КРИСТАЛЛОГРАФИЯ, 2013, том 58, № 5, с. 696-703

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КРИСТАЛЛОВ

УДК 538.91+544.22

СТРУКТУРНЫЙ ФАЗОВЫЙ ПЕРЕХОД В ШПИНЕЛИ СиFe₂O₄

© 2013 г. А. М. Балагуров, И. А. Бобриков, М. С. Мащенко, Д. Сангаа, В. Г. Симкин

Объединенный институт ядерных исследований, Дубна E-mail: bala@nf.jinr.ru

Поступила в редакцию 13.12.2012 г.

В феррите меди CuFe₂O₄ при $T \approx 440^{\circ}$ C происходит структурный переход с понижением симметрии высокотемпературной кубической фазы (пр. гр. Fd3m) до тетрагональной (пр. гр. $I4_1/amd$) и возникновением ферримагнитной структуры. В эксперименте на нейтронном дифрактометре высокого разрешения установлено, что температура появления дальнего магнитного порядка выше температуры образования тетрагональной фазы. При охлаждении CuFe₂O₄ от 500°C в довольно широком интервале температур (~40°C) наблюдается сосуществование обеих фаз, имеющее равновесный характер. Исследованный состав является полностью инвертированной шпинелью в кубической фазе, а в тетрагональной фазе параметр инверсии не превышает нескольких процентов ($x = 0.06 \pm 0.04$). В то же время возникающая при охлаждении фаза имеет классическую величину тетрагонального искажения ($\gamma \approx 1.06$). Характер температурных изменений параметров структуры при переходе из кубической в тетрагональную фазу свидетельствует о том, что в его основе лежит ян-теллеровское искажение (Cu,Fe)O₆-октаэдров, но не взаимная миграция атомов меди и железа.

DOI: 10.7868/S0023476113040048

ВВЕДЕНИЕ

Феррит меди CuFe₂O₄ кристаллизуется в структуре классической шпинели и может находиться в двух симметрийных модификациях - кубической (пр. гр. Fd3m) при T > 700 К (427°С) и тетрагональной (пр. гр. I4₁/amd) ниже этой температуры. Структурный фазовый переход (ФП) между ними объясняется эффектом Яна-Теллера, вследствие которого происходит искажение кислородного окружения вокруг иона меди, снимается орбитальное вырождение электронных состояний и понижается общая энергия системы. Анализ симметрии кристаллического поля вокруг ян-теллеровского катиона в структуре шпинели показывает, что при его тетраэдрическом окружении ионами кислорода при переходе в тетрагональную фазу должно происходить небольшое сжатие структуры, т.е. отношение параметров элементарной ячейки *с/а* < 1. Наоборот, если янтеллеровский катион находится в октаэдрических позициях, то c/a > 1. Помимо структурного $\Phi\Pi$ фундаментальный интерес при изучении шпинелей представляет формирование присущего им ферримагнетизма, а для технологических приложений важны модификация свойств при введении в структуру катионов различной валентности (Li, Zn, Ga, V и др.) и информация об их распределении по А- и В-позициям структуры.

Для CuFe₂O₄ в тетрагональной фазе отношение $\gamma = c/a > 1$, что считается надежным признаком нахождения большей части атомов меди в октаэдрических позициях. Таким образом, феррит меди является инвертированной шпинелью, структурную формулу которой можно записать в виде (Cu_xFe_{1-x})[$Cu_{1-x}Fe_{1+x}$]O₄, где параметр инверсии $x \approx 0$ [1], т.е. половина атомов железа находится в позиции *A*-катиона, а позиция *B*-катиона статистически заполнена атомами железа и меди. Степень инверсии может меняться при переходе из кубической (P_c) в тетрагональную (P_T) фазу и есть сведения, что она зависит от скорости охлаждения [2]. Существует микроскопическая теоретическая модель перехода между P_c и P_T [3], из которой следует, что термодинамически он должен быть первого рода, а величина тетрагонального искажения γ напрямую связана с параметром инверсии *x*.

