تصحيح فرض محروس رقم 2 الدورة الثانية

أولى علوم رياضية 2014 / 2015

الأستاذ: رشيد جنكل
القسم: أولى علوم رياضية

تصحيح فرض محروس رقم 2
الدورة II
مادة الفيزياء والكيمياء

الثانوية التأهيلية آيت نيانة أشوكة آيت باها
2014/2015

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط
1:	• تحديد I_2 شدة التيار المار في الموصل الأومي : • لتكن Q_1 الطاقة الحرارية المبددة بمفعول جول من طرف الموصل الأومي : $Q_1 = W_J = RI^2\Delta t$ و Q_2 الطاقة المكتسبة من طرف المسعر و البترول $Q_2 = (m.c + \mu)\Delta\theta$ بما أن المسعر معزول حراريا (حراريا) . فإن : $Q = 0$ $Q_1 + Q_2 = 0$ أي $Q_1 = -Q_2$ $Q_1 = \lvert -Q_2 \rvert$ $RI_2^2\Delta t = (mc + \mu)\Delta\theta$ $\frac{U}{I_2} I_2^2 \Delta t = (mc + \mu)\Delta\theta$ $(U = RI_2)$ $UI_2\Delta t = (mc + \mu)\Delta\theta$ $\boxed{I_2 = \frac{(mc + \mu)\Delta\theta}{U\Delta t}}$ $\boxed{I_2 = 1,8\,A}$ د.ع	1,5
2:	• لدينا حسب قانون أوم $U = R.I_2$ $\boxed{R = \frac{U}{I_2} = \frac{10}{1,2} = 8,33\,\Omega}$	0,5
3	• حساب القوة الكهرمحركة للمحاذاة المحلل : لدينا $U = E' + r'I_1$ $\boxed{E' = U - r'I_1}$ لنحسب I_1 لدينا $I_1 = I - I_2$ $\boxed{I_1 = 4 - 1,2 = 2,8\,A}$ $E' = 10 - 2 \times 2,8$ $\boxed{E' = 4,4\,V}$	0,5

التمرين الأول: تحويل الطاقة

الكهرباء في دارة كهربائية

4: (1) • الطاقة المبددة في الدارة:

$P_J = P_{J_1} + P_{J_2} + P_{J_3}$

$= (R_1 \times I_1^2) + (R_2 \times I_2^2) + (R_3 \times I_3^2)$

$P_J = 43,67 \text{ watt}$ ع.ت

4: ب • حساب القدرة الناقلة في الدارة ثم تحديد طبيعتها:

لدينا $P_u = E' \cdot I_2$

$P_u = 4,4 \times 2,8 = 12,32 \text{ watt}$ ع.ت

الطبيعة: طاقة كيميائية / قدرة كيميائية.

4: ج • حساب القدرة الكلية التي يمنحها المولد:

$P_t = E \cdot I = 14 \times 4$ ع.ت

$P_t = 56 \text{ watt}$

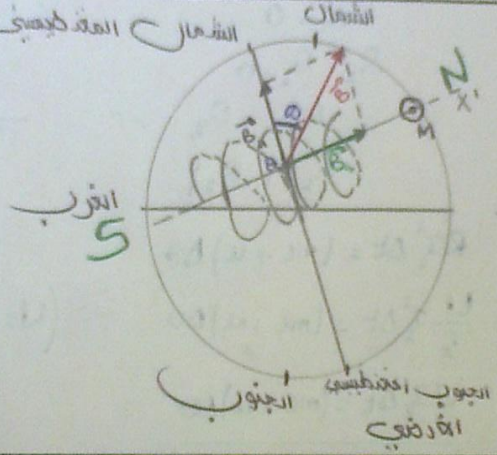
5 التحقق من مبدإ انحفاظ الطاقة:

$P_t = P_u + P_J$

$P_u + P_J = 12,32 + 43,68 = 56 \text{ watt} = P_t$

التمرين الثاني: تمرين التأثير

1 الشمال المغنطيسي الأرضي



2 • مميزات المتجهة $\vec{B_S}$: الأصل: المنطقة O.

الاتجاه: محور الملف اللولبي.

المنحى: من 'X إلى X (من اليسار إلى اليمين)

المنظم:

$B_S = \frac{\mu_0 N I}{L}$

$B_S = 4,52 \times 10^{-5} \text{ T}$

3 • زاوية انحراف θ: لدينا $\sin\theta = \frac{B_S}{B}$

$\sin\theta = \frac{4,52 \times 10^{-5}}{4,97 \times 10^{-5}} = 0,909$

ومنه $\theta = 65,148°$

الفيزياء : المغنطيسية

4 — ⊙ 0,5

بعلان خطوط اكبال تعلق الدوقي تخرج دائما من القطب الشمالي [للعلق الدوقي N] وتدخل في القطب الجنوبي S [للعلق الدوقي].

5 — ⊙ 0,25

• باستعمال قاعدة اليد اليمنى اتجاه يعرف N نحو S (أي من اليمين نحو اليسار أو من الأعلى نحو الأسفل للخطوط المتعلقة)

6 — ⊙ 1

تحديد B_H : طريقة ① : لدينا $\cos\theta = \frac{B_H}{B}$

إذن : $B_H = \cos\theta B$

وبالتالي : $B_H = 2{,}106 \times 10^{-5}\ T$

طريقة ② : لدينا $B^2 = B_H^2 + B_V^2$

إذن : $B_H^2 = B^2 - B_V^2$

$B_H = \sqrt{B^2 - B_V^2} = 2{,}106 \times 10^{-5}\ T$

7 — ⊙ 1,25

• تحديد مميزات $\vec{B_F}$: المنطقة : المحور الموجود في (x'x)

الاتجاه : نحو الأسفل

المنحى : نحو الأسفل

الشكل :

$B_F = \frac{\mu_0 I}{2\pi R} = 3 \times 10^{-6}\ T$

8 — ⊙ 1,25

• حساب B_T : لدينا

$\vec{B_T} = \vec{B_F} + \vec{B}$

$\vec{B_T}^2 = (\vec{B_F} + \vec{B})^2 =$

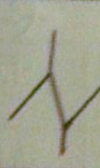
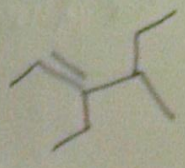
$B_T^2 = B_F^2 + B^2 + 2\vec{B_F} \cdot \vec{B}$

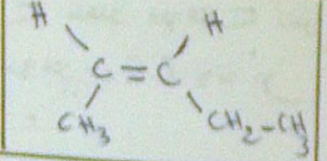
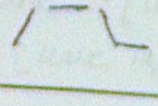
$B_T^2 = B_F^2 + B^2 + 2B_F \times B \times \cos(\widehat{\vec{B_F} \cdot \vec{B}})$

$B_T = \sqrt{B_F^2 + B^2 + 2B_F \cdot B \times \cos(180 - 65{,}14)}$

$B_T = 4{,}85 \times 10^{-5}\ T$

1 — ⊙ 2,5

اسم المركب	الصيغة الإجمالية	الصيغة نصف المنشورة	الكتابة الطوبولوجية
3,2-ثنائي ميثيل بوتان	C_6H_{14}	$CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-CH_3$	
3-إيثيل-4-ميثيل هكس-2-إن	C_9H_{18}	$CH_3-CH=C(CH_2-CH_3)-CH(CH_3)-CH_3$	

(Z)-بنت-2-إن	C_5H_{10}			

الجزء الثاني: 1 — 0,25 ن

1- بما أن للوكب A صيغ كاوز هشع (هيدروكربون) أحادية ثنائية أو ثلاثية) وغير حلقي فإن الكان خطي أو متفرع

2 — 0,25 ن

2- الصيغة الإجمالية لـ الألكان هي C_nH_{2n+2} نعدد n:

$M(A) = M(C_nH_{2n+2}) = 12n + 2n + 2$

$M(A) = 14n + 2 \Rightarrow 58 = 14n + 2 \Rightarrow \boxed{n = 4}$

وبالتالي الصيغة الإجمالية لـ (A) هي: C_4H_{10}.

