



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
وزارة التربية الوطنية



الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات
امتحان بكالوريا التعليم الثانوي

دورة: 2021

الشعبة: تقني رياضي

المدة: 04 سا و 30 د

اختبار في مادة: التكنولوجيا (هندسة الطرائق)

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

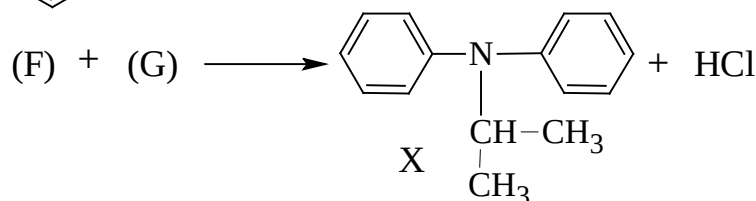
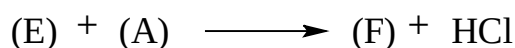
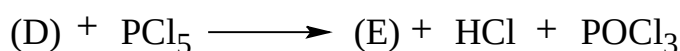
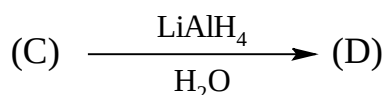
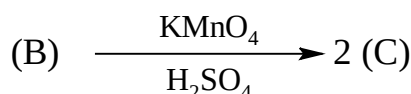
يحتوي الموضوع الأول على (04) صفحات (من الصفحة 1 من 8 إلى الصفحة 4 من 8)

التمرين الأول: (07 نقاط)

(1) يحتوي أمين أروماتي أحادي الوظيفة A على نسبة 15,05% من الآزوت ونسبة 77,42% من الكربون.
- جد الصيغة المجملة للأمين الأروماتي A .

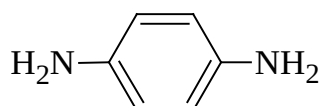
$$M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}, \quad M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}, \quad M_N = 14 \text{ g.mol}^{-1}$$

(2) يدخل الأمين الأروماتي A في تحضير المركب X وفق التفاعلات التالية:

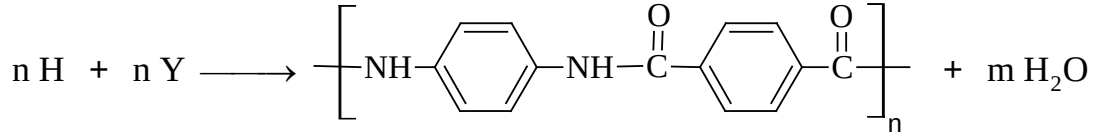


- اكتب الصيغ نصف المفصلة للمركبات A ، B ، C ، D ، E ، F ، G .

(3) انطلاقا من المركب A و HNO_3 ، H_2O ، H_2SO_4 ، LiAlH_4 اقترح طريقة لتحضير المركب H التالي:



(4) يستعمل المركب H لتحضير بوليمير الكفلار Kevlar حسب التفاعل التالي:



أ- استنتج الصيغة نصف المفصلة للمركب Y.

ب- اكتب مقطعا من البوليمير يتكون من وحدتين بنائيتين.

ج- احسب درجة البلمرة إذا علمت أن الكتلة المولية المتوسطة للبوليمير هي $476000 \text{ g.mol}^{-1}$

يعطى: $M_C=12 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_H=1 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_O=16 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_N=14 \text{ g.mol}^{-1}$

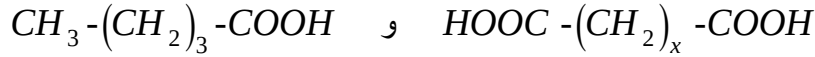
التمرين الثاني: (07 نقاط)

I- أحادي غليسيري A له قرينة تصبن $I_s = 186,66$.

(1) جد الكتلة المولية لأحادي الغليسيري A.

(2) أكسدة الحمض الدهني B الذي يدخل في تركيب أحادي الغليسيري A ببرمنغنات البوتاسيوم المركزة بوجود

حمض الكبريت المركز تعطي:



أ- استنتج الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني B.

ب- احسب قرينة الحموضة للحمض الدهني B.

