

Первая группа “Взаимодействие кислот со щелочами (основаниями)”

Лабораторный опыт “Взаимодействие кислот со щелочами (основаниями)”

Порядок выполнения работы:

1. В пробирку налейте 2 мл раствора гидроксида натрия и прибавьте 1-2 капли фенолфталеина. Что вы наблюдаете?
2. К раствору щелочи с фенолфталеином приливайте по каплям соляную кислоту, периодически взбалтывая содержимое пробирки. Что вы наблюдаете?
3. Составьте молекулярное и ионные уравнения проделанной реакции.
4. Выйти к доске и написать соответствующие уравнения.

Вторая группа - “ Взаимодействие кислот с солями”.

Лабораторный опыт “Взаимодействие кислот с солями”

Порядок выполнения работы:

1. В пробирку налейте 2 мл серной кислоты и прибавьте несколько капель хлорида бария. Что вы наблюдаете?
2. Напишите молекулярное и ионные уравнения проделанной реакции.
3. Выйти к доске и написать соответствующие уравнения.

Третья группа - “Взаимодействие кислот с металлами”.

Лабораторный опыт “Взаимодействие кислот с металлами”

Порядок выполнения работы:

1. В пробирку положите 2 гранулы цинка и прилейте соляную кислоту. Что вы наблюдаете?
2. Напишите молекулярное уравнение проделанной реакции.
3. Выйти к доске и написать соответствующие уравнения.

Четвертая группа - “Взаимодействие кислот с основными оксидами”.

Лабораторный опыт “Взаимодействие кислот с основными оксидами”

Порядок выполнения работы:

1. В пробирку насыпьте немного оксида меди (CuO) и прилейте раствор серной кислоты. Подогрейте смесь. Что вы наблюдаете?
2. Напишите молекулярное уравнение проделанной реакции.
3. Выйти к доске и написать соответствующие уравнения.

Классификация кислот

Признаки классификации	Группы кислот	Вариант ответа
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородные б) бескислородные	
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трехосновные	
Растворимость в воде	а) растворимые б) нерастворимые	
Летучесть	а) летучие б) нелетучие	
Степень электролитической диссоциации	а) сильные б) слабые	
Стабильность	а) стабильные б) нестабильные	

- Напишите уравнение электролитической диссоциации указанной кислоты.
