Лабораторная работа № 8

Тема: Реакция нейтрализация.

Цель: В лабораторных условиях изучить протекание реакции между кислотой и основанием.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор гидроксида натрия, соляная кислота, раствор лакмуса.  Опыт 2. Раствор полученной соли, спиртовка, фарфоровая чашка, штатив. | C:\Users\user\Pictures\Рисунки\нагревание.jpg | После добавления в пробирку со щелочью соляной кислоты синяя окраска лакмуса сменяется фиолетовой.  При выпаривании полученного раствора в опыте 1, наблюдается образование кристаллов соли. | ***НСl + NaOH = NaCl + H2O***  ***Решить***:  ***Na2O + HNO3 → …***  ***MgО + SO2 → …***  ***HCl + CaO → …***  ***ZnO + H2SO4 → …***  Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился … |