УДК 621.315.592

ISSN 1729-4428

Д.М. Фреїк, М.А. Рувінський, Л.І. Никируй, В.В. Борик, О.В. Ткачик Домінуючі точкові дефекти і термодинамічний p-n-перехід в кристалах А^{IV}В^{VI} при двотемпературному відпалі

Фізико-хімічний інститут Прикарпатського національного університету імені Василя Стефаника, вул. Галицька, 201, Івано-Франківськ, 76000, Україна, E-mail: <u>freik@pu.if.ua</u>

На основі моделі утворення точкових однозарядних дефектів Френкеля у катіонній підгратці $Pb_i^+ - V_{Pb}^-$ монохалькогенідів свинцю PbX (X – S, Se, Te) при двотемпературному відпалі в парах халькогену одержано аналітичні вирази для залежності концентрації (n) носіїв струму та температури (T_{n-p}) термодинамічного n-p-переходу від технологічних факторів: температури відпалу (T_1) та парціального тиску парів халькогену P_{X_2} . Побудовані фазові діаграми рівноваги, визначенні умови формування матеріалу n- і p-типу провідності із заданою концентрацією носіїв струму. Результати розрахунку добре узгоджуються із наявними експериментальними даними.

Ключові слова: халькогеніди свинцю, точкові дефекти, кристалохімія, двотемпературний відпал.

Стаття поступила до редакції 10.10.2005; прийнята до друку 16.12.2005.

Вступ

Халькогеніди свинцю – перспективні матеріали як для створення термоелектричних перетворювачів енергії [1-3], так і для приладових структур, що функціонують в інфрачервоному діапазоні оптичного спектра [4-5]. Ступінь практичного використання кристалів і плівок визначається можливостями їх одержання із наперед заданими властивостями.

Область гомогенності халькогенідів свинцю зміщена як на боці металу, так і на боці халькогену. Змінюючи величину і характер нестехіометричності, можна задавати як тип провідності, так і значення концентрації носіїв струму. Встановлено, що надстехіометричні атоми Рb розміщуються в основному в міжвузлях (Pb_i) і приводять до електронної провідності. Надстехіометричні атоми халькогену відповідальні за утворення вакансій у підґратці металу (V_{Pb}) і обумовлюють діркову провідність. Одним i3 методів керування нестехіометричністю є відпал кристала в парі халькогену.

Розрахунок умов вирощування кристалів із заданими властивостями базується на константах рівноваги квазіхімічних реакцій утворення власних точкових дефектів [6]. У роботах [11-17] проведено детальне дослідження кристалів РbX і визначено значення констант рівноваги квазіхімічних реакцій утворення дефектів. Але так і не було знайдено загального аналітичного виразу, який би описував залежність концентрації дефектів і, відповідно, носіїв електричного струму від умов відпалу в усій області їх зміни. Поза увагою дослідників залишився також аналіз умов, при яких відбувається термодинамічний p-n-перехід у кристалах PbX.

У даній роботі на основі кристалохімічних підходів одержано аналітичні вирази, що добре описують експериментальні залежності концентрації носіїв струму та температури термодинамічного п-рпереходу при відпалі кристалів PbX у парах халькогену. Встановлено умови формування кристалів із заздалегідь заданими електричними параметрами.

I. Методика експерименту і результати

Термічний відпал синтезованих, згідно з [16], кристалів у парах халькогену проводився за методикою двотемпературного відпалу (рис.1). В кварцової ампули поміщали олин кінець розплавлений халькоген, а в інший – кристали PbX. Після попереднього прогріву у вакуумі при 423-473 К і заповнення спектрально-чистим аргоном (до $6.6 \cdot 10^3 \div 1.3 \cdot 10^4$ Па) ампулу запаювали і поміщали у двозонну пічку. Парціальні тиски парів халькогену задавалися температурою Т₂ їх нагріву (рис.1). Температуру Т₁ відпалу кристалів задавали другою зоною (рис.1). Вона складала 900-1270 К. Після



Рис. 1. Схема двотемпературного відпалу (а) і профіль температури (б): 1 – кристал PbX; 2 – халькоген [2].

відпалу ампули із зразками швидко загартовували у крижаній воді. Концентрацію носіїв струму в таких зразках визначали на основі холлівських вимірювань при 300 К.

Експериментальні результати залежності концентрації носіїв струму у відпалених кристалах РbХ від парціального тиску при різних температурах відпалу зображено на рис.2. Видно, що в області парціальних тисків пари халькогену низьких кристали володіють п-типом провідності. Підвищення парціального тиску пари халькогену спричинює до конверсії типу провідності з n- на pтип (термодинамічний n-p-перехід) і подальшого зростання концентрації дірок (рис.2, праві вітки кривих). Зауважимо, що значення парціального тиску пари халькогену, при якому відбувається термодинамічний n-p-перехід, суттєво залежить від температури відпалу (рис. 2). При цьому характерна закономірність: підвищення така температури відпалу зумовлює збільшення парціального тиску пари халькогену, при якому наступає конверсія типу провідності.

II. Кристалохімічні рівняння точкових дефектів

Рівноважний стан власних точкових дефектів кристалів PbX при їх термодинамічному відпалі у парі халькогену можна описати системою кристалохімічних рівнянь (табл.1). Тут: S – тверда фаза; V – пара; Pb_{Pb}, X_X , атоми у вузлі; Pb_i, X_i – міжвузлові атоми; V_{Pb} – вакансії; е – електрон, h – дірка; +, – знак заряду.

У запропонованій моделі реакція І описує перехід халькогену з пари в кристал; реакція ІІ – утворення пари Френкеля у металевій підгратці; реакції ІІІ і ІV – іонізацію міжвузлових атомів



Рис. 2. Експериментальні ізотерми концентрації носіїв струму від парціального тиску пари халькогену для кристалів:

a – PbS, T₁, K: 1 – 1000, 2 – 1100, 3 – 1200, 4 – 1223 [14]; б – PbSe, T₁, K: 1 – 900, 2 – 990, 3 – 1100, 4 – 1210, 5 – 1270 [11]; в – PbTe, T₁, K: 1 – 918, 2 – 973, 3 – 1053, 4 – 1100, 5 – 1123 [16].

свинцю та вакансій свинцю відповідно; реакція V – виникнення власної провідності та VI – рівняння електронейтральності.

Зауважимо, що процеси I-V здійснюються при температурі відпалу кристалу T_1 , а парціальний тиск халькогену P_{X_2} визначається переважно температурою T_2 другої зони пічки (рис.1).

Сумісний розв'язок системи рівнянь І-V дає можливість визначити концентрацію вакансій та міжвузлових атомів свинцю через константи рівноваги К та парціальний тиск Р_х. :

$$[V_{Pb}^{-}] = K_{b} K_{X_{2},V} P_{X_{2}}^{1/2} K_{i}^{-1} n, \qquad (1)$$

$$[Pb_i^+] = K_a K_F n^{-1} K_{X_2,V}^{-1} P_{X_2}^{-1/2}.$$
 (2)

З врахуванням умови електронейтральності VI, одержимо, що:

$$n^{2} = (K_{i} + K_{a}K_{F}K_{X_{2},V}^{-1}P_{X_{2}}^{-1/2})(1 + K_{b}K_{X_{2},V}P_{X_{2}}^{1/2}K_{i}^{-1})^{-1}.$$
 (3)

Останнє рівняння дає можливість визначити концентрацію електронів чи дірок в залежності від температури відпалу T_1 та парціального тиску пари селену $P_{x_2}(T_2)$.

Таблиця 1

Квазіхімічні реакі	ії та константи рівно	ваги утворення д	ефектів при	а вілпалі кі	оисталів PbX ($\mathbf{X} = \mathbf{S}$	Se	Te)
Reasonal in peak	the reaction of the production of the product of th	ваги утворенни д	сфектив при	i biginali K		<u> </u>	50,	10)

