





Девиз урока:  
«Зажечь, увлечь и подвести»



# Генетическая связь между классами неорганических веществ



Покажите выигрышный путь,  
который составляют формулы  
ОКСИДОВ.

 CuO	NaOH	FeO	NaCl
CaO	 Na <sub>2</sub> O	KOH	BaO
NiSO <sub>4</sub>	CrCl <sub>3</sub>	 CO <sub>2</sub>	PbO
MgO	MnO	BaSO <sub>3</sub>	 ZnO

# Выбери:

формулы  
кислот и  
назови их

формулы  
двухосновных  
кислородосодержащи  
х кислот

формулы  
одноосновных  
бескислородных  
кислот

формулы  
растворимых и  
нерастворимых  
кислот



$\text{NaOH}$	$\text{CaCO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
$\text{HCl}$	$\text{SO}_2$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
$\text{H}_2\text{SiO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{NaHCO}_3$
$\text{H}_2\text{S}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
$\text{HBr}$	$\text{H}_2\text{S}$	$\text{HF}$
$\text{HClO}$	$\text{HCl}$	$\text{NaN}$
$\text{H}_2\text{SO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$
$\text{H}_2\text{SiO}_3$	$\text{H}_2\text{S}$	$\text{HCl}$

Покажите выигрышный путь,  
который составляют формулы  
оснований.

<b>Cu(OH)<sub>2</sub></b>	<b>NaOH</b>	<b>Fe(OH)<sub>3</sub></b>	<b>KOH</b>
<b>Ca(OH)<sub>2</sub></b>	<b>Na<sub>2</sub>O</b>	<b>BaO</b>	<b>CuCl<sub>2</sub></b>
<b>NiSO<sub>4</sub></b>	<b>Cr(OH)<sub>3</sub></b>	<b>CO<sub>2</sub></b>	<b>PbO</b>
<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>LiOH</b>	<b>HCl</b>	<b>ZnO</b>



# Соотнеси формулу соли и её название



Хлорид  
магния

Карбонат  
натрия

Ортофосфат  
натрия

Сульфат  
калия

Нитрат  
магния



# Игра - тренинг

Кислота – руку правую поднять

Основание – руку левую  
поднять

Соль – хлопок,

А оксид руки в бок.



# Домашнее задание

$\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$





Спасибо

за

ВНИМАНИЕ