(3) أعط الصيغ نصف المفصلة الممكنة لأحادي الغليسيري A.

(4) تتكون مادة دهنية لها قرينة تصبن $I_s = 203,16$ من X% أحادي الغليسيري A و Y% من الحمض الدهني B.

أ- جد التركيب المئوي لمكونات المادة الدهنية.

ب- احسب قرينة اليود للمادة الدهنية.

يعطى: $M_C=12 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_H=1 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_O=16 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_K=39 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_I=127 \text{ g.mol}^{-1}$

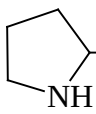
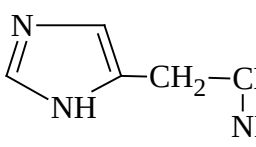
II- لديك رباعي الببتيد : A-B-C-D

- يعطي الحمض الأميني B مع الننهيدرين اللون الأصفر.

- يتفاعل الحمض الأميني C مع $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ فيتشكل أستر كتلته المولية $M=117 \text{ g.mol}^{-1}$.

- نسبة الأزوت في الحمض الأميني D هي 18,66%.

تعطى الأحماض الأمينية المكونة لرباعي الببتيد السابق في الجدول الآتي:

الحمض الأميني	صيغته	رمزه	كتلته المولية g.mol ⁻¹	pKa ₁	pKa ₂	pKa _R
الألانين	$\text{CH}_3-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	Ala	89	2,34	9,69	/
الغليسين	$\text{H}-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	Gly	75	2,34	9,60	/
البرولين		Pro	115	1,99	10,60	/
الهستيدين		His	155	1,82	9,17	6,00

(1) حدّد الأحماض الأمينية A ، B ، C ، D .

(2) اكتب الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد السابق.

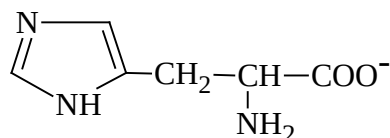
(3) أعطِ الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد عند pH=1

(4) تتأين الأحماض الأمينية بتغير قيمة الـ pH :

أ- اكتب الصيغ الأيونية للحمض الأميني الهستيدين عند تغير pH من 1 إلى 12 .

ب- استنتج الصيغتين الأيونيتين للهستيدين عند pH=3 مع تحديد الصيغة السائدة.

ج- حدّد مجال الـ pH الذي يهجر فيه الحمض الأميني الهستيدين على الشكل التالي:



التمرين الثالث: (06 نقاط)

-I

(1) لتحديد السعة الحرارية لمسر، نضع فيه $m_1 = 200 \text{ g}$ من الماء فوجدنا درجة الحرارة عند قياسها $T_1 = 24^\circ \text{C}$

ثم نضيف $m_2 = 300 \text{ g}$ من الماء درجة حرارته $T_2 = 45^\circ \text{C}$ وبعد الاتزان نجد درجة الحرارة $T_f = 35,5^\circ \text{C}$.

- جد السعة الحرارية C_{cal} لهذا المسر.

يعطى: $c_{\text{H}_2\text{O}(\ell)} = 4,185 \text{ J.g}^{-1}.\text{K}^{-1}$

(2) تحترق كتلة m_3 من غاز الميثان $CH_{4(g)}$ في المسعر السابق يحتوي على $m_4 = 500 \text{ g}$ من الماء فترتفع درجة

$$\Delta T = 34 \text{ K}$$

أ- اكتب معادلة الاحتراق التام لغاز الميثان إلى $CO_{2(g)}$ و $H_2O_{(l)}$.

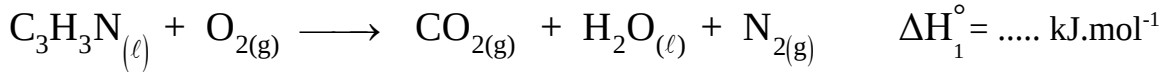
ب- احسب كمية الحرارة Q الناتجة عن احتراق غاز الميثان.

