**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 содыОпыт 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 …  |