

ПОЛУЧЕНИЕ КАРБОНАТА КОБАЛЬТА CoCO_3 ИЛИ «СИНТЕЗ ПОД ЦВЕТ ФУТБОЛКИ»



ЦЕЛЬ РАБОТЫ:

- Получить CoCO_3
- Доказать состав продукта
- Посмотреть на продукт под микроскопом



ХОД РАБОТЫ

- Растворяем в эквимольном соотношении реагенты:



- Сливаем реагенты в один стакан



- Ждем окончания выпадения осадка



- Сливаем раствор



- Сушим продукт, из маточного раствора выделяем остатки



РАСЧЕТЫ



$$m(\text{CoCO}_3 \text{ теор.}) = 5 \text{ г}$$

$$m(\text{CoCl}_2) = 5,46 \text{ г}$$

$$m(\text{NaHCO}_3) = 6,88 \text{ г}$$

$$m(\text{CoCO}_3 \text{ выделенный}) = 3,4 \text{ г}$$

$$\text{Выход} = 68 \%$$



ДОКАЖЕМ СОСТАВ

Получившийся CoCO_3 прокаливаем:



в тигле остается чёрный порошок - CoO .

$$m\text{CoCO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O} = 3,4 \text{ г}$$

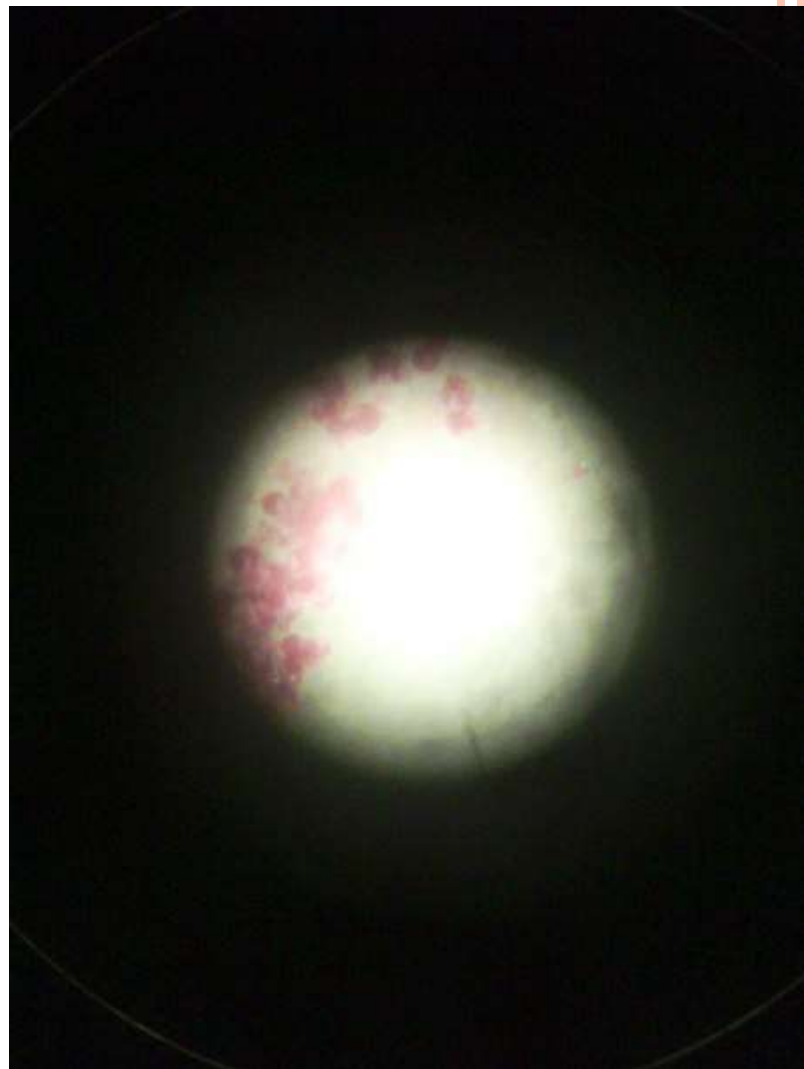
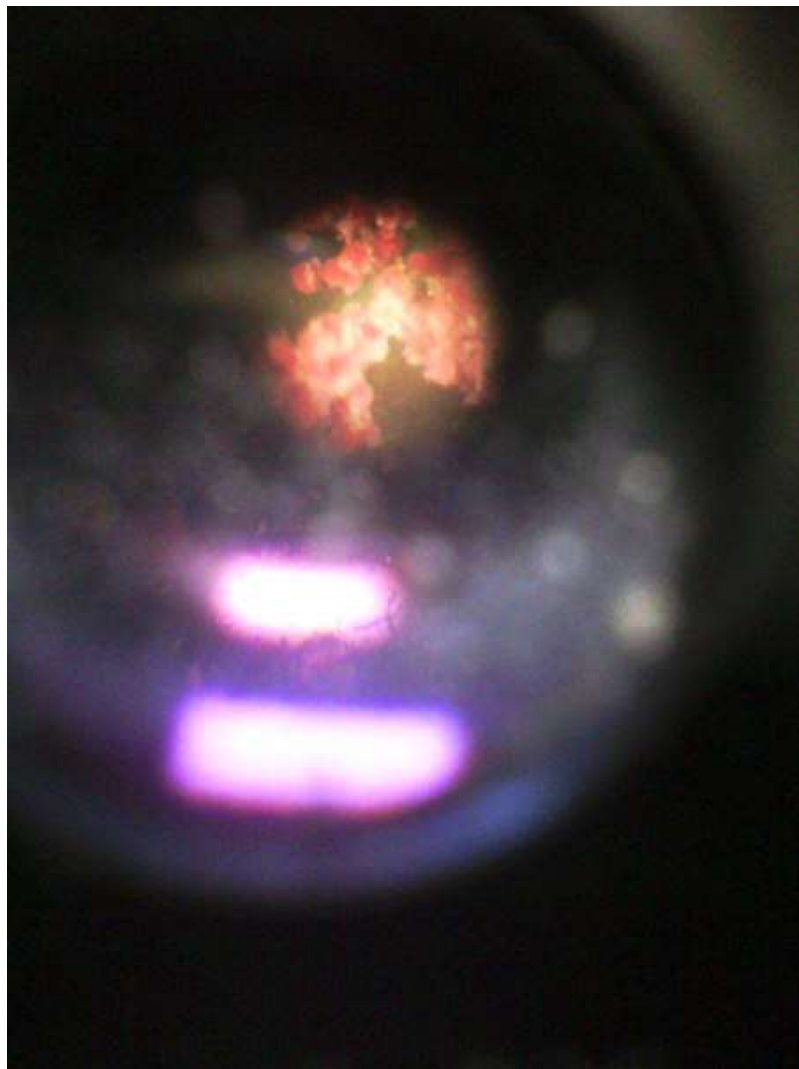
$$m(\text{CoCO}_3 \text{ теор. при } x=0) = 2,14 \text{ г}$$

$$m\text{CoO}_{\text{практ.}} = 2,14$$

$$x=0$$



CoSO_3 ПОД МИКРОСКОПОМ



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ

