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

кислород содержащие HNO₃, H₂SO₄

бескислородные

 HCl, H_2S

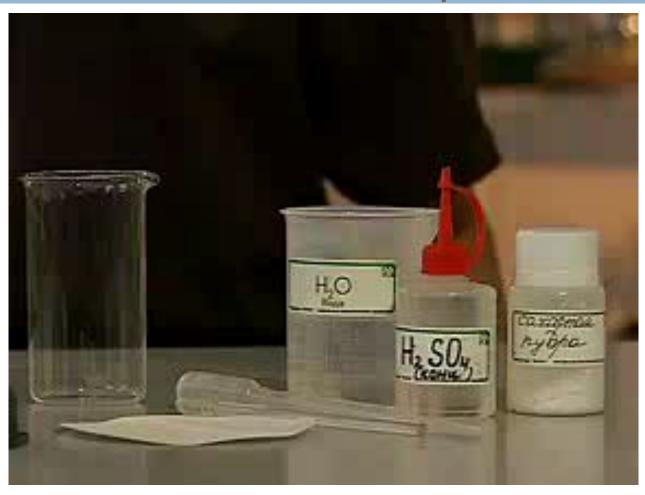
Классификация кислот



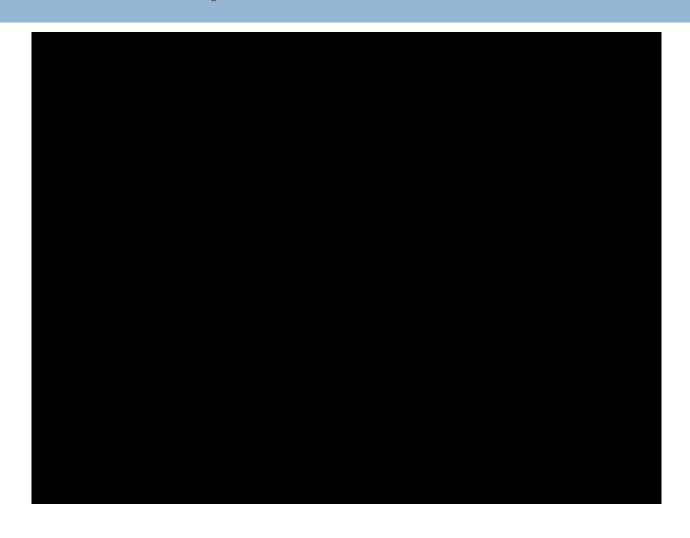
Кислотные оксиды и соответствующие им кислоты

Оксид	Кислота
N_2O_3	HNO ₂
N_2O_5	HNO ₃
SO ₂	H ₂ SO ₃
SO ₃	H ₂ SO ₄
SiO ₂	H ₂ SiO ₃
CO ₂	H ₂ CO ₃
P ₂ O ₅	H ₃ PO ₄

Взаимодействие концентрированной серной кислоты с сахаром



Разбавление концентрированной серной кислоты



Проверь себя

1. Формула кислоты это:

a) NaOH б) HCL в) CuCL₂ г) SO₃
2. Кислота, применяющаяся в

кулинарии:

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

3. Кислородсодержащая кислота:

a) HCI 6)HF B) HNO $_3$ Γ)HI

4. Двухосновная кислота:

а) HNO₃ б) HCI в) H₂SO₄
5. Степень окисления хлора в соляной кислоте (HCI):

a) -2 6) -1 B) +2 Γ) +3