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**:  |