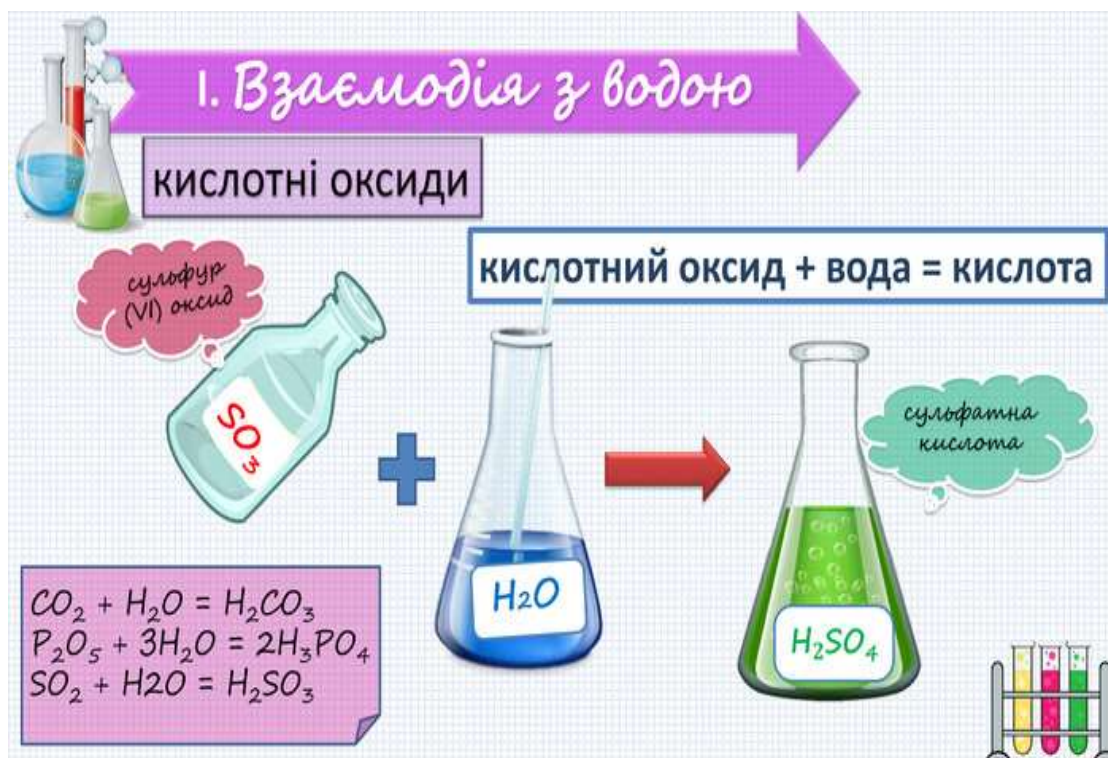
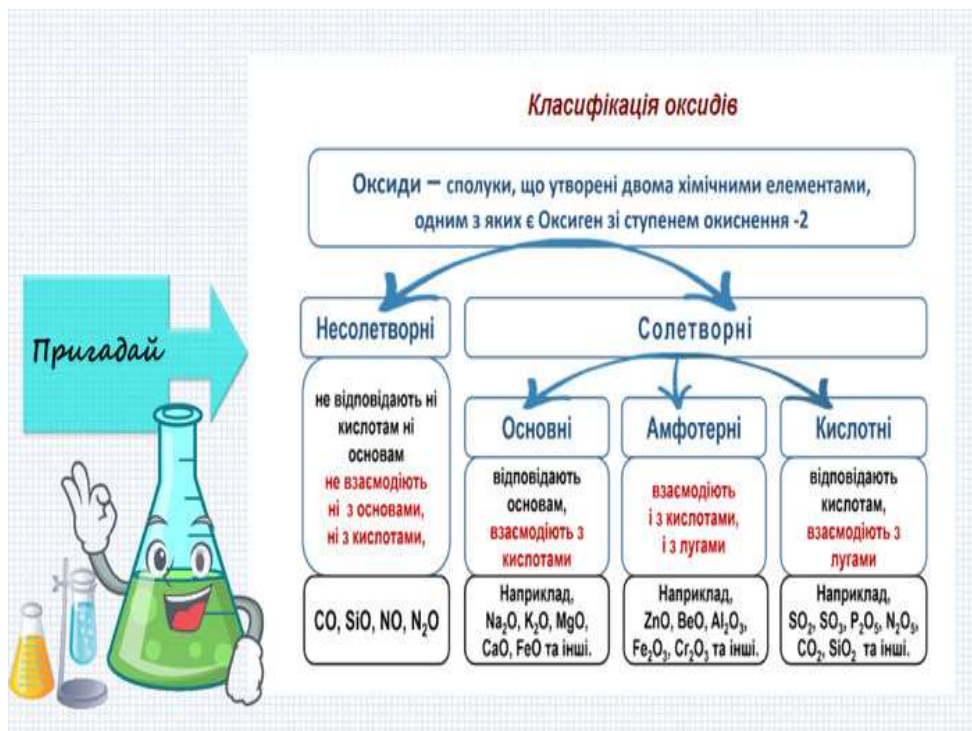
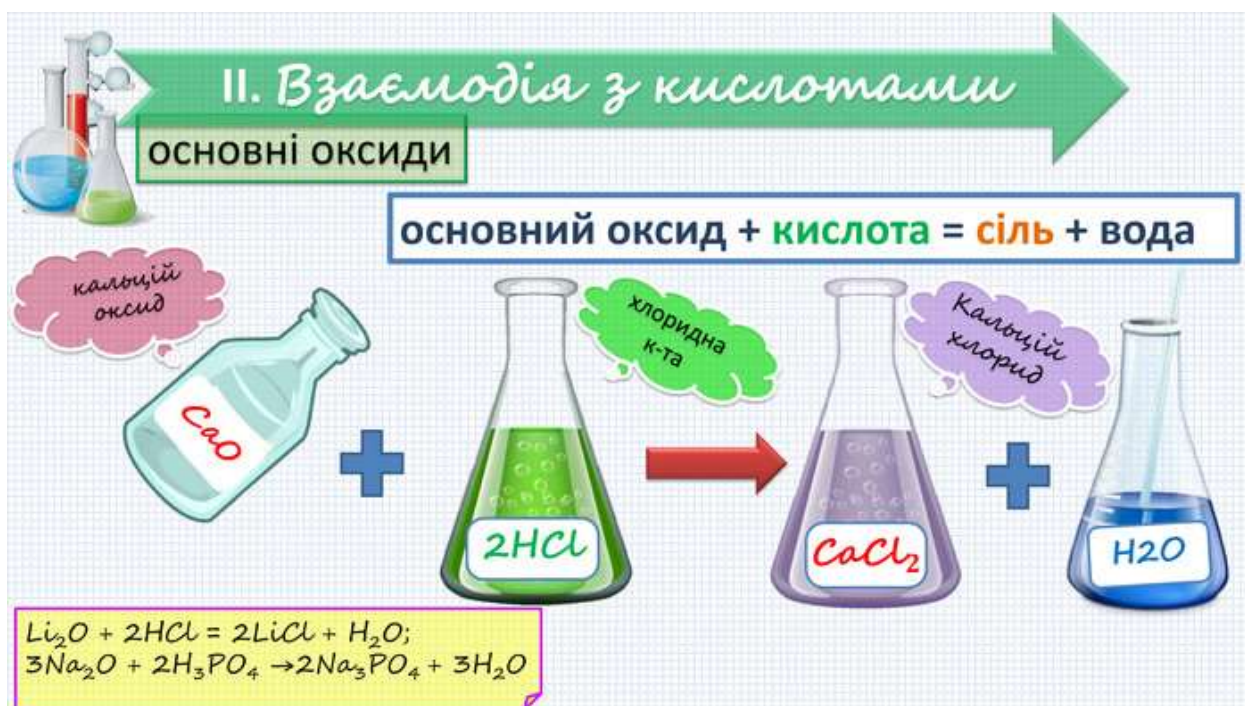


Тема уроку. Властивості оксидів.



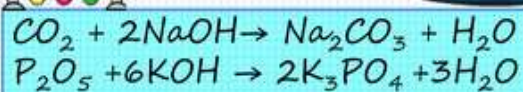




III. Взаємодія з основами(лугами)

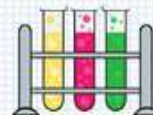
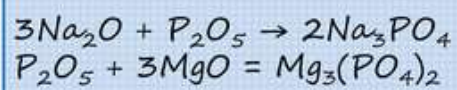
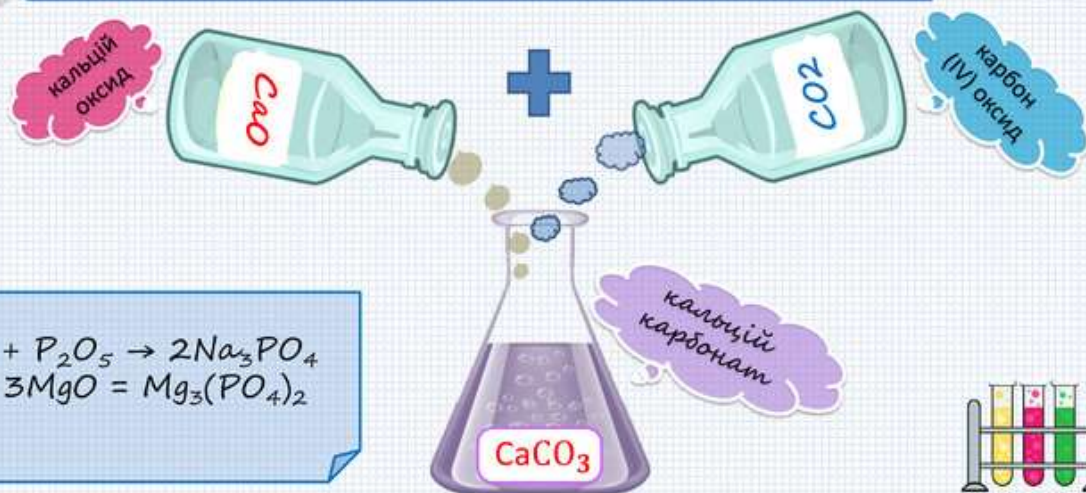
кислотні оксиди

кислотний оксид + луг = сіль + вода



IV. Взаємодія оксидів між собою

кислотний оксид + основний оксид = сіль





Основні оксиди	Кислотні оксиди
1. Взаємодія з водою	
Взаємодіють тільки оксиди лужних і лужноземельних елементів. Утворюються луги $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{LiOH}$ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$	Не взаємодіє силіцій(IV) оксид (SiO_2). Утворюються кислоти $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$ $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{PO}_4$
2. Взаємодія з кислотами	
Утворюється сіль і вода $\text{FeO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{MgO} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	Не взаємодіють
3. Взаємодія з лугами	
Не взаємодіють	Утворюється сіль і вода $\text{SiO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{Ca(OH)}_2 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
4. Взаємодія основних і кислотних оксидів між собою	
Утворюється сіль $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$ $3\text{MgO} + \text{P}_2\text{O}_5 = \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	

Завдання.

1.Опрацюйте параграф 27.

2.Виконайте вправу №207.