

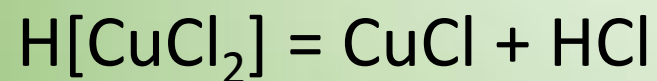
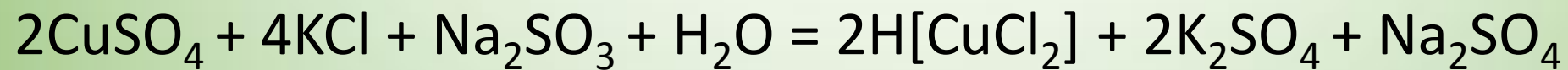
Синтез хлорида меди (I)

Работу выполнил ученик 11 «Л»
Фролов Михаил Вячеславович

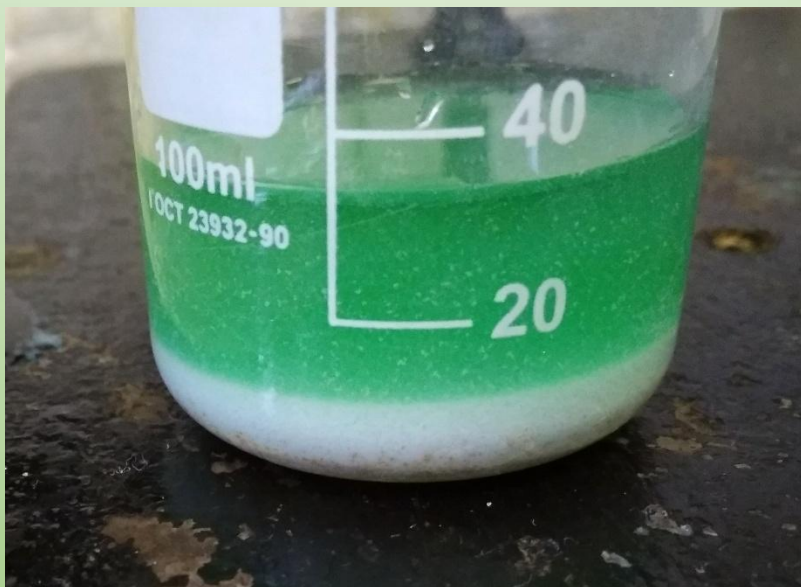
Цель работы

- Синтезировать хлорид меди (I) восстановлением ионов Cu^{2+} и провести с ним качественные реакции

Ход работы

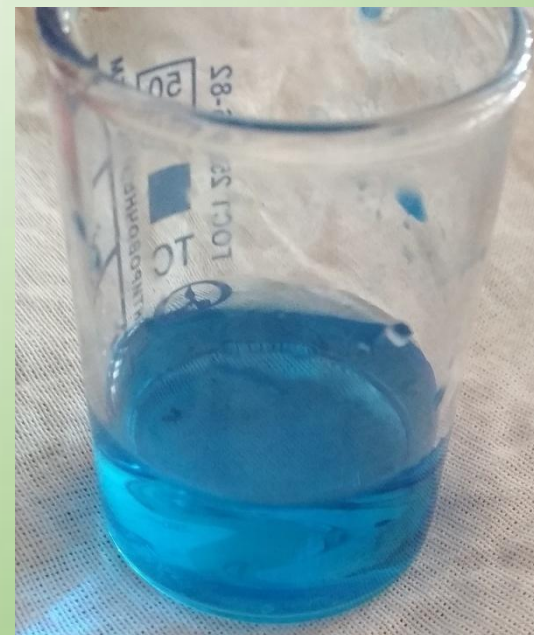
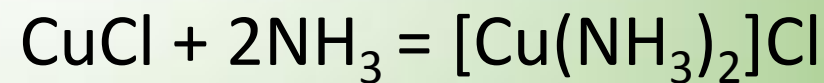
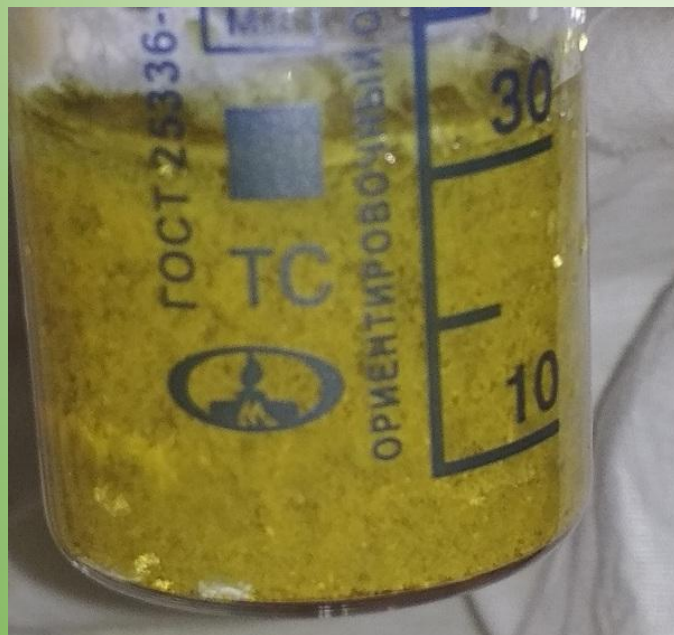
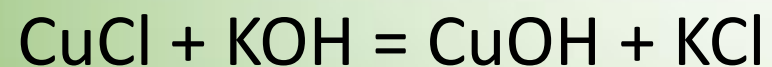


Ожидаемый выход ~2 г.

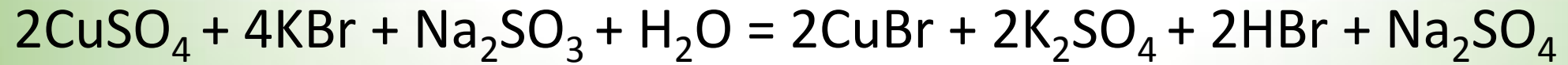


Масса продукта – 0,9 г.

Качественные реакции на Cu^+



Также по этой методике был получен CuBr:



Масса продукта – 0,86 г (выход 27,5%)

ИТОГ

- Получен хлорид меди (I)
- Также по этой методике получен бромид меди (I);
- Доказан состав продукта.

Список литературы

- Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии. М., МАКС Пресс, 2013