Синтез, структура та діелектричні властивості магній-заміщеного літієвого фериту

Л.С. Кайкан¹, Ю.С. Кайкан², І.П. Яремій², О.М. Угорчук², Б.Я. Депутат³, М.О. Николюк²

¹ Інститут металофізики імені Г.В. Курдюмова НАН України, бульвар Академіка Вернадського, 36, 03680, Київ, Україна

² ДВНЗ "Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника", вул. Шевченка, 57, 76018, Івано-Франківськ, Україна

³ Івано-Франківський національний технічний університет нафти і газу, вул. Карпатська, 15, 76019, м. Івано-Франківськ, Україна

(Получено 17.11.2016; опубликовано online 23.12.2016)

Методом золь-гель автоспалювання отримано однофазний ферит просторової групи Fd3m з розмірами кристалітів 35 нм. На основі температурних імпедасних досліджень виявлено сильну дисперсію дійсної частини діелектричної проникності в області низьких частот причиною якої є дипольноорієнтаційна та міжгранична поляризації. Провідність синтезованої системи носить напівпровідниковий характер. Для неї властиві два механізми провідності активаційний – в області високих температур і стрибковий – в області кімнатних температур.

Ключові слова: Нанодисперсний ферит, Імпеданс, Діелектрична проникність, Провідність.

DOI: 10.21272/jnep.8(4(2)).04066

PACS numbers: 71.20.Nr, 72.15.Eb, 72.20.Pa, 77.22.Gm, 73.22. – f, 76.80. + y

1. ВСТУП

Нанокристалічні шпінельні ферити викликають посилений інтерес внаслідок їх високих оптичних, структурних, електричних і магнітних властивостей порівняно з мікрокристалічними аналогами. Такі властивості феритових наночастинок сприяють їх широкому використанню в найрізноманітніших сферах технології та медицині. Зокрема нанокристалічні магнітні матеріали можуть виступати замінниками чистих металів у ролі постійних магнітів в ряді пристроїв завдяки їх високого опору, низьких втрат на вихрові струми, низьких магнітних втрат на порівняно низької вартості [1]. Згідно кристалічної структури, ферити-шпінелі володіють кубічною щільно упакованою кисневою граткою з двома типами порожнин: тетраедричними (А) і октаедричними (В). Залежно від складу і катіонного розподілу по двох підгратках такі нанокристалічні шпінелі можуть виявляти різні магнітні і діелектричні властивості. При певному заміщенні і катіонному розподілу іонів-допантів за підгратками ферити-шпінелі можуть виявляти феромагнітні, антиферомагнітні, спінкластерні або парамагнітні властивості [2]. Властивості феритів, зокрема електричні, значною мірою залежать від їх мікроструктури, що визначається ступенем дисперсності матеріалу, температурою спікання, часу і умовами синтезу, а також складом. Мікроструктура матеріалу формується в процесі спікання і визначається розмірами кристалітів, їх формою, пористістю, ступенем агломерації, хімічним і фазовим складом, що в свою чергу залежить від технології та умов синтезу [3]. Традиційний керамічний метод має ряд недоліків, таких як проблеми контролю чистоти складу, хімічна неоднорідність, великі розміри частинок, добавки вводяться в процесі подрібнення а також для синтезу необхідна висока температура (> 1000 °C). Альтернативою є хімічні методи синтезу, за допомогою яких розміри частинок не перевищують манометрового діапазону, не потребують високих температур в процесі синтезу, а також забезпечується висока фазова і хімічна однорідність. Одним з ефективних методів синтезу є метод зольгель автоспалювання, в якому прекурсор розкладаеться при температурах значно нижчих за 500 °C, а теплота, необхідна для формування кінцевого продукту виділяється за рахунок екзотермічних редокс (хімічні реакції окислення-відновлення) реакцій [4].

В даній роботі методом золь-гель автоспалювання отримано магній-заміщений літієвий ферит складу ${\rm Li}_{0.5}{\rm Fe}_{2.3}{\rm Mg}_{0.2}{\rm O}_4$ та досліджено його структурні та електричні властивості.

2. МЕТОДИКА ЕКСПЕРИМЕНТУ

Магній-заміщені літієві ферити були синтезовані наступним чином: як вихідні реагенти використовувались водні розчини нітратів металів (FeNO₂ · 9H₂O, $LiNO_3 \cdot 3H_2O$, MgNO $_3 \cdot 3H_2O$), взяті у відповідному молярному відношенні згідно стехіометрії очікуваних сполук, і лимонна кислота. Нітрати металів і лимонна кислота змішувалися покрапельно на магнітній мішалці у молярному відношенні металів до лимонної кислоти 1:1. Розчин нітратів металів – лимонна кислота повільно випаровувався у сушильній шафі до форми в'язкого гелю. Наступне висушування проводилось для повного видалення адсорбованої води при 110 °С. Отриманий ксерогель поміщали у піч, яку нагрівали до температури приблизно 200-220 °C після чого суміш спалахувала і в результаті реакції утворювався продукт, який досліджувався за допомогою рентгенівського дифрактометра ДРОН-3 у СиКа-випромінюванні. Для аналізу експериментальних дифрактограм застосовувався повнопрофільний метод Рітвелда. Розміри областей когерентного розсіювання (ОКР) визначалися за методом ШерЛ.С. КАЙКАН, Ю.С. КАЙКАН, І.П. ЯРЕМІЙ ТА ІН.

ського випромінювання, θ – кут дифракції, $\beta_{1/2}$ – півширина відбивання, а також за інтерполяційним методом Вільямсона-Холла, згідно якого будувалася залежність $\beta \cos \theta$ від $\sin \theta$ рівняння $\beta \cos \theta = \frac{\lambda}{D} + 4\varepsilon \sin \theta$ (якщо наближення проводилось функціями Лоренца або Коші) або рівняння $\beta^2 \cos^2 \theta = \left(\frac{\lambda}{D}\right)^2 + \left(4\varepsilon \sin \theta\right)^2$ (якщо наближення здій-

снювалося функцією Гаусса).

Мессбауерівські спектри поглинання Fe⁵⁷ були отримані в режимі постійних прискорень на спектрометрі ЯГРС-4М з використанням джерела үквантів Со⁵⁷ у хромовій матриці. Математична обробка отриманих спектрів проводилася з використанням універсальної комп'ютерної програми Univem

Для проведення імпедансних досліджень з синтезованого порошку формувалися таблетки діаметром 18 мм і товщиною 0,6 мм, які після пресування під тиском ЗМПа висушувались при температурі 65 °С протягом 5 год. З отриманих таблеток формувалася конденсаторна система графітовий електрод/зразок/графітовий електрод. Провідність при змінному струмі, тангенс втрат, дійсну та уявну частини діелектричної проникності визначалися на основі експериментальних залежностей повного комплексного імпедансу, отриманих на спектрометрі Autolab PGSTAT 12/FRA-2 в діапазоні частот 0,01Гц – 100 кГц. Температурні криві були отримані на основі імпеданс них досліджень в режимі покрокового нагріву з ізотермічною витримкою після кожних 50 градусів в діапазоні температур 295-723 К.

3. РЕЗУЛЬТАТИ І ОБГОВОРЕННЯ

3.1 Структурний аналіз і морфологія

На рис. 1 представлена рентгенівська дифрактограм синтезованого зразка складу $Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O_4$



Рис. 1 – Рентгенівські дифрактограми фериту складу $Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O_4$, синтезованого методом золь-гель авто спалювання (точки – експериментальні значення, суцільна лінія – наближення за програмою Fullprof)

Ж. нано- електрон. ФІЗ. 8, 04066 (2016)

