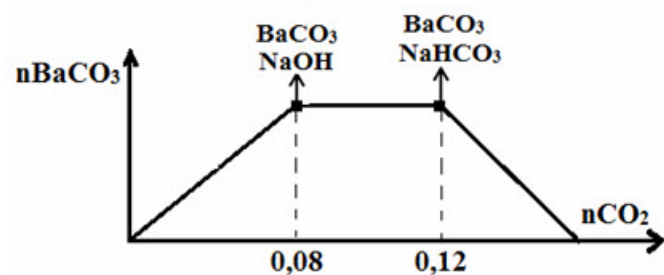
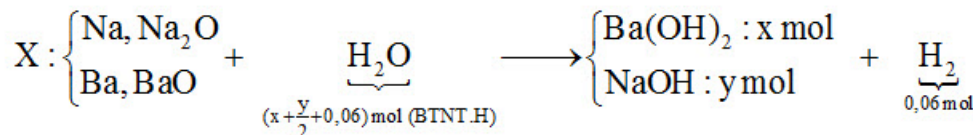


Đáp Án

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

Câu 30:



Dựa vào đồ thị ta có: $\begin{cases} x = 0,08 \\ x + y = 0,12 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x = 0,08 \\ y = 0,04 \end{cases}$

BTKL: $m_X = m_{\text{Ba(OH)}_2} + m_{\text{NaOH}} + m_{\text{H}_2} - m_{\text{H}_2\text{O}} = 0,08 \cdot 171 + 0,04 \cdot 40 + 0,06 \cdot 2 - 18 \cdot 0,16 = 12,52 \text{ gam}$

→ **Đáp án A**

Câu 32:

Chọn B.

- Khi đốt X chứa 2 este no, đơn chức, mạch hở thì ta luôn có: $n_{\text{CO}_2} = n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,56 \text{ mol}$

$\xrightarrow{\text{BTKL}} n_{\text{O}_2} = \frac{m_{\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}} - m_X}{32} = 0,64 \text{ mol} \xrightarrow{\text{BT:O}} n_X = \frac{2n_{\text{CO}_2} + n_{\text{H}_2\text{O}} - 2n_{\text{O}_2}}{2} = 0,2 \text{ mol}$

- Ta có: $C_X = \frac{0,56}{0,2} = 2,8$. Vì khi cho X tác dụng với NaOH thu được 2 ancol kế tiếp và 2 mu

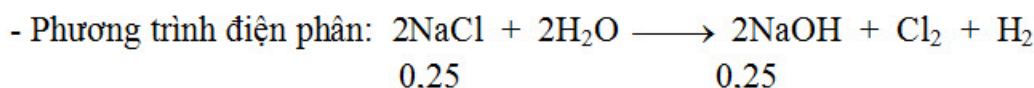
cacboxylic kế tiếp nên 2 este trong X lần lượt là:

$$\begin{cases} \text{HCOOCH}_3 : x \text{ mol} \\ \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 : y \text{ mol} \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x + y = 0,2 \\ 2x + 4y = 0,56 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x = 0,12 \\ y = 0,08 \end{cases}$$

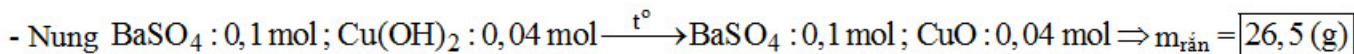
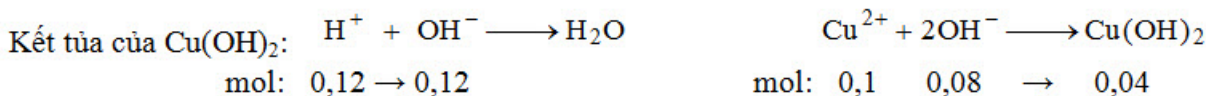
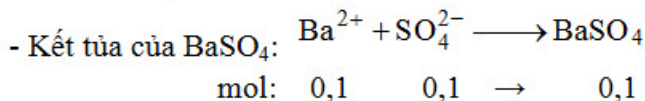
- Hỗn hợp muối Z gồm HCOONa (A): 0,12 mol và CH₃COONa (B): 0,08 mol ⇒ a : b = 1,243

Câu 33: Chọn A.

- Dung dịch sau điện phân có pH = 13 tức là $[\text{OH}^-] = 0,1 \Rightarrow n_{\text{OH}^-} = 2,5 \cdot 0,1 = 0,25 \text{ mol}$



→ $n_{\text{NaCl (bổ sung)}} = 0,25 \text{ mol} \Rightarrow \%m_{\text{NaCl (bổ sung)}} = \frac{0,25 \cdot 58,5}{23,4} \cdot 100\% = \span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">62,5\%$

Câu 36: Chọn D.**Câu 37: Chọn đáp án B**

Do hỗn hợp X chứa 3 axit đơn chức đều chứa 1 gốc COOH

$$n_{X_3} = \frac{an}{3}; n_{X_2} = \frac{an}{2}$$

$$\Rightarrow \frac{an}{3} \cdot M_{X_3} = \frac{an}{3} \cdot (3Y - 36) = 56,7$$

$$\frac{an}{2} \cdot M_{X_2} = \frac{an}{2} \cdot (2Y - 28) = 59,4$$

$$\Rightarrow \frac{6Y - 72}{6Y - 48} = \frac{21}{22} \Rightarrow Y = 75$$

$$\Rightarrow n_{X_2} = \frac{59,4}{132} = 0,15$$

$$\Rightarrow n_X = 0,9(\text{mol})$$

$$\Rightarrow n_{\text{RCOONa}} = 0,5(\text{mol})$$

$$M_{\text{RCOONa}} + m_{\text{NaOH}} = 52,58 \Rightarrow m_{\text{RCOONa}} = 40,88$$



$$\xrightarrow{\text{BTKL}} m_{\text{RCOONa}} + m_{\text{O}_2} = m_{\text{Na}_2\text{CO}_3} + m_{\text{CO}_2} + m_{\text{H}_2\text{O}} \Rightarrow m_{\text{O}_2} = 29,76(\text{g})$$

$$\Rightarrow n_{\text{O}_2} = 0,93(\text{mol})$$

$$\xrightarrow{\text{BTKL(O)}} 2n_{\text{CO}_2} + n_{\text{H}_2\text{O}} = 2n_{\text{RCOONa}} + 2n_{\text{O}_2} - 3n_{\text{Na}_2\text{CO}_3} = 2,11$$

Mà $44n_{\text{CO}_2} + 18n_{\text{H}_2\text{O}} = 44,14$

$$\Rightarrow n_{\text{CO}_2} = 0,77(\text{mol}); n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,57(\text{mol})$$

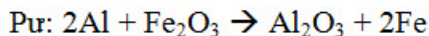
$$\Rightarrow n_{\text{axit không no}} = n_{\text{CO}_2} - n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,2(\text{mol})$$

$$\Rightarrow n(2 \text{ axit no}) = 0,3(\text{mol})$$

\Rightarrow Số C trong axit không no là 3

\Rightarrow CTCT là $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$

\Rightarrow Đáp án B

Câu 38:

P1 + NaOH \rightarrow H₂ \Rightarrow Al dư, Fe₂O₃ hết sau phản ứng gồm: Fe, Al₂O₃, Al dư

Coi $m_{\text{P2}} = a m_{\text{P1}}$

Gọi P1 $n_{\text{Fe}} = 2x \text{ mol}$, $n_{\text{Al}} = y \text{ mol}$, $n_{\text{Al}_2\text{O}_3} = x \text{ mol}$

Trong phần 2: $n_{\text{Fe}} = 2ax \text{ mol}$, $n_{\text{Al}} = ay \text{ mol}$, $n_{\text{Al}_2\text{O}_3} = ax \text{ mol}$

$$\text{Từ P1: } n_{\text{Al}} = \frac{2}{3} n_{\text{H}_2} = 0,05 \text{ mol} \Rightarrow y = 0,05 \text{ mol} \quad (1)$$

$$\text{P2: } n_{\text{H}_2} = 3,75 \text{ mol}$$

$$\Leftrightarrow 2ax + 1,5ay = 3,75 \quad (2)$$

$$\Leftrightarrow \text{Mặt khác } m_{\text{P2}} - m_{\text{P1}} = 134$$

$$\Leftrightarrow (214x + 27y)(a-1) = 134 \quad (3)$$

Từ 1,2,3 $\Rightarrow a=3$, $x=0,25$ và $a=2$, $x=0,56$ (có 2 giá trị)

+ Khi $a=3$, $x=0,25 \Rightarrow m_{\text{Fe}} = 112 \text{ gam}$

+ Khi $a=2$, $x=0,56 \text{ mol} \Rightarrow m_{\text{Fe}} = 188,16 \text{ gam}$

Câu 40:

$$\frac{32 \cdot 100}{M} + \frac{14 \cdot 100}{M} = 61,33\% \rightarrow M = 75 \text{ là Gli}$$

Áp dụng ĐLBT gốc Gly ta có: $6x = 0,1 \cdot 5 + 0,15 \cdot 2 + 0,5 \rightarrow x = 1,3/6 \rightarrow m = 1,3/6 \cdot 360 = 78$