УДК 537.311.322

ISSN 1729-4428

В.А. Ромака^{1,2}, П. Рогль³, Ю.В. Стадник⁴, Л.П. Ромака⁴, Е.К. Хліль⁵, В.Я. Крайовський², А.М. Горинь⁴, О.І. Лах⁶

Виявлення механізму генерування структурних дефектів донорної природи в інтерметалічному напівпровіднику *n*-ZrNiSn

¹Інститут прикладних проблем механіки і математики ім. Я. Підстригача НАН України, вул. Наукова, 3-б, 79060, Львів, Україна;

²Національний університет "Львівська політехніка", вул. С. Бандери, 12, 79013, Львів, Україна;

³Інститут фізичної хімії Віденського університету, А-1090 Відень, Австрія;

⁴Львівський національний університет ім. І.Франка, вул. Кирила і Мефодія, 6, 79005, Львів, Україна; ⁵Інститут Несля Національного центру наукових досліджень, ВР 166, 38042 Гренобль, Франція;

⁶АТЗТ «НВО «Термоприлад» ім. В.І. Лаха, вул. Наукова, 3, 79060, Львів, Україна

Досліджені кристалічна структура, розподіл електронної густини, енергетичні, кінетичні та магнітні характеристики інтерметалічного напівпровідника *n*-ZrNiSn, сильнолегованого домішкою Ni. Виявлено ефект та встановлено механізм акумулювання надлишкових атомів Ni_{1+x} у тетраедричних пустотах кристалічної структури напівпровідника, а також показана донорна природа такого структурного дефекту. Ключові слова: кристалічна та електронна структури, напівпровідник, електропровідність.

Стаття поступила до редакції 23.08.2012; прийнята до друку 15.12.2012.

Вступ

Інтерметалічний напівпровідник n-ZrNiSn є одним з найбільш досліджуваних термоелектричних матеріалів, оскільки володіє високою ефективністю перетворення теплової енергії в електричну [1]. Оптимізація параметрів термоелектричних матеріалів на основі n-ZrNiSn для отримання максимальних значень термоелектричної добротності Ζ здійснюється шляхом сильного легування напівпровідника ($Z = a^2 s / k$, де *s* – питома електропровідність, а і k – коефіцієнти термо-ЕРС та теплопровідності, відповідно) [2].

Аналіз результатів попередніх досліджень напівпровідника -ZrNiSn у провідних світових дослідницьких центрах виявив суттєву різницю (на порядки) у значеннях його параметрів при однакових температурах, зокрема, значень *s*, *a* та магнітної сприйнятливості [2 - 5]. Оскільки чистота С вихідних компонентів сполуки ZrNiSn є практично однаковою у всіх лабораторіях, а також подібними є методики синтезу та режими приведення сполуки у рівноважний стан (гомогенізуючий відпал), то що провокує не відтворюваність характеристик напівпровідника n-ZrNiSn, який претендує на промислове використання у процесах перетворення

теплової енергії в електричну?

У запропонованій роботі здійснено спробу отримати відповідь на це запитання. У попередніх дослідженнях n-ZrNiSn вдалося встановити, що кристалічна структура напівпровідника € неупорядкованою - кристалографічна позиція атомів Zr $(4d^25s^2)$ до ~ 1 ат.% ($y \le 0.01$) зайнята атомами Ni $(3d^84s^2)$, що генерує у кристалі структурні дефекти донорної природи і пояснює механізм «апріорного легування» донорною домішкою, а напівпровідник стає сильнолегованим та сильнокомпенсованим (СЛСКН) [6]. При наявності такого структурного дефекту формулу записати сполуки можна $(Zr_{1-v}Ni_v)NiSn$ [7].

Уведення у структуру ZrNiSn, наприклад, атомів рідкісноземельних металів (R_x) шляхом заміщення атомів Zr генерує структурні дефекти акцепторної природи. При цьому відбувається упорядкування кристалічної структури Zr_{1-x} R_x NiSn – атоми меншого розміру Ni ($r_{Ni} = 0,125$ нм) повертаються з позиції Zr ($r_{Zr} = 0,160$ нм) у власну позицію, а також має місце перекомпенсація напівпровідника і дірки стають головними носіями електрики [7].

