

Получение карбонатов никеля и кобальта.

Выполнила ученица
11Л класса
Кузнецова Олеся

Цель работы

- Получить карбонаты Ni^{2+} и Co^{2+} .

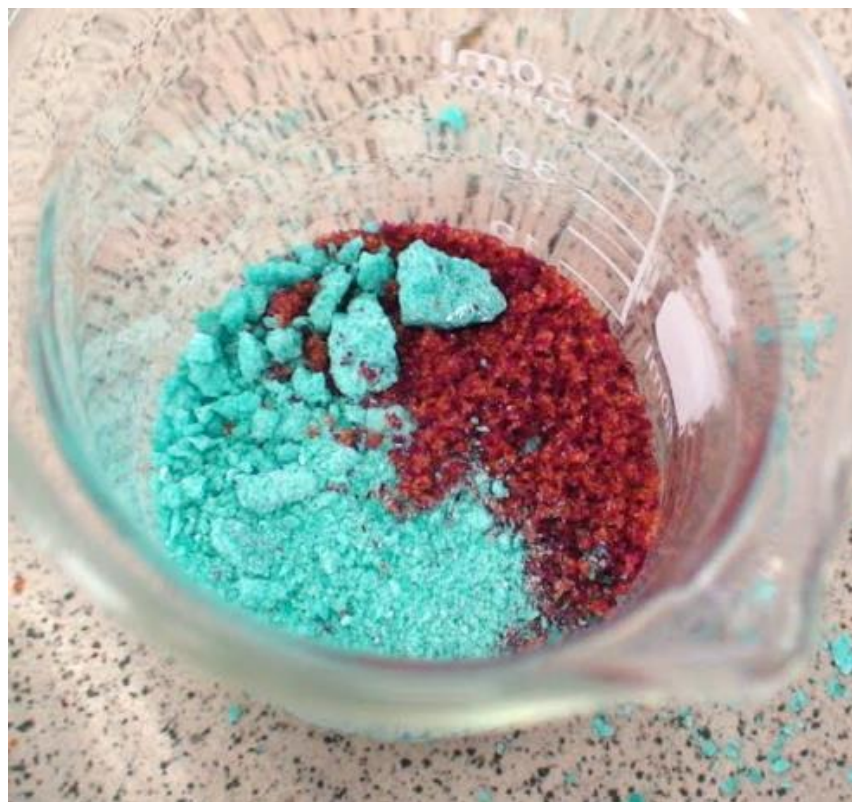
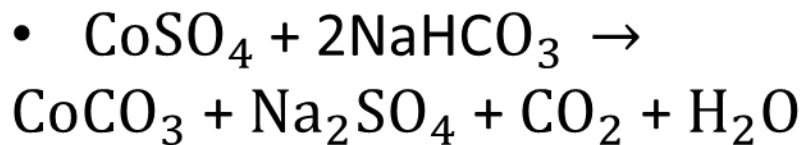
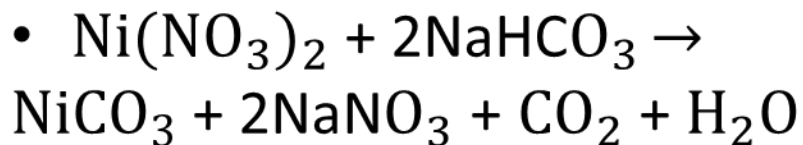


[https://en.wikipedia.org/wiki/Cobalt\(II\)_carbonate#/media/File:Cobalt\(II\)-carbonate-photo.jpg](https://en.wikipedia.org/wiki/Cobalt(II)_carbonate#/media/File:Cobalt(II)-carbonate-photo.jpg)

[https://simple.wikipedia.org/wiki/Nickel\(II\)_carbonate#/media/File:Basic-nickel\(II\)-carbonate.jpg](https://simple.wikipedia.org/wiki/Nickel(II)_carbonate#/media/File:Basic-nickel(II)-carbonate.jpg)

Ход работы

$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ и $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$



Кульминация

Сливаем раствор NaHCO_3 с растворами солей.
Затем фильтруем на воронке с фильтрующим
дном.



Итог

- Были получены карбонаты кобальта и никеля.

Источники

- А.И. Жиров, Н.И. Морозова
- Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. Химия металлов. — М.: Мир, 1972