# 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:

				Н				
			H <sub>2</sub>	CI	Н			
		Н	SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub>	NO <sub>3</sub>	Н		
	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>	
Н	Br	Н	SO <sub>3</sub>	Н	I	H <sub>4</sub>	SiO <sub>3</sub>	Н

#### «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с НСІ

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

#### Основания –

```
...... которые при диссоциации в ...... растворе образуют катионы ..... и
```

гидроксогрупп.

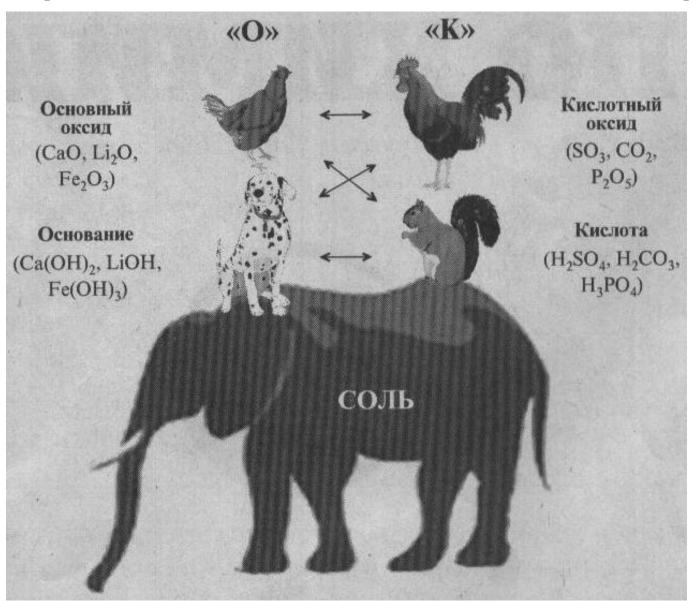
#### «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с КОН

Mg(OH) <sub>2</sub>	KCI	BaCO <sub>3</sub>
Li	NaOH	CaO
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	MgCl <sub>2</sub>



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



Соли: CaSO<sub>4</sub> CaCO<sub>3</sub>  $Ca_3(PO_4)_2$ Li<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> Li<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>  $Fe_2(SO_4)_3$ FePO<sub>4</sub>

### Соли –

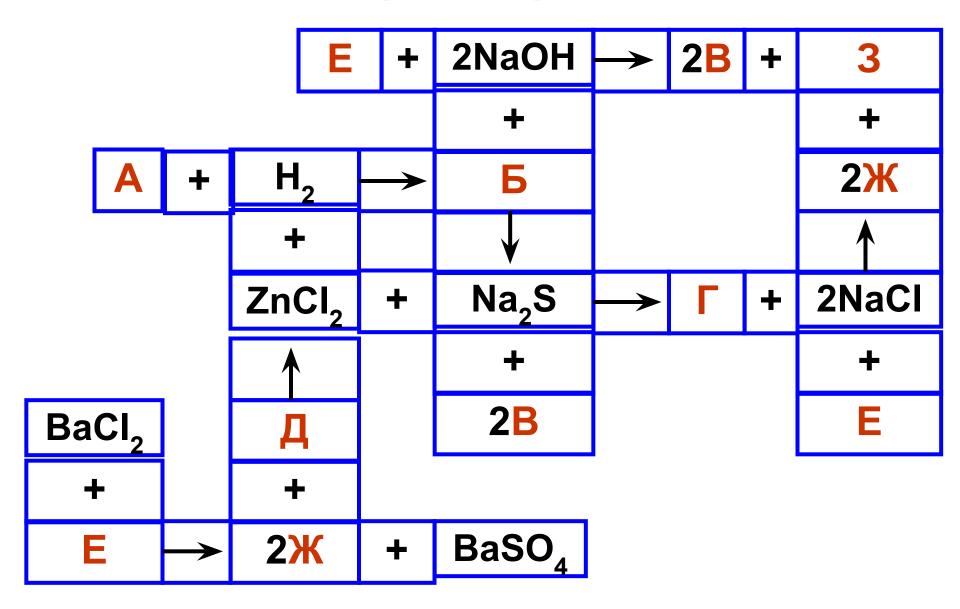
	которые при
ļ	диссоциации в водном
	образуют
	металла(или
	аммония) и
К	ислотного

#### «Крестики – нолики»

Выигрышный путь – вещества, реагирующие с CuSO<sub>4</sub>

AI	NaNO <sub>3</sub>	KCI
CaO	NaOH	Hg
HCI	<b>Z</b> n( <b>NO</b> <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	BaCl <sub>2</sub>

#### Кроссворд:



#### Проверь себя!