Аналізуючи діаграму фазових рівноваг системи Zr-Ni-Sn ми також зауважили, що поруч зі сполукою ZrNiSn (структурний тип MgAgAs, просторова група $F\bar{4}3m$) існує сполука ZrNi2Sn (структурний тип



Рис. 1. Механізм трансформації кристалічної структури сполуки ZrNiSn у ZrNi₂Sn при акумулюванні надлишкових атомів Ni_{1+x} в тетраедричних пустотах кристалічної структури (зайняття атомами Ni вакантних позицій).

MnCu2Al, просторова група $Fm\overline{3}m$). Більше того, виявилося, що кристалічні структури згаданих сполук не лише відносяться до кубічної сингонії, а є спорідненими: ZrNi₂Sn – фаза Гейслера, а ZrNiSn – фаза напів-Гейслера (half-Heusler) [2]. Головна відмінність між фазами полягає у тому, що фаза Гейслера є центросиметричною, а фаза напів-Геслера- нецентросиметричною. Відсутність центра симетрії у фазі напів-Гейслера обумовлена наявністю сильних тетраедричних зв'язків між атомами, що і забезпечує напівпровідникові властивості сполуки. Окрім того, через різну симетрію сполук ZrNiSn і ZrNi2Sn не існує неперервного твердого розчину між ними [10]. що нижче буде підтверджено експериментально.

Особливістю кристалічної структури сполуки ZrNiSn, як і багатьох напівпровідників, кристалічні структури яких відносяться до кубічної сингонії (нецетросиметричні) [2], є наявність у структурах тетраедричних пустот (рис. 1). Якщо припустити, що у даних пустотах можуть розташовуватися атоми найменшого розміру, наприклад, «надлишкові» атоми Ni або домішкові (чужі) атоми, тобто розглядати пустоту як вакансію (Vac) кристалографічної позиції 4d для атома найменшого розміру, то зайняття, наприклад, атомом Ni позиції 4d (заповнення вакансії) призведе до зміни симетрії кристалу та реалізації при певних концентраціях атомів Ni сполуки ZrNi₂Sn.

Саме споріднений характер кристалічних структур сполук ZrNiSn та ZrNi₂Sn наштовхнув на формулювання проблеми, дослідженню якої присвячено дану роботу.

По-перше, а чи не розташовуються атоми Ni у сполуці ZrNiSn, окрім власної кристалографічної позиції і частково, до 1 ат.%, у позиції Zr [7], у тетраедричних пустотах кристалічної структури ZrNiSn, неконтрольовано генеруючи при цьому невідомі раніше структурні дефекти, що суттєво впливають на електронну структуру напівпровідника?

По-друге, а якщо розташовуються і в кристалі ZrNiSn акумулюється надлишкова кількість атомів Ni_{1+x}, при цьому формула сполуки може бути записана (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn, то утворений структурний дефект має донорну, акцепторну чи нейтральну природу?

I, по-третє, скільки атомів Ni може акумулюватися в елементарній комірці напівпровідникової сполуки, не змінюючи її кристалічної структури?

Досліджувалися кристалічна структура, розподіл електронної густини (DOS), електрокінетичні, магнітні та енергетичні характеристики (Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn. Зразки синтезувалися у лабораторії Інституту фізичної хімії Віденського університету. Структурні дослідження проведено для зразків $x = 0 \div 1, 0,$ $(Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn$, а складів електрокінетичні та магнітні $- x = 0 \div 0.10.$ Вимірювалися температурні, концентраційні та польові залежності питомого електроопору (*r*), коефіцієнта термо-ЕРС (a) та магнітної сприйнятливості (c) у діапазонах: T = 80 ÷ 400 K, $H \le 0,5$ T.

прецизійного уточнення Для періодів кристалічної гратки (Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn та встановлення кристалографічних параметрів: координат атомів, теплових параметрів атомного зміщення (Biso), кристалографічних зайнятості позицій використовувалися масиви даних, отримані методом порошку з покроковою реєстрацією інтенсивності брегівських відбить (дифрактометр Guinier-Huber plate СиК_{а1}-випромінювання; image system, $8^{\circ} \le 2\theta \le 100^{\circ}$). Розрахунки, пов'язані 3 розшифруванням уточненням кристалічної та структури, виконані за допомогою пакета програм CSD [8]. Хімічний та фазовий склад зразків контролювався допомогою скануючого 32 електронного мікроскопа (CEM, Zeiss Supra 55VP) та мікрозондового аналізу (M3A, energy-dispersive X-ray analyzer). Методики отримання зразків, їх структурні, електрокінетичні та магнітні дослідження, розрахунку DOS у рамках методу KKR-CPA-LDA наведені у [2].

