

*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**

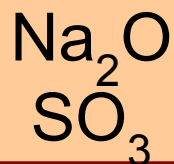
**Кислоты**

**Основания**

**Соли**

Оксиды

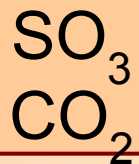
Солеобразующие



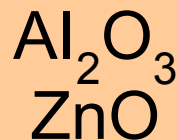
Несолеобразующие



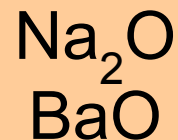
Кислотные



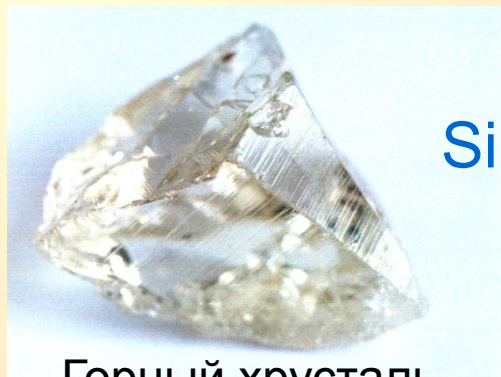
Амфотерные



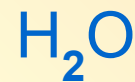
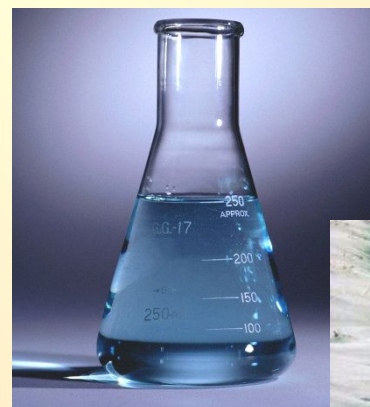
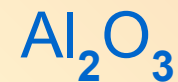
Основные



# ОКСИДЫ



Горный хрусталь

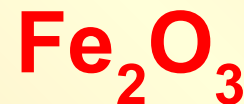
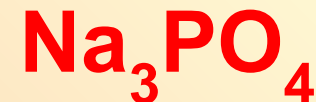


# ОКСИДЫ

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

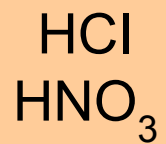
## Задания

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

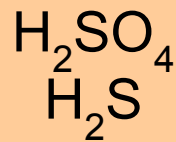


Кислоты

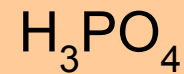
Одноосновные



Двухосновные



Многоосновные



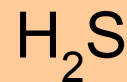
# Кислоты

Кислородсодержащи

е

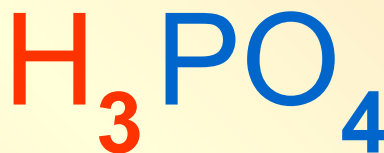
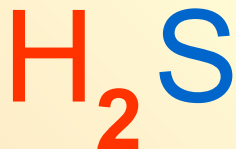


Бескислородные



# КИСЛОТЫ

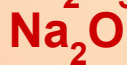
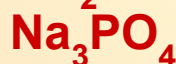
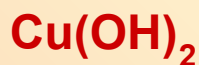
Кислоты – это сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода, способных замещаться на металл, и кислотных остатков.



*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  
 $\text{Al(OH)}_3$   
 $\text{Cu(OH)}_2$

# 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

$\text{NaCl}$

$\text{Na}_2\text{SO}_4$

Кислые

$\text{NaHSO}_4$

$\text{KHCO}_3$

Основные

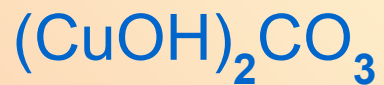
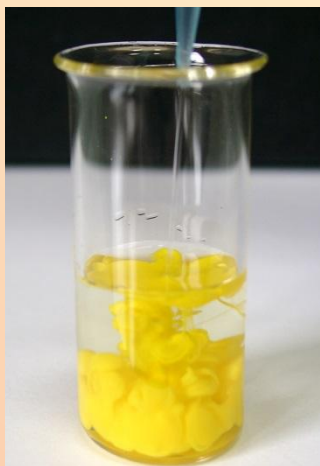
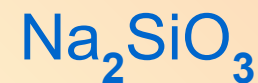
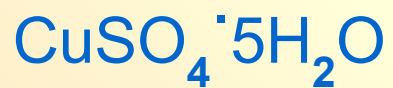
$\text{CuOHCl}$

$\text{ZnOHNO}_3$

# 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:

