

Получение нитрозилхлорида

Работу выполнила
ученица 11-Л класса
Коробова Наталья

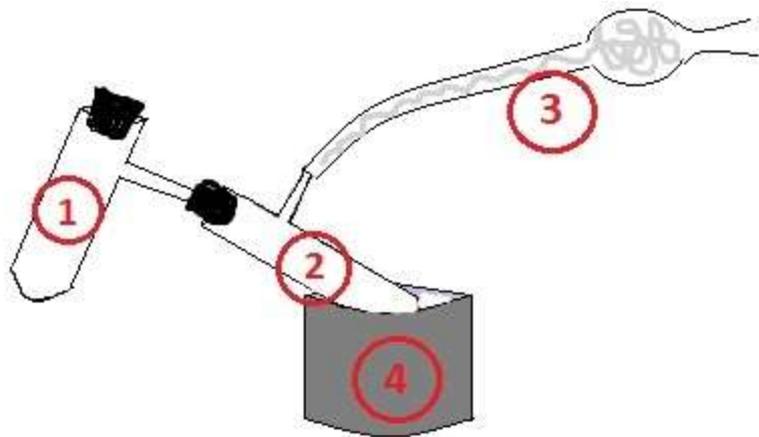
Цель работы

- получение NOCl



Фото Морозовой Н. И.

Установка



1, 2) пробирки
Вюрца;

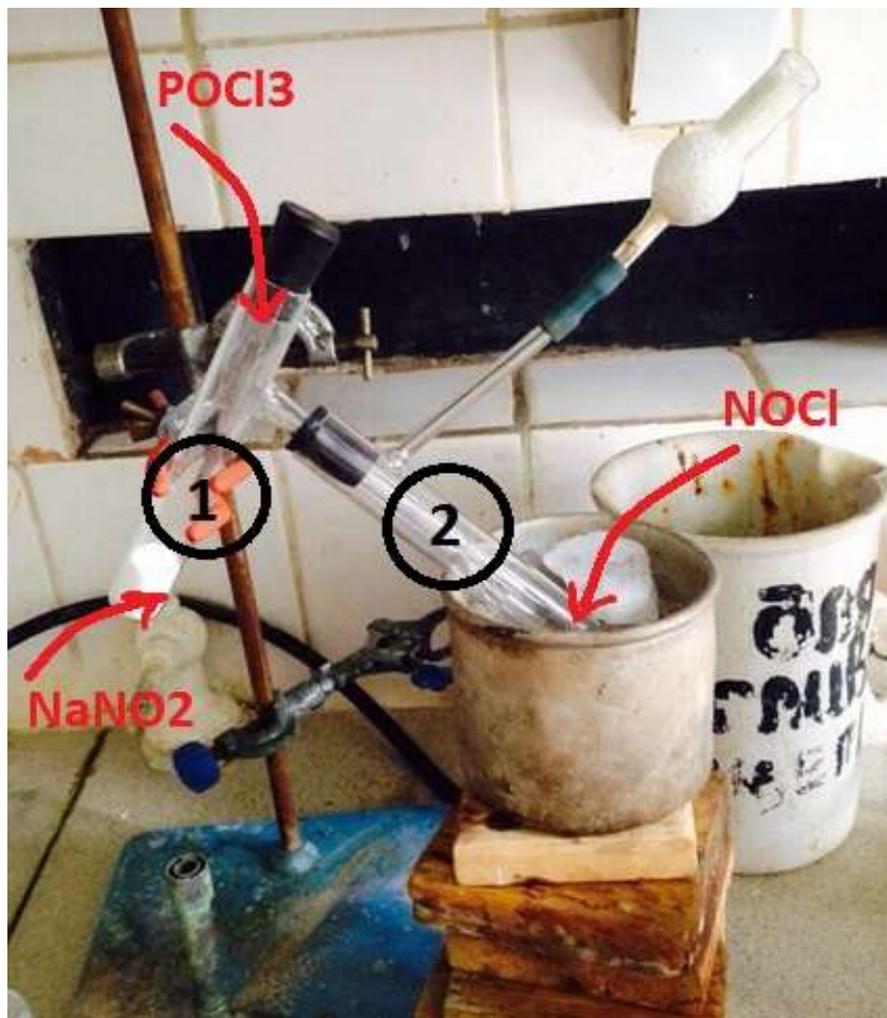
3) хлоркальциевая
трубка;

4) стакан со снегом.

Уравнение реакции



Ход работы



- В 1-ю пробирку Вюрца насыпать NaNO₂;
- Сверху залить POCl₃;
- Во 2-й пробирке образуется рыже-бурый газ и конденсируется жидкость (предположительно NOCl)

Фото О. Андриановой

Ход работы

- $\text{NOCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HNO}_2 + \text{HCl}$
- $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{HNO}_3$

Образуется белый осадок

AgCl (см. рис.)

- $2\text{NOCl} + 2\text{KI} = 2\text{NO} + 2\text{KCl} + \text{I}_2$



- <http://myhairrage.com/includes/agcl-precipitate>

ИТОГ

- Было получено вещество – NOCl

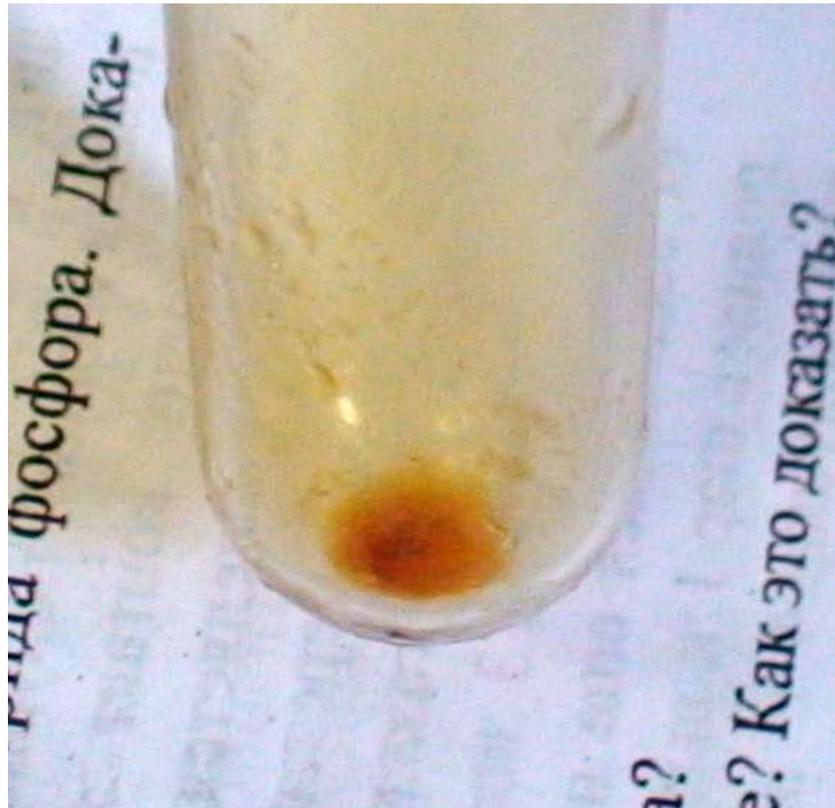


Фото Морозовой Н.И.

Спасибо за внимание!