

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات (من الصفحة 1 من 7 إلى الصفحة 4 من 7)

التمرين الأول: (05 نقاط)

I- تؤدي بلمرة ألسان (A) إلى بوليمير P كتلته المولية المتوسطة $126000 \text{ g.mol}^{-1}$ ودرجة بلمرته تساوي 3000.

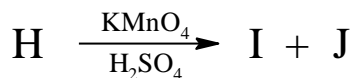
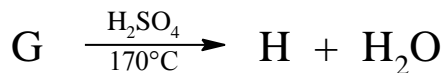
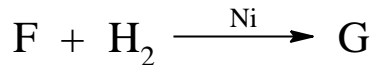
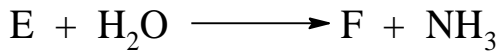
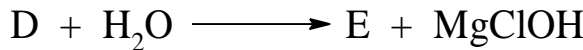
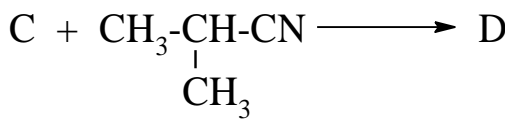
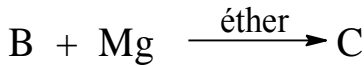
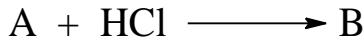
يعطى: $\text{O}=16 \text{ g/mol}$ ، $\text{H}=1 \text{ g/mol}$ ، $\text{C}=12 \text{ g/mol}$

1- جد الصيغة الجزيئية للألسان (A) واكتب صيغته نصف المفصلة.

2- اكتب معادلة تفاعل البلمرة.

3- اذكر اسم البوليمير P .

II- نجري انطلاقا من المركب (A) التفاعلات الكيميائية المتسلسلة التالية:



حيث المركب (J) يتفاعل مع DNPH ولا يرجع محلول فهلنج .

1- اكتب الصيغ نصف المفصلة للمركبات B ، C ، D ، E ، F ، G ، H ، I و J.

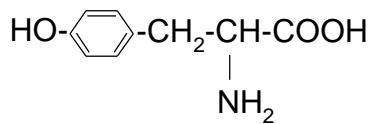
2- اكتب سلسلة التفاعلات الكيميائية التي تسمح بالحصول على المركب (حمض 2- مثيل بروبانويك) انطلاقاً من المركب (C) وكواشف أخرى.

3- اكتب معادلة تفاعل إرجاع المركب $\text{CH}_3\text{-CH(CN)-CH}_3$ بواسطة الهيدروجين H_2 في وجود النيكل.

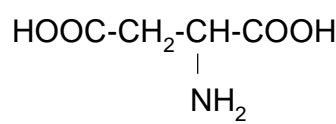
التمرين الثاني: (05 نقاط)

I- لديك ثلاثي الببتيد A-B-C حيث:

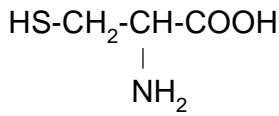
- عند وضع الحمض الأميني A في جهاز الهجرة الكهربائية عند $\text{pH}=6$ يهاجر نحو القطب السالب.
 - الحمض الأميني B يعطي مع كاشف كزانثوبروتيك نتيجة إيجابية.
 - C حمض أميني كبريتي.
- 1- ماهي الأحماض الأمينية A ، B ، C ؟ مع التعليل.



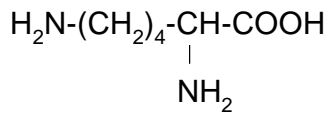
التيروسين Tyr
 $\text{pH}_i=5,66$



حمض الأسبارتيك Asp
 $\text{pH}_i=2,77$



السيستئين Cys
 $\text{pH}_i=5,07$



الليزين Lys
 $\text{pH}_i=9,74$

2- اكتب الصيغة نصف المفصلة لثلاثي الببتيد A-B-C

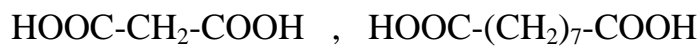
3- اذكر اسم ثلاثي الببتيد A-B-C

4- مثل بإسقاط فيشر الماكبات الضوئية للحمض الأميني Asp .

5- اكتب الصيغ الأيونية للحمض الأميني Asp عند تغير الـ pH من 1 إلى 12

يعطى: $\text{pKa}_1=1,88$ ، $\text{pKa}_2=9,6$ ، $\text{pKa}_R=3,66$

II- يوجد حمض اللينولييك في زيت دوار الشمس، أكسدته بمحلول KMnO_4 في وسط حمضي تعطي حمض دهني أحادي الوظيفة الكربوكسيلية صيغته المجملية $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ والحمضين التاليين



1- جد الصيغة نصف المفصلة لحمض اللينولييك.

2- يدخل حمض اللينولييك في تركيب ثلاثي غليسريد متجانس.

- أ- اكتب معادلة تفاعل تشكل ثلاثي الغليسريد.
 ب- اكتب معادلة تفاعل هدرجة ثلاثي الغليسريد.
 ج- ما هي الأهمية الصناعية لتفاعل هدرجة ثلاثي الغليسريد؟

التمرين الثالث: (05 نقاط)

I- يتم تبريد عينة من غاز النشادر NH_3 كتلتها $m=8,5$ g من الحالة الابتدائية ($P_1=6$ atm , $V_1=6$ L , T_1) إلى الحالة النهائية (P_2 , $V_2=4$ L , T_2) وذلك تحت ضغط ثابت.

نعتبر غاز النشادر NH_3 غازا مثاليا.

1- ما قيمة كل من T_2 و P_2 ، T_1 ؟

2- أ- احسب العمل W .

ب- هل الغاز تلقى عملا أم أنجزه ؟ علل.

ج- احسب كمية الحرارة Q_p المتبادلة خلال هذا التحول.

يعطى: $R = 8,314$ J.mol⁻¹.K⁻¹ ، $C_p(NH_{3(g)}) = 33,6$ J.mol⁻¹.K⁻¹

$N=14$ g/mol ، $H=1$ g/mol ، $1atm = 1,013.10^5$ Pa

II- يعتبر الأسيتون CH_3COCH_3 مذيبا جيدا للعديد من المركبات العضوية.

1- اكتب معادلة تفاعل تشكل الأسيتون الغازي.

2- احسب أنطالبي التشكل $\Delta H_f^0(CH_3COCH_{3(g)})$

يعطى: $\Delta H_{sub}^0(C_{(s)}) = 717$ kJ.mol⁻¹

الرابط	H-H	O=O	C-H	C-C	C=O
ΔH°_{diss} (kJ.mol ⁻¹)	436	498	414	348	711

3- إذا علمت أن أنطالبي الاحتراق للأسيتون السائل عند $25^{\circ}C$: $\Delta H_{comb}^0 = -1821,38$ kJ.mol⁻¹

أ- اكتب معادلة تفاعل الاحتراق.

ب- احسب أنطالبي التشكل $\Delta H_f^0(CH_3COCH_{3(l)})$

ج- احسب أنطالبي التبخر $\Delta H_{vap}^0(CH_3COCH_3)$

يعطى: $\Delta H_f^0(CO_{2(g)}) = -393$ kJ.mol⁻¹ ، $\Delta H_f^0(H_2O_{(l)}) = -286$ kJ.mol⁻¹

4- احسب التغير في الطاقة الداخلية ΔU لتفاعل الاحتراق عند الدرجة $25^{\circ}C$.

يعطى: $R=8,314$ J.mol⁻¹.K⁻¹

التمرين الرابع: (05 نقاط)

متابعة تفاعل تفكك الماء الأوكسجيني H_2O_2 بوجود وسيط مناسب أعطت النتائج التالية :

t(h)	0	2	4	6	8
$[H_2O_2]$ (mol/L)	1	0,37	0,135	0,05	0,018

1- وضّح بيانياً أن تفكك الماء الأوكسجيني H_2O_2 هو تفاعل من الرتبة الأولى.

2- عيّن بيانياً قيمة ثابت السرعة k .

3- استخرج عبارة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ثم احسب قيمته.

4- احسب تركيز H_2O_2 عند اللحظة $t=5h$.

انتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

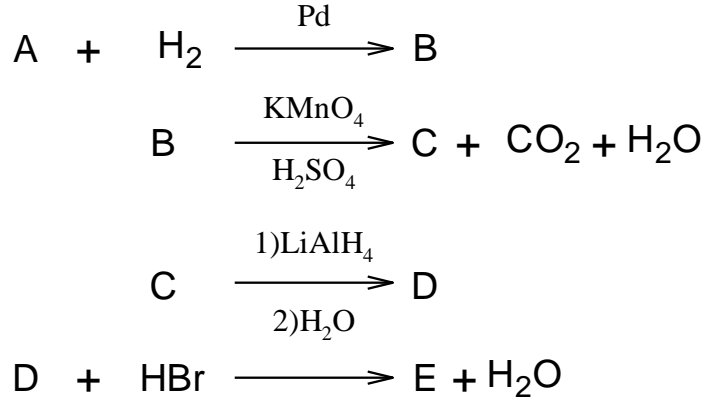
يحتوي الموضوع الثاني على 03 صفحات (من الصفحة 5 من 7 إلى الصفحة 7 من 7)

التمرين الأول: (07 نقاط)

(1) ألسين (A) كثافته بالنسبة للهواء $d=1,38$

- جد الصيغة المجملة والصيغة نصف المفصلة للمركب (A).

(2) نجري انطلاقا من الألسين (A) سلسلة التفاعلات الكيميائية الآتية :



أ- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات B ، C ، D ، E .

ب- بلمرة المركب (B) تعطي البوليمير P .

- اكتب الصيغة العامة للبوليمير P واذكر اسمه.

(3) يتم تحضير المركب (E) مخبريا بمزج 10 mL من المركب (D) كثافته $(d=0,8)$ و 25 g من بروميد

البوتاسيوم (KBr) في وجود H_2SO_4 .

أ- احسب عدد مولات كل من المركب (D) و KBr.

ب- احسب مردود التفاعل إذا علمت أن الكتلة المتحصل عليها من المركب (E) هي $m_p = 16 g$

يعطى: $C=12g/mol$, $O=16g/mol$, $H=1g/mol$, $K=39g/mol$, $Br=80g/mol$

(4) يمكن تحضير حمض بارا أمينو بنزويك $H_2N-C_6H_4-COOH$ انطلاقا من المركب (D) وفق ما يلي:

- تفاعل البنزن مع المركب (D) في وسط حمضي H_2SO_4 يعطي مركبا (F).

- تأثير HNO_3 على المركب (F) في وجود H_2SO_4 يؤدي إلى مركب (G).

- أكسدة المركب (G) بواسطة $KMnO_4$ في وسط حمضي H_2SO_4 يعطي مركبا (H).

- إرجاع المركب (H) بواسطة الحديد Fe في وجود HCl يؤدي إلى حمض بارا أمينو بنزويك.

أ- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات F ، G ، H .

ب- أكمل معادلة التفاعل التالي: $n H_2N-C_6H_4-COOH \longrightarrow \dots + \dots$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

I- يدخل في تركيب ثلاثي غليسيريد (A) الأحماض الدهنية التالية:

حمض اللوريك (C12:0)، حمض البالمتيت وأولييك (C16: 1 Δ^9)، حمض الأوليك (C18:1 Δ^9)

(1) اكتب الصيغ نصف المفصلة للأحماض الدهنية السابقة.

(2) استنتج الصيغ نصف المفصلة الممكنة لثلاثي الغليسيريد (A).

(3) احسب قرينة التصبن I_S و قرينة اليود I_I لثلاثي الغليسيريد (A).

يعطى: $I=127\text{g.mol}^{-1}$ ، $K=39\text{g.mol}^{-1}$ ، $O=16\text{g.mol}^{-1}$ ، $C=12\text{g.mol}^{-1}$ ، $H=1\text{g.mol}^{-1}$

II- يعطي التحليل المائي لثلاثي البيبتيد (X) الأحماض الأمينية التالية:

$\text{HOOC-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH}$	$\text{H}_2\text{N-(CH}_2\text{)}_4\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH}$	$\text{CH}_3\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH}$
حمض الأسبارتيك Asp	الليزين Lys	الألانين Ala

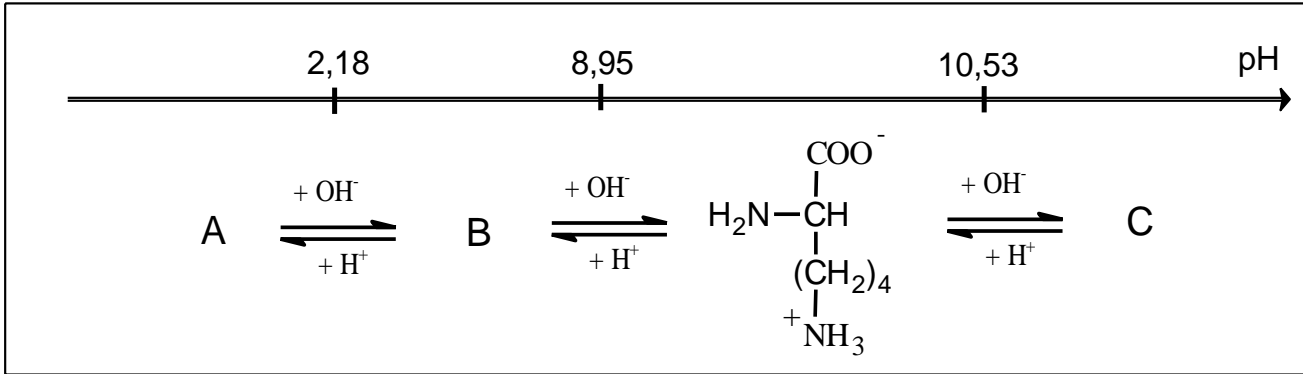
(1) صنف الأحماض الأمينية السابقة.

(2) إذا علمت أن ثلاثي البيبتيد (X) هو: Lys-Ala-Asp

أ - اكتب صيغته نصف المفصلة.

ب - أعط اسمه.

(3) يتأين الليزين عند تغير الـ pH وفق المخطط الآتي:



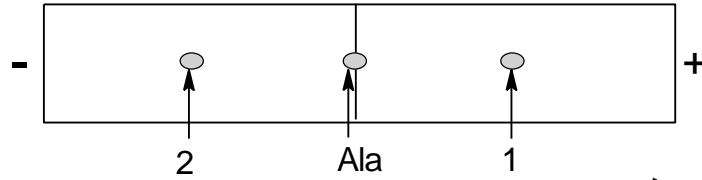
أ - اكتب الصيغ الأيونية A و B و C.

ب - استنتج قيمة كل من pK_{a1} و pK_{a2} و pK_{aR} .

ج - احسب قيمة الـ pH_i لليزين Lys.

(4) نضع مزيجا من الأحماض الأمينية المكونة للبيبتيد (X) السابق في منتصف شريط الهجرة الكهربائية في وسط

ذي pH محدد، فنحصل على النتائج الموضحة في الوثيقة التالية:



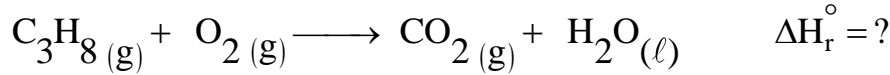
أ- استنتج قيمة pH الوسط.

ب- حدّد الأحماض الأمينية المشار إليها بـ (1) و (2) مع التعليل.
علما أن:

	pKa ₁	pKa ₂	pKa _R
Ala	2,34	9,69	////
Asp	1,88	9,6	3,66

التمرين الثالث: (06 نقاط)

I- يحترق غاز البروبان عند الدرجة 25°C وفق التفاعل الآتي:



(1) وازن معادلة التفاعل.

(2) احسب $\Delta H_f^\circ(C_3H_8(g))$ باستعمال مخطط تشكل غاز البروبان.

يعطى: $\Delta H_{sub}^\circ(C(s)) = 717 \text{ kJ.mol}^{-1}$

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

(3) احسب أنطالبي احتراق البروبان ΔH_r° علما أن:

$$\Delta H_f^\circ(H_2O(l)) = -286 \text{ kJ.mol}^{-1}, \quad \Delta H_f^\circ(CO_2(g)) = -393 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

(4) احسب أنطالبي احتراق البروبان عند 50°C حيث:

المركب	$C_3H_8(g)$	$O_2(g)$	$CO_2(g)$	$H_2O(l)$
$C_p \text{ (J.K}^{-1}\text{.mol}^{-1}\text{)}$	73,51	29,36	37,45	75,24

(5) احسب الفرق $(\Delta H - \Delta U)$ لتفاعل احتراق البروبان عند 25°C.

يعطى: $R = 8,314 \text{ J.mol}^{-1}\text{.K}^{-1}$

II- مسعر حراري سعته الحرارية $(C_{cal} = 100 \text{ J/K})$ يحتوي على كتلة $m_1 = 100 \text{ g}$ من الماء عند درجة حرارة

$T_1 = 25^\circ\text{C}$ ، نضيف إليه كتلة $m_2 = 80 \text{ g}$ من الماء عند درجة حرارة $T_2 = 80^\circ\text{C}$.

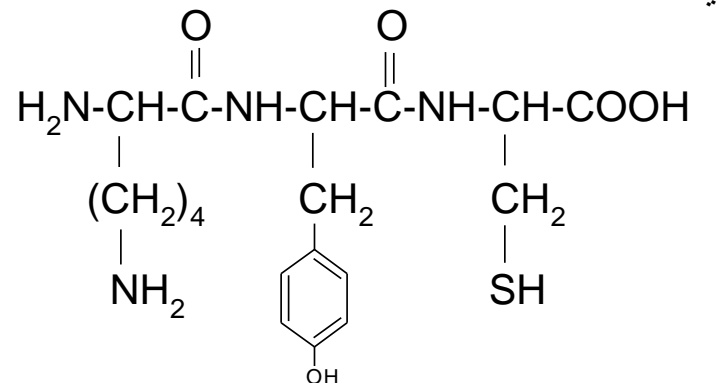
- احسب درجة حرارة التوازن T_{eq} . علما أن الحرارة الكتلية للماء $c = 4,18 \text{ J.g}^{-1}\text{.K}^{-1}$.

انتهى الموضوع الثاني

الموضوع الأول

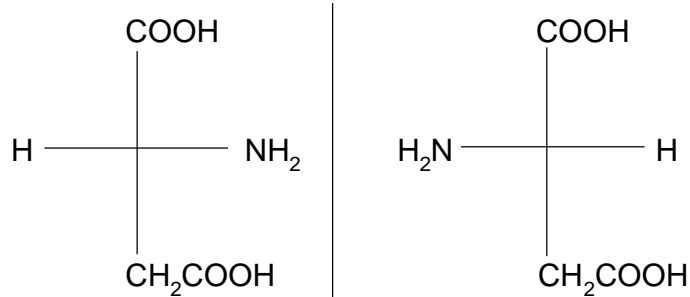
العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
		التمرين الأول : (05 نقاط)
		I. 1- إيجاد الصيغة المجملة للألسان A
1,25	0,25	$n = \frac{M_{\text{polymère}}}{M_{\text{monomère}}} ; M_{\text{monomère}} = \frac{M_{\text{polymère}}}{n}$
	0,25	$M_{\text{monomère}} = \frac{126000}{3000} = 42 \text{ g.mol}^{-1}$
	0,25	$M_{\text{C}_2\text{H}_2\text{n}} = 12n + 2n = 14n$
	0,25	$n = \frac{M_{\text{C}_2\text{H}_2\text{n}}}{14} = \frac{42}{14} = 3$
	0,25	ومنه الصيغة المجملة هي C_3H_6
	0,25	صيغته نصف المفصلة : $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$
		2- كتابة معادلة تفاعل البلمرة :
0,5	0,5	$n \text{ CH}_3\text{-CH=CH}_2 \rightarrow \left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_2 \end{array} \right]_n$
0,25	0,25	3- اسم البوليمير P : بولي بروبيلين
		II - 1- الصيغ نصف المفصلة هي :
		B : $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
		C : $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3 \\ \\ \text{MgCl} \end{array}$
		D : $\begin{array}{c} (\text{CH}_3)_2\text{CH-C=NMgCl} \\ \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$
		E : $\begin{array}{c} (\text{CH}_3)_2\text{CH-C=NH} \\ \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$
2,25	9x0,25	F : $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-C-CH-CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
		G : $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH-CH-CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
		H : $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-CH=C-CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
		J : $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-C-CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array}$
		I : $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$

الموضوع الأول

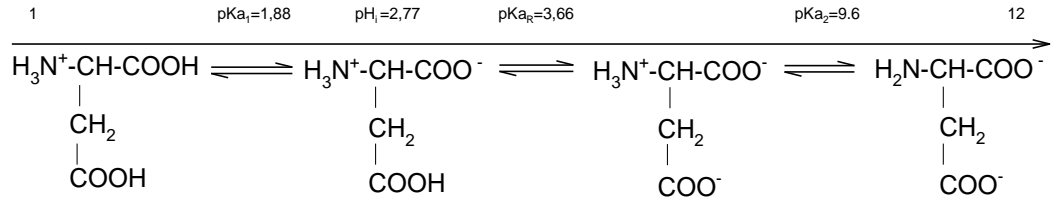
		2- كتابة سلسلة التفاعلات الكيميائية : $\text{CH}_3-\underset{\text{MgCl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OMgCl}$
0,5	0,25	
		3- كتابة المعادلة : $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OMgCl} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH} + \text{MgClOH}$
		0,25
0,25	0,25	$\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CN} + 2 \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}} \text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ التمرين الثاني : (05 نقاط) -I 1- الأحماض الأمينية : - الحمض A : هو Lys التعليل : يكون على شكل A^+ (كاتيون) لأن $\text{pH}_{i(\text{Lys})} > \text{pH}$ - الحمض B : هو Tyr التعليل : لأنه عطري - الحمض C : هو Cys 2- كتابة صيغة A-B-C $\text{H}_2\text{N}-\underset{\text{(CH}_2\text{)}_4}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}-\underset{\text{CH}_2}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}-\underset{\text{CH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$ 
		0,25
1,25	2x0,25	
		0,25
0,5	0,5	
0,25	0,25	3- اسم ثلاثي الببتيد: ليزيل تيروسيل سيستئين

الموضوع الأول

4- تمثيل الماكبات الضوئية لـ Asp حسب اسقاط فيشر:

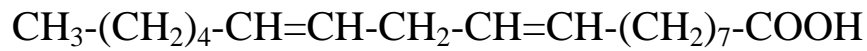


5- الصيغ الأيونية لـ Asp عند تغير الـ pH:

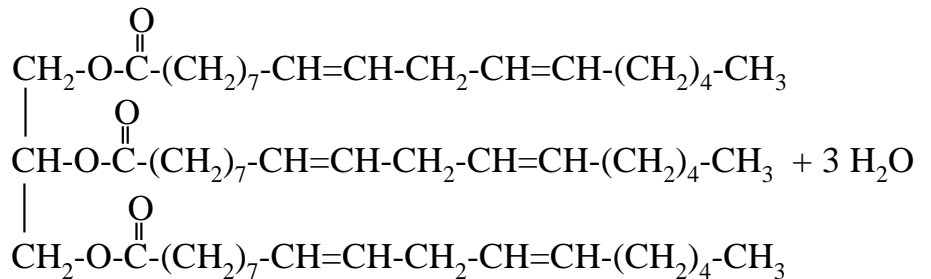
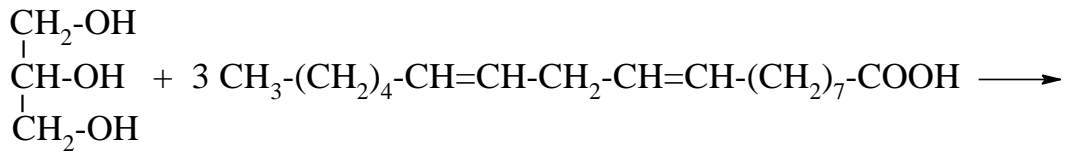


