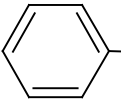
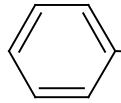
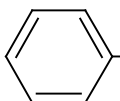
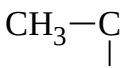
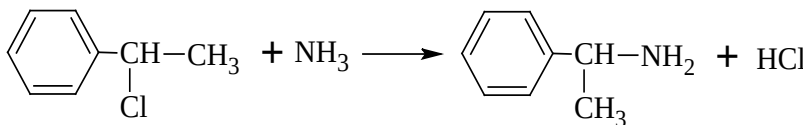
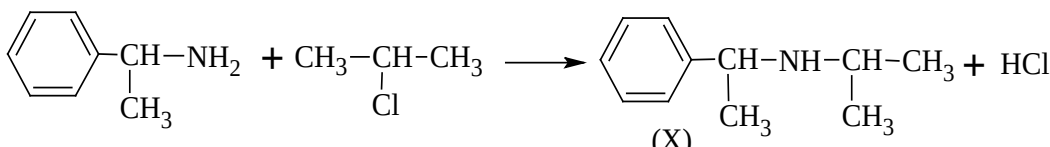
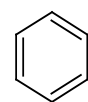
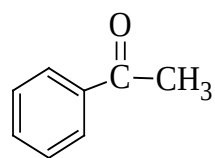
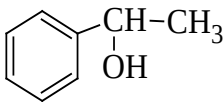
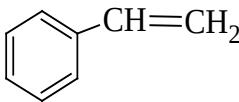
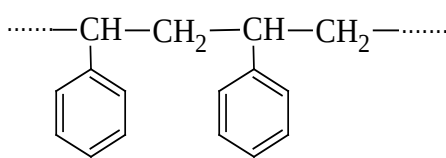


العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
00,50	2 x 0,25	التمرين الأول: (07 نقاط) 1) الصيغ نصف المفصلة للمركبين: (A) و (B): (A): $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—OH}$, (B): $\text{CH}_3\text{—}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{—CH}_3$ 2) أ- الصيغ نصف المفصلة للمركبات: (C)، (D)، (E)، (F) و (G):  (C)  (D)  (E)  (F)  (G) ب- التفاعلات الكيميائية المؤدية إلى تحضير الأمين الثانوي (X):   ملاحظة: تقبل الإجابة في حالة الانطلاق من تفاعل المركب G مع NH_3 3) أ- الصيغ نصف المفصلة للمركبات: (K)، (L)، (M)، (N)، (O)، (P)، (Q)، (R): $\text{CH}_3\text{—COOH}$ (K) $\text{CH}_3\text{—COCl}$ (L)  (M)  (N)  (Q)  (R) ب- مقطع من بوليمير يحتوي على وحدتين بنائيتين: 
03,00	5 x 0,50	
03,50	6 x 0,50	
	0,50	

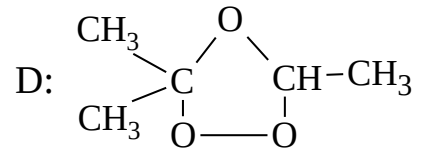
		التمرين الثاني: (07 نقاط) I-1) الصيغ نصف المفصلة للأحماض الدهنية: (A) ، (B) ، (C): - إيجاد الصيغة نصف المفصلة لـ (A): $\left. \begin{array}{l} 1\text{mol(A)} \longrightarrow 1\text{mol(KOH)} \\ M_{(A)} \longrightarrow 56\text{g} \\ 1\text{g} \longrightarrow 200 \times 10^{-3}\text{g} \end{array} \right\} \Rightarrow M_{(A)} = \frac{56}{200 \times 10^{-3}} = 280\text{g.mol}^{-1}$ $14n - 4 + 32 = 280 \Rightarrow n = 18$ (A): $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - (\text{CH}_2)_7 - \text{COOH}$ - إيجاد الصيغة نصف المفصلة لـ (B): $\left. \begin{array}{l} I_i = 0 \Rightarrow C_n H_{2n} O_2 \\ M_{(B)} \longrightarrow 100\% \\ 32\text{g} \longrightarrow 18,6\% \end{array} \right\} \Rightarrow M_{(B)} = \frac{3200}{18,6} = 172\text{g.mol}^{-1}$ $14n + 32 = 172 \Rightarrow n = 10$ (B): $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_8 - \text{COOH}$ - إيجاد الصيغة نصف المفصلة لـ (C): (C): $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_7 - \text{CH} = \text{CH} - (\text{CH}_2)_7 - \text{COOH}$ 2) الصيغة نصف المفصلة لثلاثي الغليسيري (TG): $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_7 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH} - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_8 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_7 - \text{CH} = \text{CH} - (\text{CH}_2)_7 - \text{CH}_3 \end{array}$ 3) حساب قرينة اليود (I_i) لثلاثي الغليسيري (TG): $\text{TG} + 3\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Glycérole} + \text{A} + \text{B} + \text{C}$ $M_{(\text{TG})} + 3M_{(\text{H}_2\text{O})} = M_{(\text{Glycérole})} + M_{(A)} + M_{(B)} + M_{(C)}$ $M_{(\text{TG})} + (3 \times 18) = 92 + 280 + 172 + 282$ $M_{(\text{TG})} = 92 + 280 + 172 + 282 - (3 \times 18) \quad \underline{M_{(\text{TG})} = 772 \text{ g.mol}^{-1}}$ $\left. \begin{array}{l} M_{(\text{TG})} \longrightarrow 3 \times 254 \text{ g} \\ 100\text{g} \longrightarrow I_i \end{array} \right\} \Rightarrow I_i = \frac{3 \times 254 \times 100}{772} \quad \boxed{I_i = 98,7}$ ملاحظة : تقبل طريقة أخرى لحساب M_{TG}
01,75	0,25 0,25 0,25	
00,25	0,25	
00,75	0,25 0,50	

00,75	3 x 0,25	(4) الصيغ نصف المفصلة الممكنة لثنائي الغليسيريد يتكون من الحمضين الدهنيين (B) و (C) $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-(\text{CH}_2)_8-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-(\text{CH}_2)_8-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$
0,375	3 x 0,125	II-1) تصنيف الأحماض الأمينية: Cys : حمض أميني كبريتي Gly : حمض أميني خطي بسيط Lys : حمض أميني قاعدي (2) أ- الصيغ الأيونية للحمض الأميني السيستين Cys عند تغير pH من 1 إلى 12: $\begin{array}{ccccccc} & \text{pKa}_1=1,96 & & \text{pH}_i & & \text{pKa}_R=8,18 & & \text{pKa}_2=10,28 & & \text{pH} \\ \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COOH} & \xrightleftharpoons[\text{H}_3\text{O}^+]{\text{OH}^-} & \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- & \xrightleftharpoons[\text{H}_3\text{O}^+]{\text{OH}^-} & \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- & \xrightleftharpoons[\text{H}_3\text{O}^+]{\text{OH}^-} & \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ & & & & & & \\ \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 \\ & & & & & & \\ \text{SH} & & \text{SH} & & \text{S}^- & & \text{S}^- \end{array}$ ب- استنتاج قيمة الـ pH_i لحمض السيستين: $\text{pH}_i = \frac{\text{pKa}_1 + \text{pKa}_R}{2} \Rightarrow \text{pH}_i = \frac{1,96 + 8,18}{2} \quad \boxed{\text{pH}_i = 5,07}$ ج- الصيغ الأيونية لحمض السيستين عند $\text{pH}=6,5$ $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{S}^- \end{array}$ الصيغة السائدة:
02,00	2 x 0,125	د- الصيغة الأيونية التي يهجر بها السيستين عند $\text{pH}=6,5$. $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$ الصيغة السائدة: $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{S}^- \end{array}$

01,125	3 x 0,125	3 أ- استنتج الأحماض الأمينية السابقة (A) ، (B) و (C). (A): Gly ; (B): Cys ; (C): Lys
		ب- الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد [A - B - B - C]. $\begin{array}{ccccccc} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{COOH} \\ & & & & & & \\ \text{H} & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & (\text{CH}_2)_4 \\ & & & & & & \\ & & \text{SH} & & \text{SH} & & \text{NH}_2 \end{array}$
		ج- الصيغة الأيونية لرباعي الببتيد عند pH=1 و pH=12. pH=1 ; $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{COOH}$ $\begin{array}{ccccccc} & & & & & & \\ \text{H} & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & (\text{CH}_2)_4 \\ & & & & & & \\ & & \text{SH} & & \text{SH} & & \text{NH}_3^+ \end{array}$ pH=12 ; $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{C}(=\text{O})-\text{HN}-\text{CH}-\text{COO}^-$ $\begin{array}{ccccccc} & & & & & & \\ \text{H} & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & (\text{CH}_2)_4 \\ & & & & & & \\ & & \text{S}^- & & \text{S}^- & & \text{NH}_2 \end{array}$
00,75	0,75	التمرين الثالث: (06 نقاط) 1) موازنة معادلة الاحتراق التام للإيثان-1،2- ديول السائل: $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{2(\ell)} + \frac{5}{2}\text{O}_{2(\text{g})} \longrightarrow 2\text{CO}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$ 2) استنتاج $\Delta H_{\text{comb}}^\circ (\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{2(\ell)})$:
		$\begin{array}{lcl} \text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{2(\ell)} & \longrightarrow & 2\text{C}_{(\text{s})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \quad -\Delta H_1^\circ \\ 7 \times \left(\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(\text{g})} \right) & \longrightarrow & 7\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \quad \Delta H_2^\circ \\ 2 \times \left(\text{C}_{(\text{s})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \right) & \longrightarrow & 2\text{CO}_{2(\text{g})} + 2\text{H}_{2(\text{g})} \quad \Delta H_3^\circ \\ 3 \times \left(\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \right) & \longrightarrow & 3\text{H}_2\text{O}_{(\ell)} \quad -\Delta H_4^\circ \end{array}$
		$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{2(\ell)} + \frac{5}{2}\text{O}_{2(\text{g})} \longrightarrow 2\text{CO}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$ $\Delta H_{\text{comb}}^\circ = -\Delta H_1^\circ + 7 \Delta H_2^\circ + 2 \Delta H_3^\circ - 3 \Delta H_4^\circ$ $= -(-454,80) + 7(-242) + 2(91) - 3(40,7)$ $\Delta H_{\text{comb}}^\circ = -1179,3 \text{ kJ.mol}^{-1}$ ملاحظة: تقبل الإجابة في حالة حساب الأنطالبي $\Delta H_{\text{comb}}^\circ$ بطريقة أخرى

