



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية

ثانويات ولاية تلمسان

دورة ماي 2021



مديرية التربية لولاية تلمسان

امتحان بكالوريا تجريبي التعليم الثانوي

الشعبة : تقني رياضي

المدة : 04 سا و30د

اختبار في مادة: التكنولوجيا (هندسة الطرائق)

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين :

الموضوع الأول

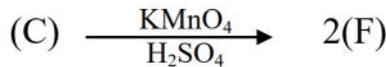
يحتوي الموضوع الأول على (04) صفحات (من الصفحة 1 من 7 إلى الصفحة 4 من 7)

التمرين الأول:

I. ألسان كثافته البخارية بالنسبة للهواء $d=1,93$.

1. أوجد صيغته الجملة و صيغته الممكنة.

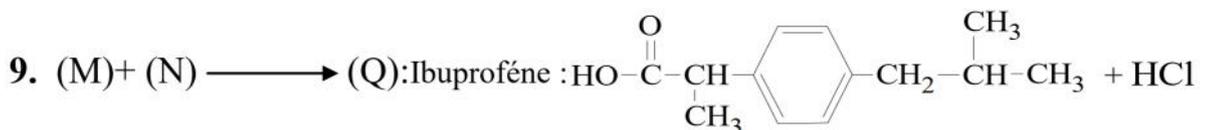
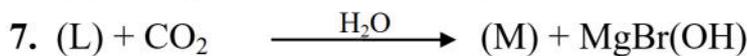
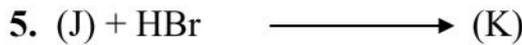
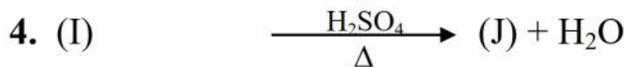
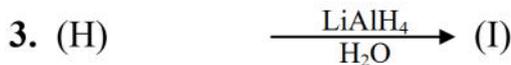
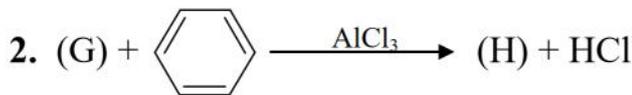
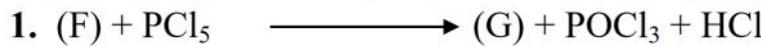
2. لتكن A، B و C مماكبات هذا الألسان حيث:



• إذا علمت أن المركب (D) يتفاعل مع DNPH و لا يرجع محلول فهلينغ.

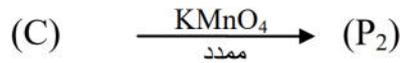
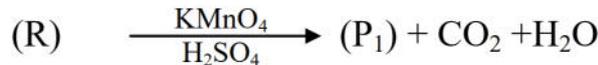
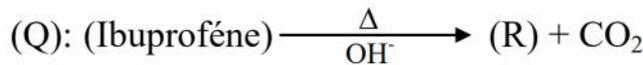
• أوجد صيغ المركبات A، B، C، D، E و F .

II. يدخل المركب (F) في صناعة دواء (الأيبوبروفين Ibuprofène) يستعمل لعلاج الألم والحمى والالتهاب.





1. جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات (G)، (H)، (I)، (J)، (K)، (L)، (M) و (N) .
2. لتحضير بوليمير مهم في الصناعة نتبع التفاعلات التالية:



(أ) أكتب الصيغ نصف المفصلة لـ (R)، (P₁) و (P₂).

(ب) أكتب تفاعل بلمرة المركب (P₁) مع المركب (P₂) .

(ج) أحسب درجة البلمرة إذا علمت أن الكتلة المتوسطة للبوليمير هي : $M_{\text{poly}} = 660 \text{ kg/mol}$

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

التمرين الثاني:

I. تتكون اليوريا الصلبة $\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{NH}_2(\text{s})$ في الكبد خلال التفاعل التالي:



1. أحسب الأنطالبي المعياري لتشكل اليوريا الصلبة $\Delta H_f^\circ(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}(\text{s}))$

علما أن

$$\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}(\text{l})) = -286 \text{ kJ/mol} \quad \Delta H_f^\circ(\text{CO}_2(\text{g})) = -393 \text{ kJ/mol} \quad \Delta H_f^\circ(\text{NH}_3(\text{g})) = -46 \text{ kJ/mol}$$

2. تعطى معادلة احتراق اليوريا الصلبة عند 25°C :

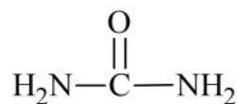


(أ) وازن معادلة التفاعل ؟

(ب) أحسب أنطالبي الاحتراق للتفاعل السابق $(\Delta H_{\text{Comb}}^\circ)$

3. اكتب معادلة تشكيل اليوريا الصلبة $\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{NH}_2(\text{s})$ انطلاقا من عناصره الأساسية مأخوذة في الحالة

الذرية والغازية باستخدام المخطط الطاقي .



أحسب أنطالبي تصعيد اليوريا الصلب $\Delta H_{\text{Sub}}^\circ(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}(\text{s}))$

يعطى: $\Delta H_{\text{Sub}}^\circ(\text{C}(\text{s})) = 717 \text{ kJ/mol}$

الرابط	H-H	N≡N	O=O	N-H	C-N	C=O
$\Delta H_f^\circ (\text{kJ/mol})$	-436	-940	-498	-390	-292	-810

4. ماهي الكتلة اللازمة لإحتراق اليوريا لكي تحرر كمية حرارة قدرها $Q = -66,57 \text{ kJ}$

يعطى: $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$ $\text{H} = 1 \text{ g/mol}$ $\text{C} = 12 \text{ g/mol}$ $\text{N} = 14 \text{ g/mol}$

5. ماهي درجة الحرارة اللازمة T لكي تصبح أنطالبي الإحتراق $\Delta H_T^\circ = -628,80 \text{ kJ/mol}$

المركب	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}(\text{s})$	$\text{O}_2(\text{g})$	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	$\text{CO}_2(\text{g})$	$\text{N}_2(\text{g})$
$C_p (\text{J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1})$	93	29,37	75,24	37,45	29,12



II. تعطى القيمة النظرية لأنطالبي إنصهار الماء الجليدي $\Delta H_{fus}^0 (H_2O_{(s)}) = 6,01 \text{ kJ/mol}$

1. أكتب معادلة الإنصهار موضحا أمامها أنطالبي التفاعل.

2. أحسب الحرارة النوعية (الكتلية) L_{fus} لإنصهار الماء الجليدي.

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

• للتأكد من قيمة L_{fus} تجريبيا، نضع في مسعر حراري سعته (125 J/K) كتلة: $m_1 = 120 \text{ g}$ من

الماء عند درجة حرارة $T_1 = 25^\circ \text{C}$ ثم نضيف قطعة جليد $m_g = 9 \text{ g}$ عند $T_2 = 0^\circ \text{C}$.

فأصبحت درجة حرارة المزيج $T_{eq} = 19,06^\circ \text{C}$.

(أ) إستنتج الحرارة النوعية (الكتلية) L_{fus} لإنصهار الجليد

تعطى: $c_{H_2O} = 4,185 \text{ J/g.K}$

قارن بين النتيجتين

التمرين الثالث:

I. خلال معايرة محلول حامضي لحمض أميني A بمحلول NaOH بإستعمال *pH metre* تحصلنا على النتائج

الموضحة في الجدول التالي:

$V_{(NaOH)} \text{ mL}$	0	2	4	6	8	9	10	11	12	14	16	18	20
pH	1,5	1,8	2,2	2,6	3	3,8	8,2	8,9	9,2	9,7	10,1	10,5	11,7

1. أرسم المنحنى: $pH = f(V_{NaOH})$

2. عين بيانيا قيم pH_i , pKa_1 , pKa_2 لهذا الحمض الأميني.

3. إستنتج من الوثيقة (1) إسم هذا الحمض.

4. ماهي الأشكال الأيونية التي يأخذها هذا الحمض الأميني A عند $pH = pKa_1$

• ماهي نسبها؟

الوثيقة (1)

Arg			Val		Thr		Phe	
$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ (CH_2)_3 \\ \\ NH \\ \\ C=NH \\ \\ NH_2 \end{array}$			$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ CH-CH_3 \\ \\ CH_3 \end{array}$		$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ CH-OH \\ \\ CH_3 \end{array}$		$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ CH_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	
$pKa_1=2,17$	$pKa_2=9,04$	$pKa_r=12,48$	$pKa_1=2,33$	$pKa_2=9,62$	$pKa_1=2,09$	$pKa_2=9,1$	$pKa_1=1,83$	$pKa_2=9,13$

II. رباعي ببتييد P متشكل من أحماض أمينية موجودة في الوثيقة (1)

• الحمض الأميني الأول: من جهة $-NH_2$ الحرة هو الحمض الأميني A.

• الحمض الأميني الثاني: يعطي نتيجة إيجابية مع كاشف كزانتوبروتيك

• الحمض الأميني الأخير: يهاجر نحو القطب الموجب عند $pH=8$



1. أكتب الصيغة نصف المفصلة للبيتيد P وأعط اسمه
2. أكتب صيغة هذا البيتيد عند $pH=10$ و $pH=13$.
3. هل يمكن أن نكشف عن هذا البيتيد بطريقة بيوري؟ علل
4. مثل ياسقاط فيشر الصور D و L لحمض Thr
5. نخضع مزيج من الأحماض الأمينية للهجرة الكهربية عند $pH= 5.6$
 - وضح بالرسم مواضع الأحماض الأمينية على شريط الهجرة الكهربية مع التعليل

.III أحادي الغليسيريد MG نسبة الأكسجين فيه هي: %19.512 و قرينة يوده هي $I_i=77.43$

1. أحسب الكتلة المولية لأحادي الغليسيريد ثم أحسب عدد الروابط المضاعفة فيه.
 2. أستنتج الصيغة العامة للحمض الدهني المكونة لهذا الغليسيريد.
 3. إذا علمت أن أكسدة هذا الحمض الدهني أعطى حمض ثنائي الوظيفة و حمض أحادي الوظيفة حيث يتم تعديل 0,47 g من الحمض الثنائي بـ 10ml من NaOH تركيزه 0,5 mol/L.
- ✍️ إستنتج الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني و الغليسيريد الأحادي.

تعطى: $K = 39 \text{ g/mol}$, $I = 127 \text{ g/mol}$, $O = 16 \text{ g/mol}$, $H = 1 \text{ g/mol}$, $C = 12 \text{ g/mol}$



الموضوع الثاني

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

التمرين الأول:

I. أمين أولي عطري A كتلته المولية $M_A=93 \text{ g/mol}$ نسبة الأزوت N فيه هي: 15,05% و نسبة الكربون C فيه هي: 77,42%.

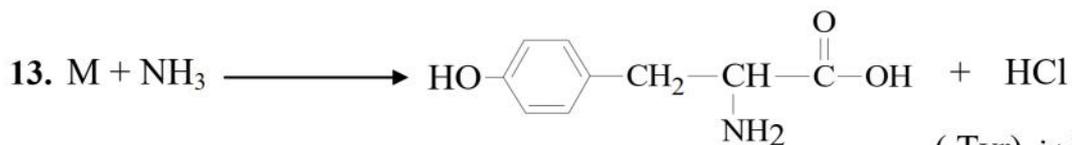
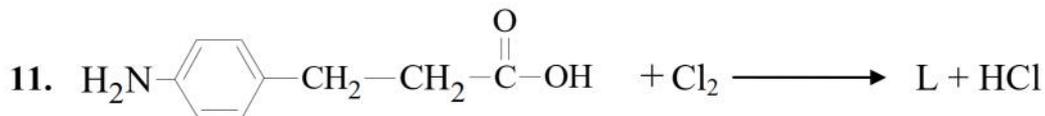
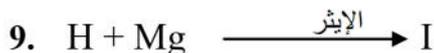
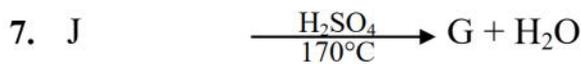
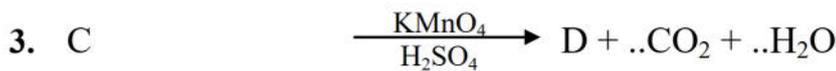
(أ) إستنتج صيغة الأمين العطري. يعطى: $H=1 \text{ g/mol}$ $C=12 \text{ g/mol}$ $N=14 \text{ g/mol}$

(ب) يمكن تحضير الأمين السابق إنطلاقاً من NH_3 و البنزن C_6H_6 و $AlCl_3$ و Cl_2 .

• أكتب التفاعلات التي تسمح بتحضير الأمين A .

• أكتب نواتج تفاعل هذا الأمين A مع H_2O

II. إنطلاقاً من الأمين A يمكن تحضير مركب حيوي (حمض التيروسين Tyr) وفق سلسلة التفاعلات التالية:



التيروزين (Tyr)

1. اوجد صيغ المركبات من B إلى M.

2. ماهي القاعدة المتبعة في التفاعل 8 ؟ علل

3. كيف تسمى التفاعلات الأول والثاني و الرابع؟

4. أكتب تفاعل بلمرة المركب K ثم أحسب كتلة البوليمير إذا علمت أن: $n=2000$.



5. مانوع التماكب الموجود في حمض Tyr؟ علل

6. أكتب الشكلين D و L بإسقاط فيشر ل Tyr .

7. إذا علمت أن: $pH_i = 5,65$ $pK_{aR} = 10,07$ $pK_{a1} = 2,20$

(أ) أحسب pK_{a2} .

(ب) أكتب الصيغ الأيونية لحمض التيروسين Tyr عند تغير مجال pH من 1 إلى 13.

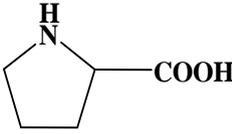
III. يدخل Tyr في تركيب بروتين "كازومورفين" الموجود في جبن الماعز، صيغته: Tyr-Pro-Phe-Gly

(أ) أكتب الصيغة نصف المفصلة للبيبتيد؟ و أعط اسمه؟

(ب) اكتب صيغة هذا البيبتيد عند: $pH = 13$.

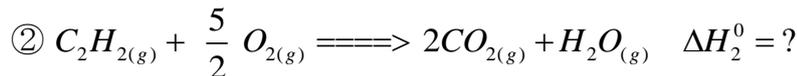
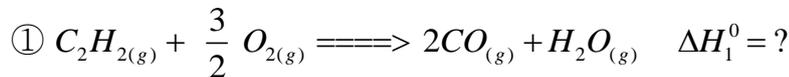
(ج) هل يعطي هذا البيبتيد نتيجة إيجابية مع كزانتوبروتيك؟ علل

يعطى:

البرولين Pro	فينيل ألانين Phe	الغليسين Gly	الحمض الأميني
	$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ CH_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} H_2N-CH-COOH \\ \\ H \end{array}$	صيغته

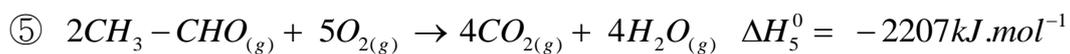
التمرين الثاني:

I. ليكن التفاعلين التاليين:



1- أحسب أنطالبي ΔH^0 للتفاعلين السابقين ① و ②

علمنا أن:



2- استنتج قيمة الطاقة الداخلية ΔU للتفاعل ① عند $25^\circ C$. يعطى: $R = 8,314 J/mol.K$

3- هل هذا التفاعل ماص للحرارة أم ناشر للحرارة

4- إنطلاقا من المعادلة ③ أوجد أنطالبي تشكل الرابطة $\Delta H_f(C=O)$

الرابطة	C-H	C≡C	C-C	O-H
$\Delta H_d (kJ/mol)$	414	812	348	463

علمنا أن:

5- أوجد كمية الحرارة اللازمة لإحترق $m = 3,5 g$ من $CO_{(g)}$

يعطى: $C = 12g/mol$ $O = 16g/mol$



6- أحسب أنطالبي التفاعل ⑤ عند 115°C

يعطى:

المركب	CH ₃ -CHO _(g)	O _{2(g)}	CO _{2(g)}	H ₂ O _(g)
Cp(J.K ⁻¹ .mol ⁻¹)	55,32	29,5	37,20	33,58

7- إذا علمت أن سرعة تشكل ثاني أكسيد الكربون CO₂ في التفاعل ② هي: V_{CO₂} = 0,25 mol.L⁻¹.s⁻¹

• إستنتج سرعة إختفاء V_{O₂} و V_{C₂H₂}.

II. يتحول 0,5 mol من غاز مثالي وفق ثلاث تحولات عكوسة: التحول ① (تحول أديباتيكي) من a إلى b ، التحول ②

من b إلى c ، التحول ③ من c إلى a .

	a	b	c
	a	b	c
	الحالة (a)	الحالة (b)	الحالة (c)
الضغط (atm)	P _a = 1,05	P _b = 1,5	P _c = ?
الحجم (L)	V _a = 10,669	V _b = ?	V _c = 7,468
درجة الحرارة (K)	T _a = ?	T _b = 292,42	T _c = 273

1. أكمل الجدول السابق.

2. مانوع التحوليين ③ و ②

3. مثل على منحنى P=f(V) للتحولات الثلاثة ① ، ② و ③

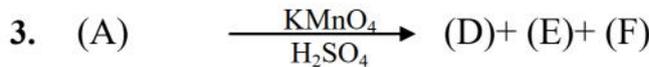
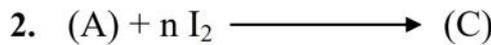
4. أحسب w و Q لكل التحولات.

5. أحسب ΔU لكل تحول من التحولات الثلاث ثم إستنتج ΔU الكلية.

يعطى: C_p = 36 J/mol.K 1atm = 1,013 × 10⁵ Pa R = 8,314 J/mol.K

التمرين الثالث:

لتكن التفاعلات التالية:



1. أوجد صيغ المركبات: A، B، C، D، E، و F علما أن:

• قرينتي الحموضة واليود للمركب (A) هما على التوالي: I_a = 181,81 ، I_i = 164,93

• تفاعل المركب (D) مع الإيثانول: CH₃-CH₂-OH يعطي: CH₃-(CH₂)₆-COO-CH₂-CH₃

• المركب (F) نسبة الأكسجين فيه هي: 34,04 %

2. ما نوع التفاعل رقم 1؟ وما الهدف الصناعي منه؟

تعطى: K = 39 g/mol ، I = 127 g/mol O = 16g/mol H = 1g/mol C = 12g/mol

إنتهى الموضوع الثاني

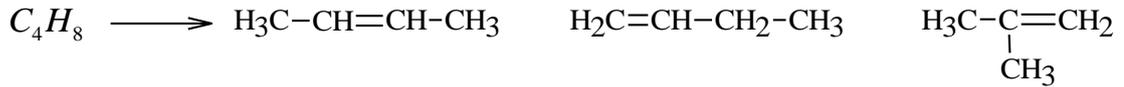
عناصر إجابة (الموضوع الأول)

التمرين الأول:

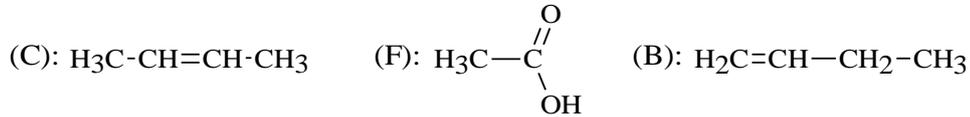
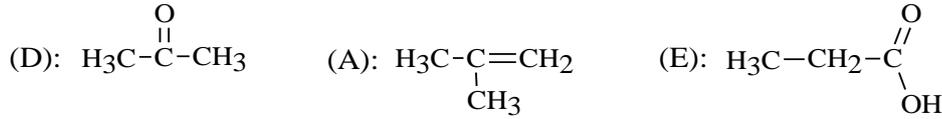
I. ① إيجاد صيغة المركب A .

$$d = \frac{M}{29} \Rightarrow M = d \times 29 \quad M = 1,93 \times 29 = 56 \text{ g / mol}$$

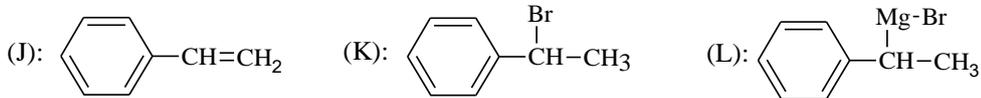
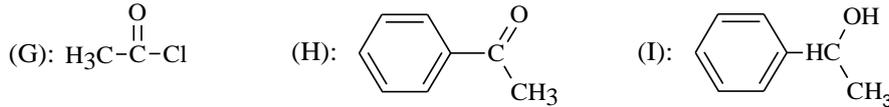
$$C_n H_{2n} : 12n + 2n = 56 \quad 14n = 56 \Rightarrow n = 4 \quad C_4 H_8$$



