**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**: |