

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

● -NO₃

● =CO₃

● =O

Тестирование

- **1. Определить формулу оксида азота(III):**
- а) NO; б) N₂O₃; в) N₂O; г) N₂O₅.
- **2. Указать нерастворимое в воде основание:**
- а) NaOH; б) Ba(OH)₂; в) Zn(OH)₂; г) KOH.
- **3. Какой из перечисленных оксидов является кислотным:**
- а) SO₂; б) CaO; в) ZnO; г) BaO.
- **4. Какое из перечисленных веществ является кислотой:**
- а) HNO₃; б) NaCl; в) Mg(OH)₂; г) CO₂.
- **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

- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
- H_2SO_4 .
- CaO .
- HCl .
- SO_3 .
- KOH .
- Na_2CO_3 .

Уберите лишнее вещество

- а) CaO ; KOH ; Na_2O ; Al_2O_3 .
- б) NaNO_3 ; MgCl_2 ; H_2SO_4 ;
 BaSO_3 .
- в) HCl ; H_2SiO_3 ; H_3PO_4 ; Na_2S .
- г) SO_2 ; P_2O_5 ; K_2O ; CO_2

Распределите вещества по классам:

- CaO ; KOH ; H_3PO_4 ; K_2O ; $\text{CO}_2\text{Na}_2\text{S}$.
 NaNO_3 ; Na_2O ; HCl ; Al_2O_3 . SO_2 ; H_2SO_4 ;
 P_2O_5 ; MgCl_2 ; H_2SiO_3 ; BaSO_3 .

Д.з. Распределите по классам

- KOH Ca(OH)_2 NaCl
 LiOH
- Sr(OH)_2 Ba(OH)_2 CuO
 CaO
- CO_2 K_2O_2 Na_2O
 Li_2O
- NH_3 HNO_3
 HCl H_3PO_4
- H_2S H_2SO_4 AgNO_3
 KCl
- Na_2SO_4 $\text{Al(NO}_3)_3$ ZnF_2
 CaCO_3



Спасибо за урок!!!