01,00	0,25 0,25 0,50 0,25 0,25 0,50	(3) إيجاد التغير في الطاقة الداخلية ΔU لتفاعل الاحتراق السابق: $\Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \Delta U + \Delta n_g RT$ $\Delta n_g = 2 - \frac{5}{2} = \underline{-0,5 \text{ mol}}$ $\Delta U = \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} - \Delta n_g RT$ $\Delta U = -1179,3 - (-0,5 \times 8,314 \times 298 \times 10^{-3})$ $\boxed{\Delta U = -1178,06 \text{ kJ.mol}^{-1}}$
		(4) كمية الحرارة الناتجة عن الاحتراق التام لـ 12,4 g من $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{2(\ell)}$: $\Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \frac{Q}{n} \Rightarrow Q = \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} \times n \quad M_{\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2} = 62 \text{ g.mol}^{-1}$ $n = \frac{m}{M} \Rightarrow n = \frac{12,4}{62} = \underline{0,2 \text{ mol}}$ $Q = -1179,3 \times 0,2 \quad \boxed{Q = -235,86 \text{ kJ}}$
		(5) أنطالبي الاحتراق للتفاعل عند 110°C: تتغير الحالة الفيزيائية للماء من السائلة إلى الغازية عند 373°K باستعمال علاقة كيرشوف:
		$\Delta H_T = \Delta H_{T_0}^{\circ} + \int_{T_0}^T \Delta C_p dt$ $\Delta H_{383} = \Delta H_{298}^{\circ} + \int_{298}^{373} \Delta C_{p_1} dt + 3\Delta H_{\text{vap}}(\text{H}_2\text{O}) + \int_{373}^{383} \Delta C_{p_2} dt$ $\Delta H_{383} = \Delta H_{298}^{\circ} + \Delta C_{p_1}(T_{373} - T_{298}) + 3\Delta H_{\text{vap}}(\text{H}_2\text{O}) + \Delta C_{p_2}(T_{383} - T_{373})$
		0,25

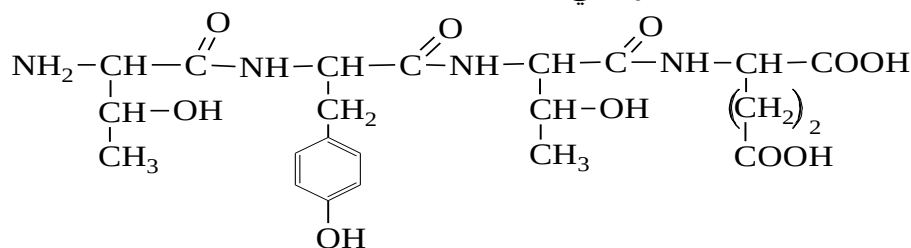
01,75	0,25	$\Delta C_{p_1} = 2C_{p_{(CO_2)_{(g)}}} + 3C_{p_{(H_2O)_{(l)}}} - C_{p_{(C_2H_6O_2)_{(l)}}} - \frac{5}{2}C_{p_{(O_2)_{(g)}}}$ $= (2 \times 37,58) + (3 \times 75,29) - 149,33 - (2,5 \times 29,37)$ $\boxed{\Delta C_{p_1} = 78,275 \text{ (J.mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1})}$
	0,25	
	0,25	$\Delta C_{p_2} = 2C_{p_{(CO_2)_{(g)}}} + 3C_{p_{(H_2O)_{(g)}}} - C_{p_{(C_2H_6O_2)_{(l)}}} - \frac{5}{2}C_{p_{(O_2)_{(g)}}}$ $= (2 \times 37,58) + (3 \times 33,58) - 149,33 - (2,5 \times 29,37)$ $\boxed{\Delta C_{p_2} = -46,855 \text{ (J.mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1})}$
	0,50	$\Delta H_{383} = -1179,3 + 78,275 \times (373 - 298) \times 10^{-3} + (3 \times 40,7) + (-46,855) \times (383 - 373) \times 10^{-3}$ $\boxed{\Delta H_{383} = -1051,79 \text{ kJ.mol}^{-1}}$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموعة	مجزأة	
01,25	0,25	التمرين الأول: (07 نقاط) (1) أ- طبيعة المركب (A): سيتون ب- الصيغة المجملة للمركب (A): $A: C_nH_{2n}O \quad M_{(C_nH_{2n}O)} = 14n + 16 = 86 \Rightarrow n = \frac{70}{14} = 5$
	0,25	ومنه الصيغة المجملة للمركب (A): $C_5H_{10}O$ ج- الصيغ نصف المفصلة الممكنة لـ (A).
	3 x 0,25	$CH_3-CH_2-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-CH_3 ; CH_3-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-CH_3 ; CH_3-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-CH_2-CH_3$
02,00	0,25	(2) الصيغ نصف المفصلة للمركبات A ، B ، C و D:
	4 x 0,50	A: $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-CH_3$ B: $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-\underset{\underset{OH}{ }}{CH}-CH_3$ C: $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{ }}{C}=CH-CH_3$ D: 
	0,50	(3) أ- معادلة التفاعل: $CH_3-COOH + CH_3-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-\underset{\underset{OH}{ }}{CH}-CH_3 \xrightleftharpoons{H_2SO_4} CH_3-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-\underset{\underset{CH_3}{ }}{CH}-CH_3 + H_2O$
02,00	0,25	ب- بما أن الكحول (B) هو كحول ثانوي فإن مردود التفاعل هو 60% ج- حساب كتلة الأستر الناتج عند التوازن:
	0,25	$R = \frac{n_{ester}}{n_{acide}} \cdot 100 \Rightarrow n_{ester} = \frac{R \times n_{(B)}}{100}$
	0,50	$n_{(B)} = \frac{60 \times 0,5}{100} = 0,3 \text{ mol}$ $M_{ester} = (7 \times 12) + (14 \times 1) + (2 \times 16) = 130 \text{ g.mol}^{-1}$
	0,50	$n = \frac{m_{ester}}{M_{ester}} \Rightarrow m_{ester} = n \times M_{ester}$ $m_{ester} = 0,3 \times 130 \quad \boxed{m_{ester} = 39 \text{ g}}$

