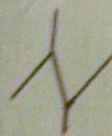
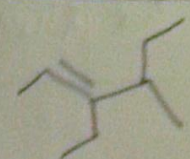
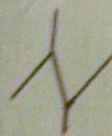
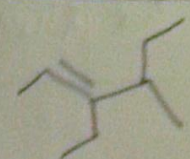
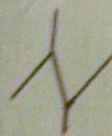
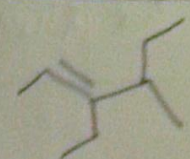


تصحيح فرض محروس رقم 2 الدورة الثانية
أولى علوم رياضية 2014 / 2015

الاستاذ : رشيد جنكل القسم : أولى علوم رياضية تصحيح فرض محروس رقم 2 الدورة II مادة الفيزياء والكيمياء الثانوية التأهيلية أيت نيابة اشتوكة أيت باها 2014 / 2015		
الدرجة	عناصر الإجابة	الوقت
1,5 ن	1: تحديد I_2 كثافة التيار المعرف في الموصل الكهربائي : • لتكن Q_1 الطاقة المفقودة المبددة بمفعول جول من طرف الموصل الكهربائي : $Q_1 = W_J = R I_2^2 \Delta t$ و Q_2 الطاقة المكتسبة من طرف المعدن و البنزول $Q_2 = (m \cdot c + u) \Delta \theta$ بموازاة المعدن متزول طاقيا (حراريا) : قانون : $Q_1 + Q_2 = 0$ $Q_1 = -Q_2$ $Q_1 = -Q_2$ $R I_2^2 \Delta t = (m c + u) \Delta \theta$ $\frac{U}{I_2} I_2^2 \Delta t = (m c + u) \Delta \theta$ ($U = R I_2$) $U I_2 \Delta t = (m c + u) \Delta \theta$ $I_2 = \frac{(m c + u) \Delta \theta}{U \Delta t}$ $I_2 = 1,8 A$	التمارين الأولى : توزع و انخفاض الطاقة
0,5 ن	• لدينا حسب قانون أوم : $U = R \cdot I_2$ $R = \frac{U}{I_2} = \frac{10}{1,8} = 5,56 \Omega$	2
0,5 ن	• حساب القوة الكهربائية الممتصة بالمحل : لدينا : $U = E' + r' I_2$ $E' = U - r' I_2$ $E' = 10 - 2 \times 1,8$ $E' = 6,4 V$ لدينا : $I_1 = I - I_2$	3

٢		٤ : ١)	• الطاقة المتبددة في الدارة $P_g = P_{J_1} + P_{J_2} + P_{J_3}$ $= (R \times I_2^2) + (r' \times I_1^2) + (r \times I_T^2)$ $P_J = 43,67 \text{ watt}$ ع-ج
٠٥ / ٧٥		٤ : ب :	• حساب القدرة الشائعة في الدارة خ شحيد طبيعتها $P_u = E' \cdot I_L$ $P_u = 4,4 \times 2,8 = 12,32 \text{ watt}$ ن ع. طاقة كيميائية / قدرة كيميائية .
٠٥ / ٦٥		٤ : ج :	• حساب القدرة الكلية التي يستهلكها الكولدا: $P_t = E \cdot I = 14 \times 4$ ن ع. $P_t = 56 \text{ watt}$
٠٥ / ٧٥		٥	التحقق من مبدأ انحفاظ الطاقة : $P_t = P_u + P_j$ $p_u + p_j = 12,32 + 43,68 = 56 \text{ watt} = p_t$
٣	١	١	
٠٥ / ٨٥		٢	• مميزات الحثية B_s : الأصل : الإزاحة وجود الحقول المولدة الحثية : من X إلى Y (من اليسار إلى اليمين) المعظم : $B_s = \frac{\mu_o N I}{L}$ $B_s = 4,52 \times 10^{-5} T$
٢	٢	٣	زاوية الخواص θ لدينا $\sin\theta = \frac{B_s}{B}$ $\sin\theta = \frac{4,52 \times 10^{-5}}{4,97 \times 10^{-5}} = 0,909$ $\theta = 65,143^\circ$ وحشت

4	بما ان خطوط المجال المغناطيسي تخرج دائما من القطب الشمالي [للمغناطيس N] وتدخل في القطب الجنوبي S للمغناطيس الجنوبي.	0.5												
5	بالتفصيل قاعدة اليد اليمنى التي يقر من H نحو S (أي من الشمال نحو اليسار) اذ من الأعلى نحو الأسفل لخطوط المجال.	0.25												
6	تحديد B_H : الطريقة 1 : لدينا $\cos \theta = \frac{B_H}{B}$ $B_H = \cos \theta B$ وبالتالي : $B_H = 2.106 \times 10^{-5} T$ الطريقة 2 : $B^2 = B_H^2 + B_V^2$ $B_H^2 = B^2 - B_V^2$ $B_H = \sqrt{B^2 - B_V^2} = 2.106 \times 10^{-5} T$	1												
7	تحديد المعيار B_F : أفضل : الطريقة 3 : اذ اتجاه المغناطيس هو (x, x) اذ هو $(0, 0)$ مثل النظام : $B_F = \frac{\mu_0 I}{2\pi R} = 3 \times 10^{-6} T$	0.25												
8	حساب B_T : لدينا $\vec{B}_T = \vec{B}_F + \vec{B}$ $B_T^2 = (\vec{B}_F + \vec{B})^2 =$ $B_T^2 = B_F^2 + B^2 + 2\vec{B}_F \cdot \vec{B}$ $B_T^2 = B_F^2 + B^2 + 2B_F B \cos(\vec{B}_F \cdot \vec{B})$ $B_T = \sqrt{B_F^2 + B^2 + 2B_F B \cos(180 - 65.4)}$ $B_T = 4.85 \times 10^{-5} T$	1.25												
1	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الاسم العربي</th> <th>الصيغة الجزيئية</th> <th>الصيغة البنائية</th> <th>الصيغة الكيميائية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>3,4-ثنائي ميثيل بوتان</td> <td>C_6H_{14}</td> <td></td> <td>$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{CH} - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - CH_3$</td> </tr> <tr> <td>3-إيثيل-4-ميثيل هكسان</td> <td>C_9H_{20}</td> <td></td> <td>$CH_3 - CH = C - \overset{\overset{CH_2 - CH_3}{ }}{CH} - CH_3$ $CH_3 - CH_2$</td> </tr> </tbody> </table>	الاسم العربي	الصيغة الجزيئية	الصيغة البنائية	الصيغة الكيميائية	3,4-ثنائي ميثيل بوتان	C_6H_{14}		$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{CH} - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - CH_3$	3-إيثيل-4-ميثيل هكسان	C_9H_{20}		$CH_3 - CH = C - \overset{\overset{CH_2 - CH_3}{ }}{CH} - CH_3$ $CH_3 - CH_2$	0.5
الاسم العربي	الصيغة الجزيئية	الصيغة البنائية	الصيغة الكيميائية											
3,4-ثنائي ميثيل بوتان	C_6H_{14}		$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{CH} - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - CH_3$											
3-إيثيل-4-ميثيل هكسان	C_9H_{20}		$CH_3 - CH = C - \overset{\overset{CH_2 - CH_3}{ }}{CH} - CH_3$ $CH_3 - CH_2$											

		C_5H_{10} $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$	(Z) - 2-إيثان
1	جزء الثاني:	1- بناءً على المركب A هيدروكربون مشبع (كيتوفورين) الجاهزة تشابعية	2-5
2	2- الصيغة الجزيئية لهذا الألكان هي $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	$M(A) = M(\text{C}_n\text{H}_{2n+2}) = 12n + 2n + 2$ $M(A) = 14n + 2 \Rightarrow 58 = 14n + 2 \Rightarrow n = 4$ بالتالي الصيغة الجزيئية A هي C_4H_{10}	2-5
3	3- المبلغ الذي دفعه المشتري لامتلاكات A مع أسعارها:	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \quad \text{2- ميثيل بروبان}$ $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ بوتان	2-5
1	الجزء الثالث:	① معادلة التفاعل: $\text{C}_x\text{H}_y + (x + \frac{y}{4})\text{O}_2 \rightarrow x\text{CO}_2 + \frac{y}{2}\text{H}_2\text{O}$ الطريقة: $\text{A C}_x\text{H}_y + \text{B O}_2 \rightarrow \text{C CO}_2 + \text{D H}_2\text{O}$ حيث A, B, C, D هي أعداد صحيحة نضع $A = 1$ $\begin{cases} \text{C: } Ax = C \\ \text{H: } Ay = 2D \\ \text{O: } 2B = 2C + D \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = C \\ y = 2D \\ 2B = 2C + \frac{y}{2} \end{cases}$ التعويض $\Rightarrow \text{C}_x\text{H}_y + (x + \frac{y}{4})\text{O}_2 \rightarrow x\text{CO}_2 + \frac{y}{2}\text{H}_2\text{O}$ لذلك، المعادلة هي: $\begin{cases} C = x \\ D = \frac{y}{2} \\ B = x + \frac{y}{4} \end{cases}$	2-5
	معادلة التفاعل:	$\text{C}_x\text{H}_y + (x + \frac{y}{4})\text{O}_2 \rightarrow x\text{CO}_2 + \frac{y}{2}\text{H}_2\text{O}$	النتيجة
	الحد الأقصى:	$m(\text{C}_x\text{H}_y) = x \cdot m_{\text{C}} + \frac{y}{2} \cdot m_{\text{H}}$	الحد الأقصى

	2- الـ صيغة الجزيئية لهذا الأليين ركز بول C_xH_y هو المتقابل المتجانس $x_{max} = n_i (C_xH_y)$ $x_{max} = 0,1 \text{ mol}$ انظر قانون لافوليه: $n = \frac{m_f(CO_2)}{x_{max}}$ $\Leftrightarrow m_f(CO_2) = n \cdot x_{max}$ لنحسب $m_f(CO_2)$ لدينا $m_f(CO_2) = 4,28 \times 10^{-2} \text{ g}$ $\Leftrightarrow m_f(CO_2) = \frac{V}{V_m}$ $n = 4$ $\Rightarrow$ ياذن $y = \frac{2 m_f(H_2O)}{x_{max}}$ $\Leftrightarrow m_f(H_2O) = \frac{y}{2} x_{max}$ ولدينا $m_f(H_2O) = \frac{m(H_2O)}{n(H_2O)}$ لنحسب $m_f(H_2O)$ $m_f(H_2O) = 4 \times 10^{-2} \text{ g} \Rightarrow y = 8$ وبالتالي الصيغة الجزيئية لهذا الأليين، وكلورين في C_4H_8 المركبات الدهنية المستخلصة التي ينتمي إليها C_4H_8 - كائنات حية - ألكينات	2
3	3- معادلة التفاعل بين A وثنائي البروم يمثل هذا التفاعل بواضع الكسفا، حيث يدل اختصار ثنائي البروم على أن المركب A ألكين $CH_3-CH=CH-CH_3 + Br_2 \rightarrow CH_3-\underset{\substack{ \\ H}}{C}-\underset{\substack{ \\ H}}{C}-CH_3$	3
4	4- محتملات A $CH_2=CH-CH_2-CH_3$ بوت-1-ان $CH_3-CH=CH-CH_3$ بوت-2-ان (Z) - بوت-2-ان (E) - بوت-2-ان	4