

ФАКТ (ЛАТ. *FACTUM* — СВЕРШИВШЕЕСЯ) — ТЕРМИН, В ШИРОКОМ СМЫСЛЕ МОЖЕТ ВЫСТУПАТЬ КАК:

- СИНОНИМ ИСТИНЫ;
- СОБЫТИЕ ИЛИ РЕЗУЛЬТАТ;
- РЕАЛЬНОЕ, А НЕ ВЫМЫШЛЕННОЕ;
- КОНКРЕТНОЕ И ЕДИНИЧНОЕ В ПРОТИВОПОЛОЖНОСТЬ ОБЩЕМУ И АБСТРАКТНОМУ.

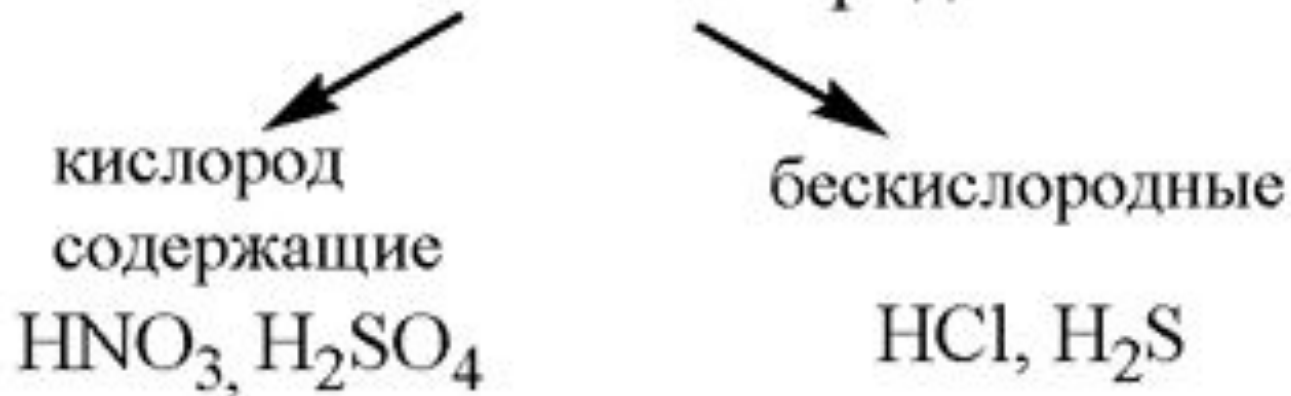
Тема урока: «Кислоты»

Цель урока: сформировать понятие «кислота», познакомить учащихся с составом и классификацией кислот, их применением.

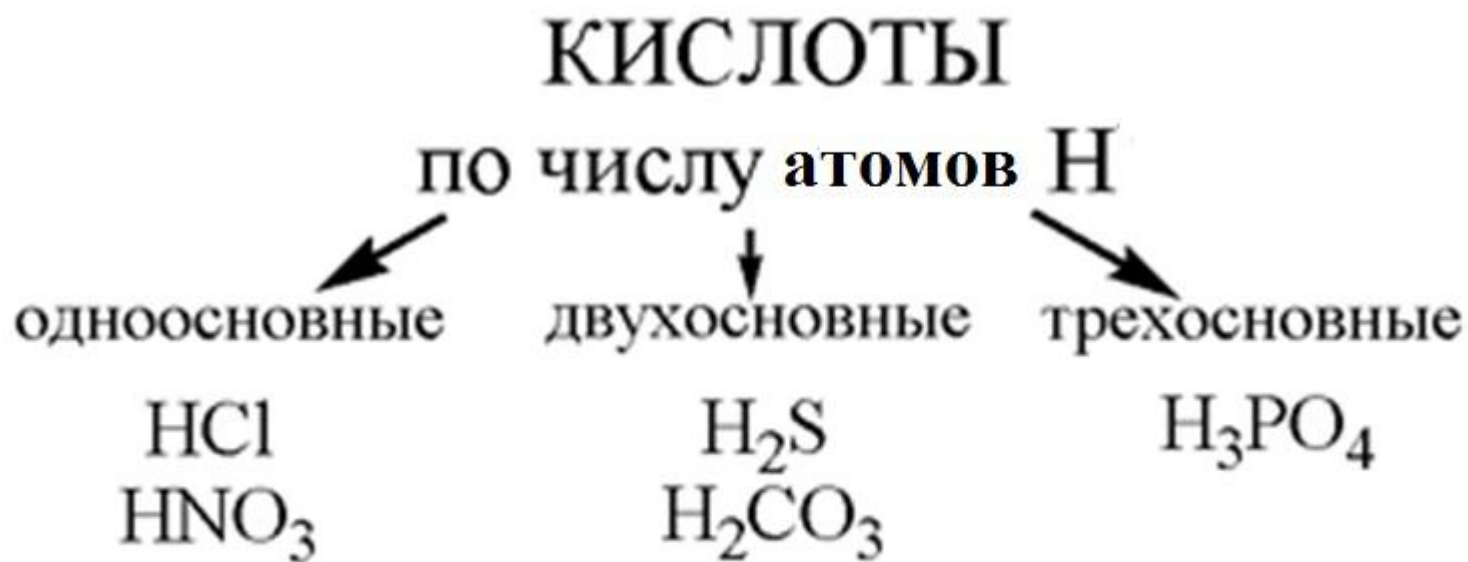
Классификация кислот

КИСЛОТЫ




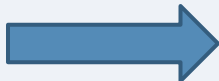

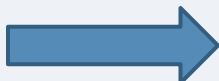

по наличию атомов кислорода в составе



Классификация кислот



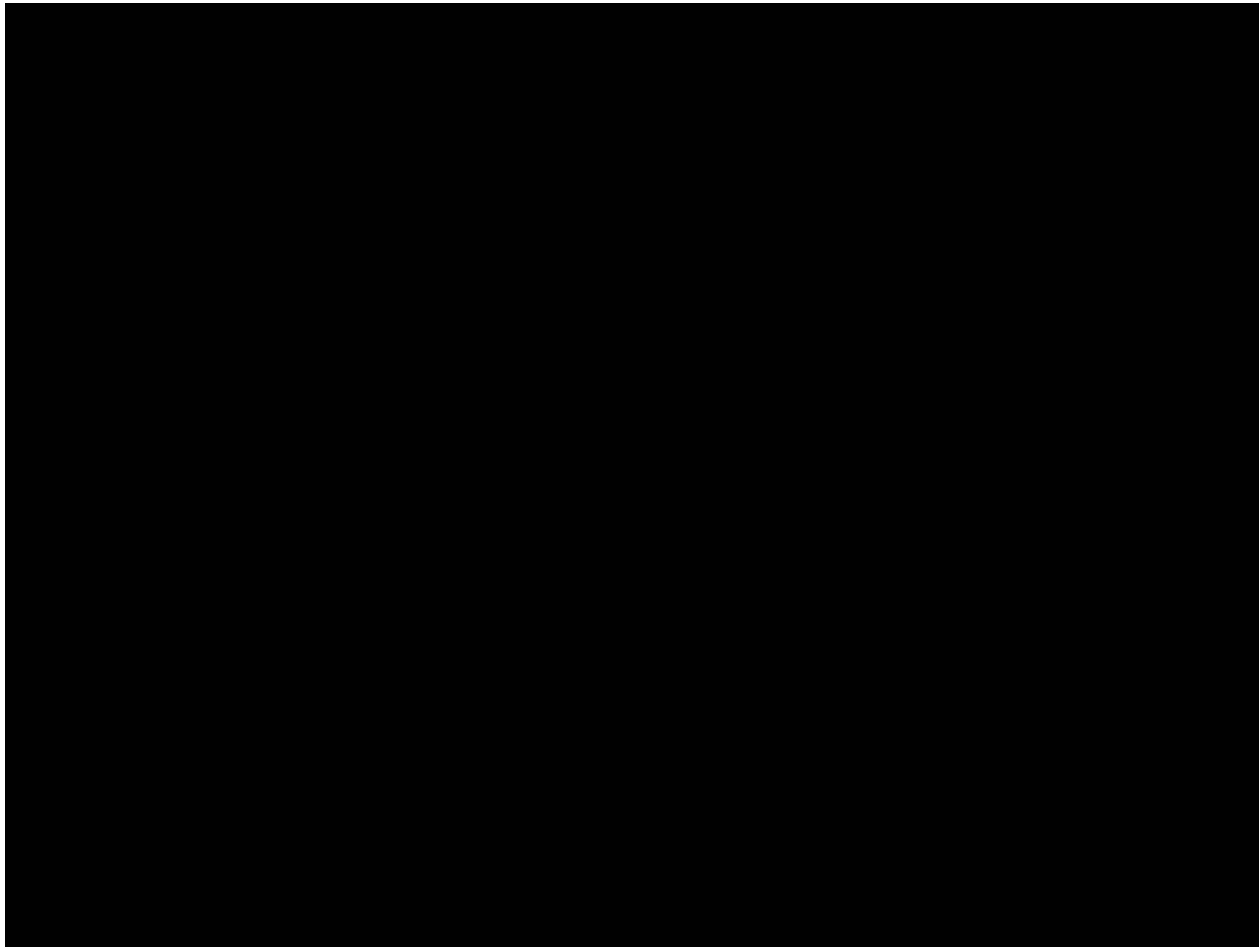
Кислотные оксиды и соответствующие им кислоты

Оксид		Кислота
N_2O_3		HNO_2
N_2O_5		HNO_3
SO_2		H_2SO_3
SO_3		H_2SO_4
SiO_2		H_2SiO_3
CO_2		H_2CO_3
P_2O_5		H_3PO_4

Взаимодействие концентрированной серной кислоты с сахаром



Разбавление концентрированной серной кислоты



Проверь себя

1. Формула кислоты это:

- а) NaOH б) HCl в) CuCl_2 г) SO_3

2. Кислота, применяющаяся в кулинарии:

- а) серная б) лимонная в) соляная г) азотная

3. Кислородсодержащая кислота:

- а) HCl б) HF в) HNO_3 г) HI

4. Двухосновная кислота:

- а) HNO_3 б) HCl в) H_2SO_4

5. Степень окисления хлора в соляной кислоте (HCl):

- а) -2 б) -1 в) +2 г) +3