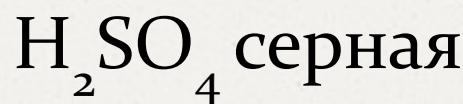
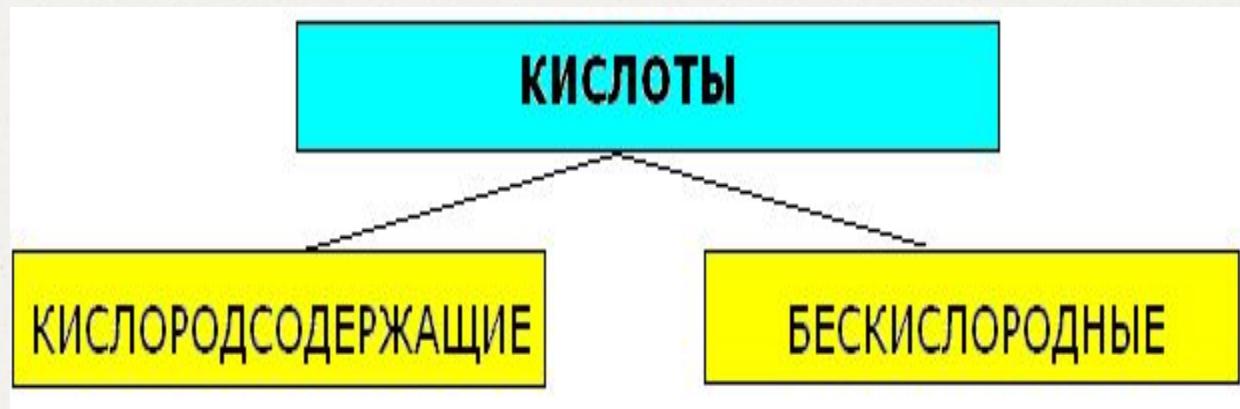


Кислоты

Учитель химии
МБОУ СОШ №7 г.Дубна
Миронова Е.А.

Кислоты - сложные вещества, состоящие из одного или нескольких атомов водорода, способных замещаться на атома металлов, и кислотных остатков.

Классификация



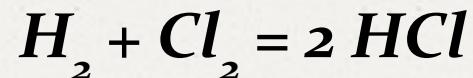
Физические свойства кислот

Многие кислоты, например серная, азотная, соляная – это бесцветные жидкости. известны также твёрдые кислоты:

ортофосфорная, метафосфорная HPO_3 , борная H_3BO_3 . Почти все кислоты растворимы в воде. Пример нерастворимой кислоты – кремниевая H_2SiO_3 . Растворы кислот имеют кислый вкус. Так, например, многим плодам придают кислый вкус содержащиеся в них кислоты. Отсюда названия кислот: лимонная, яблочная и т.д.

Способы получения кислот

1. Прямое взаимодействие неметаллов



2. Кислотный оксид + вода = кислота



3. Реакция обмена между солью и менее летучей кислотой

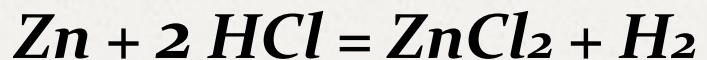


Химические свойства

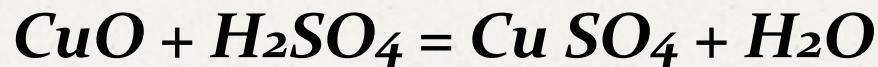
1. Изменяют окраску индикаторов

Название индикатора	Нейтральная среда	Кислая среда
Лакмус	Фиолетовый	Красный
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный
Метилоранж	Оранжевый	Красный
Универсальная индикаторная бумага	Оранжевая	Красная

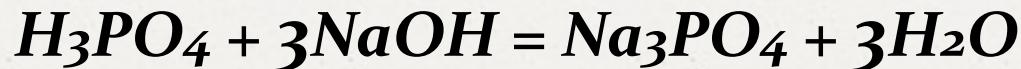
2. Взаимодействуют с металлами в ряду активности до H₂



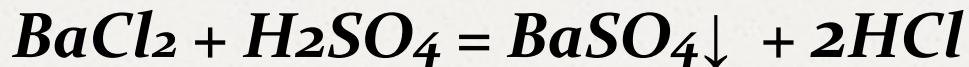
3. Взаимодействуют с оксидами металлов



4. Взаимодействуют с гидроксидами металлов

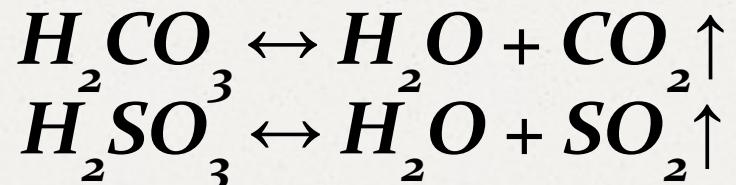


5. Взаимодействуют с солями, если образуется газ или осадок

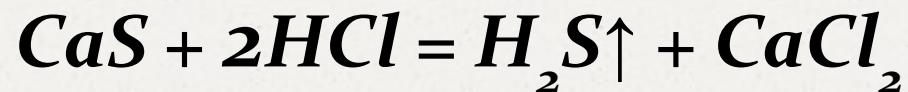


Запомните!

Неустойчивые кислоты (угольная и сернистая) – разлагаются на газ и воду:



Сероводородная кислота в продуктах выделяется в виде газа:



Задания для закрепления
Составьте уравнения реакций:

