

**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**  
**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG HỌC TẬP HÓA 9**

**Tuần 1**

**Tiết 1,2: ÔN TẬP ĐẦU NĂM**

**ÔN TẬP KIẾN THỨC**

1) Phân loại và gọi tên các hợp chất vô cơ:

a) Oxide

- Basic oxide (oxit bazơ) = tên kim loại + hóa trị (nếu có) + oxide

- Acidic oxide (oxit axit) = tên phi kim (có tiền tố) + oxide (có tiền tố)

b) Acid (axit)

- Gốc acid không chứa oxygen: đuôi ide

- Gốc acid chứa nhiều oxygen: đuôi ate

- Gốc chứa ít oxygen: đuôi ite

c) Base (bazơ) = tên kim loại + hóa trị (nếu có) + hydroxide

d) Muối = tên kim loại + hóa trị (nếu có) + tên gốc acid

2) Em hãy ôn tập lại các công thức tính số mol (n), khối lượng (m),

nồng độ mol/l ( $C_M$ ), nồng độ phần trăm ( $C\%$ )

- **Bổ sung:** ở điều kiện  $25^\circ\text{C}$ , 1 bar:  $V = n \cdot 24,79$  (lit)

**BÀI TẬP**

1) Phân loại và gọi tên các hợp chất sau:  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ ;  $\text{CuCl}_2$ ;  $\text{CaCO}_3$ ;  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ;  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ ;  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ;  $\text{CO}_2$ ;  $\text{K}_3\text{PO}_4$ ;  $\text{BaSO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,

2) Hòa tan 10,6 gam sodium carbonate ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) tác dụng vừa đủ với dung dịch hydrochloric acid 7,3% ( $\text{HCl}$ ) thu được muối sodium chloride ( $\text{NaCl}$ ), carbon dioxide ( $\text{CO}_2$ ) và nước.

- a) Tính thể tích khí  $\text{CO}_2$  thu được ở  $25^\circ\text{C}$ , 1bar.
  - b) Tính khối lượng  $\text{NaCl}$  thu được.
  - c) Tính khối lượng dung dịch  $\text{HCl}$  đã dùng.
- 3) Hòa tan 13 gam  $\text{Zn}$  tác dụng vừa đủ với dung dịch sulfuric acid 9,8% ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) thu được muối zinc sulfate ( $\text{ZnSO}_4$ ) và khí hydrogen.
- a) Tính thể tích khí hydrogen thu được ở  $25^\circ\text{C}$ , 1bar.
  - b) Tính khối lượng  $\text{ZnSO}_4$  thu được.
  - c) Tính khối lượng dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đã dùng.

Cho  $\text{H}=1$ ,  $\text{O}=16$ ,  $\text{C}=12$ ,  $\text{Na}=23$ ,  $\text{S}=32$ ,  $\text{Zn}=65$ .