ج- استنتج الكتلة m_3 لغاز الميثان $CH_{4(g)}$

$$\text{يعطى: } M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}, M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}, \Delta H_{\text{comb}}^{\circ} (CH_4)_g = -890,7 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

-II

(1) يحترق $0,5 \text{ mol}$ من الأكريلونتريل السائل عند 298 K وضغط 1 atm ناشرا حرارة قدرها $Q = -881 \text{ kJ}$ وفق التفاعل الآتي:



أ- وازن معادلة تفاعل احتراق الأكريلونتريل السائل.

ب- استنتج قيمة ΔH_1° .

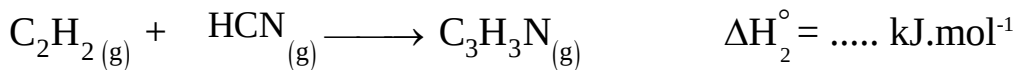
ج- احسب انطالبي التشكل للأكريلونتريل السائل علما أن:

$$\Delta H_f^{\circ} (CO_{2(g)}) = -393,5 \text{ kJ.mol}^{-1}; \Delta H_f^{\circ} (H_2O_{(l)}) = -286 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

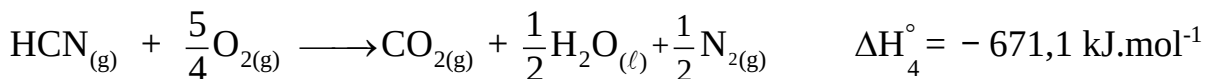
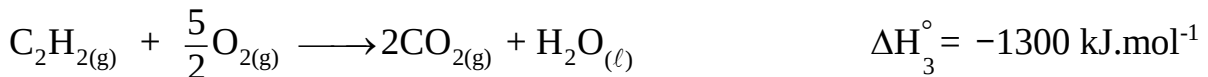
د- جد التغير في الطاقة الداخلية لتفاعل الاحتراق.

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

(2) يتشكل الأكريلونتريل الغازي انطلاقا من الأسيتيلين وحمض السيانيك وفق التفاعل الآتي:



- احسب الانطالبي ΔH_2° عند 298° K علما أن:



$$\Delta H_{\text{vap}}^{\circ} (C_3H_3N_{(l)}) = 32,64 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على (04) صفحات (من الصفحة 5 من 8 إلى الصفحة 8 من 8)

التمرين الأول: (07 نقاط)

1) مركبان عضويان (A) و (B) لهما نفس الصيغة المجملة C_nH_{2n} و أكسدتهما بالأوزون المتبوعة بالإمهاء

تنتج مركبين (C) و (D) لهما نفس الكثافة البخارية بالنسبة للهواء $d = 2$.

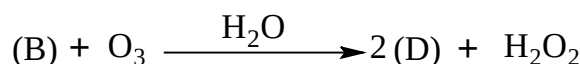
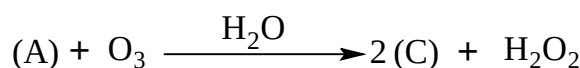
- يتفاعل المركب (C) مع الـ DNPH و يعطي نتيجة إيجابية مع محلول فهلينغ.

- يتفاعل المركب (D) مع الـ DNPH و لا يتفاعل مع محلول فهلينغ.

أ- جد الصيغة المجملة ثم الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين (C) و (D).

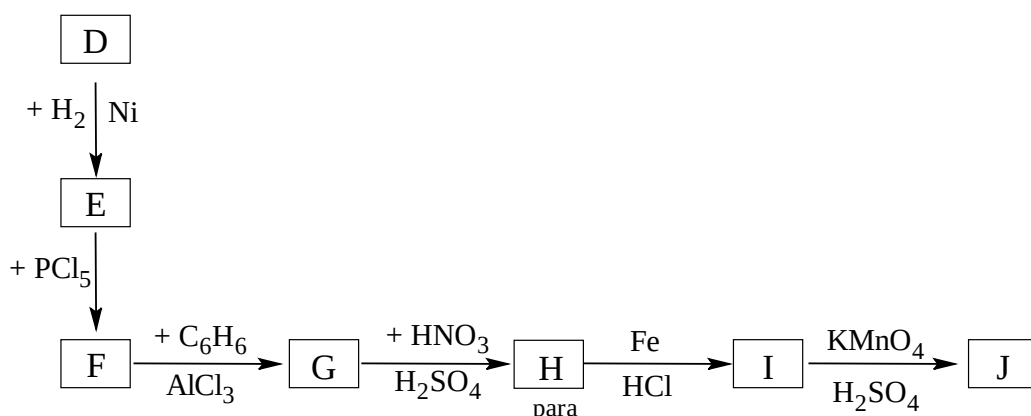
يعطى: $M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$, $M_O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

ب- من خلال التفاعلين التاليين:



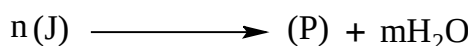
- استنتج الصيغة نصف المفصلة لكل من المركبين (A) و (B).

