

Синтез хлорида меди (I)

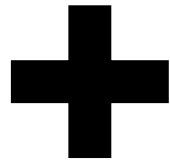
РАБОТУ ВЫПОЛНИЛ: ЩЕРБАТЮК РОМАН РУСЛАНОВИЧ, СУНЦ МГУ, 11Л

НАУЧНЫЙ РУКОВОДИТЕЛЬ: СИТНИКОВА МАРИЯ ВАЛЕНТИНОВНА

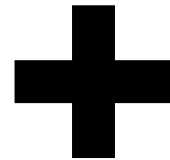
Цель работы

Получить хлорид меди (I) из хлорида меди (II), соляной кислоты и медных стружек

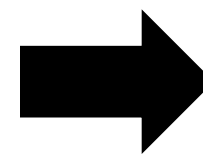
Хлорид меди (II)



Соляная кислота



Медные стружки



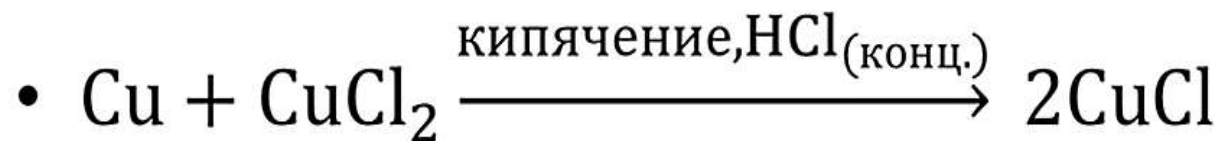
Хлорид меди (I)



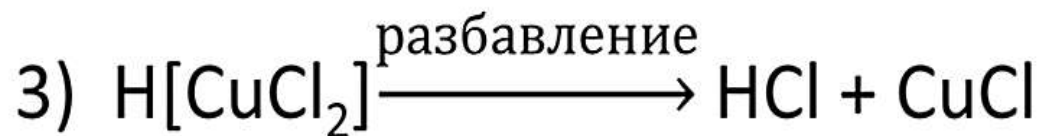
http://www.amazingrust.com/Experiments/background_knowledge/CuCl2.html

<http://www.hpssociety.info/news/hydrochloric.html>

Уравнения реакций



3 стадии:



Разбавление $\text{H}[\text{CuCl}_2]$:



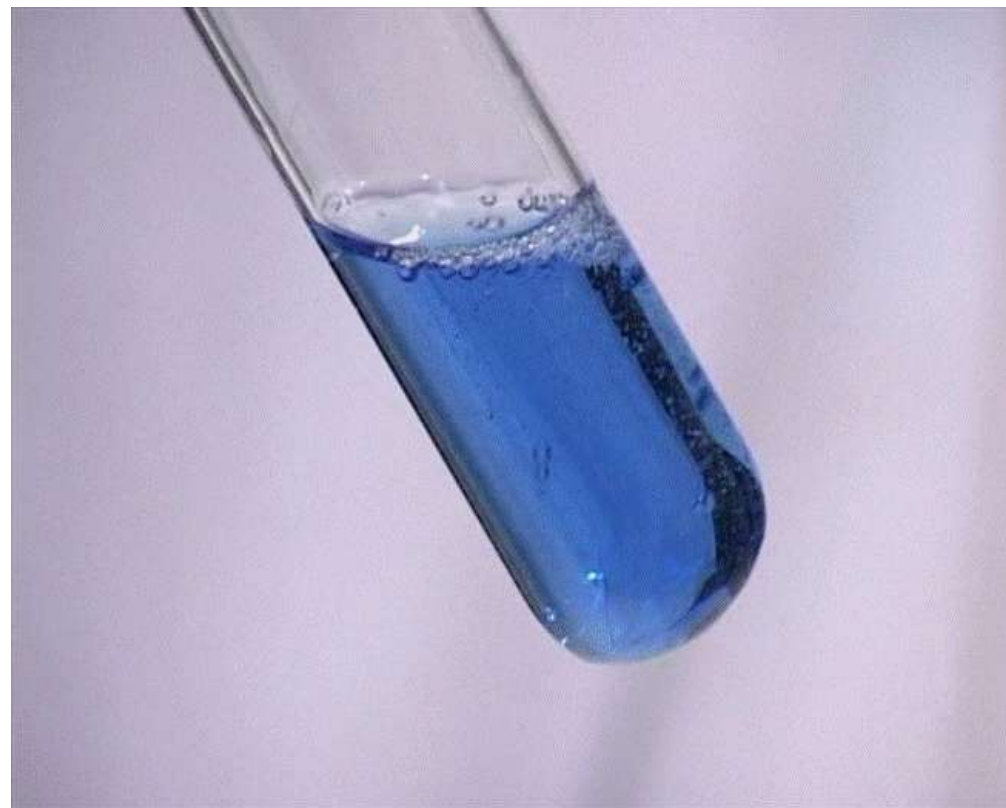
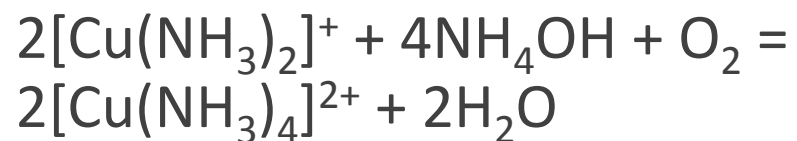
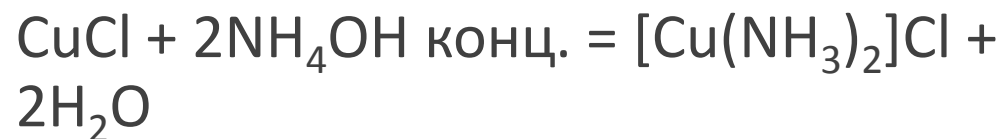
Конец синтеза

После проведения химических реакций отфильтровываем полученный осадок и переносим в бюкс



Дополнительные реакции

Окисление $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$ до $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$:



ИТОГИ

1. Был получен хлорид меди (I)
2. Были проведены реакции с синтезированным веществом

Литература

- <http://internat.msu.ru/structure/chairs/kafedra-himii/tekushhaya-informatsiya-dlya-11l-n/praktikum-po-neorganicheskoj-himii-knizhka-s-kartinkami/>

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!
