

**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 ₂	Cl	H			
	H	SO ₄	H ₂	NO ₃	H			
	H ₂	CO ₃	H ₂	S	H ₃	PO ₄	H ₂	
H	Br	H	SO ₃	H	I	H ₄	SiO ₃	H

«Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с HCl

Cu	KCl	CaCO₃
H₂S	NaOH	NaNO₃
Mg	S	Au

Основания –

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

«Крестики – нолики»

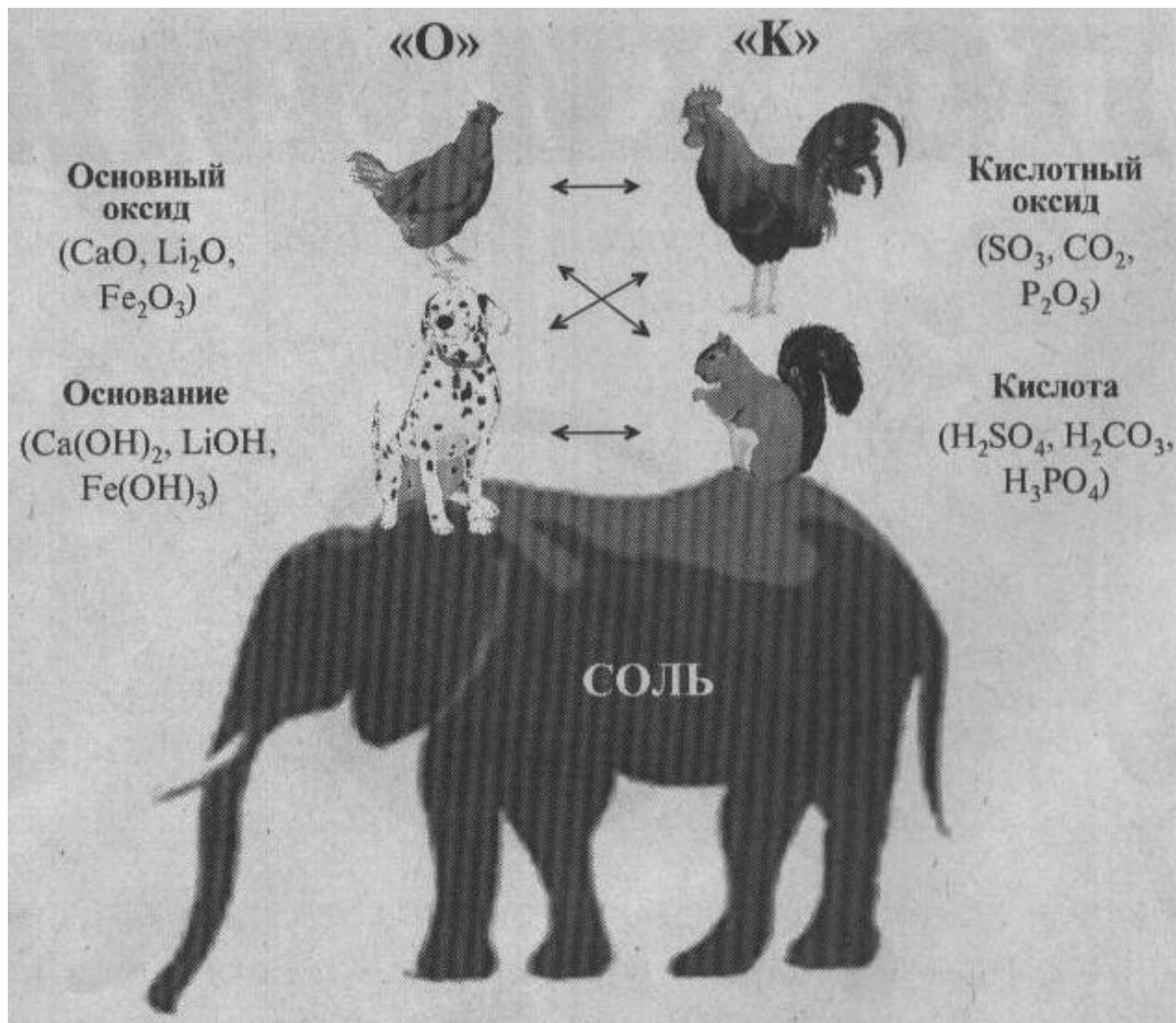
Выигрышный путь – вещества, реагирующие с KOH

$\text{Mg}(\text{OH})_2$	KCl	BaCO_3
Li	NaOH	CaO
Al_2O_3	H_2SO_4	MgCl_2

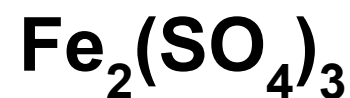
**Образование
соли и воды
в реакции
нейтрализации:**



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



Соли:



Соли –

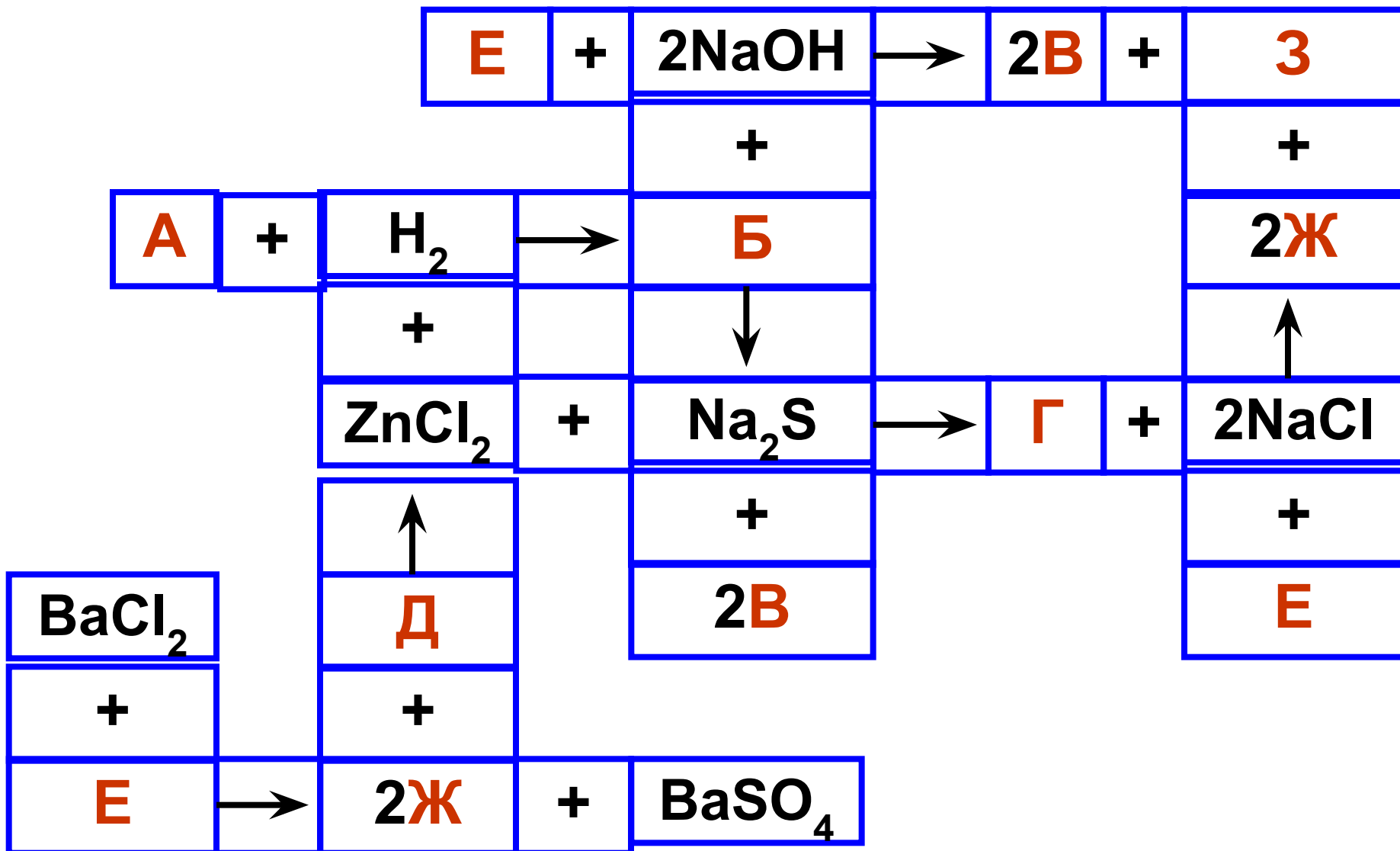
....., которые при
диссоциации в водном
..... образуют
..... металла(или
аммония) и
КИСЛОТНОГО

«Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с CuSO_4

Al	NaNO_3	KCl
CaO	NaOH	Hg
HCl	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	BaCl_2

Кроссворд:



Проверь себя!