Отримана система є однофазною шпінеллю просторової групи Fd3m про що свідчать рефлекси (220); (311); (400); (511); (440) і (422). Ніяких додаткових фаз, що відповідають нітратам чи оксидам вихідних компонентів виявлено не було. Це є підтвердженням того, що реакція пройшла повністю і непрореагованих компонент не залишилося. Катіонний розподіл, отриманий з аналізу експериментальних рентгенівських дифрактограм за допомогою повнопрофільного Рітвелда має вигляд (Mg_{0.16}Fe_{0.92}) методу [$Li_{0.5}Fe_{1.38}Mg_{0.04}$] O₄, розраховане значення сталої гратки складає $a_{excn} = 8,334 \pm 0,002$ Å, що є дещо ніж більше, теоретично розраховане $a_{meop} = 8,208 \pm 0,002$ Å. Очевидно таке збільшення експериментального значення сталої гратки можна пояснити впливом поверхні, що проявляється у випадку, коли розміри кристалітів не перевищують 100 нм. З катіонного розподілу видно, що катіони Li⁺ займають тільки В-позиції, тоді як іони Fe³⁺ і Mg²⁺ займають як А- так і В-підгратку. Іони заліза перерозподіляються по А і В-підгратках у співвідношенні приблизно 4:6 а іони магнію 8:2, відповідно. Як свідчать результати рентгенівської дифрактометрії, переваги до В позиції вищевказаних іонів наступні: Li⁺>Fe³⁺>Mg²⁺. Розміри ОКР, розраховані за методами Шеррера і Вільямсона-Холла складають, відповідно, 38 і 35 нм. Також при визначенні величини $\beta_{1/2}$ враховувалося інструментальне уширення, викликане розбіжністю рентгенівського пучка і шириною обмежуючих щілин, яке визначалося з використанням еталонного зразка. Таким зразком слугував добре відпалений зразок літій-залізної шпінелі, отриманий керамічним способом.



Рис. 2 – SEM зображення фериту складу $Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O_4$, синтезованого методом золь-гель автоспалювання збільшення ×20.000

Як видно із зображення, мікроструктура системи характеризується рівномірно розподіленими дрібними зернами, розділеними границями. Середній розмір частинок феритів всіх складів, отриманих з SEM зображень знаходиться в околі 78-87 нм. Середній СИНТЕЗ, СТРУКТУРА ТА ДІЕЛЕКТРИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ...

розмір зернин синтезованого фериту, отриманих методом SEM є більшими, ніж розміри частинок, отриманих методом XRD. Це можна пояснити тим, що кожне зерно є результатом агломерації кількох нанокристалів. SEM зображення вказують на агломеровану зернисту структуру з кластерами дрібних частинок, з'єднаних між собою. Морфологія поверхні повністю однорідна і регулярна і складається з кубічних, близьких до сферичних частинок. Така морфологія зразків демонструє дрібнозернисту природу частинок.

3.2 Мессбауерівські дослідження

Мессбауерівський спектр 57 Fe системи Li $_{0.5}$ Fe $_{2.3}$ Mg $_{0.2}$ O₄, отриманий при кімнатній температурі, представлений на рис. 3.



Рис. 3 – Мессбауерівський спектр 57 Fe системи Li $_{0.5}$ Fe $_{2.3}$ Mg $_{0.2}$ O $_4$, отриманий при кімнатній температурі

Отриманий спектр є суперпозицією двох секстиплетів, що відповідають тетраедричному і октаедричному положению заліза в пілгратках шпінелі. Значення магнітних полів складають 494 і 467 кЕ, відповідно. Крім цього на мессбауерівському спектрі проглядається парамагнітний дублет з квадрупольним розщепленням ~ 0,67 мм/с. Виникнення дублету можна пояснити наступним чином. Напрям зміни чи надобмінної взаємодії з магнітними сусідами є відповідальним за магнітне впорядкування. В досліджуваній системі заміщення магнітних атомів, включених в обмінну взаємодію з даним атомом заліза, на немагнітні іони Mg²⁺, ізолює деякий атом заліза від інших магнітних іонів гратки, що беруть участь у магнітній взаємодії. Ізольований іон зразка релаксує відносно швидше, в той час як введення додаткового іона заліза в число сусідів розглядуваного іона збільшує час релаксації.

3.3 Діелектрична дисперсія системи ${\rm Li}_{0.5}{\rm Fe}_{2.3}{\rm Mg}_{0.2}{\rm O}_4$

На рис. 4 наведено зміну діелектричної сталої (ε') як функції частоти від 0,01 до 10⁵ Гц. В досліджуваному частотному діапазоні система виявила сильну діелектричну дисперсію. Це означає, що при низьких частотах діелектрична проникність є високою, а зі збільшенням частоти її значення спадає і досягає майже сталого значення при частотах > 100 Гц.



Рис. 4 – Залежність дійсної частини діелектричної проникності (ε') від частоти прикладеного поля системи Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O₄, синтезованої методом золь-гель автоспалювання

Діелектрична дисперсія в цілому може бути описана на основі чотирьох фундаментальних поляризаційних механізмів, що існують в матеріалах [5]. Це є електронна, іоннна, диполярна чи орієнтаційна і міжгранична поляризація. У прикладеному електричному полі зміщення електрона відносно ядра в атомі призводить до електронної поляризації, тоді як збільшення іонної сепарації між позитивними і негативними іонами при іонному типу зв'язку дає іонну поляризацію. Ці дві поляризації зазвичай мають місце при дуже високих частотах в області 1 ГГц-1 ТГц. Тенденція орієнтації диполів вздовж напрямку поля спричиняє ріст диполярної поляризації, тоді як накопичення зарядів на поверхні електродів чи міжфазних границях в багатофазному матеріалі дає ріст просторового заряду, тобто міжграничної поляризації. Однак, оскільки частотний діапазон в даному дослідженні обмежується 10⁵ Гц і сполуки володіють однорідною дрібнозернистою мікроструктурою з тонкими границями зерен і можливістю співіснування значної кількості міжзеренних границь, вклад в діелектричну поляризацію вносять, головним чином, механізми диполярної і міжграничної поляризації. Збільшення низькочастотної діелектричної сталої спричинено впливом електронного обміну $\mathrm{Fe}^{^{2+}} \Leftrightarrow \mathrm{Fe}^{^{3+}}$, що виникає у фериті в результаті локального зміщення електронів в напрямку прикладеного електричного поля [5]. Крім цього, оскільки мікроструктура даного матеріалу є неоднорідною, складається з зерен і границь зерен, їх діелектрична поведінка також вносить вклад у міжграничну поляризацію. Ще одним фактором, який впливає на процеси накопичення зарядів на міжзеренних границях, є часткова втрата іонів літію і кисню, яка може мати місце в процесі синтезу і наступному відпалі матеріалу. В результаті цього можливе формування літій-кисневих вакансій, які мігрують в бік поверхні зерна і нагромаджуються на міжзеренних границях і, таким чином, вносять свій вклад у збільшення низькочастотної поляризації. Отже, сильне зростання діелектричної проникності в області низьких частот зумовлено в основному двома механізмами, а саме дипольно-орієнтаційним, викликаним локальним зміщенням електронів під дією прикладеного поля і міжграничним.

3.4 Температурна залежність діелектричної сталої системи Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O₄

На рис. 5 наведені температурні залежності дійсної частини діелектричної проникності системи ${\rm Li}_{0.5}{\rm Fe}_{2.3}{\rm Mg}_{0.2}{\rm O}_4$ при різних частотах.



Рис. 5 – Залежність дійсної частини діелектричної проникності від температури при різних частотах системи ${\rm Li}_{0.5}{\rm Fe}_{2.3}{\rm Mg}_{0.2}{\rm O}_4$, синтезованої методом золь-гель автоспалювання

Можна відмітити, що температурна залежність діелектричної проникності характеризується наявністю піка в області температур 450-550 К, причому зі зростанням частоти інтенсивність його зменшується, а положення максимуму зміщується в бік вищих температур. Пояснення такої діелектричної аномалії як функції температури ґрунтується на основі 1) термічно індукованого механізму електронного перескоку, 2) просторово-зарядної поляризації типу Максвелла-Вагнера, що виникає в результаті структурної неоднорідності, викликаної присутністю значної кількості міжзеренних границь, що є стоком нескомпенсованих електричних зарядів, і 3) літій-кисневих вакансій, що утворюються внаслідок часткової втрати літію в процесі синтезу. В першому випадку, із збільшенням температури системи рухливість вільних носіїв заряду також збільшується. Це означає, що термічна енергія виступає аналогом збільшення частоти у механізмі електронного перескоку типу $Fe^{2+} \Leftrightarrow Fe^{3+}$, що збільшує значення провідності і, відповідно, поляризації даної системи. Така термічно-активована електрона провідність проявляється в основному на частотах до 10 кГц і зменшується при високих частотах до 100 кГц внаслідок зменшення впливу просторового заряду. У випадку, коли частота механізму перескоку відповідає частоті прикладеного електричного поля на температурних залежностях діелектричної проникності спостерігається пік. Друге, у випадку просторово-зарядної поляризації, у прикладеному відповідному електричному полі даної частоти і кімнатній температурі, вільні носії заряду мають тенденцію слідувати за полем так, що рухатимуться в бік поверхні матеріалу і зосереджуватися на порах, дефектах і т.д. і, таким чином, бу-

дуть акумулювати заряд на можливих поверхнях діелектричної структури. Така тенденція руху вільних зарядів є переважаюча при низьких частотах і мала при високих частотах внаслідок того, що група зарядів, рухаючись крізь тіло, зазнає опору на зернах і границях зерен. На додачу, в той час як вибір частоти прикладеного поля залишається тим самим, якщо експеримент проводиться при підвищених температурах, до руху носіїв заряду може додаватися додатковий дрейф, який не обов'язково відноситься до утворення діелектричного піку, однак призводить до збільшення провідності і, отже, діелектричної сталої. Спостережувана зміна діелектричної сталої як функції температури для різних частот в даній роботі узгоджується з вищесказаними припущеннями. Крім цього, хімічна незбалансованість, що виникає внаслідок часткового випаровування одного чи кількох складників призводить до формування літій/кисневих вакансій, які також виступають як потенціальні джерела діелектричних аномалій, що спостерігалося в роботах [25, 26].

Спостережувана в даній роботі температурна залежність діелектричної сталої може бути описана релаксацією типу Дебая [29], яка може бути записана як

$$\varepsilon'(\omega) = \varepsilon_{\infty} + \frac{\varepsilon_0 - \varepsilon_{\infty}}{1 + (\omega t)^2}, \qquad (1)$$

де $\varepsilon'(\omega)$ – діелектрична стала при частоті ω , ε_0 і ε_{∞} – низько і високочастотна діелектрична стала, відповідно і τ – час релаксації. Релаксація має місце в околі температур, де $\omega \tau = 1$.

Релаксаційна довжина $\Delta \varepsilon$, визначена як $\Delta \varepsilon = \varepsilon_0 - \varepsilon_\infty$ в цілому розглядається як стала. Однак у випадку, коли релаксаційний процес асоціюється з просторовою флуктуацією поля, викликаною перескоком зарядів, це утворює як дипольну так і просторову зарядну релаксацію Максвелла-Вагнера, що має місце під час їх переносу, релаксаційна довжина може бути записана як [30, 31]

$$\Delta \varepsilon = \frac{N_{\mu}^2}{3k_B T}, \qquad (2)$$

де μ – це дипольний момент і N число стрибків заряду, що змінюються з температурою згідно наступного термічно активованого відношення [32]

$$N = N_0 \exp\left(E/k_B T\right),\tag{3}$$

де $N_{\scriptscriptstyle 0}$ є передекспоненційний фактор, Eенергія активації, $k_{\scriptscriptstyle B}$ — стала Больцмана. Звідси

$$\Delta \varepsilon = N_0 \exp(E/k_B T) * \left(\mu^2/3k_B T\right), \qquad (4)$$

Час релаксації для системи $Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O_4$, отриманої за методом золь-гель авто спалювання, розрахований за рівнянням (1) при частоті і температурі, що відповідають утворення піка складає

СИНТЕЗ, СТРУКТУРА ТА ДІЕЛЕКТРИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ...

значення порядку 10⁻⁶ с. Отримане значення є дещо більшим, порівняно зі сполуками, отриманими твердофазним методом [11], однак це можна пояснити високою дисперсністю системи.

3.5 АС провідність

На рис. 6 представлена частотна залежність дійсної частини провідності.



Рис. 6 – Залежність дійсної частини провідності (σ') від частоти системи Li_{0.5}Fe_{2.3}Mg_{0.2}O₄, синтезованої методом золь-гель автоспалювання. Точки – експеримент; суцільна лінія – апроксимація за формулою $\sigma(\omega) = \sigma_{dc} + A\omega^{s}$

В області частот $f \leq 10^4 \ {\Gamma}$ ц σ майже не змінюється з частотою, однак при $f > 10^4 \ {\Gamma}$ ц спостерігається зміна останньої. Провідність немонотонно збільшується із зростанням частоти. Частотну залежність AC провідності можна пояснити на основі теореми Купса згідно якої дану систему можна розглядати як багатошаровий конденсатор, в якому зерна і границі зерен володіють різними властивостями. З даних характеристик випливає, що вище певної частоти ($f \approx 10^4 \ {\Gamma}$ ц) вплив багатошарового конденсатора зростає з частотю, в результаті чого і зростає провідність. Релаксація σ може бути описана з позиції релаксаційних формул [12]:

$$\tilde{\sigma}(\omega) = \sigma_{_{H^{\prime}\!H}} + \frac{\sigma_{_{H^{\prime}\!H}} - \sigma_{_{\theta^{\prime}\!H}}}{1 + (\omega\tau)^2}, \qquad (5)$$

де індекси *нч* і *вч* у значеннях $\sigma_{\mu \eta}$ і $\sigma_{\theta \eta}$ вказують на обмеження значень при низькій (близько 10 ²Гц) і високій (близько 10⁵Гц) частоті, час релаксації τ є характерною часовою константою феритів і $\omega = 2\pi f$.

В роботі [13] частотний відгук σ_{ac} в феритах і мультифероїдах пояснюється на основі поляронного механізму, властивого вільним носіям заряду в цих системах. В прикладеному електричному полі рух електронів в оксидних матеріалах таких як перовскіт і шпінель призводить до спотворення/поляризації гратки до форми поляронів. Якщо просторові розміри такого спотворення чи деформації вздовж гратки має порядок сталої гратки, формуються малі полярони, тоді як формування великих поляронів має місце, коли деформація перевищує сталу гратки. Модель великих поляронів зазвичай береться в розрахунок, коли σ_{ac} зменшується із збільшенням частоти, в той час як модель малих поляронів пояснює залежність, коли σ_{ac} збільшується із збільшенням частоти. Так, в даній роботі, як видно з рисунку, спостерігається зростання σ_{ac} з частотою, що підтверджує той факт, що механізм провідності скоріш за все викликаний малим поляронним механізмом, який виникає внаслідок руху носіїв заряду таких як $\mathrm{Fe}^{2^+}, \mathrm{Fe}^{3^+}$. Апроксимоване за формулою (5) значення $\sigma_{dc} = \sigma_{\mu q}$ використовувалось для отримання температурної залежності провідності.

Температурна залежність провідності синтезованої системи показала, що для неї властивий напівпровідниковий характер провідності, що описується співвідношенням виду $\sigma = \sigma_0 \exp[-E_0/(kT)]$,де σ_0 апроксимоване значення електропровідності при T = 0, E_0 – енергія активації електропровідності, k – стала Больцмана, T – абсолютна температура.

В координатах Арреніуса $\ln \sigma_{dc} (10^3 / T)$ (рис. 7) температурна залежність провідності добре апроксимується прямими в області високих (523-773 К) і низьких (295-373 К) температур, що є свідченням прояву активаційного і стрибкового механізмів провідності, для яких характерне зростання провідності з температурою (від'ємний нахил апроксимуючої прямої). Різний кут нахилу апроксимуючих прямих в цих температурних ділянках говорить про відмінності в значеннях енергії активації електропровідності.



Рис. 7 – Крива Арреніуса для системи ${\rm Li}_{0.5}{\rm Fe}_{2.3}{\rm Mg}_{0.2}{\rm O}_4$, синтезованої методом золь-гель авто спалювання

Розраховані значення енергій активації високотемпературного і низькотемпературного діапазонів складають 2,46 eB i 1,42 eB, відповідно. В області кімнатних температур домінуючим е стрибковий механізм провідності, який реалізується через перескок електронів між атомами заліза, що можуть перебувати в різному валентному стані. Згідно даних рентгенівського аналізу довжина стрибка для тетраедричних (d_A) і октаедричних (d_B) позицій, що знаходились за співвідношеннями Л.С. КАЙКАН, Ю.С. КАЙКАН, І.П. ЯРЕМІЙ ТА ІН.

$$\begin{aligned} &d_A = 0.25 a \sqrt{3} \\ &d_B = 0.25 a \sqrt{2} \end{aligned} , \tag{6}$$

відповідно складала 3,610±0,002 Å (d_A) і 2,950±0,002 Å (d_B) . оскільки в тетрапідгратці присутність іонів Fe²⁺ малоймовірна, то така міграція електронів здійснюється в основному в октапідгратці, а також по границях зерен, де можливе зосередження знач-

висновки

ної кількості структурних дефектів.

Методом золь-гель автоспалювання синтезовано однофазний магній-заміщений літієвий ферит зі структурою шпінелі просторової групи *Fd*3*m* з розмірами частинок порядку 30-40 нм.

Основний вклад в діелектричну дисперсію синтезованої системи вносять дипольна і між гранична поляризації. Високі значення діелектричної проникності в області малих частот при кімнатній температурі виникають внаслідок обміну електронами між іонами заліза за механізмом $\mathrm{Fe}^{2+} \Leftrightarrow \mathrm{Fe}^{3+}$ і значним впливом міжзеренних границь.

Провідність синтезованих систем носить напівпровідниковий характер. Для них властиві два механізми провідності активаційний — в області високих температур і стрибковий — вобласті кімнатних температур. Енергії активації обох механізмів суттево відрізняються між собою і складають значення 2,46 еВ для активаційного механізмі і 1,42 еВ для стрибкового. Міграція електронів при стрибковому механізмі провідності здійснюється по октапозиціях з довжиною стрибка ~ $2,950 \pm 0,002$ Å.

Synthesis, Structure and Dielectric Properties of Magnesium-substituted Lithium Ferrite

L.S. Kaykan¹, J.S. Kaykan², I.P. Yaremiy², O.M. Ugorchuk², B.Y. Deputat³, M.O. Nykoliuk²

¹ G.V. Kurdyumov Institute for Metal Physics N.A.S. of Ukraine, 36, Academician Vernadsky boul., 03680 Kyiv-142, Ukraine

² Vasyl Stefanyk Precarpathian national university, 57, Shevchenko st., 76018 Ivano-Frankivsk, Ukraine

³ Ivano-Frankivsk National Technical University of Oil and Gas, 15, Karpatska st., 76019 Ivano-Frankivsk,

Ukraine

By using method of sol-gel autocombustion was obtained single-phase ferrite with space group Fd3mand crystallite size of 35 nm. Based on temperature impedance research was revealed a strong dispersion of the real part of the dielectric constant at low frequencies. It caused by the dipole-orientation polarization and polarization between boundaries. The conductivity of the synthesized system has semiconductor type. For it two mechanisms of conductivity are inherent activation type in high-temperature area and hopping type in room temperature area.

Keywords: Nanosized ferrite, Impedance, Dielectric constant, Conductivity.

Синтез, структура и диэлектрические свойства магний-замещенного литиевого феррита

Л.С. Кайкан¹, Ю.С. Кайкан², И.П. Яремий², О.М. Угорчук², Б.Я. Депутат³, М.О. Ныколюк²

¹ Институт металлофизики имени Г.В. Курдюмова НАН Украины, бульвар Академика Вернадского, 36, 03680 Киев, Украина

² ДВНЗ "Прикарпатский национальный университет имени Василия Стефаника", ул. Шевченка, 57, 76018 Ивано-Франковск, Украина

³ Ивано-Франковський национальный технический университет нефти и газа, ул. Карпатская, 15, 76019 Ивано-Франковск, Украина

Методом золь-гель автогорения получено однофазный феррит пространственной группы Fd3m с размерами кристаллитов 35 нм. На основе температурных импедасных исследований выявлено сильную дисперсию действительной части диэлектрической проницаемости в области низких частот, причиной которой является дипольная-ориентационная и междуграничная поляризации. Проводимость синтезированной системы носит полупроводниковый характер. Для нее характерны два механизма проводимости активационный – в области высоких температур и прыжковый – в области комнатных температур.

Ключевые слова: Нанодисперсный феррит, Импеданс, Диэлектрическая проницаемость, Проводимость.

Синтез, структура та діелектричні властивості...

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- M. Raghasudha, D. Ravinder, P. Veerasomaiah, J. Magn. Magn. Mater. 355, 210 (2014).
- A. K M. Akther, M. Hussain, T. Seki, H. Kawai, J. Appl. Phys. 355, 1273 (2004).
- 3. A. Sutka, G. Mezinskis, *Front. Mater. Sci.* 6(2), 128 (2012)
- A. Verma, T. C. Goel, R. G. Mendiratta, P. Kishan, J. Magn. Magn. Mater. 208, 13 (2000).
- B. Parvatheeswara Rao, K. H. Rao, J. Mater. Sci. 32, 6049 (1997).
- R. Hassan, J. Hassan, M. Hashim, S. Paiman, S. Azis, J. Mater. Sci. 3, 306 (2014).
- R. N. Jadhav, S. N. Mathad, V. Puri, *Ceram. Int.* 38, 5181 (2012).

- R. Mazumder, S. Ghosh, P. Mondal, D. Bhattacharya, S. Dasgupta, *J. Appl. Phys.* **100**, 033908 (2006).
- C.C. Wang, H.B. Lu, K.J. Jin, G.Z. Yang, Modern Phys. Lett. B 22, 1297 (2008).
- 10. C.C. Wang, M.N. Zhang, G.J. Wang, K.B. Xu, *Adv. Ceram.* 103 (2010).
- Б.К. Остафійчук, І.М. Гасюк, Л.С. Кайкан, Металлофиз. новейшие технол. 36, 89 (2014) (В.К. Ostafiychuk, I.M. Hasyuk, L.S. Kaykan, Metallofiz. Noveishie Tekhnol. 36, 89 (2014)).
- 12. S.F. Mansour, Egypt. J. Solids 28 No 2, 263 (2005).
- 13. B. Dhana Lakshmi, K. Pratap, B. Parvatheeswara Raoand P. S. V. SubbaRao, *Ceram. Int.* **42** Part A, 2186 (2016).