

**NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HOÁ HỌC 8**  
**TUẦN 7**

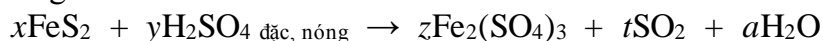
**Câu 1:** Hãy cho biết  $3,01 \cdot 10^{24}$  phân tử oxi nặng bao nhiêu gam? (lấy  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ )

- A. 120g.                      B. 140g.                      C. 160g.                      D. 150g.

**Câu 2:** Đốt cháy 3,1 gam photpho trong bình chứa 5 gam oxi. Sau phản ứng chất nào còn dư?

- A. Oxi.    C. Hai chất vừa hết.  
B. Photpho.                                      D. Không xác định được.

**Câu 3:** Cho phản ứng:



Các giá trị  $a ; x ; y ; t ; z$  lần lượt là

- A. 2 ; 14 ; 15 ; 1 ; 14.                      C. 15 ; 2 ; 14 ; 14 ; 1.  
B. 1 ; 14 ; 14 ; 15 ; 2.                      D. 14 ; 2 ; 14 ; 15 ; 1.

**Câu 4:** Dẫn V (lít) khí oxi vừa đủ qua crom (II) hiđroxit có lẫn nước, sau phản ứng thu được 3,09 gam crom (III) hiđroxit. Giá trị V là

- A. 168 ml.                      B. 0,168 l.                      C. 0,093 l.                      D. 93 ml.

**Câu 5:** Cho 2,4 gam kim loại magie phản ứng vừa đủ với dung dịch axit sunfuric  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (đặc, nóng). Sau khi phản ứng kết thúc hoàn toàn, thấy có khí  $\text{SO}_2$  thoát ra.



Khối lượng muối thu được là

- A. 12 gam.                      B. 9,6 gam.                      C. 19,6 gam.                      D. 2,6 gam.

**Câu 6:** Cho sơ đồ của phản ứng hóa học sau:



Sau khi cân bằng phương trình, hệ số viết trước S (số nguyên, tối giản) là

- A. 2.                                      B. 3.                                      C. 4.                                      D. 5.

**Câu 7:** Oxi hóa lỏng ở nhiệt độ

- A.  $183^\circ\text{C}$ .                      B.  $-183^\circ\text{C}$ .                      C.  $196^\circ\text{C}$ .                      D.  $-196^\circ\text{C}$ .

**Câu 8:** Oxit  $\text{SO}_3$  là oxit axit, có axit tương ứng là

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

**Câu 9:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng hóa hợp?

- A.  $2\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ .                      C.  $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$ .  
B.  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ .                      D.  $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ .

**Câu 10:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước (ở  $20^\circ\text{C}$ )?

- A.  $\text{SO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ .                      C.  $\text{ZnO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{PbO}$ .  
B.  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ .                      D.  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{HgO}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ .

**Câu 11:** Nhóm công thức biểu diễn toàn oxit là

- A.  $\text{CuO}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{SO}_3$ .                      C.  $\text{FeO}$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ .  
B.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{MgO}$ .                      D.  $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ .

**Câu 12:** Cho các phản ứng hoá học sau:

- a)  $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$ .  
b)  $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ .  
c)  $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$ .  
d)  $\text{C} + 2\text{MgO} \rightarrow 2\text{Mg} + \text{CO}_2$ .

Phản ứng phân hủy là

- A. a, b.                                      B. b, d.                                      C. a, c.                                      D. c, d.

**Câu 13:** Để oxi hóa hoàn toàn một kim loại M hóa trị II thành oxit phải dùng một lượng oxi bằng 40% lượng kim loại đã dùng. Kim loại M là

- A. Zn.                                      B. Mg.                                      C. Ca.                                      D. Ba.

**Câu 14:** Đốt cháy hoàn toàn một hỗn hợp khí gồm CO và H<sub>2</sub> cần dùng 9,6 gam khí oxi. Khí sinh ra có 8,8 gam CO<sub>2</sub>. Thành phần phần trăm theo khối lượng của CO và H<sub>2</sub> trong hỗn hợp ban đầu lần lượt là

- A. 12,5% và 87,5%.                                      C. 35% và 65%.  
B. 65% và 35%.                                      D. 87,5% và 12,5%.

**Câu 15:** Oxit của một nguyên tố có hóa trị III, trong đó oxi chiếm 30% về khối lượng. Công thức hóa học của oxit đó là

- A. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.                                      B. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.                                      C. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.                                      D. N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

**Câu 16:** Khối lượng (gam) và thể tích (lít) khí oxi đủ dùng để đốt cháy hoàn toàn 3 gam cacbon lần lượt là

- A. 5,6 và 8.                                      B. 8 và 5,6.                                      C. 6,4 và 4,48.                                      D. 4,48 và 6,4.

**Câu 17:** Khi phân hủy có xúc tác 122,5 gam kalioclorat, thể tích khí oxi thu được sau khi phân hủy là

- A. 48,0 lít.                                      B. 24,5 lít.                                      C. 67,2 lít.                                      D. 33,6 lít.

**Câu 18:** Đốt cháy 15,5 gam photpho trong 11,2 lít khí oxi (ở đktc). Sau phản ứng thấy có m (gam) chất rắn. Giá trị m là

- A. 28,4 gam.                                      B. 3,1 gam.                                      C. 19,3 gam.                                      D. 31,5 gam.

**Câu 19:** Hidroxit tương ứng với oxit Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> là

- A. Fe(OH)<sub>2</sub>.                                      B. Fe(OH)<sub>3</sub>.                                      C. H<sub>2</sub>FeO<sub>3</sub>.                                      D. HFeO<sub>2</sub>.

**Câu 20:** Dùng hết 5kg than (chứa 90% cacbon, 10% tạp chất không cháy) để đun nấu. Thể tích của không khí (ở đktc) đã dùng để đốt cháy lượng than trên là

- A. 4000 lít.                                      B. 4200 lít.                                      C. 4250 lít.                                      D. 4500 lít.

**Câu 21:** Đốt cháy hoàn toàn 21 gam một mẫu sắt không tinh khiết trong oxi dư người ta thu được 23,2 gam oxit sắt từ Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>. Độ tinh khiết của mẫu sắt đã dùng là

- A. 60%.                                      B. 70%.                                      C. 80%.                                      D. 90%.

**Câu 22:** Thể tích khí oxi (ở đktc) cần dùng để đốt cháy hoàn toàn 1kg than đá chứa 96% cacbon và 4% tạp chất không cháy khác là

- A. 179,2 lít.                                      B. 17,92 lít.                                      C. 17920 lít.                                      D. 1792 lít.

**Câu 23:** Bình đựng gas dùng để đun nấu trong gia đình có chứa 13,05 gam butan (C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>) ở thể lỏng do được nén dưới áp suất cao. Thể tích không khí (ở đktc) cần thiết để đốt cháy hết lượng butan có trong bình là

- A. 163,8 lít.                                      B. 32,76 lít.                                      C. 16,38 lít.                                      D. 327,6 lít.

**Câu 24:** Oxi hóa hoàn toàn 8,4 gam một kim loại X chưa rõ hóa trị thu được 11,6 gam một oxit B. X là kim loại nào?

- A. Cu.                                      B. Na.                                      C. Zn.                                      D. Fe.

**Câu 25:** Đốt cháy hoàn toàn 3,9 gam một kim loại M thu được 4,7 gam một oxit A. Bazo tương ứng của M nhận giá trị phân tử khối nào sau đây?

- A. 40.                                      B. 74.                                      C. 56.                                      D. 171.

**Biết NTK của:** H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; As = 75

-----Hết-----