-20-

УДК 544.344.015.3: 546.56 + 546.86 + 661.691

# Чорба О.Й., асп., Сабов М.Ю., к.х.н., доц., Філеп М.Й., к.х.н, с.н.с. Погодін А.І., к.х.н, с.н.с., Малаховська Т.О., к.х.н., с.н.с.

## ФАЗОВІ РІВНОВАГИ НА ПЕРЕРІЗІ Cu<sub>2</sub>Se – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>

ДВНЗ «Ужгородський національний університет», 88000, м. Ужгород, вул. Підгірна 46; e-mail: onika164604@gmail.com

Складні селеніди відносяться до перспективних термоелектричних матеріалів у температурному діапазоні. Оскільки одним i3 методів покращення широкому термоелектричних параметрів матеріалу є зменшення теплопровідності шляхом статистичного заміщення складових компонентів у кристалічній структурі в процесі утворення твердих розчинів, то дослідження фазових рівноваг та встановлення областей гомогенності за участі перспективних з точки зору термоелектричної добротності сполук є актуальним. У даній роботі представлено результати дослідження фізико-хімічної взаємодії у системі CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>. Синтез сплавів системи CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> (0; 10; 30; 50% 70; 90; 100 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>) здійснено прямим однотемпературним методом при максимальній температурі синтезу 1053 К. Одержані сплави досліджували методами рентгенівського фазового, диференційного термічного та мікроструктурного аналізів. За результатами проведених аналізів встановлено, що система CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> є частково квазібінарним перерізом квазіпотрійної системи Cu<sub>2</sub>Se–Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>–Se. Переріз CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> характеризується проходженням чотирьох моноваріантних процесів. Досліджуваний переріз перетинає область первинної кристалізації фази з конгруентним характером плавлення –  $\beta$ -Си<sub>2</sub>Se та область розшарування у рідкій фазі. Область граничних твердих розчинів на основі вихідних компонентів CuSe<sub>2</sub> та Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> не перевищує 5 мол.%.

Ключові слова: селеніди; діаграма стану; термічний аналіз; фазові рівноваги.

#### Вступ

Складні селеніди відносяться до перспективних термоелектричних матеріалів у широкому температурному діапазоні [1-4]. Це пов'язано з низькою теплопровідністю та високою рухливістю носіїв заряду у даних матеріалах, що забезпечують високі значення термоелектричної добротності ZT. Одним із методів покращення термоелектричних матеріалів є пошук та дослідження матеріалів з низькою фононною теплопровідністю.

Тернарні селеніди Купруму володіють низькими значеннями фононної теплопровідності [3-6], що є необхідною умовою для ефективних термоелектричних матеріалів. Також характерним для складних Си-вмісних селенідів є високі фотовольтаїчні параметри [7,8]. Оскільки, одним із методів покращення параметрів матеріалу £ формування твердих розчинів на основі відповідних сполук, зокрема Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>, дослідження фазових рівноваг у системах за

її участі та встановлення його областей гомогенності з подальшим вивченням впливу часткового заміщення на властивості є актуальним. Тернарна сполука Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> відноситься до сполук з алмазоподібною структурою [9,10] та кристалізується у просторовій групі (ПГ) І42т з параметрами елементарної комірки: a = 5.736 Å, c = 11.411Å [10]. Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> утворюються всередині квазіпотрійної системи Cu<sub>2</sub>Se-Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>-Se [11] характеризується інконгруентним та характером плавлення [12]. Бінарний CuSe<sub>2</sub> кристалізується у орторомбічній сингонії, ПГ Pnmn, a = 5.106 Å, b = 6.292 Å, c = 3.812 Å [13]. Згідно [11], всі перерізи квазіпотрійної системи Cu<sub>2</sub>Se-Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>-Se формуються за участю Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>. Варто зазначити, що всі перерізи у даній квазіпотрійній системі є частково квазібінарними [11]. Дослідження фізико-хімічної характеру взаємодії У квазіпотрійній системі Cu<sub>2</sub>Se-Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>-Se було вирішено розпочати з дослідження фізико-

<sup>©</sup> Чорба О.Й., Сабов М.Ю., Філеп М.Й., Погодін А.І., Малаховська Т.О. DOI: 10.24144/2414-0260.2023.1.20-24

-21-

хімічної взаємодії у системі  $CuSe_2 - Cu_3SbSe_4$ .

#### Експериментальна частина

Для синтезу сплавів системи CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> (0; 10; 30; 50% 70; 90; 100 мол. %  $Cu_3SbSe_4$ ) використано елементарні компоненти – Cu, Sb та Se високої чистоти 99.999 мас. (не менше %). Синтез здійснювали прямим однотемпературним методом у вакуумованих кварцових ампулах. Максимальна температура синтезу становила 1053 К (витримка 24 год), а гомогенізуючий відпал проводили протягом 168 год при 503 К. Одержані сплави досліджували методами РФА (ДРОН-4-07, СиКα-випромінювання, Ni-фільтр,  $\Delta 2\Theta = 0.02^{\circ}$ , інтервал кутів  $2\Theta = 10$ -90°, експозиція 0.5 с), ДТА (термопари типу К, швидкість нагріву 12°С/хв) та МСА (ЛОМО Метам Р1).

#### Результати

Дослідження сплавів методом ДТА вказує на складну фізико-хімічну взаємодію на перерізі  $CuSe_2 - Cu_3SbSe_4$ , що в першу чергу зумовлено властивостями вихідних компонентів. Як вже було зазначено вище,  $Cu_3SbSe_4$  плавиться інконгруенто за реакцією  $Cu_3SbSe_4 \leftrightarrow L + Cu_2Se$  [12].

Щодо фази CuSe<sub>2</sub> [13,14], то ситуація ускладняється не лише її інконгруентим характером плавлення (CuSe<sub>2</sub>  $\leftrightarrow$  L +  $\gamma$ -CuSe), але і поступовим розкладом утвореної фази (CuSe  $\leftrightarrow$  L +  $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se) та наявності області розшарування у рідкій фазі ( $L \leftrightarrow L_1 + L_2$ ) (Рис.1).

Криві нагріву сплавів складів 10; 30; 70 та 90 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> характеризуються наявністю чотирьох ендотермічних ефектів, а зразок з вмістом 50 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> – трьох. Дані ендотермічні ефекти спостерігаються при однакових температурах, що вказує на проходження моноваріантних процесів у системі CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>.



**Рис.1.** Діаграма стану системи Cu – Se у концентраційному інтервалі 60 – 80 мол.% Se у температурному діапазоні 300 – 1000 К [14].

Для встановлення фазових полів та меж граничних твердих розчинів здійснено дослідження одержаних сплавів методами РФА та МСА. Мікроструктурні дослідження одержаних сплавів (Рис.2) вказують на двофазність зразків, що підтверджує результати РФА.



10 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>

30 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>

50 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>



70 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> 90 мол. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> **Рис. 2.** Мікроструктура сплавів системи CuSe<sub>2</sub>-Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>.

Дифрактограми сплавів системі  $CuSe_2 - Cu_3SbSe_4$  характеризуються наявністю двох систем рефлексів, що відповідають орторомбічному  $CuSe_2$  та тетрагональному  $Cu_3SbSe_4$ .

Таким чином, за результатами методів ДТА, РФА та МСА встановлено характер фізико-хімічної взаємодії на перерізі  $CuSe_2$ – $Cu_3SbSe_4$  та побудовано відповідну діаграму стану (Рис.3).



Рис. 3. Діаграма стану перерізу  $CuSe_2-Cu_3SbSe_4$ : 1 – L; 2 – L<sub>1</sub>+L<sub>2</sub>; 3 – L+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se; 4 – L+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se; 5 – L<sub>1</sub>+L<sub>2</sub>+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se; 6 – L+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se+Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>; 7 – L+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se+ $\gamma$ -CuSe; 8 – L+ $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se+ $\gamma$ -CuSe+Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>; 9 – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>; 10 – L+ $\gamma$ -CuSe; 11 – L+ $\gamma$ -CuSe+Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>; 12 – CuSe<sub>2</sub>; 13 – CuSe<sub>2</sub>+Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>.

Досліджуваний переріз перетинає область первинної кристалізації фази з конгруентним характером плавлення –  $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se та область розшарування у рідкій фазі (L<sub>1</sub>+L<sub>2</sub>). Даний монотектичний процес, що розпочинається в бінарній системі Cu-Se [14] (Рис.1) на перерізі CuSe<sub>2</sub>–Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> проходить з пониженням температури (від 796 до 731 К).

Перитектичні процеси утворення обох бінарних селенідів  $\gamma$ -CuSe (650 – 656 K) та CuSe<sub>2</sub> (605 – 616 K) проходять з підвищенням температури (Рис.3). Перитектичний процес утворення CuSe<sub>2</sub>, який у бінарній системі Cu– Se  $\epsilon$  нонваріантним, у системі CuSe<sub>2</sub>–

Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> переходить моноваріантний. У Однак, даний процес проходить 13 стехіометричним використанням обох компонентів L та γ-CuSe при утворенні CuSe<sub>2</sub> (Рис.3). Подальше зростання концентрації Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> зумовлює те, що даний процес проходить при сталій температурі 616 К. Перитектичний процес утворення тернарної фази Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> проходить без помітної зміни температури (720 К).

У підсолідусній частині наявна двофазна область співіснування кристалів CuSe<sub>2</sub> та Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>, яка розділяє дві однофазні області існування кристалів CuSe<sub>2</sub> та Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>. Це вказує на квазібінарність

© Чорба О.Й., Сабов М.Ю., Філеп М.Й., Погодін А.І., Малаховська Т.О. DOI: 10.24144/2414-0260.2023.1.20-24

-23-

перерізу CuSe<sub>2</sub>–Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> у температурному діапазоні існування інконгруентих фаз (підсолідусна частина). Область граничних твердих розчинів на основі CuSe<sub>2</sub> та Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> не перевищує 5 мол.%.

#### Висновки

Здійснено синтез та дослідження методами ДТФ, РФА та МСА сплавів системи  $CuSe_2 - Cu_3SbSe_4$  (0; 10; 30; 50% 70; 90; 100 мол. %  $Cu_3SbSe_4$ ). За результатами досліджень встановлено характер фізикохімічної взаємодії та побудовано відповідну діаграму стану системи  $CuSe_2 - Cu_3SbSe_4$ .

### Список використаних джерел

1. Ghosh T., Dutta M., Biswas K.. High-performance thermoelectrics based on metal selenides. In: Funahashi R. (ed.). *Thermoelectric Energy Conversion. Woodhead Publishing*. 2021, 217–246. Doi: 10.1016/B978-0-12-818535-3.00017-7.

2. Theja V.C.S., Karthikeyan V., Musah J.-D., Wu C.-M. L., Roy, V.A.L. Thermoelectric properties of sulfide and selenide-based materials. In: Dalapati G., Wong S.T., Kundu S., Chakraborty A., Zhuk S. (eds.). *Sulfide and Selenide Based Materials for Emerging Applications, Elsevier.* 2022, 293–328. Doi: 10.1016/B978-0-323-99860-4.00009-5.

3. Wei T. R., Wu C. F., Li F., Li, J.F. Low-cost and environmentally benign selenides as promising thermoelectric materials. *J. Materiomics*. 2018, 4(4), 304–320. Doi: 10.1016/j.jmat.2018.07.001.

4. Qiu P., Shi X., Chen L. Cu-based thermoelectric materials. *Energy Storage Mater*. 2016, 3, 85-97. Doi: 10.1016/j.ensm.2016.01.009.

5. Peng P., Gong Z.N., Liu F.S., Huang M.J., Ao W.Q., LiY., Li J.Q. Structure and thermoelectric performance of  $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se doped with Fe, Ni, Mn, In, Zn or Sm. *Intermetallics*. 2016, 75, 72–78. Doi: 10.1016/j.intermet.2016.05.012.

6. Byeon D., Sobota R., Delime-Codrin K., Choi S., Hirata K., Adachi M., Takeuchi T. Discovery of colossal Seebeck effect in metallic Cu<sub>2</sub>Se. *Nat. Commun.* 2019, 10(1), 1–7. Doi: 10.1038/s41467-018-07877-5.

7. Jackson P., Wuerz R., Hariskos D., Lotter E., Witte W., Powalla M. Effects of heavy alkali elements in Cu(In,Ga)Se<sub>2</sub> solar cells with efficiencies up to 22.6%. *Phys. Status Solidi RRL*. 2016, 10, 583–586. Doi: 10.1002/pssr.201600199.

8. Rampino S., Pattini F., Bronzoni M., Mazzer M., Sidoli M., Spaggiari G., Gilioli E. CuSbSe<sub>2</sub> thin film solar cells with ~4% conversion efficiency grown by low-temperature pulsed electron deposition. *Solar Energy Materials and Solar Cells*. 2018, 185, 86–96. Doi: 10.1016/j.solmat.2018.05.024.

9. Qiu W., Wu L., Ke X., Yang J., Zhang, W. Diverse lattice dynamics in ternary Cu-Sb-Se compounds. *Sci. Rep.* 2015, 5, 13643. Doi: 10.1038/srep13643.

10. Min L., Ying P., Li X., Cui J. Regulation of both the crystal structure and carrier concentration leading to the improved thermoelectric performance of  $Cu_3SbSe_4$ -based chalcogenides. J. Phys. D: Appl. Phys. 2020, 53, 075304. Doi:10.1088/1361-6463/ab590e.

11. Мункачі О.Й., Філеп М.Й., Погодін А.І., Малаховська Т.О., Сабов М.Ю, Тріангуляція системи Cu-Sb-Se. *Наук. вісник Ужеород. ун-ту Сер. Хімія.* 2020, 2(44), 25–31. Doi:10.24144/2414-0260.2020.2.25-31.

12. Scott W., Kench J.R. Phase diagram and properties of  $Cu_3SbSe_4$  and other  $A_3^{I}B^{V}C_4^{VI}$  compounds. *Mat. Res. Bull.* 1973, 8(10), 1257–1267. Doi: 10.1016/0025-5408(73)90164-5.

13. Kjekshus A., Rakke T., Andresen A.F. Compounds with the Marcasite Type Crystal Structure. IX. Structural Data for FeAs<sub>2</sub>, FeSe<sub>2</sub>, NiAs<sub>2</sub>, NiSb<sub>2</sub>, and CuSe<sub>2</sub>. *Acta Chemica Scandinavica*. 1974, 28a, 996–1000. Doi: 10.3891/acta.chem.scand.28a-0996.

14. ASM International Handbook Committees. ASM handbook. Vol.3, Alloy phase diagrams (8th Edition). Materials Park. Ohio: *ASM International*, 1992. P. 1741.

Стаття надійшла до редакції: 12.06.2023.

## PHASE EQUILIBRIA IN THE SECTION $Cu_2Se - Cu_3SbSe_4$

## Chorba O.J., Sabov M.Yu., Filep M.J., Pogodin A.I., Malakhovska T.O.

Uzhhorod National University, Pidgirna St. 46, 88000, Uzhhorod; Ukraine, e-mail: onika164604@gmail.com

Complex selenides are promising thermoelectric materials in a wide temperature range. Since one of the methods for improving material parameters is the formation of solid solutions, the study of phase equilibria and the determination of the homogeneity regions of the components is relevant. This paper presents the results of a study of the physico-chemical interaction in the CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> system. The synthesis of alloys of the CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> system (0; 10; 30; 50% 70; 90; 100 mol. % Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>) was carried out by a direct one-temperature method at a maximum synthesis temperature of 1053 K. The obtained alloys were studied by X-ray phase, differential thermal and microstructural analyses. Based on the results of the analyses, it was found that CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> system is a partially quasi-binary section of the quasi-ternary Cu<sub>2</sub>Se–Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>–Se system. The section of CuSe<sub>2</sub> – Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> is characterized by the passage of four nonvariant processes. The studied section crosses the region of primary crystallization of the phase with congruent melting character -  $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se and the miscibility gap in liquid phase. The region of boundary solid solutions based on the initial components CuSe<sub>2</sub> and Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub> does not exceed 5 mol.%.

-24-

Keywords: selenides; phase diagram; thermal analysis; phase equilibria.

#### References

1. Ghosh T., Dutta M., Biswas K.. High-performance thermoelectrics based on metal selenides. In: Funahashi R. (ed.). *Thermoelectric Energy Conversion. Woodhead Publishing*. 2021, 217–246. Doi: 10.1016/B978-0-12-818535-3.00017-7.

