

## ÔN TẬP KTGK 1 HÓA 8

**Khoanh tròn vào chữ cái, ý mà em cho là đúng nhất.**

**Câu 1.** Phân tử khối của hợp chất  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  là:

- A. 340                      B. 342                      C. 344                      D. 346

**Câu 2.** Phân tử oxygen ( $\text{O}_2$ ) nặng hơn phân tử khí metan ( $\text{CH}_4$ ) là:

- A. 1,5 lần                      B. 2 lần                      C. 2,5 lần                      D. 2,8 lần

**Câu 3.** Khối lượng tính bằng gam của một nguyên tử Al là:

- A.  $44,8335 \times 10^{-24}$  g                      B.  $48,4335 \times 10^{-24}$  g  
C.  $84,4335 \times 10^{-24}$  g                      D.  $44,3835 \times 10^{-24}$  g

**Câu 4.** Nguyên tố N thể hiện hóa trị V trong hợp chất nào sau đây:

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

**Câu 5.** Công thức hóa học của chất nào sau đây sai:

- A.  $\text{P}_2\text{O}_5$                       B. KO                      C.  $\text{CO}_2$                       D.  $\text{SO}_3$

**Câu 6.** Hóa trị của nguyên tố S trong hợp chất  $\text{SO}_2$  là:

- A. II                      B. IV                      C. VI                      D. I

**Câu 7.** Trong các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào là hiện tượng vật lý:

- A. Hiện tượng ma trơi xảy ra trong các nghĩa trang  
B. Cháy rừng  
C. Thủy tinh nung nóng uốn thành bình cầu  
D. Hiện tượng sấm sét khi trời mưa

**Câu 8.** Trong các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học:

- A. Hiện tượng băng tan  
B. Hiện tượng thủy triều  
C. Quang hợp của cây xanh  
D. Hòa tan muối ăn vào nước

**Câu 9.** Nước cất sôi ở nhiệt độ nào?

- A.  $80^\circ\text{C}$                       B.  $100^\circ\text{C}$                       C.  $110^\circ\text{C}$                       D.  $120^\circ\text{C}$

**Câu 10.** Cách viết  $5\text{O}_2$  nghĩa là như thế nào?

- A. 5 nguyên tử Oxygen  
B. 5 phân tử Oxygen  
C. 5 nguyên tố Oxygen

D. 5 đơn chất Oxygen

**Câu 11.** Nguyên tử X có khối lượng gấp 2 lần nguyên tử S ( $S=32$ ). X là nguyên tố ?

A. Fe ( $Fe=56$ )

B. Zn ( $Zn=65$ )

C. Cu ( $Cu=64$ )

D. Ag ( $Ag=108$ )

**Câu 12.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi N (IV) và O là:

A.  $N_2O$

B. NO

C.  $NO_2$

D.  $N_2O_5$

**Câu 13.** 3 phân tử hydrogen được viết như thế nào?

A. 3H

B.  $3H_2$

C.  $H_3$

D.  $3H_3$

**Câu 14.** Trong các công thức hóa học sau:  $H_2$ ,  $Cl_2$ , Fe,  $Fe_2O_3$ ,  $N_2$ ,  $MgSO_4$ , S,  $H_2O$ .

Số đơn chất là:

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

**Câu 15.** Nguyên liệu sử dụng làm vỏ xe là:

A. Cao su

B. Chất dẻo

C. Nhựa

D. Aluminum

**Câu 16.** Trong hợp chất  $A_xB_y$ . Hoá trị của A là m, hoá trị của B là n. Theo quy tắc hóa trị ta có:

A.  $m.n = x.y$

B.  $x.n = y.m$

C.  $m.A = n.B$

D.  $x.m = y.n$

**Câu 17.** CTHH của hợp chất gồm nguyên tố R với nhóm ( $SO_4$ ) là  $RSO_4$

Vậy CTHH của hợp chất có nguyên tố R với chlorine là:

A.  $R_2Cl$

B.  $RCl_2$

C. RCl

D.  $RCl_3$

**Câu 18.** Cho các chất sau:  $O_2$ ;  $N_2O$ ; C;  $C_2H_6$ ;  $CO_2$ ;  $NO_2$ ; S;  $Cl_2$ . Dãy chất gồm các **hợp chất** là:

A.  $O_2$ ;  $N_2O$ ;  $C_2H_6$

B.  $CO_2$ ;  $N_2O$ ;  $NO_2$ ;  $Cl_2$

C.  $N_2O$ ;  $NO_2$ ;  $C_2H_6$ ;  $CO_2$

D.  $CO_2$ ; NO; S;  $Cl_2$ .

**Câu 19.** Từ công thức hóa học  $CaCO_3$ . Cho biết ý nào sau đây **đúng**

A. Hợp chất trên do 3 nguyên tố là: Ca, C, O tạo nên

B. Hợp chất trên do 3 nguyên tử Na, C, O tạo nên

C. Hợp chất trên do 1 nguyên tử Ca, 1 nguyên tử C và 3 nguyên tử O tạo nên.

D. Hợp chất trên do nguyên tử Ca, C, và khí oxi tạo nên

**Câu 20.** Một oxit có công thức  $Mn_2O_x$ , có phân tử khối bằng 222. Hóa trị của Mn trong công thức  $Mn_2O_x$  là :

( Cho Mn = 55 , O = 16)

A. II

B. III

C. IV

D. VII

**Câu 21.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố X với nhóm  $SO_4$  (hoá trị II) là  $X_2(SO_4)_3$  và hợp chất tạo bởi nhóm nguyên tử Y với H (hoá trị I) là HY. Công thức hoá học của hợp chất giữa nguyên tố X với nhóm nguyên tử Y là:

A.  $XY_2$

B.  $X_3Y$

C.  $XY_3$

D. XY

**Câu 22.** Nước tự nhiên là :

A. đơn chất

B. hỗn hợp

C. chất tinh khiết

D. hợp chất

**Câu 23.** Cách hợp lý nhất để tách muối từ nước biển là

A. lọc

C. bay hơi

B. chưng cất

D. để yên để muối lắng xuống gạn đi.

**Câu 24.** Dãy nguyên tố hóa học đều là phi kim:

A. Cl, O, N, Na, Ca.

B. S, O, Cl, N, Na.

C. S, O, Cl, N, C.

D. C, Cu, O, N, Cl.

**Câu 25.** Trong các chất sau đây, đơn chất là

A. khí oxygen, copper, Lead, muối ăn

B. Magnesium, carbon, Iron, khí hidro

C. muối ăn, đường, sữa

D. xenlulozơ, muối ăn, sữa

**Câu 26.** Biết rằng bốn nguyên tử Magnesium nặng bằng ba nguyên tử nguyên tố X. X là nguyên tố

A. Oxygen

B. sulfur

C. Iron

D. phosphorus

**Câu 27.** Cho các chất:  $O_3$ ,  $NO_2$ , KOH, P,  $H_3PO_4$ , CuO,  $H_2$ ,  $CO_2$ . Dãy chất gồm các hợp chất là

A.  $O_2$ ,  $NO_2$ , KOH, P,  $H_3PO_4$

C. CuO,  $H_2$ ,  $CO_2$ , KOH, P,  $H_3PO_4$

B.  $NO_2$ , KOH,  $H_3PO_4$ , CuO,  $CO_2$

D. KOH, P,  $H_3PO_4$ , CuO,  $H_2$

**Câu 28.** Từ công thức hoá học  $K_2CO_3$ . Phát biểu nào sau đây **đúng**

- A. Hợp chất trên do 3 chất là: K, C, O tạo nên
- B. Hợp chất trên do 3 nguyên tố K, C, O tạo nên
- C. Hợp chất trên do 1 nguyên tố K, 1 nguyên tố C và 3 nguyên tố O tạo nên.
- D. Hợp chất trên do nguyên tố K, C, và khí oxi tạo nên

**Câu 29.** Biết  $1\text{đvC} = 0,16605 \cdot 10^{-23}$  (g), nguyên tử khối của O = 16 đvC. Khối lượng của 1 nguyên tử oxi là:

- A.  $2,6568 \cdot 10^{-23}$  g
- B.  $2,6568 \cdot 10^{23}$  g
- C.  $1,9926 \cdot 10^{-23}$  đvC
- D.  $1,9926 \cdot 10^{23}$  đvC.

**Câu 30.** Cho công thức XO và YH, vậy công thức đúng của X và Y là:

- A.  $Y_2X$
- B.  $YX_4$
- C.  $Y_4X$
- D. YX