

B. NaNO_3 , phân tử khối là 85 đvC

C. NaN_3O , phân tử khối là 86 đvC

D. NaN_3O , phân tử khối là 85 đvC

Câu 7: Hóa trị của Fe lần lượt trong các công thức sau FeSO_4 , FePO_4 là:

A. II, II

B. I, I

C. II, III

D. III, II

Câu 8: Chọn công thức hóa học **sai**:

A. NaOH

B. KOH

C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$

D. BaOH

Câu 9: Công thức hóa học của Mg với O là:

A. MgO

B. Mg_2O

C. Mg_3O_2

D. MgO_2

Câu 10: Công thức hóa học của Cu(II) và nhóm (NO_3) là:

A. CuNO_3

B. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

C. Cu_2NO_3

D. Cu_2NO_3

Câu 11: Hợp chất của nguyên tố X với O là XO và hợp chất của nguyên tố Y với Na là Na_2Y . Công thức hóa học đúng của hợp chất X với Y là:

A. X_3Y

B. X_2Y

C. XY

D. X_2Y_2

Câu 12: Khi cho dung dịch Natri cacbonat vào dung dịch Canxi hidroxit sản phẩm thu được là Natri hidroxit và chất kết tủa màu trắng là Canxi cacbonat.

Dấu hiệu nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra là:

A. Thấy xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ

B. Thấy xuất hiện kết tủa trắng

C. Thấy có bọt khí thoát ra

D. Thấy xuất hiện chất rắn màu đen.

Câu 13: Khi cho kẽm vào dung dịch axit clohidric tạo ra Kẽm clorua và thấy có bọt khí hidro thoát ra. Dấu hiệu nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra là:

A. Thấy có bọt khí hidro thoát ra

B. Thấy xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ

C. Thấy xuất hiện kết tủa trắng

D. Thấy xuất hiện chất rắn màu xám

Câu 14: Nung đá vôi thu được vôi sống và khí cacbonic. Kết luận nào sau đây là đúng

A. $m(\text{đá vôi}) = m(\text{vôi sống}) - m(\text{khí cacbonic})$

B. $m(\text{vôi sống}) = m(\text{đá vôi}) - m(\text{khí cacbonic})$

C. $m(\text{đá vôi}) + m(\text{vôi sống}) = m(\text{khí cacbonic})$

D. $m(\text{vôi sống}) = m(\text{đá vôi}) + m(\text{khí cacbonic})$

Câu 15: Một vật bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi như thế nào so với khối lượng của vật trước khi bị gỉ?

A. Không thay đổi

B. Giảm

C. Tăng

D. Tăng gấp đôi so với khối lượng ban đầu

Câu 16: Cho kim loại nhôm(Al) phản ứng vừa đủ với 10,95g axit clohidric(HCl), sau phản ứng thu được 13,35g nhôm clorua(AlCl_3) và giải phóng 0,3g khí hidro(H_2).

Khối lượng nhôm phản ứng là:

A. 24 gam

B. 13,05 gam

C. 27 gam

D. 2,7 gam

Câu 17: Tỷ lệ hệ số tương ứng của các chất tham gia và các chất sản phẩm của phương trình sau: $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$

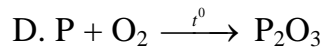
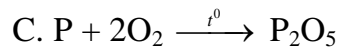
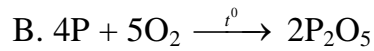
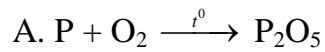
A. 1:2:1:1

B. 1:2:1:2

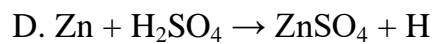
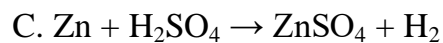
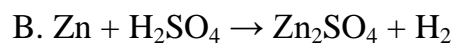
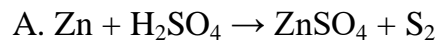
C. 2:1:1:1

D. 1:2:2:1

Câu 18: Phương trình đúng của photpho cháy trong khí oxi, biết sản phẩm tạo thành là điphotpho pentaoxit (P_2O_5)



Câu 19: Viết phương trình hóa học khi cho kim loại Kẽm tác dụng với dung dịch axit sunfuric H_2SO_4 loãng biết sản phẩm là Kẽm sunfat $ZnSO_4$ và có khí hidro bay lên.



Câu 20: Số mol của 3,7185 lít H_2 ở điều kiện chuẩn (đkc: 25^0C , 1 bar) là:

A. 0,1 mol

B. 0,21 mol

C. 0,4 mol

D. 0,15 mol

Câu 21: Thể tích mol của chất khí phụ thuộc vào

A. Nhiệt độ và áp suất của chất khí

B. Khối lượng của chất khí

C. Bản chất của chất khí

D. Khối lượng mol của chất khí

Câu 22: Thể tích của 0,5 mol khí CO_2 đo ở điều kiện chuẩn (đkc: 25^0C , 1 bar) là:

(Biết C:12, O:16)

- A. 24,79 lít
- B. 12,395 lít.
- C. 24 lít
- D. 2,479 lít

Câu 23: Khối lượng của 0,1 mol NaOH là:

(Biết Na:23, O:16, H:1)

- A. 6 gam
- B. 5 gam
- C. 4 gam
- D. 3 gam

Câu 24: Số mol của 29,4 g H_2SO_4 là:

(Biết H:1, S:32, O:16)

- A. 0,1 mol
- B. 0,21 mol
- C. 0,4 mol
- D. 0,3mol

Câu 25: Biểu thức tính tỉ khối của CO_2 đối với không khí là:

A. $d_{CO_2/KK} = \frac{M_{CO_2}}{29}$

B. $d_{KK/CO_2} = \frac{M_{KK}}{M_{CO_2}}$

$$C. d_{CO_2/KK} = \frac{29}{M_{CO_2}}$$

$$D. d_{CO_2.KK} = M_{CO_2} \cdot M_{KK}$$

Câu 26: Có thể thu khí H₂ bằng cách nào, **Biết H:1**

- A. Đặt đứng bình
- B. Đặt úp bình
- C. Đặt ngang bình
- D. Úp hay đứng bình đều được.

Câu 27: Tỷ khối của A đối với H₂ là 22. A là khí nào sau đây?

Biết N:14, O:16, C:12, Cl:35,5, H:1

- A. NO₂.
- B. N₂.
- C. CO₂.
- D. Cl₂.

Câu 28: Tính %m_K có trong phân tử K₂CO₃

Biết K:39, O:16, C:12

- A. 56,502%
- B. 56,56%
- C. 56,3%
- D. 56,52%

Câu 29: Thành phần phần trăm khối lượng của oxi trong Fe₂O₃

Biết O:16, Fe:56

A. 30%

B. 35%

C. 40%

D. 45%

Câu 30: Tìm công thức hóa học biết chất A có 80% nguyên tử Cu và 20% nguyên tử Oxi, biết $M_A = 80 \text{ g/mol}$. **Biết Cu:64, O:16**

A. CuO_2

B. CuO

C. Cu_2O

D. Cu_2O_2

1.A	2.B	3.C	4.D	5.A	6.B	7.C	8.D	9.A	10.B
11.C	12.B	13.A	14.B	15.C	16.D	17.A	18.B	19.C	20.D
21.A	22.B	23.C	24.D	25.A	26.B	27.C	28.D	29.A	30.B