**Лабораторная работа № 8, 9**

Тема: Реакции ионного обмена.

Цель: В лабораторных условиях изучить протекание реакций ионного обмена.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор гидроксида натрия, соляная кислота, раствор лакмуса.  Опыт 2. Раствор соляной кислоты и пищевой соды  Опыт 3. Раствор хлорида бария и серная кислота |  | После добавления в пробирку со щелочью соляной кислоты синяя окраска лакмуса сменяется фиолетовой.  При добавлении соляной кислоты к пищевой соде происходит интенсивное выделение углекислого газа.  При добавлении к раствору хлорида бария серной кислоты образуется белый осадок соли | ***1. НСl + NaOH = …***  ***2***. ***Na2CO3 + HCl = …***  ***3. BaCl2 + H2SO4 = …***  К каждому уравнению реакции составьте полное и сокращённое ионное уравнение.  Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился … |