

Тема урока: Классификация неорганических веществ. Состав и свойства основных классов неорганических веществ.

- Чтоб изучить любое вещество:
- Состав, строение и свойства надо знать.
- Тогда поймешь любое вещество
- И будешь лишь пятёрки получать.

# Составь формулу

● -H

● -Cl

● -Na

● -NO<sub>3</sub>

● =CO<sub>3</sub>

● =O

# Тестирование

- **1. Определить формулу оксида азота(III):**
- а) NO; б) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; в) N<sub>2</sub>O; г) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.
- **2. Указать нерастворимое в воде основание:**
- а) NaOH; б) Ba(OH)<sub>2</sub>; в) Zn(OH)<sub>2</sub>; г) KOH.
- **3. Какой из перечисленных оксидов является кислотным:**
- а) SO<sub>2</sub>; б) CaO; в) ZnO; г) BaO.
- **4. Какое из перечисленных веществ является кислотой:**
- а) HNO<sub>3</sub>; б) NaCl; в) Mg(OH)<sub>2</sub>; г) CO<sub>2</sub>.
- **5. Раствор фенолфталеина станет малиновым в растворе:**
- а) кислоты; б) соли;
- в) в воде; г) основания.
- **6. Сульфиты – это соли какой кислоты?**
- а) серной; б) сернистой;
- в) соляной; г) сероводородной.

# Назовите вещества

- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ .
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .
- $\text{H}_2\text{SO}_4$ .
- $\text{CaO}$ .
- $\text{HCl}$ .
- $\text{SO}_3$ .
- $\text{KOH}$ .
- $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

## Уберите лишнее вещество

- а)  $\text{CaO}$ ;  $\text{KOH}$ ;  $\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
- б)  $\text{NaNO}_3$ ;  $\text{MgCl}_2$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ;  
 $\text{BaSO}_3$ .
- в)  $\text{HCl}$ ;  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ;  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ;  $\text{Na}_2\text{S}$ .
- г)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{K}_2\text{O}$ ;  $\text{CO}_2$

# Распределите вещества по классам:

- $\text{CaO}$ ;  $\text{KOH}$ ;  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ;  $\text{K}_2\text{O}$ ;  $\text{CO}_2\text{Na}_2\text{S}$ .  
 $\text{NaNO}_3$ ;  $\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{HCl}$ ;  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .  $\text{SO}_2$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ;  
 $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{MgCl}_2$ ;  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ;  $\text{BaSO}_3$ .

## Д.з. Распределите по классам

- KOH                      Ca(OH)<sub>2</sub>                      NaCl  
LiOH
- Sr(OH)<sub>2</sub>                      Ba(OH)<sub>2</sub>                      CuO  
CaO
- CO<sub>2</sub>                                      K<sub>2</sub>O<sub>2</sub>                                      Na<sub>2</sub>O  
Li<sub>2</sub>O
- NH<sub>3</sub>                                      HNO<sub>3</sub>  
HCl                                      H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub>S                                      H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>                                      AgNO<sub>3</sub>  
KCl
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>                                      Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>                                      ZnF<sub>2</sub>  
CaCO<sub>3</sub>



Спасибо за урок!!!