УДК 537.322 +548.5+546.55/.59 ++ 546.221 +546.141+ 546.15

PACS 72.20.Pa, 81.10.Fq, 61.43.-j

DOI 10.24144/2415-8038.2020.47.44-54

М.Й. Філеп, А.І. Погодін, М.М. Лучинець, А.А. Когутич, Т.О. Малаховська, О.П. Кохан, М.Ю. Сабов, І.П.Студеняк

Ужгородський національний університет, 88000, Ужгород, вул. Волошина, 54, Україна, e-mail: studenyak@dr.com

ТЕРМОЕЛЕКТРИЧНІ ПАРАМЕТРИ МОНОКРИСТАЛІВ ЗІ СТРУКТУРОЮ АРГІРОДИТУ В СИСТЕМАХ Cu_7PS_6 — Cu_6PS_5Br TA Cu_7PS_6 — Cu_6PS_5I

Монокристали твердих розчинів в системах Cu₇PS₆–Cu₆PS₅Br та Cu₇PS₆–Cu₆PS₅I вирощені методом спрямованої кристалізації з розплаву. Термоелектричні параметри твердих розчинів Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x та Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x досліджувалися в інтервалі температур 293–383 К. Проаналізовано концентраційну поведінку коефіцента Зеєбека, а також вивчено вплив гетеровалентного заміщення на зміну його величини в монокристалах твердих розчинів Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x та Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x. Проведено порівняння величини коефіцієнта Зеєбека для бінарних халькогенідів купруму та досліджуваних купрумвмісних аргіродитів.

Ключові слова: аргіродити, тверді розчини, коефіцієнт Зеєбека, концентраційна залежність.

Вступ

Термоелектричні матеріали дають змогу прямого перетворення теплової енергії у електричну, що відкриває можливості для рекуперації надлишкового тепла у корисну електроенергію [1–3]. Технології на основі термоелектричних матеріалів набувають усе більшого поширення, оскільки здатні заощаджувати енергоносії та зменшити кількість викидів CO₂. Однак, не дивлячись на їхні переваги, широке використання термоелектричних елементів обмежене низькою ефективністю процесу перетворення енергії.

Саме тому основою сучасних досліджень термоелектричних матеріалів є покращення властивостей існуючих матеріалів та пошук нових систем, для отримання максимально можливої ефективності елементів. Перспективними у плані застосування у ролі термоелектриків є фази сімейства аргіродиту $A^{m+}_{(12-n/m)}B^{n+}Q^{2-}_{6-y}X^{-}_{y}$. Тернарні представники утворюються на основі двох типів катіонів (однозарядні (Cu⁺, Ag⁺, лужні метали та багатозарядні (B^{3+} , B^{4+} , B^{5+}) та халькогену Q^{2-} [[4, 5]]. Заміна одного з атомів халькогену та галоген X⁻ приводить до формування тетрарних представників. Тетраедрично координовані аніонами Q^{2-} та X⁻ багатозарядні катіони утворюють жорстокий аніонний каркас.

Однозарядні катіони статистично заповнюють позиції, які розміщуються в середині тетраедрів та характеризуються високою рухливістю. Значна неупорядкованість катіонної підгратки спричиняє високу «рідиноподібну» рухливість іонів [6–8], за рахунок чого фази структури аргіродиту відносяться до класичних суперіонних сполук [9–15].

Структурне розупорядкування A^{m+} катіонної підгратки та її «рідиноподібна» поведінка є визначальним фактором низької фононної теплопровідності даних фаз. Експериментальні дослідження вказують на аномально низькі значення загальної теплопровідності, які знаходиться у діапазоні 0.3–0.4 W/m/K (300–600K) для Cu₇PSe₆ [16,17], 0.26 – 0.55 W/m/K (300 K, 335K) для Ag_9GaSe_6 [18, 19], 0.45 W/m/K (398K) Ag_8SnSe_6 [20], 0.3 W/m/K (300K) Cu_8GeSe_6 [21]. Поєднання низької теплопровідності та переважання електронної складової провідності [17] визначає належність сполук сімейства аргіродиту до перспективних термоелектричних матеріалів.

Першою фазою сімейства аргіродиту, для якої були представлені термоелектричні властивості, є Cu₇PSe₆ [6]. Це зумовило активні дослідження селеновмісних сполук структури аргіродиту: Cu(Ag)₈GeSe₆ [21,22], Ag₉GaSe₆ [18, 19], Cu₇PSe₆ [16, 17]. Крім того проводяться дослідження щодо вивчення заміщення S⁻² \leftrightarrow Se⁻² [17], S⁻² \leftrightarrow Te⁻² [23] в межах аніонного каркасу структури аргіродиту.

Метою даної роботи є дослідження температурних залежностей коефіцієнту Зеєбека для монокристалів твердих розчинів суперіонних провідників $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ та $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$, а також вивчення особливостей його концентраційної поведінки, викликаної гетеровалентним заміщенням в аніонній підгратці.

Методика експерименту

Синтез сполук Cu₇PS₆, Cu₆PS₅Br, Cu₆PS₅I та твердих розчинів на їх основі проводився у вакуумованих кварцевих ампулах прямим однотемпературним методом з елементарних компонентів Си (99.999%), Р (99.9999%), S (99.99995%) та попередньо синтезованих бінарних CuBr та CuI, взятих у стехіометричних співвідношеннях. Бінарні CuBr та CuI було синтезовано у вакуумованих кварцових ампулах двохтемпературним методом з елементарних компонентів Си (99.999%), Br₂ (99.99%), I₂ (99.9999%), взятих у стехіометричних співвідношеннях, та додатково очищено методами вакуумної дистиляції (CuBr) та спрямованої кристалізації з розплаву (CuI). Вирощування монокристалів як Cu_7PS_6 , Cu_6PS_5Br , Cu_6PS_5I , так і твердих розчинів на їх основі $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ (x=0.05; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75; 0.9) [24] та Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x (х=0.05; 0.1; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75; 0.9) [25] проводилося методом спрямованої кристалізації з розплаву. Експериментальні дані для ідентифікації та рентгеноструктурних досліджень (встановлення механізмів утворення твердих розчинів) були одержані за допомогою дифрактометра ДРОН 4–07 (Ni-фільтр CuK_{α} – випромінювання, 10 $\leq 2\theta \leq 80^{\circ}$, крок сканування 0.02^{\circ}, експозиція 1с).

Слід зазначити, що сполуки Cu₇PS₆, Cu₆PS₅Br та Cu₆PS₅I кристалізуються у кубічній комірці (P2₁3 для Cu₇PS₆ [26], F-43m для Cu₆PS₅Br та Cu₆PS₅I, число формульних одиниць Z=4). Тому в системах Cu₇PS₆– Cu₆PS₅Br [24, 27, 28] та Cu₇PS₆–Cu₆PS₅I [25] було встановлено утворення граничних твердих розчинів як на основі Cu₇PS₆, так і на основі Cu₆PS₅Br(I) (рис. 1). Утворення твердих розчинів відбувається внаслідок гетеровалентного заміщення у структурі аргіродиту з компенсацією заряду за схемою Cu⁺ + S²⁻ \leftrightarrow Br(I)⁻ + \Box [24, 25].



Рис. 1: Концентраційні залежності параметрів гратки для суперіонних систем $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5Br$ (1) та $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5I$ (2).

Дослідження температурних залежностей коефіцієнта Зеєбека проводилися в інтервалі 293–383 К при температурному градієнті, який не перевищував 5 К, з незалежним контролем температур (\pm 0.15 К) на паралельних сторонах зразка та швидкістю нагріву, яка складала 30 К/год. Вимірювання виконувалися на спеціально підготовлених монокристалічних зразках з попередньо нанесеними контактами (Au). Температурні залежності коефіцієнта Зеєбека для індивідуальних сполук Cu₇PS₆, Cu₆PS₅Br(I) та твердих розчинів на їх основі були одержані в режимі нагріву.

Результати та їх обговорення

Ефективність перетворення енергії, а відтак і ефективність термоелектричного матеріалу можна оцінити за параметром термоелектричної добротності $ZT = \alpha^2 \times \sigma \times T/\kappa$ [2, 3, 29, 30]. Величина ZT є прямо пропорційною до коефіцієнта Зеєбека (α), електропровідності (о) та абсолютної температури (Т) і обернено пропорційною до загальної теплопровідності (к), що є сумою електронної (к_{el}) та фононної (к_{lat}) складових. Оскільки величини α, σ та к_{el} є взаємопов'язаними (α та σ пов'язані між собою обернено пропорційно, а σ та κ_{el} – прямо пропорційно [B1]), то зміна одного з них часто негативно впливає на інші. Підвищення ZT може бути отримане при виконанні двох умов: високі значення термоелектричної потужності $\alpha^2 \sigma$ (електронна складова) та низькі значення теплопровідності к (фононна складова). Дані умови реалізуються у сполуках, що відповідають концепції «фононна рідина – електронний кристал», що є продовженням теорії Слека [32]. Концепція «фононна рідина – електронний кристал» реалізується за рахунок одночасного співіснування жорстокого ковалентного каркасу (забезпечує високу електричну провідність) та розупорядкованих іонів, які поводять себе як рідина (забезпечують низьку теплопровідність) [33, 34]. Це дає можливість незалежної оптимізації обох складових: як електронної $\alpha^2 \sigma$, так і фононної K_{lat} .

Розглянемо результати температурноконцентраційних досліджень одного з термоелектричних параметрів, від якого залежить величина термоелектричної добротності, а саме коефіцієнта Зеєбека, для потенційних термоелектриків, якими є монокристали твердих розчинів в системах Cu_7PS_6 - Cu_6PS_5Br та Cu_7PS_6 - Cu_6PS_5I . Встановлено, що для всіх монокристалів суперіонних систем Cu_7PS_6 - Cu_6PS_5Br (рис. 2) та Cu_7PS_6 - Cu_6PS_5I (рис. 3) значення коефіцієнта Зеєбека у всьому досліджуваному температурному діапазоні є від'ємними, що свідчить про електронний тип провідності (*n*-тип).



Рис. 2: Температурно-концентраційні залежності коефіцієнта Зеєбека для монокристалів твердих розчинів $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ з різними значеннями х: 0 (1); 0.05 (2); 0.15 (3); 0.2 (4); 0.5 (5); 0.75 (6); 0.9 (7); 1(8).



Рис. 3: Температурно-концентраційні залежності коефіцієнта Зеєбека для монокристалів твердих розчинів $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ з різними значеннями х: 0 (1); 0.05 (2); 0.1 (3); 0.15 (4); 0.2 (5); 0.5 (6); 0.75 (7); 0.9 (8); 1(9).

