

## BÀI 26 : OXIT

26.1. Dãy gồm các chất thuộc loại oxit axit là :

A.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{NO}_2$ .

B.  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ .

C.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{NO}_2$ .

D.  $\text{NO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CaO}$ .

26.2. Dãy gồm các chất thuộc loại oxit bazơ là :

- A. FeO, CaO, CO<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>.  
C. CaO, NO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, MgO.
- B. CaO, K<sub>2</sub>O, MgO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.  
D. CuO, Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>.

**26.3.** Có một số công thức hoá học được viết như sau :

KO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, FeO, CaO, Zn<sub>2</sub>O, MgO, Mg<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>O, PO, SO, S<sub>2</sub>O.

Hãy chỉ ra những công thức oxit viết sai.

**26.4.** Hãy viết tên và công thức hoá học của 4 oxit axit và 4 oxit bazơ.

**26.5.** Hãy viết các phương trình hoá học điều chế 3 oxit.

**26.6.** Lập công thức các bazơ ứng với các oxit sau đây :

CuO, FeO, Na<sub>2</sub>O, BaO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, MgO.

**26.7.** Viết phương trình hoá học biểu diễn những chuyển hoá sau :

a) Natri → natri oxit → natri hiđroxit.

b) Cacbon → cacbon đioxit → axit cacbonic (H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>).

**26.8.** Khu mỏ sắt ở Trại Cau (Thái Nguyên) có một loại quặng sắt (thành phần chính là Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>). Khi phân tích một mẫu quặng này, người ta nhận thấy có 2,8 g sắt. Trong mẫu quặng trên, khối lượng sắt(III) oxit Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ứng với hàm lượng sắt nói trên là

- A. 6 g.  
C. 4 g.
- B. 8 g.  
D. 3 g.

**26.9.** Tỷ lệ khối lượng của nitơ và oxi trong một oxit của nitơ là 7 : 20. Công thức của oxit là

- A. N<sub>2</sub>O.  
C. NO<sub>2</sub>.
- B. N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.  
D. N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.

**26.10.** Cho 28,4 g diphospho pentaoxit P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> vào cốc chứa 90 g H<sub>2</sub>O để tạo thành axit photphoric H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>. Khối lượng axit H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> tạo thành là

- A. 19,6 g.  
C. 39,2 g.
- B. 58,8 g.  
D. 40 g.

**26.11.** Một oxit tạo thành bởi mangan và oxi, trong đó tỷ lệ khối lượng giữa mangan và oxi là 55 : 24. Hãy xác định công thức phân tử của oxit.