I. Дослідження кристалічної структури (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn

Рентгенівський фазовий та структурний аналізи показали, що досліджені зразки $(Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn$, $0 \le x \le 0,30$ та $0,65 \le x \le 1,0$ є однофазними, рентгенівські дифрактограми індексуються у структурних типах MgAgAs і MnCu₂Al, відповідно, а

Таблиця

Сполуки	$\operatorname{ZrNi}_{1+x}\operatorname{Sn}(0 \le x \le 0,3)$		$\operatorname{ZrNi}_{1+x}\operatorname{Sn}(0,65 \le x \le 1)$
Просторова група	$F\overline{4}3m$, MgAgAs		$Fm\overline{3}m$, MnCu ₂ Al
Склад (SEM), ат.%	Zr _{32,5} Ni _{35,5} Sn _{32,5}	Zr _{31,5} Ni _{37,5} Sn _{31,0}	Zr _{27,5} Ni _{46,7} Sn _{27,0}
Склад (ЕРМА), ат.%	Zr _{33,1} Ni _{33,8} Sn _{33,1}	$Zr_{33,0}Ni_{34,0}Sn_{33,0}$	$Zr_{25,6}Ni_{48,9}Sn_{25,6}$
а (нм)	0,611173(2)	0,611081(3)	0,627252(7)
$R_{\mathrm{Br}}(\%)$	0,0084	0,0069	0,0172
Параметри атомів:			
Zr в 4 <i>a</i> (0, 0, 0)	-	-	-
$B_{\rm iso} (10^2 \text{ Hm}^2)$	0,92(4)	0,57(6)	0,41(11)
Sn в 4b (1/2, 1/2, 1/2)	-	-	-
$B_{\rm iso} (10^2 {\rm Hm}^2)$	0,36(3)	0,38(5)	0,54(9)
Ni у позиції:	4 <i>d</i> (3/4, 3/4, 3/4)	8c (1/4, 1/4, 1/4)	Ni у позиції:
Ni/Vac.	0.09/3.91	0.13/3.87	Ni/Vac.
$B_{\rm iso}$ (10 ² нм ²)	0.86(4)	0.87(5)	$B_{\rm iso} (10^2 {\rm Hm}^2)$
Ni b 4c (1/4, 1/4, 1/4)	-	-	Ni b 4c (1/4, 1/4, 1/4)
$B_{\rm iso} (10^2 {\rm Hm}^2)$	0.86(4)	0.87(5)	$B_{\rm iso}$ (10 ² нм ²)

Структурні і металографічні характеристики ZrNi_{1+x}Sn, $(0 \le x \le 1)$

брегівський фактор невідповідності RBr моделі кристалічної структури експериментальним результатам рентгенівських відбить не перевищує 1 % (табл.). Зазначимо, що склад напівпровідникового твердого розчину $(Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn$, $x \le 0,30$ фіксує межу розчинення атомів Ni у структурі сполуки. У той же час, зразки $(Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn, 0,30 < x < 0,65$ He ϵ складів однофазними, вказуючи на відсутність неперервного твердого розчину між сполуками ZrNiSn i ZrNi₂Sn, що обумовлено різною симетрією сполук.

Експериментальним свідченням того, що в досліджуваних зразках міститься прогнозована кількість надлишкових атомів Ni_{1+x}, концентрація яких відповідає складу шихти вихідних компонентів, є результати вимірювання концентрації атомів Ni на поверхні зразків (табл.) При цьому, що принципово важливо, просторове розташування атомів основної матриці сполук складів ($Zr_{1-y}Ni_y$) $Ni_{1+x}Sn$, $0 \le x \le 0,30$ та $0,65 \le x \le 1,0$, не змінюється. Про це свідчать надзвичайно малі значення фактора невідповідності RBr експериментальних результатів та модельного розташування атомів v просторі, властивих структурним типам MgAgAs та MnCu₂Al (табл.).

Оскільки нас цікавить напівпровідникова сполука ZrNiSn, то виникає природне запитання, а де Ni акумулюються надлишкові атоми в $0 \le x \le 0,30,$ $(Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn$, i яка природа генерованих при цьому структурних дефектів, що визначають властивості напівпровідника?

Уточнення кристалічної структури зразків ($Zr_{1-y}Ni_y$) $Ni_{1+x}Sn$, $0 \le x \le 0,30$, дозволило встановити, що для випадку розташування надлишкових атомів нікелю у кристалографічній позиції 4d (тетраедричній пустоті) фактор невідповідності RBr моделі кристалічної структури експериментальним результатам рентгенівських відбить не перевищує 0,8 %, що навіть трохи некоректно, оскільки

перевищує точність дослідницького апаратного комплексу. Отже, легування напівпровідника n-ZrNiSn атомами Ni призводить до утворення точкових структурних дефектів – атомів Ni у міжвузлях (тетраедричних пустотах) сполуки, тип яких (донори, акцептори чи нейтральні атоми) буде встановлено нижче.

Окрім того, уточнення кристалічної структури $(Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn, 0 \le x \le 0,30$ також дозволило встановити важливий результат, який у подальшому допоможе визначити тип дефектів, що генеруються у кристалі. Так от, уведення надлишкової кількості атомів Ni_{1+x} у кристалічну структуру напівпровідника супроводжується упорядкуванням його кристалічної структури через повернення атомів Niv -<u>i</u>3 кристалографічної позиції Zr власну y кристалографічну позицію (рис. 2). Якщо врахувати, що саме атоми Niv, частково займаючи позицію Zr, генерують у кристалі структурні дефекти донорної природи, то упорядкування кристалічної структури



Рис. 2. Динаміка зміни концентрації атомів Ni в кристалографічній позиції атома $Zr (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn, x \le 0,10.$

при уведенні надлишкових атомів Ni_{1+x} буде супроводжуватися зменшенням концентрації донорів у напівпровіднику («заліковування» структурних дефектів донорної природи). Як видно з рис. 2, при концентрації надлишкових атомів Ni_{1+x}, що відповідає складам ($Zr_{1-y}Ni_y$)Ni_{1+x}Sn, $x \ge 0,07$, у кристалі відсутні структурні дефекти донорної природи, пов'язані з «апріорним легуванням» напівпровідника.

Таким чином. структурні дослідження інтерметалічного напівпровідника n-ZrNiSn, Ni. підтвердили легованого атомами наше припущення про можливе акумулювання у кристалі надлишкових атомів Ni_{1+x}, які розташовуються у тетраедричних пустотах сполуки. При цьому у напівпровіднику n-ZrNiSn відбувається динамічна зміна концентрації структурних дефектів, що зміною повинно супроводжуватися ступеню компенсації напівпровідника: зменшується концентрація донорів через зменшення кількості структурних дефектів донорної природи, пов'язаних з атомами Niy у кристалографічній позиції Zr. У той же час, структурні дослідження не можуть ідентифікувати донорну, акцепторну чи нейтральну природу структурних дефектів, що утворюються в напівпровіднику при акумулюванні атомів Ni_{1+x} у тетраедричних пустотах сполуки.

II. Дослідження електронної структури (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn

Для прогнозування поведінки рівня Фермі (e_F), ширини забороненої зони (e_g), електрокінетичних та магнітних характеристик *n*-ZrNiSn, легованого атомами Ni, здійснено розрахунок розподілу електронної густини (DOS) з урахуванням вкладу надлишкових атомів Ni_{1+x}, розташованих у тетраедричних пустотах структури напівпровідника. Враховуючи, що уведення надлишкових атомів Ni_{1+x} у структуру напівпровідника супроводжується упорядкуванням його кристалічної структури через повернення атомів Ni_y з позиції Zr у власну позицію, розрахунок DOS для зразків (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn, $0 < x \le 0,10$ виконано саме для упорядкованого варіанту кристалічної структури напівпровідника.

Як видно з рис. 3, а, збільшення концентрації атомів Ni_{1+х} супроводжується також зростанням $DOS_{e_{F}}$ густини станів на рівні Фермі $(Zr_{1-\nu}Ni_{\nu})Ni_{1+x}Sn$, що засвідчує на донорну природу структурних дефектів, генерованих у кристалі при легуванні напівпровідника електронного типу провідності атомами Ni. Результати розрахунку динаміки руху рівня Фермі e_F (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn (рис. 3,6, залежність 2) практично співпадають зі значеннями енергії активації e_1^r з рівня Фермі на рівень протікання зони провідності, отримані з експериментальних вимірювань температурних залежностей питомого електроопору, про що детальніше поговоримо нижче. Отриманий результат є вагомим аргументом на користь коректності наближень та припущень, використаних при розрахунках розподілу електронної густини. У свою чергу, результати розрахунку DOS ($Zr_{1-v}Ni_v$) $Ni_{1+x}Sn_x$, виконані на основі результатів структурних моделі досліджень (вибір просторового атомів в *n*-ZrNiSn), вказують на розташування природу донорну генерованих v кристалі структурних дефектів.

Результати розрахунку DOS (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn_x дозволили встановити, що зміна положення рівня Фермі відносно краю зони провідності носить більш складний характер, ніж просто дрейф під дією уведеної в напівпровідник *n*-ZrNiSn донорної

0.10



100

Рис. 3. Зміна значень густини станів на рівні Фермі $DOSe_F$ (1) і магнітної сприйнятливості *с* (2) при T = 300 К (*a*) та енергії активації e_1^T з рівня Фермі на рівень протікання зони провідності: 1 – із залежностей ln r(1/T); 2 – розрахунок. Вставка: зміна значень енергії активації стрибкової провідності e_3^T (*b*) ($Zr_{1-v}Ni_v$)Ni_{1+v}Sn.



Рис. 4. Зміна значень ширини забороненої зони $e_g(a)$ та профілю країв зон (δ) (Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn.

домішки Ni. Розрахунки показують, що уведення в *n*-ZrNiSn найменших концентрацій домішкових атомів Ni призводить також до стрімкого зменшення забороненої значень ширини зони від e_g $e_g(x=0) = 287,7$ меВ до $e_g(x=0,01) = 181,7$ меВ (рис. 4,*a*). При більших концентраціях домішки Ni зміна значень ширини забороненої зони є незначною. При цьому, суттєво змінюється профіль зон неперервних енергій (рис. 4, б). Результати експериментальних досліджень, критерій як практики, покажуть істинність чи хибність наведених вище результатів розрахунків та зроблених висновків.

III. Дослідження магнітних та кінетичних характеристик (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn

Дослідження польових та температурних залежностей магнітної сприйнятливості С (Zr_{1-v}Ni_v)Ni_{1+x}Sn дало додаткову інформацію про природу генерованих структурних дефектів при розташуванні атомів Ni у тетраедричних пустотах кристалічної структури. На рис. 3, а представлено результати експериментальних вимірювань значень c(x) при T = 300 К і напруженості магнітного поля H = 0.5 T. Відомо, що інтерметалічний напівпровідник n-ZrNiSn є слабким діамагнетиком ($c_{\chi=0} = -0,057 \cdot 10^{-6}$ см³/г) [2]. Уведення незначних Ni_{1+x} супроводжується концентрацій атомів діамагнітної зменшенням значень складової $c_{x=0.01} = -0,015 \cdot 10^{-6}$ см³/г, а при концентрації атомів Ni_{1+x}, що відповідає складам $x \ge 0,03$, речовина стає парамагнетиком Паулі: $c_{x=0.03} = 0,027 \cdot 10^{-6}$ см³/г. У такому випадку, магнітна сприйнятливість (Zr_{1-у}Ni_y)Ni_{1+x}Sn буде визначатися магнітною сприйнятливістю основних носіїв струму, а значення магнітної сприйнятливості

будуть прямо пропорційні концентрації вільних електронів n (для парамагнетика Паулі $c \sim n$). Беручи до уваги, що залежність C(x) зростає при збільшенні концентрації атомів Ni_{1+x} (рис. 3,*a*), вказуючи на ріст концентрації вільних електронів, яке можливе лише за умови донорної природи новостворених структурних дефектів при зайнятті атомами Ni тетраедричних пустот кристалу.

Температурні залежності питомого електроопору $\ln r(1/T)$ та коефіцієнту термо-ЕРС a(1/T) для зразків ($Zr_{1-\nu}Ni_{\nu}$)Ni_{1+x}Sn, $x = 0 \div 0, 10$, наведено на рис. 4. Представлені залежності $\ln r(1/T)$ та a(1/T) (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn є типовими для легованих та компенсованих напівпровідників з високота низькотемпературними активаційними ділянками, що вказує на наявність кількох активаційних механізмів провідності. Із активаційних ділянок залежностей $\ln r(1/T)$ обчислено значення енергій активації з рівня Фермі е_F на рівень протікання зони провідності e_1^r та стрибки електронів e_3^r по станах з енергіями, близькими до e_F , а з активаційних ділянок залежностей a(1/T) – значення енергій активації e_1^a та e_3^a , що дають, відповідно, значення амплітуди модуляції зон неперервних енергій та дрібномасштабної флуктуації сильно легованого та компенсованого напівпровідника [9].

Як показано на рис. 5, $\boldsymbol{\delta}$ та 6, $\boldsymbol{\delta}$, коефіцієнт термо-EPC ($Zr_{1-y}Ni_y$)Ni_{1+x}Sn, x = 0, має від'ємні значення, а електрони є головними носіями струму. Це - відомий та очікуваний результат, пов'язаний з донорною природою структурних дефектів напівпровідника зайняття через часткове атомами Ni_v кристалографічної позиції Zr («апріорне легування») [7]. У такому разі, рівень Фермі e_{F} розташовується біля провідності дна зони на відстані $e_1^{\Gamma}(x=0) = 97,61$ меВ від рівня протікання, а $e_1^a(x=0) = 83,8 \text{ meB}$ _ визначає амплітуду модуляції зон неперервних енергій n-ZrNiSn.



Рис. 5. Температурні залежності питомого електроопору r (*a*) та коефіцієнта термо-ЕРС *a* (*b*) (Zr₁. $_{v}Ni_{v})Ni_{1+x}Sn: 1 - x = 0; 2 - x = 0,01; 3 - x = 0,03; 4 - x = 0,10.$



Puc. 6. Зміна значень питомого електроопору r(x) (a) та коефіцієнта термо-EPC a(x) (b) $(Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn$ при різних температурах: 1 - T = 80 К; 2 - T = 160 К; 3 - T = 250 К; 4 - T = 380 К.

Відзначимо, що особливістю СЛСКН є суттєва різниця у значеннях енергій активації, визначених з температурних залежностей електроопору та коефіцієнта термо-ЕРС [10]. Річ у тім, що в СЛСКН флуктуації значних концентрацій заряджених центрів призводять до модуляції зон неперервних енергій [6], а різна природа активаційних процесів породжує різницю у значеннях енергій активації.

Уведення y сполуку ZrNiSn найменших концентрацій атомів Ni_{1+x} супроводжується стрімким зменшенням значень питомого електроопору, наприклад, при 80 К, від значень r(x = 0) = 4751,1мкОм∙м r(x = 0, 01) = 231, 0 MKOM·M до та r(x = 0, 10) = 62, 8 MKOM·M. Така поведінка залежності r(x) засвідчує, що у кристалі утворилися структурні дефекти донорної природи, концентрація яких зростає при збільшенні кількості уведених атомів Ni_{1+x}. І це при тому, що, як випливає зі структурних досліджень, уведення надлишкових

атомів Ni_{1+r} супроводжувалося зменшенням структурних дефектів донорної природи, пов'язаних з частковим зайняттям атомами Niv позиції Zr.

Таким чином, результати електрокінетичних досліджень $(Zr_{1-\nu}Ni_{\nu})Ni_{1+\nu}Sn$ дозволяють стверджувати, що утворені у кристалі структурні дефекти у результаті акумулювання надлишкових атомів Ni_{1+x} У тетраедричних пустотах напівпровідника мають донорну природу. Отже, у напівпровіднику n-ZrNiSn при легуванні атомами Ni_{1+x}, одночасно зменшується концентрація одних структурних дефектів через повернення атомів Ni_v з позиції Zr у власну позицію та збільшується кількість атомів Ni_{1+x} у тетраедричних пустотах кристалу, генеруючи структурні дефекти донорної природи. При цьому, ступінь компенсації напівпровідника $(Zr_{1-\nu}Ni_{\nu})Ni_{1+\nu}Sn$ буде зменшуватися, а залежність рис. 2 у першому наближенні описує динаміку зміни різних типів структурних дефектів донорної природи.

