ISSN 2078-5615. Вісник Львівського університету. Серія хімічна. 2018. Випуск 59. Ч. 1. С. 76–82 Visnyk of the Lviv University. Series Chemistry. 2018. Issue 59. Pt. 1. P. 76–82

УДК 546.3; 548.4; 537.6

# СИНТЕЗ ТА СТРУКТУРНІ ДОСЛІДЖЕННЯ ЗРАЗКІВ СИСТЕМИ Сг–Ni–Si

### Р.-І. Мартиняк, Н. Муць\*, Л. Аксельруд, Р. Гладишевський

Львівський національний університет імені Івана Франка, вул. Кирила і Мефодія, 6, 79005 Львів, Україна e-mail: natalia.muts@gmail.com

За результатами рентгенофазового аналізу литих зразків системи Cr–Ni–Si виявлено існування тернарної фази Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si з кубічною структурою типу Au<sub>4</sub>Al (символ Пірсона *cP*20, просторова група *P*2<sub>1</sub>3) та проведено повне уточнення структури методом Рітвельда на основі дифракційних даних від полікристалічних зразків. Фази зі структурою типу Au<sub>4</sub>Al, що є впорядкованою похідною заміщення структурного типу β-Mn, є перспективними для пошуку магнітних скирміонів.

*Ключові слова*: магнітні скирміони, структурний тип β-Мп та його похідні, система Cr–Ni–Si.

#### DOI: https://doi.org/10.30970/vch.5901.076

Магнітні скирміони – це велика перспектива застосування в технологіях збереження та відтворення інформації. Хоча стрімкий розвиток квантового матеріалознавства останніми роками призвів до накопичення знань та експериментальних даних про таку квазічастинку, скирміони й досі залишаються об'єктом зацікавлення науковців із цілого світу. Головний виклик, який "кидає" цей магнітний дефект експериментаторам, – простота нуклеації та оперування цими вихровими текстурами за кімнатної температури.

Мета нашої праці – пошук та синтез сполук, що кристалізуються в структурних типах, які мають гвинтові осі і є хіральними. Подібні системи характеризуються наявністю хіральних міжспінових взаємодій Дзялошинського-Морії, тому є перспективними для пошуку магнітних скирміонів.

Провівши огляд літературних відомостей, нас насамперед зацікавили сполуки, що кристалізуються в структурному типі  $\beta$ -Mn (просторова група  $P4_132$ , символ Пірсона cP20, параметри елементарної комірки a = 0,62747 нм [1]) та його похідних. Свої дослідження ми розпочали із системи Cr–Ni–Si. Автори праці [2] визначили у системі Cr–Ni–Si існування  $\sigma$  фази (P4/mnm), виявленої у зразках з вмістом 10 % Si та 25–30 % Ni, відпалених за температури 1 100 °C, тоді як сплави з вмістом 20 % Si та 45–55 % Ni (400–800 °C), головно, містять фазу зі структурою типу  $\beta$ -Mn. Кристалохімічні характеристики інших сполук системи Cr–Ni–Si подано в табл. 1.

<sup>©</sup> Мартиняк Р.-І., Муць Н., Аксельруд Л. та ін., 2018

Р.-І. Мартиняк, Н. Муць, Л. Аксельруд та ін.

ISSN 2078-5615. Вісник Львівського університету. Серія хімічна. 2018. Випуск 59. Ч. 1

Таблиця 1

Table 1

77

Кристалографічні характеристики сполук системи Cr-Ni-Si [3]

