Магнетизм манганита LiMn₂O₄ в структурно упорядоченном и разупорядоченном состояниях

© Ю.Г. Чукалкин¹, А.Е. Теплых¹, А.Н. Пирогов¹, Д.Г. Келлерман²

¹ Институт физики металлов УрО РАН, Екатеринбург, Россия ² Институт химии твердого тела УрО РАН, Екатеринбург, Россия E-mail: chukalkin@imp.uran.ru

(Поступила в Редакцию 13 апреля 2010 г.)

Методами нейтронной и рентгеновской дифракций, а также магнитными методами изучены особенности кристаллической структуры и магнитное состояние стехиометрического литиевого манганита в структурно упорядоченном Li[Mn₂]O₄ и разупорядоченном Li_{1- δ}Mn_{δ}[Mn_{2- δ}Li_{δ}]O₄ (δ = 1/6) состояниях. Структурно разупорядоченное состояние манганита получено облучением флюенсом быстрых ($E_{eff} \ge 1 \text{ MeV}$) нейтронов $2 \cdot 10^{20} \text{ cm}^{-2}$ при температуре 340 K. Показано, что в исходном образце вблизи комнатной температуры возникает зярядовое упорядочение разновалентных ионов марганца, сопровождающееся орторомбическими искажениями кубической структуры шпинели, а при низких температурах реализуется дальний антиферромагнитный порядок с волновым вектором $\mathbf{k} = 2\pi/c$ (0,0,0.44). Установлено, что структурное разупорядочение приводит к радикальным изменениям структурного и магнитного состояний LiMn₂O₄. Разрушается зарядовое упорядочение, и структура остается кубической даже при 5 K. Антиферромагнитный тип порядка трансформируется в ферримагнитный с локальными спиновыми отклонениями в октаэдрической подрешетке из-за возникновения межподрешеточных обменных связей.

Работа выполнена по плану РАН (тема № 01.2.006 13394, пифр "Импульс"), при частичной поддержке программ фундаментальных исследований ОФН РАН "Нейтронные исследования структуры вещества и фундаментальных свойств материи" (проект № 09-Т-2-1012 УрО РАН) и Президиума РАН "Квантовая физика конденсированных сред" (проекты № 09-П-2-1010, № 09-П-2-1005 УрО РАН), Госконтракта № 02.518.11.7119 и проекта РФФИ № 10-03-96053-р_урал_а.

1. Введение

Литиевый манганит LiMn₂O₄ и соединения на его основе активно исследуются последние 15-20 лет, поскольку являются перспективными катодными материалами для перезаряжаемых батарей. К настоящему времени в Интернете [1] содержится более 400 тысяч ссылок на работы, посвященные изучению различных электрохимических и физических характеристик, важных для применения литиевых манганитов. Стехиометрический манганит $Li^+[Mn^{4+}Mn^{3+}]O_4^{2-}$ является также и весьма интересным физическим объектом. При температурах выше комнатной он имеет кубическую структуру нормальной шпинели, в которой ионы одновалентного лития занимают тетраэдрические (A) позиции, а ионы трехи четырехвалентного марганца локализованы исключительно в октаэдрических (В) позициях. При понижении температуры до ~ 283 K [2] возникает частичное зарядовое упорядочение ионов Mn⁴⁺ и Mn³⁺, сопровождающееся искажениями исходной кубической структуры в результате кооперативного эффекта Яна-Теллера (JT) для упорядоченных ионов трехвалентного марганца [3]. Это структурное превращение носит черты фазового перехода первого рода (гистерезис ~ 20° при нагреве и охлаждении [2]) и сильно ограничивает применение литиевого манганита в качестве катодного материала изза резкого уменьшения количества циклов перезарядки батареи. Отметим, что нет единой точки зрения относительно кристаллической структуры низкотемпературной фазы манганита. Одни авторы считают ее орторомбической [2,3], другие — тетрагональной [4,5].