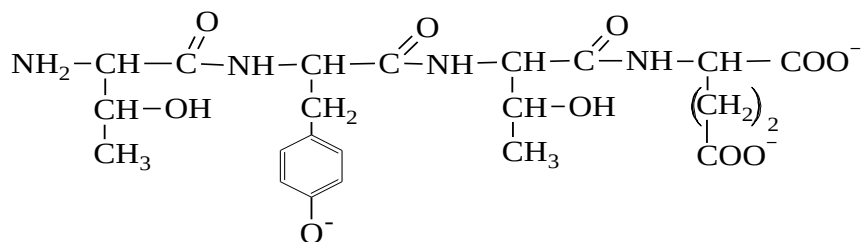
00,75	3 x 0,25	II - 1) الصيغ نصف المفصلة للمركبات : (E) ، (F) و (G): (E):  ; (F): $\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$; (G): $\text{NH}_2-(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2$
01,00	0,50 0,50	(2) الكتلة المولية المتوسطة للبوليمير (P): $n = \frac{M_{\text{polymère}}}{M_{\text{motif}}} \Rightarrow M_{\text{polymère}} = n \times M_{\text{motif}}$ $M_{\text{motif}} = (12M_{\text{C}}) + (22M_{\text{H}}) + (2M_{\text{O}}) + (2M_{\text{N}})$ $M_{\text{motif}} = (12 \times 12) + (22 \times 1) + (2 \times 16) + (2 \times 14) = 226 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_{\text{polymère}} = 140 \times 226 \quad \boxed{M_{\text{polymère}} = 31640 \text{ g.mol}^{-1}}$
01,25	2 x 0,25	التمرين الثاني: (07 نقاط) I - 1) الصيغ نصف المفصلة للمركبات (A) ، (B) و (C): A: $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$; B: $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ - الحمض الدهني (C) $1 \text{ mol (C)} \longrightarrow 1 \text{ mol KOH}$ $\left. \begin{array}{l} M_{\text{C}} \longrightarrow M_{\text{KOH}} \times 10^3 \\ 1 \text{ g} \longrightarrow \text{Is} \end{array} \right\} \Rightarrow M_{\text{C}} = \frac{1 \times M_{\text{KOH}} \times 10^3}{\text{Is}} = \frac{56 \times 10^3}{197,18} = 284 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_{(\text{C})} = M_{\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2} = 14n + 32 = 284 \text{ g.mol}^{-1} \Rightarrow n = \frac{284 - 32}{14} = 18$ ومنه الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني (C) هي: C: $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$
00,50	2 x 0,25	(2) معادلة تفاعل أكسدة الحمض الدهني (B): $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7\text{COOH} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{KMnO}_4} \text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5\text{COOH} + \text{HOOC}-(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ (3) أ- الصيغ نصف المفصلة لـ (TG): $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3 \end{array}$

