

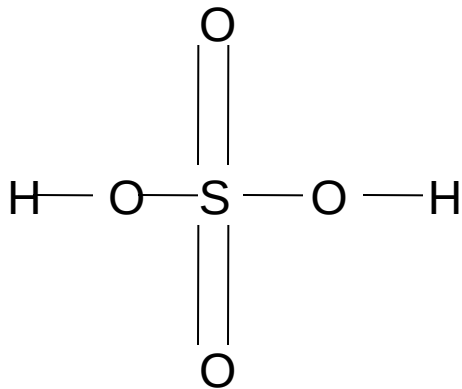
Получение Серной кислоты нитрозным способом

Работу выполнил:

Косовских Евгений ученик 11Л класса

Цель работы

Получение серной кислоты нитрозным способом и изучение состава полученного вещества.



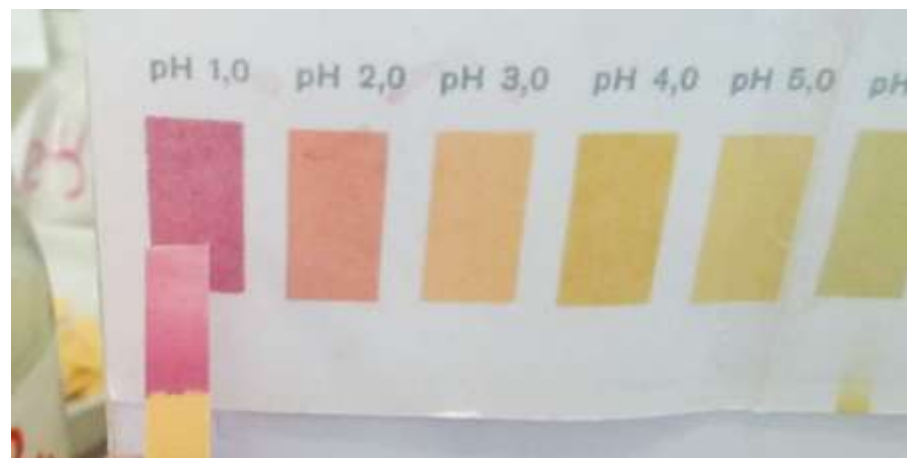
<http://www.ru.all.biz/img/ru/catalog/289874.jpeg>

Реакции



Стадии

- Получение NO_2
- Получение SO_2
- Получение $NOHSO_4$
- Получение H_2SO_4



Установка



Капельная
воронка с
 HNO_3

Колба Вюрца с
 Cu

U-образная
трубка с P_2O_5

Пробка с 4
отверстиями

Большая колба

Капельная воронка с H_2SO_4

Колба Вюрца с Na_2SO_3

Промывалка с H_2SO_4

Достоинства нитрозного метода:

- простота аппаратного оформления
- более низкая себестоимость
- возможность 100%-ной переработки SO_2

Недостатки нитрозного метода:

- низкое качество продукции:
- концентрация **серной кислоты** 75%
- наличие оксидов азота, Fe и др. примесей

Взято с:

http://www.chemport.ru/data/chemipedia/article_3393.html

Вывод

1. Нитрозным способом была получена серная кислота.
2. Было проведено её наличие в продукте.



Спасибо за внимание!