2. Theja V.C.S., Karthikeyan V., Musah J.-D., Wu C.-M. L., Roy, V.A.L. Thermoelectric properties of sulfide and selenide-based materials. In: Dalapati G., Wong S.T., Kundu S., Chakraborty A., Zhuk S. (eds.). *Sulfide and Selenide Based Materials for Emerging Applications, Elsevier.* 2022, 293–328. Doi: 10.1016/B978-0-323-99860-4.00009-5.

3. Wei T. R., Wu C. F., Li F., Li, J.F. Low-cost and environmentally benign selenides as promising thermoelectric materials. *J. Materiomics*. 2018, 4(4), 304–320. Doi: 10.1016/j.jmat.2018.07.001.

4. Qiu P., Shi X., Chen L. Cu-based thermoelectric materials. *Energy Storage Mater.* 2016, 3, 85-97. Doi: 10.1016/j.ensm.2016.01.009.

5. Peng P., Gong Z.N., Liu F.S., Huang M.J., Ao W.Q., LiY., Li J.Q. Structure and thermoelectric performance of  $\beta$ -Cu<sub>2</sub>Se doped with Fe, Ni, Mn, In, Zn or Sm. *Intermetallics*. 2016, 75, 72–78. Doi: 10.1016/j.intermet.2016.05.012.

6. Byeon D., Sobota R., Delime-Codrin K., Choi S., Hirata K., Adachi M., Takeuchi T. Discovery of colossal Seebeck effect in metallic Cu<sub>2</sub>Se. *Nat. Commun.* 2019, 10(1), 1–7. Doi: 10.1038/s41467-018-07877-5.

7. Jackson P., Wuerz R., Hariskos D., Lotter E., Witte W., Powalla M. Effects of heavy alkali elements in Cu(In,Ga)Se<sub>2</sub> solar cells with efficiencies up to 22.6%. *Phys. Status Solidi RRL*. 2016, 10, 583–586. Doi: 10.1002/pssr.201600199.

8. Rampino S., Pattini F., Bronzoni M., Mazzer M., Sidoli M., Spaggiari G., Gilioli E. CuSbSe<sub>2</sub> thin film solar cells with ~4% conversion efficiency grown by low-temperature pulsed electron deposition. *Solar Energy Materials and Solar Cells*. 2018, 185, 86–96. Doi: 10.1016/j.solmat.2018.05.024.

9. Qiu W., Wu L., Ke X., Yang J., Zhang, W. Diverse lattice dynamics in ternary Cu-Sb-Se compounds. *Sci. Rep.* 2015, 5, 13643. Doi: 10.1038/srep13643.

10. Min L., Ying P., Li X., Cui J. Regulation of both the crystal structure and carrier concentration leading to the improved thermoelectric performance of Cu<sub>3</sub>SbSe<sub>4</sub>-based chalcogenides. *J. Phys. D: Appl. Phys.* 2020, 53, 075304. Doi:10.1088/1361-6463/ab590e.

11. Munkachi O.I., Filep M.I., Pohodin A.I., Malakhovska T.O., Sabov M.Iu, Trianhuliatsiia systemy Cu-Sb-Se. *Nauk. visnyk Uzhhorod. un-tu Ser. Khimiia.* 2020, 2(44), 25–31. Doi:10.24144/2414-0260.2020.2.25-31 (in Ukr.).

12. Scott W., Kench J.R. Phase diagram and properties of  $Cu_3SbSe_4$  and other  $A_3^{I}B^{V}C_4^{VI}$  compounds. *Mat. Res. Bull.* 1973, 8(10), 1257–1267. Doi: 10.1016/0025-5408(73)90164-5.

13. Kjekshus A., Rakke T., Andresen A.F. Compounds with the Marcasite Type Crystal Structure. IX. Structural Data for FeAs<sub>2</sub>, FeSe<sub>2</sub>, NiAs<sub>2</sub>, NiSb<sub>2</sub>, and CuSe<sub>2</sub>. *Acta Chemica Scandinavica*. 1974, 28a, 996–1000. Doi: 10.3891/acta.chem.scand.28a-0996.

14. ASM International Handbook Committees. ASM handbook. Vol.3, Alloy phase diagrams (8th Edition). Materials Park. Ohio: *ASM International*, 1992. P. 1741.