01,50	0,25	ب) حساب قرينة اليود لـ (TG): $TG + 3H_2O \longrightarrow Glycérole + A + B + C$ $M_{(TG)} + 3M_{(H_2O)} = M_{(Glycérole)} + M_{(A)} + M_{(B)} + M_{(C)}$ $1\text{mol TG} \longrightarrow 1\text{mol I}_2$ $\left. \begin{array}{l} M_{TG} \longrightarrow M_{I_2} \\ 100\text{g} \longrightarrow I_i \end{array} \right\} \Rightarrow I_i = \frac{100 \times M_{I_2}}{M_{TG}}$ $M_{Gly} + M_A + M_B + M_C = M_{TG} + 3M_{H_2O}$ $M_{TG} = M_{Gly} + M_A + M_B + M_C - 3M_{H_2O}$ $M_{TG} = (92 + 228 + 254 + 284) - (3 \times 18) = 804\text{g.mol}^{-1}$ $I_i = \frac{100 \times 254}{804} = 31,592 \quad \boxed{I_i = 31,592}$
01,50	0,50	ملاحظة : تقبل طريقة أخرى لحساب M_{TG} (1-II) اكمال الجدول: pK_{aR} بالنسبة لحمض Glu: $pH_i = \frac{pK_{a1} + pK_{aR}}{2} \Rightarrow pK_{aR} = 2pH_i - pK_{a1} = 2 \times 3,22 - 2,19 \quad \boxed{pK_{aR} = 4,25}$ pH_i بالنسبة لحمض Tyr: $pH_i = \frac{pK_{a1} + pK_{a2}}{2} = \frac{2,20 + 9,11}{2} \quad \boxed{pH_i = 5,65}$ pK_{a2} بالنسبة لحمض Thr: $pH_i = \frac{pK_{a1} + pK_{a2}}{2} \Rightarrow pK_{a2} = 2pH_i - pK_{a1} = 2 \times 5,6 - 2,09 \quad \boxed{pK_{a2} = 9,11}$
01,00	4 x 0,25	(2) الصيغ الأيونية للحمض الأميني Tyr عند تغير الـ pH من 1 إلى 12 : $\begin{array}{ccccccc} pK_{a1} & & pH_i & & pK_{a2} & & pK_{aR} & & pH \\ \text{H}_3\text{N}^+ - \text{CH} - \text{COOH} & \xrightleftharpoons[+\text{H}^+]{+\text{OH}^-} & \text{H}_3\text{N}^+ - \text{CH} - \text{COO}^- & \xrightleftharpoons[+\text{H}^+]{+\text{OH}^-} & \text{H}_2\text{N} - \text{CH} - \text{COO}^- & \xrightleftharpoons[\text{H}^+]{+\text{OH}^-} & \text{H}_2\text{N} - \text{CH} - \text{COO}^- \\ & & & & & & \\ \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 \\ & & & & & & \\ \text{C}_6\text{H}_4 & & \text{C}_6\text{H}_4 & & \text{C}_6\text{H}_4 & & \text{C}_6\text{H}_4 \\ & & & & & & \\ \text{OH} & & \text{OH} & & \text{OH} & & \text{O}^- \end{array}$
00,25	0,25	(3) الفصل بالهجرة الكهربائية طريقة غير ملائمة لفصل الحمضين الأمينيين Thr و Tyr لأن الحمضين الأمينيين لهما قيمتي pH_i متقاربة جدا . (4) أ- الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد : $\boxed{D - E - D - F}$: الحمض الأميني D له أربعة مماكبات ضوئية اذن هو Thr الحمض الأميني F له $pH_i = 3,22$ اذن هو Glu الحمض الأميني E هو Tyr

اذن الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد:



ب- صيغة نفس الببتيد عند $\text{pH} = 12$:



التمرين الثالث: (06 نقاط)

I-1) حساب كمية الحرارة Q_{Comb} الناتجة عن إحتراق الغلوكوز :

$$\sum Q_i = 0 \Rightarrow Q_{\text{Comb}} + Q_{\text{H}_2\text{O}} + Q_{\text{cal}} = 0$$

$$Q_{\text{Comb}} = -Q_{\text{H}_2\text{O}} - Q_{\text{cal}} = -m_{\text{H}_2\text{O}} \cdot c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot \Delta T - C_{\text{cal}} \cdot \Delta T$$

$$Q_{\text{Comb}} = -\Delta T (m_{\text{H}_2\text{O}} \cdot c_{\text{H}_2\text{O}} + C_{\text{cal}}) =$$

$$Q_{\text{Comb}} = -(53,8 - 23,7)(100 \times 4,185 + 100)$$

$$Q_{\text{Comb}} = -15606,85 \text{ J} = -15,606 \text{ kJ}$$

2) استنتاج أنطالبي تفاعل احتراق الغلوكوز ΔH_1° :

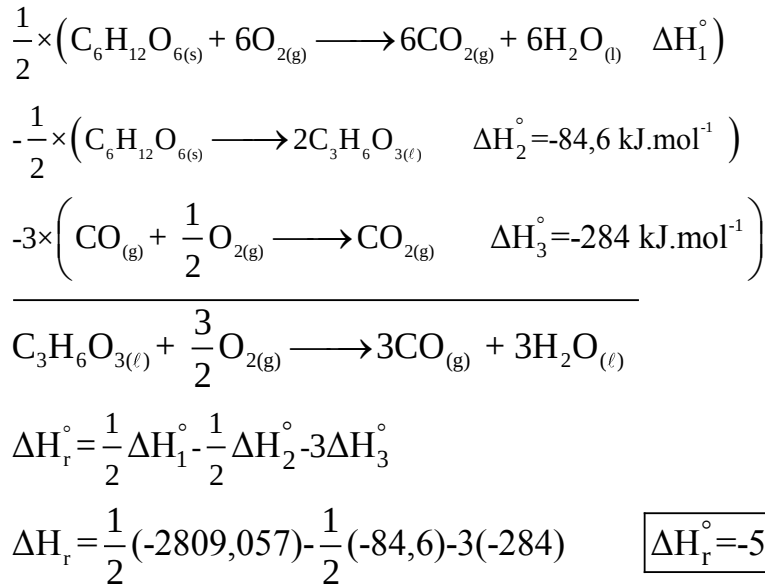
$$\Delta H_1^\circ = \frac{Q_{\text{Comb}}}{n_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}} ; n_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = \frac{m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}}{M_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}}$$

$$M_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = 6M_{\text{C}} + 12M_{\text{H}} + 6M_{\text{O}} = 180 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$n_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = \frac{m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}}{M_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}} = \frac{1}{180} = 5,5556 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\Delta H_1^\circ = \frac{-15,606}{5,5556 \cdot 10^{-3}} \quad \Delta H_1^\circ = -2809,057 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

(3) حساب ΔH_r° أنطالبي التفاعل:



-II

(1) اكمال الجدول:

T(K)	V(L)	P(atm)	الحالة
298	12,23	1	1
596	24,46	1	2
298	24,46	0,5	3

حساب درجة الحرارة T_2 :

التحول من الحالة 1 الى الحالة 2 هو تحول تحت ضغط ثابت: $P_1 = P_2 = P$

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2} \Rightarrow T_2 = \frac{V_2 \cdot T_1}{V_1} = \frac{24,46 \times 298}{12,23} \quad \boxed{T_2 = 596 \text{ K}}$$

ملاحظة : تقبل الإجابة باستعمال قانون الغازات المثالية

$$T_2 = \frac{P_2 V_2}{nR} = \frac{1 \times 1,01325 \times 10^5 \times 24,46 \times 10^{-3}}{0,5 \times 8,314} \quad \boxed{T_2 = 596,2 \text{ K}}$$

(2) نوع التحول 3 ← 1: تحول عند درجة حرارة ثابتة.