Экспериментально феррит меди многократно изучался самыми разными физическими методами и структурные особенности кубической и тетрагональной фаз считаются надежно установленными. В частности, нейтронные дифракционные исследования структуры шпинелей насчитывают не одно десятилетие, например работы по NiFe₂O₄ [4] и CuFe₂O₄ [5] появились еще в 1950-е гг. Основное достоинство этого метода – комплексность анализа, так как в одном эксперименте удается проследить за изменениями как атомной, так и магнитной структур и дать оценку распределения катионов по позициям. Исторически сложилось так, что шпинели изучались на нейтронных дифрактометрах с низкой или средней разрешающей способностью, поскольку вследствие высокой симметрии структуры и сравнительно небольшой величины параметра элементарной ячейки перекрытие дифракционных пиков невелико и не мешает структурному анализу. Например, в [6] структурный ФП в составе CuLi_{0.1}V_{0.1}Fe_{1.8}O₄ изучался на нейтронном дифрактометре с разрешением $\Delta d/d \approx 1\%$ при непрерывном температурном сканировании со скоростью изменения температуры около 5 К/с и регистрацией дифракционных спектров каждые 80 с. В этой работе, так же как в [5] и [7], признаков сосуществования фаз найдено не было. Наоборот, из рисунков, приведенных в работе [8], выполненной на источнике синхротронного излучения, видно, что при охлаждении CuFe₂O₄ от 435°C есть интервал температур примерно от 430 до 390°C, в котором обе фазы сосуществуют.

Помимо вопроса о сосуществовании фаз дифракционные эксперименты с высоким разрешением могут ответить еще на два ключевых вопроса — как меняется в ходе ФП степень инверсии и совпадают ли температуры структурного и магнитного переходов.

В настоящей работе приведены результаты изучения структурного перехода в составе $CuFe_2O_4$ на нейтронном дифрактометре высокого разрешения. Установлено, что в довольно широком интервале температур (~40°С) наблюдается сосуществование обеих структурных фаз. Кроме того, высокое разрешение дифрактометра помогло провести детальный анализ изменений их характеристик с температурой, в том числе выяснить, как изменяются микроструктурные параметры при переходе, и получить надежные сведения о параметре инверсии структуры.

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ ШПИНЕЛЕЙ

Структура идеальной шпинели (AB_2O_4) обычно представляется как плотная кубическая упаковка больших по размеру ($r \approx 1.3$ Å) ионов кислорода, образующих гранецентрированную решетку. В такой упаковке шаров имеются поры двух типов – с тетраэдрическим и октаэдрическим окружением. В нормальной шпинели тетраэдрические поры (A-позиции) заполнены двухвалентными (A^{2+}), а октаэдрические (B-позиции) трехвалентными (B^{3+}) катионами, имеющими небольшой ионный радиус ($r \approx 0.6-0.8$ Å).

В кубической фазе с $a \approx 8.42$ Å и числом формульных единиц в ячейке Z=8 в первой установке (без центра симметрии в начале координат) группы Fd3m (\mathbb{N} 227) атомы находятся в позициях A(8a) – (000), B (16d) – (5/85/85/8), O (32e) – (xxx), $x \approx 3/8$. Переход в тетрагональную фазу принято рассматривать как сжатие или растяжение вдоль одной из осей куба, структура становится тетрагональной (пр. гр. $F4_1/ddm$) с $a \approx 8.23$, $c \approx 8.69$ Å, тетрагональное отношение $\gamma = c/a \approx 1.06$. Однако эта ячейка не является стандартной (можно перейти в ячейку меньшего объема), и для описания

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ том 58 № 5 2013

структуры в P_T -фазе используется объемно-центрированная группа $I4_1/amd$, $a' = a/\sqrt{2} \approx 5.82$, $c \approx \approx 8.69$ Å, Z = 4, атомы находятся в позициях A (4a) – (000), B (8d) – (0 1/4 5/8), O (16h) – (0 y z), $y \approx \approx 0.765$, $z \approx 0.376$.

В P_C -фазе CuFe₂O₄ расстояния между катионами и кислородом составляют A-O ≈ 1.91 , B-O ≈ 2.06 Å. В P_T -фазе происходит некоторое сжатие кислородных тетраэдров, а BO_6 -октаэдры перестают быть регулярными, вытягиваются вдоль тетрагональной оси и слегка сжимаются в перпендикулярной плоскости.

Известно, что CuFe₂O₄ является ферримагнетиком до температур ~450°С, и соответствующий дальний порядок в расположении и ориентации магнитных моментов дает дополнительный вклад в интенсивности некоторых дифракционных пиков. Согласно [9], в этом соединении наблюдается несколько ФП, связанных с магнетизмом: установление коллинеарной ферримагнитной структуры (при T = 710 K = 437°С), спин-орбитальное упорядочение в системе ионов Cu²⁺ (при $T \approx 350$ K), изменение степени этого упорядочения (при $T \approx 240$ K), наконец, при $T \approx 170$ K возникает неколлинеарность в полной системе магнитных моментов.

Несмотря на то что в цели настоящей работы детальное изучение магнитной структуры $CuFe_2O_4$ не входило, ее учет был необходим для адекватного описания интенсивностей дифракционных пиков и получения корректных результатов при анализе атомной структуры. Поскольку дифракционные спектры анализировались в диапазоне малых и средних межплоскостных расстояний ($d_{hkl} = 0.8-3.1$ Å), в котором вклад магнитной структуры в интенсивности пиков невелик, то она учитывалась в простейшем коллинеарном варианте.

ОБРАЗЕЦ, ЭКСПЕРИМЕНТ И ОБРАБОТКА ДАННЫХ

Поликристаллический образец CuFe₂O₄ приготавливался по обычной керамической технологии из CuO и Fe₂O₃. Синтез проходил в две стадии при температурах ~1000 и ~1100 К на воздухе. Образовавшийся состав медленно охлаждался до комнатной температуры. Образец, далее использовавшийся для нейтронного эксперимента, имел форму пластинки размером $20 \times 10 \times 4$ мм. Рентгеновский анализ показал, что примесные фазы практически отсутствуют, а параметры элементарной ячейки соответствуют тетрагональной решетке с $a = b \approx 5.8$, $c \approx 8.6$ Å, что совпадает с литературными данными.

Набор экспериментальных данных проведен на фурье-дифрактометре высокого разрешения



Рис. 1. Дифракционный спектр CuFe₂O₄, измеренный при 500°C (кубическая фаза) и обработанный по методу Ритвельда. Показаны экспериментальные точки, рассчитанная функция и разностная кривая, нормированная на статистическую ошибку. Вертикальные штрихи – рассчитанные положения дифракционных пиков.

(ФДВР) [10] на импульсном реакторе ИБР-2 в Дубне. На ФДВР используется корреляционный метод набора данных, что обеспечивает исключительно высокую разрешающую способность ($\Delta d/d \approx 0.001$), которая практически не зависит от межплоскостного расстояния в широком интервале d_{hkl} . Анализ дифрактограмм по методу Ритвельда выполнялся с помощью программных пакетов MRIA [11] и FullProf [12] с использованием встроенных таблиц для длин когерентного рассе-



Рис. 2. Эволюция дифракционных спектров от $CuFe_2O_4$ при нагреве от 340 до 500°С, свидетельствующая о структурном ФП из тетрагональной фазы в кубическую. Ось "Номер канала" соответствует межплоскостному расстоянию. Индексы Миллера дифракционных пиков указаны со значком *T* в тетрагональной фазе и *C* в кубической фазе.

яния и магнитных формфакторов. Пример одного из измеренных и обработанных нейтронных дифракционных спектров приведен на рис. 1.

Эксперимент на ФДВР состоял из двух этапов. На предварительном этапе были измерены дифракционные спектры в режиме низкого разрешения при нагревании образца в интервале температур 20–500°С с шагом по температуре 20°С и временем измерения в каждой точке 2 мин. Это позволило определить, что структурный ФП из тетрагональной фазы в кубическую протекает в интервале 400–440°С (рис. 2).

Далее был задействован режим высокого разрешения и измерены дифракционные спектры при охлаждении образца от 500° С при температурах T = 500, 440, 430, 420, 410, 400 и 20° С. После перехода на новую температуру проводилась ее стабилизация в течение 30 мин, затем измерялся спектр высокого разрешения, что занимало дополнительно 2 ч.

СТРУКТУРА СиFe₂O₄ В КУБИЧЕСКОЙ И ТЕТРАГОНАЛЬНОЙ ФАЗАХ

В нейтронограммах, измеренных при 500 и 20° С, присутствуют только дифракционные пики, относящиеся соответственно к P_{C} - и P_{T} -фазам, что позволило уточнить их структурные характеристики.

Для полностью инвертированной шпинели когерентные длины рассеяния атомов, находящихся в *A*- и *B*-узлах, есть $b_A = b_{\text{Fe}}, b_B = (b_{\text{Cu}} + b_{\text{Fe}})/2$, где $b_{\rm Fe} = 0.945$ и $b_{\rm Cu} = 0.772$ – когерентные длины рассеяния железа и меди, все в единицах 10^{-12} см (для кислорода $b_{\rm O} = 0.581$). Задавая $b_A = 0.945$, $b_B =$ = 0.8585 и предполагая переход части меди в позиции *A*, т.е. записывая структуру как (Cu_xFe_{1-x}) [Cu_{1-x}Fe_{1+x}]O₄, имеем

$$0.945 \cdot n_A = x \cdot b_{Cu} + (1 - x) \cdot b_{Fe}, 0.8585 \cdot n_B = (1 - x) \cdot b_{Cu} + (1 + x) \cdot b_{Fe},$$

где *n*_A и *n*_B – экспериментальные значения факторов заселенности, а параметр инверсии х может изменяться от 0 до 1. При этом n_A и n_B изменяются в диапазоне от 1 до 0.82 и от 2 до 2.20 соответственно. Предполагая, что обе позиции заселены полностью, из этих двух соотношений получаем связь между n_A и n_B : $n_B = 3.101 - 1.101 n_A$, которую можно использовать при уточнении для уменьшения корреляций между параметрами. Различие когерентных длин рассеяния меди и железа обеспечивает необходимый контраст, который, однако, при использовании естественной смеси изотопов не слишком велик (максимальное изменение фактора заселенности составляет всего около 18%). Соответственно статистическая ошибка параметра инверсии х примерно в 5 раз превышает статистические ошибки n_A и n_B .

Обработка дифрактограмм проведена в нескольких вариантах: с наложением связи между n_A и *n*_B и без нее, с фиксированными и свободными тепловыми параметрами катионов и в различных интервалах межплоскостных расстояний. Тетрагональная фаза обрабатывалась с учетом магнитной структуры. Поскольку $b_{\rm Fe} > b_{\rm Cu}$, то при корректной обработке должны выполняться соотношения $n_A \leq 1$ и $n_B \geq 2$, причем знак равенства соответствует параметру инверсии x = 0. В кубической фазе все варианты обработки приводили к $n_A \approx 1, n_B \approx 2$ с точностью до статистических ошибок, которые с учетом корреляций между параметрами составляли около 1% для n_A и 0.5–1.5% для *n_B*. В тетрагональной фазе в различных вариантах фактор n_A изменялся в пределах 0.98–0.99, а *n*_B – в пределах 2.01–2.02. Результаты обработки нейтронограмм в интервале $d_{hkl} = 0.8 - 3.1$ Å для наиболее достоверного варианта с наложением связи между n_A и n_B приведены в табл. 1. Можно сделать вывод о том, что в кубической фазе образцы феррита меди являются полностью инвертированной шпинелью, тогда как в тетрагональной фазе есть указание на взаимный переход меди и железа между позициями на уровне, не превышаюшем 5%.

ЗАВИСИМОСТИ СТРУКТУРНЫХ ПАРАМЕТРОВ СиFe₂O₄ ОТ ТЕМПЕРАТУРЫ

При охлаждении от 500°С появляются признаки тетрагональной фазы, начиная с 440 и до 410°С

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ том 58 № 5 2013

Таблица 1. Результаты обработки спектров CuFe₂O₄ при T = 20 и 500°C по методу Ритвельда с использованием связи между n_A и n_B

<i>T</i> , °C	500	20	
Пр. гр.	Fd3m	I4 ₁ /amd	
χ^2	2.34	3.33	
<i>a</i> , Å	8.41624(2)	5.81227(4)	
<i>c</i> , Å		8.7115(1)	
n_A	1.017(11)	0.990(6)	
n _B	1.981(13)	2.012(7)	
x	0.00(5)	0.06(4)	
$B_A = B_B, Å^2$	1.45(5)	0.63(3)	
<i>x</i> (O)	0.3809(4)	0	
<i>y</i> (O)	0.3809(4)	0.7659(4)	
z(O)	0.3809(4)	0.3751(3)	
$B_{\rm O},{\rm \AA}^2$	1.97(8)	0.70(3)	
γ	1	1.060	
<i>А</i> –О, Å	1.908(9)	1.892(13)	
<i>B</i> –O1, Å	2.056(13)	2.180(13)	
<i>B</i> –O2, Å	2.056(13)	1.990(13)	

Примечание. Обработка проведена в интервале межплоскостных расстояний $d_{hkl} = 0.8 - 3.1$ Å.

в образце присутствует смесь фаз, тогда как при 400°С и ниже остается только P_T -фаза. Благодаря высокому разрешению дифрактометра двухфазное состояние хорошо наблюдается (рис. 3) и обрабатывается. Результаты обработки приведены в табл. 2. Зависимости параметров элементарных ячеек кубической и тетрагональной фаз от температуры в диапазоне 20–500°С показаны на рис. 4. Объемы элементарной ячейки обеих фаз практически линейно зависят от температуры (рис. 5), но коэффициенты объемного теплового расширения заметно различаются: $\alpha_V = 50.9 \times 10^{-6} 1/K$ и $\alpha_V = 24.2 \times 10^{-6} 1/K$ для P_C - и P_T -фаз соответственно. Заметного скачка объема при переходе не наблюдается.

На рис. 6 показано изменение с температурой межатомных расстояний между кислородом и *A*-и *B*-катионами. Как отмечалось в [5], в тетрагональной фазе тетраэдры лишь незначительно сжимаются, тогда как октаэдры (Cu,Fe)O₆ заметно вытягиваются вдоль тетрагональной оси и сжимаются в перпендикулярной плоскости. Интересно, что средняя длина связи $\langle B-O \rangle = 2.053$ Å в тетрагональной фазе при 20°С такая же, как при 500°С в кубической фазе.

Своеобразно ведут себя ширины дифракционных пиков. В P_C -фазе при 500°С они лишь немного больше, чем ширина функции разрешения, а их функциональная зависимость от d_{hkl} свиде-



Рис. 3. Результат обработки дифракционного спектра от CuFe₂O₄ при $T = 430^{\circ}$ C в двухфазном варианте. Показаны экспериментальные точки, вклады в интенсивность от кубической (верхний ряд штрихов) и тетрагональной (нижний ряд штрихов) фаз и разностная кривая, нормированная на статистическую ошибку.

тельствует о наличии сравнительно небольших микронапряжений и отсутствии эффекта размера когерентно рассеивающих блоков в ширинах пиков (линейная зависимость W^2 от d^2). При понижении температуры и возникновении двухфазного состояния появление широких пиков P_T -фазы сопровождается уширением дифракционных пиков кубической фазы и синхронным сужением пиков тетрагональной фазы (рис. 7). Эти зависимости можно объяснить проявлением эффекта размера — возникновением малых зародышей P_{T^-} фазы, их постепенным ростом и сопутствующим измельчением областей, занятых P_{C^-} фазой. Пики P_{T^-} фазы постепенно сужаются, но даже при комнатной температуре их средняя ширина почти в 2 раза больше, чем в исходном состоянии кубической фазы. Более того, наблюдается сильная зависимость ширины от конкретного набора индексов Миллера (анизотропное уширение). Из рис. 8 видно, что наиболее узкие пики соответ-

Таблица 2. Результаты обработки спектров CuFe₂O₄ в интервале температур 400–440°C (тетрагональная + кубическая + магнитная фазы) по методу Ритвельда

<i>T</i> , °C	400	410	420	430	440
χ^2	3.22	3.18	3.58	2.97	2.16
<i>a</i> , Å	5.8668(1)	5.8711(1)	5.8794(1)	5.8911(2)	5.9364(2)
$a' = a\sqrt{2}$, Å	8.2969	8.3030	8.3147	8.3313	8.3953
<i>c</i> , Å	8.6293(2)	8.6189(2)	8.5971(2)	8.5651(4)	8.4275(4)
<i>y</i> (O)	0.7624(6)	0.7662(6)	0.7646(6)	0.758(1)	0.758(2)
z(O)	0.3767(4)	0.3768(4)	0.3775(4)	0.3775(8)	0.382(2)
γ	1.040	1.038	1.034	1.028	1.004
$B_{\rm O}, {\rm \AA}^2$	1.7(2)	0.8(1)	0.8(1)	1.6(1)	1.8(1)
<i>a</i> , Å		8.4039(4)	8.4055(2)	8.4068(1)	8.4085(1)
<i>x</i> (O)		0.386(3)	0.385(2)	0.3813(7)	0.3807(7)
$B_{\rm O}, {\rm \AA}^2$		0.8(1)	0.8(1)	1.6(1)	1.8(1)

Примечание. Обработка проведена в интервале межплоскостных расстояний $d_{hkl} = 0.8 - 3.1$ Å. Шпинель считалась полностью инвертированной (x = 0), тепловые факторы катионов фиксировались (B = 1.2 Å²). Параметры P_C -фазы приведены в последних трех строках таблицы.

Параметр ячейки, Å



Рис. 4. Зависимость параметров элементарных ячеек кубической (кресты) и тетрагональной фаз от температуры в диапазоне 20–500°С. При температурах 410–440°С обе фазы сосуществуют. Линии проведены для удобства восприятия. Ошибки меньше размера символов.

ствуют индексам (h0h), тогда как у пиков типа (h0l) ширины наибольшие. Этот эффект связан с наличием доменной структуры, возникающей при понижении симметрии с образованием когерентных и некогерентных границ между доменами, и соответственно существенно разным уровнем микронапряжений вдоль разных кристаллографических направлений.

Во всем диапазоне температур сумма содержаний фаз с хорошей точностью (~5%) соответствует 100%, т.е. при ФП аморфизации вещества не происходило.

МАГНИТНАЯ СТРУКТУРА CuFe₂O₄

Начиная с нейтронографической работы [5] СиFe2O4 считается классическим представителем ферримагнетиков, т.е. магнитные моменты в А-и В-позициях коллинеарны, направлены антипараллельно и различаются по абсолютной величине, так что магнитный момент, приходящийся на элементарную ячейку, отличен от нуля. Некоторые расхождения имеются относительно температуры возникновения упорядоченного магнитного состояния, в литературе эта величина варьируется в диапазоне 437–510°С, что, по-видимому, связано с процедурой приготовления конкретных образцов. Еще одним открытым вопросом является возможная неколлинеарность структуры при низких температурах. Например, в [9, 13] на основании измерений намагниченности и магнитострикции сделан вывод о переходе магнитной структуры CuFe₂O₄ в неколлинеарное состояние при $T \approx 170$ K, однако прямые свидетельства этого эффекта пока отсутствуют.



Рис. 5. Зависимости объемов элементарных ячеек кубической и тетрагональной фаз от температуры в диапазоне 20–500°С. Заметный скачок объема при переходе отсутствует. Ошибки меньше размера символов.

В настоящей работе температура магнитного перехода определялась по изменению интенсивностей дифракционных пиков с определяющим вкладом магнитной фазы. На рис. 9 приведены изменения параметра тетрагональности структуры и интенсивности пика (331), ядерный структурный фактор которого в кубической фазе бли-



Рис. 6. Зависимости межатомных расстояний катион-кислород в тетраэдрах и октаэдрах от температуры, определенные при обработке по методу Ритвельда. В $P_{\rm C}$ -фазе тетраэдры AO_4 и октаэдры BO_6 регулярны, тогда как в $P_{\rm T}$ -фазе октаэдры вытягиваются вдоль тетрагональной оси (B-O1) и сжимаются в перпендикулярной плоскости (B-O2). В области сосуществования обеих фаз для удобства восприятия показаны только расстояния в тетрагональной фазе.



Рис. 7. Зависимости средней ширины дифракционных пиков от температуры в *P*_C и *P*_T в P_{_C} и P_T фазах, определенные при обработке методом Ритвельда.

зок к нулю. Из рисунка видно, что упорядоченное магнитное состояние появляется в кубической фазе при температуре около 480°С, что заметно выше, чем температура появления тетрагональной фазы.

Обработка дифракционных данных, полученных при комнатной температуре, проведенная с учетом атомной и коллинеарной ферримагнитной структуры (рис. 10), привела к следующим значениям магнитных моментов: A = 2.5(1), $B = 3.6(2)\mu_B$. Поскольку обработка нейтронограмм в P_T -фазе затруднена из-за сильной анизотропии



Рис. 8. Зависимости ширин дифракционных пиков от межплоскостного расстояния. Ширины пиков кубической фазы (ромбы) укладываются на стандартную линейную зависимость $W^2 = C_1 + C_2 \cdot d^2$, тогда как ширины пиков тетрагональной фазы сильно анизотропны.

ширин дифракционных пиков, то по этой причине приводимые абсолютные величины магнитных моментов следует считать предварительными.

ОБСУЖДЕНИЕ И ВЫВОДЫ

Проведенные на нейтронном дифрактометре высокого разрешения эксперименты с ферритом меди $CuFe_2O_4$ позволили установить, что при переходе из кубической фазы в тетрагональную обе структурные фазы сосуществуют в довольно широком интервале температур (~40°C). Причем их сосуществование имеет равновесный характер, т.е. не меняется в ходе длительной выдержки при фиксированной температуре.

Исследованный в настоящей работе образец СuFe₂O₄ в кубической фазе является полностью инвертированной шпинелью ($x = 0 \pm 0.05$). Возникающая при охлаждении тетрагональная фаза имеет классическую величину тетрагонального искажения ($\gamma = 1.06$), тогда как параметр инверсии практически не меняется при переходе из P_C в P_T и, во всяком случае, в P_T -фазе не превышает нескольких процентов ($x = 0.06 \pm 0.04$). Этот факт ставит под сомнение модели ФП, основанные на связи γ и x. Более того, характер температурных изменений параметров структуры свидетельствует о том, что в основе перехода из P_C - в P_T -фазу лежит ян-теллеровское искажение BO_6 -октаэдров, но не взаимная миграция атомов меди и железа.

Температура возникновения дальнего ферримагнитного порядка заметно выше (на ~40°С) температуры появления тетрагональной фазы, что, однако, не исключает связи эффекта Яна-Теллера и магнетизма феррита меди [14].



