



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية البويرة
ثانوية بداوي محمد براج أخريص

وزارة التربية الوطنية
امتحان الفصل الأول

يوم 2017/12/05

الشعبة : تقني رياضي

المدة: 2 س

اختبار في مادة: التكنولوجيا (هندسة الطرائق)

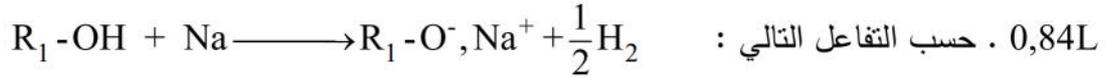
التمرين الأول: (07 ن نظري + 06 ن عملي)

I. 1. تفاعل حمض عضوي A مع كحول B احادي الوظيفة بوجود حمض الكبريت المركز يعطي المركب X
كتلته المولية $M_X = 102 \text{g/mol}$.

أ. ما طبيعة المركب X وما هي خصائص هذا التفاعل.

ب. اكتب التفاعل الحادث.

2. لمعرفة صيغة المركبين A و B ، نفاعل 4,5g من الكحول B مع الصوديوم فينتج حجم من الهيدروجين قدره

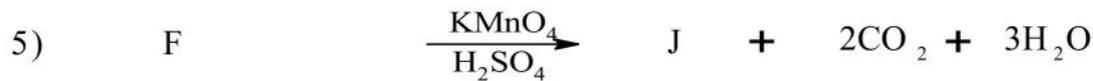
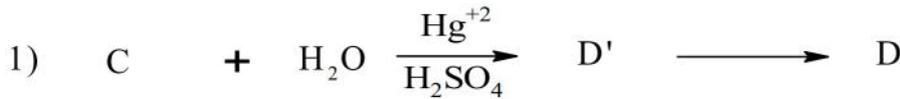


أ. اوجد الصيغة المجملة للمركب B . واكتب صيغته نصف المفصلة .

ب. استنتج الصيغة نصف مفصلة للحمض A.

يعطى: $M_C = 12 \text{g/mol}$, $M_O = 16 \text{g/mol}$, $M_H = 1 \text{g/mol}$, $V=22,4 \text{L/mol}$

II. لمعرفة صنف الكحول B المستعمل نقوم بسلسلة التفاعلات التالية:



1. أكتب الصيغ نصف مفصلة لـ : (J),(F), (E),(D'), (D),(C).

2. اكتب الصيغة نصف مفصلة للكحول B واستنتج صنفه .



3. نزع الماء من المركب (B) بوجود H_2SO_4 بوجود $170^\circ C$ يعطي المركب (H)، بلمرة المركب (H) تعطي بوليمير (G)

- اكتب الصيغ نصف مفصلة للمركبين (H), (G).

II. الجزء العملي: لتحضير المركب (J) في المخبر قمت بمزج 3ml من الكحول البنزيلي $C_6H_5 - CH_2 - OH$ مع 1,5ml من NaOH و 5g $KMnO_4$ مع اضافة HCl بإستعمال التركيب المناسب وانبوب بروم.

1. اكتب معادلة التفاعل النصفية للأكسدة والإرجاع واستنتج المعادلة الإجمالية للتفاعل الحادث.

2. ما هو دور انبوب بروم.

3. ما الهدف من اضافة HCl . اكتب التفاعل الحادث.

4. احسب عدد مولات كل من الكحول البنزيلي $C_6H_5 - CH_2 - OH$ وبرمنغنات البوتاسيوم $KMnO_4$

5. جد الكتلة المتحصل عليها إذا كان مردود التفاعل هو 85,22%.

$C = 12g/mol$, $O = 16g/mol$, $H = 1g/mol$, $Mn = 54,9g/mol$, $K = 39,1g/mol$

يعطى:

$\rho(C_6H_5 - CH_2 - OH) = 1,04g/cm^3$, (MnO_4^- / MnO_2) , $(C_6H_5 - COO^- / C_6H_5 - CH_2OH)$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

A حمض دهني مشبع كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) اللازمة لتعديل 1g منه هي 218,7 mg

و B حمض دهني غير مشبع كتلته المولية $M_B = 280g/mol$ و قرينة يوده $I_i = 181,42$

1. أوجد عدد الروابط المضاعفة الموجودة في الحمض الدهني B .

2. جد الصيغة المجملة للحمضين الدهنيين A و B.

3. بفرض أن الحمض الدهني B يحتوي على رابطتين مضاعفتين عند الكربون رقم 9 و الكربون رقم 12

4. اعط الرمز المناسب لكل من الحمضين A و B.

أ. اكتب الصيغ نصف المفصلة الممكنة لثلاثي الغليسيريد (TG) المتشكل من حمضين من B وحمض من A.

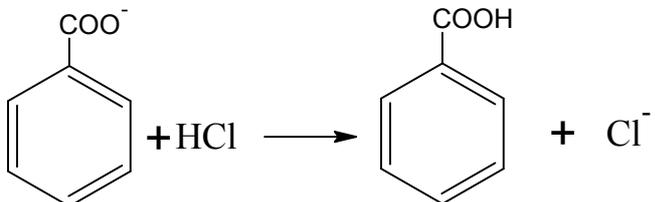
ب. احسب دليل التصبن I_S النظرية ودليل اليود I_i لهذا الغليسيريد (TG).

