



Практическая работа №5 «Ионные уравнения».

С правилами ТБ при работе
с химическими реактивами
и спиртовкой ознакомлен(а)

_____ .

Цели: провести реакции ионного обмена и составить для них уравнения в молекулярном и ионном (полном и сокращённом) виде.

Оборудование:
пробирки.

Реактивы:

BaCl_2 - ...

H_2SO_4 - ...

AgNO_3 - ...

NaCl - ...

CaCO_3 - ...

Ход работы

Действия	Наблю- дения	Молекуляр- ные уравнения	Ионные уравнения

В пробирку налейте BaCl_2 :
-высота столбика жидкости не более 1 см.

Прилейте несколько капель H_2SO_4 .

Отметьте свои наблюдения.

Составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

В пробирку налейте NaCl:

-высота столбика жидкости не более 1 см.

Прилейте несколько капель AgNO₃.

Отметьте свои наблюдения.

Составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

В пробирку насыпьте CaCO_3 одну ложку.

Прилейте раствора H_2SO_4 :
высота столбика жидкости не более 1 см.

Отметьте свои наблюдения.

Составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

Выводы: провели
реакции ионного обмена
и наблюдали
образование ..., ... И

НА ДОМ: повторить
типы химических
реакций и названия
кислот.