

Практическая работа № 1

Тема: *«Реакции ионного обмена в растворах электролитов»*

Цель: *рассмотреть условия, при которых возможны реакции обмена между растворами электролитов; закрепить умения составлять полные и сокращенные ионные уравнения.*

Оборудование и реактивы: *штатив с пробирками, химические стаканы; растворы хлорида бария, серной и соляной кислоты, гидроксида и карбоната натрия.*

Ход работы:

Опыт №1. Реакции, протекающие с выпадением осадка.

В пробирку налейте 1-2 мл раствора BaCl_2 , в эту же пробирку добавьте столько же раствора H_2SO_4 .

Наблюдения:

Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде:

Опыт №2. Реакции, протекающие с выделением газа.

В пробирку налейте 1-2 мл раствора Na_2CO_3 , в эту же пробирку добавьте столько же раствора HCl .

Наблюдения:

Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде:

Опыт №3. Реакции, протекающие с образованием слабого электролита (воды).

В пробирку налейте 1-2 мл раствора щелочи **NaOH** и добавьте 1 каплю фенолфталеина.

Наблюдения:

Затем в эту пробирку добавьте по каплям раствор кислоты **HCl**

Наблюдения:

Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде:

ВЫВОД:

На практической работе я:

научился/научилась _____.

закрепил(а) знания о _____.

выяснил(а) _____.