Литиевый манганит LiMn₂O₄ относится к геометрически фрустированным антиферромагнетикам [6]. Основное магнитное состояние манганита сильно вырождено (как следствие фрустированных обменных связей в октаэдрической подрешетке), и поэтому образование дальнего антиферромагнитного порядка затруднено. По-видимому, это обстоятельство является причиной противоречивых литературных данных о магнитном состоянии литиевого манганита; например, в [2,7] дальний антиферромагнитный порядок был обнаружен тогда как в [5,8,9] наблюдали сочетание дальнего и ближнего магнитных порядков, а в образце, исследованном в [10], имел место только ближний антиферромагнитный порядок. Можно полагать, что тип магнитного упорядочения в фрустированных антиферромагнетиках определяется тонким балансом между обменными взаимодействиями в первой и последующих координационных сферах [5] и чрезвычайно сильно зависит от стехиометрии образца. Одним из возможных механизмов снятия вырождения основного магнитного состояния нормальной шпинели является понижение симметрии кристалла ниже кубической [11]. Поэтому следует предположить, что зарядовое упорядочение и сопутствующие структурные искажения в LiMn₂O₄ создают необходимые предпосылки для установления дальнего антиферромагнитного порядка



Рис. 1. Картины нейтронной дифракции ($\lambda = 2.432$ Å) на исходном образце LiMn₂O₄, измеренные при 300 (*I*), 78 (*2*) и 4.2 K (*3*). Кривые сдвинуты по вертикали относительно друг друга для наглядности. Вертикальные штрихи — положения рефлексов кубической (*C*) шпинели.

(возникающего при охлаждении образца до 65 К [2]), так как они снимают вырождение спин-системы.

Цель настоящей работы состоит в изучении взаимосвязи между кристаллической и магнитной структурами в LiMn₂O₄ как в упорядоченном, так и в структурно разупорядоченном состоянии. В данном случае под структурным разупорядочением понимается перераспределение катионов лития и марганца по октаэдрическим и тетраэдрическим позициям шпинельной решетки. Мы предполагаем, что такое разупорядочение подавит структурный переход, связанный с электронным упорядочением, и, возможно, приведет к ферримагнетизму. Наиболее эффективным способом разупорядочения оксидов со структурой шпинели является облучение быстрыми нейтронами [12].

2. Образцы и методики

Синтез стехиометрического LiMn₂O₄ был проведен методом твердофазных реакций в две стадии: в вакууме в течение 10 h на воздухе в течение 10 h при 700°С. Исходными реактивами служили карбонат лития Li₂CO₃, оксид марганца (III) Mn₂O₃ и оксид марганца (IV) MnO₂. Последующая структурная аттестация показала, что синтезированный образец является однофазным. Для получения разупорядоченного состояния образцы облучали флюенсом быстрых ($E_{\rm eff} \ge 1 \,{\rm MeV}$) нейтронов $2 \cdot 10^{20} \,{\rm cm}^{-2}$ при температуре не выше 340 К в герметичных алюминиевых ампулах в водной полости исследовательского ядерного реактора ИВВ-2М. Дифракционные исследования образцов до и после облучения были выполнены на нейтронных дифрактометрах Д2 (длина волны $\lambda = 1.805$ Å) и Д3 ($\lambda = 2.432$ Å) реактора ИВВ-2М (г. Заречный) в интервале температур 4.2–300 К и на рентгеновском диафрактометре ДРОН-УМ1 при комнатной температуре с использованием СиК_{*a*}-излучения. Уточнение структурных параметров выполнялось методом полнопрофильного анализа Ритвелда с помощью программного пакета "Fullprof" [13]. Магнитные свойства образцов измерялись на вибрационном магнитометре в интервале температур 5–300 К в магнитных полях до 20 kOe.

3. Результаты и их обсуждение

3.1. Исходный образец. Анализ наших дифракционных данных показал, что синтезированный образец при 300 К имеет структуру кубической шпинели с периодом кристаллической решетки a = 8.2422(3) Å и описывается в рамках пространственной группы Fd3m. Ионы лития локализованы в (8а)-позициях, ионы марганца — в (16*d*)-, а ионы кислорода — в (32*e*)позициях. Коэффициенты заполнения позиций и соотношение между катионами и анионами в пределах экспериментальной погрешности (~2%) соответствуют стехиометрическому составу. Координатный параметр ионов кислорода в (32е)-позициях (так называемый кислородный параметр) $x_{(32e)} = 0.2626(3)$. Эти структурные характеристики близки к приведенным в [2,3,7] для высококачественных образцов стехиометрического состава.

На рис. 1 в качестве примера приведены фрагменты картин нейтронной дифракции для LiMn₂O₄, измеренных при различных температурх. На нейтронограмме



Рис. 2. Фрагмент картины нейтронной дифракции $(\lambda = 2.432 \text{ Å})$ на исходном образце LiMn₂O₄ при 78 К. Точки — эксперимент, огибающая линия — расчет для орторомбической структуры, вертикальные штрихи — положения брэгговских рефлексов, нижняя ломаная линия — разность (эксперимент минус расчет).

при 300 К (кривая 1) присутствуют только ядерные рефлексы, характерные для кубической шпинельной фазы. Рефлекс (111) отсутствует, так как для него выполняются условия случайного погасания, связанного с разными знаками амплитуд когерентного рассеяния нейтронов ядрами катионов и аниона. Охлаждение образца ниже комнатной температуры приводит к появлению на дифракционной картине ряда сверхструктурных (относительно кубической шпинели) рефлексов. Наиболее интенсивный из них — (4/3 8/3 2) — отчетливо виден на нейтронограмме при 78 К (кривая 2). На основе анализа различных вариантов структур для низкотемпературной фазы LiMn₂O₄ нами был сделан выбор в пользу орторомбической структуры (пространственная группа Fddd) с периодами решетки a = 24.663(4) Å, b = 24.891(7) Å, c = 8.271(3) Å. Расчет на основе этой модели, как видно из рис. 2, не плохо описывает наблюдаемую при 78К дифракционную картину (фактор достоверности $R_b = 4.3\%$). Полученные нами при расчетах координатные параметры ионов близки к приведенным в работе [3].

Диффузный размытый максимум, наблюдаемый выше температуры Нееля ($T_N = 65 \text{ K}$ [2]), трансформируется в серию острых рефлексов при понижении температуры до 4.2 K, что указывает на возникновение дальнего антиферромагнитного порядка (кривые 2 и 3 на рис. 1). Такие же дифракционные картины в магнитоупорядоченном состоянии LiMn₂O₄ были получены и в работах [2,7]. В [7] показано, что в данном случае антиферромагнитная структура является несоразмерной и может быть описана волновым вектором $\mathbf{k} = 2\pi/c$ (0,0,0.44) относительно орторомбической кристаллической ячейки. К аналогичным выводам пришли и мы.

Есть основания предполагать, что существует тесная связь между характером зарядового упорядочения и возникновением дальнего антиферромагнитного порядка. Так как зарядовое упорядочение прямо связано с кооперативным упорядочением искаженных в результате JT-эффекта октаэдров Mn³⁺O₆ и практически неискаженных Mn⁴⁺O₆, то, по мнению авторов [2], для количественной оценки зарядового упорядочения можно использовать отношение интенсивностей сверхструктурного (4/3 8/3 2) и структурного (400) рефлексов. Для нашего образца LiMn₂O₄ отношение пиковых интенсивностей указанных рефлексов равно 0.25. Для образцов, исследованных в работах [2] и [3], это отношение составляет 0.345 и 0.28 соответственно. Напомним, что именно в этих образцах наблюдался, как и в нашем случае, дальний антиферромагнитный порядок в области низких температур. В противоположность этому авторы работы [10] не нашли признаков зарядового упорядочения в исследованном ими образце LiMn₂O₄ и при низких температурах обнаружили только ближний антиферромагнитный порядок. Таким образом, зарядовое упорядочение в LiMn₂O₄, возникающее вблизи комнатной температуры, фактически определяет тип низкотемпературного антиферромагнитного упорядочения.

3.2. Облученный образец. На рис. 3 в качестве примера приведены фрагменты рентгенограмм исходного и облученного образцов LiMn₂O₄. Увеличение фоновой интенсивности для облученного образца обусловлено его остаточной радиоактивностью. Из рис. 3 видно, что в облученном образце наряду с кубической фазой содержится и тетрагональная шпинельная фаза (пространственная группа $I4_1/amd$) с периодами решетки a = 5.754(1) Å, c = 9.461(1) Å и c/a = 1.644. Ее доля (массовая) согласно рентгенодифракционным данным составляет 25(4)%, а в соответствии с нейтронодифракционными данными — 7(1)%. Так как рентгеновское Си K_{α} -излучение проникает неглубоко от поверхности образца (несколько микрон), а нейтроны проходят в



Рис. 3. Фрагменты картин рентгеновской дифркции на исходном (1) и облученном (2) образцах LiMn₂O₄ при 300 K. Вертикальные штрихи — положения рефлексов кубической (*C*) и тетрагональной (*T*) фаз.

его объем, то изложенный факт заставляет предположить, что образование тетрагональной фазы происходит преимущественно на поверхности порошинок образца. Количественный анализ дифракционных данных показал, что образующаяся при облучении тетрагональная фаза близка к изветному соединению Mn₃O₄. Ее образование, по-видимому, связано с ядрами "выгоранием" лития под воздействием сопутствующих тепловых нейтронов при облучении в реакторе. Естестенная смесь изотопов лития, использованная для синтеза исследуемого образца, содержала 7.42% [14] изотопа Li⁶, сильно поглощающего тепловые нейтроны. В результате ядерной реакции $Li^6(n, \alpha)H^3$ (сечение реакции $\sigma_a = 945$ barn [14]) образуется α-частица и изотоп водорода тритий. Учитывая, что поток тепловых нейтронов в облучательной водной полости реактора ИВВ-2М примерно в 2.5 раза превышает поток быстрых нейтронов, нетрудно оценить, что при облучении "выгорает" $\sim 40\%$ ядер ${
m Li}^6$ или $\sim 3\%$ общего числа ядер лития. Можно полагать, что изза эффектов самоэкранировки [14] "выгорание" лития происходит преимущественно вблизи поверхности образца. Так как при обычных условиях (без облучения) исследуемый образец не претерпевает каких-либо структурных изменений при температуре 340 К (температура облучения в реакторе), то конкретный механизм образования Mn₃O₄ при облучении относится, скорее всего, к компетенции радиохимии. Мы же рассмотрим структурное и магнитное состояния основной шпинельной фазы $LiMn_2O_4$.

Согласно дифракционным нашим данным, кубическая шпинельная фаза в облученном образце имеет следующие структурные параметры: a = 8.2114(3) Å, $x_{(32e)} = 0.2630(1),$ распределение катионов по тетра- и октаэдрическим позициям — $Mn_{0.33(3)}Li_{0.67(3)}[Mn_{1.67(3)}Li_{0.33(3)}].$ Химический состав шпинельной фазы (соотношение между катионами и анионами) в пределах экспериментальной погрешности $(\sim 3\%)$ не изменяется при облучении. Облучение приводит к заметному перераспределению катионов по неэквивалентным позициям в кристаллической решетке. Примерно 1/6 часть ионов марганца перемещается в нетипичные для них А-позиции в структуре шпинели, а соответствующее количество катионов лития в В-позиции. При этом периоды кристаллической кубической решетки и координаты ионов кислорода претерпевают относительно небольшие изменения. Такой результат был несколько неожиданным, поскольку нейтронное облучение приводит обычно к статистическому (т.е. в соответствии с концентрацией тетра- и октапозиций) перераспределению катионов [12]. Иными словами, в А-позиции при облучении должно было бы переместиться 1/3 ионов марганца. Фактически перемещается в 2 раза меньше. Этот факт вынуждает предположить, что при облучении в тетраэдрические позиции перемещаются только ионы четырехвалентного марганца Mn⁴⁺. Действительно, ионы трехвалентного марганца обладают ярко выраженной склонностью к локализации в октаэдрических позициях, и поэтому в природе не существует, повидимому, соединений шпинельного типа, содержащих Mn^{3+} в тетраэдрических позициях [15]. С аналогичным случаем мы сталкивались на примере ионов трехвалентного хрома при облучении хромовых шпинелей [16]. Катионы Cr^{3+} также обладают ярко выраженной склонностью к локализации в октаэдрических позициях и не локализуются в тетраэдрических позициях шпинельной решетки даже при нейтронном облучении [16].

Наблюдаемое при облучении перераспределение катионов приводит к радикальному изменению структурного и магнитного состояний LiMn₂O₄. Разрушается зарядовое упорядочение, существующее в исходном образце, и структура остается кубической даже при 5 К. Рефлекс (4/3 8/3 2), как видно из рис. 4, отсутствует на нейтронограммах облученного образца, измеренных при низких температурах.

Разрушается и низкотемпературное антиферромагнитное упорядочение. Как видно из рис. 4, на нейтронограмме при 5 К присутствуют в основном рефлексы, характерные для кристаллических структур кубической и тетрагональной фаз. Количественный анализ интенсивностей рефлексов основной фазы LiMn₂O₄ показал, что при температурах ниже 80 К имеют место магнитные вклады в ядерные рефлексы, характерные для ферримагнитного упорядочения ионов марганца (волновой вектор магнитной структуры $\mathbf{k} = 0$). Температура Кюри T_C структурно разупорядоченного LiMn₂O₄, определенная нами как точка исчезновения магнитного вклада в рефлекс (111)_C (вставка на рис. 4), составила 80(1) К.

На вставке к рис. 4 приведена также температурная зависимость рефлекса $(101)_T$ для Mn₃O₄, имеющего наибольший магнитный вклад. Температура Кюри Mn₃O₄, как видно из рисунка, составляет ~ 50 K, что несколько выше значений 42–46 K, приводимых в литературе [17]. Обратим внимание, что на нейтронограмме полученной при 5 K отчетливо виден магнитный рефлекс $(110)_T$, систематически погашенный для пространственной группы $I4_1/amd$, которая характерна для кристаллической структуры Mn₃O₄. Его появление обусловлено возникновением неколлинеарной манитной структуры типа Яффета–Киттеля [15,17] как результат конкуренции межи внутриподрешеточного обмена в Mn₃O₄.

Для LiMn₂O₄ намагниченности тетраэдрической и октаэдрической подрешеток, определенные из нейтронографических данных при 5 K, равны $m_A = 1.0(1) \mu_B$ и $m_B = 2.0(1) \mu_B$ соответственно. Намагниченность тетраэдрической подрешетки практически совпадает с расчетной величиной $m_A^{calc} = 0.99 \,\mu_B$ для экспериментально определенного коэффициента заполнения тетраэдрических позиций ионами Mn⁴⁺, равного 0.33. Намагниченность октаэдрической подрешетки $m_B = 2.0(1) \,\mu_B$ в 3 раза меньше расчетной величины при коллинеарном упорядочении магнитных моментов ионов $m_B^{calc} = 6.01 \,\mu_B$ для экспериментально определенного распределения катионов. Напомним, что спиновый магнитный момент иона Mn⁴⁺ равен 3 μ_B , а иона Mn³⁺ — 4 μ_B .



Рис. 4. Картины нейтронной дифракции ($\lambda = 2.432$ Å) на облученном образце при 300 (1), 90 (2) и 5 K (3). Кривые сдвинуты по вертикали относительно друг друга для наглядности. Вертикальные штрихи — положения рефлексов кубической (*C*) и тетрагональной (*T*) фаз. На вставке приведены температурные зависимости пиковой интенсивности рефлексов (111)_{*C*} кубической и (101)_{*T*} тетрагональной фаз.

Обратимся теперь к результатам магнитных измерений. На рис. 5 приведены низкотемпературные кривые намагничивания исходного и облученного образцов. Для исходного упорядоченного образца зависимость удельной (на формульную единицу) намагниченности M от величины внешнего магнитного поля H представляет собой прямую линию, характерную для намагничивания антиферромагнетиков в не очень больших магнитных полях. Магнитная восприимчивость χ не зависит от величины поля и равна $1.1 \cdot 10^{-4}$ emu/(g·Oe). Структурное разупорядочение приводит к радикальному изменению кривой намагничивания: значительно возрас-



Рис. 5. Изотермы (T = 5 К) намагничивания исходного (1) и облученного (2) образцов LiMn₂O₄. Линии проведены для наглядности.

