**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 … |