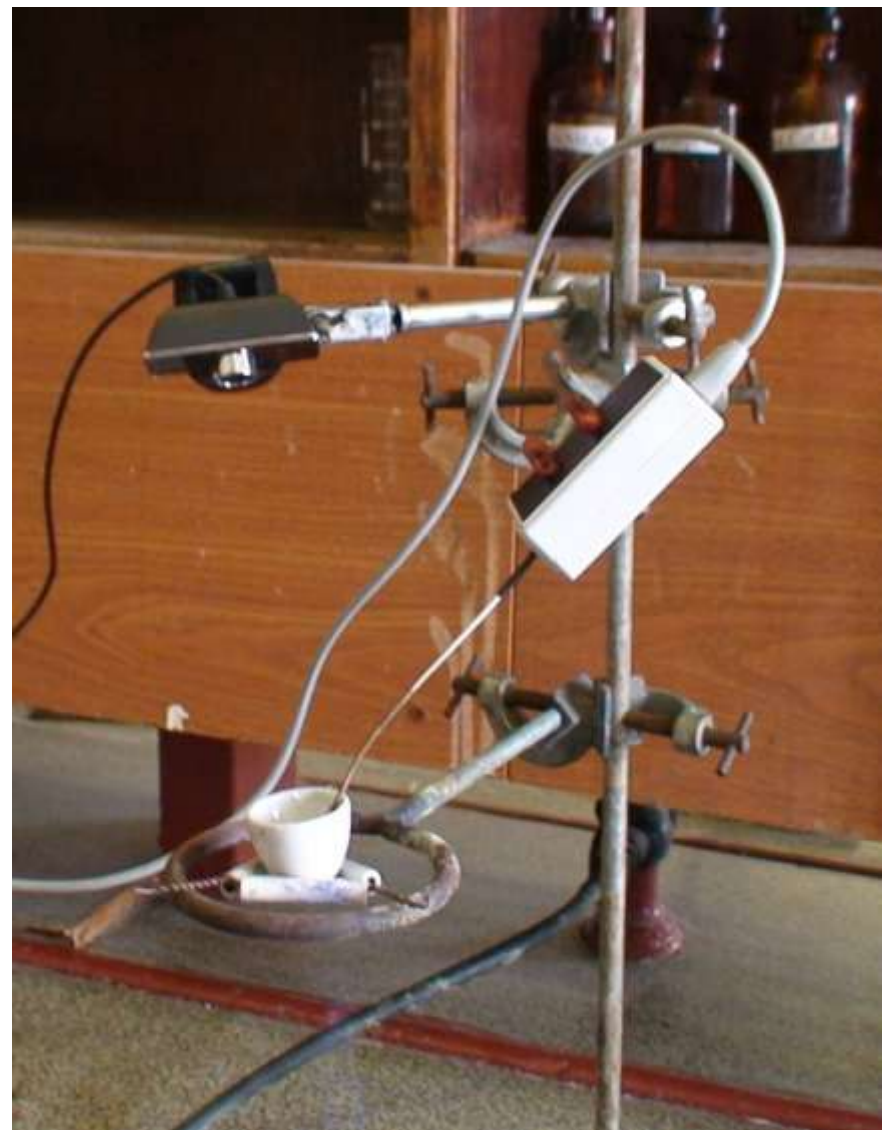


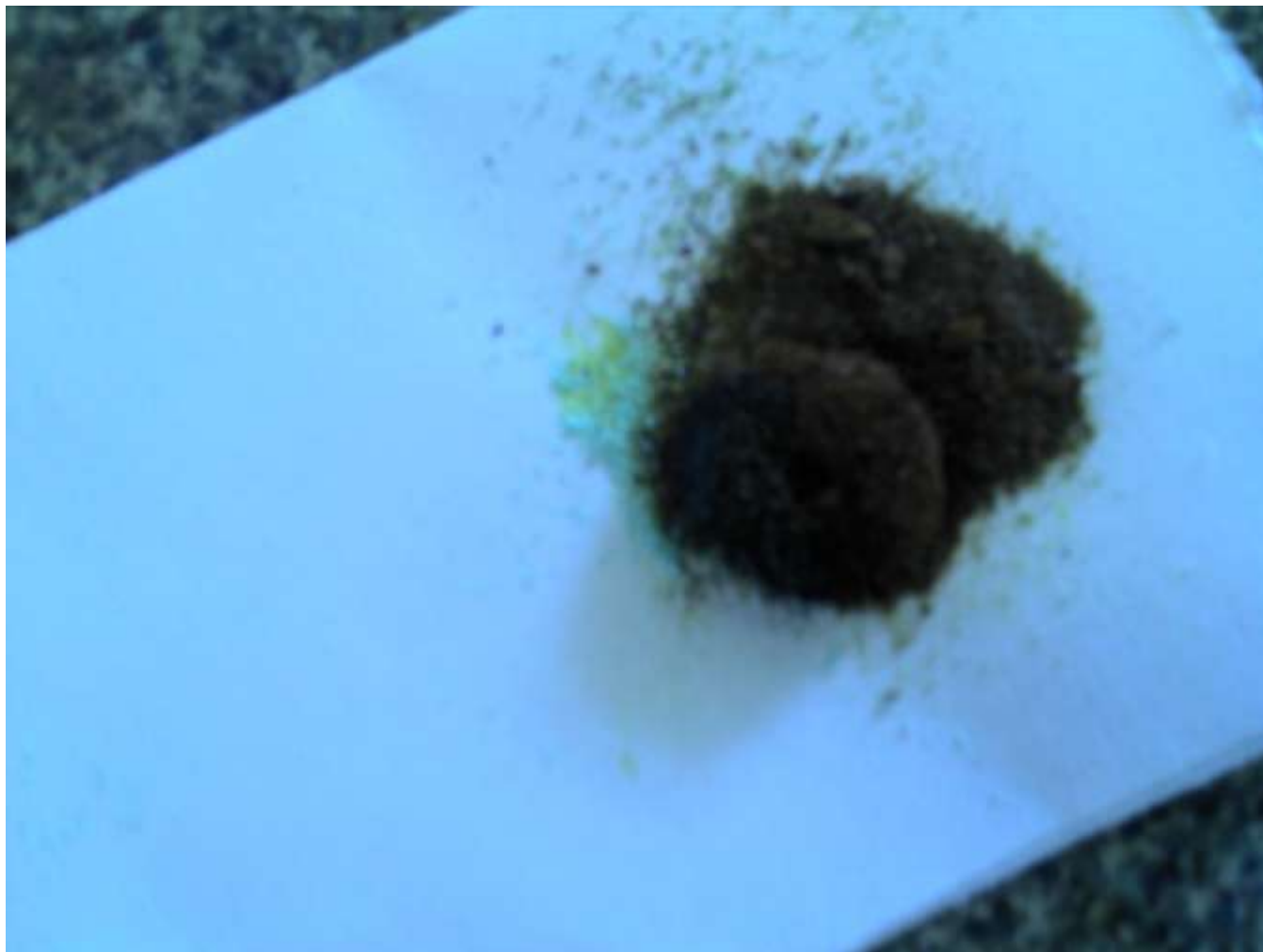
Получение безводного CuCl_2 из кристаллогидрата



Подготовка синтеза



Слишком высокая температура
прокаливания...



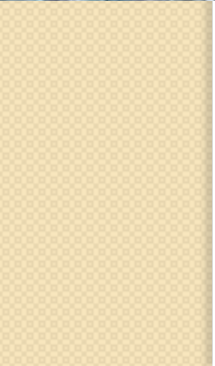
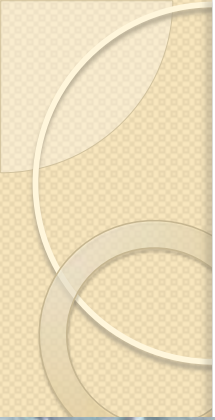
Как надо

- Температура прокаливания, при которой отщепляется 2 молекулы воды, равна 110°C .



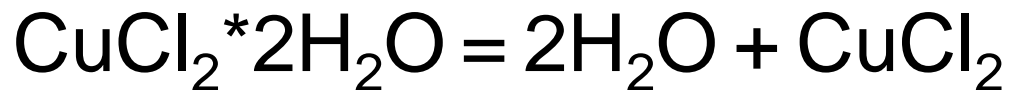
Установка





Проведение опыта. Основные реакции

- Разложение кристаллогидрата:



- Смысл установки:

Уверенность, что образовавшийся CuO под действием HCl , проходящей через трубу, перешел в CuCl_2 .

- $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Откуда взялся HCl :
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaCl} = \text{NaHSO}_4 + \text{HCl}$.

Завершение

