

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على (03) صفحات (من الصفحة 1 من 6 إلى الصفحة 3 من 6)

التمرين الأول: (08 نقاط)

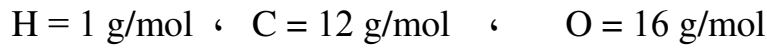
I - 1) مركب عضوي (X) صيغته العامة من الشكل: $C_nH_{2n}O_2$ عند إحراق 0,70 g منه أعطى 1,25 g من ثاني أكسيد الكربون CO_2 .

أ) اكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام للمركب (X) بدلالة n.

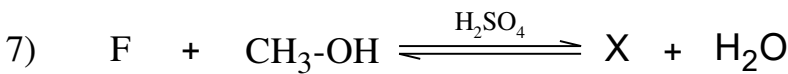
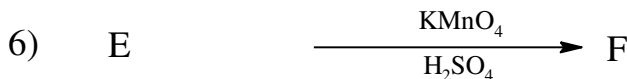
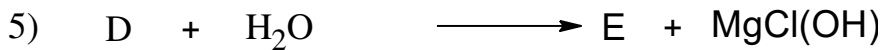
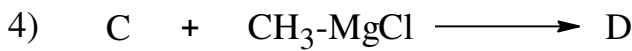
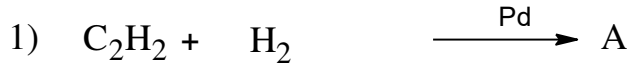
ب) جد الصيغة المجملة للمركب (X).

ج) عيّن الصيغ نصف المفصلة الممكنة لهذا المركب.

يعطى:



2) لمعرفة صيغة المركب (X) نجري سلسلة التفاعلات الآتية:



- اكتب الصيغ نصف المفصلة للمركبات: (A) ، (B) ، (C) ، (D) ، (E) ، (F) ، (X).

II- الدراسة الحركية لتفاعل تفكك المركب N_2O_5 إلى NO_2 و O_2 أثبتت أنه تفاعل من الرتبة الأولى.

إذا علمت أن التركيز الابتدائي: $[N_2O_5]_0 = 0,1 \text{ mol/L}$ ، وثابت السرعة: $k = 5 \times 10^{-3} \text{ min}^{-1}$

- (1) اكتب معادلة التفاعل الحادث.
- (2) احسب زمن نصف التفاعل ($t_{1/2}$).
- (3) احسب سرعة التفاعل (V) بعد مرور زمن قدره ساعة واحدة.

التمرين الثاني: (06 نقاط)

I- لتحديد قرينة الحموضة (I_a) لزيت الزيتون استخدمنا:

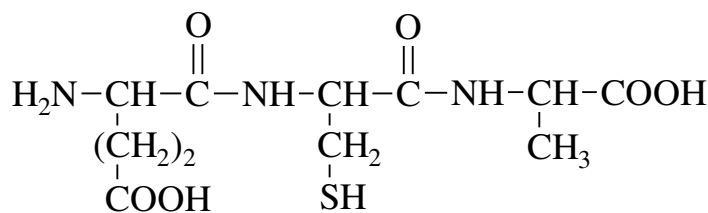
المواد	الأدوات
- كحول إيثيلي (95°)	- سحاحة سعتها (10 cm^3)
- محلول البوتاس KOH ($0,1 \text{ mol/L}$)	- أرلن ماير (250 cm^3)
- كاشف فينول فتالين	- ماصة (10 cm^3)
- ماء مقطر	- ميزان حساس

باعتبار أن كتلة العينة (زيت الزيتون) $m_E = 5 \text{ g}$ قد تفاعلت مع $1,5 \text{ ml}$ من محلول KOH ($0,1 \text{ mol/L}$)
المطلوب:

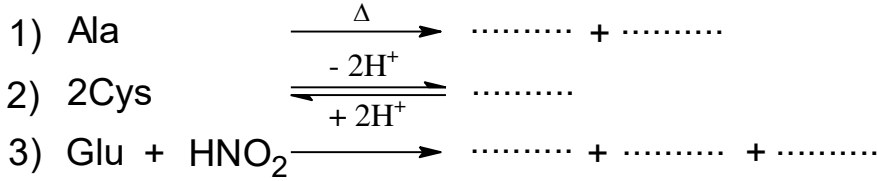
- (1) ما دور الكحول الإيثيلي في التجربة؟
 - (2) جد عبارة قرينة الحموضة (I_a).
 - (3) احسب قيمة (I_a) وهل هي متطابقة مع المواصفات الدولية حيث: ($0,6 - 2$) $I_a =$
- يعطى:

$$H = 1 \text{ g/mol} , O = 16 \text{ g/mol} , K = 39 \text{ g/mol}$$

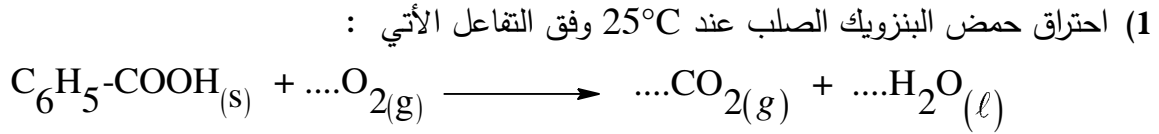
II- ثلاثي ببتيـد Glu-Cys-Ala ذو الصيغة الكيميائية الآتية:



- (1) أعط الصيغ الكيميائية للأحماض الأمينية المكونة لثلاثي الببتيد، ثم صنفها.
- (2) اكتب الصيغ الأيونية للحمض الأميني الغلوتاميك (Glu) عند تغير الـ pH من 1 إلى 12 ، ثم أحسب قيمة pH_i له.
- تعطى قيم pK_a للحمض الأميني الغلوتاميك (Glu):
 $pK_{a1} = 2,19$ ، $pK_{aR} = 4,25$ ، $pK_{a2} = 9,67$
- (3) أكمل التفاعلات الآتية:



التمرين الثالث: (06 نقاط)



(أ) وازن معادلة التفاعل.

(ب) احسب الأنطالبي المعياري (ΔH_f^0) لتشكيل حمض البنزويك الصلب.
يعطى:

$$\Delta H_{comb}^0 = -3227 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^0(CO_{2(g)}) = -393 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^0(H_2O_{(l)}) = -286 \text{ kJ/mol}$$

(2) احسب أنطالبي احتراق (ΔH_{comb}^0) حمض البنزويك الصلب عند 50°C حيث:

المركب	$C_6H_5-COOH_{(g)}$	$CO_{2(g)}$	$H_2O_{(l)}$	$O_{2(g)}$
$C_p \text{ (J.mol}^{-1} \cdot K^{-1} \text{)}$	146,7	37,58	75,29	29,36

(3) احسب أنطالبي انصهار حمض البنزويك (ΔH_{fus}).

$$\Delta H_f^0(C_6H_5-COOH_{(l)}) = -362,4 \text{ kJ/mol} \quad \text{علما أن:}$$

(4) احسب كمية الحرارة (Q) اللازمة لانصهار 24,4 g من حمض البنزويك.

يعطى:

$$H = 1 \text{ g/mol} \quad , \quad C = 12 \text{ g/mol} \quad , \quad O = 16 \text{ g/mol}$$

انتهى الموضوع الأول

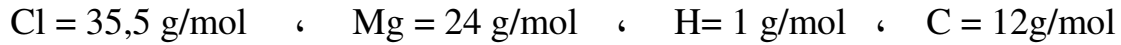
الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على (03) صفحات (من الصفحة 4 من 6 إلى الصفحة 6 من 6)

التمرين الأول: (08 نقاط)

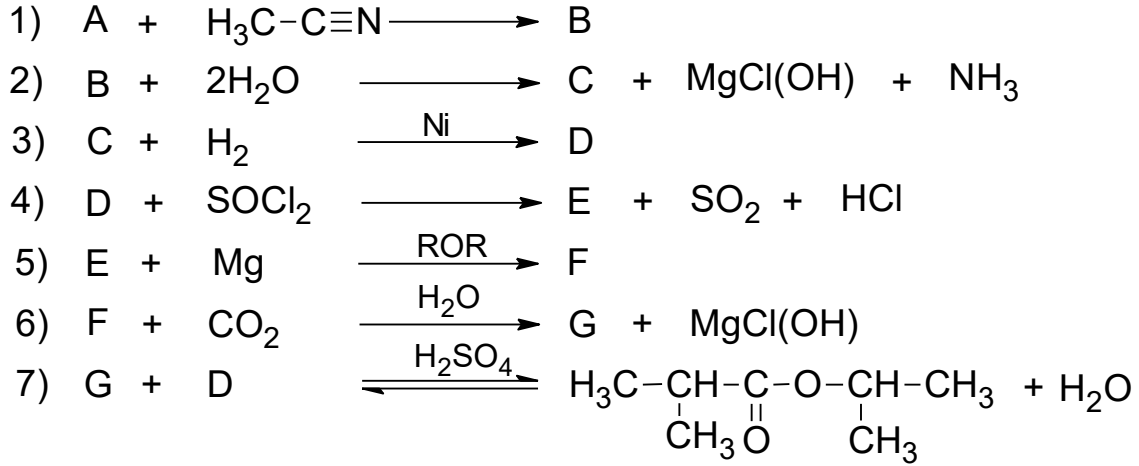
مركب عضوي مغنيزومي (A) صيغته $R-MgCl$ ، كتلته المولية $74,5 \text{ g/mol}$ ، حيث (R) جذر ألكيلي.
(1) جد الصيغة نصف المفصلة للمركب (A).

يعطى:



(2) اكتب التفاعلات الكيميائية التي تسمح بالحصول على المركب (A) انطلاقا من الميثانول وكواشف أخرى.

(3) نجري انطلاقا من المركب (A) سلسلة التفاعلات الكيميائية الآتية:



(أ) جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات: (B) ، (C) ، (D) ، (E) ، (F) ، (G) .

(ب) استنتج مردود التفاعل (7) علما أن المزيج الابتدائي متساوي المولات.

(ج) يتشكل عند التوازن $0,3 \text{ mol}$ من الأستر .

- احسب عدد المولات الابتدائية لكل من المركبين (G) و (D) .

(4) إرجاع المركب (G) بواسطة $LiAlH_4$ المتبوع بالإمهاء يؤدي إلى مركب (H)

- نزع الماء من المركب (H) في وجود H_2SO_4 عند $170^\circ C$ يعطي مركب (I)

- بلمرة المركب (I) تؤدي إلى بوليمير (J)

(أ) اكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين (H) و (I) .

(ب) أعط الصيغة العامة للبوليمير (J) .

التمرين الثاني: (06 نقاط)

I - ثلاثي غليسريد متجانس (TG) يدخل في تركيبه حمض دهني (A) رمزه : Δ^9 : 16 : C

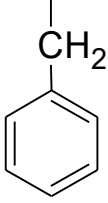
(1) اكتب الصيغة نصف المفصلة لثلاثي الغليسريد المتجانس (TG).

(2) اكتب تفاعل ثلاثي غليسريد (TG) مع اليود (I_2) ، ثم أحسب قرينة اليود (I_i) له.

يعطى:

$$I = 127 \text{ g/mol} , O = 16 \text{ g/mol} , H = 1 \text{ g/mol} , C = 12 \text{ g/mol}$$

II- لديك الأحماض الأمينية الآتية:

الحمض الأميني	Glu حمض الغلوتاميك	Phe فينيل ألانين	Arg أرغنين
السلسلة الجانبية (-R)	$(CH_2)_2$ COOH		$(CH_2)_3$ NH C=NH NH ₂

(1) صنف هذه الأحماض الأمينية.

(2) احسب pH_i للحمض الأميني فينيل الانين Phe إذا علمت أن $pKa_1 = 1,83$ ، $pKa_2 = 9,13$

(3) اكتب الصيغ الأيونية للحمض الأميني فينيل الانين Phe عند تغير الـ pH من 1 إلى 12 .

(4) نضع مزيج الأحماض الأمينية السابقة في جهاز الهجرة الكهربائية عند $pH = 5,48$

- وضح بالرسم مواقع هذه الأحماض الأمينية على شريط الهجرة الكهربائية.

يعطى:

$$pH_i(\text{Arg}) = 10,76 \quad \text{و} \quad pH_i(\text{Glu}) = 3,22$$

التمرين الثالث: (06 نقاط)

I- يحترق البوت -1- ن الغازي $C_4H_{8(g)}$ عند درجة حرارة $25^\circ C$ وضغط 1 atm احتراقا تاما.