Рис. 9. Зависимости параметра тетрагональности γ (ромбы, правая шкала) и интенсивности магнитного пика (кресты, левая шкала) от температуры в области перехода из кубической фазы в тетрагональную. Ниже 440°С к магнитной интенсивности добавляется интенсивность ядерного рассеяния.

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ том 58 № 5 2013



Рис. 10. Дифракционный спектр CuFe₂O₄, измеренный при комнатной температуре (тетрагональная фаза) и обработанный по методу Ритвельда с учетом атомной и коллинеарной ферримагнитной структуры. Показаны экспериментальные точки, рассчитанная функция и разностная кривая. Вертикальные штрихи — рассчитанные положения дифракционных пиков кристаллической и магнитной фаз.

Высокое разрешение дифрактометра позволило провести анализ изменений при переходе микроструктурных параметров кристалла. Оказалось, что в области сосуществования P_{C^-} и P_{T^-} фаз дифракционные пики резко уширены, причем основной вклад в уширение вносит эффект малых размеров когерентных блоков, на который накладывается дисперсия параметров элементарной ячейки (микронапряжения). По завершении структурного ФП высокий уровень микронапряжений в кристаллитах остается, причем уширение пиков становится (в отличие от кубической фазы) резко анизотропным — ширины соседних по d_{hkl} пиков могут различаться в несколько раз.

Известно, что структурные ФП с понижением симметрии зачастую сопровождаются возникновением трансформационных двойников (доменов) (ферроэластический эффект) и соответственно образованием когерентных и некогерентных границ между ними, что и приводит к разному уровню микронапряжений вдоль разных кристаллографических направлений. Можно предположить, что сложная конфигурация деформаций решеток P_{C} - и P_{T} -фаз и их взаимодействие приводят к появлению деформационного энергетического вклада, стабилизирующего двухфазное состояние в некоторой области температур.

Авторы выражают благодарность В.Ю. Помякушину и Д.В. Шептякову за полезное обсуждение результатов.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследова-

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ том 58 № 5 2013

ний (грант № 12-02-00686-а) и совместного гранта РФФИ и Монголии № 12-02-92200.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. *Krupicka S., Novak P. //* Ferromagnetic Materials / Ed. Wohlfarth E.P. Amsterdam: North-Holland, 1982. V. 3.
- Tang X.X., Manthiram A., Goodenough J.B. // J. Solid State Chem. 1989. V. 79. P. 250.
- 3. Wojtowicz P.J. // Phys. Rev. 1959. V. 116. P. 32.
- Hastings J.M., Corliss L.M. // Rev. Mod. Phys. 1953. V. 25. P. 114.
- 5. *Prince E., Treuting R.G.* // Acta Cryst. 1956. V. 9. P. 1025.
- Balagurov A.M., Kozlova E.P., Mironova G.M., Jacyna-Onyszkiewicz I. // Phys. Status Solidi. A. 1993. V. 136. P. 57.
- Darul J., Nowicki W. // Rad. Phys. Chem. 2009. V. 78. P. S109.
- 8. Darul J. // Z. Kristallogr. Suppl. 2009. B. 30. S. 335.
- 9. Антошина Л.Г., Горяга А.Н., Камзолов Е.А., Кукуджанова Е.Н. // ЖЭТФ 1996. Т. 110. С. 2087.
- 10. Balagurov A.M. // Neutron News 2005. V. 16. P. 8.
- Zlokazov V.B., Chernyshev V.V. // J. Appl. Cryst. 1992. V. 25. P. 447.
- Roisnel T., Rodriguez-Carvajal J. // J. Mater. Sci. Forum. 2001. V. 378. P. 118.
- 13. Антошина Л.Г., Горяга А.Н. // ФТТ. 1992. Т. 34. С. 3373.
- 14. Кугель К.И., Хомский Д.И. // УФН. 1982. Т. 136. С. 621.