УДК 748.736.4

М. Ф. Федина – кандидат хімічних наук, доцент кафедри хімії Національного лісотехнічного університету України; А. О. Федорчук – доктор хімічних наук, професор, завідувач кафедри неорганічної та органічної хімії Львівського національного університету ветеринарної медицини та біотехнологій імені С. З. Гжицького; Л. О. Федина – кандидат хімічних наук, доцент Львівського інституту економіки і туризму

## Нові сполуки зі структурою типу Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>

Роботу виконано на кафедрі неорганічної та органічної хімії ЛНУВМБТ ім. С. З. Гжицького

Вперше синтезовано й досліджено рентгенівським дифракційним методом порошку (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu *Ka*<sub>1</sub>-випромінювання) кристалічну структуру тетрарної та пентарної фаз Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> i Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub> (структурний тип Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>, символ Пірсона *ol*22, просторова група *Immm*, *a* = 13,4578(2), *b* = 6,56523(7), *c* = 4,04565(4) Å, *V* = 357,45(1) Å<sup>3</sup>, *R*<sub>1</sub> = 0,0503, *R*<sub>P</sub> = 0,0989 для Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>; *a* = 13,3404(1), *b* = 6,50470(6), *c* = 4,01382(4) Å, *V* = 348,30(1) Å<sup>3</sup>, *R*<sub>1</sub> = 0,0622, *R*<sub>P</sub> = 0,1066 для Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>). Проаналізовано розділення позицій атомів R- і X-компонентів у структурі досліджених сполук.

**Ключові слова:** Тулій, Скандій, Купрум, Германій, Силіцій, рентгенівський метод порошку, кристалічна структура.

Федына М. Ф., Федорчук А. А., Федына Л. А. Новые соединения со структурой типа  $Gd_6Cu_8Ge_8$ . Рентгеновским дифракционным методом порошка (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu K  $\alpha_1$ -излучение) изучена кристаллическая структура впервые синтезированных новых соединений Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> и Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub> (структурний тип Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>, символ Пирсона oI22, пространственная группа Immm, a = 13,4578(2), b = 6,56523(7), c = 4,04565(4) Å, V = 357,45(1) Å<sup>3</sup>,  $R_I = 0,0503$ ,  $R_P = 0,0989$  для Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>; a = 13,3404(1), b = 6,50470(6), c = 4,01382(4) Å, V = 348,30(1) Å<sup>3</sup>,  $R_I = 0,0622$ ,  $R_P = 0,1066$  для Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>). Проанализировано разделение позиций атомов R- и X-компонентов в структуре исследованных соединений.

**Ключевые слова:** тулий, скандий, медь, германий, кремний, рентгеновский метод порошка, кристаллическая структура.

**Fedyna M. F., Fedorchuk A. O., Fedyna L. O. New Compounds of the Structure Type Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>.** The crystal structures of new quaternary and pentaternary compounds Tm  $_2Sc_4Cu_8Ge_8$  and Tm $_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$  were determined by X-ray powder diffraction (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu *Ka*<sub>1</sub>-radiation): structure type Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>, space group *Immm*, Pearson symbol *oI*22, *a* = 13,4578(2), *b* = 6,56523(7), *c* = 4,04565(4) Å, *V* = 357,45(1) Å<sup>3</sup>,  $R_1 = 0,0503$ ,  $R_P = 0,0989$  for Tm $_2Sc_4Cu_8Ge_8$ ; *a* = 13,3404(1), *b* = 6,50470(6), *c* = 4,01382(4) Å, *V* = 348,30(1) Å<sup>3</sup>,  $R_1 = 0,0622$ ,  $R_P = 0,1066$  for Tm $_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$ . Separation of the positions of atoms R- and X-components in the structure of investigated compounds was analyzed.

Key words: thulium, scandium, copper, germanium, silicon, X-ray powder diffraction, crystal structure.

