

ĐỀ THI TUYỂN SINH ĐẠI HỌC, CAO ĐẲNG NĂM 2011

Môn thi : HÓA, khối A - Mã đề : 482

Cho biết nguyên tử khối (theo đvC) của các nguyên tố :

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Cr = 52; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108.

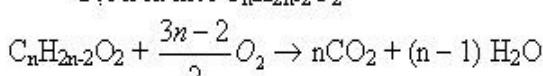
PHẦN CHUNG CHO TẤT CẢ THÍ SINH (40 câu, từ câu 1 đến câu 40)

Câu 1: Đốt cháy hoàn toàn 3,42 gam hỗn hợp gồm axit acrylic, vinyl acetate, methyl acrylate và axit oleic, rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (dứ). Sau phản ứng thu được 18 gam kết tủa và dung dịch X. Khối lượng X so với khối lượng dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ban đầu đã thay đổi như thế nào?

- A. Tăng 2,70 gam. B. Giảm 7,74 gam. C. Tăng 7,92 gam. D. Giảm 7,38 gam.

Giải : Công thức chung của các chất trên là $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$

Gọi x là mol $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$



$$x \quad 1,5(3n-2)x \quad nx \quad (n-1)x \quad \rightarrow n\text{CO}_2 = nx = \frac{18}{100} = 0,18 \text{ mol}$$

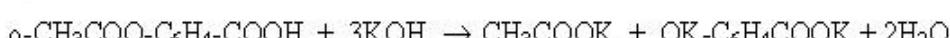
$$\text{BTKL: } 3,24 + 1,5(3n-2)x \cdot 32 = 44.nx + (n-1)x \cdot 18 \rightarrow x = 0,03$$

$$m(\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}) = 44.0,18 + 18.0,18 - 18.0,03 = 10,62 < 18 \text{ g} \text{ kết tủa} \text{ nên dd giảm } 7,38 \text{ g}$$

Câu 2: Cho axit salicylic (axit o-hidroxybenzoic) phản ứng với anhydrit axetic, thu được axit axetylsalicylic ($\text{o}-\text{CH}_3\text{COO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH}$) dùng làm thuốc cảm (aspirin). Đề phản ứng hoàn toàn với 43,2 gam axit axetylsalicylic cần vừa đủ V lít dung dịch KOH 1M. Giá trị của V là

- A. 0,72. B. 0,48. C. 0,96. D. 0,24.

Giải : $\text{o}-\text{CH}_3\text{COO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH} + 2\text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{HO-C}_6\text{H}_4\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$

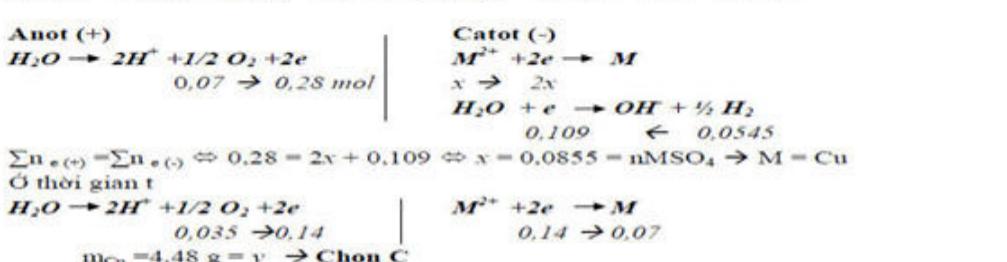


$$\text{số mol axit axetylsalicylic} = \frac{43,2}{180} = 0,24 \text{ (mol)} \Rightarrow n_{\text{KOH}} = 3 \cdot 0,24 = 0,72 \text{ (mol)} \Rightarrow V_{\text{KOH}} = 0,72 \text{ (lít)}$$

Câu 3: Hòa tan 13,68 gam muối MSO_4 vào nước được dung dịch X. Điện phân X (với điện cực tro, cường độ dòng điện không đổi) trong thời gian t giây, được y gam kim loại M duy nhất ở catot và 0,035 mol khí ở anot. Còn nếu thời gian điện phân là 2t giây thì tổng số mol khí thu được ở cả hai điện cực là 0,1245 mol. Giá trị của y là

- A. 4,480. B. 3,920. C. 1,680. D. 4,788.

Thời gian t: 0,035 mol khí $\rightarrow 2t: 0,07 \text{ mol khí (do chỉ có nước điện phân)}$
 $\sum n \text{ khí} = n_{\text{khí (+)}} + n_{\text{khí (-)}} = 0,1245 \rightarrow n_{\text{khí (-)}} = 0,1245 - 0,07 = 0,0545$



Câu 4: Cho dãy các chất: NaOH , Sn(OH)_2 , Pb(OH)_2 , Al(OH)_3 , Cr(OH)_3 . Số chất trong dãy có tính chất lưỡng tính là

- A. 4. B. 1. C. 3. D. 2.

Câu 5: Khi nói về peptit và protein, phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Liên kết của nhóm CO với nhóm NH giữa hai đơn vị α -amino axit được gọi là liên kết peptit.
 B. Tất cả các protein đều tan trong nước tạo thành dung dịch keo.
 C. Protein có phản ứng màu biure với $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

D. Thuy phan hoan toan protein don gian thu duoc cac α -amino axit.

Câu 6: Phat bieu nao sau day la sai?

A. Ban kinh nguyen tu cua clo lon hon ban kinh nguyen tu cua flo.

B. Do am dien cua brom lon hon do am dien cua iot.

C Tinh axit cua HF manh hon tinh axit cua HCl.

D. Tinh khung cua ion Br⁻ lon hon tinh khung cua ion Cl⁻.

Câu 7: Dot chay hoan toan x mol axit cacboxylic E, thu duoc y mol CO₂ va z mol H₂O (voi z=y-x). Cho x mol E tac dung voi NaHCO₃ (du) thu duoc y mol CO₂. Ten cua E la

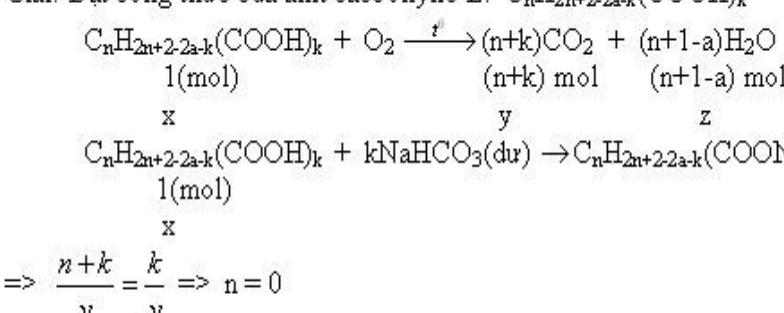
A. axit acrylic.