(3) احسب قيمة كل من:

أ- $W_{1 \rightarrow 2}$ و $W_{3 \rightarrow 1}$:

$$\begin{aligned} W_{1 \rightarrow 2} &= -P(V_2 - V_1) \\ W_{1 \rightarrow 2} &= -1,01325 \times 10^5 \times (24,46 \times 10^{-3} - 12,23 \times 10^{-3}) = -1239,2 \quad \boxed{W_{1 \rightarrow 2} = -1239,2 \text{ J}} \\ W_{3 \rightarrow 1} &= -nRT \ln \frac{V_1}{V_3} = nRT \ln \frac{V_3}{V_1} \\ W_{3 \rightarrow 1} &= 0,5 \times 8,314 \times 298 \times \ln \frac{24,46}{12,23} \quad \boxed{W_{3 \rightarrow 1} = 858,66 \text{ J}} \end{aligned}$$

02,25			$Q_{3 \rightarrow 1} \text{ و } Q_{2 \rightarrow 3} , Q_{1 \rightarrow 2} \text{ - ب}$
	0,25	$Q_{1 \rightarrow 2} = Q_p = nC_p \Delta T = nC_p(T_2 - T_1)$	
		$C_p - C_v = nR \Rightarrow C_p = C_v + nR = \frac{3}{2}R + nR = 2R$	
		$Q_{1 \rightarrow 2} = 2nR(T_2 - T_1) = 2nR(T_2 - T_1)$	
	0,25	$Q_{1 \rightarrow 2} = 2 \times 0,5 \times 8,314 \times (596 - 298) = 2477,57J$	$Q_{1 \rightarrow 2} = 2477,57J$
	0,25	$Q_{2 \rightarrow 3} = Q_v = nC_v \Delta T = nC_v(T_3 - T_2) = \frac{3}{2}nR(T_3 - T_2)$	
	0,25	$Q_{2 \rightarrow 3} = \frac{3}{2} \times 0,5 \times 8,314 \times (298 - 596) = -1858,18$	$Q_{2 \rightarrow 3} = -1858,18 J$
		$\Delta U_{3 \rightarrow 1} = Q_{3 \rightarrow 1} + W_{3 \rightarrow 1} \quad \Delta U_{3 \rightarrow 1} = 0$	
	0,25	$Q_{3 \rightarrow 1} + W_{3 \rightarrow 1} = 0 \Rightarrow Q_{3 \rightarrow 1} = -W_{3 \rightarrow 1}$	$Q_{3 \rightarrow 1} = -858,66 J$
			$\Delta U_{2 \rightarrow 3} \text{ و } \Delta U_{1 \rightarrow 2} \text{ - ج}$
		$\Delta U_{1 \rightarrow 2} = Q_{1 \rightarrow 2} + W_{1 \rightarrow 2}$	
0,25	$\Delta U_{1 \rightarrow 2} = -1239,2 + 2477,57 = 1238,37$	$\Delta U_{1 \rightarrow 2} = 1238,37 J$	
	$\Delta U_{2 \rightarrow 3} = Q_{2 \rightarrow 3} + W_{2 \rightarrow 3} \quad W_{2 \rightarrow 3} = 0$		
0,25	$\Delta U_{2 \rightarrow 3} = Q_{2 \rightarrow 3}$	$\Delta U_{2 \rightarrow 3} = -1858,18 J$	