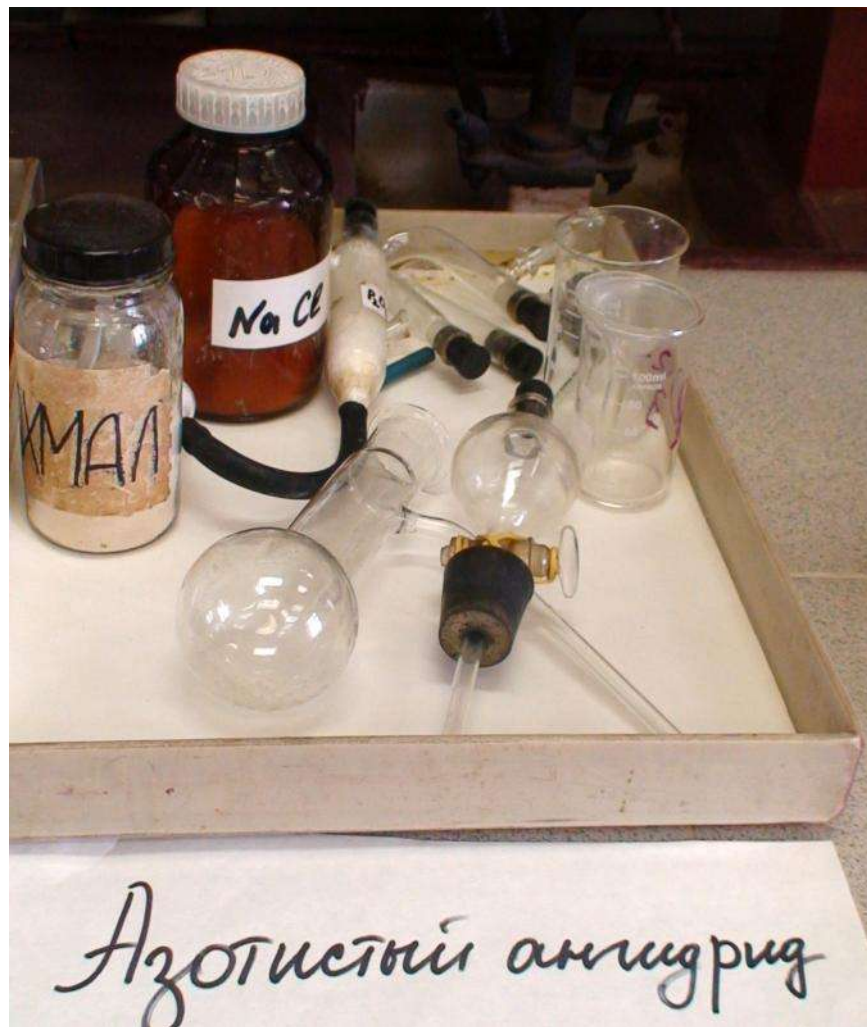


Синтез азотистого ангидрида

Работу выполнила ученица 11 Л класса
Швецова Елизавета

Цели работы



- Получить азотистый ангидрид двумя разными способами.
- Изучить свойства азотистой кислоты путём проведения окислительно-восстановительных реакций.

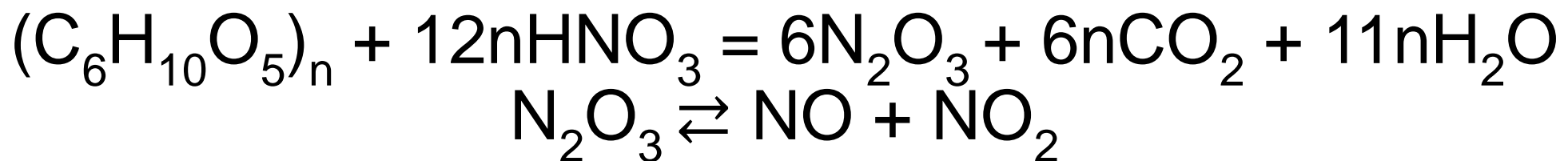
Способ получения №1

- Установка



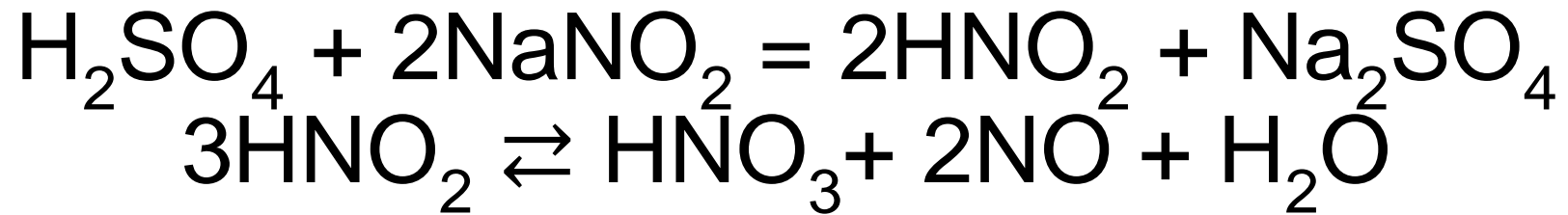


- Реакция крахмала с азотной кислотой (в колбе Вюрца) и азотистый ангидрид в U-образной трубке.

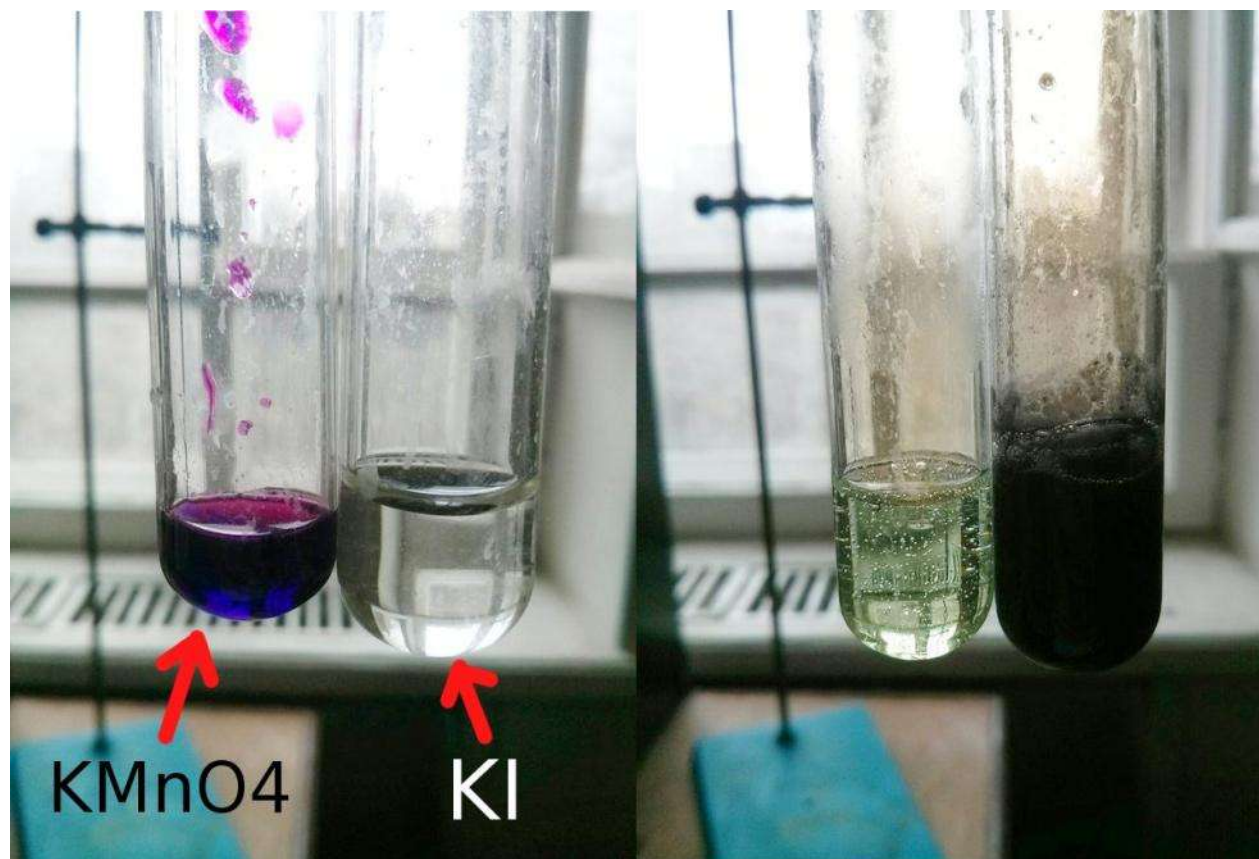


Способ получения №2

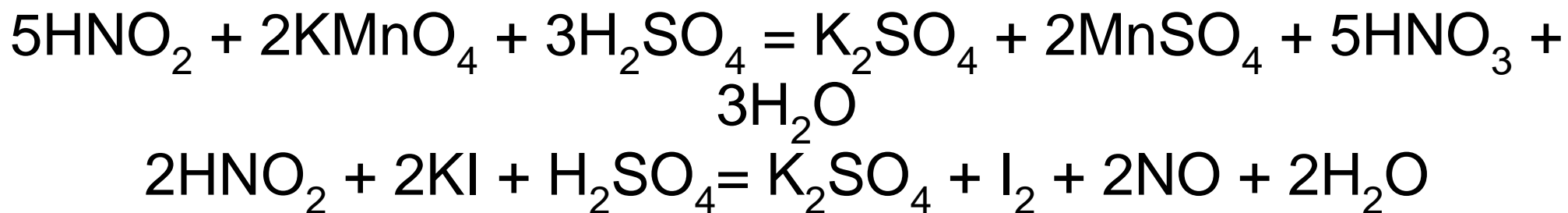
- Готовим растворы нитрита натрия и 5М серной кислоты.
- Прикапываем кислоту к раствору нитрита натрия.



Азотистая кислота



- Проводим реакции с растворами перманганата и иодида калия.
- Растворы до реакции с азотистой кислотой (слева), и после реакции (справа).



Итоги

- Был получен оксид азота (III) в чистом виде и оксид азота (III) в водной среде (азотистая кислота).
- Были изучены окислительно-восстановительные свойства кислоты.

Использованная литература

- http://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/neorg/uchpos/text/g3_6_12.html
- Ю.М.Коренев, Н.И.Морозова, А.И.Жиров, «Практикум по неорганической химии»

Спасибо за внимание!!!