У системі Cu_7PS_6 – Cu_6PS_5Br з підвищенням температури в інтервалі 293–383 К абсолютні значення коефіцієнта Зеєбека монотонно збільшуються для індивідуальних сполук Cu_7PS_6 (на 1%), Cu_6PS_5Br (на 10%) та твердого розчину х=0.05 (на 24%). Для складів х= 0.05; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75 та 0.9 абсолютні значення коефіцієнта Зеєбека зменшуються в середньому на 22% (рис. 2). У системі Cu_7PS_6 – Cu_6PS_5I з підвищенням температури в інтервалі 293–383 К абсолютні значення коефіцієнта Зеєбека монотонно збільшуються лише для індивідуальних сполук Cu_7PS_6 (на 1%), Cu_6PS_5I (на 11%), а у випадку твердих розчинів вони зменшуються в середньому на 19% (рис. \underline{B}).

Розглянемо більш детально концентраційні зміни коефіцієнта Зеєбека, які зображені на рис. <mark>4</mark>.



Рис. 4: Концентраційні залежності коефіцієнта Зеєбека при температурі 373 К для монокристалів твердих розчинів $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ та $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$.

Для монокристалів $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ (рис. 4) при гетеровалентному заміщенні $\mathrm{S}^{2-}\leftrightarrow\mathrm{Br}^-$ коефіцієнт Зеєбека різко зменшусться від значення -411.7 µV/К для Cu₇PS₆, зазнає мінімуму при x=0.05 (-966.8 µV/K), потім зростає і при х≥0.2 виходить на насичення і досягає максимуму при x=0.9 (-119.1 µV/К). Значення коефіцієнта Зеєбека для монокристала Cu₆PS₅Br складає -146.2 µV/К. При гетеровалентному заміщенні $S^{2-} \leftrightarrow I^-$ для монокристалів твердих розчинів $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ (рис.4) на початковому етапі спостерігається зростання значення коефіцієнта Зеєбека, яке для х=0.1 набуває значення -271.2 µV/К, потім воно різко зменшується і досягає мінімуму при х=0.15 (-563.2 µV/К). Подальше збільшення вмісту йоду в твердих розчинах Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x приводить до збільшення коефіцієнта Зеєбека та виходу його на насичення. Максимальне значення коефіцієнта Зеєбека в системі Си₇PS₆-Си₆PS₅I складає -166.7 µV/К для $Cu_{6,1}PS_{5,1}I_{0,9}$, тоді як для монокристала Cu_6PS_5Br воно зменшується до -146.2 $\mu V/K$ (рис. 4).

Варто відзначити, що аномальна поведінка концентраційної залежності коефіцієнта Зеєбека у досліджуваних системах в обох випадках спостерігається для твердих розчинів, що кристалізуються у кубічній комірці P2₁3. Для твердих розчинів, що кристалізуються у кубічній комірці F-43m, концентраційна залежність коефіцієнта Зеєбека є монотонною (рис. 4).

На рис. []. наведено результати порівняльного аналізу значень коефіцієнта Зеєбека для досліджуваних матеріалів та класичних бінарних халькогенідів купруму: Cu₂Se []5] та Cu₂S []6], які відносяться до високотемпературних термоелектриків (ZT~1.7 при 973 К для Cu₂Se []5]; ZT~0.3 при 673 К для Cu₂S []6]) та купрумвмісних халькогенідів структури аргіродиту: Cu₇PSe₆ []6], Cu₈GeSe₆ []21] та Cu₈GeSe₄Te₂ []23].



Рис. 5: Значення коефіцієнта Зеєбека для бінарних і тернарних халькогенідів купруму та досліджуваних монокристалів систем $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5Br$ і $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5I$ при температурі 373 К.

Як видно з рис. [], бінарні халькогеніди купруму та купрумвмісні аргіродити характеризуються додатніми значеннями коефіцієнта Зеєбека. Порівняння абсолютнихзначень коефіцієнта Зеєбека для досліджуваних монокристалів систем Cu₇PS₆–Cu₆PS₅Brта Cu₇PS₆–Cu₆PS₅I вказує на те, що вони єспіврозмірними або вищими за значеннями,ніж відомі для купрумвмісних халькогенідівструктури аргіродиту та бінарних халькогенідів Cu₂S та Cu₂Se.

Висновки

Сполуки Cu₇PS₆, Cu₆PS₅Br та Cu₆PS₅I були синтезовані з елементарних компонентів Cu, P, S та попередньо синтезованих бінарних сполук CuBr(I) з використанням прямого однотемпературного методу, тоді як монокристали твердих розчинів Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x та Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x були вирощені методом спрямованої кристалізації з розплаву. Дослідження температурних залежностей коефіцієнта Зеєбека проводилися в інтервалі 293–383 К. При гетеровалентному заміщенні S²⁻ \leftrightarrow Br⁻ та S²⁻ \leftrightarrow I⁻ в монокристалах твердих розчинів $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ та $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ виявлено збільшення абсолютних значень коефіцієнта Зеєбека, що спостерігається при x=0.05 для $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ та x=0.15 для $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$. Аномальна поведінка коефіцієнта Зеєбека в досліджуваних твердих розчинах пояснюється процесами композиційного розупорядкування в аніонній підгратці. Показано, що досліджувані монокристали твердих розчинів характеризуються високими значеннями коефіцієнта Зеєбека, співрозмірними або вищими за значеннями від кращих купрумвмісних суперіонних провідників.

СПИСОК ВИКОРИСТАНОЇ ЛІТЕРАТУРИ

- Shi X. Thermoelectric materials step up. / X. Shi, L. Chen // Nature Mater. –2016.–Vol.15.– P.691–692.
- [2] Bell L.E. Cooling, heating, generating power, and recovering waste heat with thermoelectric systems. / L.E. Bell // Science.–2008.–Vol.321.–P. 1457–1461.
- [3] Zeier W.G. Thinking like a chemist: Intuition in thermoelectric materials./ W.G. Zeier, A. Zevalkink, Z.M. Gibbs, G. Hautier, M.G. Kanatzidis, G.J. Snyder // Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 2016.–Vol.55.–P.6826–6841.
- [4] Nilges T. A structural differentiation of quaternary copper argyrodites: Structure property relations of high temperature ion conductors. / T. Nilges, A. Pfitzner // Z. Krist. Cryst. Mater.– 2005.–Vol. 220.–P.281–294.
- [5] Kuhs W.F. The argyrodites a new family of the tetrahedrally close-packed structures. / W.F. Kuhs, R. Nitsche, K. Scheunemann // Mat. Res. Bull.–1979.–Vol.14.–P. 241–248.
- [6] Weldert K.S. Thermoelectric Transport in Cu₇PSe₆ with High Copper Ionic Mobility. / K.S. Weldert, W.G. Zeier, T.W. Day, M. Panthöfer, G.J. Snyder, W. Tremel // J. Am. Chem. Soc. – 2014.–Vol.136.–P.12035–12040.
- [7] White S. Liquid-like cationic sub–lattice in copper selenide clusters. /S. White., P. Banerjee, P. Jain // Nat. Commun.–2017.–Vol.8–№.14514.
- [8] He Y. High Thermoelectric Performance in Non–Toxic Earth–Abundant Copper Sulfide. / Y. He, T. Day, T. Zhang, H. Liu, X. Shi, L. Chen, G.J. Snyder // Adv. Mater.–2014.–Vol.26 (23).–P.3974–3978.
- [9] Kraft M.A. Inducing High Ionic Conductivity in the Lithium Superionic Argyrodites Li_{6+x}P_{1-x}Ge_xS₅I for All-Solid-State Batteries. / M.A. Kraft, S. Ohno, T. Zinkevich, R. Koerver, S.P. Culver, T. Fuchs, A.Senyshyn, S. Indris, B.J. Morgan, W.G. Zeier // J. Am, Chem. Soc.– 2018.–Vol.140 (47).–P.16330–16339.
- [10] Zhang Z. Design and synthesis of room temperature stable Li–argyrodite superionic conductors via cation doping./ Z. Zhang, Y. Sun, X. Duan, L. Peng, H. Jia, Y. Zhang, B. Shan, J. Xie // J. Mater. Chem. A.–2019. –Vol.7.–P.2717–2722.

- [11] Laqibi M. New silver superionic conductors Ag₇XY₅Z (X = Si, Ge, Sn; Y = S, Se; Z = Cl, Br, I)-synthesis and electrical studies. / M. Laqibi, B. Cros, S.Peytavin, M.Ribes // Solid State Ionics.–1987.–Vol.23(1–2).–P.21–26.
- [12] Albert S. Disorder in Ag₇GeSe₅I, a superionic conductor: temperature-dependent anharmonic structural study. / S. Albert, S. Pillet, C. Lecomte, A. Pradel, M. Ribes // Acta Cryst.B.–2008.
 –Vol.64.–P.1–11.
- Beeken R.B. Electrical conductivity of Ag₇PSe₆ and Cu₇PSe₆. / R.B. Beeken, C.R. Driessen,
 B.M. Hinaus, D.E. Pawlisch // Solid State Ionics. -2008. -Vol. 179. -P.1058-1060.
- [14] Beeken R.B. The effect of Ag substitution in the mixed conductor Cu₇PSe₆. / R.B. Beeken, C.R. Driessen, L.A. Wilson // J. Phys. Chem. Solids.–2009.–Vol.70.–P.1181–1184.
- [15] Beeken R.B. The effect of sulfide substitution in the mixed conductor Cu₇PSe₆. / R.B. Beeken, B.M. Hinaus // J. Phys. Chem. Solids.–2011.–Vol.72.–P.1081–1084.
- [16] Chen R. Significantly optimized thermoelectric properties in high-symmetry cubic Cu₇PSe₆ compounds via entropy engineering. / R. Chen, P. Qiu, B. Jiang, P. Hu, Y. Zhang, J. Yang, D. Ren, X. Shia, L. Chen // J. Mater. Chem. A.–2018.–Vol.6.–P. 6493–6502.
- [17] Reissig F. Effect of anion substitution on the structural and transport properties of argyrodites Cu₇PSe_{6-x}S_x. / F. Reissig, B. Heep, M. Panthöfer, M. Wood, S. Anand, G.J. Snyder, W. Tremel // Dalton Trans.-2019.-Vol.48.-P.15822-15829.
- [18] Qi X. Thermal stability of Ag₉GaSe₆ and its potential as a functionally graded thermoelectric material. / X. Qi, J. Chen, K. Guo, S. He, J.Yang, Z. Li, J. Xing, J.Hu, H. Luo, W. Zhang, J. Luo // Chem. Eng. J.–2019.– Vol.374.–P.494–501.
- [19] Jiang B. An argyrodite–type Ag₉GaSe₆ liquid–like material with ultralow thermal conductivity and high thermoelectric performance. / B. Jiang, P. Qiu, H. Chen, Q. Zhang, K. Zhao, D. Ren, X. Shi, L. Chen // Chem. Commun.–2017.–Vol.53.–P.11658–11661.
- [20] Li W. Low Sound Velocity Contributing to the High Thermoelectric Performance of Ag₈SnSe₆. / W. Li, S. Lin, B. Ge, J. Yang, W. Zhang, Y. Pei // Adv. Sci.–2016.–Vol.3 (11).
 –№1600196.
- [21] Jiang B. Cu₈GeSe₆ based thermoelectric materials with an argyrodite structure. / B. Jiang, P. Qiu, E. Eikeland, H. Chen, Q. Song, D. Ren, T. Zhang, J. Yang, B. Brummerstedt Iversen, X. Shi, L. Chen // J. Mater. Chem. C.–2017.–Vol.5.–P.943–952.
- [22] Shen X. High–Temperature Structural and Thermoelectric Study of Argyrodite Ag₈GeSe₆. / X. Shen, C.-C. Yang, Y. Liu, G. Wang, H. Tan, Y.-H. Tung, G. Wang, X. Lu, J. He, X. Zhou // ACS Appl. Mater. Interfaces.–2019.–Vol.11(2).–P.2168–2176.
- [23] Schwarzmüller S. Argyrodite -Type $Cu_8GeSe_{6-x}Te_x$ ($0 \le x \le 2$): Temperature -Dependent Crystal Structure and Thermoelectric Properties. / S. Schwarzmüller, D. Souchay, D. Günther, A. Gocke, I. Dovgaliuk, S.A. Miller, G.J. Snyder, O. Oeckler // Z. Anorg. Allg. Chem.–2018.– Vol.644(24).–P.1915–1922.
- [24] Pogodin A.I. The copper argyrodites Cu_{7-n}PS_{6-n}Br_n: Crystal growth, structures and ionic conductivity / A.I. Pogodin, M.J. Filep, T.O. Malakhovska, M.Yu. Sabov, V.I. Sidey, O.P. Kokhan, I.P. Studenyak // Solid State Ionics.–2019.–V.341, –№115023.

- [25] Studenyak I.P. Structure and Raman spectra of (Cu₆PS₅I)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals. /
 I.P. Studenyak, M.M. Luchynets, V.Yu. Izai, A.I. Pogodin, O.P. Kokhan, Yu.M. Azhniuk,
 D.R.T. Zahn // Semicond. Phys. Quantum Electron. Optoelectron.–2017.–Vol.20(3).–P.369–
 374.
- [26] Studenyak I.P. Structural and electrical properties of argyrodite–type Cu₇PS₆ crystal. / I.P. Studenyak, V.Yu Izai, A.I. Pogodin, O.P. Kokhan, V.I. Sidey, M.Yu. Sabov, A. Kežionis, T. Šalkus, J. Banys // Lith. J. Phys.–2017.–Vol.57(4).–P. 243–251.
- [27] Studenyak I.P. Phase transition and optical absorption edge in (Cu₆PS₅Br)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals. / I.P. Studenyak, M. Kranjčec, V.Yu. Izai, V.I. Studenyak, A.I. Pogodin, O.P. Kokhan // J. Alloy Compd.–2018.– Vol.735.–P.417–421.
- [28] Studenyak I.P. Structural and optical properties of (Cu₆PS₅Br)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals.
 / I.P. Studenyak, M.M. Luchynets, V.Yu. Izai, A.I. Pogodin, O.P. Kokhan, Yu.M. Azhniuk, D.R.T. Zahn // J. Alloy Compd.–2019.–V.782.–P.586–591.
- [29] Yang J. On the tuning of electrical and thermal transport in thermoelectrics: an integrated theory–experiment perspective / J. Yang, L. Xi, W. Qiu, L. Wu, X. Shi, L. Chen, J. Yang, W. Zhang, C. Uher, D.J. Singh // npj Comput. Mater.–2016.–V.2(1).– №15015.
- [30] He J. Advances in thermoelectric materials research: Looking back and moving forward / J. He, T.M. Tritt // Science.–2017.–Vol.357(6358).– № eaak9997.
- [31] Yadav A. An analytic study of the Wiedemann–Franz law and the thermoelectric figure of merit. / A. Yadav, P.C. Deshmukh, K. Roberts, N.M. Jisrawi, S.R. Vallur // J. Phys. Commun.– 2019.–Vol.3.–№105001.
- [32] Masood K.B. Odyssey of thermoelectric materials: foundation of the complex structure. / K.B. Masood, P. Kumar, R.A. Singh, J. Singh // J. Phys. Commun.–2018.–Vol.2(6).– №062001.
- [33] Takabatake T. Phonon–glass electron–crystal thermoelectric clathrates: Experiments and theory. / T. Takabatake, K. Suekuni, T. Nakayama, E. Kaneshita // Rev. Mod. Phys.–2014.– Vol.86.–P.669–716.
- [34] Beekman M. Better thermoelectrics through glass–like crystals. / M. Beekman, D. Morelli, G. Nolas // Nature Mater.–2015.–Vol.14.–P.1182–1185.
- [35] Zhao L. Superior intrinsic thermoelectric performance with zT of 1.8 in single–crystal and melt-quenched highly dense Cu_{2-x}Se bulks. / L. Zhao, X. Wang, J. Wang, Z. Cheng, S. Dou, J. Wang, L. // Sci. Rep.–2015.–Vol.5.–№ 7671.
- [36] Yao Y. Thermoelectric performance enhancement of Cu₂S by Se doping leading to a simultaneous power factor increase and thermal conductivity reduction. / Y. Yao, B.-P. Zhang, J. Pei, Y.-C. Liu, J.-F. Li. // J. Mater. Chem. C.–2017.–Vol.5.–№ 7845.

