**Лабораторная работа № 7**

Тема: Качественная реакция на соли аммония.

Цель: В лабораторных условиях установить качественную реакцию на ион аммония.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор хлорида аммония NH4Cl, раствор гидроксида натрия NaOH, электронагреватель. |  | В пробирке, после доведения раствора до кипения, обнаруживается резкий запах аммиака. Поднесённая бумажка, смоченная раствором фенолфталеина, приобретает покраснение окраски. | ***NH4Cl + NaOH = …******NH4+ + OH- = NH3↑ + Н2О*****1**. **N2 + Na = …****2**. **N2 + O2 = …****3**. **N2 + H2 = …****4**. **HNO3 + Mg(OH)2 =** …**5**. **N2O5 + Li2O** = …**6**. **HNO3 + ZnO = …****7. HNO3 + CaCO3 = …****Вывод**:  |