

**Повторительно-обобщающий урок  
по теме:**

***Кислоты,  
основания,  
соли в свете ТЭД***

***подготовила:  
Мартынова Е.Ю.***

# План урока:

- Кислоты в свете Т.Э.Д.
- Основание в свете Т.Э.Д.
- Реакция нейтрализации.
- Соли в свете Т.Э.Д.
- Генетическая связь между классами неорганических соединений

# **Кислоты –**

*электролиты, которые*

*при .....*

*в водном растворе*

*образуют .....*

*водорода и анионы*

*.....остатка .*

**Составьте формулы 10 различных кислот, комбинируя приведённые ниже их составные части:**

				H				
			H <sub>2</sub>	Cl	H			
	H	SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub>	NO <sub>3</sub>	H			
	H <sub>2</sub>	CO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub>	S	H <sub>3</sub>	PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub>	
H	Br	H	SO <sub>3</sub>	H	I	H <sub>4</sub>	SiO <sub>3</sub>	H

# «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с HCl

<b>Cu</b>	<b>KCl</b>	<b>CaCO<sub>3</sub></b>
<b>H<sub>2</sub>S</b>	<b>NaOH</b>	<b>NaNO<sub>3</sub></b>
<b>Mg</b>	<b>S</b>	<b>Au</b>

# Основания –

....., которые при  
диссоциации в .....  
растворе образуют  
катионы ..... и  
.....  
гидроксогрупп.

# «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с KOH

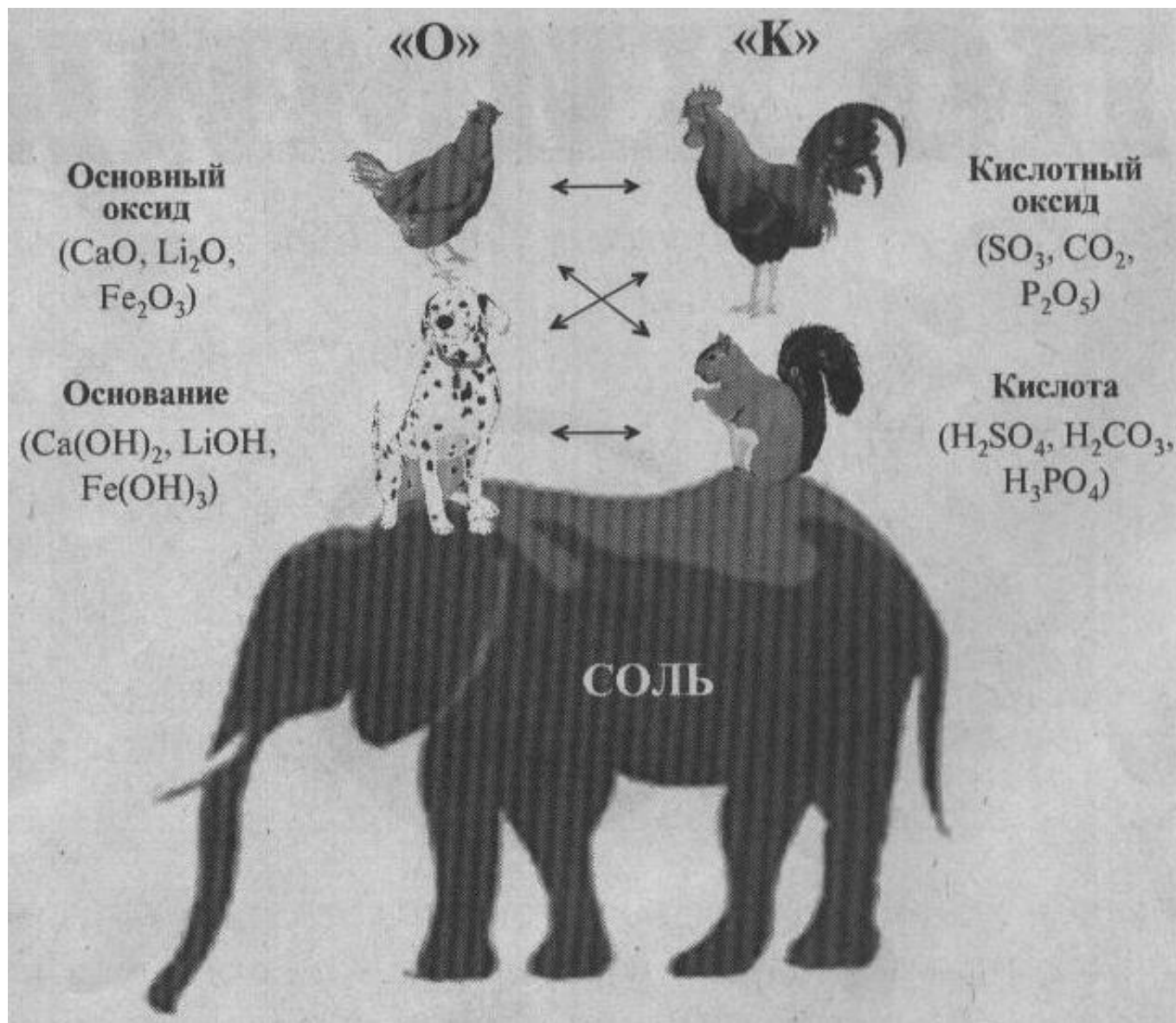
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	KCl	$\text{BaCO}_3$
Li	NaOH	CaO
$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{MgCl}_2$

**Образование  
соли и воды  
в реакции  
нейтрализации:**

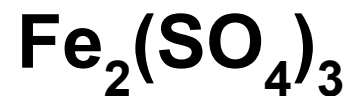




# Принцип «К» на «О», или Что с Чем реагирует...



## Соли:



# Соли –

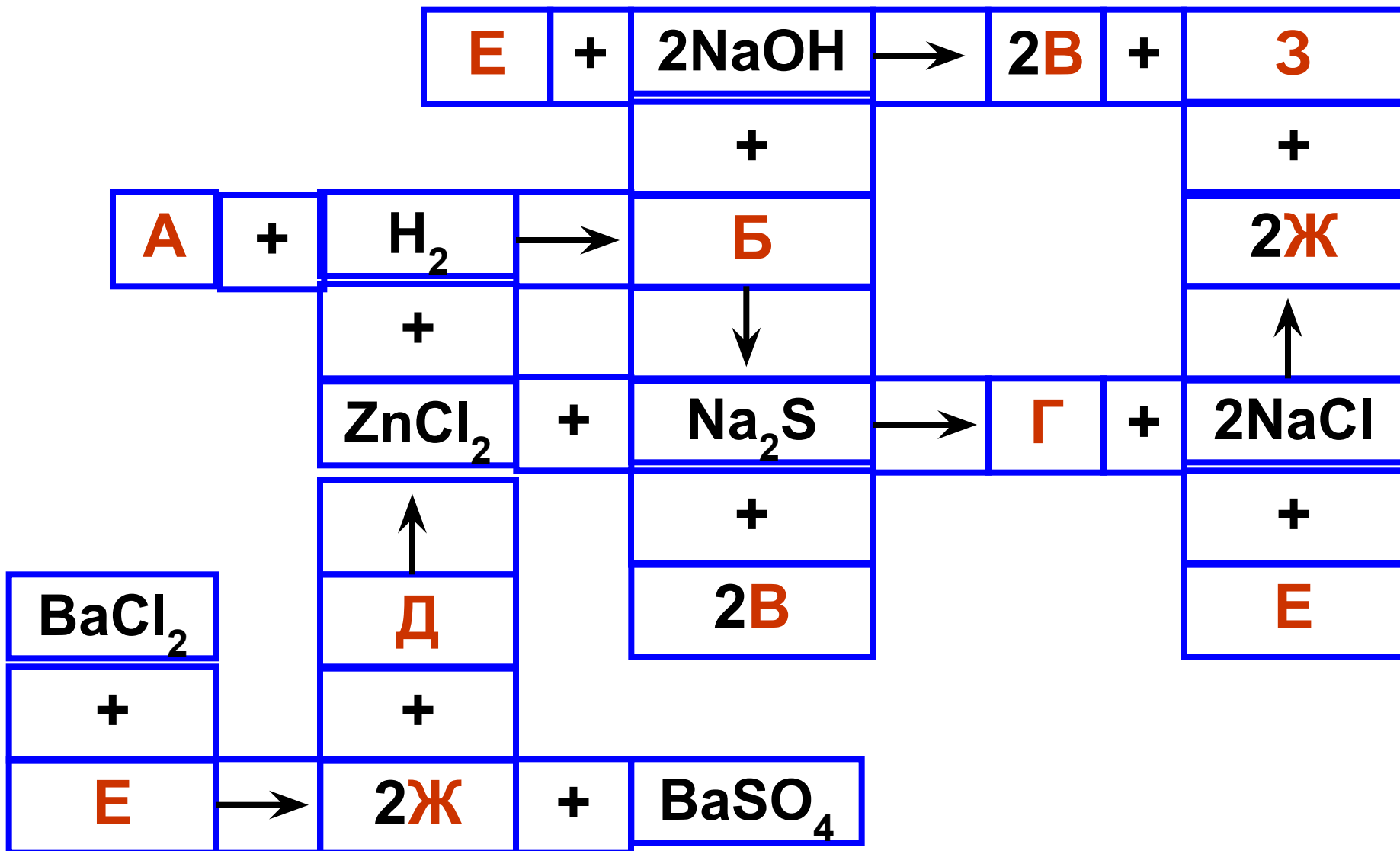
....., которые при  
диссоциации в водном  
..... образуют  
..... металла(или  
аммония) и .....  
КИСЛОТНОГО .....

# «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с  $\text{CuSO}_4$

<b>Al</b>	<b><math>\text{NaNO}_3</math></b>	<b>KCl</b>
<b>CaO</b>	<b>NaOH</b>	<b>Hg</b>
<b>HCl</b>	<b><math>\text{Zn}(\text{NO}_3)_2</math></b>	<b><math>\text{BaCl}_2</math></b>

# Кроссворд:



# Проверь себя!

