

*Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №22
имени генерала армии Черняховского И.Д.»*

Классификация неорганических веществ



**Материалы
подготовлены
учителем химии ВКК,
Бабичевой
Инной Николаевной**

**Неорганически
е
вещества**

Оксиды

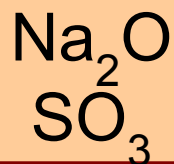
Кислоты

Основания

Соли

Оксиды

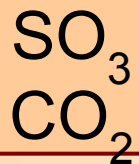
Солеобразующие



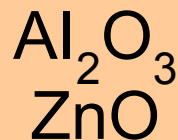
Несолеобразующие



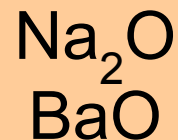
Кислотные



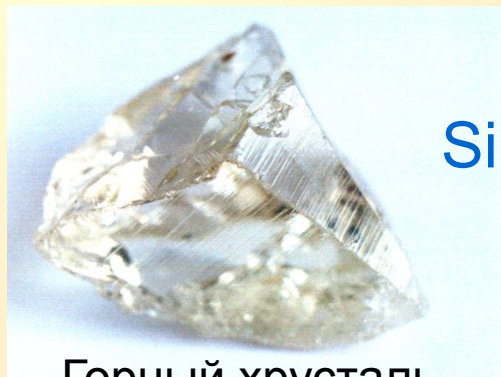
Амфотерные



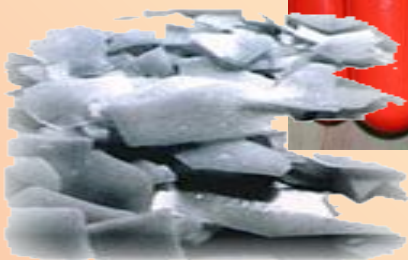
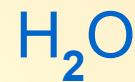
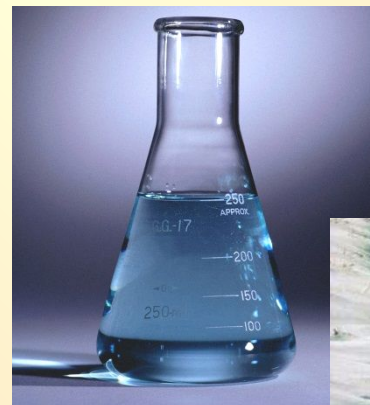
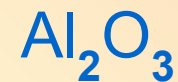
Основные



ОКСИДЫ



Горный хрусталь

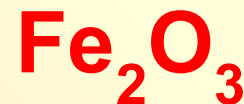
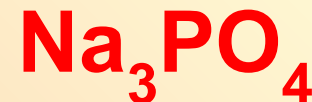


ОКСИДЫ

Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых – кислород.

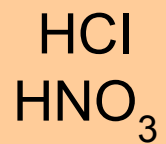
Задания

1. Выпишите в рабочую тетрадь формулы оксидов со [слайда](#) и назовите их по международной номенклатуре.
2. Выберите из списка формулы оксидов, назовите их:

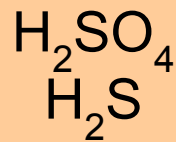


Кислоты

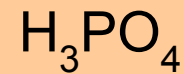
Одноосновные



Двухосновные



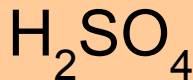
Многоосновные



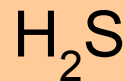
Кислоты

Кислородсодержащи

е

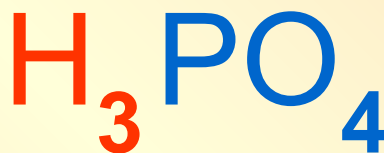
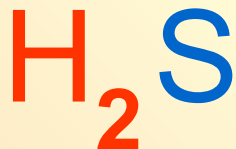


Бескислородные



КИСЛОТЫ

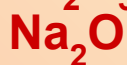
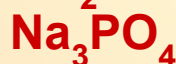
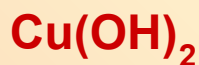
Кислоты – это сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода, способных замещаться на металл, и кислотных остатков.



Задания

1. Определите валентность кислотного остатка в формулах кислот.

2. Выберите из списка формулы кислот, назовите их:



Основания

```
graph TD; A[Основания] --- B[Растворимые (щелочь)]; A --- C[Нерастворимые]; B --- B1[NaOH]; B --- B2[KOH]; C --- C1[Al(OH)3]; C --- C2[Cu(OH)2]
```

Растворимые
(щелочь)
NaOH
KOH

Нерастворимые
 Al(OH)_3
 Cu(OH)_2

ОСНОВАНИЯ

Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металла, связанных с одной или несколькими гидроксогруппами.



$Fe(OH)_3$ – гидроксид железа (III)

$Ba(OH)_2$ – гидроксид бария

Выберите из списка формулы оснований, назовите их:

$NaCl$ CaO HCl $Cu(OH)_2$ SO_2 HNO_3 KOH
 Fe_2O_3 SO_3 H_2SO_4 $Mg(OH)_2$ Na_3PO_4 $Al(OH)_3$

Соли

```
graph TD; A[Соли] --- B[Средние]; A --- C[Кислые]; A --- D[Основные]; B --- B1[NaCl]; B --- B2[Na2SO4]; C --- C1[NaHSO4]; C --- C2[KHCO3]; D --- D1[CuOHCl]; D --- D2[ZnOHNO3];
```

Средние

NaCl

Na₂SO₄

Кислые

NaHSO₄

KHCO₃

Основные

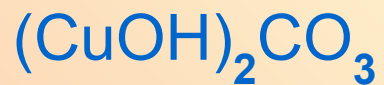
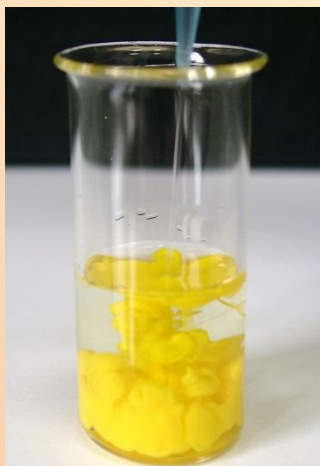
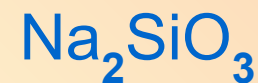
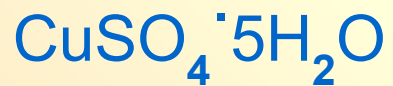
CuOHCl

ZnOHNO₃

СОЛИ



Каменная соль



СОЛИ

Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков.

Задания

1. Выпишите в рабочую тетрадь формулы солей со [слайда](#) и назовите их по международной номенклатуре.
2. Выберите из списка формулы солей, назовите их:

