

Đáp án

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

LỜI GIẢI CHI TIẾT

Câu 1: Đáp án A

Câu 2: Đáp án B

Câu 3: Đáp án B

Câu 4: Đáp án C

Câu 5: Đáp án D

Câu 6: Đáp án C

Câu 7: Đáp án C

Câu 8: Đáp án B

Câu 9: Đáp án D

Câu 10: Đáp án B

Câu 11: Đáp án B

Câu 12: Đáp án C

Câu 13: Đáp án D

Câu 14: Đáp án D

Câu 15: Đáp án B

Câu 16: Đáp án A

Câu 17: Đáp án B

Câu 18: Đáp án D

Câu 19: Đáp án D

Câu 20: Đáp án D

Câu 21: Đáp án B

Câu 22: Đáp án D

Câu 23: Đáp án D

Câu 24: Đáp án D

Câu 25: Đáp án D

Câu 26: Đáp án C

Câu 27: Đáp án C

Câu 28: Đáp án A

Câu 29: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

Từ đồ thị thấy ngay: $2y = 0,4 \rightarrow y = 0,2$

Tại vị trí 1,1 ta có $\rightarrow 1,1 = 0,4 + 2x \cdot 3 + (2x - 0,1) \rightarrow x = 0,1$

Câu 30: Đáp án A

Câu 31: Đáp án A

Câu 32: Đáp án A

Câu 33: Đáp án B

Câu 34: Đáp án D

Định hướng tư duy giải

Ta có:
$$\begin{cases} n_{\text{CO}_2} = 0,4 \\ n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,3 \rightarrow n_{\text{O}}^{\text{X}} = 0,2 \rightarrow n_{\text{X}} = 0,1 \\ n_{\text{O}_2} = 0,45 \end{cases}$$

$$\rightarrow \begin{cases} \text{C}_2\text{H}_3\text{COOCH}_3 : a \\ \text{HCOOCH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 : b \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a + b = 0,1 \\ 94a + 68b + 0,1 \cdot 40 = 12,1 \end{cases}$$

$$\rightarrow \begin{cases} a = 0,05 \\ b = 0,05 \end{cases} \rightarrow m_{\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{OH}} = 2,9$$

Câu 35: Đáp án C

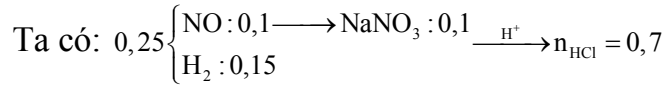
2, 3, 6

Câu 36: Đáp án D

a, b, d, f, g

Câu 37: Đáp án D

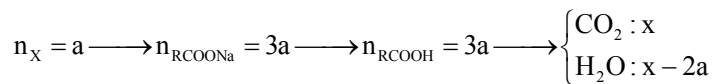
Định hướng tư duy giải



$$\begin{cases} \text{Na}^+ : 0,1 \\ \text{Cl}^- : 0,7 \\ \longrightarrow \text{Fe}^{2+} : 0,3 \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} m = 43,95 \\ x = 18 - 0,3 \cdot 56 = 1,2 \end{cases} \longrightarrow m - x = 42,75$$

Câu 38: Đáp án B

Định hướng tư duy giải



$$\xrightarrow{\text{BTKL}} \begin{cases} 44x + 18(x - 2a) = 5,22 \\ 12x + 2(x - 2a) + 3a \cdot 32 = 2,84 - 22 \cdot 3a \end{cases}$$

$$\longrightarrow \begin{cases} 62x - 36a = 5,22 \\ 14x + 158a = 2,84 \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} x = 0,09 \\ a = 0,01 \end{cases} \longrightarrow m_X = 2,7 \xrightarrow{\text{Cháy}} \begin{cases} \text{CO}_2 : y \\ \text{H}_2\text{O} : y - 0,04 \end{cases}$$

$$\xrightarrow{\text{BTKL}} 12y + 2(y - 0,04) = 2,7 - 0,01 \cdot 6 \cdot 16 \longrightarrow y = 0,13$$

$$\longrightarrow m_{\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}} = 0,13 \cdot 44 + 0,09 \cdot 18 = 7,34$$

Câu 39: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

Ta dễ dàng suy ra Z là: $\text{HCOONH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$: 0,08 mol

→ X, Y được tạo bởi Gly và Ala

$$\longrightarrow \begin{cases} [\text{X}]_3 : x \\ [\text{Y}]_4 : y \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} x + y = 0,19 - 0,08 \\ 3x + 4y = 0,56 - 0,08 \cdot 2 \end{cases} \longrightarrow \begin{cases} x = 0,04 \\ y = 0,07 \end{cases}$$

Khối lượng muối do X, Y sinh ra là: $54,1 - 0,08 \cdot 68 - 0,08 \cdot 97 = 40,9(\text{gam})$

$$\text{Dồn muối về} \longrightarrow 40,9 \begin{cases} \text{C}_2\text{H}_4\text{NO}_2\text{Na} : 0,4 \\ \text{CH}_2 : 0,04k_1 + 0,07k_2 \end{cases}$$

$$\longrightarrow 4k_1 + 7k_2 = 15 \longrightarrow \begin{cases} k_1 = 2 \\ k_2 = 1 \end{cases}$$

$$\longrightarrow \begin{cases} \text{GlyAla}_2 : 0,04 \\ \text{Gly}_3\text{Ala} : 0,07 \end{cases} \longrightarrow n_Y - n_X = 0,03$$

Câu 40: Đáp án A

Định hướng tư duy giải

$$\text{Ta có: } n_{\text{Mg(OH)}_2} = 0,14 \longrightarrow 5,52 \begin{cases} \text{Mg: } 0,14 \\ \text{Al: } 0,08 \end{cases} \longrightarrow n_e = 0,52 \longrightarrow n_{\text{NH}_4^+} = 0,02$$

$$\text{Khí Y gồm } \begin{cases} \text{H}_2 : a \\ \text{N}_2 : b \\ \text{N}_2\text{O} : c \end{cases} \xrightarrow{\text{BTNT.N}} b + 2c + 0,02 = 0,08$$

$$\xrightarrow{\text{BTNT.O}} 0,08.3 = c + \frac{0,62 - 2a - 0,02.4}{2} \longrightarrow a - c = 0,03$$

$$\xrightarrow{\text{H}^+} 2a + 12b + 10c + 0,02.10 = 0,62 \longrightarrow \begin{cases} a = 0,06 \\ b = 0 \\ c = 0,03 \end{cases} \longrightarrow \% \text{H}_2 = 8,333\%$$

hoc360.net