

**BÀI 26: OXIT**

**Câu 1:** Hợp chất oxit nào sau đây không phải là oxit bazơ?

- A.  $\text{CrO}_3$                       B.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$                       C.  $\text{BaO}$                       D.  $\text{K}_2\text{O}$

**Câu 2:** Oxit nào sau đây là oxit axit

- A.  $\text{CuO}$                       B.  $\text{Na}_2\text{O}$                       C.  $\text{CO}_2$                       D.  $\text{CaO}$

**Câu 3:** Cho oxit của kim loại R hóa trị IV, trong đó R chiếm 46,7% theo khối lượng. Công thức của oxit đó là:

- A.  $\text{MnO}_2$                       B.  $\text{SiO}_2$                       C.  $\text{PdO}_2$                       D.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$

**Câu 4:** Oxit bắt buộc phải có nguyên tố

- A. Oxi                      B. Halogen                      C. Hidro                      D. Lưu huỳnh

**Câu 5:** Tên gọi của  $\text{P}_2\text{O}_5$

- A. Điphotpho trioxit                      B. Photpho oxit  
C. Điphotpho oxit                      D. Điphotpho pentaoxit

**Câu 6:** Chỉ ra công thức viết sai:  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{NaO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}$

- A.  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$                       B.  $\text{NaO}$ ,  $\text{CaO}$                       C.  $\text{NaO}$ ,  $\text{SO}$                       D.  $\text{CuO}$ ,  $\text{SO}$

**Câu 7:** Oxit của kim loại nào sau đây là oxit axit?

- A.  $\text{Cu}_2\text{O}$                       B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$                       C.  $\text{Mn}_2\text{O}_7$                       D.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$

**Câu 8:** Chỉ ra oxit axit: :  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$

- A.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{BaO}$                       B.  $\text{BaO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$   
C.  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{BaO}$                       D.  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$

**Câu 9:** Axit tương ứng của  $\text{CO}_2$

- A.  $\text{H}_2\text{SO}_4$                       B.  $\text{H}_3\text{PO}_4$                       C.  $\text{H}_2\text{CO}_3$                       D.  $\text{HCl}$

**Câu 10:** Hợp chất nào sau đây không phải là oxit

- A.  $\text{CO}_2$                       B.  $\text{SO}_2$                       C.  $\text{CuO}$                       D.  $\text{CuS}$

**Câu 11:** Bazơ tương ứng của  $\text{MgO}$

- A.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$                       B.  $\text{MgCl}_2$                       C.  $\text{MgSO}_4$                       D.  $\text{Mg}(\text{OH})_3$

**Câu 12:** Chỉ ra các oxit bazơ:  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$

- A.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$                       B.  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$   
C.  $\text{BaO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$                       D.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$

**Câu 13:** Oxit nào sau đây góp phần nhiều nhất vào sự hình thành mưa axit?

- A.  $\text{SiO}_2$                       B.  $\text{CO}$                       C.  $\text{SO}_2$                       D.  $\text{CO}_2$

**Câu 14:** Tỷ lệ khối lượng của nitơ và oxi trong một oxit là 7 ; 20. Công thức của oxit là

- A.  $\text{N}_2\text{O}$                       B.  $\text{N}_2\text{O}_3$                       C.  $\text{NO}_2$                       D.  $\text{N}_2\text{O}_5$

**Câu 15:** Chọn đáp án đúng

- A.  $\text{CO}$ - cacbon (II) oxit                      B.  $\text{CuO}$ - đồng (II) oxit  
C.  $\text{FeO}$ - sắt (III) oxit                      D.  $\text{CaO}$ - canxi trioxit

**ĐÁP ÁN**

1	A	6	C	11	A
2	C	7	C	12	B
3	B	8	D	13	C
4	A	9	C	14	D
5	D	10	D	15	B