**Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Класс\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Тема:** **Практическая работа №3 Получение аммиака и изучение его свойств.**

**Цели урока:** закрепить умения собирать газы с учётом их относительной плотности по воздуху; изучить свойства аммиака и аммиачной воды..

**Ход урока**

**1. Организационный момент урока.**

**2. Выполнение практической работы.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Название опыта, рисунок прибора | Уравнение химической реакции в молекулярном, полном и кратком ионном  виде. | Наблюдения, выводы. |
|  Опыт №1: Получение аммиака из смеси хлорида аммония и гидроксида кальция. *Соберите прибор для получения аммиака и сделайте рисунок прибора (с поясняющими надписями)**https://sites.google.com/site/himulacom/_/rsrc/1315460263979/zvonok-na-urok/9-klass---vtoroj-god-obucenia/prakticeskaa-rabota-polucenie-ammiaka-i-opyty-s-nim/%D0%90%D0%BC%D0%BC%D0%B8%D0%B0%D0%BA2.jpg* | *Напишите уравнение реакции получения аммиака.* | *1.Как вы обнаружили начало выделения газа – аммиака?**2.Что происходит с красной лакмусовой бумажкой (смоченной в воде) при поднесении её к газоотводной трубке?* |
| Опыт №2: Получение аммиачной воды. *-Пробирку с собранным газом**( не переворачивая, отверстием вниз) опустите в стакан с водой.**-Оставьте пробирку в таком положении на некоторое время.**-Переверните пробирку с раствором и испытайте раствор раствором фенолфталеина.*  | *Напишите уравнение реакции аммиака с водой.* | *1. Наблюдайте быстрое засасывание воды в пробирку. Чем это явление вызвано?**2. Что происходит с фенолфталеином?* |
| Вывод:*-при взаимодействии каких веществ можно получить аммиак;**-какими свойствами обладает аммиак?* |

**3. Домашнее задание**

Повторить п.17-18.