

المدة : 2 ها

الاجتياز الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

05 نقاط

التمرين الأول :

I- نخرج من ثلاجة قارورة بلاستيكية تحتوي على $m = 1.3 \text{ kg}$ من الجليد درجة حرارتها $\theta_i = -6^\circ \text{C}$ و بعد ساعتان و 07 دقائق (2h 07 min) تصبح تحتوي هذه القارورة على ماء سائل درجة حرارته $\theta_f = 22^\circ \text{C}$

1 - أحسب قيمة التحويل الحراري اللازم لذلك .

2 - أحسب استطاعة التحويل الحادث .

II- تُعرض نفس التحويل الحراري السابق لقطعة من الألمنيوم كتلتها $m_{Al} = 995.05 \text{ g}$ ودرجة حرارتها الابتدائية (15°C) .

3- احسب درجة الحرارة النهائية لقطعة من الألمنيوم .

4- هل تنصهر قطعة الألمنيوم؟

مع يعطى:

⊕ السعة الكتلية لانصهار الجليد : $L_f = 335000 \text{ j.kg}^{-1}$

⊕ السعة الحرارية الكتلية للجليد : $C_{\text{glace}} = 2090 \text{ j.kg}^{-1} \cdot \text{C}^{-1}$

⊕ السعة الحرارية الكتلية للماء : $C_{\text{eau}} = 4185 \text{ j.kg}^{-1} \cdot \text{C}^{-1}$

⊕ السعة الحرارية الكتلية للألمنيوم : $C_{Al} = 890 \text{ j.kg}^{-1} \cdot \text{C}^{-1}$

⊕ درجة حرارة انصهار الألمنيوم : $\theta = 660.32^\circ \text{C}$

⊕ درجة حرارة انصهار الجليد : $\theta = 0^\circ \text{C}$

07 نقاط

التمرين الثاني :

I- يبين الشكل المقابل قضيبين مغناطيسيين متماثلين و متعامدين بحيث نمثل في النقطة M كل من \vec{B}_1 شعاع الحقل المغناطيسي الناتج عن القضيب 1 و \vec{B}_2 شعاع الحقل المغناطيسي الناتج عن القضيب 2 .

حيث يكون : $B_1 = B_2 = 6.28 \text{ mT}$

1 - أرسم باستعمال سلم مناسب أشعة الحقل المغناطيسي \vec{B}_1 و \vec{B}_2 المؤثران على النقطة M .

2 - أرسم شعاع الحقل المغناطيسي \vec{B}_M الناتج عن الحقلين \vec{B}_1 ، \vec{B}_2 في النقطة M .

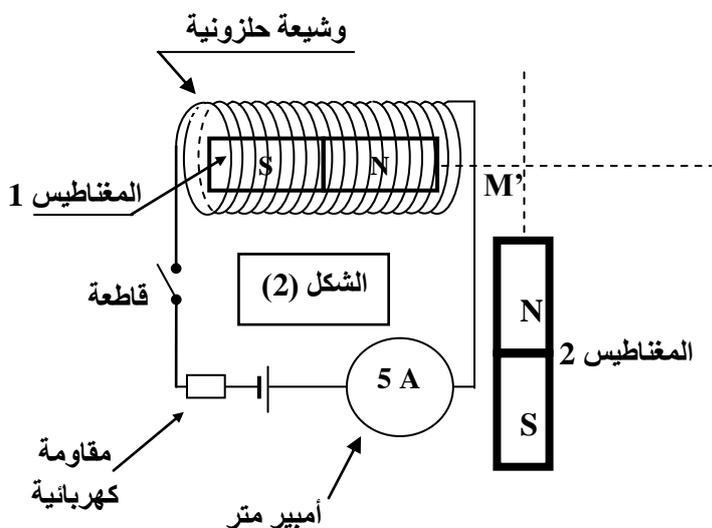
3 - أحسب شدة الحقل المغناطيسي \vec{B}_M

4 - أحسب قيمة الزاوية α التي يصنعها الحقل المغناطيسي \vec{B}_M مع الحقل المغناطيسي \vec{B}_1 .

II- نضع المغناطيس (1) داخل وشيعة حلزونية (طويلة) لها الخصائص التالية :

طولها $L = 50 \text{ cm}$
تحتوي على 500 لفة .

و هي موصولة بدارة كهربائية كما في الشكل (2). و عند غلق القاطعة تولد الشبيعة حقلًا مغناطيسيًا \vec{B}_L .



1- اعد الرسم مع تحديد جهة التيار I و وجهي الشبيعة.

2- احسب شدة الحقل المغناطيسي \vec{B}_L الناتج عن الشبيعة الحلزونية

3- احسب شدة شعاع الحقل المغناطيسي \vec{B} الناتج عن الحقلين \vec{B}_L ، \vec{B}_1 .

4- احسب شدة شعاع الحقل المغناطيسي \vec{B}_M الناتج عن الحقلين \vec{B} ، \vec{B}_2

يعطى: ثابت النفاذية الفراغية $\mu_0 = 4 \pi 10^{-7} \text{ T.m/A}$

التمرين الثالث : 08 نقاط

نذيب كتلة m من حمض الأزوت HNO_3 النقي في حجم $V=100 \text{ mL}$ من الماء النقي.

1- اكتب معادلة انحلال حمض الأزوت النقي في الماء .

2 - قصد دراسة ناقلية هذا الحمض ، نركب الدارة الكهربائية تحتوي على مولد (GBF) ، وجهاز الفولطمتر الذي يشير إلى القيمة $U_{\text{eff}} = 1,0 \text{ v}$ ، وجهاز الأمبيرمتر والذي يشير إلى القيمة $I_{\text{eff}} = 0,016856 \text{ A}$ ، ونضع داخل المحلول المائي الناتج خلية قياس الناقلية الكهربائية التي تتكون من صفيحتين متماثلتين ومتوازيتين مساحة الجزء المغمور في الحمض هي $S=16 \text{ cm}^2$ ، والبعد بينهما هو $L=4 \text{ cm}$.

أ- أرسم مخططًا للدارة المستعملة .

ب- أحسب قيمة الناقلية الكهربائية G للمحلول .

ج- أحسب قيمة ثابت الخلية K [بـ (cm) ، ثم بـ (m)] .

3- أحسب الناقلية النوعية σ للمحلول .

4- أوجد تركيز حمض الأزوت السابق [بـ $(\text{mol} / \text{m}^3)$ ، ثم بـ (mol / L)] .

5- استنتج تركيز الشوارد الموجودة في المحلول المائي الناتج .

6- أحسب كتلة الحمض المذابة في الماء المقطر .

المعطيات : $\text{H}=1 \text{ g/mol}$ ، $\text{O}=16 \text{ g/mol}$ ، $\text{N}=14 \text{ g/mol}$

$\lambda \text{ NO}_3^- = 7,14 \times 10^{-3} \text{ (S.m}^2/\text{mol)}$ ، $\lambda \text{ H}_3\text{O}^+ = 35,0 \times 10^{-3} \text{ (S.m}^2/\text{mol)}$

التصليق النموي للإختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

05 نقاط

التعريف الأول :

المعطيات :

درجة حرارة انصهار الألمنيوم : $m = 1.3 \text{ kg}$, $\tau = 2\text{h } 07 \text{ min} = 7620 \text{ (S)}$
 $\theta = 660.32 \text{ C}^\circ$, $\theta_f = 22 \text{ C}^\circ$, $\theta_i = -6 \text{ C}^\circ$
 $L_f = 335 \text{ kj.kg}^{-1}$, $C_{\text{glace}} = 2090 \text{ j.kg}^{-1} \cdot \text{C}^\circ^{-1}$
 درجة حرارة انصهار الجليد : $C_{\text{Al}} = 890 \text{ j.kg}^{-1} \text{ C}^\circ^{-1}$, $C_{\text{eau}} = 4185 \text{ j.kg}^{-1} \text{ C}^\circ^{-1}$
 $\theta = 0 \text{ C}^\circ$

الجزء I

المطلوب الأول : حساب قيمة التحويل الحراري اللازمة ؟

$$Q = Q_1 + Q_2 + Q_3$$

أ- حساب Q_1 :

$$Q_1 = m \cdot C_{\text{glace}} \cdot \Delta\theta$$

$$= 1.3 \times 2090 \times (0^\circ - (-6^\circ))$$

$$Q_1 = 16302 \text{ J}$$

0.75 ن

ب- حساب Q_2 :

$$Q_2 = m \cdot L_f$$

$$= 1.3 \times 335000$$

$$Q_2 = 435500 \text{ J}$$

0.75 ن

ج- حساب Q_3 :

$$Q_3 = m \cdot C_{\text{eau}} \cdot \Delta\theta$$

$$= 1.3 \times 4185 \times (22^\circ - 0^\circ)$$

$$Q_3 = 119691 \text{ J}$$

0.75 ن

* حساب Q :

$$Q = Q_1 + Q_2 + Q_3$$

$$= 16302 + 435500 + 119691$$

$$Q = 571493 \text{ J}$$

0.75 ن

المطلوب الثاني : حساب استطاعة التحويل؟

$$P = \frac{Q}{\tau} = \frac{571493}{7620} \Rightarrow P = 74.999 \text{ W}$$

$$P \approx 75 \text{ W}$$

0.75 ن

الجزء II

المطلوب الأول : حساب درجة الحرارة النهائية لقطعة من الألمنيوم؟

$$Q = m_{\text{Al}} \cdot C_{\text{Al}} \cdot \Delta\theta$$

$$\Delta\theta = Q / (m_{\text{Al}} \cdot C_{\text{Al}})$$

$$\theta_f - 15^\circ = 571493 / (0.99505 \times 890)$$

$$\theta_f - 15^\circ = 645.32^\circ$$

$$\theta_f = 645.32^\circ + 15^\circ$$

$$\theta_f = 660.32^\circ$$

0.75 ن

المطلوب الثاني : هل تنصهر قطعة الألمنيوم؟

- نعم تنصهر قطعة الألمنيوم لأن درجة حرارتها النهائية تساوي 660.32° و هي درجة انصهار الألمنيوم.

0.5 ن

تحويل فيزيائي
(صلب - سائل)
 Q_2 حالة الماء صلبة Q_1 Q_3 حالة الماء سائلة
-6° 0° 22°

مخطط تغير الحالة الفيزيائية لقطعة الجليد

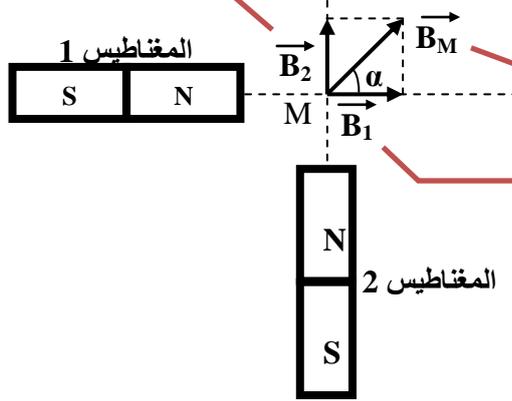
المعطيات :

$$\mu_0 = 4 \pi 10^{-7} \text{ T.m/A} , I = 5 \text{ A} , B_1 = B_2 = 6.28 \text{ mT} , L = 50 \text{ cm} = 0.5 \text{ m} , N = \text{لفة } 500$$

الجزء I

المطلوب الأول والثاني : رسم أشعة الحقل B_1 ، B_2 ، B_M ؟

0.5 ن

سلم الرسم :
1 cm \rightarrow 6.28 mT

0.5 ن

0.5 ن

المطلوب الثالث : حساب شدة الحقل B_M ؟

- شكل المسار الذي تأخذه الكرة في الجزء BC هو مسار منحنى .

$$B_M = \sqrt{(6.28)^2 + (6.28)^2} \Leftrightarrow B_M = \sqrt{B_1^2 + B_2^2}$$

$$B_M = 8.88 \text{ mT}$$

1 ن

المطلوب الرابع : حساب قيمة الزاوية α ؟

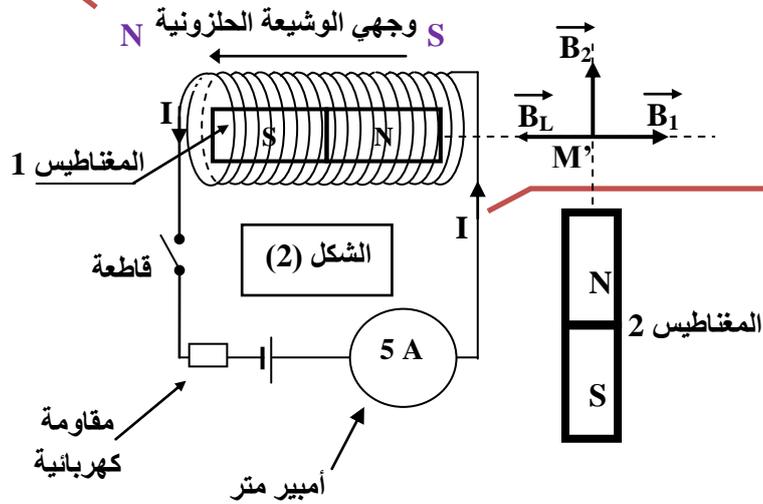
$$\tan(\alpha) = \frac{B_2}{B_1} = \frac{6.28 \text{ mT}}{6.28 \text{ mT}} = 1 \Rightarrow \alpha = 45^\circ$$

1 ن

الجزء II

المطلوب الأول : تحديد جهة التيار و وجهي الوشعة.

0.5 ن



0.5 ن

المطلوب الثاني : حساب شدة B_L ؟

$$B_L = \mu_0 \times \frac{NI}{L} = 4\pi \times 10^{-7} \times \frac{500 \times 5}{0.5}$$

$$B_L = 6.28 \text{ mT}$$

1 ن

المطلوب الثالث : حساب شدة شعاع الحقل المغناطيسي B الناتج عن الحقلين B_1 ، B_L

$$B = \sqrt{B_1^2 + B_L^2 + 2 \times B_1 \times B_L \times \cos(180^\circ)}$$

$$B = \sqrt{(6.28)^2 + (6.28)^2 + 2 \times 6.28 \times 6.28 \times \cos(180^\circ)}$$

$$B = 0 \text{ T}$$

0.75 ن

المطلوب الرابع : احسب شدة شعاع الحقل المغناطيسي $B_{M'}$ الناتج عن الحقلين B ، B_2

$$B_{M'} = \sqrt{B^2 + B_2^2 + 2 \times B \times B_2 \times \cos(0^\circ)}$$

$$B_{M'} = \sqrt{(0)^2 + (6.28)^2 + 2 \times 0 \times 6.28 \times \cos(0^\circ)}$$

$$B_{M'} = \sqrt{(6.28)^2}$$

$$B_{M'} = 6.28 \text{ mT}$$

0.75 ن

08 نقاط

التمرين الثالث:

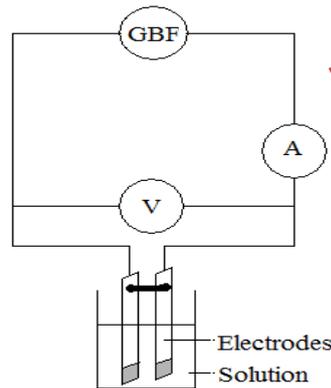
المطلوب الأول: معادلة انحلال حمض الأزوت في الماء.



1 ن

المطلوب الثاني :

أ- رسم مخطط للدارة المستعملة.



1 ن

ب- حساب قيمة G .

$$G = I_{\text{eff}} / U_{\text{eff}} \\ = 0.016856 \text{ A} / 1 \text{ V}$$

$$G = 0.016856 \text{ (S)}$$

1 ن

ج - حساب قيمة k :

$$k = S / L \\ = 16 \text{ cm}^2 / 4 \text{ cm}$$

$$k = 4 \text{ cm}$$

0.5 ن

0.5 ن

ومنه نستنتج أن: $k = 0.04 \text{ m}$

المطلوب الثالث : حساب قيمة الناقلية النوعية.

$$\sigma = G / k$$

$$= 0.016856 / 0.04$$

$$\sigma = 0.4214 \text{ (S/m)}$$

1 ن

المطلوب الرابع : حساب تركيز الحمض.

$$\sigma = \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} \cdot [\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_{\text{NO}_3^-} \cdot [\text{NO}_3^-]$$

و من معادلة انحلال الحمض في الماء نستنتج أن : $C_{\text{HNO}_3} = [\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{NO}_3^-]$ إذن :

$$\sigma = \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} \cdot C_{\text{HNO}_3} + \lambda_{\text{NO}_3^-} \cdot C_{\text{HNO}_3}$$

$$C_{\text{HNO}_3} = \sigma / (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{NO}_3^-})$$

$$= 0.4214 / (35 \times 10^{-3} + 7.14 \times 10^{-3})$$

0.5 ن

$$C_{\text{HNO}_3} = 10 \text{ mol / m}^3$$

$$C_{\text{HNO}_3} = 0.01 \text{ mol / L}$$

ومنه نستنتج أن

0.5 ن

المطلوب الخامس : تركيز الشوارد الموجودة في المحلول.

$$C_{\text{HNO}_3} = [\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{NO}_3^-] \text{ لدينا :}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = C_{\text{HNO}_3}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 0.01 \text{ mol / L}$$

$$[\text{NO}_3^-] = C_{\text{HNO}_3}$$

$$[\text{NO}_3^-] = 0.01 \text{ mol / L}$$

0.5 ن

0.5 ن

المطلوب السادس : حساب كتلة الحمض المذابة .

$$m_{\text{HNO}_3} = C \cdot M \cdot V$$

$$= 0.01 * 63 * 0.1$$

$$m_{\text{HNO}_3} = 0.063 \text{ g}$$

1 ن