тает намагниченность и зависимость M = f(H) становится существенно нелинейной в области магнитных полей до $\sim 5 \,\mathrm{kOe}$ (кривая 2 на рис. 5). Спонтанная удельная намагниченность LiMn₂O₄(M_{SM}), полученная путем экстраполяции высокополевых данных на нулевое поле, составила 0.90(5) µ_В/f.u. При определении этой величины мы вычли из общей намагниченности образца намагниченность примесной фазы Mn₃O₄, взятую из [15], с учетом того, что ее доля составляет 7%. Величина *M_{SM}*, полученная из магнитных измерений, в пределах экспериментальных погрешностей совпадает с величиной намагниченности, рассчитанной из данных дифракции нейтронов как $M_N = m_B - m_A$ и равной 1.0 μ_B . Отметим, что экспериментально определенные величины намагниченности существенно ниже расчетной величины $M^{\text{calc}} = 5.02 \mu_{\text{B}}$, ожидаемой при коллинеарном ферримагнитном упорядочении магнитных моментов ионов для экспериментально определьнного распределения катионов. Обращает на себя внимание сильная магнитная ненасыщаемость облученного образца (кривая 2 на рис. 5) в полях $> 5 \,\mathrm{kOe}$ (восприимчивость парапроцесса равна $6.1 \cdot 10^{-4} \text{ emu/(g \cdot Oe)}$), характерная для неколлинеарных магнитных структур [15].

На рис. 6 приведены температурные зависимости удельной намагниченности облученного образца, измеренные в различных магнитных полях. Вид кривых сильно зависит от величины приложенного магнитного поля. На зависимости M = f(T), измеренной в слабом магнитном поле (вставка на рис. 6), отчетливо выявляется излом, обусловленный наличием двух (Mn₃O₄ и LiMn₂O₄) магнитных фаз с различающимися темпе-



Рис. 6. Температурные зависимости удельной намагниченности облученного образца, измеренные в различных магнитных полях. На вставке — температурная зависимость намагниченности, измеренная в поле 0.05 kOe, в увеличенном виде.

ратурами Кюри. Увеличение магнитного поля приводит к размытию этой аномалии. Температура Кюри разупорядоченного LiMn₂O₄, определенная путем построения графиков Белова–Аррота, равна 79(1) K, т.е. практически совпадает с величиной 80(1) K, полученной из дифракции нейтронов.

В исходном структурно упорядоченном состоянии $LiMn_2O_4$ магнитоактивные ионы Mn^{4+} и Mn^{3+} , как уже отмечалось, содержатся только в октаэдрической подрешетке. Как следствие между ближайшими ионами марганца существуют три различающихся типа внутриподрешеточных ~ 90° косвенных обменных взаимодействий: $Mn^{3+}(B)-O^2-Mn^{3+}(B)$, $Mn^{3+}(B)-O^2-Mn^{4+}(B)$ и Мп⁴⁺(В)-О²-Мп⁴⁺(В). Два первых обменных взаимодействия отрицательны, а третье положительно [15]. Такой набор обменных взаимодействий в сочетании с зарядовым упорядочением и приводит, по-видимому, к сложному антиферромагнитному упорядочению в исходном LiMn₂O₄. Появление ионов Mn⁴⁺ в тетраэдрической подрешетке в результате структурного разупорядочения приводит к возникновению сильных межподрешеточных обменных взаимодействий Mn⁴⁺(A)–O²–Mn⁴⁺(B) и Mn⁴⁺(A)-O²⁻Mn³⁺(B) с углом связи 120.7°. Эффективный межподрешеточный обмен, обусловленный этими взаимодействиями, является отрицательным, так как приводит, как следует из эксперимента, к антипараллельной ориентации z-проекций спиновых магнитных моментов А- и В-подрешеток. Этот обмен сопоставим по величине с эффективным внутриподрешеточным В-Вобменом, так как, согласно нашим измерениям, температуры Нееля $(T_N = 65 \text{ K} [2])$ и Кюри $(T_C = 80 \text{ K})$ близки в структурно упорядоченном и разупорядоченном состояниях соответственно. В такой ситуации велика вероятность возникновения в структурно разупорядоченном образце неколлинеарных спиновых конфигураций преимущественно в В-подрешетке как следствие конкуренции отрицательных А-В- и В-В-обменных взаимодействий. Внутриподрешеточное А-А-взаимодействие в оксидах со структурой шпинели, как правило, мало [15] и его можно не учитывать. Действительно, такие экспериментальные факты как отсутствие магнитного насыщения в больших магнитных полях, заниженные значения результирующего магнитного момента и магнитного момента В-подрешетки по сравнению с расчетом для коллинеарных спиновых конфигураций при данном распределении катионов указывают на то, что реализующееся в структурно разупорядоченном образце ферримагнитное упорядочение является неколлинеарным. Вместе с тем на низкотемпературной картине нейтронной дифракции каких-либо когерентных эффектов, обусловленных упорядочением поперечных компонент спинов, не наблюдается (кривая 3 на рис. 4). Учитывая статистический характер распределения диамагнитных ионов лития и магнитоактивных ионов марганца в А-подрешетке, логично предположить, что отклонения от коллинеарной магнитной структуры в В-подрешетке носят характер локальных спиновых отклонений, где угол отклонения от оси z изменяется от иона к иону марганца в зависимости от числа ближайших магнитоактивных соседей в А-подрешетке.

4. Заключение

Таким образом, в настоящей работе показано, что структурные особенности LiMn₂O₄ определяют его магнитное состояние. Зарядовое упорядочение, сопровождающееся орторомбическими искажениями кристаллической структуры, фактически является ответственным за возникновение дальнего антиферромагнитного порядка в исходном манганите. Появление ионов марганца в тетраэдрической подрешетке LiMn₂O₄ в результате структурного разупорядочения приводит к возникновение, антиферромагнитное упорядочению сильных межподрешеточных обменных взаимодействий. Как следствие, антиферромагнитное упорядочение ($\mathbf{k} = 2\pi/c(0, 0, 0.44), T_N = 65$ K) трансформируется в ферримагнитное ($\mathbf{k} = 0, T_C = 80$ K) с локальными спиновыми отклонениями в октаэдрической подрешетке.

Авторы благодарят Ю.А. Дорофеева и И.Ф. Бергера за помощь в эксперименте.

Список литературы

- [1] http://www.google.ru/LiMn[2]O[4]
- [2] I. Tomeno, Y. Kasuya, Y. Tsunoda. Phys. Rev. B 64, 094422 (2001).
- [3] J. Rodriguez-Carvajal, G. Rousse, S. Masquelier, M. Hervieu. Phys. Rev. Lett. 81, 4660 (1998).
- [4] H. Hayakawa, T. Takada, H. Enoki, E. Akiba. J. Mater. Sci. Lett. 17, 811 (1998).
- [5] A.S. Wills, N.P. Raju, J.E. Greedan. Chem. Mater. 11, 1510 (1999).
- [6] P.W. Anderson. Phys. Rev. 102, 1008, (1956).
- [7] J. Rodriguez-Carvajal. Mater. Sci. Forum 378–381, 268 (2001).

- [8] V. Massarotti, D. Capsoni, M. Bini, P. Scardi, M. Leoni, V. Baron, H. Berg. J. Appl. Cryst. **32**, 1186 (1999).
- [9] J.E. Greedan, C.R. Wiebe, A.S. Wills, J.R. Stewart. Phys. Rev. B 65, 184 424 (2002).
- [10] Y. Oohara, J. Sugiyama, M. Kontani. J. Phys. Soc. Jpn. 68, 242 (1999).
- [11] В.Г. Вологин. ФТТ 29, 2323 (1987).
- [12] B.N. Goshchitskii, V.E. Arkhipov, Yu.G. Chukalkin. Sov. Sci. Rev. A. Phys. 8, 519 (1987).
- [13] http://www-llb.cea.fr/fullweb/powder.htm.
- [14] А.И. Алиев, В.И. Дрынкин, Д.И. Лейпунская, В.А. Касаткин. Ядерно-физические константы для нейтронного активационного анализа. Справочник. Атомиздат, М. (1969). 326 с.
- [15] С. Крупичка. Физика ферритов и родственных им магнитных окислов. Мир, М. (1976). Т. 1. 353 с.
- [16] Yu.G. Chukalkin, V.V. Petrov, V.R. Shtirts, B.N. Goshchitskii. Phys. Status Solidi A 92, 347 (1985).
- [17] A. Oleś, F. Kajzar, M. Kucab, W. Sicora. Magnetic structures determined by neutron diffraction. Państwove wydawnictwo Naukowe, Warszawa–Krakow (1976). 727 p.