

Основні класи неорганічних речовин

Мета: узагальнити і закріпити одержані знання про основні класи неорганічних сполук, повторити їх класифікацію, фізичні та хімічні властивості, добування та застосування цих речовин, а також розглянути генетичний зв'язок між ними.

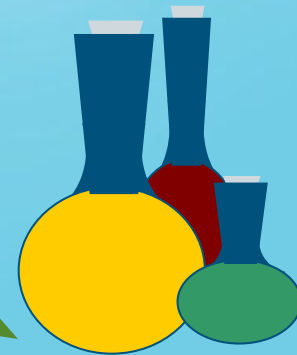
Девіз уроку

**Щоб цікавий світ пізнати –
треба хімію вивчати**

Завдання уроку

- не просто слухати, а чути;
- не просто дивитись, а бачити;
- не просто відповідати, а міркувати;
- дружно і плідно працювати.

Основні класи неорганічних речовин



Оксиди

Кислоти

Основи

Солі

Основні

Кислотні

Амфотерні



Луги

Нерозчинні



Гра “Морський бій”

	а	б	в	г	д	е	є	ж	з
1		Ca(OH)_2			Ba(OH)_2				
2	SiO_2		P_2O_5	ZnO			H_2S		Fe(OH)_2
3					K_2O				
4	NaNO_3							HCl	
5		$\text{Ca(NO}_3)_2$	H_3PO_4			NaOH			Fe_2O_3
6					Al(OH)_3				
7	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$			KOH				MgSO_4	
8			H_2SO_4				LiOH		
9		Zn(OH)_2							MgO

“Третій зайвий”



CO_2	SO_3	MgO
HNO_3	H_2S	H_3PO_4
HCl	HBr	H_2S
LiOH	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	NaOH
MgSO_4	K_2SO_4	NaNO_3
KCl	NaBr	HCl



Заповнити порожні графи.



Формула речовини	Назва речовини	Формула речовини	Назва речовини
CO ₂			Купрум(II) гідроксид
	Барій оксид	LiOH	
HCl			Натрій карбонат

“Хімічний марафон”

Na H O

K S P



Встановити відповідність:

1	$2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$	А	$\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
2	$\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \longrightarrow$	Б	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
3	$\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3 \longrightarrow$	В	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
4	$3\text{Mg} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$	Г	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2$
5	$3\text{MgO} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$	Д	$\text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
6	$\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \longrightarrow$	Е	Na_2SO_4



Представлення проектів

