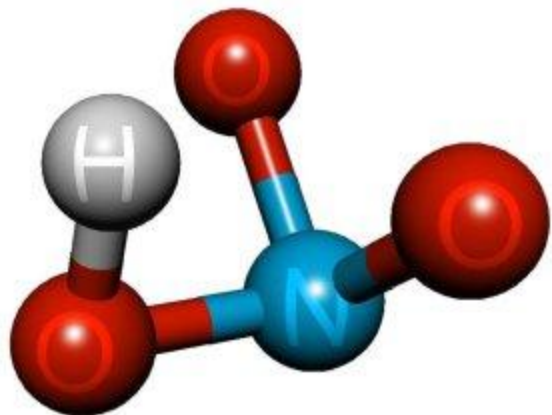


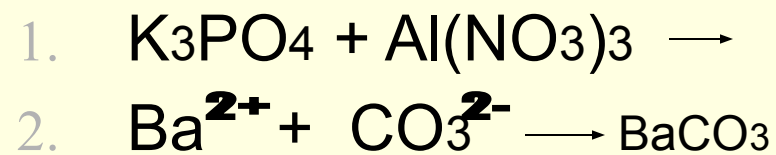
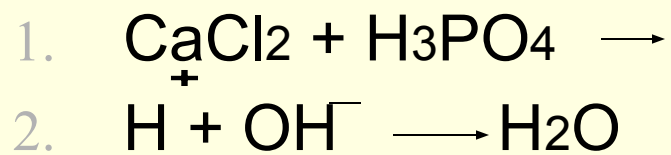
# Классификация и свойства КИСЛОТ

23 марта



# Самостоятельная работа

---

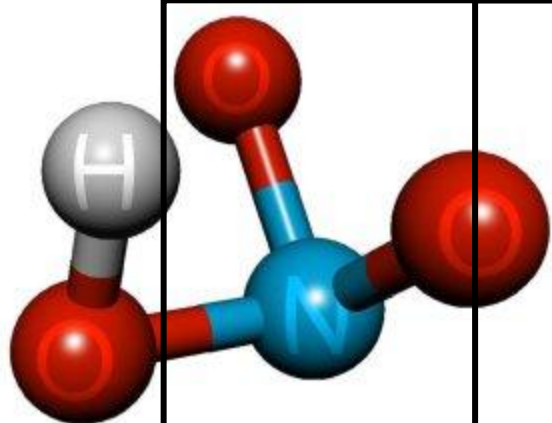


# Подумай

---

- 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

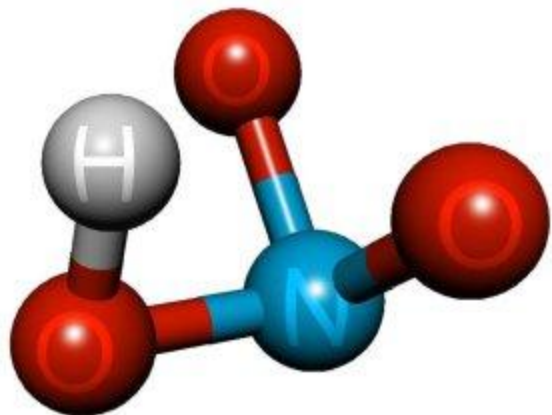
Основно  
сть

Раство-  
римость  
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, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CuO, BaCl<sub>2</sub>

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?

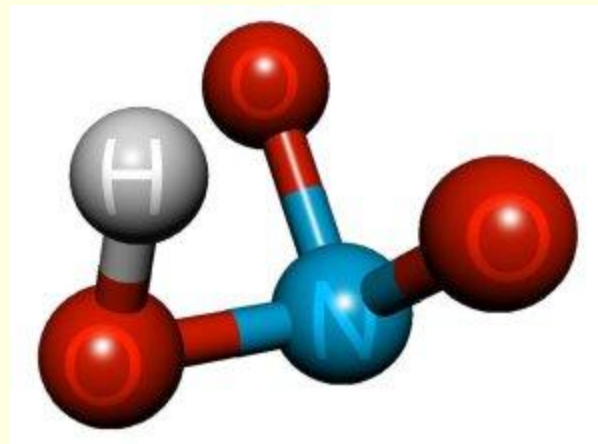
# Домашнее задание

---

§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.

