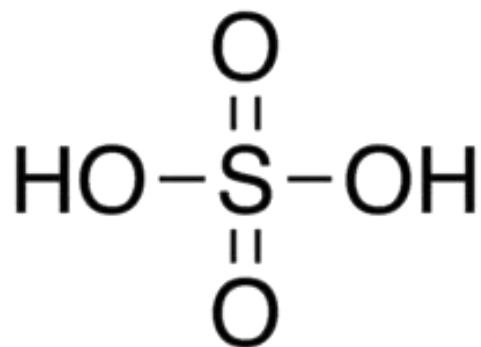
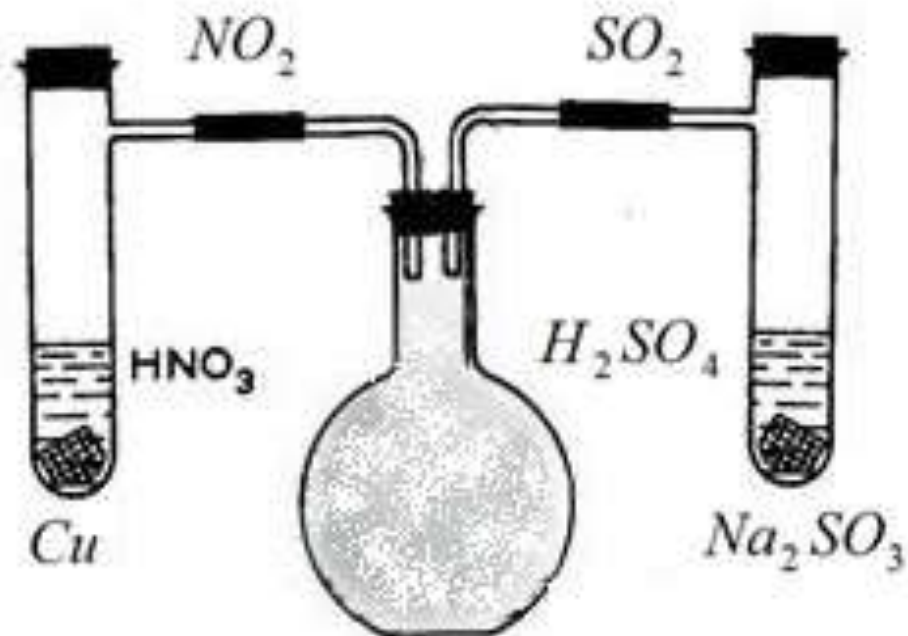


НИТРОЗНЫЙ СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ

Мучился и все же выполнил: Быков В.С. 11 Л



САМОЕ ГЛАВНОЕ И САМОЕ ИНТЕРЕСНОЕ.



Собрать аппарат примерно так.



Из чего собирать?!

- 2 колбы Вюрца.
- Колба с тремя отверстиями.
- 2 газоотводных шланга.
- Штативы.
- 2 капельные воронки.



НЕ ТАК ВАЖНО, НО НУЖНО.

- Медь, медная стружка.
- Азотная кислота.
- Сульфит натрия.
- Раствор серной кислоты 70%.

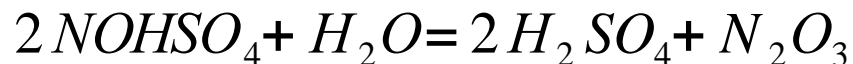
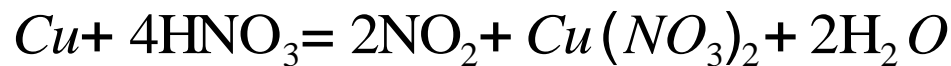


МЕТОДИКА.

- В одно отверстие трехгорлой колбы вставить газоотводную трубку прибора для получения SO_2 , в другое – газоотводную трубку прибора для получения NO_2 .
- Приливать азотную кислоту к медным стружкам по каплям. Как только колба заполнится парами оксида азота (IV), начать прикапывать серную кислоту к сульфиту натрия.
- После обесцвечивания газа в колбе с помощью резиновой груши прилить через стеклянную трубочку в колбу 2-3 мл воды и ополоснуть стенки.



УРАВНЕНИЯ.



ПРИМЕНЕНИЕ

Серную кислоту применяют:

- в производстве минеральных удобрений;
- как электролит в свинцовых аккумуляторах;
- для получения различных минеральных кислот и солей;
- в производстве химических волокон, красителей, дымообразующих и взрывчатых веществ;
- в нефтяной, металлообрабатывающей, текстильной, кожевенной и др. отраслях промышленности;
- в пищевой промышленности — зарегистрирована в качестве пищевой добавки **E513**



ОТДЕЛЬНОЕ СПАСИБО НАПАРНИЦЕ И
НАСТАВНИКУ.



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!!))

- Пожалуйста, без вопросов.



НУ ТАК И ЗНАЛ!!1

