© 2009р. І.М. Гасюк, Л.С. Кайкан, І.П. Яремій, С.А. Галігузова, П.П. Якубовський

Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника, Івано-Франківськ

МЕССБАУЕРІВСЬКІ І Х-ПРОМЕНЕВІ СТРУКТУРНІ Дослідження мg-заміщених літій-залізних шпінелей

Проведені мессбауерівські і X-променеві дослідження шпінельних систем $Li_{0,5}Fe_{2,5-y}Mg_yO_4$ для y=0,0; 0,1; 0,3; 0,6; 0,8; 1,0. Зроблено порівняння визначеного двома методами розподілу катіонів за підгратками.

Виявлено, що іони Mg²⁺ заміщують іони Fe³⁺ в октаедричних і тетраедричних позиціях. З результатів досліджень випливає, що забезпечення зарядового балансу забезпечується утворенням вакансій у позиціях локалізації іонів Li⁺.

Messbauer and X-ray measurements have been carried out on the spinel system $Li_{0,5}Fe_{2,5-y}Mg_yO_4$ for y=0,0; 0,1; 0,3; 0,6; 0,8; 1,0. The caution distribution in the quenched and nonquenched system were determined using both powder X-ray diffraction and Messbauer spectroscopy. The two sets of measurements agree with each other.

It was found that the Mg^{2+} ions substitute for octahedral and tetrahedral Fe³⁺ ions. The resolute this investigation support this substotution with the charge balance being maintained by Li⁺ vacancies.

Вступ

Літієві залізовмісні шпінельні ферити, допійовані немагнітними іонами, є можливою альтернативою застосування діоксиду титану, кобальтиту літію та літій-марганцевих шпінелей для катодів перезаряджуваних літій-іонних джерел струму. Значний вплив на електрохімічні властивості таких систем чинять структурні утворення, зумовлені ізо- та гетеровалентним заміщенням, зокрема це відхилення від стехіометрії та наявність дефектів структури [1]. Для створення оптимальних умов для електрохімічної інтеркаляції/деінтеркаляції літію в шпінельну матрицю необхідне глибоке розуміння зміни структури і електронної будови при заміщенні іонів заліза немагнітними іонами, в тому числі іонами Mg²⁺.

Х-променевим структурним та мессбауерівським методам досліджувалися літій-залізні шпінелі, допійовані іонами цинку [2], титану [3], магнію [4] а також кобальту [5]. Було показано, що мессбауерівські спектри заліза як за кімнатних [6], так і за низьких [7] температур складаються з асиметричного уширеного секстиплету і центрального квадрупольного дублету. Внесок останнього в цілому зростає зі збільшенням концентрації немагнітних іонів, температури та зі зменшенням зовнішнього магнітного поля. Дані експериментів повністю пояснюються виникненням суперпарамагнітних кластерів [8]. Проте у наявних публікаціях відсутня систематична інформація про вплив заміщення магнієм.

У даній прації Х-променевим структурним та мессбауерівським методами проводились дослідження нестехіометричних Mg-заміщених літій-залізних шпінелей, як перспективних катодних систем літій-іонних акумуляторів.

Експеримент

Зразки загального нестехіометричного складу Li_{0.5}Fe_{2.5-v}Mg_vO₄ (у=0,0; 0,1; 0,3; 0,6; 0,8; 1,0) виготовлялись за стандартною керамічною технологією. Вихідні оксиди (дисперсні порошки та гідроксид марки ЧДА Fe₂O₃, MgO, LiOH) у вигляді дисперсних порошків перетирались у кульовому млині з додаванням дистильованої води. Отримана суміш висушувалась і піддавалася попередньому спіканню у муфельній печі за температури 900°С протягом 5 годин, після чого зразки перетиралися в агатовій ступці. Як зв'язуючу речовину додавалали незначну кількість полівінілового спирту, а отримана суміш перетиралася через калібрувальну сітку. Гомогенізовану речовину пресуванням формували у таблетки і спікали за температури 1000°С протягом 5 годин. З метою утворення різних структурних форм частина зразків повільно охолоджувалася до кімнатної температури разом з пічкою (серія 1), а інша частина піддавалася швидкому охолодженню шляхом гартування у воді від температури спікання (серія 2).

Х-променеві дифрактограми отримувалися на дифрактометрі ДРОН-3 в Си K_{α} -випромінюванні у геометрії Брегга-Брентано. Дифрактометр працював у режимі 30 кВ і 20 мА. Поза діапазоном 20°≤20≤65° дифракційних піків не виявили. Розшифрування Х-променевих дифрактограм проводилась методом Рітвелда за допомогою пакета програм *FullProf*.

Мессбауерівські спектри поглинання Fe⁵⁷ за кімнатної температури отримувалися в режимі постійних прискорень на спектрометрі ЯГРС-4М з використанням джерела γ -квантів Co⁵⁷ у хромовій матриці. Математична обробка отриманих спектрів проводилася з використанням мессбауерівської універсальної комп'ютерної програми *MossWin*.

30000 J



Рис. 1. Експериментальні Х-променеві дифрактограми Мд-заміщених систем складу Li_{0,5}Fe_{2,5-} уМдуО₄. Зразки повільно охолоджені (серія 1) (а), зразки охолоджені шляхом гартування у воді від температури синтезу (серія 2) (б)

Результати вимірів та їх обговорення

За всіх складів Mg-заміщені феритові зразки були ідентифіковані як однофазна дефектна кубічна шпінельна структура просторової групи Fd3m. Експериментальні X-променеві дифрактограми зразків в околі $20^{\circ} \le 20 \le 65^{\circ}$ наведені на рис. 1.

Отриману систему можна визначити загальною формулою $Li_{0,5}Fe_{2,5-y}Mg_yO_4$, де y=0,0; 0,1; 0,3; 0,6; 0,8; 1,0. Рефлекси від головних відбиваючих площин (220), (311), (400), (511), (440) і (422) спостерігаються на всіх дифрактограмах.

Значення параметра гратки кубічної структури і розрахований за допомогою програмного пакету *FullProf* розподіл катіонів за тетраедричними (*A*) і октаедричними (*B*) підгратками наведений у таблиці 1, V_a , V_k – аніонні і катіонні вакансії відповідно.



Рис. 2. Розподіл компонентів Li_{0,5}Fe_{2,5-у}Mg_yO₄ за тетраедричною (*A*), та октаедричною (*B*) підгратками, в залежності від складу і умов спікання: система синтезована при *T*=1000°С, охолоджена разом з пічкою (серія 1) (а); система, синтезована при *T*=1000°С, охолоджена у воді від температури синтезу (серія 2) (б).

Науковий вісник Чернівецького університету. 2009. Випуск 438. Фізика. Електроніка.

Таблиця 1. Катіонний розподіл елементів за підгратками у магній-заміщених літій-залізних шпінелях складу Li_{0.5}Fe_{2.5-y}Mg_yO₄



Рис. 3. Мессбауерівські спектри поглинання Fe⁵⁷ від зразків літій-залізної шпінелі, заміщеної іонами магнію (температура синтезу 1000°С), охолоджені разом з пічкою

Якщо заміщуються катіони майже рівного радіуса ($r_{\rm Fe}^{3+} = 0,64$ нм, $r_{\rm Li^+} = 0,68$ нм, $r_{\rm Mg}^{2+} = 0,64$ нм), то катіонне заміщення не повинно впливати на загальні розміри гратки в даній концентраційній області. В нашому ж випадку невелике збільшення параметра гратки *a* (таблиця 1) пов'язано з утворенням катіонних й аніонних вакансій, що має місце при нестехіометричних заміщеннях і, згідно [9], призводить до зростання параметра *a*.

У незаміщеній літій-залізній шпінелі стехіометричного складу Li_{0.5}Fe_{2.5}O₄, отриманій у квазірівноважних умовах синтезу, всі атоми літію локалізовані у октапідгратці, водночас іони заліза розміщуються в тетра- і октапозиціях (випадок оберненої шпінелі). Якщо в одній підсистемі знаходяться елементи, валентність яких відрізняється на 2 (в нашому випадку Li⁺ i Fe³⁺), то за малої швидкості синтезного охолодження можливе утворення надструктури [10], тобто протікає процес атомного 1:3 упорядкування у октапідгратці, в результаті якого три іони Fe³⁺ і один іон Li⁺ закономірно розташовуються вздовж кристалографічних напрямів <110>. Іншими словами, в результаті фазового переходу типу впорядкування просторова група $O_h^7 - Fd3m$ понижується до О⁷–Р4,3. На дифрактограмі повільно охолодженого стехіометричного недопійованого зразка були виявлені надструктурні рефлекси (110), (210), (211) (рис. 1).

Спікання шпінелі за високих температур і подальше її охолодження супроводжується різними процесами, такими як перерозподіл іонів між підгратками, утворення кластерів, втрата летких катіонів Li⁺, впровадження катіонів у невластиві їм положення (точкові дефекти), а також втратою кисню. Залежно від режимів спікання та охолодження можливі незначні тетрагональні спотворення [5], які викликають суттєві зміни електричних й електрохімічних властивостей досліджуваних матеріалів.

На рис. 2 наведено розподіл атомних компонентів системи за підгратками за різних режимів спікання й охолодження. Поступове зменшення вмісту заліза в обох підгратках і одночасне збільшення магнію свідчить про майже рівномірне входження іонів Mg^{2+} в обидві підгратки у співвідношенні близькому до 1:2. Іони літію також перерозподіляються за обома підгратками практично рівномірно. Цікаво зазначити, що катіонний розподіл для системи з y=0,6 для гартованих і негартованих зразків практично збігається; для інших значень у вміст компонентів в октапідгратці для гартованої серії вищий, ніж відповідний вміст для негартованої. Очевидно це пов'язано з тим, що при високій швидкості охолодження в системі "заморожується" високотемпературний термодинамічний стан шпінелі зі своїм катіонним розподілом, який не встигає релаксувати, як це має місце при повільному охолодженні.

Мессбауерівські спектри від Fe⁵⁷, отримані для всіх зразків при кімнатній температурі, виявили асиметричну зесманівську магнітну картину. Цей складний магнітний секстиплет співіснує з двома парамагнітними дублетами (рис. 3). Асиметрія магнітних компонент допускає присутність двох різних надобмінних магнітних секстиплетів, один з яких можна віднести до тетраедричного, а інший до октаедричного оточення киснем у гратці шпінелі [6]. Для незаміщених зразків (y=0) мессбауерівські спектри наближаються тільки однією шестіркою з параметрами: величина надобмінного магнітного поля на ядрі Н=508,9 кЕ, ізомерний зсув δ-0,755 мм/с, квадрупольне розщеплення є=0,149 мм/с. Це пояснюється наявністю комплексної антиферомагнітної структури, і, як показано в роботі [7], вказує на присутність антиферомагнітних доменів. Подібна структура властива для сполук MgCr₂O₄ [6], ZnCr₂O₄ [6] та ряду інших, що володіють структурою шпінелелі.

Магнітні поля на ядрах Fe⁵⁷ зменшуються зі збільшенням вмісту іонів магнію як в гартованій, так і в негартовній серіях, однак абсолютні значення Н є вищими у зразках, які піддані швидкому охолодженню (рис. 4). Очевидно, що при малих швидкостях охолодження разом з пічкою від температури спікання відбулися процеси термодинамічного впорядкування [11] і іони зайняли положення згідно мінімуму вільної енергії, що в свою чергу, призвело до послаблення А-О-В надобмінної взаємодії, і, як наслідок, до зменшення надобмінних полів на ядрах. Зменшення магнітних полів зі збільшенням концентрації впроваджених іонів магнію є наслідком діамагнітного заміщення, яке зменшує власну намагніченість підгратки.

Ширини ліній, які відповідають тетраедричному і октаедричному оточенню Fe^{3+} , зростають зі збільшенням вмісту іонів Mg^{2+} і, відповідно, зменшуються надобмінні магнітні поля (рис. 4, 5), що вказує на входження іонів магнію як в окта-, так і в тетрапідгратку. Зменшення позитивності ізомерного зсуву в тетрапідгратці зі збільшенням вмісту іонів Mg^{2+} можна пов'язати з незначною sp^3 -ковалентністю, яка наявна для іонів в A-позиціях як для гартованої, так і негартованої серій зразків.

Парамагнітний дублет з квадруполем близьким до 2,5 можна вважати ознакою наявності двовалентного заліза Fe²⁺, концентрація якого у октаедричній підсистемі достатньо мала, адже через великий іонний радіус (0,83) знаходження його в тетрапідгратці малоймовірне. Другий парамагнітний дублет, інтенсивність якого зростає зі збільшенням вмісту іонів Mg²⁺ можна віднести до прояву явищ суперпарамагнетизму, що є типовим при заміщенні феритів немагнітними іонами, наприклад, в Li-Zn феритах [12], Mg_(1+y)Fe_{2(1-y)}Ti_yO₄ [13] тощо.



Рис. 4. Зміна ширини лінії Fe^{57} в тетра- (*A*) і октаоточенні (*B*) зі збільшенням вмісту іонів Mg^{2+} в $Li_{0,5}Fe_{2,5-y}Mg_yO_4$. Зразки охолоджувалися повільно (1), піддавалися швидкому охолодженню (2)



й вони не показали жодних змін в присутності центральної лінії. Причому встановлено (таблиця 2), що інтенсивність дублету збільшується зі збільшенням концентрації іонів Mg²⁺. Відомо [11], що при збільшенні кількості діамагнітних іонів, деякі іони Fe³⁺ ізолюються від інших магнітних іонів у ближньому оточенні і мають короткодіюче магнітне впорядкування. Це сприяє росту магнітних кластерів різних розмірів, відомих як суперпарамагнітні кластери, які мають незначну магнітну взаємодію з оточенням, але можуть мати будь-який тип магнітного впорядкування всередині кластера. Кластери малих розмірів володіють високим ступенем релаксації, порівняно зі структурою в цілому, що зумовлює ріст парамагнітного дублету. У таких системах магнітовпорядковані кластери відділені від інших немагнітними іонами. Подібну картину співіснування магнітовпорядкованих систем і парамагнітного кластера (з малим квадруполем) спостерігали у праці [14] і пояснювали на основі двох релаксаційних механізмів: спін-спінової релаксації й релаксації між можливим напрямком спінового схилу по відношенню до упорядкування типу "спінове скло". У праці [9] ріст центрального дублету на фоні зеєманівської магнітної картини у феритах з діамагнітним заміщенням пояснюється формуванням і розвитком кластерів зі зменшенням магнітних А-О-В зв'язків. Було зазначено, що коли для наближення картини використовувалися дискретні підспектри, включаючи центральну компоненту, то іони Fe³⁺ не мали переваги до якоїсь конкретної позиції.

Присутність центрального квадрупольного

дублету разом з уширеним магнітним секстиплетом спостерігалися в роботах [11], і цьому да-

вали різні пояснення. Можливість виникнення

центрального дублету внаслідок присутності де-

якої парамагнітної домішки є неповною, адже

результати Х-променевої дифракції вказали на

присутність тільки однієї чистої шпінельної фа-

зи. Деякі зразки були виготовлені повторно, але

Оскільки вміст немагнітних іонів Mg^{2+} збільшується як в окта-, так і в тетрапідсистемі, то відбувається "обрив" надобмінних зв'язків типу *A-O-B* між обома підгратками, і, як наслідок, зростання інтенсивності квадрупольного дублету одночасно зі зменшенням магнітних полів на ядрах також в обох підсистемах, що й спостерігалося у нашій праці.

o doomdatemb eneretam 210,51 02,5-9118904						
	Х-променеві дослідження			Мессбауерівські дослідження		
У	Fe _{окт} ,%	Fe _{rer} ,%	Fe_{okt}/Fe_{tet}	Fe _{окт} ,%	Fe _{rer} ,%	Fe _{okt} /Fe _{tet}
Повільно охолоджені						
<i>y</i> =0,1	59,98	37,49	1,6	61,94	38,06	1,63
y=0,3	65,93	34,07	1,935	65,88	34,12	1,93
<i>y</i> =0,6	66,04	33,96	1,945	67,51	32,49	2,08
y=0,8	66,12	33,88	1,95	65,95	34,05	1,94
y=1,0	69,36	30,64	2,26	70,12	29,88	2,35
Гартовані у воді						
<i>y</i> =0,1	64,05	35,95	1,78	66,07	33,93	1,95
y=0,3	63,54	36,46	1,743	64,73	35,27	1,83
y=0,6	68,05	31,95	2,13	66,92	33,08	2,02
y=0,8	68,59	31,41	2,18	66,78	33,22	2,01
<i>y</i> =1,0	68,84	31,16	2,21	68,75	31,25	2,20

Таблиця 2. Порівняльний аналіз обчислення розподілу заліза за тетра- та октапідгратками, на основі X-променевого та мессбауерівського досліджень системи Li_{0.5}Fe_{2.5-y}Mg_yO₄

У таблиці 2 порівнюються дані катіонного розподілу заліза, отримані на основі мессбауерівських і Х-променевих експериментів. Розподіл іонів заліза за підгратками для Х- променевих даних взято із запропонованого катіонного розподілу і виражено у відсотках по відношенню до загального вмісту заліза у зразку. Для мессбауерівських спектрів цей розподіл розраховувався із загальної площі секстиплетів, які відповідають за тетра- і октаоточення, а також враховувалась інтенсивність парамагнітних дублетів.

Як випливає з таблиці 2, розподіл заліза по окта- і тетрапідгратках, розрахований із мессбауерівських даних із врахуванням інтенсивності парамагнітних дублетів і Х-променевих дифрактограм (таблиці 1 і 2) в цілому співпадає, що свідчить про коректність отриманих результатів. Незначні розходження у співвідношеннях можна, очевидно, пояснити обмеженнями кожного з методів та неврахування імовірності мессбауерівського виходу із різних підграток.

Іони Mg^{2+} , як відомо, мають слабку перевагу до октаоточення, як й іони Li⁺, які також мають тенденцію займати октаедричні положення. Згідно теорії молекулярного поля Нееля [16], у шпінелях *А-В* надобмінна взаємодія домінує над внутрішніми підгратковими *А-А* і *B-В* взаємодіями, внутрішні надобмінні магнітні поля окта- і тетраоточення зменшуються зі збільшенням заміщення Mg^{2+} . У незаміщеному зразку весь літій зосереджується в октапідгратці і при допіюванні магнієм останній витісняє літій у тетрапідгратку. Однак, внаслідок слабкої переваги до октаоточення, магній входить як в одну, так і в другу підгратку, зменшуючи магнітні поля на ядрах Fe в обох підсистемах.

Висновки

Проведено Х-променеві і мессбауерівські дослідження Мд-заміщених літій-залізних шпінелей загальної формули Li_{0,5}Fe_{2,5-v}Mg_vO₄ (v= =0,0; 0,1; 0,3; 0,6; 0,8; 1,0), які отримані за різних умов синтезу і подальшого охолодження. Дані Х-променевого дифракційного аналізу показали однофазність усіх систем і їх належність до просторової групи Fd3m. Для недопійованої системи, що повільно охолоджувалася разом з пічкою від температури спікання, виявлено надструктурні рефлекси, що дозволило віднести стехіометричну систему Li_{0.5}Fe_{2.5}O₄ до просторової групи О⁷-Р4,3. Заміщення частини іонів Fe³⁺ на іони Mg²⁺, а також гартування від температури синтезу приводить до розвпорядкування системи, на що вказує пониження симетрії гратки і відсутність надструктури. На основі даних Х-променевої дифракції і мессбауерівської спектроскопії запропоновано катіонний розподіл елементів за підгратками, при якому іони літію і магнію займають як окта-, так і тетрапорожнини в оточенні кисню у співвідношенні близькому до 1:2. Надобмінні поля в тетра- і октапозиціях іонів Fe³⁺ зменшуються із зростанням концентрації немагнітних іонів. Формування парамагнітного дублету з малим квадруполем (~0,56), інтенсивність якого зростає зі збільшенням іонів магнію свідчить про руйнування надобмінних зв'язків типу А-О-В і зростання впливу суперпарамагнетизму. Різні режими спікання і швидкості охолодження не вносять суттєвих змін у магнітну картину даної системи, хоча діелектричні і провідні властивості змінюються на порядки [14], що, очевидно, пояснюється впливом мікроструктури.

СПИСОК ЛІТЕРАТУРИ

- Гасюк І.М., Будзуляк І.М., Галігузова С.А. Катодні матеріали літієвих акумуляторів струму на основі Li_{0,5}Fe_{2,5}O₄ // Наносистеми, наноматеріали, нанотехнології. – 2006. – 4, вип.3. – С. 613-622.
- Rosenberg M., Deppe P., Dey S., Janssen U., Patton C.B., Edmondson C.A. / IEEE Trans. Magn. MAG 1982. – No.18. – P.1616.
- Kishan P., Prakesh C., Baijal J.S., Laroia K.K. // Phys. Status Solidi a .- 1984.-84.- P.535.
- 4. Dormann J.L., El. Harfaoui M., Nogues M., Jove J. //J. Phys.C.: Solid State Phys.–1987.– 20 L.–P.161.
- Mandal S., Rojas R.M., Amarilla J.M., Calle P. // Chem. Matter. 2002.–14.– P.1598-1605.
- Saifi A., Dormann J.L. et al. A Messbauer study of the Zn_{2x}Cr_{2x}Ga_{2-2x}O₄ spinel system: evidence of a regime of progressive freezing of magnetic clusters // J. Phys.C:- 1988.-21.- P.5295-5315.
- Yousif A.A., Elzain M.E., Mazen S.A. A Mössbauer and x-ray diffraction investigation of Li-Ti ferrites // J.Phys.Condens.Matter, 1994. – No.6. – P.5717-5724.
- Deepika Kotrari, Sumitra Phanjoubam, Baijal J.S. // J.Phys.C: Solid State Phys. – 1988. – No.21. – P.6169-6175.
- Gracia M., Marco J-F., Gancedo R., Gautier J.L. Characterization of the Mn-Li ferrite system Li₁. _{0.5x}Fe_{1.5x+1}Mn_{1-x}O₄ (0.2≤x≤1)//J.Mater.Chem., 2003.b - 13. - P. 844-851.
- 10. Аржавитин В.М., Ефимова Н.Н., Устименкова М.Б., Финкель В.А. Аномалии внутреннего трения ферримагнитной шпинели Li_{0.5}Fe_{2.5}O₄ в различных структурных состояниях // Физика твердого тела, 2001.– т.43. вып.11.– С. 2035-2039.
- Vandenverghe R.E., De Grave E. / Mössbauer Spectroscopy Applied to Inorganic Chemistry, ed. G. Long and F. Grandjean Plenum Press, New York, 1989. – vol.3.– P.59.
- Goya G.F., Stewart S.J., Mercader R.C. / Mossbauer study of Fe-Zn-O phases // Solid State Communications.- 1995.- 96, No. 7.- P.485-490.
- Hamdeh H.H., Darghout K., Ho J.C., Shang P.M., Miller L.L. A Mossbauer evaluation of cation distribution in titanomagnetites // J. of Magn. and Magn. Mater. - 1999. - 191. - P.72-78.
- 14. Башкиров Ш.Ш., Либерман А.Б., Синявский В.И. Магнитная микроструктура ферритов. – Казань.: Изд. Казанского университета, 1978.
- Неель Л. Магнитные свойства ферритов. Ферримагнетизм и антиферромагнетизм. Антиферромагнетизм. Сб. науч. тр. – М., 1956.