Постановка наукової проблеми та її значення. Аналіз останніх досліджень із цієї проблеми. Серед структурних типів (СТ), які найчастіше реалізуються серед тернарних германідів, силіцидів та станідів Купруму (табл. 1), поряд із структурами типу CeGa<sub>2</sub>Al<sub>2</sub> та AlB<sub>2</sub> трапляється CT Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> (символ Пірсона *ol*22, просторова група *Immm*) [23]. Особливістю цього типу є два різних положення правильних систем точок, які зайняті атомами R- та X-компонента, відповідно: 2d (0 ½ 0) і 4e (x 0 0) та 4f (x  $\frac{1}{2}$  0) і 4h (0 x  $\frac{1}{2}$ ). Кристалографічно незалежні положення для атомів рідкісноземельних металів з найменшою відносною електронегативністю, крім цього, виділяються і різним найближчим координаційним оточенням (НКО): пентагонально-призматичним для 2d та гексагонально-призматичним для 4e (рис. 1). Тому актуально було б одержати тетрарні сполуки з двома різними РЗМ та пентарні – із різними р-елементами. Гексагональні призми доволі часто можна виділити для сполук систем R-Cu-{Si, Ge, Sn}, тоді як пентагонально-призматичне оточення атомів з найменшою відносною електронегативністю знайдено серед відомих тернарних силіцидів та германідів Купруму еквіатомного складу для атомів Скандію [2-4]. Раніше нами синтезовано тетрарну фазу складу Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub>, однак при дослідженні її кристалічної структури рентгенівським методом порошку встановлено лише часткове упорядкування атомів R-компонента [7]. Кристалічна структура вихідного тернарного германіду детально вивчена нами як методом порошку [24], так і монокристалу [5].

Таблиця 1

72

<sup>©</sup> Федина М. Ф., Федорчук А. О., Федина Л. О., 2011

Склад	Sc	La	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Y	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
$R_6Cu_8Si_8$	+	-	-	+	-	-	-	+	+	+	+	+	+	+	+	+
$R_6Cu_8Ge_8$	+	-	+	+	+	+	—	+	+	+	+	+	+	+	+	+
$R_6Cu_8Sn_8$	-	_	+	+	+	+	_	+	+	+	+	+	+	+	_	—

Реалізація структурного типу Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> серед тернарних сполук систем R–Cu–{Si, Ge, Sn} (R = Sc, Y, P3M) [3; 4; 11–13; 15–23; 26]



**Рис. 1.** Найближче координаційне оточення для атомів із найменшою електронегативністю та просторове укладання многогранників у структурі сполуки Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

Нашою метою був синтез тетрарної фази складу  $Tm_2Sc_4Cu_8Ge_8$  і вивчення її кристалічної структури для перевірки можливості утворення інтерметаліду з упорядкованим розташуванням атомів із найменшим значенням електронегативності (Tm i Sc) та пентарної –  $Tm_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$  з можливим розділенням кристалографічних положень як 2*d* і 4*e*, так і 4*f* та 4*h*, між атомами *R*- та *X*-компонента, відповідно.

Матеріали і методи. Сплави масою 1 г виготовлено в електродуговій печі з вольфрамовим невитрачуваним електродом на мідному водоохолоджуваному поді в атмосфері очищеного аргону з металів високої чистоти: тулію ТуМ-1 (99,82 мас. % Тт), скандію СкМ-1 (99,50 мас. % Sc), міді МОК (99,99 мас. % Си), полікристалічного германію (99,99 мас. % Ge) і кремнію (99,99 мас. % Si). Як гетер використано губчастий титан. Зразки гомогенізовано при 870 К протягом 900 год у вакуумованих кварцових ампулах з подальшим гартуванням у холодній воді.

Кристалічну структуру синтезованих сполук досліджено рентгенівським методом полікристала за масивами дифракційних даних зразків складу Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>37</sub> та Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>19</sub>Si<sub>18</sub>, одержаних на дифрактометрі Guinier Huber G 670 за методом Гіньє на проходження (випромінювання CuKα<sub>1</sub>). Профільні і структурні параметри уточнено методом Рітвельда – порівнянням теоретично розрахованих профілів дифрактограм з експериментальними. Усі розрахунки проведено з використанням комплексу програм WinCSD [12].

Виклад основного матеріалу й обґрунтування отриманих результатів дослідження. Експериментальні, розраховані та різницеві дифрактограми однофазних зразків Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>37</sub> та Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>19</sub>Si<sub>18</sub> представлено на рисунку 2. Умови одержання масивів дифракційних даних та результати уточнення структур сполук наведено в таблиці 2. Координати та ізотропні параметри коливання атомів – у таблиці 3.

Таблиця 2

Умови проведення експерименту та результати уточнення структури сполук Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> i Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

Склад зразка	$Tm_9Sc_{18}Cu_{36}Ge_{37}$	$Tm_9Sc_{18}Cu_{36}Ge_{19}Si_{18}$
Склад сполуки	$Tm_2Sc_4Cu_8Ge_8$	$Tm_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$
Символ Пірсона		oI22
Просторова група	In	nmm

73

Науковий вісник Волинського національного університету імені Лесі Українки

Кількість формульних одиниць, Z	4			
Параметри комірки: а, Å	13,4578(2)	13,3404(1)		
<i>b</i> , Å	6,56523(7)	6,50470(6)		
<i>c</i> , Å	4,04565(4)	4,01382(4)		
Об'єм комірки V, Å <sup>3</sup>	357,45(1)	348,30(1)		
Розрахована густина, г/см <sup>3</sup>	7,4650(3)	6,8723(2)		
Інтервал 2 <i>θ</i> , °	5-	-100		
Експозиція, хв	6	× 15		
Програма для уточнення	WinCSD			
Фактори достовірності: <i>R</i> <sub>I</sub>	0,0503	0,0622		
R <sub>P</sub>	0,0989	0,1066		

Таблиця 3

## Координати, коефіцієнти заповнення позицій та ізотропні параметри коливання атомів у структурі сполук Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> і Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

Атом	ПСТ	x	у	z	$B_{\rm iso}, {\rm \AA}^2$		
$Tm_2Sc_4Cu_8Ge_8*$							
R1	2d	0	1/2	0	0,37(4)		
R2	4e	0,12806(8)	0	0	0,41(3)		
Cu	8 <i>n</i>	0,32861(7)	0,1945(1)	0	0,82(3)		
Ge1	4f	0,21687(8)	1/2	0	0,80(3)		
Ge2	4h	0	0,1918(2)	1/2	0,47(3)		
$Tm_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4**$							
R'1	2d	0	1/2	0	0,59(4)		
R'2	4 <i>e</i>	0,12792(7)	0	0	0,33(3)		
Cu	8 <i>n</i>	0,32903(7)	0,1913(1)	0	0,85(3)		
X1	4f	0,2175(1)	1/2	0	0,69(5)		
X2	4h	0	0,1921(2)	1/2	0,69(4)		



**Рис. 2.** Експериментальні (точки), розраховані (суцільні лінії) та різницеві (суцільні лінії внизу рисунків) дифрактограми зразків Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>37</sub> та Tm<sub>9</sub>Sc<sub>18</sub>Cu<sub>36</sub>Ge<sub>19</sub>Si<sub>18</sub>. Вертикальні риски вказують положення відбиття hkl сполук Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> i Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

Уточнення кристалічної структури сполук підтвердило приналежність їх до структурного типу  $Gd_6Cu_8Ge_8$ , однак очікуваного упорядкування атомів Tm i Sc не виявлено. Як i у випадку раніше дослідженої фази  $Tm_2Sc_4Cu_8Si_8$  [7], обидві правильні системи точок – 2d i 4e – зайняті статистичними сумішами атомів Тулію та Скандію і склад статистичної суміші є різним для обох положень. Правильна система точок 2d зайнята атомами Tm i Sc у співвідношенні ~1:1, тоді як 4e – у співвідношенні ~1:3. Отже, у структурах як тетрарної, так і пентарної фаз простежується лише часткове упорядкування атомів. Кореляція такого упорядкування вказує, що воно є оптимальним для Скандію і Тулію у випадку структурного типу  $Gd_6Cu_8Ge_8$ , незалежно від Х-компонента (Si чи Ge).

Для пентарної фази  $Tm_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$  виявлено нами тільки часткове упорядкування і для положень правильної системи точок X-компонента: 4*f* зайнято статистичною сумішшю атомів Силіцію і Германію у співвідношенні ~3:2, тоді як 4*h* – 2:3 (табл. 3).

Таблиця 4

Among	d, Å	Among	d, Å	ГП	
Атоми	Tm <sub>2</sub> Sc <sub>4</sub> Cu <sub>8</sub> Ge <sub>8</sub>	Атоми	Tm <sub>2</sub> Sc <sub>4</sub> Cu <sub>8</sub> Ge <sub>4</sub> Si <sub>4</sub>		
<i>R</i> 14 Ge2	2,8610(7)	<i>R</i> 14 X2	2,8351(9)		
- 2 Ge1	2,919(1)	- 2 X1	2,901(2)		
- 8 Cu	3,3231(7)	- 8 Cu	3,2830(7)	20	
-4 R2	3,7075(5)	-4 R2	3,6728(5)		
-2 R1	4,0457(1)	-2 R1	4,0138(1)		
R22 Ge1	2,906(1)	R24 Cu	2,8967(6)		
- 4 Cu	2,9076(7)	- 2 X1	2,878(1)		
- 4 Ge2	2,9407(8)	-4 X2	2,9157(8)		
- 2 Cu	2,986(1)	- 2 Cu	2,957(1)	10	
- 2 Ge1	3,4934(6)	- 2 X1	3,4648(6)	19	
-1 R2	3,447(2)	-1 R2	3,413(1)		
-2 R1	3,7075(1)	-2 R1	3,6728(5)		
-2 R2	4,0457(1)	-2 R2	4,0138(1)		
Cu 1 Ge2	2,424(1)	Cu 1 X2	2,404(1)		
- 2 Ge1	2,4693(6)	- 2 X1	2,4413(6)		
- 1 Cu	2,554(1)	- 1 Cu	2,488(1)		
- 1 Ge1	2,507(1)	- 1 X1	2,500(1)	12	
-2 R2	2,9076(7)	-2 R2	2,8967(6)	12	
-1 R2	2,986(1)	-1 R2	2,957(1)		
- 2 Cu	3,016(1)	- 2 Cu	3,009 (1)		
-2 R1	3,3231(7)	-2 R1	3,2830(7)		
Ge1 – – 4 Cu	2,4693(6)	X1 – – 4 Cu	2,4413(6)		
- 2 Cu	2,507(1)	- 2 Cu	2,500(1)	0	
-1 R1	2,919(1)	-1 R1	2,8351(9)	7	
$-2 R^2$	2,906(1)	-2 R2	2,9157(8)		
$Ge^22Cu$	2,424(1)	X22Cu	2,404(1)		
- 1 Ge2	2,519(1)	- 1 X2	2,500(2)	0	
-2 R1	2,8610(7)	-2 R1	2,8351(9)	7	
-4 R2	2,9407(8)	-4 R2	2,9157(8)		

## Міжатомні віддалі *d* та координаційні числа атомів у структурі сполук Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> і Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

У структурі пентарної фази спостерігається ущільнення віддалей між атомами меншого розміру, розміщення скорочених зв'язків представлено на рисунку 3.



