

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

دورة: جوان 2015

وزارة التربية الوطنية

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي

الشعبة: تقني رياضي

المدة: 04 س و 30 د

اختبار في مادة : التكنولوجيا (هندسة الطرائق)

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

الموضوع الأول

التمرين الأول: (07 نقاط)

1) كحولان (A) و (B) لهما نفس الصيغة العامة $C_nH_{2n+1}-OH$ ونفس الكثافة البخارية بالنسبة للهواء 2,55
 أ- احسب كتلتيهما المولية.

ب- استنتج قيمة n .

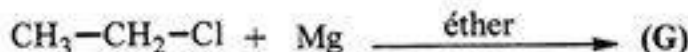
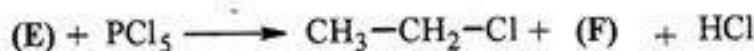
ج- اكتب الصيغ الأربعة المحتملة للكحولين.

تُعطى الكتل المولية: $O = 16g/mol$, $H = 1g/mol$, $C = 12g/mol$

2) أكسدة الكحول (A) بواسطة $KMnO_4$ في وسط حمضي (H_2SO_4) تعطي السيتون (C).
 أ- استنتج صنف الكحول (A).

ب- اكتب الصيغة نصف المفصلة للكحول (A) والصيغة نصف المفصلة للسيتون (C).

ج- يمكن الحصول على الكحول (A) السابق وفق سلسلة التفاعلات التالية:



- استنتج صيغ المركبات (D) ، (E) ، (F) ، (G) ، (H).

- 3) نمزج 0,5mol من حمض الإيثانويك CH_3COOH مع 0,5mol من الكحول (B) ، ثم نضيف بعض القطرات من حمض الكبريت المركز فنحصل على 0,025mol من الأستر المتشكل عند التوازن.
- أ- احسب مردود تفاعل الأستر.
- ب- استنتج صنف الكحول (B).
- ج- حدد الصيغة نصف المفصلة للكحول (B).
- د- نزع الماء من الكحول (B) بوجود حمض الكبريت المركز عند 170°C يؤدي إلى المركب (I).
- اكتب صيغة المركب (I).
- هـ- بلمرة المركب (I) تعطي البوليمير (J).
- مثل الصيغة العامة للبوليمير (J).

التمرين الثاني: (07 نقاط)

I-

1) لديك الحمض الدهني A رمزه $\text{C}_{18} : 2 \Delta^{9,12}$

أ- ماذا تعني هذه الرموز ؟

ب- أعط الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني A .

2) حمض دهني B غير مشبع يحتوي على رابطة مزدوجة واحدة في الموضع C_9 كتلته المولية

$$M_B = 282 \text{ g/mol}$$

أ- ما هي صيغته نصف المفصلة؟

ب- استنتج رمزه.

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


3) ثلاثي غليسريد يتكون من جزيئين من الحمض الدهني A وجزيئة واحدة من الحمض الدهني B

أ- هل هذا الغليسريد متجانس؟

ب- اكتب الصيغ المحتملة لهذا الغليسريد الثلاثي.

II-

1) لديك الجدول التالي:

الحمض الأميني	فينيل ألانين Phe	حمض الغلوتاميك Glu	ميثيونين Met	أرغينين Arg
الجزء R		$\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_2-$	$\text{CH}_3-\text{S}-(\text{CH}_2)_2-$	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}(\text{NH})_2-(\text{CH}_2)_3-$

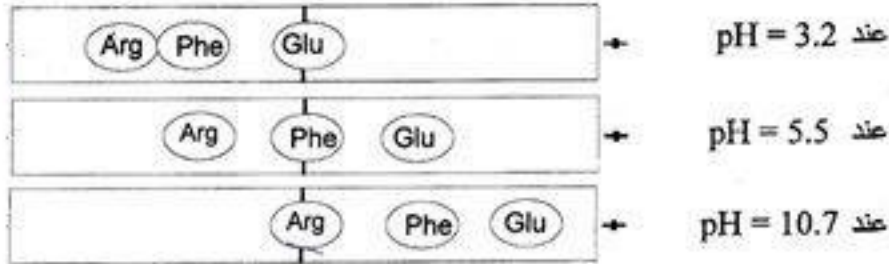
أ- اكتب الصيغة نصف المفصلة لكل حمض أميني.

ب- صنف الأحماض الأمينية السابقة.

ج- اكتب الصيغة نصف المفصلة عند $pH = 1$ وعند $pH = 12$ لثلاثي الببتيد الآتي:



(2) تم وضع خليط من 3 أحماض أمينية في منتصف شريط الهجرة الكهربائية، أجري بعد ذلك فصل هذه الأحماض عند قيم pH مختلفة ونتائج الفصل موضحة في الوثيقة التالية:



أ- استنتج قيمة الـ pI لكل حمض أميني.

ب- احسب قيمة pK_a لكل من حمض الغلوتاميك والأرغنين.

يعطى :

الحمض الأميني	الرمز	pK_{a1}	pK_{a2}
حمض الغلوتاميك	Glu	2,19	9,67
الأرغنين	Arg	2,17	9,04

التمرين الثالث: (06 نقاط)

(1) احسب أنطالبي تشكل البروبين $(C_3H_{6(g)})$ عند $25^\circ C$.

يعطى: $E_{C-H} = -413 \text{ kJ.mol}^{-1}$ ، $E_{C=C} = -614 \text{ kJ.mol}^{-1}$ ، $E_{C-C} = -348 \text{ kJ.mol}^{-1}$

$\Delta H_{\text{diss}}^\circ(\text{H-H}) = 436 \text{ kJ.mol}^{-1}$ ، $\Delta H_{\text{sub}}^\circ(C_{(s)}) = 717 \text{ kJ.mol}^{-1}$

(2) أ- اكتب تفاعل هدرجة البروبين عند $25^\circ C$ و 1 atm .

ب- احسب الأنطالبي ΔH_f° لتفاعل هدرجة البروبين.

يعطى: $\Delta H_f^\circ(C_3H_{8(g)}) = -103,6 \text{ kJ.mol}^{-1}$



ج- كم يصبح أنطالبي هذا التفاعل عند 100°C ؟

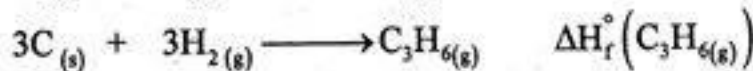
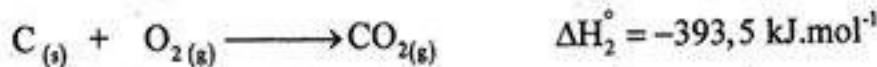
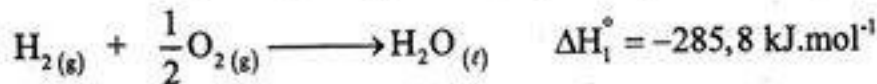
يعطى:

المركب	C_3H_6 (g)	H_2 (g)	C_3H_8 (g)
$\text{Cp} (\text{J.mol}^{-1}.\text{K}^{-1})$	111,78	6,91	73,89

(3)

أ- اكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام لغاز البروبين عند 25°C .

ب- استنتج أنطالبي هذا التفاعل ($\Delta H_{\text{comb}}^{\circ}$) اعتمادا على المعطيات التالية:



ج- احسب الطاقة الداخلية (ΔU) لاحتراق البروبين عند 25°C .

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

الموضوع الثاني

التمرين الأول: (07 نقاط)

(1) أكسدة الإيثانول ($\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$) تعطي حمض الإيثانويك الذي يتفاعل مع PCl_5 لينتج كلور الأسيتيل.

أ- ما هو المؤكسد الذي يستعمل في أكسدة الإيثانول؟

ب- اكتب تفاعل حمض الإيثانويك مع PCl_5 .

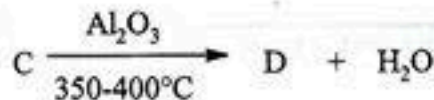
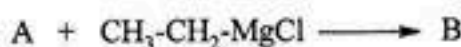
(2) يتفاعل البنزن C_6H_6 مع كلور الأسيتيل بوجود وسيط فيتكون المركب العضوي (A).

أ- ما اسم هذا التفاعل؟

ب- ما هو الوسيط المستعمل في هذا التفاعل؟

ج- استنتج صيغة المركب العضوي (A).

(3) نجرى على المركب العضوي (A) سلسلة التفاعلات الآتية:



- اكتب صيغ المركبات B ، C ، D .

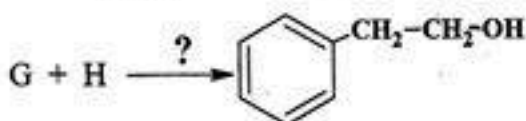
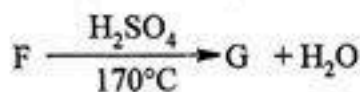
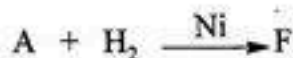
(4) بلمرة المركب D تعطي البوليمير E .

أ- اكتب الصيغة العامة للبوليمير E .

ب- إذا كانت الكتلة المتوسطة للبوليمير E تساوي $M=158400 \text{ g/mol}$

- احسب درجة البلمرة لهذا البوليمير .

(5) يمكن تحضير الكحول $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ انطلاقا من المركب العضوي (A) وذلك عبر التفاعلات الآتية:



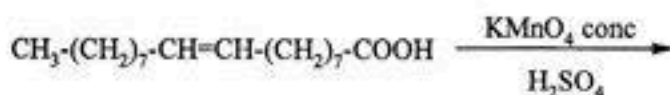
أ- اكتب صيغ المركبات F ، G ، H .

ب- ما هو الوسيط المستعمل في التفاعل الأخير؟

التمرين الثاني: (07 نقاط)

1) التحليل المائي لثلاثي الغليسريد (X) يعطي الغليسول وحمض البالمتيك $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{14}-\text{COOH}$ وحمض الستياريك $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{16}-\text{COOH}$ وحمض الأوليك $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$

- اكتب الصيغ المحتملة لثلاثي الغليسريد.
- ما هي المركبات الناتجة عن تفاعل تصبن ثلاثي الغليسريد (X) مع NaOH ؟
- اكتب تفاعل اليود مع حمض الأوليك.
- أتمم التفاعل الآتي:



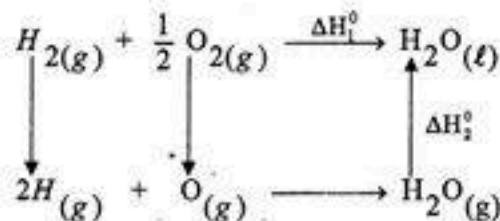
2) لديك الأحماض الأمينية الآتية:

الحمض الأميني	الرمز	الصيغة	pKa_1	pKa_2	pKa_R	pHi
الألانين	Ala	$\text{CH}_3-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	2,34	?	//////	6,00
الثريونين	Thr	$\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	2,09	9,10	//////	?
الليزين	Lys	$\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_4-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	2,18	8,95	?	9,74

- أكمل الجدول أعلاه.
- تتفاعل الأحماض الأمينية مع الحمض ومع الأساس.
 - اكتب تفاعل الألانين مع NaOH .
 - اكتب تفاعل الألانين مع HCl .
 - ماذا تسمى هذه الخاصية ؟
- كم يحتوي الثريونين من ذرة كربون غير متناظرة ؟ مثل مأكباته الضوئية حسب إسقاط فيشر.
- نجري الهجرة الكهربائية لمزيج من الأحماض الأمينية Ala ، Thr ، Lys عند $\text{pH} = 6$ وضح مواقع الأحماض الأمينية على شريط الهجرة الكهربائية.

التمرين الثالث: (06 نقاط)

(1) لديك المخطط الآتي :



يعطى:

$$E_{\text{O-H}} = -463 \text{ kJ.mol}^{-1} \quad \Delta H_{\text{diss}}^\circ(\text{O}=\text{O}) = 498 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

$$\Delta H_{\text{diss}}^\circ(\text{H}-\text{H}) = 436 \text{ kJ.mol}^{-1} \quad \Delta H_2^\circ = -44 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

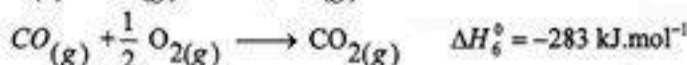
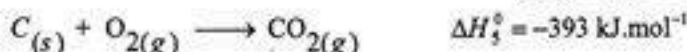
أ- ماذا تمثل ΔH_2° ؟

ب- احسب ΔH_1° .

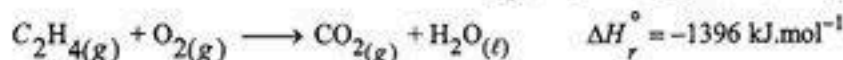
(2) احسب ΔH_3° و ΔH_4° للتفاعلين الآتيين:



باستعمال معادلتَي التفاعلين التاليين:



(3) يحترق الإيثيلين عند 25°C وفق التفاعل الآتي:



أ- وازن معادلة التفاعل.

ب- استنتج $\Delta H_f^\circ(\text{C}_2\text{H}_4(\text{g}))$.

ج- ارسم المخطط الذي يسمح لك بحساب طاقة تشكل الرابطة $\text{C}=\text{C}$.

د- احسب طاقة تشكل الرابطة $\text{C}=\text{C}$.

$$\Delta H_{\text{sub}}^\circ(\text{C}(\text{s})) = 717 \text{ kJ.mol}^{-1} \quad E_{\text{C-H}} = -413 \text{ kJ.mol}^{-1} \quad \Delta H_{\text{diss}}^\circ(\text{H}-\text{H}) = 436 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

يعطى:

هـ- ما قيمة ΔH_r° لاحتراق الإيثيلين C_2H_4 عند 90°C ؟

علما أن:

$$\text{Cp}(\text{C}_2\text{H}_4)_\text{g} = 43 \text{ J.K}^{-1}\text{mol}^{-1} \quad \text{Cp}(\text{O}_2)_\text{g} = 29,50 \text{ J.K}^{-1}\text{mol}^{-1}$$

$$\text{Cp}(\text{H}_2\text{O})_\ell = 75,24 \text{ J.K}^{-1}\text{mol}^{-1} \quad \text{Cp}(\text{CO}_2)_\text{g} = 37,20 \text{ J.K}^{-1}\text{mol}^{-1}$$

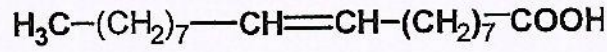
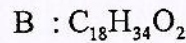
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)	
مجموع	مجزأة		
02		التمرين الأول: (07 نقاط)	
		(1) أ- حساب كتلتها المولية.	
	0.25	$d = \frac{M}{29} \Rightarrow M = d \times 29 = 2,55 \times 29 = 73,95$	
	0.25	$M = 73,95 \text{ g/mol}$	
02		ب- استنتاج قيمة n:	
	0.25	$A: C_n H_{2n+1} OH$	
	0.25	$M = 12n + 2n + 1 + 17 = 73,95$	
	0.25	$n = \frac{73,95 - 18}{14} = 4$	
03.75		ج - كتابة الصيغ الأربعة المحتملة للكحولين:	
	0.25	$HO-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	$HO-CH_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-CH_3$
	x 4	$H_3C-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-CH_2-CH_3$	$H_3C-\underset{\text{OH}}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-CH_3$
		(2) أ- استنتاج صنف الكحول (A):	
03.75	0.25	أكسدة الكحول (A) تعطي سيتونا فالكحول (A) ثانوي	
		ب- الصيغة نصف المفصلة للكحول (A):	
	0.50	$H_3C-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-CH_2-CH_3$	
		الصيغة نصف المفصلة للسيتون (C):	
03.75	0.50	$H_3C-\overset{\text{O}}{\text{C}}-CH_2-CH_3$	

		ج- استنتاج صيغ المركبات (D) ، (E) ، (F) ، (G) ، (H):
01.25	0.50 x 5	$\text{POCl}_3 \quad \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \quad \text{H}_3\text{C}-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array}$ <p>(F) (E) (D)</p>
		$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OMgCl}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \quad \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{MgCl}$ <p>(H) (G)</p>
		(3) أ- حساب مردود تفاعل الأسترة:
	0.25	$n_{\text{acide}} = n_{\text{alcool}} \Rightarrow R = \frac{n_{\text{ester}}}{n_{\text{alcool}}} \times 100 = \frac{0,025}{0,5} \times 100 = 5\%$
	0.25	ب- الكحول (B): كحول ثالثي
01.25	0.25	ج- الصيغة نصف المفصلة للكحول (B):
	0.25	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$
		د- كتابة صيغة المركب (I)
	0.25	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{CH}_2 \end{array}$
	0.25	هـ- الصيغة العامة للبوليمير (J)
01.25	0.25	$\left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}-\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \right]_n$
		التمرين الثاني: (07 نقاط)
		I- (1) الحمض A رمزه $(\text{C}_{18}:2\Delta^{9,12})$
		أ) (C_{18}) : يعني 18 ذرة من الكربون
	0.25 x 4	(2): عدد الروابط المزدوجة
01.25		(9،12): مواقع الروابط المزدوجة
		Δ : رمز الرابطة المضاعفة
	0.25	ب) صيغة نصف المفصلة الحمض الدهني A
		$\text{H}_3\text{C}-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$

(2) أ- الصيغة نصف المفصلة لـ B $C_nH_{2n-2}O_2$

$$M_B = 12n + 2n - 2 + 32 = 14n + 30 = 282 \text{ g.mol}^{-1}$$

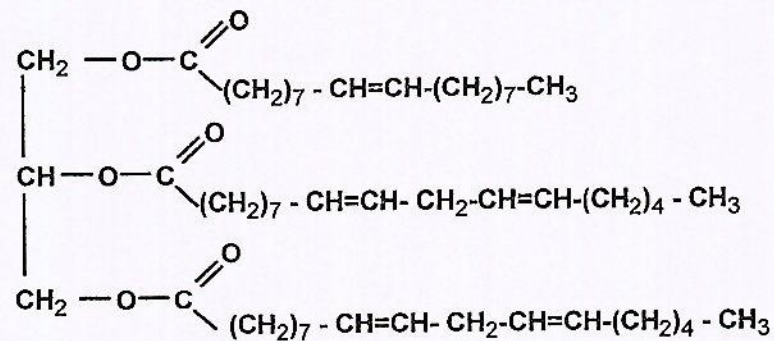
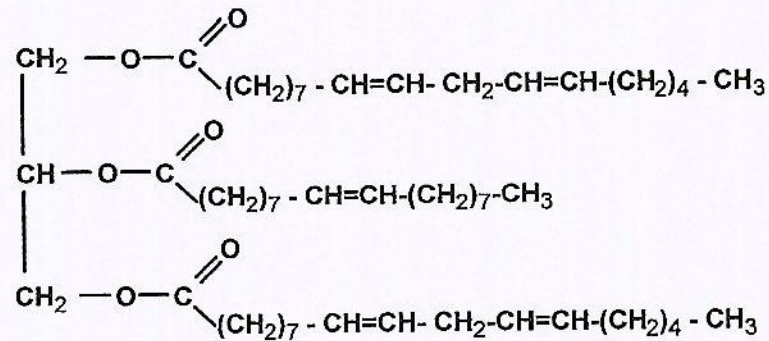
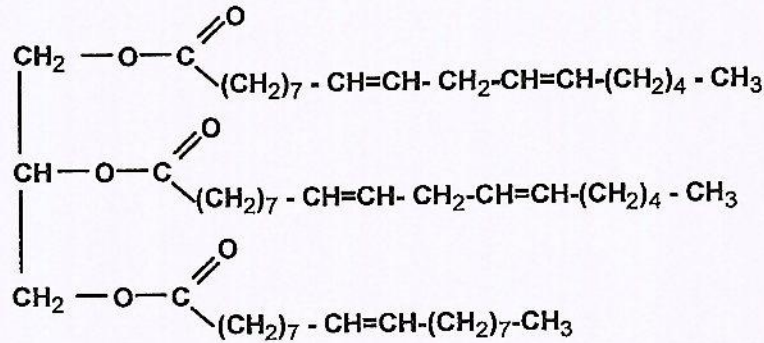
$$n = \frac{252}{14} = 18$$



ب- رمز B : $C18:1\Delta^9$

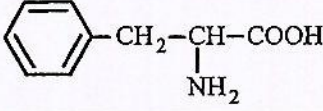
(3) أ- هذا الغليسيريد غير متجانس

ب- الصيغ المحتملة للغليسيريد الثلاثي



II- 1) أ- الصيغ نصف المفصلة للأحماض الأمينية

0.25
x
4

Phe		$\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$
Glu		
Arg	$\text{H}_2\text{N}-\underset{\text{NH}}{\text{C}}-\text{NH}-(\text{CH}_2)_3-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{C}-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$
Met		

ب- تصنيف الأحماض الأمينية:

Phe: حمض أميني حلقي عطري

Glu: حمض أميني حامضي

Met: حمض أميني كبريتي

Arg: حمض أميني قاعدي

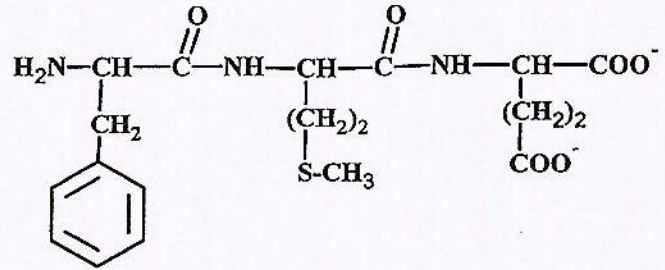
02.50

0.25
x
4

ج) الصيغة نصف المفصلة لثلاثي الببتيد Phe - Met - Glu عند pH=12 ، pH=1

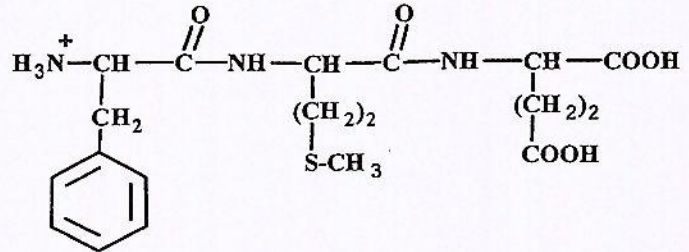
0.25

pH=12



0.25

pH=1



(2)

أ) استنتاج الـ pHi للأحماض الأمينية من خلال نتائج الهجرة الكهربائية

0.25
x
3

Glu : pHi=3,2

Phe : pHi=5,5

Arg : pHi=10,7

ب) حساب pKaR:

01.25

0.25
x
2

$$\text{Arg} : \text{pH}_i = \frac{\text{pK}_{a2} + \text{pK}_{aR}}{2}$$

$$\text{pK}_{aR} = 2 \times \text{pH}_i - \text{pK}_{a2}$$

$$\text{pK}_{aR} = 2 \times 10,7 - 9,04 = 12,36$$

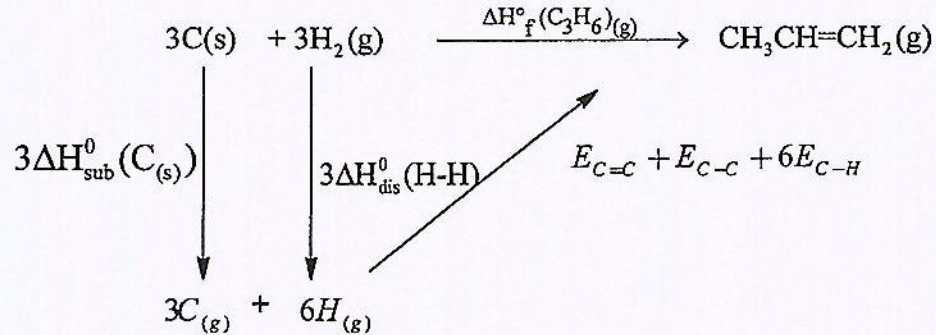
$$\text{Glu} : \text{pH}_i = \frac{\text{pK}_{a1} + \text{pK}_{aR}}{2}$$

$$\text{pK}_{aR} = 2 \times \text{pH}_i - \text{pK}_{a1}$$

$$\text{pK}_{aR} = 2 \times 3,2 - 2,19 = 4,21$$

التمرين الثالث: (06 نقاط)

(1) حساب أنطالبي تشكل البروين



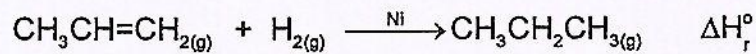
$$\Delta H_f^\circ(C_3H_6)_g = 3\Delta H_{sub}^\circ(C(s)) + 3\Delta H_{dis}^\circ(H-H) + E_{C=C} + E_{C-C} + 6E_{C-H}$$

$$\Delta H_f^\circ(C_3H_6)_g = 3 \times 717 + 3 \times 436 - 614 - 348 - 6 \times 413$$

$$\Delta H_f^\circ(C_3H_6)_g = + 19 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

(2)

أ- تفاعل هدرجة البروين



ب- حساب الانطالبي المعياري

بتطبيق قانون هس:

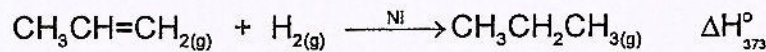
$$\Delta H_r^\circ = \sum \Delta H_f^\circ (\text{Produits}) - \sum \Delta H_f^\circ (\text{Réactifs})$$

$$\Delta H_r^\circ = \Delta H_f^\circ(C_3H_{8(g)}) - \Delta H_f^\circ(C_3H_{6(g)}) - \Delta H_f^\circ(H_{2(g)})$$

$$\Delta H_r^\circ = -103,6 - 19 = -122,6$$

$$\Delta H_r^\circ = -122,6 \text{ kJ mol}^{-1}$$

ج- حساب الانطالبي المعياري عند 100°C



بتطبيق قانون كيرشوف:

$$\Delta H_{373}^\circ = \Delta H_{298}^\circ + \int \Delta C_p dT$$

$$\Delta H_{373}^\circ = \Delta H_{298}^\circ + \Delta C_p(T_2 - T_1)$$

$$\Delta C_p = C_p(C_3H_{8(g)}) - C_p(H_{2(g)}) - C_p(C_3H_{6(g)})$$

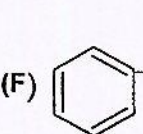
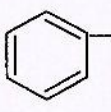
$$\Delta C_p = 73,89 - 111,78 - 6,91 = -44,8 \text{ J.mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

$$\Delta H_{373}^\circ = -122,6 + (-44,8) \times (373 - 298) \times 10^{-3}$$

$$\Delta H_{373}^\circ = -125,96 \text{ K.J.mol}^{-1}$$

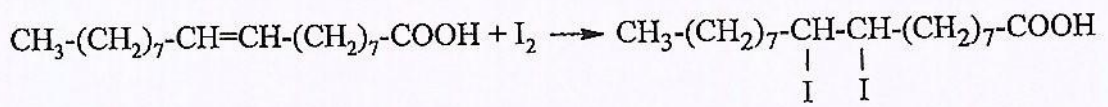
	0.50	<p>(3) أ- معادلة تفاعل الاحتراق:</p> $C_3H_{6(g)} + \frac{9}{2}O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)} \quad \Delta H_{comb}^0$ <p>ب- حساب انطالبي الاحتراق:</p> $3H_{2(g)} + \frac{3}{2}O_{2(g)} \longrightarrow 3H_2O_{(l)} \quad 3\Delta H_f^0$ $3C_{(s)} + 3O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} \quad 3\Delta H_2^0$ $C_3H_{6(g)} \longrightarrow 3C_{(s)} + 3H_{2(g)} \quad -\Delta H_f^0(C_3H_{6(g)})$ <hr/> $C_3H_{6(g)} + \frac{9}{2}O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)} \quad \Delta H_{comb}^0$
02.50	0.50	$\Delta H_{comb}^0 = 3\Delta H_f^0 + 3\Delta H_2^0 - \Delta H_f^0(C_3H_{6(g)})$
	0.25	$\Delta H_{comb}^0 = 3 \times (-285,8) + 3 \times (-393,5) - 19$
	0.25	$\Delta H_r = -2056,9 \text{ kJ.mol}^{-1}$
		<p>ملاحظة: تقبل الإجابة حالة استعمال قانون هيس مباشرة.</p>
	0.25	<p>ج- استنتاج الطاقة الداخلية</p> $\Delta H_{comb}^0 = \Delta U + \Delta n_{(g)}RT \Rightarrow \Delta U = \Delta H_{comb}^0 - \Delta n_{(g)}RT$
	0.25	$\Delta n_{(g)} = 3 - (1 + \frac{9}{2}) = -2,5 \text{ mol}$
	0.25	$\Delta U = -2056,9 - (-2,5) \times 8,314 \times 298 \times 10^{-3}$
	0.25	$\Delta U = -2056,9 + 6,19 = -2050,7 \text{ kJ.mol}^{-1}$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
01.25		التمرين الأول: (07 نقاط)
	0.5	(1) أ- المؤكسد الذي يستعمل في أكسدة الإيثانول هو $\text{KMnO}_4 / \text{H}_2\text{SO}_4$ أو $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 / \text{H}_2\text{SO}_4$
	0.75	ب- تفاعل حمض الإيثانويك مع PCl_5 $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{PCl}_5 \longrightarrow \text{CH}_3\text{COCl} + \text{POCl}_3 + \text{HCl}$
01.00	0.25	(2) أ- اسم هذا التفاعل: أسيلة
	0.25	ب- الوسيط المستعمل في هذا التفاعل: حمض لويس AlCl_3
	0.5	ج- استنتاج صيغة المركب العضوي A . $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{Cl} \xrightarrow{\text{AlCl}_3} \text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_3 + \text{HCl}$ A
01.50	0.5x3	(3) صيغ المركبات D, C, B B: $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{OMgCl}}{\underset{\text{CH}_2-\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ C: $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{OH}}{\underset{\text{CH}_2-\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ D: $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}$
	0.5	(4) أ- الصيغة العامة للبولىمير E: $\left[\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} - \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \end{array} \right]_n$

01.50	0.5	<p>ب- الكتلة المتوسطة للبولىمير E تساوي $M_{\text{polymere}} = 158400 \text{ g/mol}$</p> <p>كتلة المونومير : $M_{\text{monomere}} = 10 \times 12 + 12 \times 1 = 132 \text{ g/mol}$</p> <p>حساب درجة البلمرة n</p> $n = \frac{M_p}{M_m} = \frac{158400}{132} = 1200$ <p>(5)</p> <p>أ- صيغ المركبات H, G, F</p>
01.75	0.5x3	<p>(F)  (G)  (H) H_2O</p>
	0.25	<p>ب- الوسيط المستعمل في التفاعل البيروكسيد أو uv.</p> <p>التمرين الثاني: (07 نقاط)</p> <p>(1)</p> <p>أ- الصيغ المحتملة لثلاثي الغليسريد (X)</p>
	0.5x3	<p> $\begin{array}{l} \text{CH}_2\text{-O-CO-(CH}_2\text{)}_{14}\text{-CH}_3 \\ \\ \text{CH-O-CO-(CH}_2\text{)}_7\text{-CH=CH-(CH}_2\text{)}_7\text{-CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2\text{-O-CO-(CH}_2\text{)}_{16}\text{-CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{l} \text{CH}_2\text{-O-CO-(CH}_2\text{)}_{14}\text{-CH}_3 \\ \\ \text{CH-O-CO-(CH}_2\text{)}_{16}\text{-CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2\text{-O-CO-(CH}_2\text{)}_7\text{-CH=CH-(CH}_2\text{)}_7\text{-CH}_3 \end{array}$ </p>
03.50		<p>ملاحظة: تقبل الصيغ نصف المفصلة الأخرى.</p> <p>ب- المركبات الناتجة عن تفاعل تصبن ثلاثي الغليسريد (X) مع NaOH</p>
	0.25 x 4	<p> $\begin{array}{l} \text{CH}_2\text{-OH} \\ \\ \text{CH-OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-OH} \end{array}$ $\begin{array}{l} \text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_{14}\text{-COO}^-\text{Na}^+ \\ \text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_7\text{-CH=CH-(CH}_2\text{)}_7\text{-COO}^-\text{Na}^+ \\ \text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_{16}\text{-COO}^-\text{Na}^+ \end{array}$ </p>

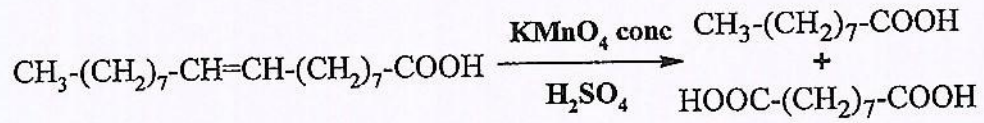
ج- تفاعل اليود مع حمض الأوليك

0.5



د- إتمام التفاعل

0.5



(2)

أ) إكمال الجدول

0.25
x
3

الحمض الأميني	الرمز	pka1	pka2	pkaR	pHi
الألانين	Ala	2,34	9,66	//////	6,00
الثريونين	Thr	2,09	9,10	//////	5,59
الليزين	Lys	2,18	8,95	10,53	9,74

ب) * تفاعل الألانين مع NaOH

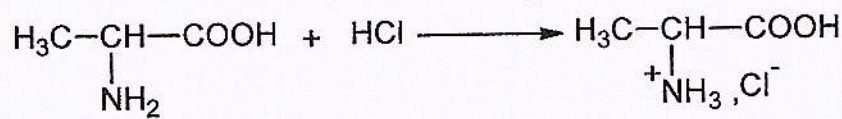
03.50

0.25



* أكتب تفاعل الألانين مع HCl

0.25



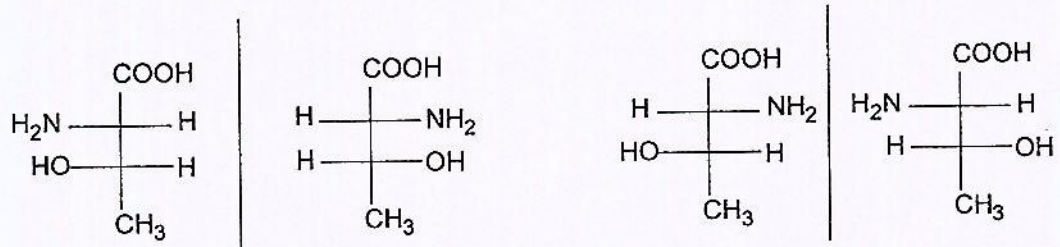
0.25

* تسمى بالخاصية الأمفوترية.

0.25

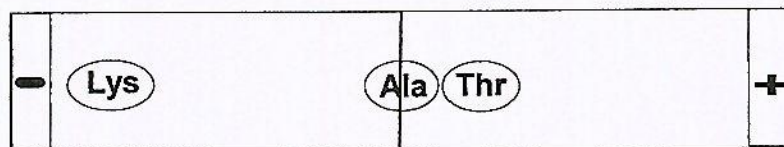
ج) الحمض الأميني الثريونين (Thr) لديه ذرتي كربون غير متناظرتين.
مماكبات الثريونين الضوئية هي:

0.25
x
4



(د) مواقع الأحماض الأمينية على شريط الهجرة الكهربائية

0.25
x
3



عند pH = 6.0

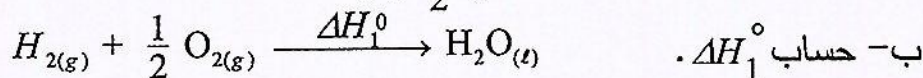
التمرين الثالث: (06 نقاط)

(1)

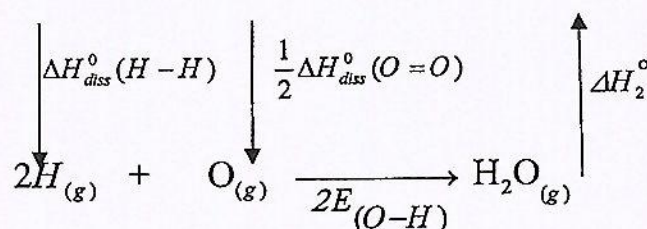
01.00

0.25

أ- تمثل ΔH_2° انطالبي التكثيف $\Delta H_2^\circ = -\Delta H_{vap}^\circ(H_2O)$



0.25



0.25

$$\Delta H_1^\circ = \Delta H_{diss}^\circ(H-H) + \frac{1}{2} \Delta H_{diss}^\circ(O=O) + 2E_{O-H} + \Delta H_2^\circ$$

0.25

$$\Delta H_1^\circ = 436 + \frac{1}{2} \times 498 + 2 \times (-463) + (-44) = -285 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

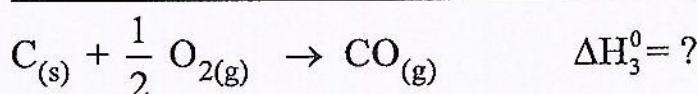
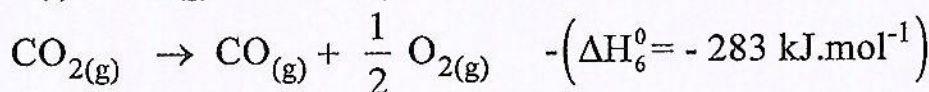
(2)

- حساب ΔH_3° .

0.25



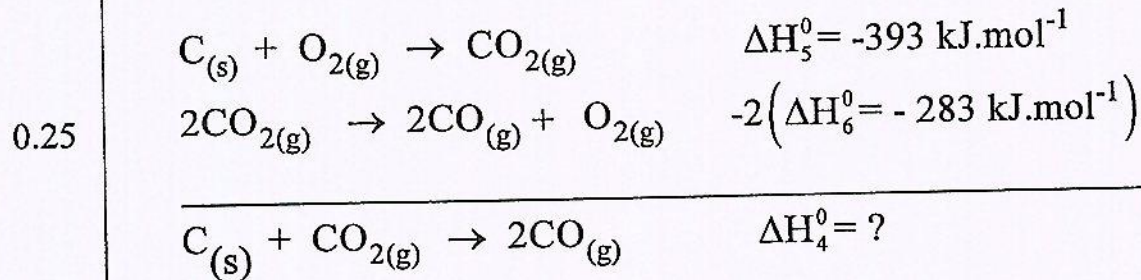
0.25



01.75

0.25 $\Delta H_3^0 = \Delta H_5^0 - \Delta H_6^0$
0.25 $\Delta H_3^0 = -393 + 283 = -110 \text{ kJ.mol}^{-1}$

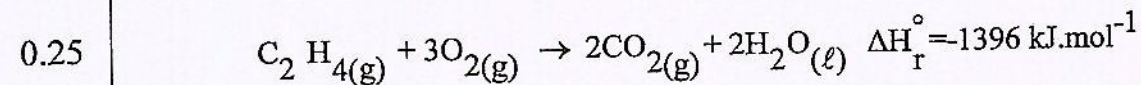
- حساب ΔH_4^0



0.25 $\Delta H_4^0 = \Delta H_5^0 - 2\Delta H_6^0$
0.25 $\Delta H_4^0 = -393 - 2(-283) = +173 \text{ kJ.mol}^{-1}$

(3)

أ- موازنة معادلة التفاعل



ب- استنتاج $\Delta H_f^0(C_2H_{4(g)})$

0.25 $C_2H_{4(g)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)} \quad \Delta H_r^0 = -1396 \text{ kJ.mol}^{-1}$
 $\Delta H_r^0 = 2\Delta H_f^0(H_2O_{(l)}) + 2\Delta H_f^0(CO_{2(g)}) - \Delta H_f^0(C_2H_{4(g)})$
 $\Delta H_f^0(C_2H_{4(g)}) = 2\Delta H_f^0(H_2O_{(l)}) + 2\Delta H_f^0(CO_{2(g)}) - \Delta H_r^0$

0.25 $\Delta H_f^0(C_2H_{4(g)}) = 2 \times (-285) + 2 \times (-393) - (-1396)$

0.25 $\Delta H_f^0(C_2H_{4(g)}) = 40 \text{ kJ.mol}^{-1}$

03.25	0.5	<p>ج- رسم المخطط الذي يسمح بحساب طاقة الرابطة $C=C$</p> $2C_{(s)} + 2H_{2(g)} \xrightarrow{\Delta H_f^\circ(C_2H_{4(g)})} C_2H_{4(g)}$ <div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;"> $\downarrow 2\Delta H_{sub}^\circ(C)$ $2C_{(g)} + 4H_{(g)}$ </div> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;"> $\downarrow 2\Delta H_{diss}^\circ(HH)$ </div> <div style="text-align: center;"> $\nearrow E_{C=C} + 4E_{C-H}$ </div> </div>
	0.25	<p>د- حساب طاقة تشكل الرابطة $E_{C=C}$</p> $\Delta H_f^\circ(C_2H_{4(g)}) = E_{C=C} + 4E_{C-H} + 2\Delta H_{sub}^\circ(C_{(s)}) + 2\Delta H_{diss}^\circ(H-H)$ $40 = E_{(C=C)} + 4 \times (-413) + 2 \times (717) + 2 \times (436)$ $40 = E_{(C=C)} + 654$
	0.25	<p>هـ- حساب قيمة ΔH_r لاحتراق الإيثيلين C_2H_4 عند $90^\circ C$</p>
	0.25	$\Delta H_T^\circ = \Delta H_{T_e}^\circ + \Delta C_p(T - T_0)$
	0.25	$\Delta C_p = \sum C_p(\text{Produits}) - \sum C_p(\text{Réactifs})$ $\Delta C_p = (2 C_{pCO_2} + 2 C_{pH_2O}) - (C_{pC_2H_4} + 3 C_{pO_2})$ $\Delta C_p = ((2 \times 37,20) + (2 \times 75,24)) - ((43) + (3 \times 29,50))$
	0.25	$\Delta C_p = 93,38 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$
	0.25	$\Delta H_{363} = -1396 + 93,39 \cdot 10^{-3} (363 - 298)$
	0.25	$\Delta H_{363} = -1389,93 \text{ kJ.mol}^{-1}$