

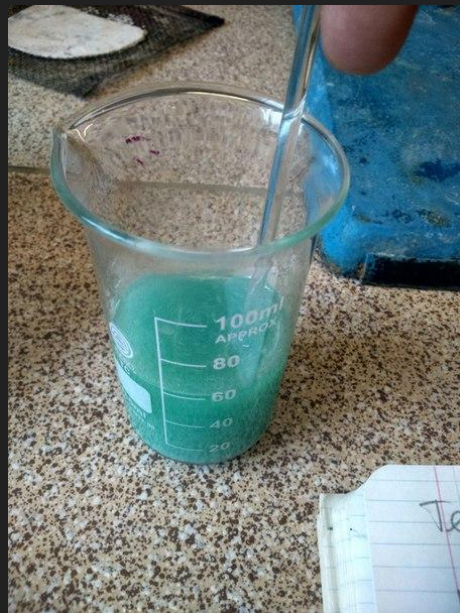
# Синтез хлорида меди(I)

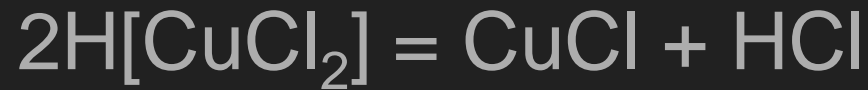
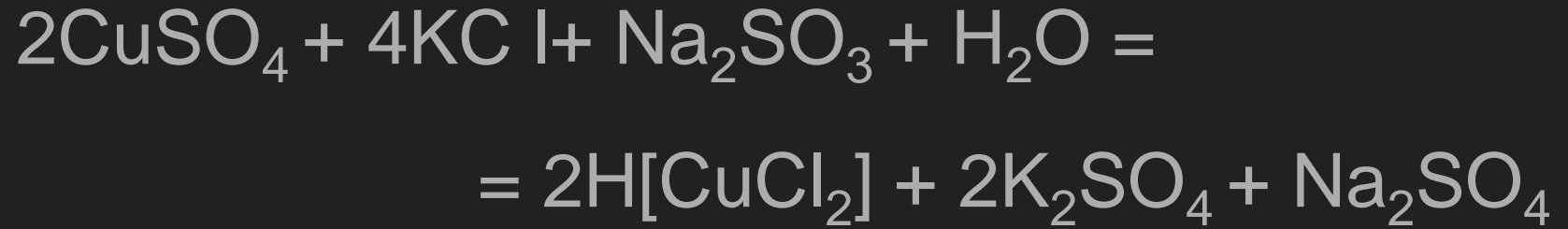
Работу выполнил ученик  
11"Л" класса СУНЦ МГУ  
Веткин Егор

Цель работы:

Получить хлорид меди(I) путем  
восстановления  $\text{Cu}^{2+}$

Доказать состав полученного  
соединения





# Материалы по синтезу:

Оборудование: стакан, мерный цилиндр, фильтр Шотта, колба Бунзена, вакуумный насос.

Необходимые вещества:

9 г  $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ;

2,3 г  $\text{KCl}$ ;

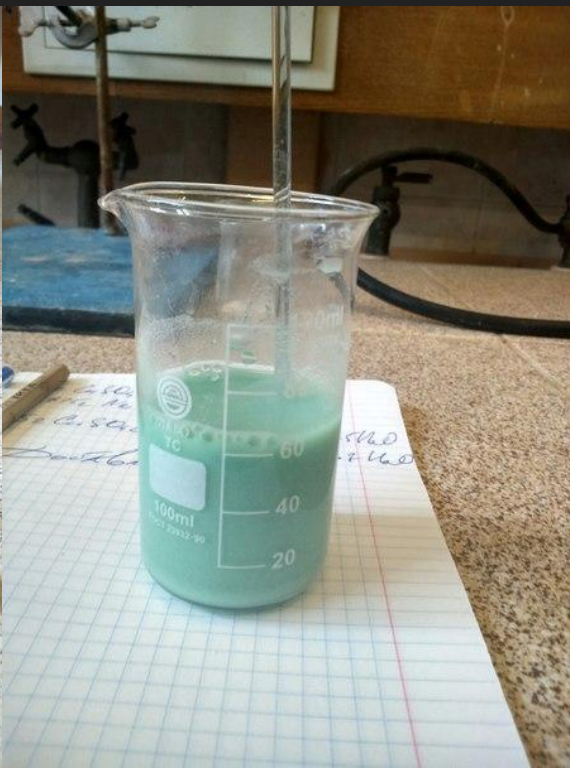
2,0 г  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ;

$\text{H}_2\text{SO}_4$  (20%);

ацетон.



# Ход работы



# Доказательство состава продукта



## Итог

Получен хлорид меди(I) с выходом 26,4%;

Доказан состав продукта.

# Используемая литература

Практическое пособие по общей и неорганической химии, Москва 2003г.

<http://www.chem.msu.su/rus/teaching/dunaev/15.pdf>

Химия и химики №8 (2008)

[http://chemistry-chemists.com/N8\\_2009/99-106.pdf](http://chemistry-chemists.com/N8_2009/99-106.pdf)

Википедия. Хлорид меди(I)

[https://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%A5%D0%BB%D0%BE%D1%80%D0%B8%D0%B4\\_%D0%BC%D0%B5%D0%B4%D0%B8\(I\)](https://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%A5%D0%BB%D0%BE%D1%80%D0%B8%D0%B4_%D0%BC%D0%B5%D0%B4%D0%B8(I))