**15.03.2013**

**Практическая работа № 6 9 класс**

**Тема «Получение оксида углерода (IV) и аммиака. Собирание и распознавание»**

**Цель:** **Получить оксид углерода (IV) и изучить его свойства. Научиться распознавать карбонаты.**

**Оборудование и вещества:**, соляная кислота, гидроксид натрия, , фенолфталеин, лакмус, карбонат кальция, пробирки, , спички, пробиркодержатель, пробка с газоотводной трубкой

**Инструкция**

**Опыт № 1 Получение и распознавание оксида углерода (IV) .**

В пробирку внесите несколько кусочков мела и прилейте немного разбавленной соляной кислоты. Быстро закройте пробирку пробкой с газоотводной трубкой. Конец трубки опустите в другую пробирку, в которой находится 2-3 мл известковой воды. Несколько минут наблюдайте как через известковую воду проходят пузырьки газа. Что наблюдаете? Сделайте вывод о том, какой газ получен. Напишите уравнение происходящей реакции в ионном виде.

хлорид аммония, гидроксид кальция, фенолфталеин, соляная кислота, хлорид алюминия, лабораторный штатив, спиртовка, пробирки, пробка с газоотводной трубкой, спички, бумажная полоска, стеклянная палочка

 ***Опыт № 2 Получение аммиака***

 Соберите прибор, как показано на рисунке 1.

В небольшую фарфоровую чашку (можно ступку) насыпьте хлорид аммония и гидроксид кальция объемом по одной ложечке (ложечка для сжигания веществ). Смесь перемешайте стеклянной палочкой и высыпьте в сухую пробирку. Закройте ее пробкой с газоотводной трубкой и укрепите в лапке штатива.

При укреплении прибора в лапке штатива обратите внимание на наклон пробирки относительно ее отверстия. На газоотводную трубку наденьте сухую пробирку для собирания аммиака.

Пробирку со смесью хлорида аммония и гидроксида кальция прогрейте сначала всю (2 — 3 движения пламени), а затем нагрейте в том месте, где находится смесь.

Для обнаружения аммиака поднесите к отверстию перевернутой вверх дном пробирки влажную фенолфталеиновую бумажку.. Что вы наблюдаете? Напишите уравнения реакции. Прекратите нагревание смеси. Пробирку, в которой собран аммиак, осторожно снимите с газоотводной трубки, держа ее вверх дном (конец газоотводной трубки сразу же после снятия с нее пробирки с аммиаком закройте кусочком мокрой ваты).

Рис. 1. Получение аммиака

Немедленно закройте отверстие снятой пробирки большим пальцем и опустите в сосуд с водой. Палец отнимите только под водой. Что вы наблюдаете?

Почему вода поднялась в пробирке? Снова закройте пальцем отверстие пробирки под водой и выньте ее из сосуда.

**Результаты опытов занесите в таблицу:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ опыта** | **Что брали** | **Что наблюдали**  | **вывод** |
|  |  |  |  |

**Сделайте вывод о результатах работы.**