Практическая работа № 4.

Тема: Экспериментальные задачи по теме «Неметаллы».

Цель: В лабораторных условиях решить экспериментальные задачи по теме «Неметаллы».

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| ***Опыт 1***. Раствор сульфида натрия, бромная и хлорная вода.  ***Опыт 2***. Растертое стекло, дистиллированная вода, раствор фенолфталеина.  ***Опыт 3***. Воздух, содержащий примеси аммиака и диоксида углерода. |  | ***В пробирках*** с Na2S после добавления бромной и хлорной воды выделяется сера.  ***В пробирке*** с растертым стеклом после добавления дистиллированной воды происходит окрашивание в розовый цвет.  **1** Для очистки воздуха от примесей аммиака пропустим его через раствор соляной кислоты.  **2** Для очистки от СО2 пропустим воздух через раствор известкового молока. | ***Na2S + Cl2 = 2NaCl + S***  ***Na2S + Br2 = 2NaBr + S***    Объясняется розовая окраска кислотным характером оксида кремния.  ***SiO2 + H2O Н2SiO3***  ***NH3 + НCl = NH4Cl***  **Сa(ОН)2 + CO2 = CaCO3 + Н2О**  **Вывод**: |