

Đáp án

1-C	2-A	3-C	4-D	5-D	6-B	7-D	8-B	9-A	10-A
11-C	12-A	13-D	14-B	15-A	16-B	17-A	18-D	19-A	20-D
21-A	22-C	23-A	24-C	25-A	26-A	27-D	28-D	29-A	30-A
31-C	32-C	33-C	34-B	35-B	36-C	37-D	38-C	39-A	40-D

LỜI GIẢI CHI TIẾT

Câu 1: Đáp án C

Câu 2: Đáp án A

Câu 3: Đáp án C

Câu 4: Đáp án D

Câu 5: Đáp án D

Câu 6: Đáp án B

Câu 7: Đáp án D

Câu 8: Đáp án B

Câu 9: Đáp án A

Câu 10: Đáp án A

Câu 11: Đáp án C

Câu 12: Đáp án A

Câu 13: Đáp án D

Câu 14: Đáp án B

Câu 15: Đáp án A

Câu 16: Đáp án B

Câu 17: Đáp án A

Câu 18: Đáp án D

Câu 19: Đáp án A

Câu 20: Đáp án D

Định hướng tư duy giải

Ta có: $\Delta m = 0,4 \longrightarrow n_{\text{Fe}^{2+}} = 0,05 \longrightarrow n_{\text{Zn}^{2+}} = 0,15$

$\xrightarrow{\text{BTKL}} m + 0,1.108 + 0,15.64 + 5,6 = 26,9 + 6 + 0,05.56 + 0,15.65 \longrightarrow m = 19,45$

Câu 21: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

Ta có: $\begin{cases} \text{H}_2 : 0,16 \longrightarrow \text{OH} : 0,32 \\ \text{H}_2\text{O} : 0,6 \end{cases} \xrightarrow{\text{BTKL}} n_{\text{C}} = 0,42$

$\longrightarrow n_{\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2} = 0,42 - 0,32 = 0,1 \longrightarrow 66,90\%$

Câu 22: Đáp án C

Các ý đúng là (3), (4)

Câu 23: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

+ Nếu Z là no $\longrightarrow \text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2 \longrightarrow \frac{12n}{14n+32} = 0,5454 \longrightarrow n = 4$

Các cặp chất thỏa mãn là:

+ HCOOH và C₃H₇OH (có hai cặp)

+ CH₃COOH và C₂H₅OH

+ C₂H₅COOH và CH₃OH

Câu 24: Đáp án C

Câu 25: Đáp án A

Câu 26: Đáp án A

Câu 27: Đáp án D

Định hướng tư duy giải

Ta có: $\begin{cases} n_{\text{X}} = 0,15 \\ n_{\text{HCl}} = 0,15 \\ n_{\text{NaOH}} = 0,3 \end{cases} \longrightarrow 29,625 \begin{cases} \text{XNa} : 0,15 \\ \text{NaCl} : 0,15 \end{cases} \longrightarrow M_{\text{X}} = 117 \longrightarrow \text{Val}$

Câu 28: Đáp án D

Câu 29: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

Ta có: $n_{K_2CO_3} = 0,125 \longrightarrow n_{KOH} = 0,25 \xrightarrow{\text{BTKL}} m = 23,5$

Câu 30: Đáp án A

Nhận xét đúng là (1), (3)

Câu 31: Đáp án C

Định hướng tư duy giải

Dồn X về $\begin{cases} C \xrightarrow{O_2} CO_2 : 0,4 \\ H_2O : 6,84 \end{cases} \longrightarrow \Delta m = 0,4.44 + 6,84 - 0,4.100 = -15,56$

Câu 32: Đáp án C

Định hướng tư duy giải

có ngay $\begin{cases} H^+ : 0,4 \\ NO_3^- : 0,32 \end{cases} \xrightarrow{H^+} n_{NO}^\uparrow = 0,1 \longrightarrow V = 2,24$

$\xrightarrow{\text{BTKL}} 0,6m = 0,16.64 + m - 0,31.56 \longrightarrow m = 17,8$

Câu 33: Đáp án C

Định hướng tư duy giải

Ta có: $n_e = 0,3 \longrightarrow \begin{cases} Cl_2 : 0,15 \\ H_2 : 0,15 \end{cases} \longrightarrow OH^- : 0,3 \longrightarrow Mg(OH)_2 : 0,15 \longrightarrow \Delta m = 19,65$

Câu 34: Đáp án B

Định hướng tư duy giải

Từ đồ thị $\longrightarrow \begin{cases} n_{NaOH} = 0,15 \\ n_{HCl} = 0,29 \end{cases} \longrightarrow x = 0,14 \xrightarrow{H^+} 0,69 = 0,15 + n_{\downarrow}^{\max} + 3(n_{\downarrow}^{\max} - 0,14)$

$\longrightarrow n_{\downarrow}^{\max} = 0,24 \longrightarrow \begin{cases} Al_2O_3 : 0,12 \\ Na : 0,15 + 0,24 = 0,39 \end{cases} \longrightarrow m = 21,21$

Câu 35: Đáp án B

Phát biểu đúng là (4)

Câu 36: Đáp án C

(a), (b), (d), (e), (f), (g), (h)

Câu 37: Đáp án D

Định hướng tư duy giải

Ta có:
$$\begin{cases} n_{\text{NaOH}} = 0,7 \\ n_{\text{Fe(OH)}_3} = 0,2 \end{cases} \longrightarrow n_{\text{HNO}_3}^{\text{du}} = 0,1 \longrightarrow n_{\text{HNO}_3}^{\text{phan ung}} = 1,1$$

Gọi

$$19,2 \begin{cases} \text{Fe} : a \\ \text{O} : b \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} 56a + 16b = 19,2 \\ n_{\text{NO}} = 1,1 - 3a \xrightarrow{\text{H}^+} 1,1 = 4(1,1 - 3a) + 2b \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} a = 0,3 \\ b = 0,15 \end{cases} \longrightarrow V = 4,48$$

Câu 38: Đáp án C

Định hướng tư duy giải

Ta có:
$$\frac{n_{\text{T}}}{n_{\text{N}_2}} = \frac{0,1}{0,28} \longrightarrow n_{\text{N}_2} = 2,8n_{\text{T}}$$

$$\longrightarrow 13,2 \xrightarrow{\text{Chay}} \begin{cases} \text{CO}_2 : a \\ \text{N}_2 : 2,8b \longrightarrow n_{\text{T}} = b \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} \xrightarrow{\text{NAP.332}} 3a - 3.2,8b = 2.0,63 \\ \xrightarrow{\text{Don chat}} 14a + 2,8b.2.29 + 18b = 13,2 \end{cases}$$

$$\longrightarrow \begin{cases} a = \frac{77}{150} \\ b = \frac{1}{30} \end{cases} \longrightarrow 13,2.150 = 1980 \xrightarrow{\text{Chay}} \begin{cases} \text{CO}_2 : 77 \\ \text{N}_2 : 14 \xrightarrow{\text{BTNT.N}} \begin{cases} \text{A} : 7 \\ \text{B} : 21 \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} \text{Val} \\ \text{Gly} \end{cases} \\ \text{T} : 5 \longrightarrow \begin{cases} \text{X}_5 : 2 \\ \text{Y}_6 : 3 \end{cases} \xrightarrow{\text{XH}} \begin{cases} \text{Val}_2\text{Gly}_3 \\ \text{ValGly}_5 \end{cases} \longrightarrow 387 \end{cases}$$

Câu 39: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

$$\xrightarrow{\text{BTKL}} n_{\text{H}_2\text{O}} = 1 \xrightarrow{\text{BTNT.H}} n_{\text{NH}_4^+} = 0,05 \xrightarrow{\text{H}^+} n_{\text{Fe}_3\text{O}_4} = 0,15$$

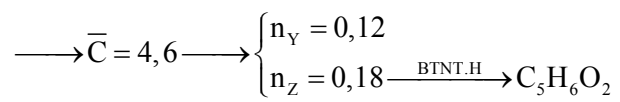
$$\xrightarrow{\text{BTNT.N}} n_{\text{Cu(NO}_3)_2} = 0,075 \xrightarrow{\text{BTKL}} m_{\text{Al}} = 10,8$$

Câu 40: Đáp án D

Định hướng tư duy giải

Ta có:

$$\begin{cases} n_{\text{O}_2}^{\text{X}} = 1,53 \\ n_{\text{O}_2}^{\text{T}} = 1,08 \end{cases} \longrightarrow n_{\text{O}_2}^{\text{Ancol}} = 0,45 \xrightarrow{\text{Don chat}} \text{Ancol} \begin{cases} \text{H}_2\text{O} \\ \text{CH}_2 : 0,3 \end{cases} \xrightarrow{\text{BTKL}} m = 27,96 \begin{cases} \text{COO} : 0,3 \\ \text{C} : 1,08 \\ \text{H}_2 : 0,9 \end{cases}$$



hoc360.net