Стаття надійшла до редакції 15.04.2020

М.И. Филеп, А.И. Погодин, М.М. Лучинец, А.А. Когутич, Т.А. Малаховская, А.П. Кохан, М.Ю. Сабов, И.П.Студеняк

Ужгородский национальный университет, 88000, Ужгород, ул. Волошина, 54, Украина, e-mail: studenyak@dr.com

ТЕРМОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ ПАРАМЕТРЫ МОНОКРИСТАЛЛОВ СО СТРУКТУРОЙ АРГИРОДИТА В СИСТЕМАХ Cu₇PS₆--Cu₆PS₅Br И Cu₇PS₆--Cu₆PS₅I

Монокристаллы твердых растворов в системах $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5Br$ и $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5I$ выращенны методом направленной кристаллизации из расплава. Термоэлектрические параметры твердых растворов $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ и $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ исследованы в интервале температур 293–383 К. Проанализировано концентрационную зависимость коэффициента Зеебека, а также изучено влияние гетеровалентного замещения на изменение его величины в монокристаллах твердых растворов $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ и $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$. Проведено сравнение величины коэффициента Зеебека для бинарных халькогенидов меди и исследуемых медьсодержащих аргиродитов. Ключевые слова: аргиродиты, твердые растворы, коэффициент Зеебека, концентрационная зависимость

M.J. Filep, A.I. Pogodin, M.M. Luchynets, A.A. Kohutych, T.O. Malakhovska, O.P. Kokhan, M.Yu. Sabov, I.P. Studenyak

Uzhhorod National University, 88000, Uzhhorod, 54, Voloshyna Str., Ukraine, e-mail: studenyak@dr.com

THERMOELECTRIC PARAMETERS OF SINGLE CRYSTALS WITH ARGYRODITE STRUCTURE IN Cu₇PS₆–Cu₆PS₅Br AND Cu₇PS₆–Cu₆PS₅I SYSTEMS

Purpose. The purpose of this research was to growth single crystals in $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5Br$ and $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5I$ systems, investigate the temperature dependences and compositional behaviour of Seebeck coefficient of $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ and $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ mixed crystals, analyze the influence of heterovalent substitution on Seebeck coefficient values. **Methods**. Crystal growth was carried out using pre-synthesized Cu_7PS_6 , Cu_6PS_5Br and Cu_6PS_5I compounds. Single crystals of initial compounds and solid solutions $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ (x=0.05; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75; 0.9), $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ (x=0.05; 0.1; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75; 0.9), $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ (x=0.05; 0.1; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75; 0.9) were growth by direct crystallization from melt. Obtained crystals were investigated by XRD technique. The temperature dependences of Seebeck coefficient were measured in the temperature range of 293–383 K at a heating rate of 30 K/h and temperature gradient which not exceed 5 K. Temperature dependences of Seebeck coefficient for individual compounds Cu_7PS_6 , $Cu_6PS_5Br(I)$ and solid solutions based on them were obtained in the heating mode.

Results. Based on the measurements of thermoelectric parameters, established that for all single crystals in Cu_7PS_6 – Cu_6PS_5Br and Cu_7PS_6 – Cu_6PS_5I systems the values of the Seebeck coefficient in the studied temperature range are negative, which indicate the electronic type of conductivity (n-type). In the Cu_7PS_6 – Cu_6PS_5Br system, with an increase of temperature in the range of 293–383 K, the absolute values of Seebeck coefficient increase monotonically for individual compounds Cu_7PS_6 (by 1%), Cu_6PS_5Br (by 10%) and solid solution with x = 0.05 (by 24%). For compositions x = 0.05; 0.15; 0.2; 0.5; 0.75 and 0.9, the absolute values of Seebeck coefficient decrease by an average of 22%.

In the Cu₇PS₆–Cu₆PS₅I system, with an increase of temperature in the range of 293–383 K, the absolute values of Seebeck coefficient increase monotonically only for individual compounds Cu₇PS₆ (1%), Cu₆PS₅I (11%), and in the case of all solid solutions the absolute values of Seebeck coefficient decrease on average by 19%. Compositional dependences of Seebeck coefficient are characterized by anomalous behaviour. Thus, in the Cu_{7-*x*}PS_{6-*x*}Br_{*x*} system the maximal absolute values of Seebeck coefficient are reached at x=0.05 (-966.8 μ V/K at 373K) and for Cu_{7-*x*}PS_{6-*x*}I_{*x*} system – at x=0.15 (-563.2 μ V/K at 373K). The anomalous behaviour of the compositional dependences of Seebeck coefficient in the investigated systems in both cases are observed for solid solutions which are crystallized in P2₁3 space group..

Conclusions. Single crystals in $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5Br$ and $Cu_7PS_6-Cu_6PS_5I$ systems were grown by the method of direct crystallization from the melt. The thermoelectric parameters of $Cu_{7-x}PS_{6-x}Br_x$ and $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ solid solutions were studied in the temperature range of 293–383 K. The compositional behaviour of the Seebeck coefficient was analyzed and the influence of heterovalent substitution on the change of Seebeck coefficient in $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ and $Cu_{7-x}PS_{6-x}I_x$ solid solutions were studied. The value of Seebeck coefficient for binary copper chalcogenides and investigated copper–containing argyrodites was compared.

Keywords: argyrodites, mixed crystals, Seebeck coefficient, compositional dependence

REFERENCES

- Shi X., Chen, L. (2019), Thermoelectric materials step up, Nature Mater., 2016., Vol.15., P.691–692.
- [2] Bell L.E. (2008), Cooling, heating, generating power, and recovering waste heat with thermoelectric systems, Science., Vol.321., P. 1457–1461.
- [3] Zeier W.G., Zevalkink A., Gibbs Z.M., Hautier G., Kanatzidis M.G., Snyder G.J. (2016), Thinking like a chemist: Intuition in thermoelectric materials, Angew. Chem. Int. Ed. Engl., Vol.55., P.6826–6841.
- [4] Nilges T., Pfitzner A. (2005), A structural differentiation of quaternary copper argyrodites: Structure – property relations of high temperature ion conductors, Z. Krist.-Cryst. Mater., Vol.220., P.281–294.
- [5] Kuhs W.F., Nitsche R., Scheunemann K. (1979), The argyrodites a new family of the tetrahedrally close-packed structures, Mat. Res. Bull., Vol.14., P. 241–248.
- [6] Weldert K.S., Zeier W.G., Day T.W., Panthöfer M., Snyder G.J., Tremel W. (2017), Thermoelectric Transport in Cu₇PSe₆ with High Copper Ionic Mobility, J. Am. Chem. Soc., Vol.136., P.12035–12040.
- [7] White S., Banerjee P., Jain P. (2017), Liquid–like cationic sub–lattice in copper selenide clusters, Nat. Commun., Vol.8, №.14514.
- [8] He Y., Day T., Zhang T., Liu H., Shi X., Chen L., Snyder G.J. (2014), High Thermoelectric Performance in Non–Toxic Earth–Abundant Copper Sulfide, Adv. Mater., Vol.26(23), P.3974–3978.
- [9] Kraft M.A., Ohno S., Zinkevich T., Koerver R., Culver S.P., Fuchs T., Senyshyn A., Indris S., Morgan B.J., Zeier W.G. (2018), Inducing High Ionic Conductivity in the Lithium Superionic Argyrodites Li_{6+x}P_{1-x}Ge_xS₅I for All-Solid-State Batteries, J. Am. Chem. Soc., Vol.140(47)., P.16330–16339.
- [10] Zhang Z., Sun Y., Duan X., Peng L., Jia H., Zhang Y., Shan B., Xie J. (2019), Design and synthesis of room temperature stable Li–argyrodite superionic conductors via cation doping, J. Mater. Chem. A., Vol.7., P.2717–2722.

- [11] Laqibi M., Cros B., Peytavin S., Ribes M. (1987), New silver superionic conductors Ag₇XY₅Z (X = Si, Ge, Sn; Y = S, Se; Z = Cl, Br, I)-synthesis and electrical studies, Solid State Ionics., Vol.23(1–2), P.21–26.
- [12] Albert S., Pillet S., Lecomte C., Pradel A., Ribes M. (2008), Disorder in Ag₇GeSe₅I, a superionic conductor: temperature-dependent anharmonic structural study, Acta Cryst.B., Vol.64., P.1–11.
- [13] Beeken R.B., Driessen C.R., Hinaus B.M., Pawlisch D.E. (2008), Electrical conductivity of Ag₇PSe₆ and Cu₇PSe₆, Solid State Ionics., Vol.179., P.1058–1060.
- [14] Beeken R.B., Driessen C.R., Wilson L.A. (2009), The effect of Ag substitution in the mixed conductor Cu₇PSe₆, J. Phys. Chem. Solids., Vol.70., P.1181–1184.
- [15] Beeken R.B., Hinaus B.M. (2011), The effect of sulfide substitution in the mixed conductor Cu₇PSe₆, J. Phys. Chem. Solids., Vol.72., P.1081–1084.
- [16] Chen R., Qiu P., Jiang B., Hu P., Zhang Y., Yang J., Ren D., Shia X., Chen L. (2018), Significantly optimized thermoelectric properties in high–symmetry cubic Cu₇PSe₆ compounds via entropy engineering, J. Mater. Chem. A., V.6., P. 6493–6502.
- [17] Reissig F., Heep B., Panthöfer M., Wood M., Anand S., Snyder G.J., Tremel W. (2019), Effect of anion substitution on the structural and transport properties of argyrodites $Cu_7PSe_{6-x}S_x$, Dalton Trans., Vol.48., P.15822–15829.
- [18] Qi X., Chen J., Guo K., He S., Yang J., Li Z., Xing J., Hu J., Luo H., Zhang W., Luo J. (2019), Thermal stability of Ag₉GaSe₆ and its potential as a functionally graded thermoelectric material, Chem. Eng. J., Vol.374., P.494–501.
- [19] Jiang B., Qiu P., Chen H., Zhang Q., Zhao K., Ren D., Shi X., Chen L. (2017), An argyrodite– type Ag₉GaSe₆ liquid-like material with ultralow thermal conductivity and high thermoelectric performance, Chem. Commun., Vol.53., P.11658–11661.
- [20] Li W., Lin S., Ge B., Yang J., Zhang W., Pei Y. (2016), Low Sound Velocity Contributing to the High Thermoelectric Performance of Ag₈SnSe₆, Adv. Sci., Vol.3(11), №1600196.
- [21] Jiang B., Qiu P., Eikeland E., Chen H., Song Q., Ren D., Zhang T., Yang J., Brummerstedt Iversen B., Shi X., Chen L. (2017), Cu₈GeSe₆–based thermoelectric materials with an argyrodite structure, J.Mater.Chem.C., Vol.5., P.943–952.
- [22] Shen X., Yang C.-C., Liu Y., Wang G., Tan H., Tung Y.-H., Wang G., Lu X., He J., Zhou X. (2019), High–Temperature Structural and Thermoelectric Study of Argyrodite Ag₈GeSe₆, ACS Appl. Mater. Interfaces., Vol.11(2)., P.2168–2176.
- [23] Schwarzmüller S., Souchay D., Günther D., Gocke A., Dovgaliuk I., Miller S.A., Snyder G.J., Oeckler O. (2018), Argyrodite -Type $Cu_8GeSe_{6-x}Te_x$ ($0 \le x \le 2$): Temperature Dependent Crystal Structure and Thermoelectric Properties, Z. Anorg. Allg. Chem., Vol.644(24)., P.1915–1922.
- [24] Pogodin A.I., Filep M.J., Malakhovska T.O., Sabov M.Yu., Sidey V.I., Kokhan O.P., Studenyak I.P. (2019), The copper argyrodites Cu_{7-n}PS_{6-n}Br_n: Crystal growth, structures and ionic conductivity, Solid State Ionics., V.341, №115023.
- [25] Studenyak I.P., Luchynets M.M., Izai V.Yu., Pogodin A.I., Kokhan O.P., Azhniuk Yu.M., Zahn D.R.T. (2017), Structure and Raman spectra of (Cu₆PS₅I)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals, Semicond. Phys. Quantum Electron. Optoelectron., Vol.20(3)., P.369–374.

- [26] Studenyak I.P., Izai V.Yu, Pogodin A.I., Kokhan O.P., Sidey V.I., Sabov M.Yu., Kežionis A., Šalkus T., Banys J. (2017), Structural and electrical properties of argyrodite–type Cu₇PS₆ crystal, Lith. J. Phys., Vol.57(4)., P. 243–251.
- [27] Studenyak I.P., Kranjčec M., Izai V.Yu., Studenyak V.I., Pogodin A.I., Kokhan O.P. (2018), Phase transition and optical absorption edge in (Cu₆PS₅Br)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals, J. Alloy Compd., Vol.735., P.417–421.
- [28] Studenyak I.P., Luchynets M.M., Izai V.Yu., Pogodin A.I., Kokhan O.P., Azhniuk Yu.M., Zahn D.R.T. (2019), « Structural and optical properties of (Cu₆PS₅Br)_{1-x}(Cu₇PS₆)_x mixed crystals », J. Alloy Compd., V.782., P.586–591.
- [29] Yang J., Xi L., Qiu W., Wu L., Shi X., Chen L., Yang J., Zhang W., Uher C., Singh D.J. (2016), On the tuning of electrical and thermal transport in thermoelectrics: an integrated theory–experiment perspective, npj Comput. Mater., V.2(1)., №15015.
- [30] He J., Tritt T.M. (2017), Advances in thermoelectric materials research: Looking back and moving forward, Science., Vol.357(6358)., №eaak9997.
- [31] Yadav A., Deshmukh P.C., Roberts K., Jisrawi N.M., Vallur S.R. (2019), An analytic study of the Wiedemann–Franz law and the thermoelectric figure of merit, J. Phys. Commun., Vol.3., №105001.
- [32] Masood K.B., Kumar P., Singh R.A., Singh J. (2018), Odyssey of thermoelectric materials: foundation of the complex structure, J. Phys. Commun., Vol.2(6)., №062001.
- [33] Takabatake T., Suekuni K., Nakayama T., Kaneshita E. (2014), Phonon-glass electron–crystal thermoelectric clathrates: Experiments and theory, Rev. Mod. Phys., Vol.86., P.669–716.
- [34] Beekman M., Morelli D., Nolas G. (2015), Better thermoelectrics through glass–like crystals, Nature Mater., Vol.14., P.1182–1185.
- [35] Zhao L., Wang X., Wang J., Cheng Z., Dou S., Wang J., Liu L. (2015), Superior intrinsic thermoelectric performance with zT of 1.8 in single–crystal and melt-quenched highly dense Cu_{2−x}Se bulks, Sci. Rep., Vol.5., № 7671.
- [36] Yao Y., Zhang B.-P., Pei J., Liu Y.-C., Li J.-F. (2017), Thermoelectric performance enhancement of Cu₂S by Se doping leading to a simultaneous power factor increase and thermal conductivity reduction, J. Mater. Chem. C., Vol.5. № 7845.

©Ужгородський національний університет