



Обобщающий урок по теме:  
«Классы неорганических  
веществ»

Учитель химии  
МАОУ СОШ №1  
Никитина Н.Н.  
г. Нурлат




Пройди по  
следам и  
выполни  
задания

Соли

Кислоты

Основания

Оксиды



**Оксиды- это сложные  
веществе, состоящие из двух  
химических элементов, одним  
из которых является кислород**

$\text{HCl}$

$\text{CaO}$

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

$\text{Na}_2\text{O}$

$\text{MgCl}_2$

$\text{SO}_3$

$\text{HNO}_3$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

$\text{Zn}$

Выбери  
оксиды



$\text{CaO}$

$\text{MgCl}_2$

$\text{Na}_2\text{O}$

$\text{NaOH}$

$\text{ZnO}$

$\text{FeCl}_3$

$\text{BaO}$

$\text{Ca}(\text{OH})_2$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

$\text{HCl}$

$\text{SO}_3$

$\text{NO}$

*Помоги  
перейти  
ручей*



**Основания – сложные  
вещества, состоящие из  
ионов металлов и  
связанных с ними  
гидроксид-ионов**



**NaOH**

**MgCl<sub>2</sub>**

**HNO<sub>3</sub>**

**ZnO**

**Cu(OH)<sub>2</sub>**

**Fe(OH)<sub>3</sub>**

Собери  
ОСНОВАНИЯ

NaOH

Fe(OH)<sub>3</sub>

Cu(OH)<sub>2</sub>



# Построй горку из оснований

$\text{MgO}$

$\text{KCl}$

$\text{Ca(OH)}_2$

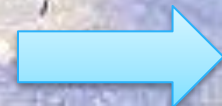
$\text{HNO}_3$

$\text{NaOH}$

$\text{Fe(OH)}_3$

$\text{Mg}_3\text{N}_2$

$\text{Zn(OH)}_2$





**Кислоты –**

**сложные вещества, молекулы  
которых состоят из атомов  
водорода и кислотного остатка**



**KCl**

**MgO**

**HCl**

**K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**

**HNO<sub>3</sub>**

**CO<sub>2</sub>**

**NaOH**

**H<sub>2</sub>S**

**H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**

**Fe(OH)<sub>3</sub>**

**H<sub>2</sub>O**

**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**

**Зажги  
звезду**



$\text{HCl}$

$\text{MgCl}_2$

$\text{CaO}$

$\text{HNO}_3$

$\text{H}_2\text{S}$

$\text{NaOH}$

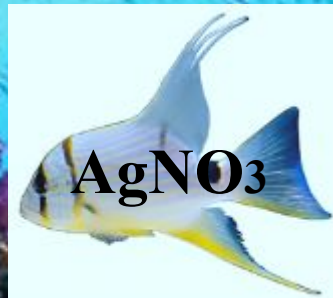
$\text{H}_2\text{SO}_4$

Помоги  
нарядить  
елочку

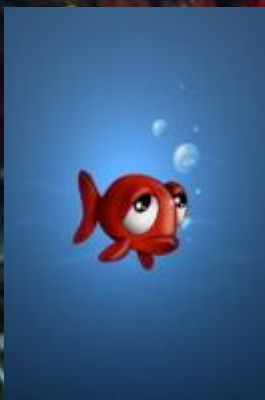


**Соли – это сложные вещества,  
Состоящие из ионов металлов  
и кислотных остатков.**





«Поймай» соли





Найди  
соли



**NaOH**

**Ba(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>**

**CuO**

**MnCl<sub>2</sub>**

**Zn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**

**Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

**NH<sub>4</sub>OH**

**K<sub>2</sub>O**

**H<sub>2</sub>O**

**Cr(OH)<sub>3</sub>**

**K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>**

**HgS**



МОЛОДЕЦ