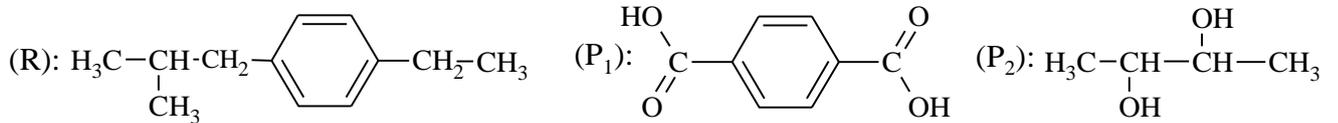
② المركب D يتفاعل مع DNPH و لا يرجع محلول فهلينغ إذن: D سيتون



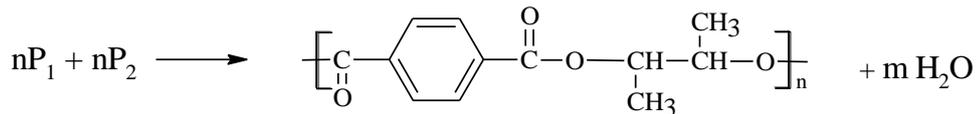
II. ① إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات: M و L، K، J، I، H، G .



② أ) صيغ المركبات P₁، P₂ و R



ب) تفاعل البلمرة



ج) حساب درجة البلمرة

$$\left. \begin{array}{l} n = \frac{M_{Poly}}{M_{mono}} \\ M_{Mono} = (12 \times 12) + (12 \times 1) + (16 \times 4) = 220 \text{ g / mol} \end{array} \right\} n = \frac{660 \times 10^3}{220} = 3000$$

1. حساب الأنطالبي المعياري لتشكل اليوريا.

$$\Delta H_r = \sum \Delta H_{(\text{produits})} - \sum \Delta H_{(\text{reactif})}$$

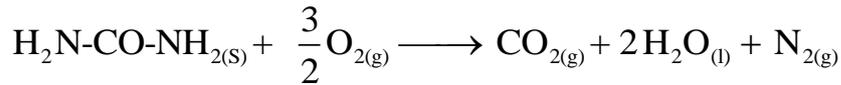
$$\Delta H_r = \Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)}) + \Delta H_f^0(\text{H}_2\text{O}_{(l)}) - 2 \Delta H_f^0(\text{NH}_3_{(g)}) - \Delta H_f^0(\text{CO}_2_{(g)})$$

$$\Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)}) = \Delta H_r - \Delta H_f^0(\text{H}_2\text{O}_{(l)}) + 2 \Delta H_f^0(\text{NH}_3_{(g)}) + \Delta H_f^0(\text{CO}_2_{(g)})$$

$$\Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)}) = -132 + 286 + 2(-46) - 393$$

$$\Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)}) = -331 \text{ kJ/mol}$$

2. موازنة معادلة الإحتراق.



(ب) حساب أنطالبي إحتراق اليوريا:

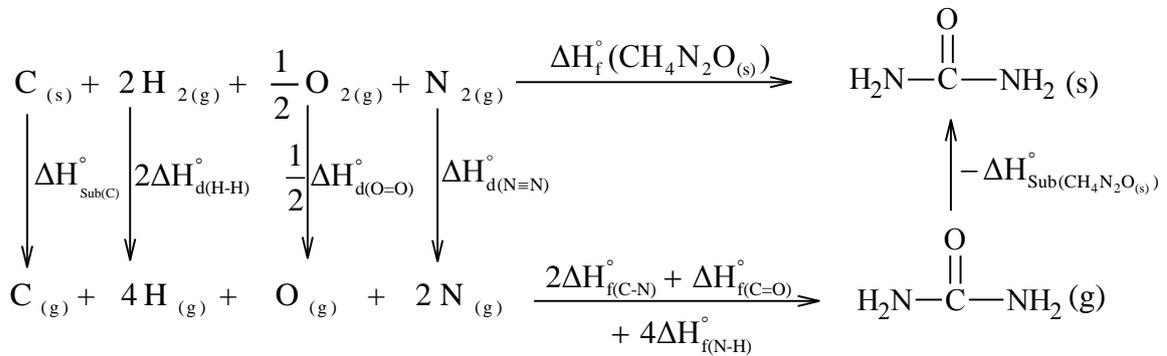
$$\Delta H_{\text{comb}} = \sum \Delta H_{(\text{produits})} - \sum \Delta H_{(\text{reactif})}$$

$$\Delta H_{\text{comb}} = 2 \Delta H_f^0(\text{H}_2\text{O}_{(l)}) + \Delta H_f^0(\text{CO}_{2(g)}) - \Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})$$

$$\Delta H_{\text{comb}} = 2(-286) + (-393) - (-331)$$

$$\Delta H_{\text{comb}} = -634 \text{ kJ/mol}$$

3. كتابة معادلة تشكل الصلبة:



• حساب أنطالبي تصعيد اليوريا:

$$\Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)}) = \Delta H_{\text{Sub(C)}}^0 + 2\Delta H_{\text{d(H-H)}}^0 + \frac{1}{2}\Delta H_{\text{d(O=O)}}^0 + \Delta H_{\text{d(N=N)}}^0 + 2\Delta H_{\text{f(C-N)}}^0 + \Delta H_{\text{f(C=O)}}^0 + 4\Delta H_{\text{f(N-H)}}^0 - \Delta H_{\text{Sub}(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})}^0$$

$$\Delta H_{\text{Sub}(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})}^0 = \Delta H_{\text{Sub(C)}}^0 + 2\Delta H_{\text{d(H-H)}}^0 + \frac{1}{2}\Delta H_{\text{d(O=O)}}^0 + \Delta H_{\text{d(N=N)}}^0 + 2\Delta H_{\text{f(C-N)}}^0 + \Delta H_{\text{f(C=O)}}^0 + 4\Delta H_{\text{f(N-H)}}^0 - \Delta H_f^0(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})$$

$$\Delta H_{\text{Sub}(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})}^0 = 717 + 2(436) + 0,5(498) + 940 + 2(-292) - 810 + 4(-390) + 331$$

$$\Delta H_{\text{Sub}(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(s)})}^0 = 155 \text{ kJ/mol}$$

4. حساب الكتلة اللازمة للإحتراق:

$$\Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \frac{Q}{n} \quad n = \frac{Q}{\Delta H_{\text{comb}}^{\circ}} = \frac{-66,57}{-634} \Rightarrow n=0,105 \text{ mol}$$

$$M_{\text{Ureè}} = 12 + 4 + 14 \times 2 + 16 = 60 \text{ g/mol} \quad n = \frac{m}{M} \Rightarrow m = 60 \times 0,105 = 6,3 \text{ g}$$