(1) اكتب معادلة تفاعل احتراق البوت -1- ن الغازي .

(2) احسب أنطالبي احتراق البوت -1- ن الغازي.

يعطى:

المركب	$CO_{2(g)}$	$H_2O_{(l)}$	$C_4H_{8(g)}$
$\Delta H_f^0 (\text{kJ.mol}^{-1})$	-393	-286	-0,4

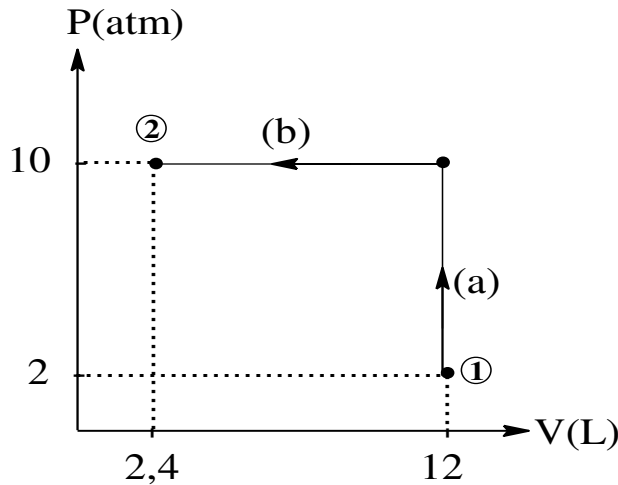
(3) أ) مثل مخطط تشكل البوت -1- ن الغازي.

ب) احسب أنطالبي التصعيد للكربون الصلب $(C_{(s)})$ ΔH_{sub}^0 .

يعطى:

الرابطة	H-H	C-H	C-C	C=C
$\Delta H_{\text{diss}}^0 (\text{kJ.mol}^{-1})$	436	413	348	612

II- لديك البيان $P = f(V)$ الذي يمثل انتقال غاز مثالي من الحالة الابتدائية ① إلى الحالة النهائية ② :



(1) ما نوع كل من التحولين (a) و (b) ؟

(2) احسب العمل W لكل تحوّل.

يعطى:

$$1 \text{ atm} = 1,013.10^5 \text{ Pa}$$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
<u>2,25</u>		التمرين الأول: (08 نقاط)
		(1 -I
		أ) كتابة معادلة الاحتراق التام بدلالة n
	0,5	$C_nH_{2n}O_2 + \frac{3n-2}{2} O_2 \longrightarrow nCO_2 + nH_2O$
		ب) إيجاد الصيغة المجملة للمركب X:
		من المعادلة لدينا :
	0,5	$1 \text{ mol (x)} \rightarrow n \text{ mol (CO}_2\text{)}$
	0,25	$M_X = (14n+32) \text{ g} \rightarrow n \times 44 \text{ g}$
		$0,7 \text{ g} \rightarrow 1,25 \text{ g}$
	0,25	$1,25 \times (14n+32) = 0,70 \times 44 \times n \Rightarrow n=3$
		ومنه المركب X :
	0,25	$C_3H_6O_2$
		ج) الصيغ الممكنة للمركب X :
	0,25×3	$CH_3-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH \quad , \quad CH_3-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-CH_3 \quad , \quad H-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-CH_2-CH_3$
		2) كتابة الصيغ نصف المفصلة للمركبات :
		A : $H_2C=CH_2$
		B : $\begin{array}{c} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ H_2C \quad CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ O \quad O \end{array}$
	0,5×6	C : $H-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-H$
		D : $CH_3-CH_2-OMgCl$
		E : CH_3-CH_2-OH
<u>0,25</u>		F : $CH_3-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH$
	0,25	X : $CH_3-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-CH_3$
		1-II) كتابة معادلة التفاعل :
	0,25	$N_2O_5 \longrightarrow 2NO_2 + \frac{1}{2} O_2$
		2) حساب زمن نصف التفاعل $(t_{1/2})$:
	0,5	$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$