Свідченням того, що у кристалі генеруються

структурні дефекти донорної природи при уведенні надлишкових атомів Ni_{1+x} є характер дрейфу рівня Фермі у напряму зони провідності, значення яких обчислені з температурних залежностей $\ln r(1/T)$ (рис. 3, *б*, залежність 1). Як можемо бачити з рис. 3, *б*, уведення в ZrNiSn найменших концентрацій домішкових атомів Ni_{1+х} призводить до стрімкого зменшення значень енергії активації e_1^r з рівня Фермі на рівень протікання зони провідності від $e_1^r(x=0) = 97,61$ meB do $e_1^r(x=0,01) = 38,3$ meB, а зменшення ступеню компенсації напівпровідника до стрімкого зменшення значень енергії стрибкової від $e_3^r(x=0) = 11,5$ меВ провідності до $e_3^{\Gamma}(x=0,01) = 4,4$ meB ta $e_3^{\Gamma}(x=0,10) = 0,9$ meB. 3 іншого боку, раз зменшується ступінь компенсації напівпровідника, то повинна зменшуватися і амплітуда модуляції зон неперервних енергій [6]. І дійсно, амплітуда модуляції зменшується до значень $e_1^a(x=0,01) = 51,38$ meB ta $e_1^a(x=0,10) = 31,9$ меВ. Подібним чином змінюється також амплітуда дрібномасштабної флуктуації e_3^a . Зазначимо, що концентрація уведених в n-ZrNiSn домішкових атомів Ni_{1+х} виявилося недостатньою для перетину рівнем Фермі рівня протікання зони провідності та реалізації переходу провідності діелектрик-метал.

Пригадуючи результати розрахунків DOS стосовно стрімкого зменшення значень ширини забороненої зони e_{g} напівпровідника (рис. 4,*a*) можемо констатувати, що спостережувані експерименті стрімкі зменшення значень питомого електроопору r(x) (рис. 6,*a*), енергії активації $e_1^{T}(x)$ з рівня Фермі на рівень протікання зони провідності (рис. 4,6) пов'язані як зі збільшенням концентрації структурних дефектів донорної природи, так і зменшенням значень енергетичного зазору між зонами неперервних енергій СЛСКН, що спрощує закид електронів з донорних рівнів у зону неперервних енергій n-ZrNiSn.

Таким чином, представлені результати магнітних та електрокінетичних досліджень (Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn засвідчили, що уведені атоми Ni_{1+x} генерують у кристалі структурні дефекти донорної природи. Тим самим ми уточнили висновок структурних досліджень, ідентифікувавши тип генерованих структурних дефектів в *n*-ZrNiSn.

Висновки

Результатом проведеного комплексного дослідження кристалічної структури, енергетичного спектру, магнітних та електрокінетичних характеристик *n*-ZrNiSn, сильнолегованого домішкою Ni, є виявлення явища акумулювання надлишкових атомів Ni_{1+x} у тетраедричних пустотах кристалічної структури $(Zr_{1-y}Ni_y)Ni_{1+x}Sn$ ло концентрацій $0 \le x \le 0,30$, а також встановлено донорну природу такого структурного дефекту. Отримані результати дозволяють висунути припущення, що для багатьох напівпровідників кубічної симетрії властивими міцними 3 тетраедричними ковалентними зв'язками і, як наслідок, з наявними в їх кристалічних структурах тетраедричних пустот, останні можуть виконувати роль пасток як для власних атомів (їх надлишку), так і неконтрольованих чужих атомів, що генерує у кристалі неконтрольовані структурні дефекти, які впливають або визначають властивості напівпровідника.

Робота виконана у рамках грантів Національної академії наук України (№ 0106U000594) та Міністерства освіти і науки, молоді та спорту України (№ ДР 0111U001088).

Ромака В.А. - д.т.н., професор НУ «Львівська політехніка», ст.н.сп. Інституту прикладних проблем механіки і математики ім. Я.С. Підстригача НАН України;

Рогль П. (Rogl Peter) - директор Інституту фізичної хімії Віденського університету, доктор фізики, професор;

Стадник Ю.В. - к.х.н., пров.н.сп. кафедри неорганічної хімії (КНХ) ЛНУ ім. І. Франка;

Хліль Ель Кібір (Hlil El Kibir) - доктор фізики, професор Інституту Неєля Національного центру наукових досліджень, Гренобль, Франція;

Ромака Л.П. - к.х.н., пров.н.сп. КНХ ЛНУ ім. І. Франка;

Крайовський В.Я. - проректор НУ «Львівська політехніка»;

Горинь А.М. - к.х.н., н.сп. КНХ ЛНУ ім. І. Франка;

Лах О.І. - к.т.н., головний інженер - заступник генерального директора АТЗТ «НВО «Термоприлад» ім. В.І. Лаха (Львів, Україна).

- [1] T.M. Tritt, M.A. Sabramanian. MRS Bulletin. 31(3), 188 (2006).
- [2] V.A. Romaka, V.V. Romaka, Ju.V. Stadnik. Intermetalichni napivprovidniki; vlastivosti ta zastosuvannja (L'viv, L'vivs'ka politehnika, 2011).
- [3] C. Uher, J. Yang, S. Hu, D.T. Morelli, G.P. Meisner. Phys. Rev. B, 59(13), 8615 (1999).
- [4] P. Larson, S.D. Mahanti, M.G. Kanatzidis. Phys. Rev. B, 62(19), 12754 (2000).
- [5] S.R. Culp, S.J. Poon, N. Hickman, T.M. Tritt, J. Blumm. Appl. Phys. Letters. 88(16), 042106-1 (2006).
- [6] B.I. Shklovskij, A.L. Jefros. Jelektronnye svojstva legirovannyh poluprovodnikov (Nauka, Moskva, 1979).
- [7] V.A. Romaka, D. Fruchart, E.K. Hlil, R.E. Gladyshevskij, D. Gignoux, V.V. Romaka, B.S. Kuzhel', R.V. Krajovskij. FTP, 44(3), 310 (2010).

- [8] L.G. Akselrud, Yu.N. Grin, P.Yu Zavalii, V.K. Pecharsky, V.S. 12 Eur. Crystallogr. Meeting (Coll. Abstr., Nauka, Moskow, 1989). r. 155.
- [9] V.A. Romaka, Ju.V. Stadnyk, V.V. Romaka, D. Fruchart, Ju.K. Gorelenko, V.F. Chekurin, A.M. Goryn'. FTP. 41(9),1059 (2007).
- [10] H Overhof, H. Beyer, P. Thomas. Phys. Rev. B. 56(19), 12649 (1997).

V.A. Romaka^{1,2}, P. Rogl³, Yu.V. Stadnyk⁴, L.P. Romaka⁴, E.K. Hlil⁵, V.Ya. Krayovskii², A.M. Horyn⁴, O.I. Lakh⁶

Discovering the Mechanism of Structural Defects Formation of Donor Nature in n-ZrNiSn Intermetallic Semiconductor

 ¹Ya. Pidstryhach Institute for Applied Problems of Mechanics and Mathematics, NAS of Ukraine, Naukova str., 3-b, 79060, Lviv, Ukraine;
²National University "Lvivska Politechnika", St. Bandera str., 12, 79013, Lviv, Ukraine, e-mail: <u>vromaka@polynet.lviv.ua;</u>
³Institut für Physikalische Chemie, Universität Wien, A-1090 Wien, Austria;
⁴Ivan Franko National University of Lviv, Kyryla and Mefodiya Str. 6, 79005 Lviv, Ukraine; ⁵Institut Néel, CNRS, BP 166, 38042 Grenoble Cedex 9, France;
⁶V.I. Lakh NVO "Termoprylad", Naukova str., 3, 79060, Lviv, Ukraine

The crystal structure, electron density distribution, energy state, electrokinetic and magnetic properties of *n*-ZrNiSn intermetallic semiconductor, heavily doped by Ni, were investigated. The effect of the accumulation of excess Ni_{1+x} atoms in tetrahedral vacancies of the semiconductor crystal structure, as well as the donor nature of these structural defects, which change the properties of the semiconductor, were established.

Keywords: crystal and electronic structures, semiconductor, conduction.