**Лабораторная работа № 8,9**

**Тема**: Реакции ионного обмена. Условия протекания 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**. Мел, соляная кислота.  **Опыт 3**. Раствор хлорида бария, серная кислота. | нагревание | После добавления в пробирку со щелочью соляной кислоты синяя окраска лакмуса сменяется фиолетовой.  При добавлении раствора соляной кислоты к мелу происходит выделение пузырьков углекислого газа.  При добавлении серной кислоты к раствору хлорида бария выпадает белый осадок | **Допишите молекулярные и составьте ионные уравнения реакций:**  **1*. НСl + NaOH =***  **2. СаСО3 + НCl =**  **3. ВаСl2 + H2SO4  =**  Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился … |