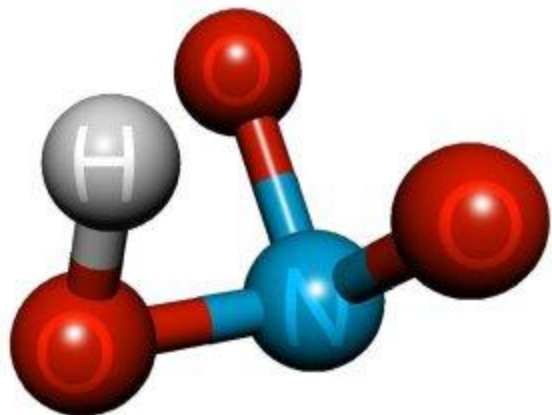
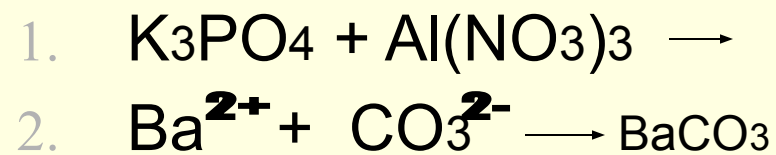
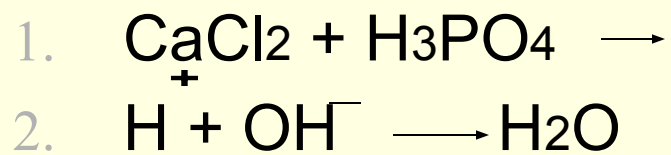


Классификация и свойства КИСЛОТ

23 марта



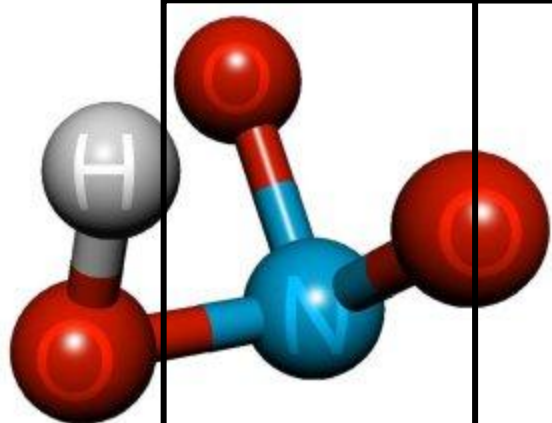
Самостоятельная работа



Подумай

- Были ли у тебя вопросы при выполнении домашнего задания?
- Трудно ли составлять ионные уравнения?
- Нет ли у тебя пробелов в знаниях по химии?
- Ты всегда молодец?





Классификация

КИСЛО
ТЫ

Наличие
кислород
а

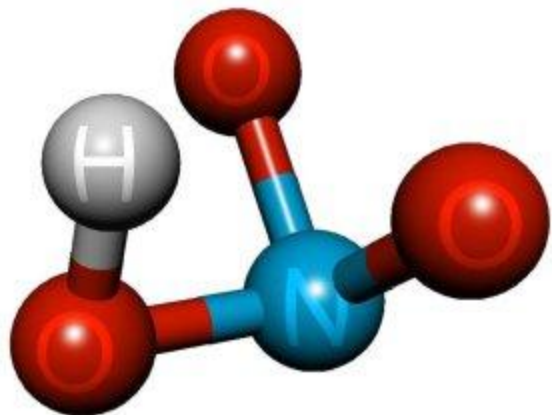
Основно
сть

Раство-
римось
в воде

Летучест
ь

Степень
Электр.
диссоц

Стабиль-
ность



Типичные реакции

1. Кислота + основание = соль + вода (о)
2. Кислота + оксид металла = соль + вода (о)
3. Кислота + металл = соль + водород (з)
4. Кислота + соль = новая кислота + новая соль (о)

Лабораторный опыт №7

Тема: Реакции характерные для растворов кислот.

Цель: Изучить свойства растворов кислот

Оборудование и реактивы: штатив, пробирки, NaOH, HCl, ф-ф, Al, H₂SO₄, CuO, BaCl₂

Ход работы:

Реакция нейтрализации

1. Возьмите пробирку налейте 2-3 мл NaOH добавьте 1 каплю ф-ф, что наблюдаете? Прилейте 2-3 мл HCl. Что вы увидели. Запишите уравнение реакции, протекающей в пробирке, его полное и сокращённое ионное уравнение.

Кислота + оксид металла

2. Возьмите 1г оксида меди (2) и прилейте к нему 2-3 мл серной кислоты. Нагрейте содержимое пробирки на спиртовке. Что вы наблюдаете? Запишите молекулярное уравнение реакции, полное и сокращённое ионное уравнение.

Кислота + металл

3. Возьмите гранулу алюминия и прилейте к ней 2-3 мл соляной кислоты. Что наблюдаете? Запишите уравнения реакции.

Как реагируют кислоты с металлами? Какие есть особенности?

Кислота + соль

4. В пробирку налейте 2-3 мл хлорида бария и прилейте 2-3 мл серной кислоты. Что вы наблюдаете запишите уравнения реакции.

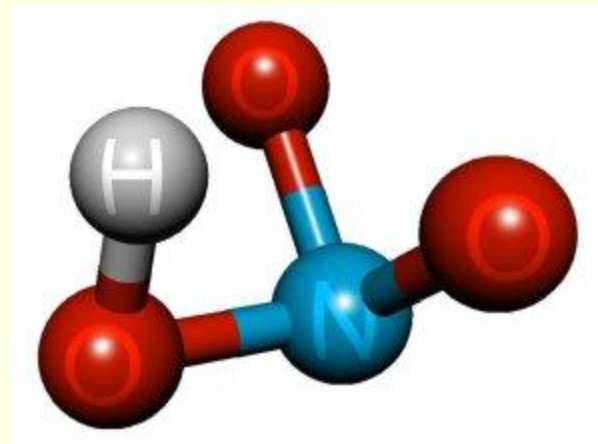
Вывод: Какие свойства кислоты проявляют в растворе?

Домашнее задание

§38 – «3»

№2 – «4»

№5 – «5»



Подумай

- Всё ли на уроке было тебе понятно?
- С каким настроением ты пойдёшь с урока?
- Оцени себя по 100 бальной системе.