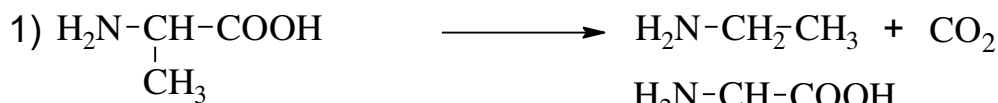
<u>1,5</u>	0,25	$t_{1/2} = \frac{0,69}{5 \times 10^{-3}} = 138 \text{ min}$
	0,5	(3) حساب سرعة التفاعل V : $V = k \times [N_2O_5]$ - حساب $[N_2O_5]$:
	0,5	$\ln \frac{[N_2O_5]}{[N_2O_5]_0} = -kt$
		$[N_2O_5] = [N_2O_5]_0 \times e^{-kt}$
	0,25	$[N_2O_5] = 0,1 \times e^{-5 \times 10^{-3} \times 60}$ $[N_2O_5] = 0,074 \text{ mol/L}$
	0,25	تطبيق عددي: $V = 5 \times 10^{-3} \times 0,074$
<u>0,25</u>	0,25	$V = 0,37 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$
		التمرين الثاني: (06 نقاط)
	0,25	I- (1) دور الكحول الإيثيلي : مذيب عضوي للمادة الدهنية.
	<u>1</u>	(2) إيجاد عبارة قرينة الحموضة I_a :
	0,25	$RCOOH + KOH \longrightarrow RCOO^-, K^+ + H_2O$
	0,25	$1 \text{ mol} \longrightarrow 1 \text{ mol}$ $m_E (\text{g}) \longrightarrow m_{KOH} \cdot 10^{+3} (\text{mg})$
<u>0,5</u>	0,25	$1 (\text{g}) \longrightarrow I_a$ $I_a = \frac{m_{KOH} \cdot 10^{+3}}{m_E}$
	0,25	$m_{KOH} = C.V(\ell).M_{KOH}$
	0,25	$I_a = \frac{C.V(\ell).M_{KOH}.10^{+3}}{m_E}$
		(3) تطبيق عددي

	0,25	$I_a = \frac{0,1.1,5.10^{-3}.56.10^3}{5}$ $I_a = 1,68$								
	0,25	- حسب المقاييس الدولية نستنتج أن هذه القيمة $I_a = 1,68$ مطابقة للمواصفات المعمول بها.								
1,5		-II (1) كتابة الصيغ الكيميائية لكل حمض أميني مع التصنيف :								
	0,25×6	<table><tr><th>الحمض الأميني</th><th>الصنف</th></tr><tr><td>$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$</td><td>حمض أميني حامضي</td></tr><tr><td>$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$</td><td>حمض أميني كبريتي</td></tr><tr><td>$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$</td><td>حمض أميني ذو سلسلة كربونية بسيطة</td></tr></table>	الحمض الأميني	الصنف	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$	حمض أميني حامضي	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$	حمض أميني كبريتي	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	حمض أميني ذو سلسلة كربونية بسيطة
الحمض الأميني	الصنف									
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$	حمض أميني حامضي									
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$	حمض أميني كبريتي									
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	حمض أميني ذو سلسلة كربونية بسيطة									
1,5		(2) كتابة الصيغ الأيونية للحمض الأميني (Glu) عند تغير الـ pH من 1 إلى 12								
	0,25×4	1 $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COOH}$ $(\text{CH}_2)_2$ COOH $\xrightleftharpoons[+\text{H}]{+\text{OH}^-}$ $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^-$ $(\text{CH}_2)_2$ COOH $\xrightleftharpoons[+\text{H}]{+\text{OH}^-}$ $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}-\text{COO}^-$ $(\text{CH}_2)_2$ COO^- $\xrightleftharpoons[+\text{H}]{+\text{OH}^-}$ $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COO}^-$ $(\text{CH}_2)_2$ COO^- $\text{pKa}_1=2.19$ pH_i $\text{pKa}_R=4.25$ $\text{pKa}_2=9.67$ 12 pH								
	0,25×2	- حساب pH_i لحمض الغلوتاميك (Glu) : $\text{pH}_i = \frac{\text{pKa}_1 + \text{pKa}_R}{2} = \frac{2,19 + 4,25}{2} = 3,22$								

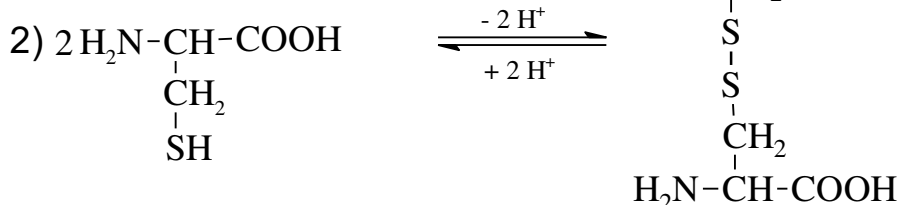
(3) إتمام التفاعلات :

1,25

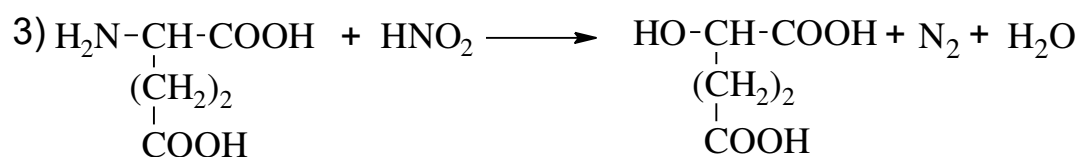
0,5



0,25



0,5

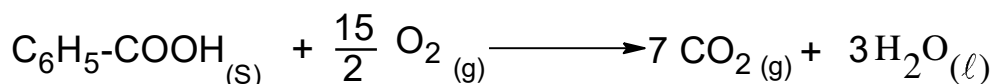


التمرين الثالث: (06 نقاط)

2,25

(1) أ) موازنة معادلة التفاعل:

0,25×3



ب) حساب الأنطالبي المعياري لتشكل حمض البنزويك الصلب:

0,5

$$\Delta H_{\text{comb}}^0 = \sum \Delta H_f^0(\text{produits}) - \sum \Delta H_f^0(\text{réactifs})$$

0,5

$$\Delta H_{\text{comb}}^0 = 7\Delta H_f^0(\text{CO}_{2(g)}) + 3\Delta H_f^0(\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}) - \Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)}) - \frac{15}{2} \cancel{\Delta H_f^0(\text{O}_{2(g)})}$$

0,25

$$\Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)}) = 7\Delta H_f^0(\text{CO}_{2(g)}) + 3\Delta H_f^0(\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}) - \Delta H_{\text{comb}}^0$$

$$\Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)}) = 7(-393) + 3(-286) - (-3227)$$

0,25

$$\Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)}) = -382 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

1,75

(2) حساب أنطالبي احتراق حمض البنزويك الصلب عند 50°C: بتطبيق علاقة كيرشوف

0,5

$$\Delta H_T^0 = \Delta H_{T_0}^0 + \int_{T_0}^T \Delta C_p \cdot dT$$

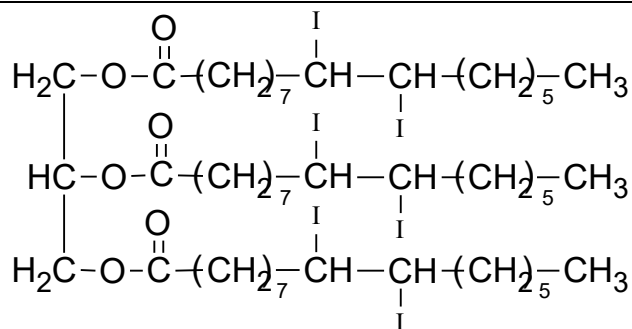
0,25

$$\Delta H_T^0 = \Delta H_{T_0}^0 + \Delta C_p (T - T_0)$$

<u>1</u>	0,25	$\Delta C_p = \sum C_p(\text{produits}) - \sum C_p(\text{réactifs})$
	0,25	$\Delta C_p = 7C_p(\text{CO}_{2(g)}) + 3C_p(\text{H}_2\text{O}_{(l)}) - C_p(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)}) - \frac{15}{2}C_p(\text{O}_{2(g)})$
	0,25	$\Delta C_p = 7(37,58) + 3(75,29) - (146,7) - \frac{15}{2}(29,36) = 122,03 \text{ J.mol}^{-1}.\text{K}^{-1}$
		$\Delta H_{323}^0 = \Delta H_{298}^0 + \Delta C_p(323-298)$
	0,25	$\Delta H_{323}^0 = (-3227) + 122,03 \times 10^{-3} (25)$
		$\Delta H_{323}^0 = -3223,95 \text{ kJ.mol}^{-1}$
		(3) حساب انطالبي انصهار حمض البنزويك (ΔH_{fus}) :
	0,25	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)} \xrightarrow{\Delta H_{\text{fus}}^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(l)}$
	0,5	$\Delta H_{\text{fus}}^0 = \Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(l)}) - \Delta H_f^0(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(s)})$
		$\Delta H_{\text{fus}}^0 = (-362,4) - (-382)$
<u>1</u>	0,25	$\Delta H_{\text{fus}}^0 = 19,6 \text{ kJ.mol}$
		(4) حساب كمية الحرارة اللازمة لانصهار 24.4 g من حمض البنزويك:
		- الكتلة المولية لحمض البنزويك $\text{C}_6\text{H}_5\text{-COOH}$
		$M = (7 \times 12) + (2 \times 16) + (6 \times 1)$
	0,25	$M = 122 \text{ g/mol}$
		$1 \text{ mol } (\text{C}_6\text{H}_5\text{-COOH}) \rightarrow 19,6 \text{ kJ}$
	0,5	$\begin{array}{ccc} 122 \text{ g} & \rightarrow & 19,6 \text{ kJ} \\ 24,4 \text{ g} & \rightarrow & Q \end{array} \left. \vphantom{\begin{array}{ccc} 122 \text{ g} & \rightarrow & 19,6 \text{ kJ} \\ 24,4 \text{ g} & \rightarrow & Q \end{array}} \right\} Q = \frac{19,6 \times 24,4}{122}$
	0,25	$Q = 3,92 \text{ kJ}$

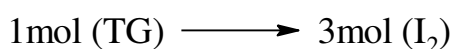
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
<u>1</u>	0,5	التمرين الأول: (08 نقاط) 1- إيجاد الصيغة نصف المفصلة للمركب A: $M(C_nH_{2n+1}MgCl) = 14n + 1 + 24 + 35,5 = 74,5$ $14n = 74,5 - 60,5 = 14$ $n = 1$
		A : CH_3-MgCl
<u>1</u>	0,5	2- كتابة التفاعلات الكيميائية : $CH_3-OH + PCl_5 \longrightarrow CH_3-Cl + POCl_3 + HCl$
		$CH_3-Cl + Mg \xrightarrow{ROR} CH_3-MgCl$
<u>4,5</u>	0,5	ملاحظة : تقبل إجابة أخرى (استعمال $SOCl_2$ في المرحلة الأولى) 3- أ- إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات :
		(B) : $CH_3-\overset{\overset{CH_3}{ }}{C}=NMgCl$ (C) : $CH_3-\overset{\overset{O}{ }}{C}-CH_3$ (D) : $CH_3-\overset{\overset{OH}{ }}{CH}-CH_3$ (E) : $CH_3-\overset{\overset{Cl}{ }}{CH}-CH_3$ (F) : $CH_3-\overset{\overset{MgCl}{ }}{CH}-CH_3$ (G) : $\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagdown \\ CH-COOH \\ \diagup \\ CH_3 \end{array}$
	0,5x6	ب- استنتاج مردود التفاعل : بما أن الكحول (D) ثانوي فإن: $R = 60\% \text{ (المردود)}$ ج- حساب عدد المولات الابتدائية لكل من D و G :
		$R = \frac{n_{ester}}{n_0} \times 100$ $n_0 = \frac{n_{ester}}{R} \times 100$ $n_0 = n_D = n_G$

<u>1,5</u>	0,25 0,25 0, 5x2 0,5 <u>0,5</u> 0,5 <u>1,75</u> 0,25x3	$n_0 = \frac{0,3}{60} \times 100 = 0,5 \text{ mol}$ $n_0 = n_D = n_G = 0,5 \text{ mol}$ 4-أ- الصيغة نصف المفصلة لكل من H و I : $\text{H: } \begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \quad \text{I: } \begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ب- الصيغة العامة للبوليمير J : $\left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{---C---CH}_2\text{---} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \right]_n$ التمرين الثاني: (06 نقاط) I - 1- كتابة الصيغة نصف المفصلة لثلاثي الغليسريد المتجانس : $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{HC}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \end{array}$ I - 2- كتابة معادلة تفاعل ثلاثي الغليسريد مع اليود I_2 : $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{HC}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{C}-(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3 \end{array} + 3\text{I}_2 \longrightarrow$
--	---	--



- حساب قرينة اليود I_i لثلاثي الغليسريد:

0,25 $M_{TG} = 800 \text{ g/mol}$



0,5

$$\left. \begin{array}{l} M_{TG} \longrightarrow 3 \times M(I_2) \\ 100 \text{ g} \longrightarrow I_i \end{array} \right\} I_i = \frac{3 \times 254 \times 100}{800}$$

0,25 $I_i = 95,25$

1,5

1-II - تصنيف الأحماض الأمينية:

0,5x3

Glu : حمض أميني خطي حامضي

Phe : حمض أميني حلقي عطري

Arg : حمض أميني خطي قاعدي

0,75

2- حساب PH_i للحمض الأميني Phe:

0,5

$$pH_i = \frac{pK_{a1} + pK_{a2}}{2} = \frac{1,83 + 9,13}{2}$$

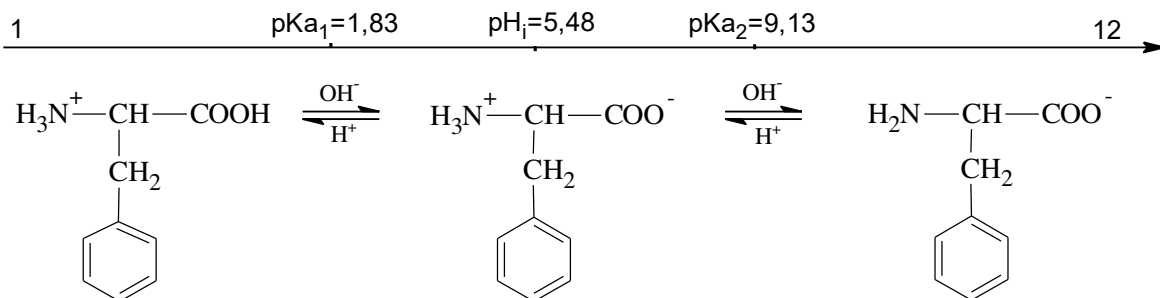
0,25

$$pH_i = 5,48$$

0,75

3- كتابة الصيغ الأيونية لـ Phe عند تغير الـ PH من 1 إلى 12 :

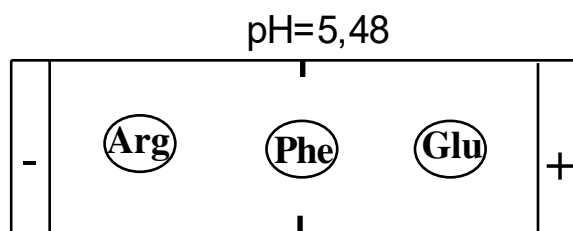
0,25x3



0,75

4- توضيح مواقع الأحماض الأمينية على شريط الهجرة الكهربية:

0,25x3

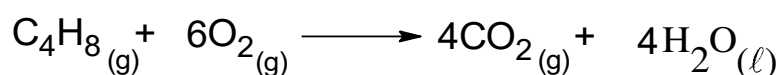


0,75

التمرين الثالث: (06 نقاط)

I-1- كتابة معادلة إحتراق البوت -1- ن :

0,25x3



2- حساب أنطالبي إحتراق البوت -1- ن :

0,75

0,25x3

$$\Delta H_{\text{Comb}}^{\circ} = \sum \Delta H_f^{\circ} (\text{Produits}) - \sum \Delta H_f^{\circ} (\text{Reactifs})$$

$$\Delta H_{\text{Comb}}^{\circ} = \left[4\Delta H_f^{\circ}(\text{CO}_{2(g)}) + 4\Delta H_f^{\circ}(\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}) \right] - \left[\Delta H_f^{\circ}(\text{C}_4\text{H}_{8(g)}) + 6\Delta H_f^{\circ}(\text{O}_{2(g)}) \right]$$

$$\Delta H_{\text{Comb}}^{\circ} = 4 \times (-393) + 4 \times (-286) - (-0,4) - 6 \times 0$$

$$\Delta H_{\text{Comb}}^{\circ} = -2715,6 \text{ kJ/mol}$$

2,5

3- أ - مخطط تشكّل البوت -1- ن الغازي :

0,25

0,25x5

