрагам, Б. Блини, Электронный парамагнитный резонанс переходных ионов, Мир, Москва (1972).
- 24. *М.М. Зарипов, Л.Я. Жекун*, в сб.: Параметрический резонанс, Изд-во Казанского ун-та, Казань (1964), вып. 2, с. 5.
- 25. R. Stahl-Brada, W. Low, Phys. Rev. 116, 561 (1959).
- 26. F. Waldner, Helv. Phys. Acta 35, 756 (1962).
- 27. W.H. Kelly, V.J. Folen, M. Hass, W.N. Schreiner, G.B. Beard, Phys. Rev. 124, 80 (1961).
- 28. M.P. Stombler, H.A. Farch, C.P. Poole, Jr., Phys. Rev. B6, 40 (1972).

V.V. Shapovalov, V.A. Shapovalov, A.N. Yurasov,

V.I. Val'kov, Yu.A. Sluzhbin, T.V. Drokina, A.M. Vorotynov

DISTRIBUTION OF MAGNETIC NANOPROBES OF S-IONS OF MANGANESE AS A RESULT OF STRUCTURAL NON-EQUIVALENCE IN A SINGLE-CRYSTAL SPINEL Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄

The distribution of manganese ions Mn^{2+} over the sublattices and structurally nonequivalent positions within a unit cell of the lattice of single-crystal lithium-gallium spinel $Li_{0.5}$ Ga_{2.5}O₄ is demonstrated. The distribution and the self-organization of the unit cell of a single crystal progress in the course of the crystal growth and determine the properties of both single- and nanocrystal substances. Self-organization and distribution are provided by a special technology and affect the spectra of electron paramagnetic resonance (EPR).

Keywords: electron paramagnetic resonance, single-crystal spinel, lattice unit cell, structurally non-equivalent positions of ions

Fig. 1. Unit cell of single-crystal inversed lithium-gallium spinel $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$. In two of eight sublattices, two types of the nodes for the doping manganese ions are presented: $A - C_{10}$

at the center of the tetrahedron formed by four oxygen ions, B - at the center of the octahedron formed by six oxygen ions

Fig. 2. Energy levels and allowed transitions for a manganese ion Mn^{2+} in single-crystal spinel Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄ with magnetic field *H*, parallel to the principal magnetic axis of the ion. Quantum transitions between the energy levels with the initial splitting 4*D* and 2*D* are marked by arrows. The lines of fine structure of the EPR spectrum are marked by Roman numerals

Fig. 3. EPR spectrum in the powder of nanocrystals of $Li_{0.5}Ga_{2.5}O_4$ doped by 0.1% Mn²⁺ at the frequency of 72 GHz at T = 4.2 K

Fig. 4. EPR spectrum of Mn^{2+} in single-crystal Li_{0.5}Ga_{2.5}O₄ at T = 4.2 K at the frequency of 72 GHz, $H_0 \parallel \langle 111 \rangle$. The transitions are pointed out (see (2)) as well as the related lines of fine structure (I–V) split to 6 lines and superfine structure (\downarrow)

Fig. 5. Angular dependence of the positions of the lines of EPR spectrum of two center of the Mn^{2+} ions in plane {110} for one position at T = 77 K. Experimental points are related to the last line of the superfine structure (counting from g = 2). The transitions for the basic site (1) and the weak one (2) are listed in brackets