

Практическая работа №3
Получение аммиака и
изучение его свойств

Цель работы:

- Получить аммиак и ознакомиться со свойствами водного раствора аммиака.

- **Оборудование:** лабораторный штатив, сухие пробирки, пробка с газоотводной трубкой, ступка, ложки для сыпучих веществ, спиртовка, спички, стакан с водой.
- **Реактивы:** кристаллический гидроксид кальция, кристаллический хлорид аммония, раствор соляной кислоты, раствор ф – ф.

Ход работы

1. Получение аммиака из смеси хлорида аммония и гидроксида кальция..

(Установку зарисовать)

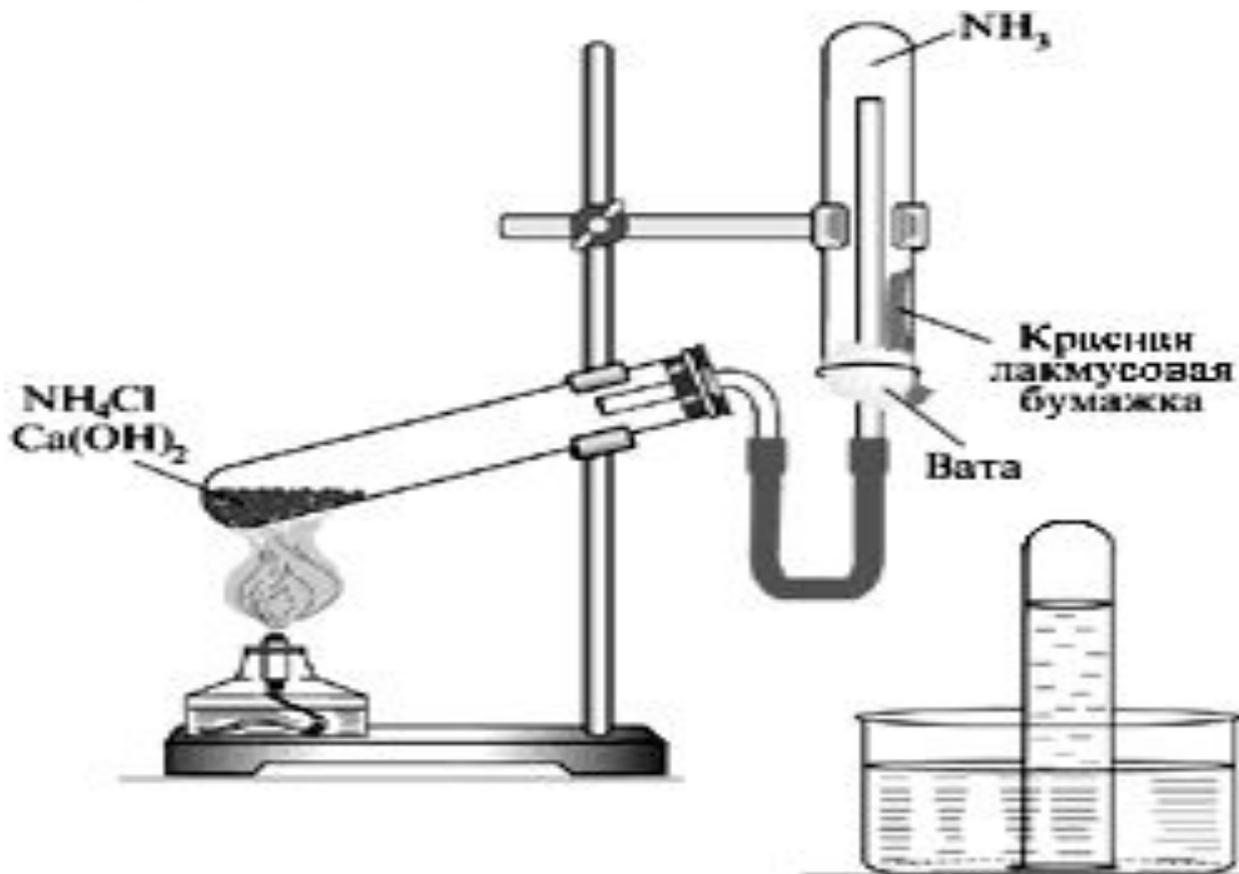


Рисунок 1

Ход работы:

2. Получение аммиачной воды.

Оформить таблицу

Название опыта, рисунок прибора (пиши номер рисунка)	Уравнение химической реакции в молекулярном, полном и кратком ионном виде.	Наблюдения, выводы.
Опыт №1: Получение аммиака из смеси хлорида аммония и гидроксида кальция.	<i>Напишите уравнение реакции получения аммиака.</i> _____	<i>1. Как вы обнаружили начало выделения газа – аммиака?</i> _____ <i>2. Что происходит с красной лакмусовой бумажкой (смоченной в воде) при поднесении её к газоотводной трубке?</i> _____

Продолжение таблицы

<p>Опыт №2: Получение аммиачной воды.</p> <p><i>-Пробирку с собранным газом (не переворачивая, отверстием вниз) опустите в стакан с водой.</i></p> <p><i>-Оставьте пробирку в таком положении на некоторое время.</i></p> <p><i>-Переверните пробирку с раствором и испытайте раствор раствором фенолфталеина.</i></p>	<p><i>Напишите уравнение реакции аммиака с водой.</i></p> <hr/>	<p><i>1. Наблюдайте быстрое засасывание воды в пробирку. Чем это явление вызвано?</i></p> <hr/> <p><i>2. Что происходит с фенолфталеином?</i></p> <hr/>
---	---	---

Вывод (оформить под таблицей)

-при взаимодействии каких веществ можно получить аммиак?

-какими свойствами обладает аммиак?