Сполука	Сполука Структурний тип		Просторова група	
$Cr_6Ni_{16}Si_7 Cr_{9.5}Ni_{12.5}Si_7$	$Mg_6Cu_{16}Si_7$	<i>cF</i> 116	Fm-3m	
Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2</sub> Si <sub>2,5</sub> Cr <sub>2,4</sub> Ni <sub>1,5</sub> Si <sub>2,1</sub>	Mn <sub>3</sub> Ni <sub>2</sub> Si	<i>cF</i> 96	Fd-3m	
$Cr_{0,4}Ni_{0,6}Si \\ Cr_{0,6}Ni_{0,4}Si$	FeSi	<i>cP</i> 8	<i>P</i> 2 <sub>1</sub> 3	
Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Au <sub>4</sub> Al	cP20	P2 <sub>1</sub> 3	
CrNiSi	TiNiSi	oP12	Pnma	
$\begin{array}{c} Cr_{0,65}Ni_{0,25}Si_{0,1}\\ Cr_{0,62}Ni_{0,25}Si_{0,13} \end{array}$	$\sigma(Cr_{0,49}Fe_{0,51})$	<i>tP</i> 30	P4 <sub>2</sub> /mnm	

Crystallographic data for compounds in the Cr–Ni–Si system [3]

З метою одержання однофазних зразків, що містять фазу зі структурою типу  $\beta$ -Мп чи його похідних, ми синтезували три зразки складів  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$  та  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$  методом електродугового сплавляння. Для синтезу використали чисті полікристалічні прості речовини: Сг із масовим вмістом основного компонента  $\geq$ 99,9 %, Ni –  $\geq$ 99,9 %, Si –  $\geq$ 99,999 %. Зразки виготовляли масою 2 г сплавлянням шихти з вихідних компонентів в електродуговій печі на мідному охолоджуваному поді за допомогою вольфрамового електрода в атмосфері аргону (99,998 об'ємних % Ar, додатково очищеного за допомогою розплавленого Ti-гетера) під тиском 5·10<sup>4</sup> Па. Перед поданням аргону для сплавляння піч промивали аргоном під тиском 3·10<sup>4</sup> Па. Зразки після першого сплавляння проплавляли повторно, перевернувши їх на іншу сторону для одержання гомогенізованих зразків.

Рентгенівський фазовий аналіз полікристалічних зразків проведений на основі даних, отриманих на порошковому дифрактометрі *Huber Image Plate Camera*-G670 (Си  $K\alpha_1$  проміння,  $\lambda = 0,154056$  нм). Фазовий аналіз та уточнення структури проведено методом Рітвельда за допомогою програм *DBWS*-9807 [4] та пакета програм *WinCSD*-2000 [5]. Для пошуку прототипів використовували довідник *Handbook of Inorganic Substances*-2016 [1], бази даних *Pearson's Crystal Data* – *Crystal Structure Database for Inorganic Compounds* [3] та *TYPIX* [6], а для графічного зображення структур – програму *DIAMOND* [7].

Згідно з результатами рентгенофазового аналізу усі невідпалені зразки  $(Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}, Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}, Cr_{25}Ni_{55}Si_{20})$  містять фазу  $Cr_{1,5}Ni_{2,5}Si$  (СТ Au<sub>4</sub>Al, СП *сP*20, ПГ *P*2<sub>1</sub>3), що кількісно переважає в усіх синтезованих зразках. Зразок  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$  виявився двофазним, крім основної фази  $(Cr_{1,5}Ni_{2,5}Si)$ , він містить 5,5(3) мас. % тернарної фази  $Cr_6Ni_{16}Si_7$  (СТ  $Mg_6Cu_{16}Si_7$ , СП *cF*116, ПГ *Fm*-3*m*); зразок  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$  також є двофазним, додатковою фазою у цьому зразку є фаза  $Cr_{0,4}Ni_{0,6}Si$  (СТ FeSi, СП *cP*8, ПГ *P*2<sub>1</sub>3) із вмістом 28,9(3) мас. %. Варто зазначити, що дифрактограма зразка  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$  містить неідентифіковані піки (слідові кількості), що не належать жодній відомій тернарній сполуці системи Cr–Ni–Si чи бінарним сполуках систем, що обмежують досліджувану нами потрійну систему. Уточнені параметри елементарних комірок усіх ідентифікованих фаз подано у табл. 2, а дифрактограми зразків  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$  та  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20} - на рис. 1.$ 



Рис. 1. Експериментальна, розрахована та різницева дифрактограми зразків  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$  та  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$  (Си  $K\alpha_1$  проміння,  $\lambda = 0,154056$  нм) Fig. 1. Observed, calculated and difference X-ray diffraction powder patterns for samples  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$  and  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$  (Си  $K\alpha_1$  radiation,  $\lambda = 0.154056$  nm)

Ми провели повне уточнення структури методом Рітвельда на основі дифракційних даних від полікристалічних зразків  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$  та  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$ . Результати уточнення, а також координати, ізотропні параметри зміщення атомів у структурі сполук  $Cr_{1,5}Ni_{2,5}Si$  (CT Au<sub>4</sub>Al),  $Cr_6Ni_{16}Si_7$  (CT Mg<sub>6</sub>Cu<sub>16</sub>Si<sub>7</sub>) та  $Cr_{0,4}Ni_{0,6}Si$  (CT FeSi) подано у табл. 3.

Р.-І. Мартиняк, Н. Муць, Л. Аксельруд та ін.

ISSN 2078-5615. Вісник Львівського університету. Серія хімічна. 2018. Випуск 59. Ч. 1

Таблиця 2

Table 2

79

Фазовий склад зразків  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$ ,  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$  та параметри елементарних комірок індивідуальних фаз

Phase composition of the Cr<sub>30</sub>Ni<sub>50</sub>Si<sub>20</sub>, Cr<sub>35</sub>Ni<sub>45</sub>Si<sub>20</sub>, Cr<sub>25</sub>Ni<sub>55</sub>Si<sub>20</sub> samples and unit-cell parameters of the individual phases

Зразок	Фаза	СТ	а, нм	<i>V</i> , нм <sup>3</sup>	Вміст фази, (мас. %)
Cr <sub>30</sub> Ni <sub>50</sub> Si <sub>20</sub>	Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Au <sub>4</sub> Al	0,612781(5)	0,230099(5)	94,5(1)
	Cr <sub>6</sub> Ni <sub>16</sub> Si <sub>7</sub>	Mg6Cu16Si7	1,10953(4)	1,3659(1)	5,5(3)
Cr35Ni45Si20	Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Au <sub>4</sub> Al	0,611702(9)	0,22889(1)	
	X				Слідові кількості
Cr <sub>25</sub> Ni <sub>55</sub> Si <sub>20</sub>	Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Au <sub>4</sub> Al	0,61310(1)	0,23046(2)	71,1(8)
	Cr <sub>0,4</sub> Ni <sub>0,6</sub> Si	FeSi	0,45545(1)	0,094473(6)	28,9(3)

Примітка: Х – неідентифікована фаза (фази).

Таблиця 3

Результати уточнення структури методом Рітвельда для зразків  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ ,  $Cr_{35}Ni_{45}Si_{20}$ ,  $Cr_{25}Ni_{55}Si_{20}$ , координати та ізотропні параметри зміщення атомів у структурі сполук  $Cr_{1,5}Ni_{2,5}Si$  (CT Au<sub>4</sub>Al),  $Cr_6Ni_{16}Si_7$  (CT Mg<sub>6</sub>Cu<sub>16</sub>Si<sub>7</sub>) та  $Cr_{0,4}Ni_{0,6}Si$  (CT FeSi)

Table 3

Results of crystal structure refinement using the Rietveld method for the Cr<sub>30</sub>Ni<sub>50</sub>Si<sub>20</sub>, Cr<sub>35</sub>Ni<sub>45</sub>Si<sub>20</sub>, Cr<sub>25</sub>Ni<sub>55</sub>Si<sub>20</sub> samples, atomic coordinates and isotropic displacement parameters for the structures of the Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si (Au<sub>4</sub>Al structure type), Cr<sub>6</sub>Ni<sub>16</sub>Si<sub>7</sub> (Mg<sub>6</sub>Cu<sub>16</sub>Si<sub>7</sub> structure type) and Cr<sub>0.4</sub>Ni<sub>0.6</sub>Si (FeSi structure type) compounds

Cr <sub>30</sub> Ni <sub>50</sub> Si <sub>20</sub>		Cr35Ni45Si20	Cr25Ni55Si20			
Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Cr <sub>6</sub> Ni <sub>16</sub> Si <sub>7</sub>	Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Cr <sub>1,5</sub> Ni <sub>2,5</sub> Si	Cr <sub>0,4</sub> Ni <sub>0,6</sub> Si		
Au <sub>4</sub> Al	Mg <sub>6</sub> Cu <sub>16</sub> Si <sub>7</sub>	Au <sub>4</sub> Al	Au <sub>4</sub> Al	FeSi		
cP20	cF116	cP20	cP20	cP8		
P2 <sub>1</sub> 3	Fm-3m	P2 <sub>1</sub> 3	<i>P</i> 2 <sub>1</sub> 3	P2 <sub>1</sub> 3		
<i>М</i> 1 в 12 <i>b</i>	Ni1 в 32 <i>f</i>	<i>М</i> 1 в 12 <i>b</i>	М1 в 12b			
<i>x</i> 0,7963(1)	x 0,168	<i>x</i> 0,7969(2)	<i>x</i> 0,7971(3)	М в 4а		
y 0,9527(1)	Ni2 в 32f	y 0,9529(2)	y 0,9516(3)	<i>x</i> 0,1381(6)		
z 0,3746(2)	x 0,377	z 0,3751(3)	z 0,3756(4)			
М2 в 4а	Сг в 24е	М2 в 4а	М2 в 4а			
<i>x</i> 0,6850(1)	x 0,192	<i>x</i> 0,6849(2)	<i>x</i> 0,6846(3)	Si в 4 <i>а</i>		
Si в 4 <i>а</i>	Si1 в 24 <i>d</i>	Si в 4 <i>а</i>	Si в 4 <i>а</i>	<i>x</i> 0,8377(7)		
<i>x</i> 0,0658(3)	Si2 в 4 <i>а</i>	<i>x</i> 0,0694(4)	<i>x</i> 0,0674(4)			
0,449(8)	0,6	0,77(2)	0,77(2)	1,28(5)		
480	2760	480	480	154		
20	116	20	20	8		
7,2973(2)	7,0392(7)	7,3359(2)	7,2857(4)	5,6860(4)		
1	11	55	80	80		
1	11	55	80	80		
7	1	6	6	4		
/	1	0	0	4		
	Ci	u <i>K</i> α <sub>1</sub> , 0,1540.	<i>K</i> α <sub>1</sub> , 0,154056			
0,043(3)	0,99(5)	0,10887	0,126(2)	0,074(6)		
0,0204	0,3365	0,0420	0,0436	0,0881		
0,1529	0,1529	0,1868	0,2315	0,2315		
1,0	010	3,110	1,010			
	$\begin{array}{c} {\rm Cr}_{30}{\rm N}\\ {\rm Cr}_{1,5}{\rm Ni}_{2,5}{\rm Si}\\ {\rm Au}_4{\rm Al}\\ cP20\\ P2_13\\ {\it M1} \ {\rm B} \ 12b\\ x\ 0,7963(1)\\ y\ 0,9527(1)\\ z\ 0,3746(2)\\ {\it M2} \ {\rm B} \ 4a\\ x\ 0,6850(1)\\ {\rm Si} \ {\rm B} \ 4a\\ x\ 0,0658(3)\\ 0,449(8)\\ {\it 480}\\ 20\\ 7,2973(2)\\ 1\\ 7\\ 0,043(3)\\ 0,0204\\ 0,1529\\ 1,0\\ \end{array}$	$\begin{array}{c c} & Cr_{30} Ni_{50} Si_{20} \\ Cr_{1,5} Ni_{2,5} Si \\ Au_4 Al \\ Mg_6 Cu_{16} Si_7 \\ cP20 \\ cF116 \\ P2_1 3 \\ Fm-3m \\ M1 \ B \ 12b \\ Ni1 \ B \ 32f \\ x \ 0,7963(1) \\ x \ 0,168 \\ y \ 0,9527(1) \\ Ni2 \ B \ 32f \\ z \ 0,3746(2) \\ x \ 0,377 \\ M2 \ B \ 4a \\ Cr \ B \ 24e \\ x \ 0,6850(1) \\ x \ 0,192 \\ Si \ B \ 4a \\ Si1 \ B \ 24d \\ x \ 0,0658(3) \\ Si2 \ B \ 4a \\ 0,449(8) \\ 0,6 \\ 480 \\ 2760 \\ 20 \\ 116 \\ 7,2973(2) \\ 7,0392(7) \\ 111 \\ \hline 7 \\ 1 \\ \hline 0,043(3) \\ 0,99(5) \\ 0,0204 \\ 0,3365 \\ 0,1529 \\ 0,1529 \\ 1,010 \\ \end{array}$	$\begin{array}{c ccccc} & Cr_{30} Ni_{50} Si_{20} & Cr_{35} Ni_{45} Si_{20} \\ Cr_{1,5} Ni_{2,5} Si & Cr_{6} Ni_{16} Si_{7} & Au_{4} Al & Mg_{6} Cu_{16} Si_{7} \\ Au_{4} Al & Mg_{6} Cu_{16} Si_{7} & Au_{4} Al \\ cP20 & cF116 & cP20 \\ P2_{13} & Fm-3m & P2_{13} \\ M1 & B 12b & Ni1 & B 32f & M1 & B 12b \\ x & 0,7963(1) & x & 0,168 & x & 0,7969(2) \\ y & 0,9527(1) & Ni2 & B 32f & y & 0,9529(2) \\ z & 0,3746(2) & x & 0,377 & z & 0,3751(3) \\ M2 & B 4a & Cr & B 24e & M2 & B 4a \\ x & 0,6850(1) & x & 0,192 & x & 0,6849(2) \\ Si & B 4a & Si1 & B 24d & Si & B 4a \\ x & 0,0658(3) & Si2 & B 4a & x & 0,0694(4) \\ 0,449(8) & 0,6 & 0,77(2) \\ 480 & 2760 & 480 \\ 20 & 116 & 20 \\ 7,2973(2) & 7,0392(7) & 7,3359(2) \\ 111 & 55 \\ 7 & 1 & 6 \\ Cu & K\alpha_{1}, 0,1540(2) \\ 0,043(3) & 0,99(5) & 0,10887 \\ 0,0204 & 0,3365 & 0,0420 \\ 0,1529 & 0,1529 & 0,1868 \\ 1,010 & 3,110 \\ \end{array}$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		

Примітка:  $M1 = M2 = Cr_{0,375}Ni_{0,625}$ ;  $M = Cr_{0,88(6)}Ni_{0,12(6)}$ .

Уточнення статистичної суміші атомів хрому та нікелю в положеннях 12*b* та 4*a* для фази Cr<sub>1,5</sub>Ni<sub>2,5</sub>Si (CT Au<sub>4</sub>Al) не проводили, склад зафіксували співвідношенням  $M1 = M2 = Cr_{0,375}Ni_{0,625}$ ; уточнення координат та параметрів теплового зміщення атомів для фази Cr<sub>6</sub>Ni<sub>16</sub>Si<sub>7</sub> (CT Mg<sub>6</sub>Cu<sub>16</sub>Si<sub>7</sub>) не проводили (вміст фази у зразку становив 5,5(3) мас. %).

Для зразка  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$  проведено диференціальну скануючу калориметрію (DSC). Термограму (рис. 2) отримано на синхронному термоаналізаторі *Linseis STA PT* 1 600 в атмосфері динамічного аргону (~5 л/год) зі швидкістю нагріву та охолодження 10 °C/хв в температурному інтервалі 20–1 000°C. Аналізуючи термограму зразка  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ , можна зробити висновок, що жодних фазових перетворень в інтервалі температур 20–1 000°C не відбувається.



Рис. 2. Крива диференціальної скануючої калориметрії зразка  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$ Fig. 2. HDSC curve for the  $Cr_{30}Ni_{50}Si_{20}$  sample

Структурний тип Au<sub>4</sub>Al є впорядкованим варіантом структурного типу  $\beta$ -Mn: одне з положень Mn (8*c*) впорядковано займають атоми Al (4*a*) та атоми Au (4*a*) (табл. 4). Кристалічну структуру сполуки Cr<sub>1,5</sub>Ni<sub>2,5</sub>Si (CT Au<sub>4</sub>Al) можна зобразити укладанням ікосаедрів, вибудованих з атомів статистичної суміші атомів Ni та Cr навколо атомів Si (рис. 3).

Таблиця 4

# Кристалографічні характеристики та координати атомів у структурах сполук $\beta$ -Mn та Au<sub>4</sub>Al

Table 4

Crystallographic data and atomic coordinates in the structures of the  $\beta\text{-Mn}$  and Au\_4Al compounds

β-Mn			Au <sub>4</sub> Al						
(ПГ <i>P</i> 4 <sub>1</sub> 32, СП <i>сР</i> 20, <i>a</i> = 0,62747 нм) [1]			(ПГ <i>P</i> 2 <sub>1</sub> 3, СП <i>сP</i> 20, <i>a</i> = 0,692 нм) [1]						
Атом	ПСТ	x	у	z	Атом	ПСТ	x	у	z
Mn1	12d	1/8	0,2019	0,4519	Au1	12b	0,1172	0,2125	0,4507
Mn2 8 <i>c</i> 0,0624	0.0624	0,0624	0,0624	Al1	4a	0,0597	0,0597	0,0597	
	8 <i>C</i> 0,0024			Au2	4a	0,6827	0,6827	0,6827	

80



Рис. 3. Укладка ікосаедрів (Cr/Ni)<sub>12</sub> навколо атомів Si у структурі сполуки Cr<sub>1,5</sub>Ni<sub>2,5</sub>Si (CT Au<sub>4</sub>Al) – проекція вздовж напряму [001]

Fig. 3. Packing of (Cr/Ni)<sub>12</sub> icosahedra around Si atoms in the structure of the Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si compound (Au<sub>4</sub>Al structure type): a projection along the [001] direction

Отже, нам вдалося отримати фазу зі структурою типу Au<sub>4</sub>Al, що є впорядкованою похідною заміщення структурного типу  $\beta$ -Mn і є перспективною для пошуку магнітних скирміонів. Подальший довготривалий відпал, імовірно, сприятиме отриманню однофазних зразків з подальшим вивченням їхніх магнітних властивостей.

Автори висловлюють вдячність кандидату хімічних наук, старшому науковому співробітнику Гориню А. М. за допомогу в отриманні експериментального масиву диференціальної скануючої калориметрії (DSC).

Дослідження виконано в рамках науково-дослідної держбюджетної теми, № державної реєстрації 0117U001234.

- Wiles D. B., Young R. A., Sakthivel A. Program DBWS3.2 for Rietveld analysis of Xray and neutron powder diffraction patterns // Atlanta (GA): School of Physics. Georgia Institute of Technology. 1988. 11 P.
- Akselrud L., Grin Yu. WinCSD: software package for crystallographic calculations (Version 4) // J. Appl. Crystallogr. 2014. Vol. 47. P. 803–805. DOI: https://doi.org/10.1107/S1600576714001058

<sup>1.</sup> *Villars P., Cenzual K., Gladyshevskii R.* Handbook of Inorganic Substances 2016. Berlin : De Gruyter, 2016. 1877 P.

<sup>2.</sup> *Gladyshevskii E. I., Kripyakevich P. I., Kuzma Yu. B.* Crystal structure of ternary compounds in the Cr–Ni–Si and Cr–Co–Si systems // Coll. Abstr. Fedorov Conference on Crystallography. 1959 (May 21–27). Leningrad. P. 33–35 (in Russian).