Рис. 3. Скорочення окремих зв'язків між атомами меншого розміру у структурі сполуки Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>4</sub>Si<sub>4</sub>

**Висновки.** Вперше синтезовано й досліджено рентгенівським дифракційним методом порошку кристалічну структуру тетрарної та пентарної фаз  $Tm_2Sc_4Cu_8Ge_8$  і  $Tm_2Sc_4Cu_8Ge_4Si_4$ . Встановлено, що вони належать до структурного типу  $Gd_6Cu_8Ge_8$ .

Автори висловлюють подяку дирекції Інституту Макса Планка хімічної фізики твердих тіл (Max Planck Institute for Chemical Physics of Solids) (м. Дрезден, Німеччина) за допомогу в проведенні частини експериментальних досліджень.

## Список використаної літератури

- 1. Бодак О. Ізотермічний переріз системи Тb-Cu-Si при 870 К / [О. Бодак, Л. Чорнобривець, Д. Березюк] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. 2006. Вип. 47. С. 7-11.
- Котур Б. Я. Кристаллохимия тройных силицидов скандия и переходных металлов IV периода / [Б. Я. Котур, О. И. Бодак] // Неорган. материалы. – 1980. – Т. 16. – С. 459–463.
- 3. Котур Б. Я. Система скандій-мідь-кремній / [Б. Я. Котур, Н. З. Литвинко, О. І. Бодак] // Доп. Акад. наук УРСР. Сер. Б. 1985. Т. 1. С. 34–36.
- 4. Котур Б. Я. Система скандий-медь-германий / [Б. Я. Котур, Р. И. Андрусяк] // Вестн. Львов. ун-та. Сер. хим. 1984. Вып. 25. С. 35–37.
- 5. Кристалічна структура сполуки Tm<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> / [М. Ф. Федина, А. О. Федорчук, Л. О. Федина, Я. О. Токайчук] // Вісн. нац. ун-ту «Львівська політехніка». Сер. «Хімія, технологія речовин та їх застосування». – 2008. – № 609. – С. 70–74.
- Кристалічна структура сполук R<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> (R = Sm, Dy) / [Л. Федина, О. Бодак, А. Федорчук та ін.] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. – 2005. – Вип. 46. – С. 80–85.
- 7. Кристалічна структура сполук Tm<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub>, Sc<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub> та Tm<sub>2</sub>Sc<sub>4</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub> / [М. Ф. Федина, Л. О. Федина, А. О. Федорчук, Я. О. Токайчук] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. 2011. Вип. 52. С. 92–99.
- 8. Нові представники структурного типу Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> в системах R-{Fe, Cu}-Ge / [М. Ф. Федина, О. Я. Олексин, Н. С. Білоніжко, О. В. Гуляк] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. 1994. Вип. 33. С. 53–54.
- 9. Сколоздра Р. В. Кристаллическая структура и магнитные свойства соединений R<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Sn<sub>8</sub> (R = Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm) / [P. В. Сколоздра, Л. П. Комаровская, Л. Г. Аксельруд] // Укр. физ. журн. 1984. Т. 29, № 9. С. 1395–1398.
- 10. Чорнобривець Л. Д. Кристалічна структура сполуки Y<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub> / [Л. Д. Чорнобривець] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. 1994. Вип. 33. С. 57–59.
- 11. Чорнобривець Л. Система Gd-Cu-Si / [Л. Чорнобривець, О. Бодак, Д. Березюк] // Вісн. Львів. ун-ту. Сер. хім. 2001. Вип. 40. С. 44-47.
- 12. CSD universal program package for single crystal or powder structure data treatment / [L. G. Akselrud, Yu. M. Grin, V. K. Pecharsky et al.] // Coll. Abstr. 12th Europ. Crystallogr. Meeting (Moskow, August 20 – 29, 1989). – 1989. – Vol. 3. – P. 155.
