



Кислоты, их состав и название.



Цель урока:


- 1. Сформировать понятия о кислотах.*
- 2. Рассмотреть состав, название и классификацию кислот.*
- 3. Познакомить учащихся с важнейшими неорганическими кислотами.*

ВОПРОСЫ


4. Как называются растворимые
2.3. Как называются «катионы»?
основания? Приведите пример.



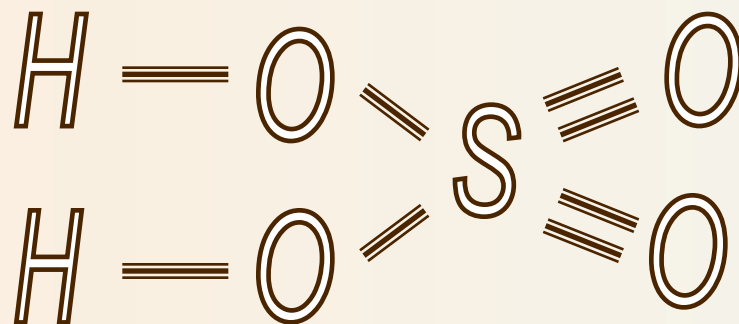
Упражнение:


- 
- 1. Определить каким оксидам соответствуют основания?
 - 2. Составить эти основания.
 - 3. Дать названия этим основаниям.

CO_2 , CuO , Cl_2O_7 , P_2O_5 , FeO , MgO .




КИСЛОТЫ – это сложные вещества,
состоящие из **атомов водорода** и
КИСЛОТНЫХ ОСТАТКОВ.





Первая помощь при химических ожогах:

- 
- ❖ При попадании **концентрированных кислот** или хромовой смеси на кожу рук или лицо: их смывают вначале большим количеством воды под краном в течение 10-15 минут, а затем 3% раствором пищевой соды.
 - ❖ При попадании **растворов щелочей** на кожу пораженное место обмывают 2% раствором борной или уксусной кислоты, а затем водой.
 - ❖ При попадании щелочи или кислоты в глаза необходимо промыть водой, а затем немедленно обратиться к врачу.

Проверь себя:

Оксиду металла
соответствует

ОСНОВАНИЕ

Ca

CaO

Ca(OH)₂

Оксиду неметалла
соответствует

КИСЛОТА

S

SO₃

H₂SO₄

Т
В
С
Т
С



е
т

С
а
С
а

Характеристика кислоты

- 1. *Формула.*
- 2. *Наличие кислорода.*
- 3. *Основность.*
- 4. *Растворимость.*
- 5. *Степени окисления элементов.*
- 6. *Заряд иона кислотного остатка.*
- 7. *Соответствующий оксид.*

Домашнее задание:

- 1. Формулы и названия кислот стр.71 наизусть.
- 2. Определить с.о. элементов для всех кислот.
- 3. §20 упр.1