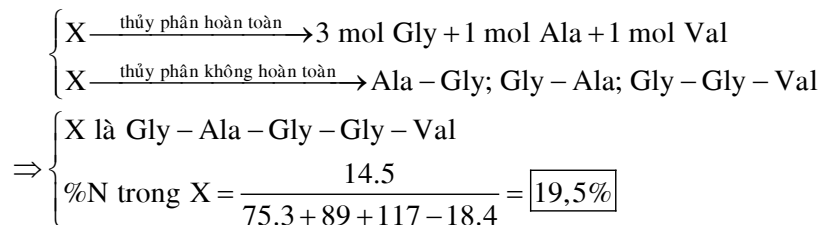


Câu 26:

$$\begin{cases} n_{\text{este A, B}} = n_{\text{NaOH}} = 0,045 \\ M_{\text{este A, B}} = \frac{3,33}{0,045} = 74 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \text{A là } \text{CH}_3\text{COOCH}_3 : \text{metyl axetat} \\ \text{B là } \text{HCOOC}_2\text{H}_5 : \text{etyl fomát} \end{cases}$$

Câu 27:



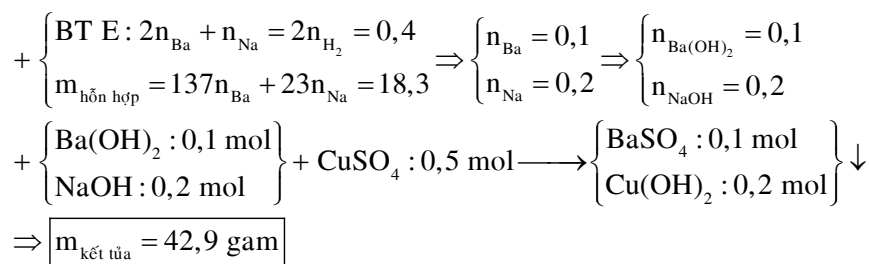
Câu 28:

$$+ \begin{cases} m_{(\text{NO}_2, \text{X})} - m_{\text{M}} = 1,064 \\ \frac{3,64}{m_{(\text{NO}_2, \text{X})}} = \frac{2,1504}{22,4} = 0,096 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} m_{(\text{NO}_2, \text{X})} = 4,704 \\ M_{(\text{NO}_2, \text{X})} = \frac{4,704}{0,096} = 49 > M_{\text{NO}_2} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} M_{\text{X}} > 49 \\ \text{X là } \text{SO}_2 \text{ (M} = 64) \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_{\text{NO}_2} + n_{\text{SO}_2} = 0,096 \\ 46n_{\text{NO}_2} + 64n_{\text{SO}_2} = 4,704 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_{\text{NO}_2} = 0,08 \\ n_{\text{SO}_2} = 0,016 \end{cases}$$

$$+ \text{BT E : } n \cdot n_{\text{M}} = \underbrace{n_{\text{NO}_2}}_{0,08} + 2 \underbrace{n_{\text{SO}_2}}_{0,016} \Rightarrow \frac{3,64}{M} \cdot n = 0,112 \Rightarrow \frac{M}{n} = 32,5 \Rightarrow \begin{cases} n = 2 \\ \boxed{M = 65 \text{ (Zn)}} \end{cases}$$

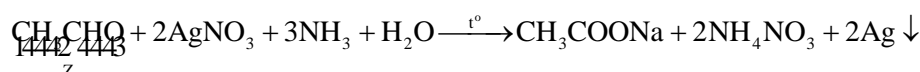
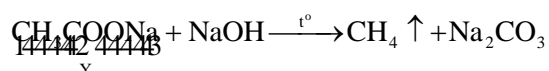
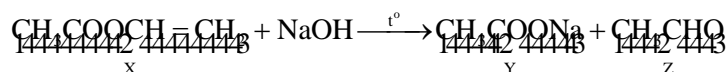
Câu 30:



Câu 31:

Từ phản ứng (2), suy ra Y là CH_3COONa . Từ phản ứng (3), suy ra Z là CH_3CHO . Vậy từ phản ứng (1), suy ra X là $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ (vinyl axetat).

Phương trình phản ứng :



Câu 32:

$$\begin{cases} \text{BTKL : } m_{(\text{Al, Mg})} = m_{\text{dd tăng}} + 2n_{\text{H}_2} \\ \text{BTNT H : } n_{\text{HCl}} = 2n_{\text{H}_2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_{\text{H}_2} = 0,4 \text{ mol} \\ \boxed{n_{\text{HCl}} = 0,8 \text{ mol}} \end{cases}$$

Câu 33:

$$\begin{cases} \text{BTNT Fe và gốc } \text{SO}_4^{2-} : n_{(\text{FeO}, \text{Fe})} = n_{\text{FeSO}_4} = n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,2 \cdot 3 = 0,6 \\ \text{BTNT Fe} : 3n_{\text{Fe}_3\text{O}_4} = n_{(\text{FeO}, \text{Fe})} = 0,6 \end{cases}$$

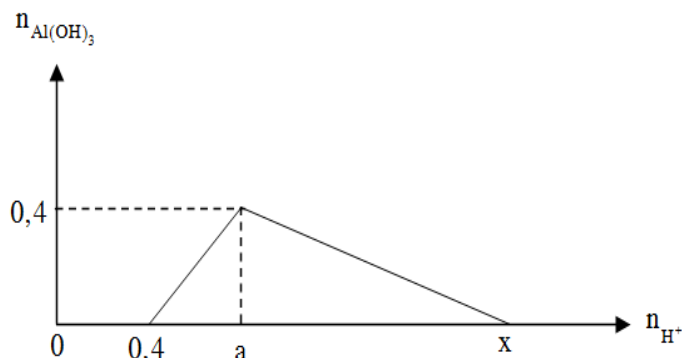
$$\Rightarrow n_{\text{Fe}_3\text{O}_4} = 0,2 \Rightarrow m_{\text{Fe}_3\text{O}_4} = \boxed{46,4 \text{ gam}}$$

Câu 34:

$$\begin{cases} \text{CTPT của 2 este là } \text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 \\ n_{\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2} = 0,18 \text{ mol} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_{\text{H}_2\text{O}} = n_{\text{CO}_2} = 4n_{\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2} = 0,72 \text{ mol} \\ m = m_{\text{H}_2\text{O}} + m_{\text{CO}_2} = \boxed{44,64 \text{ gam}} \end{cases}$$

Câu 36:

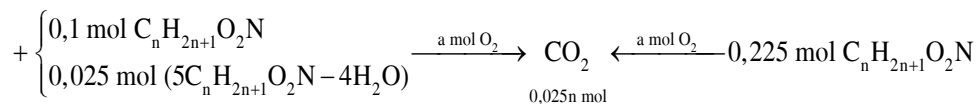
Nhìn vào đồ thị ta thấy $n_{\text{OH}^-} = 0,4 \text{ mol}$.



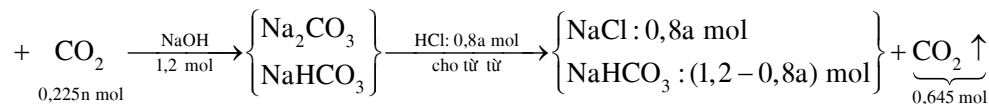
Dựa vào bản chất phản ứng và đồ thị, ta có :

$$\begin{cases} a - 0,4 = 0,4 \\ x - a = 3(a - 0,4) \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} a = 0,8 \\ x = 2 \end{cases}$$

Câu 37:



$$+ \text{BT electron} : 4n_{\text{O}_2} = (6n - 3)n_{\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{O}_2\text{N}} \Rightarrow 4a = 0,225(6n - 3) \quad (*)$$



$$\Rightarrow 1,2 - 0,8a + 0,645 = 0,225n \quad (**)$$

+ Từ (*), (**) suy ra : $a = 1,18125$; $n = 4 \Rightarrow$ Dipeptit là $(2\text{C}_4\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N} - \text{H}_2\text{O})$.

$$+ \text{BT electron} : 4n_{\text{O}_2} = 42n_{(2\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_2\text{N} - \text{H}_2\text{O})} \Rightarrow n_{\text{O}_2} = 0,12403125 \text{ mol} \Leftrightarrow \boxed{2,7783 \text{ lít}}$$

Câu 38:

$$+ \begin{cases} m_Y + m_{\text{O}_2} = 44n_{\text{CO}_2} + 18n_{\text{H}_2\text{O}} \\ 3,95 \quad 4 \quad 2x \quad x \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,075; n_{\text{O}} = 0,125 \\ n_{\text{C}} : n_{\text{H}} : n_{\text{O}} = 0,15 : 0,15 : 0,125 = 6 : 6 : 5 \end{cases}$$

$$n_{\text{O trong Y}} = \frac{m_Y - m_{\text{C}} - m_{\text{H}}}{16}$$

$$+ \begin{cases} \text{CTPT của Y là } \text{C}_6\text{H}_6\text{O}_5 \\ n_X : n_{\text{NaOH}} = 1 : 2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \text{Y là } \text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OCC} \equiv \text{CCOOH} \\ \text{X là } \text{HOCC} \equiv \text{CCOOH} \end{cases}$$

+ Phát biểu sai là : "X có đồng phân hình học".

Câu 39:

