

КРИСТАЛІЧНА СТРУКТУРА  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$ 

Марчук О. В., Смітюх О. В.

Волинський національний університет імені Лесі Українки

факультет хімії, фармації та технологій, Україна

Marchuk.Oleg@vnu.edu.ua

Хімічний дизайн складних халькогенідів набуває важливого значення на фоні зростаючого попиту на нові матеріали. Особливий розвиток енергозберігаючих технологій ставить перед ученими не лише питання здешевлення матеріальної бази, а й покращення існуючих характеристик відомих матеріалів. Як один із методів вирішення цієї задачі можна застосовувати заповнення однієї кристалографічної позиції (ПСТ) близькими, за своєю природою, атомами. Відомо, що Ce, Sm і Er є представниками однієї родини рідкісноземельних металів, а отже цілком відповідають вище зазначеному критерію.

Кристалічна структура вперше синтезованої сульфідної фази  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$  проіндексована в тригональній сингонії (ПГ  $R\bar{3}c$ , символ Пірсона  $hR78$ ). Всі розрахунки, що пов'язані з розшифруванням і уточненням структури були виконані за допомогою пакету програм WinCSD. У таблиці 1 наведено координати атомів та їх ізотропні параметри у структурі  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$ .

Таблиця 1. Координати та теплові параметри атомів у структурі  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$ 

Атом	ПСТ	<i>x</i>	<i>y</i>	<i>z</i>	$B_{\text{ізо}} \times 10^{-2}$ (нм <sup>2</sup> )
M	18 <i>e</i>	0,3199	0,3199	0,2500	2,52
Si	12 <i>c</i>	0,3333	0,6667	0,3255	2,52
S1	12 <i>c</i>	0,3333	0,6667	0,2454	2,52
S2	36 <i>f</i>	0,0353	0,2414	0,1856	2,52

M (0,33 Ce + 0,25 Sm + 0,09 Er + 0,33 Pb)

На рисунку 1 представлено теоретичний, експериментальний та різницевий профілі дифрактограми сульфиду  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$ . У структурі  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$  статистична суміш атомів M (0,33 Ce + 0,25 Sm + 0,09 Er + 0,33 Pb) локалізована в правильній системі точок (ПСТ) 18*e* і координує навколо себе вісім атомів Сульфуру, а атоми Si (ПСТ 12*c*) мають тетраедричне оточення атомами Сульфуру.

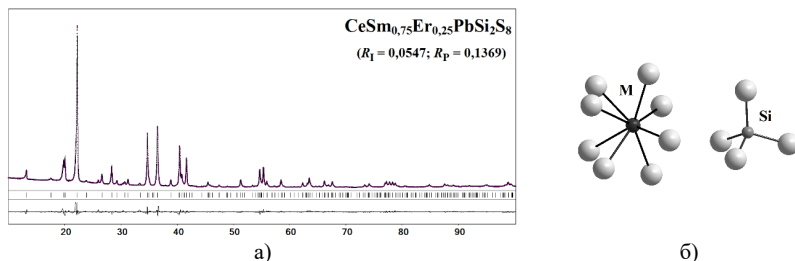


Рис. 1. а) Теоретичний, експериментальний та різницевий профілі дифрактограми сульфиду  $\text{CeSm}_{0,75}\text{Er}_{0,25}\text{PbSi}_2\text{S}_8$  (Cu  $K\alpha_1$  проміння,  $\lambda = 0,154056$  нм); б) координаційне оточення атомів статистичної суміші M та атомів Si