№ п.п.	Рівняння	Константа
Ι	$\tfrac{1}{2} X_2^V \nleftrightarrow X_X + V_{Pb}$	$\mathbf{K}_{\mathbf{X}_{2},\mathbf{V}}(\mathbf{T}_{2}) = [\mathbf{V}_{Pb}]\mathbf{P}_{\mathbf{X}_{2}}^{-1/2}(\mathbf{T}_{2})$
II	$Pb_{Pb} \leftrightarrow Pb_i + V_{Pb}$	$K_{F}(T_{1}) = [Pb_{i}][V_{Pb}]$
III	$Pb_i \leftrightarrow Pb_i^+ + e^-$	$\mathbf{K}_{\mathbf{a}}(\mathbf{T}_{\mathbf{l}}) = [\mathbf{P}\mathbf{b}_{\mathbf{i}}^{+}] \cdot \mathbf{n} \cdot [\mathbf{P}\mathbf{b}_{\mathbf{i}}]^{-1}$
IV	$V_{_{Pb}} \leftrightarrow V_{_{Pb}}^{^-} + h^{_+}$	$\mathbf{K}_{b}(\mathbf{T}_{1}) = [\mathbf{V}_{Pb}^{-}] \cdot \mathbf{p} \cdot [\mathbf{V}_{Pb}]^{-1}$
V	$0 \leftrightarrow e^- + h^+$	$\mathbf{K}_{i}(\mathbf{T}_{i}) = \mathbf{n} \cdot \mathbf{p}$
VI	$n + \left[V_{Pb}^{-} \right] = p + \left[Pb_{i}^{+} \right]$	

Таблиця 2

Значення передекспоненціальних коефіцієнтів K_0 і ентальпій $\Delta H = K_0 \exp(-\Delta H / k / T)$ к квазіхімічних реакцій для кристалів PbX (X = S, Se, Te)

N⁰	PbS		PbSe		РЬТе	
реакцій	К₀, см ⁻³ , Па	ΔH, eB	К ₀ , см ⁻³ , Па	ΔH , eB	К₀, см⁻³, Па	ΔH , eB
Ι	$1,5 \cdot 10^{16}$	0.5	$4.05 \cdot 10^{18}$	0.21	$1.8 \cdot 10^{17}$	0.11
II	$2,1 \cdot 10^{42}$	2.5	6.71·10 ⁴³	2.11	$2.22 \cdot 10^{46}$	2.47
III	$1.42 \cdot 10^{21}$	0.14	$2.12 \cdot 10^{20}$	0.14	$6.49 \cdot 10^{20}$	0.14
IV	$1.42 \cdot 10^{21}$	0.14	$2.12 \cdot 10^{20}$	0.14	$6.49 \cdot 10^{20}$	0.14
V	4,8.1041	1.0	$1.13 \cdot 10^{40}$	0.59	$1.06 \cdot 10^{41}$	0.58

Холлівська концентрація носіїв струму n_H , яку визначають експериментально, пов'язана із n співвідношенням $n_H = n - p$. Маючи на увазі, що $p = K_i n^{-1}$ (табл.1), у кінцевому підсумку матимемо

$$n_{\rm H} = n - K_{\rm i} n^{-1}.$$
 (4)

Температуру Т_(n-p) термодинамічного n-pпереходу легко знайти за умови, що n=p. Тоді, згідно з квазіхімічними рівняннями (таблиця), маємо:

$$T_{(n-p)} = (2 \cdot \Delta H_{X_2, V} - \Delta H_F) / (k \cdot \ln((K_{X_2, V}^0)^2 \cdot P_{X_2} / K_F^0)).$$
(5)

III. Розрахунок рівноважної концентрації дефектів і носіїв струму

Результати проведені розрахунків, i3 використанням відомих констант рівноваги (табл. 2), вказують на те, що збільшення парціального тиску халькогену (рис. 3), як і зниження температури відпалу (рис. 4), зумовлюють топологічно ідентичні зміни. Для випадку збільшення парціального тиску халькогену має місце зменшення концентрації електронів, конверсія провідності з n- на р-тип (термодинамічний n-p-перехід) і подальше зростання концентрації дірок (рис. 3). При підвищенні температури відпалу спочатку спадає концентрація дірок, потім настає p-n- перехід, а дальше зростає концентрація електронів (рис. 4). При цьому якщо при значних тисках характерне насичення для зміни концентрації дірок (рис. 3 – праві вітки кривих), то при високих температурах відпалу – для зміни концентрації електронів (рис. 4 – праві вітки кривих). Враховуючи зарядовий стан власних точкових дефектів (табл. 1), можна стверджувати, що малі парціальні тиски халькогену чи високі температури вілпалу сприяють утворенню (генеруванню) переважаючих дефектів, пов'язаних із міжвузловими атомами свинцю Рb, і вільними електронами е-. Це й зумовлює електронну провідність матеріалу (рис. 5). Значні парціальні тиски халькогену та низькі температури відпалу призводять до інтенсифікації процесів генерації вакансій у металевій підгратці V_{рь} і дірок h^+ . Останнє й визначає р-тип провідності кристалів (рис. 5).

Зауважимо, що температура $T_{(n-p)}$ – термолинамічного n-p-переходу кристалів тиску визначається величиною парціального халькогену P_{x_2} . Вона зростає із збільшенням P_{x_2} . За умов, що визначаються координатами кривої одинакових $T_{(n-p)} = T(P_{X_2}),$ генеруються В концентраціях як міжвузлові атоми свинцю [Pb_i⁺],



Рис. 3. Розрахункові ізотерми концентрації носіїв струму від парціального тиску пари халькогену для кристалів а – PbS, б – PbSe, в – PbTe при температурі відпалу T₁, K: 1 – 900, 2 – 1000, 3 – 1100, 4 – 1200.



Рис. 4. Розрахункові ізобари концентрації носіїв струму від температури відпалу для кристалів a - PbS, $\delta - PbSe$, B - PbTe при парціальному тиску P_{X_2} Па: $1 - 10^{-3}$, $2 - 10^{-2}$, $3 - 10^{-1}$.

Домінуючі точкові дефекти і термодинамічний p-n-перехід...



Рис. 5. Залежність розрахункових значень концентрації носіїв струму (1), міжвузлових атомів свинцю $[Pb_i^+]$ (2) та вакансій свинцю $[V_{Pb}^-]$ (3) від парціального тиску пари халькогену (I) ($T_1 = 1000$ K) і температури відпалу (II) ($P_{x_2} = 10^{-2}$ Па) для кристалів PbS (а), PbSe (б), PbTe (в).



Рис. 6. Розрахункові Р-Т-п(х)- фазові діаграми рівноваги кристалів PbS (а), PbSe (б), PbTe (в).

так і вакансії свинцю $[V_{Pb}^{-}]$. При значеннях $T > T_{(n-p)}$ при заданих $P_{X_{2}}^{0} = const$ переважає генерування вакансій свинцю V_{Pb}^{-} і формування матеріалу р-типу, а при $T < T_{(n-p)}$ – міжвузлових атомів свинцю Pb_{i}^{+} і матеріалу n-типу. Топологічно аналогічні зміни характерні й при зміні парціального тиску $P_{X_{2}}$ за сталої температури відпалу (T_{1} =const).

Нарешті необхідно відзначити, що виведені аналітичні вирази для концентрації носіїв струму (3) та температури $T_{(n-p)}$ – термодинамічного n-pпереходу (5), а також побудовані на їх основі двомірні (рис.3-5) та просторові (рис.6) діаграми добре кількісно пояснюють якісно та експериментальні результати (рис.2). Крім того, одержані теоретичні вирази визначають значення технологічних факторів процесу відпалу кристалів PbX (температуру відпалу Т₁, парціальний тиск пари халькогену Р_х,), що забезпечують формування заздалегідь заданих електричних параметрів кристалів монохалькогенідів свинцю.

точкових дефектів у кристалах PbX (X = S, Se, Te) при двотемпературному відпалі у парах халькогену. 2. Знайдено загальні вирази для розрахунку баричних і температурних залежностей концентрації дефектів і носіїв струму та реалізації термодинамічного p-n-переходу.

3. Побудовано двовимірні та просторові діаграми типу "концентрація дефектів (холлівська концентрація) – температура відпалу – парціальний тиск пари халькогену".

Робота частково фінансується департаментом науково-технологічного розвитку ДФФД МОН України (проект №10.02/030, державний реєстраційний номер 0005U007494).

Фреїк Д.М. – заслужений діяч науки і техніки України, директор Фізико-хімічного інституту, завідувач кафедри фізики і хімії твердого тіла; **Рувінський М.А.** – доктор фізико-математичних наук, професор кафедри фізики і хімії твердого тіла; **Никируй Л.І.** – кандидат фізико-математичних наук, асистент кафедри фізики і хімії твердого тіла; **Борик В.В.** – молодший науковий співробітник; **Ткачик О.В.** – аспірант кафедри кафедри фізики і хімії твердого тіла.

Висновки

- 1. Запропоновано квазіхімічні рівняння утворення
- [1] Ю.М. Равич, Б.А. Ефимова, Н.А. Смирнов. Методы исследования полупроводников в применении к халькогенидам свинца PbTe, PbSe, PbS, Hayka, М. (1968)
- [2] Н.Х. брикосов, Л.Е. Шалимова. Полупроводниковые материалы на основе соединений А^{IV}В^{VI}, Наука, М. (1975).
- [3] И.М. Раренко, Д.М. Фреик. Полупроводниковые материалы и приборы инфракрасной техники, ЧДУ, Черновцы (1980).
- [4] Ф.Ф. Сизов. Твердые растворы халькогенидов свинца и олова и фотоприемники на их основе // Зарубеж. электрон. техника, 24, сс.3-48 (1977).
- [5] H. Holloway. Thin Films IV-VI semiconductor photodiodes // Phys. Thin Films, 11, pp.105-203 (1980).
- [6] В.П. Зломанов, А.В. Новоселова. *Р-Т-х-диаграммы состояния системы металл-халькоген,* Наука, М. (1987).
- [7] В.П. Зломанов, А.М. Гаськов. Собственные и примесные дефекты в соединениях группы A^{IV}B^{VI} // Рост полупроводниковых кристаллов и плёнок: новые методики, критерии функциональной пригодности материалов, Новосибирск, сс.116-133 (1984).
- [8] Д.Н. Заячук, В.А. Шендеровський. Власні дефекти та електронні процеси в А^{IV}В^{VI} // Укр. фіз. журн., **36**(11), сс.1692-1713 (1991).
- [9] H. Henrich. Defects in IV-VI compaunds // Lect. Notes, 133, pp.407-726 (1980).
- [10] K. Lischka. Bound defects stategin IV-VI semiconductors // Appl. Phys., 29(3), pp.177-189 (1982).
- [11] В.П. Зломанов, О.В. Матвеев, А.В. Новоселова. Физико-химическое исследование селенида свинца // Вестник МГУ. Химия, 5, сс.81-89 (1967).
- [12] В.П. Зломанов, О.В. Матвеев, А.В.Новоселова. Определение констант равновесий дефектов в селениде свинца // Вестник МГУ. Химия, 6, сс.67-71 (1968).
- [13] А.В. Новоселова, В.П. Зломанов. Физико-химическое исследование селенида свинца // *Неорган. материалы*, **3**(8), сс.1323-1329 (1967).
- [14] Ф. Крегер. Химия несовершенных кристаллов, Мир, М. (1969).
- [15] В.П. Зломанов. Р-Т-х-диаграммы двухкомпонентных систем, МГУ, М. (1980).
- [16] А.М. Гаськов, О.В. Матвеев, В.П. Зломанов, А.В. Новоселова. Исследование теллурида свинца // *Неорган*. *Материалы*, **4**(11), сс. 1889-1894 (1969).

[17] А.М. Гаськов, В.П. Зломанов, А.В. Новоселова. Область гомогенности теллурида свинца // *Неорган. материалы*, **15**(8), сс.1476-1478 (1979).

D.M. Freik, M.A. Ruvinsky, L.I. Nykyruy, V.V. Boryk, O.V. Tkachyk

Dominant Point Defects in A^{IV}B^{VI} Crystals at the Two-Temperature Annealing

Physical-Chemical Institute at the 'Vasiliy Stefanyk' Precarpathian National University, 201, Galytska Str., Ivano-Frankivsk, 76000, Ukraine, E-mail: <u>freik@pu.if.ua</u>

On the basis of model of deriving of own atomic Fraenkel defects of monochalkogenide of lead PbX (X - S, Se, Te) at two-temperature anneal is obtained analytical expressions for dependence of concentration (n) of carriers and temperature (T_{n-p}) thermodynamic n-p-transition from technology factors: temperatures of annealing (T_1) and partial pressure a vapour chalkogen. The phase diagrams of equilibrium are build, the requirements of forming of a material n- and p-type conductance with by given concentration of carriers are spotted.