

УДК 621.762.2

## ТЕРМІЧНИЙ РОЗКЛАД СУЛЬФАТІВ КОБАЛЬТУ

О.Ф. Алексєєв, І.М. Астрелін, Ю.В. Феденко, С.О. Руденький, Т.А. Доңцова

Національний технічний університет України

«Київський політехнічний інститут»

Україна, 03056, м. Київ, пр. Перемоги, 37

bogast@kpi.ua

Термічна обробка прекурсорів є важливою стадією одержання твердих сполук, суміші тощо, в технології гетерогенних каталізаторів, функціональних матеріалів, таких як магнітні матеріали, пігменти etc. В багатьох випадках склад прекурсору та спосіб його отримання впливає на фазовий склад, кристалічну структуру, дисперсність, площину поверхні, морфологію та розподіл часток за розміром цільового продукту. У літературі відомі дані щодо термічної поведінки деяких прекурсорів, що одержані методом кріохімії, якій є одним з сучасних методів отримання нанорозмірних порошків [1, 2].

Метою даної роботи було порівняльне вивчення умов термічного розкладу гексагідрату сульфату кобальту (ІІ) та продукту сублімаційного сушіння замороженого в рідкому азоті блочним методом розчину  $\text{CoSO}_4$ . Дослідження проведено методом комплексного термічного аналізу в керамічному тиглі зі швидкістю нагріву від 1,25 до 20 град/хв. Для характеристики вихідних та кінцевих продуктів використовували методи ГЧ-спектроскопії, рентгенофазового аналізу та електронної мікроскопії.

Встановлено температурні умови проведення процесів термічного розкладу, досліджено продукти реакції. Розраховано енергії активації відповідних стадій процесів термічного розкладу сульфатів. При температурах вище за  $500^{\circ}\text{C}$  в обох випадках утворюється зневоднений сульфат кобальту (ІІ). В інтервалі температур  $700 - 1000^{\circ}\text{C}$  виявлено принципово відмінний характер розкладу кріохімічного прекурсору та вихідного сульфату кобальту (ІІ). Так, одержання оксиду кобальту (ІІ) у випадку кріохімічного прекурсору відбувається з утворенням проміжної шпінельної фази  $\text{Co}_3\text{O}_4$ :



Термічний розклад зневодненого вихідного продукту – гексагідрату сульфату кобальту (ІІ) - відбувається за реакцією:



Встановлено температурні інтервали існування проміжного продукту розкладу кріохімічного прекурсору (кобальтової шпінелі  $\text{Co}_3\text{O}_4$ ) в залежності від швидкості нагріву.

## Список літературних джерел

- 1 Tretyakov Yu.D. *Cryochemical Technology of Advanced Materials* / Yu.D. Tretyakov, N.N.Oleynikov, O.A. Shlyakhtin. - London: Chapman & Hall, 1997. - 319 p.
- 2 Генералов М.Б Основные процессы криохимической нанотехнологии. Теория и методы расчета/ М.Б. Генералов. - М.: Професия, 2010. - 352 с.