**CHỦ ĐỀ : TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIT**

**(2 Tiết)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Nội dung** | **Hướng dẫn** |
| 1. **TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIT**
 |
| ***1/ TCHH CỦA OXIT BAZƠ ( KL - O )*** (Basic oxide) -Oxit bazơ tan: Na2O, K2O, BaO, CaO-Oxit bazơ ko tan: CuO, FeO, MgO, Fe2O3...còn lại**a/ 4 Oxit bazơ tan + H2O 🡪 Bazơ tan** **(dd kiềm)**K2O + H2O 🡪 2KOH Na2O + H2O 🡪 2NaOH CaO + H2O 🡪 Ca(OH)2BaO + H2O 🡪 Ba(OH)2CuO + H2O 🡪 phản ứng không xảy raFeO + H2O 🡪 phản ứng không xảy ra | Nhắc lại 1 số oxit bazo tan và không tan.Lưu ý: nhắc lại thành phần của:Oxit bazo(Basic oxide): (KL-O)Bazơ (Base) : (KL-OH) Vd: K2O + H2O 🡪 Na2O + H2O 🡪CaO + H2O 🡪 BaO + H2O 🡪CuO + H2O 🡪FeO + H2O 🡪 |
| **b/ Oxit bazơ + Axit 🡪 Muối + H2O** K2O + 2HCl 🡪 2KCl + H2O MgO + 2HNO3 🡪 Mg(NO3)2+ H2O CuO + H2SO4 🡪 CuSO4 + H2O FeO + 2HCl 🡪 FeCl2 + H2O Fe2O3 + 6HCl 🡪 2FeCl3 + 3 H2O  | Lưu ý: nhắc lại thành phần của:Oxit bazo(Basic oxide): (KL-O)Axit (Acid): (H - gốc axit)Muối: (KL- gốc axit)Vd:K2O + HCl 🡪 MgO + HNO3 🡪CuO + H2SO4 🡪 FeO + HCl 🡪Fe2O3 + HCl 🡪  |
| **c/ 4 Oxit bazơ tan + Oxit axit 🡪 Muối** K2O + CO2 🡪 K2CO3 Na2O + CO2 🡪 Na2CO3CaO + SO2 🡪 CaSO3 BaO + SO2 🡪 BaSO3 Na2O + SO3 🡪 Na2SO4 | Lưu ý: nhắc lại thành phần của:Oxit bazo(Basic oxide): (KL-O)Oxit axit (Acidic oxide): (PK-O)Muối: (KL- gốc axit)\*Nhắc lại 1 số oxit axit và gốc axit tương ứng:

|  |  |
| --- | --- |
| **OXIT AXIT** | **GỐC AXIT** |
| CO2 | CO3 (II) |
| SO2 | SO3(II) |
| SO3 | SO4(II) |
| P2O5 | PO4(III) |
| N2O5 | NO3(I) |

Vd: K2O + CO2 🡪 Na2O + CO2 🡪CaO + SO2 🡪 BaO + SO2 🡪Na2O + SO3 🡪 |
| ***2/ TCHH CỦA OXIT AXIT ( PK - O )*** (Acidic oxide)(CO2, SO2, SO3, P2O5, N2O5)**a/ Oxit axit + H2O 🡪 Axit**CO2 + H2O 🡪H2CO3 SO2 + H2O 🡪 H2SO3SO3 + H2O 🡪 H2SO4P2O5 + 3H2O 🡪 2H3PO4 N2O5 + H2O 🡪2 HNO3 | Lưu ý: nhắc lại thành phần của:Oxit axit (Acidic oxide): (PK-O)Axit (Acid): (H - gốc axit)\*Nhắc lại 1 số oxit axit và gốc axit tương ứng:

|  |  |
| --- | --- |
| **OXIT AXIT** | **GỐC AXIT** |
| CO2 | CO3 (II) |
| SO2 | SO3(II) |
| SO3 | SO4(II) |
| P2O5 | PO4(III) |
| N2O5 | NO3(I) |

Vd:CO2 + H2O 🡪 SO2 + H2O 🡪SO3 + H2O 🡪 P2O5 + H2O 🡪N2O5 + H2O 🡪 |
| **b/ Oxit axit + 4 bazơ tan 🡪 Muối + H2O**CO2 + 2 NaOH 🡪 Na2CO3 + H2OSO2 + 2KOH 🡪 K2SO3 + H2OSO3 + Ca(OH)2 🡪 CaSO4 + H2O P2O5 + 6NaOH 🡪2 Na3PO4 + 3H2ON2O5 + 2KOH 🡪 2KNO3 + H2O  | Lưu ý: nhắc lại thành phần của:Oxit axit (Acidic oxide): (PK-O)Bazơ (Base) : (KL-OH)Muối: (KL- gốc axit)\*Nhắc lại 1 số oxit axit và gốc axit tương ứng:

|  |  |
| --- | --- |
| **OXIT AXIT** | **GỐC AXIT** |
| CO2 | CO3 (II) |
| SO2 | SO3(II) |
| SO3 | SO4(II) |
| P2O5 | PO4(III) |
| N2O5 | NO3(I) |

Vd:CO2 + NaOH 🡪SO2 + KOH 🡪SO3 + Ca(OH)2 🡪 P2O5 + NaOH 🡪N2O5 + KOH 🡪 |
| **c/ Oxit axit + 4 Oxit bazơ tan 🡪 Muối** Tương tự phần 1c. | Tương tự phần 1c |
| 1. **MỘT SỐ OXIT QUAN TRỌNG**
 |
| **A: CANXIOXIT** (Calcium oxide) : CaO1.TCVL:sgk2.TCHH:CaO + H2O 🡪 Ca(OH)2CaO + 2HCl 🡪 CaCl2 + H2O CaO + CO2 🡪 CaCO3 3.Điều chế: nung đá vôi CaCO3CaCO3 🡪 CaO + CO2  | CaO là 1 oxit bazo (Basic oxide) tan vậy nó sẽ có những tính chất hóa học nào?Dựa vào sgk/7 |
| **B: LƯU HUỲNH DIOXIT** (Sulfur dioxide): SO21.TCVL:sgk2.TCHH:SO2 + H2O 🡪 H2SO3SO2 + Ca(OH)2 🡪 CaSO3 + H2O SO2 + Na2O 🡪 Na2SO33.Điều chế: S + O2 🡪 SO2Na2SO3 + 2HCl 🡪 2NaCl+ SO2 + H2O **hoặc**Na2SO3 + H2SO4 🡪 Na2SO4 + SO2 + H2O  | SO2 là 1 oxit axit (Acidic oxide) vậy nó sẽ có những tính chất hóa học nào?Dựa vào sgk/10 |