- Gondek L. Complex magnetic properties of Ho<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Sn<sub>4</sub> / [L. Gondek, A. Szytula, D. Kaczorowski et al.] // Intermetallics. – 2007. – Vol. 15. – P. 583–592.
- Hanel G. Silicide und Germanide mit Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>-Struktur / [G. Hanel, H. Nowotny] // Monatsh. Chem. 1970. – Bd. 101. – S. 463–468.
- 15. Magnetic ordering in Er<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>X<sub>4</sub> (X = Si, Ge, Sn) / [D. H. Ryan, J. M. Cadogan, R. Gagnon, I. P. Swainson] // J. Phys.: Condens. Matter. – 2004. – Vol. 16. – P. 3183–3198.
- 16. Magnetic properties of R<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Sn<sub>4</sub> (R= Ce, Gd and Y) / [S. Singh, S. K. Dhar, P. Manfrinetti, A. Palenzona] // J. Alloys Comp. – 2000. – Vol. 298. – P. 68–72.
- 17. Magnetic structure of  $R_3Cu_4Si_4$  (R = Dy, Ho and Er) / [E. Wawrzynska, J. Hernandez Velasco, B. Penc, A. Szytula] // J. Magn. Magn. Mater. 2004. Vol. 280. P. 234–242.
- Magnetic structure of Tb<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Si<sub>4</sub> / [E. Wawrzynska, B. Penc, N. Stusser et al.] // Solid State Commun. 2003. Vol. 126. – P. 527–530.
- 19. Magnetic structures of R<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Ge<sub>4</sub> (R = Tb, Dy, Ho, Er) / [E. Wawrzynska, J. Hernandez Velasco, B. Penc et al.] // J. Magn. Magn. Mater. 2003. Vol. 264. P. 192–201.
- Morozkin A. V. Dy-Cu-Si system at 1170 K / [A. V. Morozkin, P. Manfrinetti] // J. Alloys Compd. 2007. Vol. 437. P. 165–168.
- 21. New ternary compounds with Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub>-type / [P. S. Salamakha, O. V. Zaplatynsky, O. L. Sologub, O. I. Bodak] // Polish J. Chem. 1996. Vol. 70. P. 158–161.
- 22. Oesterreicher H. Magnetic studies on compounds RCuSi, R<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Si<sub>8</sub> and RCu<sub>2</sub>Si<sub>2</sub> (R = Pr, Gd, Tb) / [H. Oesterreicher] // Phys. Stat. Solidi. 1976. Vol. 34. P. 723–728.
- Rieger W. Die Kristallstruktur von Gd<sub>6</sub>Cu<sub>8</sub>Ge<sub>8</sub> und isotypen Phasen / [W. Rieger] // Monatsh. Chem. 1970. Bd. 101. – S. 449–462.
- 24. Ternary system Tm–Cu–Ge: isothermal section of the phase diagram at 870 K and crystal structures of the compounds / [L. O. Fedyna, O. I. Bodak, Ya. O. Tokajchuk et al.] // J. Alloys Comp. 2004. Vol. 367. P. 70–75.
- 25. Thirion F. Structures cristallines de Sc<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Ge<sub>4</sub>, T.R.<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Sn<sub>4</sub> (T.R. = Y, Gd, Tb, Dy, Ho, Er), isotypes de Gd<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Ge<sub>4</sub>, et de la phase apparentee Tm<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Sn<sub>4</sub> / [F. Thirion, J. Steinmetz, B. Malaman] // Mater. Res. Bull. 1983. Vol. 18. P. 1537–1542.
- 26. Zaharko O. Magnetic ordering in Ce<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Sn<sub>4</sub> and Ce<sub>3</sub>Cu<sub>4</sub>Ge<sub>4</sub> / [O. Zaharko, L. Keller, C. Ritter] // J. Magn. Magn. Mater. 2002. Vol. 253. P. 130–139.

Адреса для листування:

79049, Львів, вул. Вернадського, 34/105. <u>Тел.</u> 223-60-39.

Статтю подано до редколегії 26.10.2011 р.