B axit oxalic.

C. axit adipic.

D. axit fomic.

Giai: Dat cong thuc cua axit cacboxylic E: C_nH_{2n+2-2a-k}(COOH)_k



theo de: z = y - x => y - x = x - xa \Leftrightarrow y = x(2-a) \Rightarrow \frac{y}{x} = 2-a

mà: $\frac{y}{x} = k$

k = 2 - a \Rightarrow k + a = 2
vì n = 0 nên k = 2; a = 0

khi do E : (COOH)₂ : axit oxalic

Câu 8: Phèn chua đc dùng trong ngành công nghiệp thuộc da, công nghiệp giấy, chất cầm màu trong ngành nhuộm vải, chất làm trong nước. Công thức hóa học của phèn chua là

A. Li₂SO₄.Al₂(SO₄)₃.24H₂O.

B K₂SO₄.Al₂(SO₄)₃.24H₂O.

C. (NH₄)₂SO₄.Al₂(SO₄)₃.24H₂O.

D. Na₂SO₄.Al₂(SO₄)₃.24H₂O.

Câu 9: Sản phẩm hữu cơ cua phản ứng nào sau đây không dùng để chế tạo tơ tổng hợp?

A. Trùng hợp vinyl xianua.

B. Trùng ngưng axit ϵ -aminocaproic.

C Trùng hợp methyl metacrylat.

D. Trùng ngưng hexametylendiamin với axit adipic.

Câu 10: Este X đc tạo thành từ etylen glicol và hai axit cacboxylic đơn chức. Trong phân tử este, số nguyên tử cacbon nhiều hơn số nguyên tử oxi là 1. Khi cho m gam X tác dụng với dung dịch NaOH (du) thì lượng NaOH đã phản ứng là 10 gam. Giá trị của m là

A. 14,5.

B. 17,5.

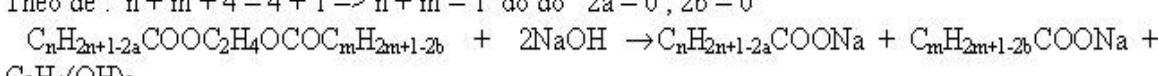
C. 15,5.

D 16,5.

Giai: axit cacboxylic : C_nH_{2n+1-2a}COOH và C_mH_{2m+1-2b}COOH

=> este E : C_nH_{2n+1-2a}COOC₂H₄OCOC_mH_{2m+1-2b}

Theo de: n + m + 4 = 4 + 1 => n + m = 1 do đó 2a = 0 ; 2b = 0



$$n\text{NaOH p}_K = \frac{10}{40} = 0,25 \text{ (mol)} \Rightarrow \text{neste E} = 0,125 \text{ (mol)} \Rightarrow \text{meste E} = [14(n+m) + 118 - 2a - 2b]0,125 = 16,5$$

Câu 11: Đun nóng m gam hỗn hợp Cu và Fe có tỉ lệ khung lượng tương ứng 7 : 3 với một lượng dung dịch HNO₃. Khi các phản ứng kết thúc, thu được 0,75m gam chất rắn, dung dịch X và 5,6 lít hỗn hợp khí (đktc) gồm NO và NO₂ (không có sản phẩm khử khác của N⁺⁵). Biết lượng HNO₃ đã phản ứng là 44,1 gam. Giá trị của m là

A. 44,8.

B. 40,5.

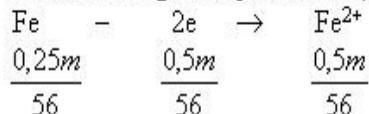
C. 33,6.

D. 50,4.

$$\text{Giải: } n \text{ HNO}_3 = 44,1 : 63 = 0,7$$

$$n \text{ khí} = 5,6 : 22,4 = 0,25$$

m gam Fe và Cu có 0,7m gam Cu + 0,3m gam Fe. Khi các phản ứng kết thúc, thu được 0,75m gam chất rắn chứng tỏ Fe pú còn dư ($\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$) và Cu chưa pú



áp dụng BTNT cho N ta có: $n \text{ N trong hh khí} + n \text{ NO}_3^- \text{ tạo muối} = n \text{ HNO}_3$

$$0,25 + 2 \cdot \frac{0,5m}{56} = 0,7 \rightarrow m = 50,4$$

Câu 12: Cho dãy các chất: phenylamoni clorua, benzyl clorua, isopropyl clorua, m-crezol, ancol benzylic, natri phenolat, anlyl clorua. Số chất trong dãy tác dụng được với dung dịch NaOH loãng, đun nóng là

A. 4.

B. 3.

C. 6.

D. 5.

Câu 13: Hấp thụ hoàn toàn 0,672 lít khí CO_2 (đktc) vào 1 lít dung dịch gồm NaOH 0,025M và $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,0125M, thu được x gam kết tủa. Giá trị của x là

A. 2,00.

B. 0,75.

C. 1,00.

D. 1,25.

$$\left. \begin{array}{l} n_{\text{CO}_2} = 0,03 \text{ mol} \\ n_{\text{NaOH}} = 0,025 \text{ mol} \\ n_{\text{Ca(OH)}_2} = 0,0125 \text{ mol} \end{array} \right\} \Rightarrow n_{\text{CO}_2} = 0,05 - 0,03 = 0,02 \text{ mol}$$

Mà $n_{\text{CO}_2} = 0,0125 \text{ mol}$ nên $n_{\downarrow} = 0,0125 \text{ mol}$

Vậy $m_{\downarrow} = 0,0125 \cdot 100 = 1,25 \text{ gam}$.

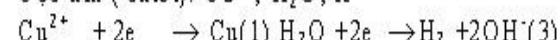
Câu 14: Điện phân dung dịch gồm 7,45 gam KCl và 28,2 gam $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ (diện cực tro, màng ngăn xôp) đến khi khối lượng dung dịch giảm đi 10,75 gam thì ngừng điện phân (giả thiết lượng nước bay hơi không đáng kể). Tất cả các chất tan trong dung dịch sau điện phân là

A. KNO_3 và KOH .B. KNO_3 , KCl và KOH .C. KNO_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.D. KNO_3 , HNO_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

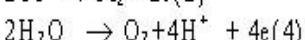
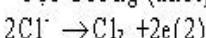
"Khối lượng dung dịch giảm chính là khối lượng của chất tách ra khỏi dung dịch". Đó là chất kết tủa và chất bay hơi. Như vậy 10,75 gam là khối lượng của Cu tạo thành và khối lượng của khí thoát ra (có thể là Cl_2 , O_2 , H_2)

Số mol $\text{KCl} = 7,45 : 74,5 = 0,1 \text{ mol}$; số mol của $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 28,2 : 188 = 0,15 \text{ mol}$

Cực âm (cátot): Cu^{2+} , H_2O ; K^+



Cực dương (anot): Cl^- , H_2O , NO_3^-



Giả sử Cu^{2+} bị điện phân vừa hết lúc đó chưa xảy ra (3) thì ở cực dương phải

Lúc đó khối lượng dung dịch giảm là $0,15 \cdot 64 + 0,05 \cdot 71 + \text{khối lượng của oxi} = 13,15 \text{ g} + \text{khối lượng của oxi} \leq 10,75 \rightarrow$ điều này chứng tỏ Cu^{2+} chưa bị điện phân hết, lúc

\rightarrow Loại A và B.

Giả sử Cl^- vừa điện phân hết khi đó khối lượng của Cl_2 là $0,05 \cdot 71 = 3,55 \text{ g}$ và khối lượng của Cu giải phóng là $0,05 \cdot 64 = 3,2 \text{ g}$. Khi đó khối lượng dung dịch giảm $3,55 + 3,2 = 6,75 < 10,75$.

\Rightarrow chứng tỏ phản ứng (1) và (4) xảy ra. Vậy dung dịch chứa KNO_3 , HNO_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 15: Hợp chất hữu cơ X chứa vòng benzen có công thức phân tử trùng với công thức đơn giản nhất. Trong X, tỉ lệ khối lượng các nguyên tố là $m_C : m_H : m_O = 21 : 2 : 8$. Biết khi X phản ứng hoàn toàn với Na thì thu được số mol khí hidrô bằng số mol của X đã phản ứng. X có bao nhiêu đồng phân (chứa vòng benzen) thỏa mãn các tính chất trên?

- A. 9. B. 3. C. 7. D. 10.

Giải: Đặt công thức tổng quát của X: $C_xH_yO_z$

$$\begin{aligned} x : y : z &= \frac{m_C}{12} : \frac{m_H}{1} : \frac{m_O}{16} \\ &1,75 : 2 : 0,5 \\ &7 : 8 : 2 \end{aligned}$$

CTPT \equiv CTĐGN: $C_7H_8O_2$

Câu 16: Khi so sánh NH_3 với NH_4^+ , phát biểu **không** đúng là:

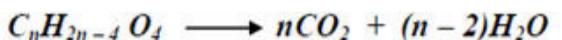
- A. Trong NH_3 và NH_4^+ , nitơ đều có số oxi hóa -3.
 B. NH_3 có tính bazô, NH_4^+ có tính axit.
 C. Trong NH_3 và NH_4^+ , nitơ đều có cộng hóa trị 3.
 D. Phân tử NH_3 và ion NH_4^+ đều chứa liên kết cộng hóa trị.

Câu 17: Đốt cháy hoàn toàn x gam hỗn hợp gồm hai axit cacboxylic hai chức, mạch hở và đều có một liên kết đôi C=C trong phân tử, thu được V lít khí CO_2 (đktc) và y mol H_2O . Biểu thức liên hệ giữa các giá trị x, y và V là

$$A. V = \frac{28}{55}(x - 30y). \quad B. V = \frac{28}{95}(x - 62y) \quad C. V = \frac{28}{55}(x + 30y). \quad D. V = \frac{28}{95}(x + 62y).$$

Giải:

Axit hai chức, mạch hở có 1 lk C=C \rightarrow CTTQ: $C_nH_{2n-4}O_4$



$$x \text{ gam} \quad \frac{V}{22,4} \quad y \text{ mol}$$

$$nCO_2 - nH_2O = 2n_{\text{axit}} \rightarrow n_{\text{axit}} = \frac{\frac{V}{22,4} - y}{2}$$

Ta có :

$$x = m_C + m_H + m_O = \frac{V}{22,4} \times 12 + 2y + \frac{\frac{V}{22,4} - y}{2} \times 4 \times 16 = \frac{55V}{28} - 32y$$

$$\Leftrightarrow V = \frac{28}{55}(x + 30y)$$

Câu 18: Thành phần % khối lượng của nitơ trong hợp chất hữu cơ C_xH_yN là 23,73%. Số đồng phân amin bậc một thỏa mãn các dữ kiện trên là

- A. 2. B. 3. C. 4. D. 1.

$$\text{Giải: } \%N = \frac{14}{12x+y+14} \cdot 100 = 23,73\% \Rightarrow x = 3; y = 9 : C_3H_9N$$

Câu 19: Hợp chất nào của canxi được dùng để đúc tượng, bó bột khi gãy xương?

- A. Vôi sống (CaO). B. Thạch cao sống ($CaSO_4 \cdot 2H_2O$).
 C. Đá vôi ($CaCO_3$). D. Thạch cao nung ($CaSO_4 \cdot H_2O$).

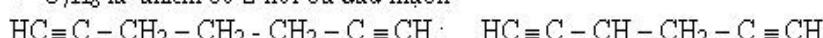
Câu 20: Cho 13,8 gam chất hữu cơ X có công thức phân tử C_7H_8 tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , thu được 45,9 gam kết tủa. X có bao nhiêu đồng phân cấu tạo thỏa mãn tính chất trên?

- A. 5. B. 4. C. 6. D. 2.

Giải: X: $C_7H_8 + AgNO_3 + NH_3 + H_2O \rightarrow$ kết tủa

$$13,8g = 0,15mol \quad 45,9g$$

$\Rightarrow C_7H_8$ là ankin có 2 nốt ba đầu mạch



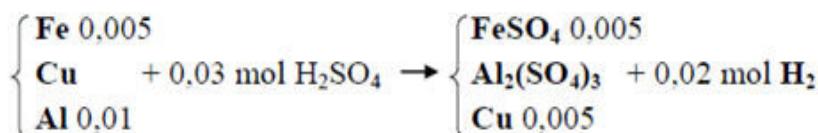


Câu 21: Cho 0,87 gam hỗn hợp gồm Fe, Cu và Al vào bình đựng 300 ml dung dịch H_2SO_4 0,1M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 0,32 gam chất rắn và có 448 ml khí (đktc) thoát ra. Thêm tiếp vào bình 0,425 gam NaNO_3 , khi các phản ứng kết thúc thì thể tích khí NO (đktc, sản phẩm khử duy nhất) tạo thành và khối lượng muối trong dung dịch là

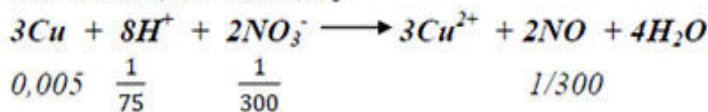
- A. 0,224 lít và 3,750 gam.
C 0,112 lít và 3,865 gam.
D. 0,224 lít và 3,865 gam.

Giải:

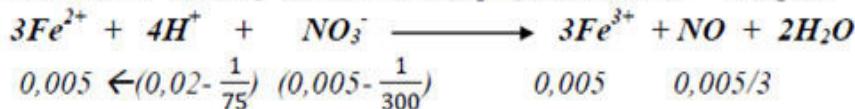
Chi có Al và Fe phản ứng tạo $\text{H}_2 \rightarrow n_{\text{Fe}} = 0,005, n_{\text{Al}} = 0,01$ và $n_{\text{H}^+ \text{ dư}} = 0,02 \text{ mol}$



Khi thêm 0,005 mol NO_3^-



P/ú trên H^+ và NO_3^- đều dư nên tiếp tục oxi hoá Fe^{2+} trong dd



$\rightarrow \text{Fe}^{2+}, \text{H}^+$ và NO_3^- đều hết

\rightarrow Trong dd chỉ còn ion kim loại và SO_4^{2-}

$\rightarrow m_{\text{muối}} = m_{\text{KL}} + m_{\text{SO}_4^{2-}} = 3,865 \text{ gam}$ (m_{KL} gồm kim loại ban đầu và Na^+)

$\sum n_{\text{NO}} = 0,005 \rightarrow V=0,112 (\text{l}) \rightarrow \text{Chọn D}$

Câu 22: Dãy gồm các chất đều có thể làm mất tính cứng tạm thời của nước là:

- A. $\text{HCl}, \text{NaOH}, \text{Na}_2\text{CO}_3$.
B $\text{NaOH}, \text{Na}_3\text{PO}_4, \text{Na}_2\text{CO}_3$.
C. $\text{KCl}, \text{Ca}(\text{OH})_2, \text{Na}_2\text{CO}_3$.
D. $\text{HCl}, \text{Ca}(\text{OH})_2, \text{Na}_2\text{CO}_3$.

Câu 23: Quặng sắt manhetit có thành phần chính là

- A. FeS_2 .
B Fe_3O_4 .
C. Fe_2O_3 .
D. FeCO_3 .

Câu 24: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (1) Cho dung dịch NaOH vào dung dịch $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.
- (2) Cho dung dịch HCl tới dư vào dung dịch NaAlO_2 (hoặc $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$).
- (3) Sục khí H_2S vào dung dịch FeCl_2 .
- (4) Sục khí NH_3 tới dư vào dung dịch AlCl_3 .
- (5) Sục khí CO_2 tới dư vào dung dịch NaAlO_2 (hoặc $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$).
- (6) Sục khí etilen vào dung dịch KMnO_4 .

Sau khi các phản ứng kết thúc, có bao nhiêu thí nghiệm thu được kết tủa?

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

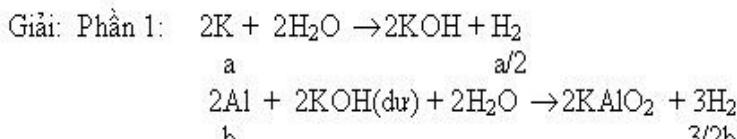
Câu 25: Chia hỗn hợp X gồm K, Al và Fe thành hai phần bằng nhau.

- Cho phần 1 vào dung dịch KOH (dư) thu được 0,784 lít khí H_2 (đktc).
- Cho phần 2 vào một lượng dư H_2O_2 , thu được 0,448 lít khí H_2 (đktc) và m gam hỗn hợp kim loại

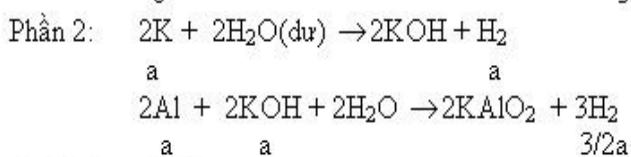
Y. Hòa tan hoàn toàn Y vào dung dịch HCl (dư) thu được 0,56 lít khí H_2 (đktc).

Khối lượng (tính theo gam) của K, Al, Fe trong mỗi phần hỗn hợp X lần lượt là:

- A. 0,39; 0,54; 1,40.
B. 0,78; 0,54; 1,12.
C 0,39; 0,54; 0,56.
D. 0,78; 1,08; 0,56.



$$n_{H_2} = \frac{a}{2} + \frac{3}{2}b = \frac{0,784}{22,4} = 0,035$$



$$n_{H_2} = \frac{a}{2} + \frac{3}{2}a = \frac{0,448}{22,4} = 0,02$$

$$\Rightarrow a = 0,01; b = 0,02$$

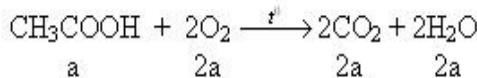
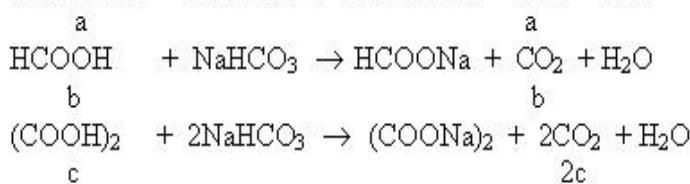
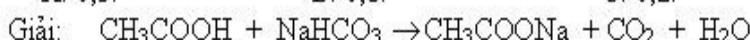
Hỗn hợp kim loại Y: Al dv, Fe

áp dụng định luật bảo toàn mol electron: $3(b-a) + 2c = 2 \cdot \frac{0,56}{22,4} = 0,05 \Rightarrow c = 0,01$

Vậy: $m_K = 0,01 \cdot 39 = 0,39$; $m_{Al} = 0,02 \cdot 27 = 0,54$; $m_{Fe} = 0,01 \cdot 56 = 0,56$

Câu 26: Hỗn hợp X gồm axit axetic, axit formic và axit oxalic. Khi cho m gam X tác dụng với $NaHCO_3$ (dv) thì thu được 15,68 lit khí CO_2 (dktc). Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam X cần 8,96 lit khí O_2 (dktc), thu được 35,2 gam CO_2 và y mol H_2O . Giá trị của y là

- A. 0,3. B. 0,8. C. 0,2. D. 0,6.



$$Ta có: n_{CO_2} = a + b + 2c = \frac{15,68}{22,4} = 0,7 \quad (1)$$

$$n_{O_2} = 2a + \frac{b}{2} + \frac{c}{2} = \frac{8,96}{22,4} = 0,4 \quad (2)$$

$$n_{H_2O} = 2a + b + 2c = \frac{35,2}{44} = 0,8 \quad (3)$$

$$Từ (1) (3) \Rightarrow a = 0,1$$

$$Thay vào \Rightarrow c = 0,2; b = 0,2$$

$$n_{H_2O} = y = 2a + b + c = 0,1 + 0,2 + 0,2 = 0,5$$

Câu 27: Hỗn hợp X gồm C_2H_2 và H_2 có cùng số mol. Lấy một lượng hỗn hợp X cho qua chất xúc tác nung nóng, thu được hỗn hợp Y gồm C_2H_4 , C_2H_6 , C_2H_2 và H_2 . Súc Y vào dung dịch brom (dv) thì khối lượng bình brom tăng 10,8 gam và thoát ra 4,48 lit hỗn hợp khí (dktc) có tỉ khối so với H_2 là 8. Thể tích O_2 (dktc) cần để đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp Y là

- A. 22,4 lit. B. 44,8 lit. C. 26,88 lit. D. 33,6 lit.

Giải: Hỗn hợp khí: H_2 dv: x mol

C_2H_6 : y mol

$$x + y = \frac{4,48}{22,4} = 0,2$$

$$x = y = 0,1$$

$$\frac{2x + 30y}{x + y} = \frac{2 \cdot 0,1 + 30 \cdot 0,1}{0,2} = 16$$

Theo ĐLBTKL: $m_X = my$ và đốt cháy Y cũng chính là đốt cháy X

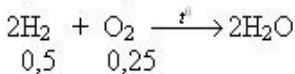
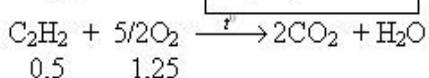
$$Theo đề: m_{C_2H_4} + m_{C_2H_6} = 10,8$$

$$m_T = m_{C_2H_4} + m_{C_2H_6} + m_{C_2H_8} + m_{H_2} = 10,8 + 3,2 = 14 \text{ (g)}$$

Đặt : $n_{C_2H_4} = a$
 $n_{H_2} = b$

26a + 2b = 14
a = b

 $\Rightarrow a = b = 0,5$



$$n_O = 1,25 + 0,25 = 1,5 \Rightarrow V_O = 1,5 \cdot 22,4 = 33,6$$

Câu 28: Trung hòa 3,88 gam hỗn hợp X gồm hai axit cacboxylic no, đơn chức, mạch hở bằng dung dịch NaOH, cộ cạn toàn bộ dung dịch sau phản ứng thu được 5,2 gam muối khan. Nếu đốt cháy hoàn toàn 3,88 gam X thì thể tích oxi (dktc) cần dùng là

A. 4,48 lít.

B. 3,36 lít.

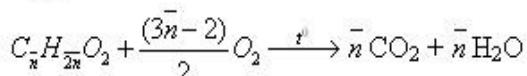
C. 2,24 lít.

D. 1,12 lít.



1mol	1mol	khối lượng tăng lên 22g
3,88	5,2 g	khối lượng tăng lên 1,32 g

$$n_{\text{axit}} = \frac{1,32}{22} = 0,06$$



$$M_{\text{axit}} = \frac{3,88}{0,06} = 64,67 \Rightarrow n = \frac{64,67 - 32}{14} = 2,33$$

$$V_O = \frac{(3n-2)}{2} \cdot 0,06 \cdot 22,4 = 3,36$$

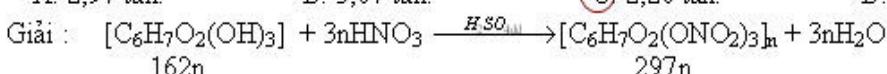
Câu 29: Xenlulozo trinitrat được điều chế từ phản ứng giữa axit nictric với xenlulozo (hiệu suất phản ứng 60% tính theo xenlulozo). Nếu dùng 2 tấn xenlulozo thì khối lượng xenlulozo trinitrat điều chế được là

A. 2,97 tấn.

B. 3,67 tấn.

C. 2,20 tấn.

D. 1,10 tấn.



$$\text{Do } H\% = 60\% \Rightarrow x = \frac{2,297n}{162n} \cdot \frac{60}{100} = 2,2 \text{ tấn}$$

Câu 30: Đốt cháy hoàn toàn andehit X, thu được thể tích khí CO₂ bằng thể tích hơi nước (trong cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất). Khi cho 0,01 mol X tác dụng với một lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃ thì thu được 0,04 mol Ag. X là

A. andehit formic.

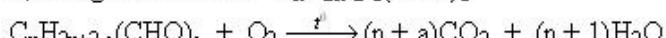
B. andehit no, mạch hở, hai chức.

C. andehit axetic.

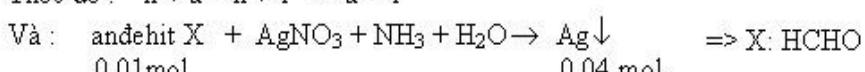
D. andehit không no, mạch hở, hai chức.

Giải: Đốt cháy andehit X thu được $V_{CO_2} = V_{H_2O} \Rightarrow n_{CO_2} = n_{H_2O}$: X andehit no

Đặt công thức của X: $C_nH_{2n+2-a}(CHO)_a$



Theo đề: $n + a = n + 1 \Rightarrow a = 1$



Câu 31: Thủy phân hết m gam tetrapeptit Ala-Ala-Ala-Ala (mạch hở) thu được hỗn hợp gồm 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và 27,72 gam Ala-Ala-Ala. Giá trị của m là

A. 90,6.

B. 111,74.

C. 81,54.

D. 66,44.

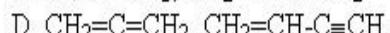
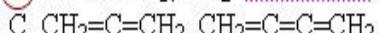
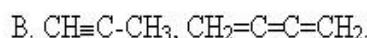
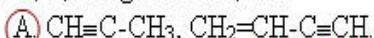
Giải: Ala-Ala-Ala-Ala + H₂O → Ala + Ala-Ala + Ala-Ala-Ala

mol: 0,32 0,2 0,12

$$\text{Suy ra nAla-Ala-Ala-Ala} = \frac{0,32+0,2+0,12}{4} = 0,27$$

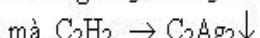
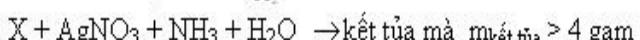
$$m = (89,4 - 18,3) \cdot 0,27 = 81,54 \text{ gam.}$$

Câu 32: Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X gồm C₂H₂, C₃H₄ và C₄H₄ (số mol mỗi chất bằng nhau) thu được 0,09 mol CO₂. Nếu lấy cùng một lượng hỗn hợp X như trên tác dụng với một lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, thì khối lượng kết tủa thu được lớn hơn 4 gam. Công thức cấu tạo của C₃H₄ và C₄H₄ trong X lần lượt là:

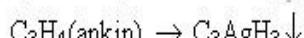


Giải: Theo đề bài đặt $n_{C_2H_2} = n_{C_3H_4} = n_{C_4H_4} : a \text{ mol}$

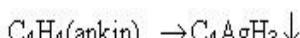
$$\text{Khi đốt cháy X} \Rightarrow n_{CO_2} = 2a + 3a + 4a = 0,09 \Rightarrow a = 0,01$$



$$0,01 \quad 0,01 \text{ mol} \Rightarrow m_{C_2Ag_2} = 2,4 \text{ (g)}$$



$$0,01 \quad 0,01 \text{ mol} \Rightarrow m_{C_3AgH_3} = 147 \cdot 0,01 = 1,47 \text{ (g)}$$



$$0,01 \quad 0,01 \text{ mol} \Rightarrow m_{C_4AgH_3} = 159 \cdot 0,01 = 1,59 \text{ (g)}$$

$$m_{\text{kết tủa}} = 2,4 + 1,47 + 1,59 = 5,46$$

(thỏa mãn)

Câu 33: Số đồng phân amino axit có công thức phân tử C₃H₇O₂N là

A) 2.

B) 4.

C) 3.

D) 1.

Câu 34: Khối lượng riêng của canxi kim loại là 1,55 g/cm³. Giả thiết rằng, trong tinh thể canxi các nguyên tử là những hình cầu chiếm 74% thể tích tinh thể, phần còn lại là khe rỗng. Bán kính nguyên tử canxi tính theo lí thuyết là

A. 0,155 nm.

B. 0,185 nm.

C) 0,196 nm.

D. 0,168 nm.

Câu 35: Cho 7,68 gam Cu vào 200 ml dung dịch gồm HNO₃ 0,6M và H₂SO₄ 0,5M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn (sản phẩm khử duy nhất là NO), cộ cạn cẩn thận toàn bộ dung dịch sau phản ứng thì khối lượng muối khan thu được là

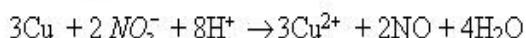
A. 20,16 gam.

B) 19,76 gam.

C. 19,20 gam.

D. 22,56 gam.

$$\text{Giải: } n_{Cu} = \frac{7,68}{64} = 0,12; \quad n_{H^+} = 0,2 \cdot 0,6 + 0,2 \cdot 0,5 = 0,32; \quad n_{NO_3^-} = 0,12; \quad n_{SO_4^{2-}} = 0,1$$



$$0,12 \quad 0,12 \quad 0,32 \quad 0,12$$

$$n_{NO_3^-} = 0,12 - \frac{0,12 \cdot 2}{3} = 0,04$$

$$m_{\text{muối khan}} = m_{Cu^{2+}} + m_{NO} + m_{SO_4^{2-}} = 64 \cdot 0,12 + 0,04 \cdot 62 + 96 \cdot 0,1 = 19,76 \text{ (g)}$$

Câu 36: Nung m gam hỗn hợp X gồm FeS và FeS₂ trong một bình kín chứa không khí (gồm 20% thể tích O₂ và 80% thể tích N₂) đến khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được một chất rắn duy nhất và hỗn hợp khí Y có thành phần thể tích: 84,8% N₂, 14% SO₂, còn lại là O₂. Phần trăm khối lượng của FeS trong hỗn hợp X là

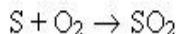
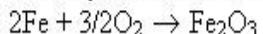
A. 42,31%.

B. 59,46%.

C) 19,64%.

D. 26,83%.

Giải: Qui hạch thành Fe và S



$$\frac{4}{3}y \quad y$$

$$x \quad x \quad x$$

Ban đầu : $n O_2 = 0,2$; $n N_2 = 0,8$ mol

Sau pur : $n O_2$ dư = $0,2 - x - y = 1,2\%$

$$n N_2 = 0,8 = 84,4\%$$

$$n SO_2 = x = 14\%$$

Tổng mol khí sau pur : $0,2 - x - y + 0,8 + x = 1 - y$

$$\% N_2 \text{ là } 0,8 : (1 - y) = 0,844 \quad (1)$$

$$\% SO_2 \text{ là } x : (1 - y) = 0,14 \quad (2)$$

Giai (1,2) $\rightarrow x = 7/53$; $y = 3/53$

Đặt $n_{FeS} = a$; $n_{FeS_2} = b \rightarrow a + b = n Fe = 4/3y = 4/53 \rightarrow a = 1/53$; $b = 3/53$

$$a + 2b = n S = x = 7/53$$

$$\rightarrow \% FeS = 19,64\%$$

Câu 37: Cho cân bằng hóa học: $H_2(k) + I_2(k) \rightleftharpoons 2HI(k); \Delta H > 0$.

Cân bằng **không** bị chuyển dịch khi

- A) giảm áp suất chung của hệ. B. giảm nồng độ HI
C. tăng nhiệt độ của hệ. D. tăng nồng độ H_2 .

Câu 38: Cho dãy các chất và ion : Fe, Cl_2 , SO_2 , NO_2 , C, Al, Mg^{2+} , Na^+ , Fe^{2+} , Fe^{3+} . Số chất và ion vừa có tính oxi hóa, vừa có tính khử là:

- A. 4 B. 5 C. 6 D. 8

Câu 39: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (1) Đốt dây sắt trong khí clo.
(2) Đốt nóng hỗn hợp bột Fe và S (trong điều kiện không có oxi).
(3) Cho FeO vào dung dịch HNO_3 (loãng, dư).
(4) Cho Fe vào dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$.
(5) Cho Fe vào dung dịch H_2SO_4 (loãng, dư).

Có bao nhiêu thí nghiệm tạo ra muối sắt (II) ?

- A. 4 B. 2 C. 3 D. 1

Câu 40: Trong có thí nghiệm sau :

- (1) Cho SiO_2 tác dụng với axit HF.
(2) Cho khí SO_2 tác dụng với khí H_2S .
(3) Cho khí NH_3 tác dụng với CuO đun nóng.
(4) Cho $CaOCl_2$ tác dụng với dung dịch HCl đặc.
(5) Cho Si đơn chất tác dụng với dung dịch $NaOH$.
(6) Cho khí O_3 tác dụng với Ag.
(7) Cho dung dịch NH_4Cl tác dụng với dung dịch $NaNO_2$ đun nóng.

Số thí nghiệm tạo ra đơn chất là:

- A. 4 B. 7 C. 6 D. 5

II. PHẦN RIÊNG: [10 câu]

Thí sinh chỉ được làm một trong hai phần (phần A hoặc B)

A. Theo chương trình Chuẩn (10 câu, từ câu 41 đến câu 50)

Câu 41: Cho buta-1,3 - dien phản ứng cộng với Br_2 theo tỉ lệ mol 1:1. Số dẫn xuất dibrom (đồng phân cấu tạo và đồng phân hình học) thu được là:

- A. 3 B. 1 C. 2 D. 4

Câu 42: Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím đổi thành màu xanh?

- A. Dung dịch alanin B. Dung dịch glyxin
C. Dung dịch lysin D. Dung dịch valin

Câu 43: Khi điện phân dung dịch $NaCl$ (cực âm bằng sắt, cực dương bằng than chì, có màng ngăn xôp) thì:

- A. ở cực dương xảy ra quá trình oxi hóa ion Na^+ và ở cực âm xảy ra quá trình khử ion Cl^- .
B. ở cực âm xảy ra quá trình khử H_2O và ở cực dương xảy ra quá trình oxi hóa Cl^- .
C. ở cực âm xảy ra quá trình oxi hóa H_2O và ở cực dương xảy ra quá trình khử ion Cl^- .
D. ở cực âm xảy ra quá trình khử ion Na^+ và ở cực dương xảy ra quá trình oxi hóa ion Cl^- .

Câu 44: Cấu hình electron của ion Cu^{2+} và Cr^{3+} lần lượt là :

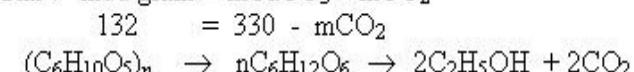
- A. $[Ar]3d^9$ và $[Ar]3d^3$.
C. $[Ar]3d^9$ và $[Ar]3d^14s^2$.

- B. $[Ar]3d^74s^2$ và $[Ar]3d^14s^2$.
D. $[Ar]3d^74s^2$ và $[Ar]3d^3$.

Câu 45: Ancol etylic được điều chế từ tinh bột bằng phương pháp lên men với hiệu suất toàn bộ quá trình là 90%, Hấp thụ toàn bộ lượng CO_2 , sinh ra khi lên men m gam tinh bột vào nước vôi trong, thu được 330 gam kết tủa và dung dịch X. Biết khối lượng X giảm đi so với khối lượng nước vôi trong ban đầu là 132 gam. Giá trị của m là:

- A. 405 B. 324 C. 486 D. 297

Giải: mđđ giảm = $m_{CaCO_3} - m_{CO_2}$



$$\Rightarrow m_{CO_2} = 198(g) \Rightarrow n_{CO_2} = 4,5(mol) \Rightarrow n_{tinh\ bột} = \frac{1}{2n} n_{CO_2} = \frac{2,25}{n}$$

$$Do\ H\% = 90\% \Rightarrow m_{tinh\ bột} = \frac{2,25}{n} \cdot 162n \cdot \frac{100}{90} = 405(g)$$

Câu 46: Hóa hơi 15,52 gam hỗn hợp gồm một axit no đơn chức X và một axit no đa chức Y (số mol X lớn hơn số mol Y), thu được một thể tích hơi bằng thể tích của 5,6 gam N_2 (đo cùng trong điều kiện nhiệt độ, áp suất). Nếu đốt cháy toàn bộ hỗn hợp hai axit trên thì thu được 10,752 lít CO_2 (đktc). Công thức cấu tạo của X, Y lần lượt là:

- A. CH_3-CH_2-COOH và $HOOC-COOH$
B. CH_3-COOH và $HOOC-CH_2-CH_2-COOH$
C. $H-COOH$ và $HOOC-COOH$
D. CH_3-COOH và $HOOC-CH_2-COOH$

Giải :

Hoá hơi thu được thể tích bằng thể tích của 5,6 g N_2 $\rightarrow n$ axit = 0,2 mol



Ta có:

$$\begin{cases} a + b = 0,2 \\ an + bn' = 0,48 \\ (14n+32)a + (14n'+62)b = 15,52 \end{cases}$$

$$\Leftrightarrow 12n + 8n' = 12 \Rightarrow n=2; n'=3$$

Câu 47: Nhóm những chất khí (hoặc hơi) nào dưới đây đều gây hiệu ứng nhà kính khi nồng độ của chúng trong khí quyển vượt quá tiêu chuẩn cho phép?

- A. N_2 và CO B. CO_2 và O_2 C. CH_4 và H_2O D. CO_2 và CH_4

Câu 48: Cho 2,7 gam hỗn hợp bột X gồm Fe và Zn tác dụng với dung dịch $CuSO_4$. Sau một thời gian, thu được dung dịch Y và 2,84 gam chất rắn Z. Cho toàn bộ Z vào dung dịch H_2SO_4 (loãng, dư), sau khi các phản ứng kết thúc thì khối lượng chất rắn giảm 0,28 gam và dung dịch thu được chỉ chứa một muối duy nhất. Phần trăm khối lượng của Fe trong X là:

- A. 58,52% B. 51,85% C. 48,15% D. 41,48%

Giải: $m(Fe + Zn) = 56x + 65y = 2,7 - 0,28$

$$x + y = nCu = 0,04 \text{ suy ra } n_{Fe_{pu}} = 0,02; m_{Fe} = 0,02 \cdot 56 + 0,28 = 1,4; \%Fe = 1,4 / 2,7 = 51,85\%$$

Câu 49: Cho hỗn hợp X gồm Fe_2O_3 , ZnO và Cu tác dụng với dung dịch HCl (dư) thu được dung dịch Y và phần không tan Z. Cho Y tác dụng với dung dịch $NaOH$ (loãng, dư) thu được kết tủa:

- A. $Fe(OH)_3$ và $Zn(OH)_2$ B. $Fe(OH)_2$, $Cu(OH)_2$ và $Zn(OH)_2$
C. $Fe(OH)_3$ D. $Fe(OH)_2$ và $Cu(OH)_2$

Câu 50: X, Y, Z là các hợp chất mạch hở, bền có cùng công thức phân tử C_3H_6O . X tác dụng được với Na và không có phản ứng tráng bạc. Y không tác dụng với Na nhưng có phản ứng tráng bạc, Z không tác dụng được với Na và không có phản ứng tráng bạc. Các chất X, Y, Z lần lượt là:

- A. $CH_2=CH-CH_2-OH$, CH_3-CH_2-CHO , $CH_3-CO-CH_3$.
B. $CH_2=CH-CH_2-OH$, $CH_3-CO-CH_3$, CH_3-CH_2-CHO .
C. CH_3-CH_2-CHO , $CH_3-CO-CH_3$, $CH_2=CH-CH_2-OH$.
D. $CH_3-CO-CH_3$, CH_3-CH_2-CHO , $CH_2=CH-CH_2-OH$.

B. Theo chương trình Nâng cao (10 câu, từ câu 51 đến câu 60)

Câu 51: Phát biểu nào sau đây về anđehit và xeton là sai?

- A. Hidro xianua cộng vào nhóm cacbonyl tạo thành sản phẩm không bền.
- B. Axeton không phản ứng được với nước brom.
- C. Axetanđehit phản ứng được với nước brom.
- D. Anđehit fomic tác dụng với H_2O tạo thành sản phẩm không bền.

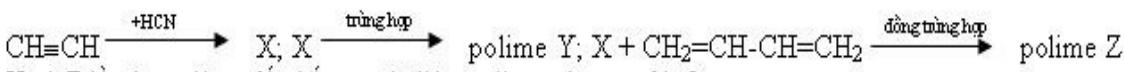
Câu 52: Không khí trong phòng thí nghiệm bị ô nhiễm bởi khí clo. Để khử độc, có thể xịt vào không khí dung dịch nào sau đây?

- A. Dung dịch NH_3
- B. Dung dịch $NaCl$
- C. Dung dịch $NaOH$
- D. Dung dịch H_2SO_4 loãng

Câu 53: Thủy phân hoàn toàn 60 gam hỗn hợp hai dipetit thu được 63,6 gam hỗn hợp X gồm các amino axit (các amino axit chỉ có một nhóm amino và một nhóm cacboxyl trong phân tử). Nếu cho $\frac{1}{10}$ hỗn hợp X tác dụng với dung dịch HCl (dư), cô cạn cẩn thận dung dịch, thì lượng muối khan thu được là:

- A. 7,09 gam
- B. 16,30 gam
- C. 8,15 gam
- D. 7,82 gam

Câu 54: Cho sơ đồ phản ứng:



Y và Z lần lượt dùng để chế tạo vật liệu polime nào sau đây?

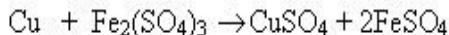
- A. Tơ capron và cao su buna.
- B. Tơ nilon-6,6 và cao su cloropren.
- C. Tơ olon và cao su buna-N.
- D. Tơ nitron và cao su buna-S.

Câu 55: Hòa tan hỗn hợp bột gồm m gam Cu và 4,64 gam Fe_3O_4 vào dung dịch H_2SO_4 (loãng, rất dư) sau khi các phản ứng kết thúc chỉ thu được dung dịch X. Dung dịch X làm mất màu vừa đủ 100 ml dung dịch $KMnO_4$ 0,1M. Giá trị của m là:

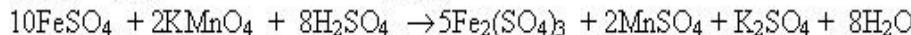
- A. 1,24
- B. 3,2
- C. 0,64
- D. 0,96

Giải: $Fe_3O_4 + 4H_2SO_4$ loãng, dư $\rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + FeSO_4 + 4H_2O$

$$\begin{array}{ccc} 0,02 & 0,02 & 0,02 \end{array}$$



$$\begin{array}{ccc} m/64 & 0,02 & 2m/64 \end{array}$$



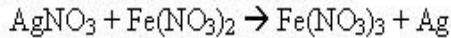
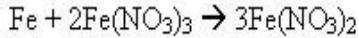
$$\begin{array}{ccc} 2m/64 & 0,02 & 0,01 \end{array}$$

$$\text{Ta có: } \frac{2m}{64} + 0,02 = 0,05 \Rightarrow m = \frac{64 \cdot 0,03}{2} = 0,96$$

Câu 56: Hiện tượng xảy ra khi nhổ vài giọt dung dịch H_2SO_4 vào dung dịch Na_2CrO_4 là:

- A. Dung dịch chuyển từ màu vàng sang không màu.
- B. Dung dịch chuyển từ màu da cam sang màu vàng.
- C. Dung dịch chuyển từ màu vàng sang màu da cam.
- D. Dung dịch chuyển từ không màu sang màu da cam

Câu 57: Cho các phản ứng sau:



Dãy sắp xếp theo thứ tự tăng dần tính oxi hóa các ion kim loại là:

- A. Ag^+ , Fe^{2+} , Fe^{3+}
- B. Fe^{2+} , Fe^{3+} , Ag^+
- C. Fe^{2+} , Ag^+ , Fe^{3+}
- D. Ag^+ , Fe^{3+} , Fe^{2+}

Câu 58: Đốt cháy hoàn toàn 0,11 gam một este X (tạo nên từ một axit cacboxylic đơn chức và một ancol đơn chức) thu được 0,22 gam CO_2 và 0,09 gam H_2O . Số este đồng phân của X là:

- A. 2
- B. 5
- C. 6
- D. 4

Giải: Ta thấy $n_{CO_2} = \frac{0,22}{44} = 0,005$; $n_{H_2O} = \frac{0,09}{18} = 0,005$

\Rightarrow este no đơn chức: $C_nH_{2n}O_2 \Rightarrow 14n + 32 = \frac{0,11n}{0,005} = 22n \Rightarrow n = 4$: $C_4H_8O_2$

Câu 59: Dung dịch X gồm CH₃COOH 1M ($K_a = 1,75 \cdot 10^{-5}$) và HCl 0,001M . Giá trị pH của dung dịch X là:

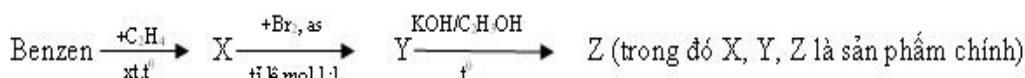
A. 2,43

B. 2,33

C. 1,77

D. 2,55

Câu 60: Cho dãy chuyển hóa sau



Tên gọi của Y, Z lần lượt là

A. benzylbromua vàtoluen

C. 2-brom-1phenylbenzen và stiren

B. 1-brom-1-phenyletan và stiren

D. 1-brom-2-phenyletan và stiren.

Mời các bạn và các em học sinh tham khảo

Ngô Hữu Tài

(Giáo viên Trường THPT Hương Thủy – Thừa Thiên Huế)