

Синтез $CuCl$ в лабораторных условиях

Шалиевская Полина Алексеевна

Научный руководитель: Лукьянова

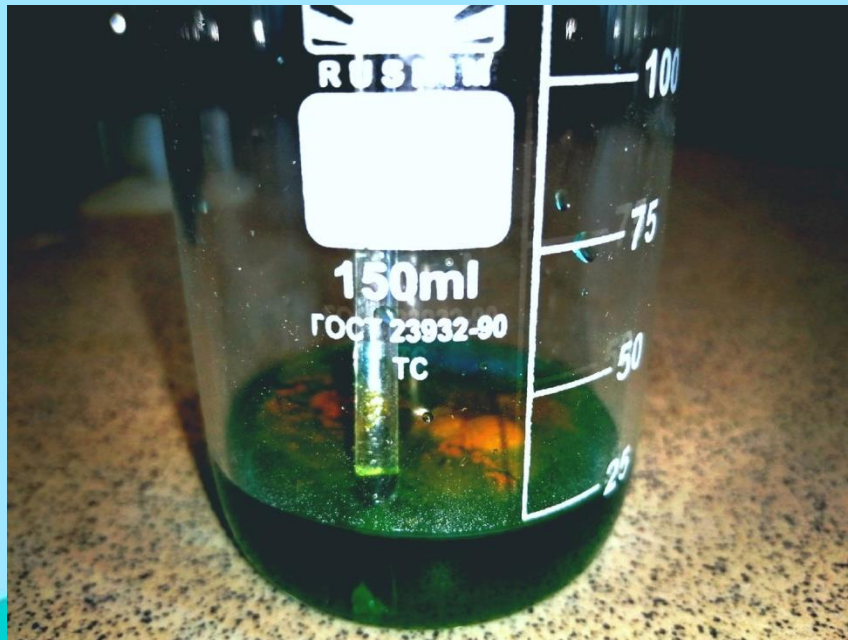
Мария Антоновна

Цель работы

- Получить CuCl
- Опыт работы



Методика



Выводы

- Таким образом, данный способ действительно подходит для получения CuCl в лабораторных условиях.
- Возможно, увеличение количества добавляемой серной кислоты будет способствовать увеличению выхода.
- Вопрос нуждается в дополнительном исследовании.

Литература

- Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии.. - М.: МАКС Пресс, 2013.
- Хлорид меди (I) // Wikipedia URL: [https://ru.wikipedia.org/wiki/Хлорид_меди\(I\)](https://ru.wikipedia.org/wiki/Хлорид_меди(I)) (дата обращения: 2020).

*Спасибо за
внимание!*