يعطى: $M_K = 39 g/mol$, $M_I = 127g/mol$, $M_C = 12g/mol$, $M_O = 16g/mol$, $M_H = 1g/mol$

سوفيانة رهاوني
معلمة كيمياء
سرايا 2017

إراوة النجم مهمة، لكن الأهم منها إراوة التعفير للنجم.

العلامة		عناصر الإجابة النموذجية
مجموع	مجزئة	
		<p>التمرين الأول: (07 نقاط)</p> <p>1. II</p> <p>أ. طبيعة المركب X هو أستر</p> <p>خصائص التفاعل هو : لا حراري - بطيء - غير تام (عكوس) - مردود التفاعل يتعلق بصنف الكحول وتركيب المزيج</p> <p>ب. كتاب تفاعل الأستر الحادث</p>
	0,25	
	0,75	
2		
	1	$R_1-\overset{\text{O}}{\parallel}{C}-OH + R_2-OH \xrightleftharpoons{H_2SO_4} R_1-\overset{\text{O}}{\parallel}{C}-O-R_2 + H_2O$
		2.
		أ. ايجاد الصيغة المجملة للمركب B .
	0,25	$R_1-OH + Na \longrightarrow R_1-O^-, Na^+ + \frac{1}{2}H_2$
	0,25	$M(C_nH_{2n+2}O) \longrightarrow \frac{1}{2}(22,4L/mol)$
	0,25	$4,5g \longrightarrow 0,84L$
	0,25	$M = \frac{11,2 \times 4,5}{0,84} = 60g/mol \Rightarrow \boxed{M = 60g/mol}$
2,25	0,25	$C_nH_{2n+2}O = 60g/mol \Rightarrow 14n + 18 = 60 \Rightarrow n = 3$
	0,25	C_3H_7-OH
		استنتاج صيغته نصف المفصلة الممكنة له
	0,25	$H_3C-CH_2-CH_2-OH \quad H_3C-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-CH_3$
	×2	<p>propan-1-ol propan-2-ol</p>
		ب. الصيغة النصف مفصلة للحمض A.
		لدينا : ماء + أستر = كحول + حمض
	0,25	$M_{R_1COOH} + M_{R_2-OH} = M_{R_1COO-R_2} + M_{H_2O}$
		$M_{R_1COOH} + 60g/mol = 102g/mol + 18g/mol$
	0,25	$M_{R_1COOH} = 102 + 18 - 60 = 60g/mol$
	0,25	$M_{R_1COOH} = 60g/mol \Rightarrow 14n + 32 = 60 \Rightarrow n = 2$
	0,25	$C_2H_4O_2 \Rightarrow CH_3COOH$

1,75	0,25 x7	<p>1. كتابة الصيغ نصف مفصلة لـ : J, F, E, D', D, C.</p> <p>C = $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$ D' = $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ D = $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ B = $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$</p> <p>E = $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ F = $\text{HC}(\text{CH}_3)_2$  J = HOOC </p>
0,5	0,25 x2	<p>2. استنتاج الصيغة نصف مفصلة وصنف الكحول المستعمل B .</p> <p>الكحول المستعمل هو ثانوي</p> <p>B = $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$</p>
0,5	0,25 x2	<p>3. صيغة المركبين H و G</p> <p>H = $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$</p> <p>G = $\left[\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$</p>
II. الجزء العملي: 6		
1,5	0,5	<p>1. كتاب معادلة التفاعل</p> <p>$4 \times (\text{MnO}_4^- \text{(aq)} + 3 \text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{MnO}_2\text{(s)} + 4\text{OH}^-)$</p> <p>$3 \times (\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2\text{OH}_{\text{(aq)}} + 5\text{OH}^- \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5-\text{COO}^- \text{(aq)} + 4\text{e}^- + 4\text{H}_2\text{O})$</p> <p>$3\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2\text{OH}_{\text{(aq)}} + 4\text{MnO}_4^- \text{(aq)} \longrightarrow 3\text{C}_6\text{H}_5-\text{COO}^- \text{(aq)} + 4\text{MnO}_2\text{(s)} + \text{OH}^- + 4\text{H}_2\text{O}$</p>
0,5	0,5	<p>2. دور انبوب بروم عن طريقه يتم اضافة برمنغنات البوتاسيوم KMnO_4</p>
0,5	0,5	<p>3. الهدف من اضافة HCl هو بلورة حمض البنزويك</p>
01	0,5	<p>اكتب التفاعل الحادث.</p> <p></p>
1,75	0,25 x5	<p>4. حساب عدد مولات كل من الكحول البنزيلي $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{OH}$</p> <p>$n = \frac{m}{M} / M = 7 \times (12) + 8 + 16 = 108 \text{g/mol}$</p> <p>$\rho = \frac{m}{V} \Rightarrow m = \rho \times V = 1,04 \times 3 = 3,12 \text{g}$</p> <p>$\Rightarrow n = \frac{3,12}{108} = \boxed{0,02 \text{mol}}$</p>

