

<p>Название опыта, рисунок прибора</p>	<p>Уравнение химической реакции в молекулярном, полном и кратком ионном виде.</p>	<p>Наблюдения, выводы</p>
<p>Опыт №1: Получение аммиака из смеси хлорида аммония и гидроксида кальция.</p> <p>Соберите прибор для получения аммиака и сделайте рисунок прибора (с поясняющими надписями)</p>	<p>Напишите уравнение реакции получения аммиака.</p>	<p>1. Как вы обнаружили начало выделения газа – аммиака?</p> <p>2. Что происходит с красной лакмусовой бумажкой (смоченной в воде) при поднесении её к газоотводной трубке?</p>
<p>Опыт № 2: Получение аммиачной воды.</p> <p>- Пробирку с собранным газом (не переворачивая, отверстием вниз) опустите в стакан с водой.</p> <p>- Оставьте пробирку в таком положении на некоторое время.</p> <p>- Переверните пробирку с раствором и испытайте раствор раствором фенолфталеина.</p>	<p>Напишите уравнение реакции аммиака с водой.</p>	<p>1. Наблюдайте быстрое засасывание воды в пробирку. Чем это явление вызвано?</p> <p>2. Что происходит с фенолфталеином?</p>
<p>Вывод:</p> <p>- при взаимодействии каких веществ можно получить аммиак;</p> <p>- какими свойствами обладает аммиак?</p>		

