

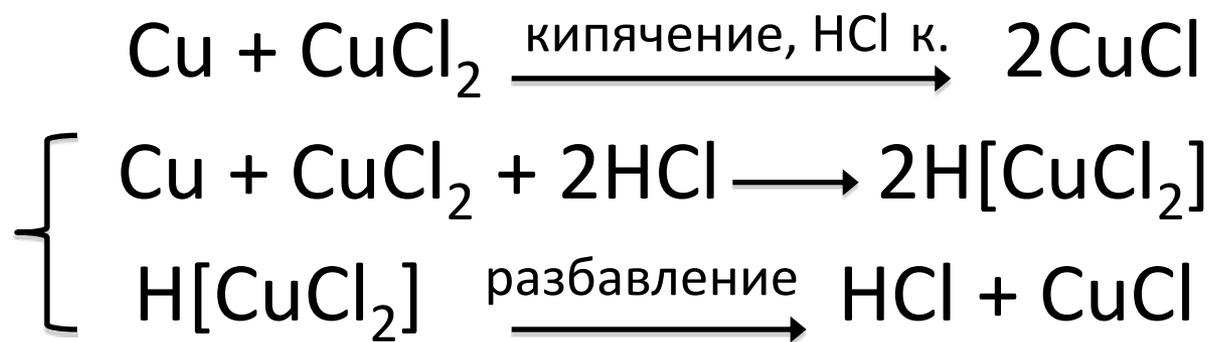
Синтез хлорида меди (I)

Презентацию подготовила

Ученица 11 «Л» класса

Тамбовцева Юлия

Один из способов получения хлорида меди (I)
– восстановление CuCl_2 медью в кипящей
соляной кислоте:



В ходе работы понадобились:

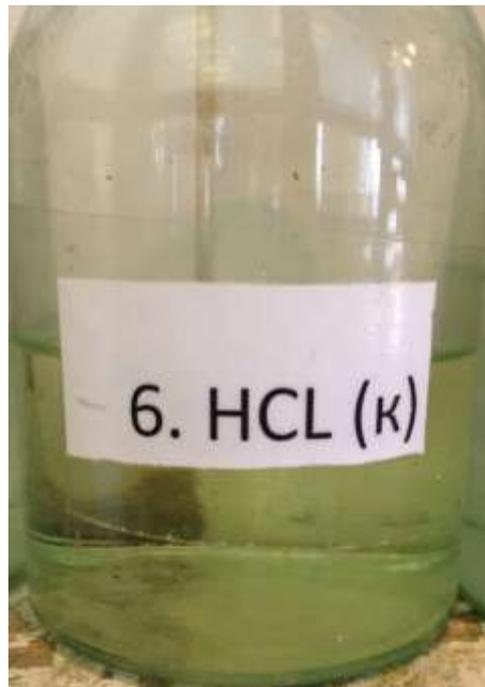
- несколько стаканов;
- горелка;
- бокс;
- воронка Бюхнера;
- реактивы.

Синтез выполняется в вытяжном шкафу.

Реактивы



Хлорид меди (II)



Ход работы

1) к раствору 3 г CuCl_2
добавили при
перемешивании
концентрированную
соляную кислоту



Ход работы

2) Внесли медные стружки



Ход работы

3) прокипятили



Ход работы

4) по окончании реакции образовавшийся раствор вылили в стакан с холодной водой

5) подготовили воронку Бюхнера со стеклянным фильтром



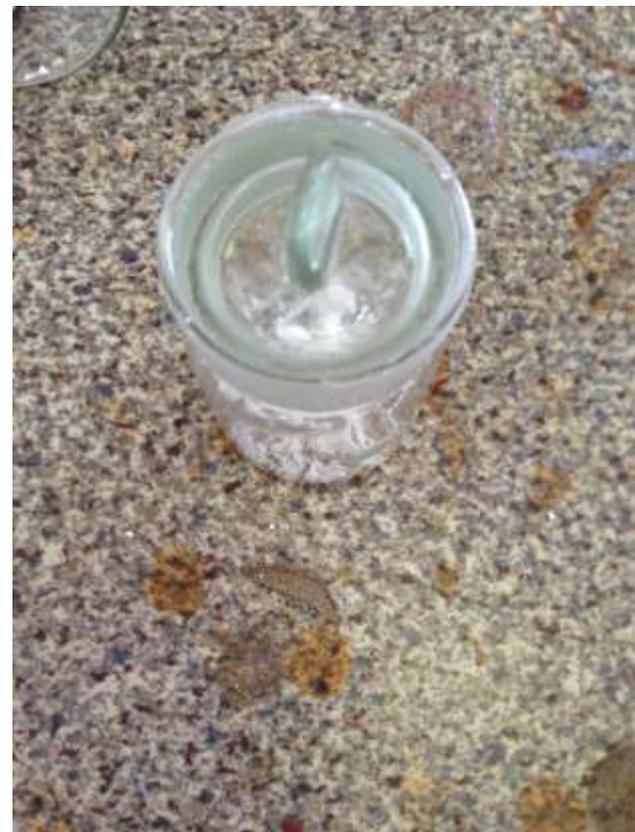
Ход работы

б) промыли осадок
ацетоном до
полного удаления
воды



Ход работы

7) поместили
во
взвешенный
бюкс



Опыт с NH_4OH