2) من أجل تحضير البوليمير (P) نجري انطلاقاً من المركب (D) سلسلة التفاعلات التالية:



أ- أعط الصيغ نصف المفصلة للمركبات من (E) إلى (J).

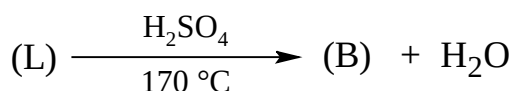
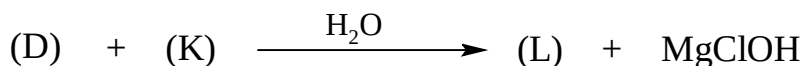
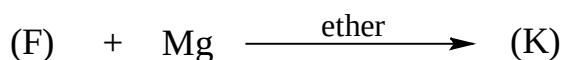
ب- بلمرة المركب (J) تعطي البوليمير (P):



- جد الصيغة نصف المفصلة للبوليمير (P).

ج- مثل مقطعاً من البوليمير (P) يتكون من ثلاث وحدات بنائية.

3) يمكن الحصول على المركب (B) انطلاقا من المركبين (D) و (F) وفق التفاعلات الآتية:



- اكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من (K) و (L).

4) اقترح سلسلة التفاعلات التي تسمح بتحضير المركب (A) انطلاقا من:

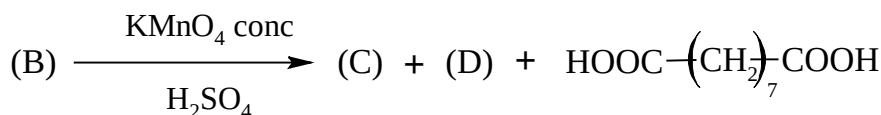
المركب (C) و Ni ، H₂ ، H₂SO₄/Δ ، H₂O ، Ether ، Mg ، PCl₅.

التمرين الثاني: (07 نقاط)

I- لديك الحمضين الدهنيين (A) و (B) التاليين:

- الحمض الدهني (A) له قرينة الحموضة I_a=218,75 و قرينة اليود I_i=0.

- أكسدة الحمض الدهني (B) بـ KMnO₄ المركزة في وسط حمضي أعطت ثلاثة أحماض وفق التفاعل التالي:



الحمض (C) أحادي الوظيفة الحمضية كتلته المولية 116g.mol⁻¹ و الحمض (D) ثنائي الوظيفة الحمضية

صيغته المجمل C₃H₄O₄.

1) احسب الكتلة المولية للحمض الدهني (A) ثم استنتج صيغته نصف المفصلة.

2) جد الصيغة نصف المفصلة لكل من الحمضين (C) و (D).

3) حدّد الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني (B) علما أنه يحتوي على رابطة مضاعفة في ذرة الكربون رقم 9.

4) اكتب معادلة تفاعل هلجنة الحمض الدهني (B) باليود.

5) يرتبط الغليسيرول مع جزيئتين من الحمض الدهني (B) في الموضعين α و β وجزيئة من الحمض الدهني A

لينتج المركب X.

أ- ما طبيعة المركب X؟

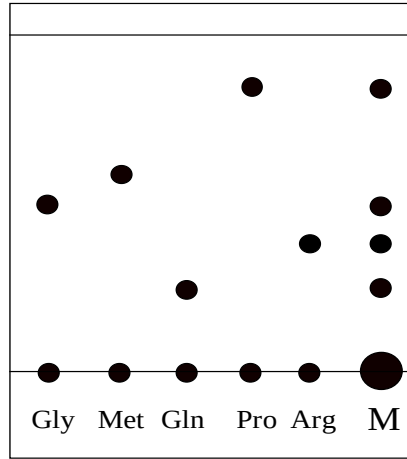
ب- اكتب معادلة تفاعل تشكل المركب X.