3 — 1 ن

3- الصيغ النصف المنشورة لمتماكبات A هي مع أسمائها:

$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$	$CH_3-CH(CH_3)-CH_3$
بوتان	2-ميثيل بروبان

الجزء الثالث: 1 — 1 ن

① معادلة التفاعل:

$C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 \rightarrow xCO_2 + \frac{y}{2}H_2O$

الطريقة:

$A\,C_xH_y + B\,O_2 \rightarrow C\,CO_2 + D\,H_2O$

حيث A, B, C, D معاملات التناسب لهذه المعادلة.

نضع $A = 1$

$$\begin{cases} C: & Ax = C \\ H: & Ay = 2D \\ O: & 2B = 2C + D \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \boxed{x = C} \\ \boxed{y = 2D} \\ \boxed{2B = 2x + \frac{y}{2}} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} \boxed{C = x} \\ \boxed{D = \frac{y}{2}} \\ \boxed{B = x + \frac{y}{4}} \end{cases}$$

التعويض $\Rightarrow C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 \rightarrow xCO_2 + \frac{y}{2}H_2O$

لحدد الصيغة

الحالة	تقدم التفاعل	$C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 \rightarrow xCO_2 + \frac{y}{2}H_2O$
الحالة النهائية	x_{max}	$n_i(C_xH_y) - x_{max}$ وفير x_{max} $\quad x\,x_{max}$ $\quad \frac{y}{2}x_{max}$

2

2- الصيغة الإجمالية لهذا الهيدروكربون.

بما أن C_xH_y هو المتفاعل المحد فإن $x_{max} = n_i(C_xH_y)$

$x_{max} = 0,5\ mol$

انظر جدول التقدم الموافق:

$n_f(CO_2) = n\, x_{max} \Rightarrow n = \dfrac{n_f(CO_2)}{x_{max}}$

لدينا $n_f(CO_2)$: $n_f(g) = \dfrac{V}{V_m} \Rightarrow n_f(CO_2) = 4,28\times10^{-2}\ mol$ ن 0,5

$n = 4$

ولدينا: $n_f(H_2O) = \dfrac{y}{2} x_{max} \Rightarrow y = \dfrac{2\,n_f(H_2O)}{x_{max}}$

لنحدد $n_f(H_2O)$: $n_f(H_2O) = \dfrac{m(H_2O)}{M(H_2O)}$

$n_f(H_2O) = 4\times10^{-2}\ mol \Rightarrow y = 8$

وبالتالي الصيغة الإجمالية لهذا الهيدروكربون هي C_4H_8.

المجموعات الوظيفية المحتملة التي ينتمي إليها C_4H_8:

- تكافؤ حلقية
أو- ألكينات.

3

3- معادلة التفاعل بين A وثنائي البروم.

يمثل هذا التفاعل براهين الكشف، حيث يدل اختفاء لون ماء البروم على أن المركب A ألكين. ن 0,5

$CH_3-CH=CH-CH_3 + Br_2 \rightarrow CH_3-\underset{\underset{H}{|}}{\overset{\overset{Br}{|}}{C}}-\underset{\underset{H}{|}}{\overset{\overset{Br}{|}}{C}}-CH_3$

4

4- متماكبات A.

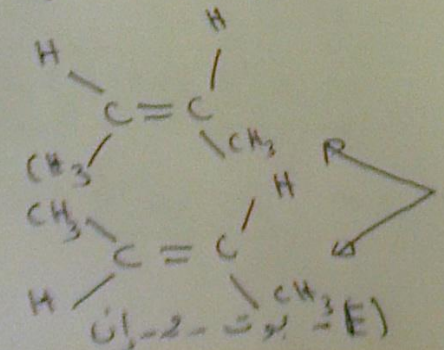
$CH_2=CH-CH_2-CH_3$

بوت-1-إن

$CH_3-CH=CH-CH_3$

بوت-2-إن

(Z)-بوت-2-إن



(E)-بوت-2-إن