

Тема уроку: Основи																				
1. Класифікуйте речовини та дайте їм назви: CaO , Cu(OH)_2 , H_2SO_4 , Fe(OH)_3 , HCl , Cr(OH)_3 , MgO , H_2SO_3 , Li_2O , Ca(OH)_2 , HBr , KOH , BaO , Fe(OH)_2 . Оксиди Основи Кислоти																				
2. Установіть відповідність оксидів та основ. Розділіть основи на розчинні у воді та нерозчинні																				
	<table><tr><td>Оксид</td><td>Основа</td></tr><tr><td>1) Na_2O</td><td>а) Fe(OH)_2</td></tr><tr><td>2) Fe_2O_3</td><td>б) Ba(OH)_2</td></tr><tr><td>3) FeO</td><td>в) Cu(OH)_2</td></tr><tr><td>4) BaO</td><td>г) NaOH</td></tr><tr><td>5) CuO</td><td>д) Fe(OH)_3</td></tr></table>		Оксид	Основа	1) Na_2O	а) Fe(OH)_2	2) Fe_2O_3	б) Ba(OH)_2	3) FeO	в) Cu(OH)_2	4) BaO	г) NaOH	5) CuO	д) Fe(OH)_3						
Оксид	Основа																			
1) Na_2O	а) Fe(OH)_2																			
2) Fe_2O_3	б) Ba(OH)_2																			
3) FeO	в) Cu(OH)_2																			
4) BaO	г) NaOH																			
5) CuO	д) Fe(OH)_3																			
Основи	→ Розчинні у воді → Нерозчинні у воді																			
3. Розгляньте зразки основ та опишіть їх фізичні властивості.		§ 29, стор. 153																		
4. Дослідіть хімічні властивості основ а) перегляньте лабораторний дослід «Дія розчинів лугів на індикатори», заповніть таблицю																				
<table><tr><td>Індикатор</td><td>Нейтральне</td><td>Лужне</td></tr><tr><td>Середовище</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Лакмус</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Фенолфталеїн</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Метиловий оранжевий</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Універсальний</td><td></td><td></td></tr></table>			Індикатор	Нейтральне	Лужне	Середовище			Лакмус			Фенолфталеїн			Метиловий оранжевий			Універсальний		
Індикатор	Нейтральне		Лужне																	
Середовище																				
Лакмус																				
Фенолфталеїн																				
Метиловий оранжевий																				
Універсальний																				
б) розгляньте схему хімічних властивостей основ; розшифруйте її.																				
Me(OH)_x + неМеО (луг) MeK + H₂O + НК MeK + H₂O t° C (нерозчин) MeO + H₂O + Ме'К (розчин) MeK + Ме'(OH)_x																				
Ме – метал, неМе – неметал, К – кислотний залишок, Ме' - інший Ме		§ 29, стор. 154 Приклади реакцій намагайтеся наводити свої																		

в) перегляньте хімічні досліди та запишіть до них рівняння реакцій, використовуючи схему хімічних властивостей основ:	
5. Ознайомтесь зі способами одержання основ. Допишіть рівняння реакцій взаємодія активних <i>Me</i> або їх оксидів з водою Одержання основ ↑ Розчинні у воді ↓ Нерозчинні у воді $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ <i>дія лугів на водні розчини солей</i> $\text{MgCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH}$	§ 34
6. Закінчіть рівняння реакцій: $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow$ $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}(\text{OH})_3 \rightarrow$ $\text{SiO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ $\text{SO}_2 + \text{LiOH} \rightarrow$ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$ $\text{FeCl}_2 + \text{KOH} \rightarrow$	Завдання оцінюється вчителем
7. Складіть рівняння реакцій до схем t° NaOH KOH K_2SO_4 HCl SO_3 t° NaOH $\text{Zn}(\text{OH})_2$ K_2SO_4 HCl SO_3	Завдання оцінюється вчителем
1) 2) 3) 4) 5)	1) 2) 3) 4) 5)
Домашнє завдання: §§ 24, 29 ?? 179, 223, 224 №№ 181-183, 226-228	
Роботу виконали:	