		حساب عدد مولات $KMnO_4$
0,25 x2		$n = \frac{m}{M} / M = 4 \times (16) + 54,9 + 39,1 = 158 \text{g/mol}$ $\Rightarrow n = \frac{5}{158} = \boxed{0,03 \text{mol}}$
0,25		5. حساب الكتلة المتحصل عليها التجريبية عليها إذا كان مردود التفاعل هو 85,22% لدينا :
		$\text{Red}(\%) = \frac{m_P}{m_T} \times 100$
0,25		حساب الكتلة النظرية m_T
<u>1,25</u>		$M_{(C_6H_5 - CH_2 - OH)} = 108 \text{g/mol} \longrightarrow M_{(C_6H_5 - COOH)} = 122 \text{g/mol}$ $m = 3,12 \text{g} \longrightarrow m_T$
0,5		$m_T = \frac{3,12 \times 122}{108} = 3,52 \text{g}$
0,25		$\text{Red}(\%) = \frac{m_P}{m_T} \times 100 \Rightarrow m_P = \frac{\text{Red}(\%) \times m_T}{100} = \frac{85,22 \times 3,52}{100} = 2,99 \text{g} \approx 3 \text{g}$
		$\boxed{m_P = 3 \text{g}}$
		التمرين الثاني: (7 نقاط)
		1. عدد الروابط المضاعفة الموجودة في الحمض الدهني B . لدينا:
0,5 + 0,25		$\left. \begin{array}{l} 1 \text{mol} (AG)_B \longrightarrow (\eta \text{mol}) I_2 \\ M_B = 280 \text{g/mol} \longrightarrow \eta \times 2 \times M_I = \eta \times 254 \\ 100 \text{g} \longrightarrow I_i = 181,42 \text{g} \end{array} \right\} \Rightarrow \eta = \frac{280 \times 181,42}{100 \times 254} = 2$
<u>0,75</u>		$\boxed{\eta = 2}$
		2. الصيغة المجملة للحمضين الدهنيين A و B . الصيغة المجملة للحمض الدهني A المشبع
0,5 + 0,25		$\left. \begin{array}{l} 1 \text{mol} (AG) \longrightarrow 1 \text{mol} (KOH) \\ M_A \longrightarrow M_{KOH} \cdot 10^3 \text{ (mg)} \\ 1 \text{g} \longrightarrow 218,7 \text{ mg} \end{array} \right\} \Rightarrow M_A = \frac{56 \cdot 10^3}{218,7} = 256 \text{g/mol}$
<u>1,75</u>		$\boxed{M_A = 256 \text{g/mol}}$
0,25 x2		$M_A = C_n H_{2n} O_2 = 256 \text{g/mol}$ $14n + 32 = 256 \Rightarrow n = 16$ $A = C_{16} H_{32} O_2$

0,25 x2	<p>الصيغة المجملة للحمض الدهني B الغير مشبع بما انه يحتوي على رابطتين مضاعفتين</p> $M_B = C_n H_{2n-4} O_2 = 280 \text{g/mol}$ $14n - 4 + 32 = 280 \Rightarrow n = 18$ $B = C_{18} H_{32} O_2$
0,25 x2	<p>3. أ. الرمز المناسب للحمض A والحمض B</p> $A = C_{16}:0 \quad , B = C_{18}:2\Delta^{9,12}$
4,5	<p>ب. كتابة صيغ الغليسيرد (TG) المحتملة المتكون من حمضين من B وحمض من A.</p>
0,75 x2	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}_3 \\ \\ \text{HC}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_{14}-\text{CH}_3 \end{array}$
0,5	<p>ج. حساب دليل التصين I_S النظرية</p> $M_{(\text{TG})} = 173 + 470 + 211 = 854 \text{g/mol}$ $1 \text{mol} (\text{TG}) \longrightarrow 3 \text{mol} (\text{KOH})$ $\left. \begin{array}{l} M_{(\text{TG})} = 854 \text{g} / \text{mol} \longrightarrow 3 \times M_{\text{KOH}} \cdot 10^3 (\text{mg}) \\ 1 \text{g} \longrightarrow I_i \end{array} \right\} \Rightarrow I_i = \frac{3 \times 56 \cdot 10^3}{854} = 196,72$ <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; display: inline-block;">$I_i = 196,72 \text{mg}$</div>
0,5x 2	<p>ح. حساب دليل اليود I_i</p> $1 \text{mol} (\text{TG}) \longrightarrow \eta \text{mol} (I_i)$ $\left. \begin{array}{l} M_{(\text{TG})} = 854 \text{g} / \text{mol} \longrightarrow 4 \times M_{I_i} = 4 \times 254 \\ 100 \text{g} \longrightarrow I_i \end{array} \right\} \Rightarrow I_i = \frac{100 \times 4 \times 254}{854} = 118,96 \text{g}$ <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; display: inline-block;">$I_i = 118,96 \text{g}$</div>