الثانوية التأهيلية بومالن دادس السنة الدراسية : 2010 - 2011	تصحيح الفرض المحروس رقم 6 سعيد الجليل *** 2011/05/23	المستوى : الثانية بكالوريا علوم رياضية المـــادة : العلـــوم الفيزيائيـــة

الفيـــــــــــزيـــــــــــــاء

عناصـــــــر الإجابـــــة	التنقيط
I) 1 - إسم الجهاز X الدارة المتكاملة المنجزة للجداء . الهدف من استعماله : إنجاز جداء التوترين الحامل والمضّمن المزاح .	**0,5**
2) 2 - 1 - مدلول الثابتة k : المعامل المميز للدارة المتكاملة المنجزة للجداء . - وحدة المعامل k : لدينا : $[U]=[k].[U].[U]$ ، إذن وحدة k هي : V^{-1}	**0,5**
2 - 2 - لدينا : $u_S(t)=k\,.\,p(t).u(t) \Leftarrow u_S(t)=k.P_m(s(t)+U_0).\cos(2\pi F_p t)$ $u_S(t)=k.P_m(S_m\cos(2\pi f_S t)+U_0).\cos(2\pi F_p t) \Leftarrow$ $u_S(t)=U_m(t).\cos(2\pi F_p t) \Leftarrow$ حيث : $U_m(t)=k.P_m[S_m\cos(2\pi f_s t)+U_0]$ $U_m(t)=k.P_m U_0\left[\frac{S_m}{U_0}\cos(2\pi f_s t)+1\right] \Leftarrow$ $U_m(t)=A.[\,m.\cos(2\pi f_s t)+1\,] \Leftarrow$ وبالتالي : $u_S(t)=A.[1+m.\cos(2\pi f_s t)].\cos(2\pi F_p t)$ حيث : $A=k.P_m U_0$ و $m=\frac{S_m}{U_0}$	**1,25**
3 - * تردد الإشارة المراد إرسالها : لدينا : $T_S=4\ cm\times 0{,}25\ ms/cm=1\ ms$ ، إذن : $f_S=\frac{1}{T_S}=\frac{1}{1.10^{-3}}=1000\ Hz$ * تردد التوتر الحامل : لدينا : $20T_p=4\ cm\times 0{,}25\ ms/cm=1\ ms$ ، إذن : $T_p=0{,}05\ ms$ ومنه : $F_p=\frac{1}{T_p}=\frac{1}{0{,}05.10^{-3}}=20000\ Hz=20\ kHz$	**1,00**
4 - التوتر القصوي $U_{m(max)}$ و التوتر الدنوي $U_{m(min)}$ للوسع المضّمن : $U_{m(max)}=3{,}4\ cm\times 2V.cm^{-1}=6{,}8\ V$ ، $U_{m(max)}=1{,}2\ cm\times 2V.cm^{-1}=2{,}4\ V$	**1,00**
5 - نسبة التضمين : لدينا : $U_{m(max)}=A.[\,m+1\,]$ و $U_{m(min)}=A.[\,1-m\,]$ نستنتج أن : $m=\frac{(U_m)_{max}-(U_m)_{min}}{(U_m)_{max}+(U_m)_{min}}$ ت . ع : $m=\frac{6{,}8-2{,}4}{6{,}8+2{,}4}=0{,}48$	**1,00**

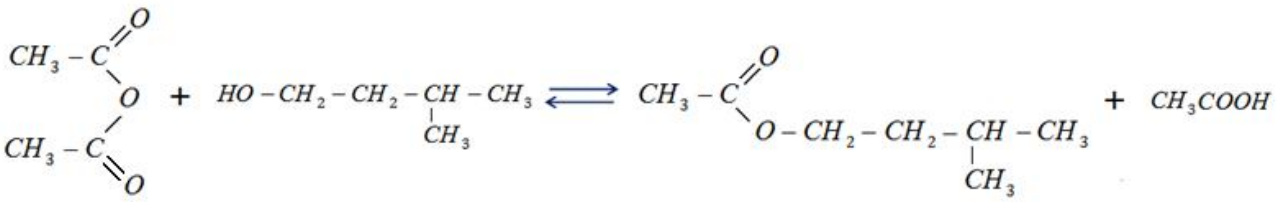
1,00	6 - **شروط الحصول على تضمين جيد :** $U_0 > S_m$ و $F_p > 10f_s$ ، **أي :** $m = \frac{S_m}{U_0} < 1$ و $F_p > 10f_s$ **لدينا :** $m = 0,48$ $\Leftarrow$ $m < 1$ **ولدينا :** $F_p = 20\,kHz$ و $10f_s = 10kHz$ $\Leftarrow$ $F_p > 10f_s$ **إذن : هذا التضمين جيد .**
1,00	7 - **التعبير العددي للإشارة المراد إرسالها** $s(t)$ **:** $s(t) = S_m\,cos(2\pi f_s.t)$ **لدينا :** $m = \frac{S_m}{U_0}$ $\Leftarrow$ $S_m = m \times U_0$ $\Leftarrow$ $S_m = 0,48 \times 2,3 \approx 1,1\,V$ **وبالتالي :** $s(t) = 1,1.cos(2\pi \times 1000.t)$ $\Leftarrow$ $s(t) = 1,1.cos(2.10^3\pi\,t)$
0,5	**(II** 1 - **دور الجزء الأول :** **استقبال الإشارة المضمّنة ذات التردد العالي ، لأنه بواسطة الدارة المتوازية** RC **يتم انتقاء الموجة الحاملة دون غيرها وذلك بضبط سعة المكثف .**
1,00	2 - **لانتقاء الموجة الحاملة ، يجب أن يكون ترددها** F_P **يساوي التردد الخاص** f_0 **للدارة المتوازية** LC **،** **أي :** $F_P = f_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{L_0C_0}} = 20\,kHz$ **، ومنه :** $C_0 = \frac{1}{4\pi^2 L_0 f_0^2} = 6,25.10^{-9}F$ $C_0 = 6,25\,nF$ $\Leftarrow$
1,00	3 - **دور الجزء الثاني : كشف غلاف التوتر المضمّن .** **شروط الحصول على كشف غلاف جيد :** $T_P << \tau = RC < T_S$ T_P **دور التوتر المضمّن و** T_S **دور الإشارة المضمّنة .**
1,25	4 - **القيمة المناسبة لمقاومة دارة كاشف الغلاف :** **لدينا :** $T_P < \tau = RC < T_S$ **إذن :** $\frac{T_P}{C} < R < \frac{T_S}{C}$ **، أي :** $\frac{1}{F_P.C} < R < \frac{1}{f_S.C}$ **ولدينا** $C = 0,1\,\mu F$ **، إذن :** $\frac{1}{20000 \times 0,1.10^{-6}} < R < \frac{1}{1000 \times 0,1.10^{-6}}$ **نستنتج أن :** $500\,\Omega < R < 10\,k\Omega$ **وبالتالي : القيمة المناسبة لـ** R **هي :** $R = 2\,k\Omega$
0,5	5 - **دور الجزء الثالث : إزالة المركبة المستمرة** U_0 **للإشارة المضمّنة ، وهو يلعب دور مرشح ممرر للترددات العالية .**
0,5	**(II** - **المنحنى (أ)** $\Leftarrow$ ***التوتر المضمّن*** - **المنحنى (ب)** $\Leftarrow$ ***التوتر الحامل*** - **المنحنى (ج)** $\Leftarrow$ ***التوتر المقوم*** - **المنحنى (د)** $\Leftarrow$ ***الإشارة المراد إرسالها***

الكيـــــــــــــــمـيـــــــــــــاء

عناصر الإجابة	التنقيط
1) 1 - 1 - إسم الإستر (E) : إيثانوات 3- مثيل البوتيل	0,5
1 - 2 - الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي (A) : CH_3COOH - الصيغة نصف المنشورة للكحول (B) : $HO-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_3$ **كحول أولـي**	0,75
1 - 3 - معادلة التفاعل : $CH_3COOH + HO-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_3 \rightleftarrows CH_3-C(=O)-O-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_3 + H_2O$	0,5
1 - 4) الجدول الوصفي : (انظر الجدول أدناه) لدينا كتلة الإستر الناتج $m = 104\,g$ وكتلته المولية : $M = 130\,g.mol^{-1}$ ، إذن : $x_f = n(E) = \frac{m}{M} = 0{,}8mol$ أ - ثابتة التوازن : $K = \frac{[E]_f.[H_2O]_f}{[A]_f.[B]_f} \Leftarrow K = \frac{[E]_f.[H_2O]_f}{[A]_f.[B]_f} = \frac{\left(\frac{0{,}8}{V}\right)^2}{\left(\frac{0{,}4}{V}\right)^2} = 4$	1,00
ب - مردود التفاعل : $r = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{0{,}8}{1{,}2} = 0{,}67 \Leftarrow r = 67\,\%$	0,5
1 - 5 - الإقتراحات الصحيحة لتحسين مردود التفاعل هي : أ - استعمال الكحول (متفاعل) بوفرة . ج - إزالة أحد النواتج : تمكن عملية تقطير الإستر من إزالته من الخليط أثناء تكونه . د - إزالة أحد النواتج : يمكن جهاز دين ستارك من إزالة الماء أثناء تكونه ، وبالتالي تفادي حلمأة الإستر المتكون . : هـ - تعويض حمض الإيثانويك بأندريد الإيثانويك للحصول على تفاعل كلي وسريع .	1,00

الجدول الوصفي (1 - 4):

معادلة التفاعل		A	B	$\longrightarrow$ E	H_2O
حالة المجموعة	التقدم	كميات المادة بـ mol			
الحالة البدئية	0	1,2	1,2	0	0
عند التوازن	x_f	$1{,}2 - x_f = 0{,}4$	$1{,}2 - x_f = 0{,}4$	$x_f = 0{,}8$	$x_f = 0{,}8$

0,75	1 – 6 - حساب المردود r' عند استعمال خليط مكون من $1,2\ mol$ الحمض الكربوكسيلي (A) و $2,4\ mol$ من الكحول (B) : في هذه الحالة ثابتة التوازن لا تتغير لأنها تتعلق فقط بدرجة الحرارة : $\frac{x_f^2}{(1,2-x_f)(2,4-x_f)}=4 \Leftarrow K=\frac{\left(\frac{x_f}{V}\right)^2}{\left(\frac{1,2-x_f}{V}\right)\left(\frac{2,4-x_f}{V}\right)}=4 \Leftarrow$ $x_f^2=4\times(2,88-3,6x_f+x_f^2) \Leftarrow$ $3x_f^2-14,4x_f+11,52=0 \Leftarrow$ $x_f=3,78\ mol$ أو $x_f=1\ mol \Leftarrow$ الجواب الصحيح هو $x_f=1\ mol$ لأن $x_f<x_{max}=1,2\ mol$ نستنتج مردود التفاعل : $r'=\frac{x_f}{x_{max}}=\frac{0,8}{1,2}=0,83 \Leftarrow r'=0,83\ \%$
0,5	2 2 – 1 - معادلة التفاعل بين أندريد الحمض (D) و الكحول (B) : 
0,5	2 – 2 - المتفاعلات : أندريد الإيثانويك + 3 – مثيل بوتان – 1 – أول . - النواتج : إيثانوات 3 – مثيل بوتيل + حمض الإيثانويك
0,5	2 – 3 - هذا التفاعل كلي وسريع ، بينما التفاعل السابق بطيء ومحدود .
0,5	2 – 4 - تفاعل أندريد الحمض مع كحول عبارة عن تفاعل كلي حيث يصل المردود إلى 100 % .
0,5	3 3 – 1 - إسم التفاعل : تفاعل التصبن . - مميزاته : تفاعل كلي وسريع .
0,5	3 – 2 - معادلة تفاعل التصبن + أسماء المتفاعلات والنواتج :