**Лабораторная работа № 3,4**

Тема: Вытеснение одних галогенов другими из соединений.

Цель: В лабораторных условиях установить характер вытеснения одних галогенов другими.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Что беру | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 2.1.Раствор KBr, KI, хлорная вода.Опыт 2.2. Раствор KCl, KI, Бромная вода.Опыт 3. Полученные в опыте 2.1 растворы, органический растворитель (эфир, бензин, хлороформ). | - | -В пробирке с раствором KI происходит обесцвечивание бромной воды.Происходит интенсивное растворение жидкости в пробирке с раствором KBr и KI. | **1**. KI + Br2 = … Br20 + 2*e* = 2Br – (окислитель) 2I- - 2*e* = I20(восстановитель)Происходит оседание растворившегося Br2 и I2 в нижней части расслоившегося под действием растворителя раствора.Решите уравнения:**1. P2O3 + Ca(OH)2 = …****2. H3PO4 + Na2O = …****3. P2O5 + Al2O3 = …****4. CO2 + KOH = …**Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |