**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](https://sites.google.com/site/himulacom/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?attredirects=0)* | *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.