ج- احسب قرينة التصبن و قرينة اليود للمركب X.

يعطى: M_C=12 g.mol⁻¹، M_H=1 g.mol⁻¹، M_O=16 g.mol⁻¹، M_K=39 g.mol⁻¹، M_I=127 g.mol⁻¹

-II

الريجين (Rigin) هو رباعي بيتيد يقوي المناعة و يساهم في زيادة تكوين المركبات الأكسجينية اللازمة في الجسم. ينتج عن التحلل المائي للريجين مزيج M من الأحماض الأمينية، وللتعرف عليه نقوم بالتحليل الكروماتوغرافي للمزيج و النتائج موضحة في الكروماتوغرام التالي:

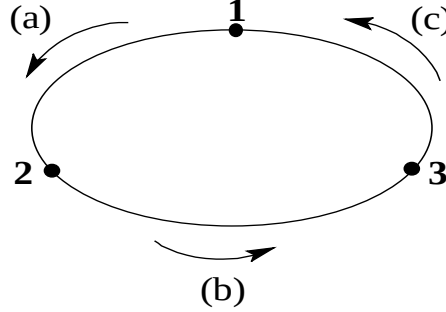


- (1) استنتج الأحماض الأمينية الموجودة في المزيج M.
- (2) أ- اكتب الصيغة نصف المفصلة لرباعي الببتيد (الريجين): Gly - Gln - Pro - Arg .
ب- أعط اسم رباعي الببتيد السابق.
- (3) أأخذ الأحماض الأمينية المكونة للريجين عبارة عن حمض أميني قاعدي ذو $pH_i = 10,76$.
- احسب قيمة pK_{aR} الموافقة له.
- يعطى: $pK_{a_1} = 2,17$ ، $pK_{a_2} = 9,04$
- (4) مَثِّل الماكبات الضوئية للحمض الأميني الميثيونين Met
- (5) اكتب الصيغ الأيونية للحمض الأميني Pro عند تغير قيم الـ pH من 1 الى 12.
- يعطى: $pK_{a_1} = 1,99$ ، $pK_{a_2} = 10,60$

الرمز	Arg	Pro	Gln	Gly	Met
الحمض الأميني	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_3 \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{C}=\text{NH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{N} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{C}=\text{O} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$

التمرين الثالث: (06 نقاط)

يخضع 1 mole من غاز مثالي يتميز بـ ($P_1 = 1,97 \text{ atm}$ ، $V_1 = 14 \text{ L}$) للتحويلات العكسية وفق الدورة الآتية:



- التحوّل (a): تمدد عند ضغط ثابت $P = C^{\text{ste}}$ من الحالة 1 إلى الحالة 2 التي يضاعف فيها حجمه.

- التحوّل (b): انضغاط عند درجة حرارة ثابتة $T = C^{\text{ste}}$ من الحالة 2 إلى الحالة 3 يعيده إلى حجمه الأول V_1 .

- التحوّل (c): تبريد عند حجم ثابت $V = C^{\text{ste}}$ من الحالة 3 يرجعه إلى الحالة 1.

(1) جد قيم كل من: T_1 ، T_2 ، T_3 ، V_2 ، V_3 ، P_2 و P_3 .

(2) مثل مختلف تحويلات الغاز على البيان $P = f(V)$.

(3) أ- أعط العلاقة الحرفية للعمل: $W_{1 \rightarrow 2}$ و $W_{2 \rightarrow 3}$ بدلالة P_1 و V_1 .

ب- احسب قيمة كل من $W_{1 \rightarrow 2}$ ، $W_{2 \rightarrow 3}$ ، $W_{3 \rightarrow 1}$ ، $Q_{1 \rightarrow 2}$ ، $Q_{2 \rightarrow 3}$ ، $Q_{3 \rightarrow 1}$.

يعطى : $\ln 2 = 0,69$ ، $1 \text{ L.atm} = 101,3 \text{ J}$ ، $R = 0,082 \text{ L.atm.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$ ، $\gamma = \frac{C_p}{C_v} = 1,4$