5. حساب درجة الحرارة اللازمة للإحتراق:

$$\Delta H_T = \Delta H_{298} + \int_{298}^T \Delta C_p \cdot dT, \quad \Delta H_T = \Delta H_{298} + \Delta C_p \cdot \Delta T$$

$$\Delta C_p = \left(\sum C_{p(\text{produits})} - \sum C_{p(\text{reactif})} \right) = (C_{p(\text{CO}_{2(\text{g})})} + 2C_{p(\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})})} + C_{p(\text{N}_{2(\text{g})})}) - (C_{p(\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_{(\text{g})})} + \frac{3}{2}C_{p(\text{O}_{2(\text{g})})})$$

$$\Delta C_p = (37,45 + 2 \times 75,24 + 29,12) - (93 + \frac{3}{2} \times 29,37)$$

$$\Delta C_p = 79,995 \text{ J/mol.K}$$

$$-628,80 = -634 + 79,995 \times 10^{-3} \times \Delta T \Rightarrow \Delta T = \frac{-628,80 + 634}{79,995 \times 10^{-3}} = 65 \text{ K}^{\circ}$$

$$\Delta T = T - 298 = 65 \Rightarrow T = 298 + 65 \Rightarrow T = 363^{\circ}\text{K} \quad T = 90^{\circ}\text{C}$$

II (1) كتابة معادلة إنصهار الماء الجليدي:



(2) حساب الحرارة النوعية L_{fus}

$$\left. \begin{array}{l} \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \frac{Q}{n} \\ Q = m \cdot L_{\text{fus}} \\ n = \frac{m}{M} \end{array} \right\} \Rightarrow \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \frac{m \cdot L_{\text{fus}}}{n}$$

$$\left. \begin{array}{l} \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = \frac{m \cdot L_{\text{fus}}}{m / M_{\text{H}_2\text{O}}} \\ \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} = M_{\text{H}_2\text{O}} \cdot L_{\text{fus}} \end{array} \right\} \Rightarrow L_{\text{fus}} = \frac{\Delta H_{\text{comb}}^{\circ}}{M_{\text{H}_2\text{O}}}$$

$$L_{\text{fus}} = \frac{\Delta H_{\text{comb}}^{\circ}}{M_{\text{H}_2\text{O}}} = \frac{6,01 \times 10^3}{18} \Rightarrow L_{\text{fus}} = 333,88 \text{ J/g}$$

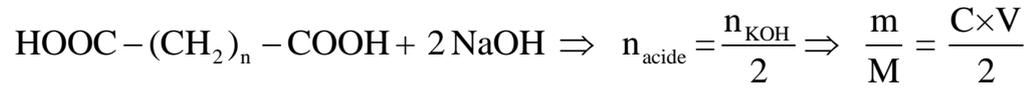
(أ) إستنتاج قيمة الحرارة النوعية

$$\left. \begin{array}{l} \sum Q = Q_{(\text{eau+Cal})} + Q_{\text{glace}} + Q_{\text{fus}} = 0 \\ (C_{\text{cal}} + m_{\text{eau}} \cdot c_{\text{eau}}) \Delta T_1 + m_{\text{glace}} \cdot c_{\text{eau}} \Delta T_2 + m_{\text{glace}} \cdot L_{\text{fus}} = 0 \\ L_{\text{fus}} = \frac{-(C_{\text{cal}} + m_{\text{eau}} \cdot c_{\text{eau}}) \Delta T_1 - m_{\text{glace}} \cdot c_{\text{eau}} \Delta T_2}{m_{\text{glace}}} \\ L_{\text{fus}} = \frac{-(125 + 120 \times 4,185)(-5,94) - 9 \times 4,185 \times 19,06}{9} \end{array} \right\} L_{\text{fus}} = 334,18 \text{ J/g}$$

• نستنتج أن القيمة التجريبية مقاربة للقيمة النظرية.

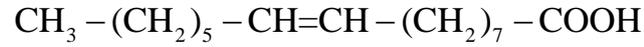
التمرين الثالث:

I. معايرة حمض بـ NaOH

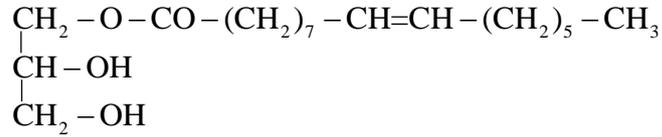


$$M = \frac{2 \times m}{C_{\text{KOH}} \times V_{\text{KOH}}} \Rightarrow M = \frac{2 \times 0,47}{0,5 \times 10 \times 10^{-3}} \Rightarrow M = 188 \text{ g/mol}$$

$$45 + 14n + 45 = 188 \Rightarrow n = 7 \Rightarrow \text{HOOC}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH} \quad \text{C16:1}\Delta^9$$



صيغة الغليسريد الأحادي:



إنتهى الموضوع الأول

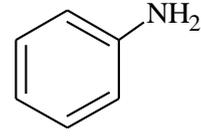
عناصر إجابة (الموضوع الثاني)

التمرين الأول:

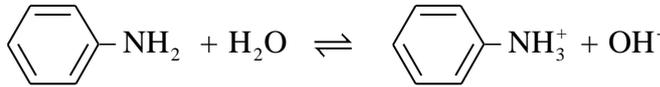
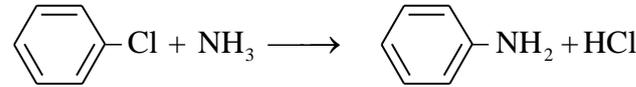
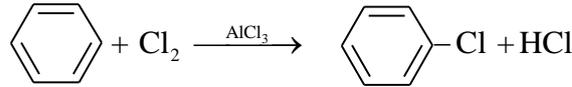
I. (إيجاد صيغة المركب A:

$$C_x H_y - NH_2 \Rightarrow \frac{93}{100} = \frac{12x}{77,42} \Rightarrow x = 6$$

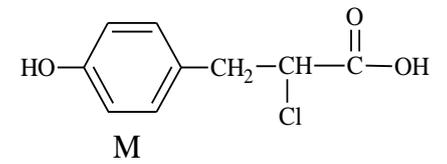
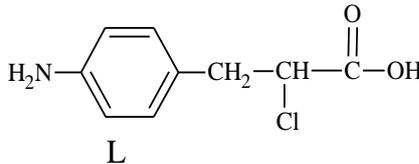
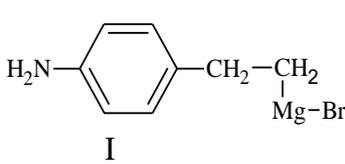
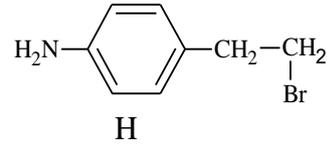
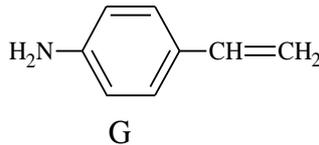
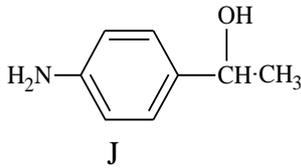
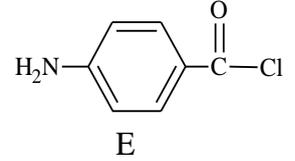
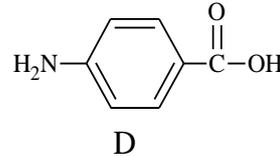
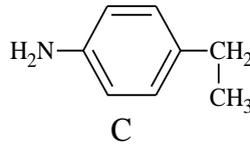
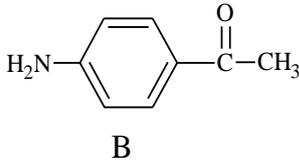
$$(12 \times 6) + 14 + (y + 2) = 93 \Rightarrow y = 5 \quad A: C_6 H_5 - NH_2$$



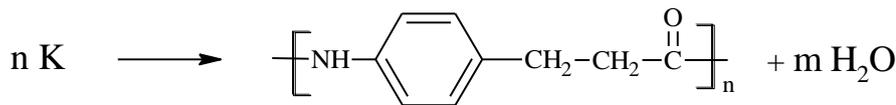
ب) كتابة التفاعلات: تحضير الأمين إنطلاقاً من البنزين:



II. إيجاد صيغ المركبات من D إلى M.



2. فعل كراش (عكس ماركونيكوف بسبب وجود uv) يتصل بالكربون الأقل هدرجة.
3. التفاعل ①: أسيلة. التفاعل ②: إرجاع كليمنسن. التفاعل ④: هلجنة الحمض.
4. تفاعل البلمرة:



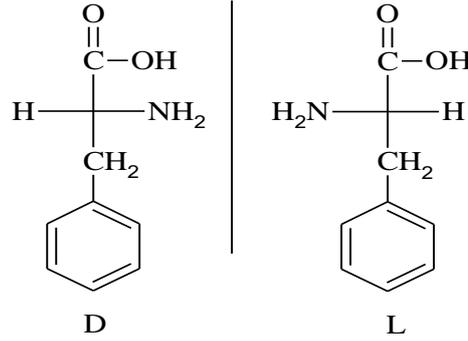
حساب الكتلة المولية للبوليمير:

$$n = \frac{M_{Poly}}{M_{mono}}, \quad M_{Mono} = (12 \times 9) + (9 \times 1) + 16 + 14 \Rightarrow M_{Mono} = 147 \text{ g/mol}$$

$$M_{Poly} = n \times M_{mono} \Rightarrow M_{Poly} = 147 \times 2000 \Rightarrow M_{Poly} = 294000 \text{ g/mol}$$

5. يحتوي على تماكب ضوئي لوجود كربون لا متناظر.

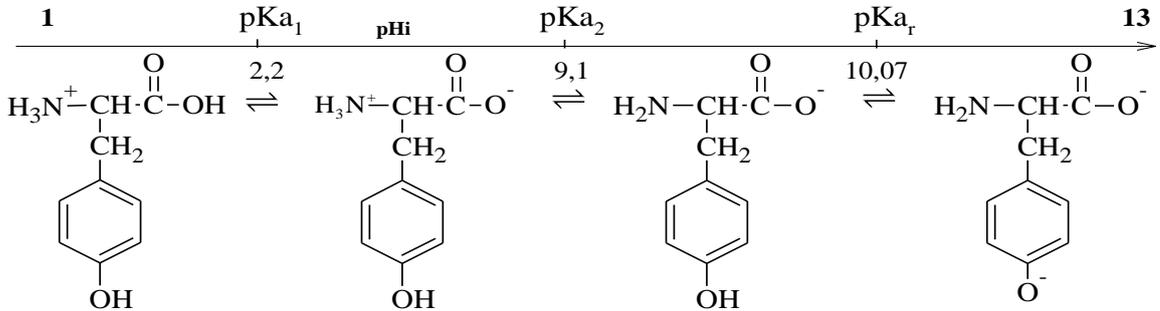
6. تمثيل فيشر للتيروزين:



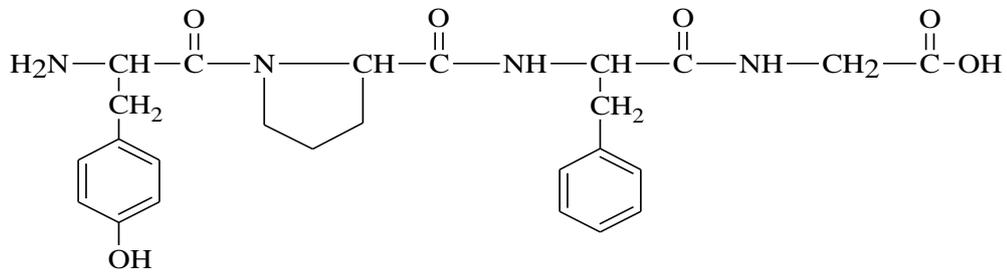
7. (أ) حساب pK_{a2} .

$$pH_i = \frac{pK_{a1} + pK_{a2}}{2} \Rightarrow pK_{a2} = 2pH_i - pK_{a1} \quad pK_{a2} = 2 \times 5,65 - 2,2 \Rightarrow pK_{a2} = 9,1$$

(ب) كتابة الصيغ الأيونية لـ Tyr عند تغير pH من 1 إلى 13.

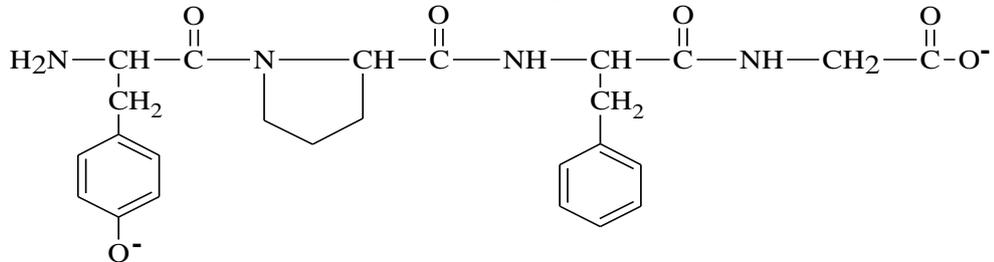


III (كتابة صيغة البيبتيد:



إسمه: تيروسيل بروليل فنيل ألانيل غليسين

(ب) صيغة هذا البيبتيد عند $pH=13$:

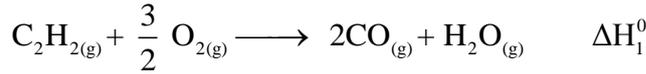
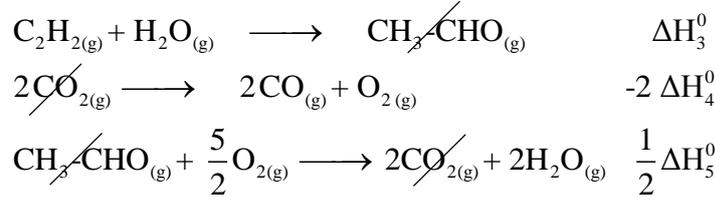


(ج) نعم يعطي هذا البيبتيد نتيجة إيجابية مع كزانتوبروتيك لأنه يحتوي على حمض أميني عطري.

التمرين الثاني:

I

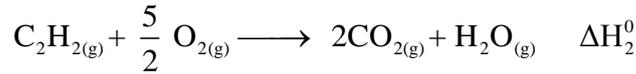
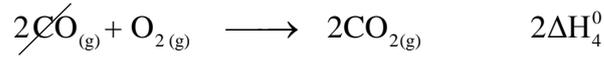
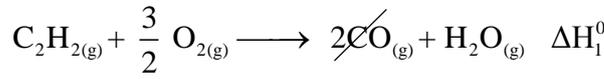
1. حساب أنطالبي التفاعل ①:



$$\Delta\text{H}_1^0 = \Delta\text{H}_3^0 - 2\Delta\text{H}_4^0 + \frac{1}{2}\Delta\text{H}_5^0 \Rightarrow \Delta\text{H}_1^0 = -151 - 2(-283) + \frac{1}{2}(-2207)$$

$$\Delta\text{H}_1^0 = -688,5 \text{ kJ/mol}$$

حساب أنطالبي التفاعل ②:



$$\Delta\text{H}_2^0 = \Delta\text{H}_1^0 + 2\Delta\text{H}_4^0 \Rightarrow \Delta\text{H}_2^0 = -688,5 + 2(-283)$$

$$\Delta\text{H}_2^0 = -1254,5 \text{ kJ/mol}$$

2. حساب الطاقة الداخلية للتفاعل ①:

$$\Delta\text{H} = \Delta\text{U} + \Delta n_g \text{RT} \Rightarrow \Delta\text{U} = \Delta\text{H} - \Delta n_g \text{RT}$$

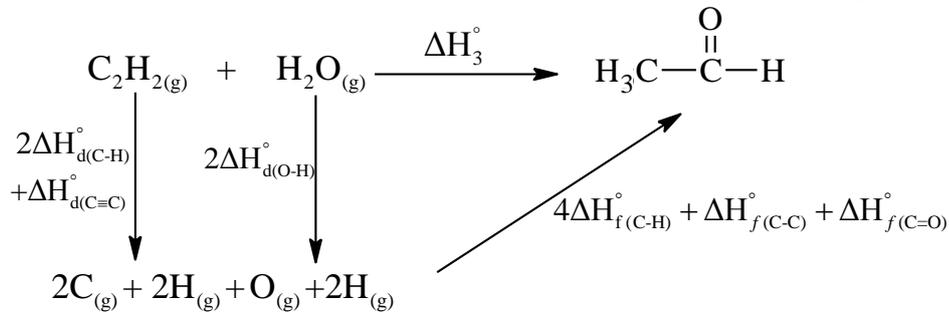
$$\Delta n_g = 3 - \left(\frac{3}{2} + 1\right) = \frac{1}{2} \text{ mol}$$

$$\Delta\text{U} = -688,5 - \left(\frac{1}{2} \times 8,314 \times 10^{-3} \times 298\right)$$

$$\Delta\text{U} = -689,73 \text{ kJ}$$

3. التفاعل ناشر للحرارة لأن الطاقة سالبة.

4. حساب أنطالبي تشكل الرابطة (C=O):



$$\Delta\text{H}_3^0 = 2\Delta\text{H}_{\text{d}(\text{C-H})}^0 + \Delta\text{H}_{\text{d}(\text{C}\equiv\text{C})}^0 + 2\Delta\text{H}_{\text{d}(\text{O-H})}^0 + 4\Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C-H})}^0 + \Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C-C})}^0 + \Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C=O})}^0$$

$$\Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C=O})}^0 = \Delta\text{H}_3^0 - 2\Delta\text{H}_{\text{d}(\text{C-H})}^0 - \Delta\text{H}_{\text{d}(\text{C}\equiv\text{C})}^0 - 2\Delta\text{H}_{\text{d}(\text{O-H})}^0 - 4\Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C-H})}^0 - \Delta\text{H}_{\text{f}(\text{C-C})}^0$$

$$\Delta H_{f(C=O)}^{\circ} = -151 - 2(463) - 812 + 2(414) + 348$$

$$\Delta H_{f(C=O)}^{\circ} = -713 \text{ kJ/mol}$$

5. حساب كمية الحرارة اللازمة لإحتراق $m = 3,5 \text{ g}$ من $\text{CO}_{(g)}$

$$\left. \begin{array}{l} \Delta H_4^{\circ} = \frac{Q}{n} \Rightarrow Q = \Delta H_4^{\circ} \times n \\ M_{(CO)} = 12 + 16 = 28 \text{ g/mol} \\ n = \frac{m}{M} = \frac{3,5}{28} = 0,125 \text{ mol} \end{array} \right\} \Rightarrow Q = -283 \times 0,125 = -35,375 \text{ kJ}$$

6. أحسب أنطالبي التفاعل ⑤ عند 115°C

$$\Delta H_{115} = \Delta H_{25} + \int_{298}^T \Delta C_p \cdot dT, \quad \Delta H_{115} = \Delta H_{25} + \Delta C_p \cdot \Delta T$$

$$\Delta C_p = \left(\sum C_{p(\text{produits})} - \sum C_{p(\text{reactif})} \right)$$

$$\Delta C_p = (4C_{p(\text{CO}_{2(g)})} + 4C_{p(\text{H}_2\text{O}_{(g)})}) - (2C_{p(\text{CH}_3\text{CHO}_{(g)})} + 5C_{p(\text{O}_{2(g)})})$$

$$\Delta C_p = (4 \times 37,2 + 4 \times 33,58) - (2 \times 55,32 + 5 \times 29,5)$$

$$\Delta C_p = 24,98 \text{ J/mol.K} \quad \Delta T = 115 - 25 = 90 \text{ k}$$

$$\Delta H_{115}^{\circ} = -2207 + (24,98 \times 10^{-3} \times 90)$$

$$\Delta H_{115}^{\circ} = -2204,75 \text{ kJ/mol}$$

7. حساب سرعة إختفاء V_{O_2} و $V_{\text{C}_2\text{H}_2}$.

$$V_t = V_{\text{C}_2\text{H}_2} = \frac{2}{5} V_{\text{O}_2} = \frac{1}{2} V_{\text{CO}_2} \Rightarrow \begin{cases} V_{\text{O}_2} = \frac{5}{4} V_{\text{CO}_2} = \frac{5}{4} \times 0,25 = 0,3125 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1} \\ V_{\text{C}_2\text{H}_2} = \frac{1}{2} V_{\text{CO}_2} = \frac{1}{2} \times 0,25 = 0,125 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1} \end{cases}$$

.II

1. إكمال الجدول:

	$a \xrightarrow{\text{①}} b$	$b \xrightarrow{\text{②}} c$	
	الحالة (a)	الحالة (b)	الحالة (c)
الضغط (atm)	$P_a = 1,05$	$P_b = 1,5$	$P_c = 1,5$
الحجم (L)	$V_a = 10,669$	$V_b = 8$	$V_c = 7,468$
درجة الحرارة (K)	$T_a = 273$	$T_b = 292,42$	$T_c = 273$

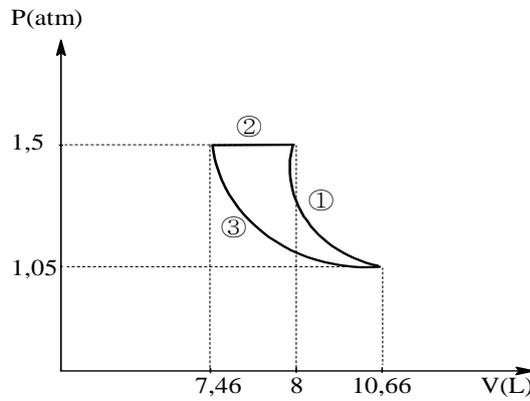
$$P_a V_a = nRT_a \Rightarrow T_a = \frac{1,05 \times 1,013 \times 10^5 \times 10,669 \times 10^{-3}}{0,5 \times 8,314} \Rightarrow T_a = 273 \text{ K}$$

$$P_b V_b = nRT_b \Rightarrow V_b = \frac{0,5 \times 8,314 \times 292,42}{1,5 \times 1,013 \times 10^5} = 8 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \Rightarrow V_b = 8 \text{ L}$$

$$P_c V_c = nRT_c \Rightarrow P_c = \frac{0,5 \times 8,314 \times 273}{7,468 \times 10^{-3}} = 151963,1762 \text{ pa} \Rightarrow P_c = 1,5 \text{ atm}$$

2. نوع التحول ② تحول: عند ضغط ثابت (isobare)
نوع التحول ③ تحول: عند درجة حرارة ثابتة (isotherme)

3. تمثيل التحولات على منحنى : $P = f(V)$



4. التحول ①: تحول أديباتيكي.

$$\left. \begin{aligned} Q = 0 &\Rightarrow \Delta U_{①} = W_{①} = n \cdot C_v \cdot \Delta T \\ C_p - C_v &= R \Rightarrow C_v = C_p - R \\ C_v &= 36 - 8,314 \\ C_v &= 27,686 \text{ J/mol.K} \end{aligned} \right\} \Rightarrow W_{①} = 0,5 \times 27,686 \times (292,42 - 273) = 268,83 \text{ J}$$

التحول ②: تحول عند ضغط ثابت.

$$\left. \begin{aligned} W_{②} &= -P(V_c - V_b) = -n \cdot R(T_c - T_b) \\ W_{②} &= -0,5 \times 8,314 \times (273 - 292,42) \end{aligned} \right\} \Rightarrow W_{②} = 80,728 \text{ J}$$

$$Q_p = n \cdot C_p \cdot \Delta T = 0,5 \times 36 \times (273 - 292,42) \Rightarrow Q_p = -349,56 \text{ J}$$

التحول ③: تحول عند درجة حرارة ثابتة.

$$\left. \begin{aligned} W_{③} &= n \cdot R \cdot T \cdot \ln\left(\frac{V_c}{V_a}\right) \\ W_{③} &= 0,5 \times 8,314 \times 273 \times \ln\left(\frac{7,468}{10,669}\right) \end{aligned} \right\} \Rightarrow W_{③} = -404,82 \text{ J}$$

$$Q = -W_{③} = 404,82 \text{ J}$$

5. حساب الطاقة الداخلية ΔU لكل تحول .

التحول ①: $\Delta U_{①} = W_{①} = 268,83 \text{ J}$ •

التحول ②: $\Delta U_{②} = W_{②} + Q_p \Rightarrow \Delta U_{②} = 80,728 - 349,56 \Rightarrow \Delta U_{②} = -268,83 \text{ J}$ •

التحول ③: $\Delta U_{③} = 0$ •

الطاقة الكلية ΔU : $\Delta U_{①} + \Delta U_{②} + \Delta U_{③} = 268,83 - 268,83 + 0 = 0 \text{ J}$ ✍

التمرين الثالث:

1. إيجاد صيغة المركبات من A إلى F .

• صيغة المركب A :

$$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ mol(A)} \longrightarrow 1 \text{ mol(KOH)} \\ M_{(A)} \longrightarrow 56 \times 10^3 \\ 1 \longrightarrow 181,81 \end{array} \right\} \Rightarrow M_{(A)} = \frac{56 \times 10^3 \times 1}{181,81} = 308 \text{ g/mol}$$

$$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ mol(A)} \longrightarrow n \text{ mol(I}_2\text{)} \\ 308 \longrightarrow n \times 254 \\ 100 \longrightarrow 164,93 \end{array} \right\} \Rightarrow n = \frac{308 \times 164,93}{254 \times 100} = 2$$

$$\left. \begin{array}{l} \text{A: C}_n\text{H}_{2n-4}\text{O}_2 \\ 14n + 28 = 308 \end{array} \right\} \Rightarrow n = 20 \Rightarrow \text{C}_{20}\text{H}_{36}\text{O}_2$$

• صيغة المركب D : $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_6 - \text{COOH}$

• صيغة المركب F :

$$\left. \begin{array}{l} \text{F: HOOC} - (\text{CH}_2)_n - \text{COOH} \\ \frac{M}{100} = \frac{16 \times 4}{34,04} \Rightarrow M = 188 \text{ g/mol} \\ 45 + 14n + 45 = 188 \Rightarrow n = 7 \end{array} \right\} \text{F: HOOC} - (\text{CH}_2)_7 - \text{COOH}$$

• صيغة المركب E :



$$15 + (14 \times 13) + 14x + (13 \times 4) + 45 = 308 \Rightarrow 14x = 308 - 294 = 14 \Rightarrow x = 1$$



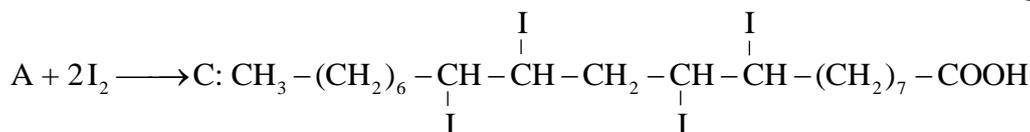
إذن الصيغة نصف المفصلة لـ A هي:



• صيغة المركب B :



• صيغة المركب C :



2. نوع التفاعل الأول هو هدرجة.

- الهدف منه الحصول على مادة دهنية صلبة.

إنتهى الموضوع الثاني