<sup>3.</sup> *Villars P., Cenzual K. (Eds.)* Pearson's Crystal Data – Crystal Structure Database for Inorganic Compounds, ASM International : Materials Park, OH, USA, Release 2017/18.

- Parthé E., Gelato L., Chabot B., Penzo M., Cenzual K., Gladyshevskii R. TYPIX Standardized Data and Crystal Chemical Characterization of Inorganic Structure Types. Vol. 1–4. Heidelberg : Springer–Verlag, 1993. 1596 P.
- 7. *Brandenburg K.* DIAMOND. Program for crystal and molecular structure visualization // Crystal Impact, Bonn. 1999. http://www.crystalimpact.com/diamond.

# SYNTHESIS AND STRUCTURAL INVESTIGATION OF SAMPLES IN THE Cr–Ni–Si SYSTEM

### R.-I. Martyniak, N. Muts\*, L. Akselrud, R. Gladyshevskii

Ivan Franko National University of Lviv, Kyryla i Mefodiya Str., 6, 79005 Lviv, Ukraine e-mail: natalia.muts@gmail.com

Magnetic skyrmions are the future of information storage technologies. Small size and the simplicity of nucleation of these magnetic defects can be used to create high-density data storage devices. The aim of our research was the synthesis of chiral compounds that crystallize in structure types with helical symmetry. Dzyaloshinski-Moriya interactions are typical for such systems and, therefore, they have potential for the search of magnetic skyrmions.

The study focused on the synthesis and structural investigation of compounds crystallizing with the  $\beta$ -Mn structure type family (space group  $P4_132$ , Pearson symbol cP20), starting from Cr–Ni–Si system. Samples of Cr<sub>30</sub>Ni<sub>50</sub>Si<sub>20</sub>, Cr<sub>35</sub>Ni<sub>45</sub>Si<sub>20</sub> and Cr<sub>25</sub>Ni<sub>55</sub>Si<sub>20</sub>compositions have been synthesized from mixtures of pure components by arc melting. According to the X-ray phase analysis, all the as-cast samples contained Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si phase (Au<sub>4</sub>Al structure type, Pearson symbol cP20, space group  $P2_13$ ), which was quantitatively prevalent in all the samples. The unit cell parameters of Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si phase changed from a = 0.61310(1) nm for the nominal composition Cr<sub>25</sub>Ni<sub>55</sub>Si<sub>20</sub> to a = 0.611702(9) nm for Cr<sub>35</sub>Ni<sub>45</sub>Si<sub>20</sub>. The Cr<sub>30</sub>Ni<sub>50</sub>Si<sub>20</sub> sample further contained 5.5(3) wt. % of the ternary phase Cr<sub>6</sub>Ni<sub>16</sub>Si<sub>7</sub> (Mg<sub>6</sub>Cu<sub>16</sub>Si<sub>7</sub> structure type, Pearson symbol cP3, space group  $P2_13$ ), which represented 28.9(3) % of the total mass. The diffraction pattern of Cr<sub>35</sub>Ni<sub>45</sub>Si<sub>20</sub> sample contained unidentified peaks (trace amounts) that do not belong to any known ternary or binary compound in the Cr–Ni–Si system.

The Au<sub>4</sub>Alstructure type is an ordered substitution derivative of  $\beta$ -Mn, where the 8*c* positions (*P*4<sub>1</sub>32) are orderly occupied by Al and Au atoms (two sites 4*a* in *P*2<sub>1</sub>3). The crystal structure of Cr<sub>1.5</sub>Ni<sub>2.5</sub>Si compound (Au<sub>4</sub>Al structure type) can be represented by a packing of icosahedra built of statistical mixtures of Ni and Cr atoms around the Si atoms.

*Keywords*: magnetic skyrmions, β-Mn structure type and its derivatives, Cr–Ni–Si system.

Стаття надійшла до редколегії 1.11.2017 Прийнята до друку 11.04.2018