II-1- الصيغة نصف المفصلة لحمض اللينولييك :

الصيغة نصف المفصلة للحمض $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$: $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-\text{COOH}$
ومنه الصيغة نصف المفصلة لحمض اللينولييك

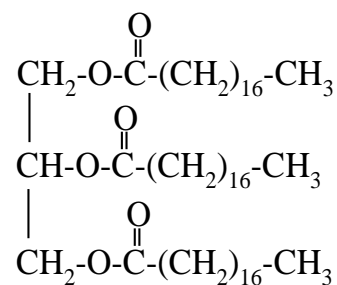
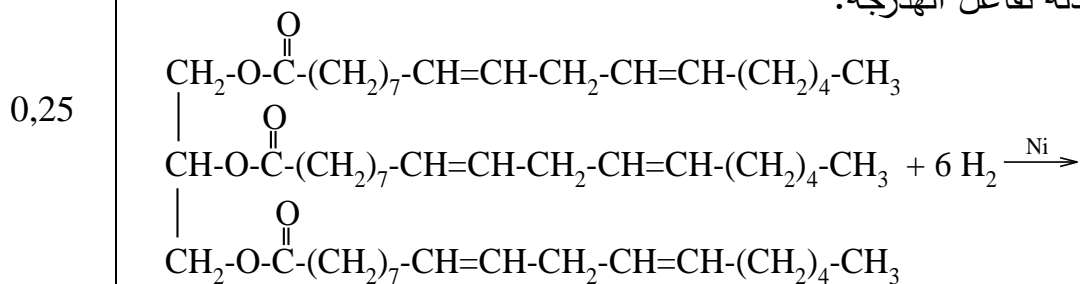


2-أ- معادلة تشكل ثلاثي الغليسيريدي:



الموضوع الأول

ب- معادلة تفاعل الهدرجة:



ج- الأهمية الصناعية: تحويل الزيوت النباتية إلى دهون غذائية صلبة (مرجرين)

التمرين الثالث : (05 نقاط)

1. - إيجاد قيمة T_1 .

$$M(\text{NH}_3) = 14 + 3 = 17 \text{ g/mol}$$

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n = \frac{8,5}{17} = 0,5 \text{ mol}$$

$$p_1 v_1 = nRT_1$$

$$T_1 = \frac{p_1 v_1}{nR}$$

$$T_1 = \frac{6 \times 1,013 \times 10^5 \times 6 \times 10^{-3}}{0,5 \times 8,314} = 877,3 \text{ K}$$

- إيجاد P_2 :

التحول تحت ضغط ثابت

$$P_2 = P_1 = 6 \text{ atm} \quad \text{إذن}$$

الموضوع الأول

- إيجاد T_2

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$T_2 = \frac{V_2 \times T_1}{V_1}$$

0,25

$$T_2 = \frac{4 \times 877,3}{6} = 584,8 \text{ K}$$

ملاحظة: تقبل الإجابة باستعمال العلاقة $P_2V_2 = nRT_2$ 2- أ- حساب العمل W

1,5

0,25

$$W = -P\Delta V = -P(V_2 - V_1)$$

0,25

$$W = -6 \times 1,013 \times 10^5 \times (4-6) \times 10^{-3} = 1215,6 \text{ J}$$

2x0,25

ب - الغاز تلقى عملا لأن $W > 0$ ج- حساب كمية الحرارة Q_p

0,25

$$Q_p = nc_p \Delta T = nc_p (T_2 - T_1)$$

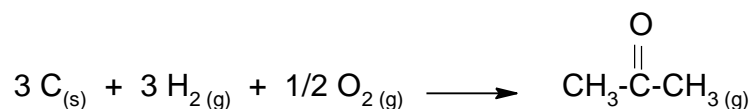
0,25

$$Q_p = 0,5 \times 33,6 \times (584,8 - 877,3) = -4914 \text{ J}$$

. II - 1- كتابة معادلة تفاعل تشكل الأستون الغازي :

0,25

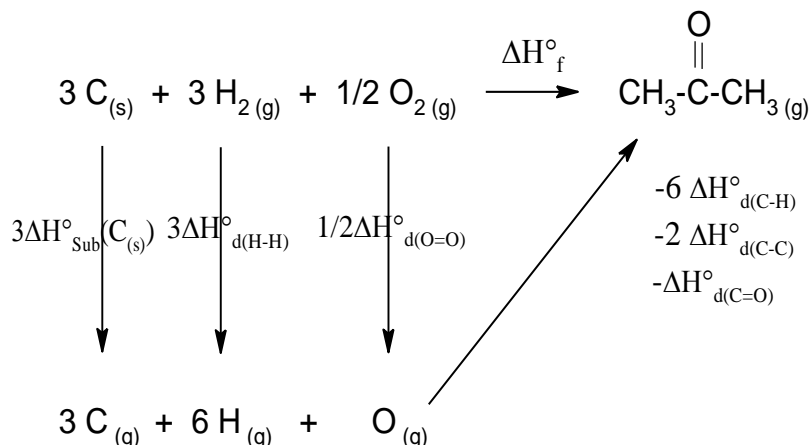
0,25



2 - حساب أنطالبي تشكل الأستون الغازي :

0,5

0,25



الموضوع الأول

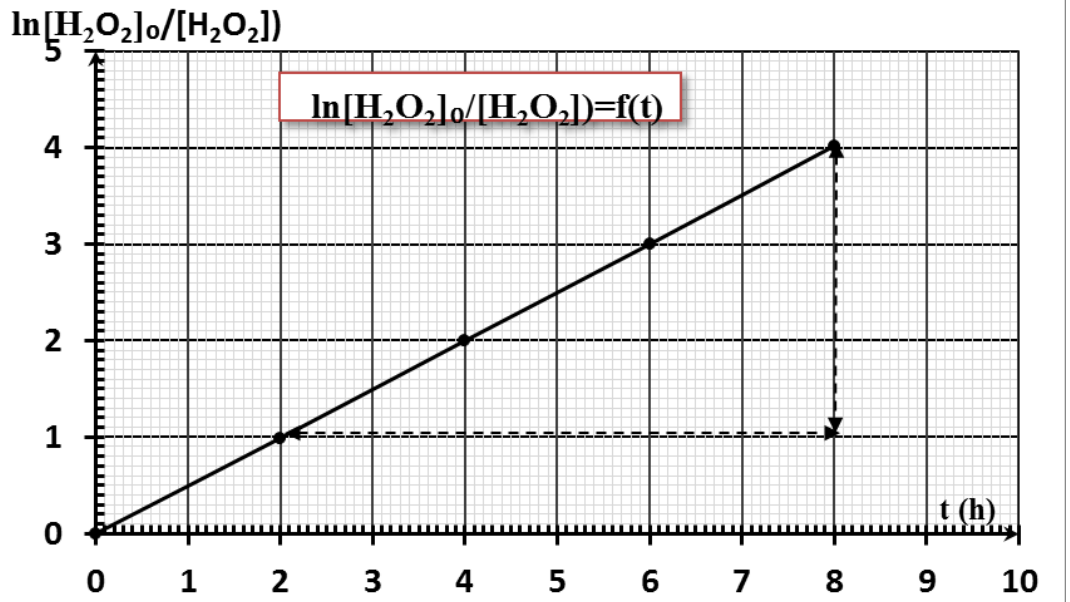
		$\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{g}))}^0 = 3\Delta H_{\text{sub}}^0(\text{C}(\text{s})) + 3\Delta H_{d(\text{H-H})}^0 + \frac{1}{2}\Delta H_{d(\text{O-O})}^0 - 6\Delta H_{d(\text{C-H})}^0 - 2\Delta H_{d(\text{C-C})}^0 - \Delta H_{d(\text{C=O})}^0$ $\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{g}))}^0 = 3 \times (717) + 3 \times (436) + \frac{1}{2} \times (498) - 6 \times (414) - 2 \times (348) - 711$ $\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{g}))}^0 = -183 \text{ kJ.mol}^{-1}$
1,00	0,25	<p>3-أ- كتابة معادلة الإحتراق :</p> $\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}) + 4\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ <p>ب- حساب $\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0$:</p>
	0,25	$\Delta H_{\text{Comb}}^0 = 3\Delta H_{f(\text{CO}_2(\text{g}))}^0 + 3\Delta H_{f(\text{H}_2\text{O}(\text{l}))}^0 - \Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0 - 4\Delta H_{f(\text{O}_2(\text{g}))}^0$ $\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0 = 3\Delta H_{f(\text{CO}_2(\text{g}))}^0 + 3\Delta H_{f(\text{H}_2\text{O}(\text{l}))}^0 - \Delta H_{\text{Comb}}^0 - 4\Delta H_{f(\text{O}_2(\text{g}))}^0$ $\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0 = 3(-393) + 3(-286) + 1821,38 - 4 \times 0$
	0,25	$\Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0 = -215,62 \text{ kJ.mol}^{-1}$ <p>ج- حساب ΔH_{vap}^0 :</p> $\Delta H_{\text{vap}}^0 = \Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{g}))}^0 - \Delta H_{f(\text{CH}_3\text{COCH}_3(\text{l}))}^0$ $\Delta H_{\text{vap}}^0 = -183 + 215,62 = 32,62 \text{ kJ.mol}^{-1}$
0,75	0,25	<p>4- حساب التغير في الطاقة الداخلية عند 25°C :</p> $\Delta H = \Delta U + \Delta n_{(\text{g})} RT$ $\Delta U = \Delta H - \Delta n_{(\text{g})} RT$
	0,25	$\Delta n_{(\text{g})} = 3 - 4 = -1$ $\Delta U = -1821,38 - (-1) \times 8,314 \times 298 \times 10^{-3}$
	0,25	$\Delta U = -1818,9 \text{ kJ.mol}^{-1}$

الموضوع الأول

التمرين الرابع : (05 نقاط)

$$1- \text{نرسم المنحنى } \ln \frac{[H_2O_2]_0}{[H_2O_2]} = f(t)$$

t(h)	0	2	4	6	8
$\ln \frac{[H_2O_2]_0}{[H_2O_2]}$	0	0,99	2	3	4,02



التفاعل من الرتبة الأولى لأن المنحنى $\ln \frac{[H_2O_2]_0}{[H_2O_2]} = f(t)$ عبارة عن مستقيم.

ملاحظة: تقبل الإجابة برسم المنحنى $\ln [H_2O_2] = f(t)$

2- تعيين ثابت السرعة k :

$$\text{tg} \alpha = \frac{4-1}{8-2} = 0,5$$

$$k = \text{tg} \alpha = 0,5 \text{ h}^{-1}$$

الموضوع الأول

3- استخراج عبارة $t_{1/2}$: من المعادلة الزمنية

$$\ln \frac{[H_2O_2]_0}{[H_2O_2]} = k t$$

$$[H_2O_2] = \frac{[H_2O_2]_0}{2} \quad \text{لدينا} \quad \text{عند } t = t_{1/2}$$

$$\ln \frac{[H_2O_2]_0}{\frac{[H_2O_2]_0}{2}} = k t_{1/2}$$

$$\ln 2 = k t_{1/2} \Rightarrow t_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$$

حساب قيمتها :

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{0,5} = 1,38 \text{ h}$$

$$t_{1/2} = 1 \text{ h } 23 \text{ min}$$

4- حساب تركيز H_2O_2 عند $t = 5 \text{ h}$

$$\ln [H_2O_2] = -k t + \ln [H_2O_2]_0$$

$$\ln [H_2O_2] = -0,5 \times 5 + \ln 1 = -2,5$$

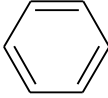
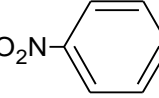
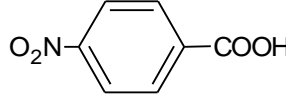
$$[H_2O_2] = e^{-2,5}$$

$$[H_2O_2] = 0,082 \text{ mol.l}^{-1}$$

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
1,00	0,25	التمرين الأول (07 نقاط): (1) إيجاد الصيغة المجملة للمركب (A): $M_A = d \times 29 = 1,38 \times 29 = 40,02 \text{ g/mol}$
	0,25	$A : C_nH_{2n-2} \Rightarrow M_A = 12n + 2n - 2 = 14n - 2 = 40,02 \text{ g/mol}$
	0,25	$n = \frac{42,02}{14} = 3$
	0,25	$A : C_3H_4$
2,5	0,25	- الصيغة نصف المفصلة للمركب (A): $H_3C-C \equiv CH$
	4x0,5	(2) أ- إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات E, D, C, B B : $H_3C-CH=CH_2$, C : $H_3C-\overset{O}{\parallel}C-OH$ D : H_3C-CH_2-OH , E : H_3C-CH_2-Br
	0,25	ب- الصيغة العامة للبوليمير P: $\left[\begin{array}{c} H_2C-CH \\ \\ CH_3 \end{array} \right]_n$
	0,25	اسم البوليمير P: بولي بروبيلين (3) أ- حساب عدد المولات: - عدد مولات C_2H_5OH
2,25	0,25	$m_{C_2H_5OH} = \rho \times v = 0,8 \times 10 = 8 \text{ g}$
	0,25	$M_{C_2H_5OH} = 2 \times 12 + 6 + 16 = 46 \text{ g/mol}$
	0,25	$n_{C_2H_5OH} = \frac{m}{M} = \frac{8}{46} = 0,174 \text{ mol}$

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
		- عدد مولات KBr : $M_{KBr} = 39 + 80 = 119 \text{ g/mol}$
	0,25	$n_{KBr} = \frac{m}{M} = \frac{25}{119} = 0,21 \text{ mol}$
	0,25	الإيثانول هو المتفاعل المحد . ب- حساب مردود التفاعل: $M_{C_2H_5Br} = 2 \times 12 + 5 + 80 = 109 \text{ g/mol}$
	0,25	$C_2H_5OH \longrightarrow C_2H_5Br$ 46g \longrightarrow 109g 8g \longrightarrow m_T } $\Rightarrow m_T = \frac{8 \times 109}{46}$
	0,25	$m_T = 18,95 \text{ g}$
	0,25	$Re nd = \frac{m_P}{m_T} \times 100$ $Re nd = \frac{16}{18,95} \times 100$
	0,25	$Re nd = 84,43\%$
1,25		4) أ- الصيغ نصف المفصلة للمركبات (F), (G), (H) . F :  , G :  , H : 
	3x0,25	ب- إكمال المعادلة : $n H_2N - \text{C}_6\text{H}_4 - COOH \longrightarrow \left[\text{HN} - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{C}(=O) \right]_n + m H_2O$
	0,5	

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
0,75		التمرين الثاني (07 نقاط): (I)
	0,25	(1) كتابة الصيغ نصف المفصلة للأحماض الدهنية: C12:0 $H_3C-(CH_2)_{10}-COOH$
	0,25	C16:1 Δ 9 $H_3C-(CH_2)_5-CH=CH-(CH_2)_7-COOH$
	0,25	C18:1 Δ 9 $H_3C-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_7-COOH$
0,75		(2) استنتاج الصيغ نصف المفصلة لثلاثي الغليسيريد (A):
	0,25	$\begin{array}{l} CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_{10}-CH_3 \\ \\ CH-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_5-CH_3 \\ \\ CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_7-CH_3 \end{array}$
	0,25	$\begin{array}{l} CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_{10}-CH_3 \\ \\ CH-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_7-CH_3 \\ \\ CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_5-CH_3 \end{array}$
1,00		(3) حساب قرينة التصبن وقرينة اليود لثلاثي الغليسيريد (A): حساب قرينة التصبن:
	0,25	$\begin{array}{l} CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_5-CH_3 \\ \\ CH-O-C(=O)-(CH_2)_{10}-CH_3 \\ \\ CH_2-O-C(=O)-(CH_2)_7-CH=CH-(CH_2)_7-CH_3 \end{array}$
	0,25	$1\text{mol(TG)} \longrightarrow 3\text{mol(KOH)}$ $\left. \begin{array}{l} M_{TG} \longrightarrow 3 \times M_{KOH} \times 10^3 \\ 1g \longrightarrow I_s \end{array} \right\} \Rightarrow I_s = \frac{3 \times M_{KOH} \times 10^3}{M_{TG}}$ $M_{KOH} = 56g/mol$ $M_{TG} = 774g/mol$ $I_s = \frac{3 \times 56 \times 10^3}{774} = 217,05$

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
		حساب قرينة اليود: $1\text{mol(TG)} \longrightarrow 2\text{mol(I}_2\text{)}$ $M_{\text{TG}} \longrightarrow 2 \times M_{\text{I}_2}$ $100\text{g} \longrightarrow I_i$ $\Rightarrow I_i = \frac{100 \times 2 \times M_{\text{I}_2}}{M_{\text{TG}}}$ $M_{\text{I}_2} = 254\text{g/mol}$ $I_i = \frac{100 \times 2 \times 254}{774} = 65,63$
0,25		
0,25		
0,75	3×0,25	(II) (1) تصنيف الأحماض الأمينية: Ala : حمض أميني خطي بسيط Lys : حمض أميني خطي قاعدي Asp : حمض أميني خطي حامضي (2) أ- كتابة الصيغة نصف المفصلة للبيبتيد (X):
0,75	0,5	$\text{H}_2\text{N}-\underset{\substack{ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}-\underset{\substack{ \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}-\underset{\substack{ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COOH}}}{\text{CH}}-\text{COOH}$
	0,25	ب- اسم البيبتيد (X) : ليزيل ألانيل أسبارتيك (3) أ- كتابة الصيغ الأيونية لكل من A و B و C :
2,00	3×0,25	A: $\text{H}_3\text{N}^+-\underset{\substack{ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_3^+}}{\text{CH}}-\text{COOH}$, B: $\text{H}_3\text{N}^+-\underset{\substack{ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_3^+}}{\text{CH}}-\text{COO}^-$, C: $\text{H}_2\text{N}-\underset{\substack{ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}}-\text{COO}^-$
	3×0,25	ب- استنتاج قيمة كل من pK_{a1} و pK_{a2} و pK_{aR} $pK_{a1} = 2,18$, $pK_{a2} = 8,95$, $pK_{aR} = 10,53$
	0,25	ج- حساب قيمة الـ pH_i لليزين Lys :
	0,25	$pH_i = \frac{pK_{a2} + pK_{aR}}{2} = \frac{8,95 + 10,53}{2}$ $pH_i = 9,74$

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
1,00	2×0,25	<p>(4) أ- استنتاج قيمة pH الوسط :</p> $pH = pH_i(\text{Ala}) = \frac{pK_{a1} + pK_{a2}}{2} = \frac{2,34 + 9,69}{2} = 6$ <p>ب- تحديد الأحماض الأمينية المشار إليها بـ (1) و (2) مع التعليل:</p> <p>(1) : حمض الأسبارتيك</p> <p>التعليل: بما أن $pH > pH_i$ فإن حمض الأسبارتيك يكون على شكل أيون سالب وبالتالي يهجر نحو القطب الموجب .</p> <p>(2) : الليزين</p> <p>التعليل: بما أن $pH < pH_i$ فإن الليزين يكون على شكل أيون موجب وبالتالي يهجر نحو القطب السالب .</p> <p>ملاحظة : يقبل التعليل الأتي :</p> <p>بما أن : $pK_{aR} < pH < pK_{a2}$ فإن Asp يكون أيون سالب ، يهجر نحو القطب الموجب .</p> <p>بما أن : $pK_{a1} < pH < pK_{a2}$ فإن Lys يكون أيون موجب ، يهجر نحو القطب السالب .</p> <p>التمرين الثالث (06 نقاط) :</p> <p>(I</p> <p>(1) موازنة معادلة التفاعل: $C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(l)}$</p> <p>(2) حساب $\Delta H_f^0(C_3H_{8(g)})$:</p> $ \begin{array}{ccc} 3C_{(s)} + 4H_{2(g)} & \xrightarrow{\Delta H_f^0(C_3H_{8(g)})} & C_3H_{8(g)} \\ \downarrow 3\Delta H_{sub}^0(C_{(s)}) & & \uparrow -2\Delta H_{d(C-C)} \\ 3C_{(g)} + 8H_{(g)} & & \uparrow -8\Delta H_{d(C-H)} \end{array} $
0,75	0,75	
1,00	0,5	

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	$\Delta H_f^0(C_3H_{8(g)}) = 3\Delta H_{sub}^0(C_{(s)}) + 4\Delta H_{d(H-H)}^0 - 2\Delta H_{d(C-C)}^0 - 8\Delta H_{d(C-H)}^0$ $\Delta H_f^0(C_3H_{8(g)}) = 3 \times (717) + 4 \times (436) - 2(348) - 8(413)$
	0,25	$\Delta H_f^0(C_3H_{8(g)}) = -105 \text{ kJ/mol}$ <p>(3) حساب أنطالبي احتراق البروبان ΔH_r^0:</p> $\Delta H_r^0 = \sum \Delta H_f^0(\text{Réactifs}) - \sum \Delta H_f^0(\text{Pr oduits})$
	0,25	$\Delta H_r^0 = 4\Delta H_f^0(H_2O_{(l)}) + 3\Delta H_f^0(CO_{2(g)}) - \Delta H_f^0(C_3H_{8(g)}) - 5\Delta H_f^0(O_{2(g)})$ $\Delta H_r^0 = 4(-286) + 3(-393) - (-105) - 5(0)$
	0,25	$\Delta H_r^0 = -2218 \text{ kJ.mol}^{-1}$ <p>(4) حساب أنطالبي احتراق البروبان عند 50°C حسب قانون كرشوف:</p>
1,25	0,25	$\Delta H_T^0 = \Delta H_{T_0}^0 + \int_{T_0}^T \Delta Cp dT$
	0,25	$\Delta H_T^0 = \Delta H_{T_0}^0 + \Delta Cp(T - T_0)$
	0,25	$\Delta Cp = 3Cp_{(CO_{2(g)})} + 4Cp_{(H_2O_{(g)})} - Cp_{(C_3H_{8(g)})} - 5Cp_{(O_{2(g)})}$ $\Delta Cp = (3 \times 37,45) + (4 \times 75,24) - 73,51 - (5 \times 29,36)$
	0,25	$\Delta Cp = 193 \text{ J/K.mol}$ $\Delta H_{323}^0 = -2218 + 193 \times 10^{-3} \times (323 - 298)$
0,75	0,25	$\Delta H_{323}^0 = -2213,175 \text{ kJ/mol}$ <p>(5) حساب الفرق $(\Delta H - \Delta U)$:</p>
	0,25	$\Delta H = \Delta U + \Delta n_{(g)} RT$ $\Delta H - \Delta U = \Delta n_{(g)} RT$
	0,25	$\Delta n_{(g)} = 3 - (1+5) = -3$ $\Delta H - \Delta U = -3 \times 8,314 \times 298$
	0,25	$\Delta H - \Delta U = -7432,72 \text{ J.mol}^{-1}$

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
1,75	0,25	(II) حساب درجة حرارة التوازن T_{eq} :
	0,75	$\sum Q_i = 0 \Rightarrow Q_{cal} + Q_1 + Q_2 = 0$ $C_{cal}(T_{eq} - T_1) + m_1c(T_{eq} - T_1) + m_2c(T_{eq} - T_2) = 0$ $C_{cal}T_{eq} - C_{cal}T_1 + m_1cT_{eq} - m_1cT_1 + m_2cT_{eq} - m_2cT_2 = 0$ $T_{eq}(C_{cal} + m_1c + m_2c) = C_{cal}T_1 + m_1cT_1 + m_2cT_2$
	0,25	$T_{eq} = \frac{C_{cal}T_1 + m_1cT_1 + m_2cT_2}{C_{cal} + m_1c + m_2c}$ $T_{eq} = \frac{100 \times 298 + 100 \times 4,18 \times 298 + 80 \times 4,18 \times 353}{100 + 100 \times 4,18 + 80 \times 4,18}$
	0,5	$T_{eq} = 319,57 \text{ K} = 46,57 \text{ } ^\circ\text{C}$