

اختبار الثلاثي الثاني في مادة الفيزياء

المدة : ساعتين

المستوى : 2 ع ت

الأسئلة :

التمرين الأول: (4 نقاط)

للحصول على ماء فاتر نمزج ماء ساخن مع ماء بارد . في إناء عازل يحتوي على كتلة $m_1 = 600g$ من ماء بارد درجة حرارته $t_1 = 20^\circ C$ نضيف كتلة m_2 من ماء ساخن درجة حرارته $t_2 = 70^\circ C$.
 - اوجد كتلة الماء الساخن m_2 الواجب إضافتها للحصول على ماء فاتر درجة حرارته $t = 40^\circ C$.

تعطى : السعة الحرارية الكتلية للماء : $c = 4185 \text{ j /kg} . c$

التمرين الثاني: (9 نقاط)

لدراسة ناقلية محلول هيدروكسيد الكالسيوم ($Ca^{2+} + 2HO^-$) استعملنا خلية قياس الناقلية و المؤلفة من صفيحتين ناقلتين متوازيين مساحة سطحهما $S = 1 \text{ cm}^2$ تفصلهما مسافة $L = 1,5 \text{ cm}$.

1- أحسب قيمة ثابت الخلية K .

2- نذيب $1.48g$ من $Ca(OH)_2$ في $1L$ من الماء المقطر .

أ- أكتب معادلة انحلال $Ca(OH)_2$ في الماء .

ب- أوجد التركيز المولي للمحلول واستنتج $[Ca^{2+}]$ و $[HO^-]$ في المحلول .

ج- أوجد الناقلية النوعية لهذا المحلول عند الدرجة $25^\circ C$.

د - أحسب ناقلية هذا المحلول .

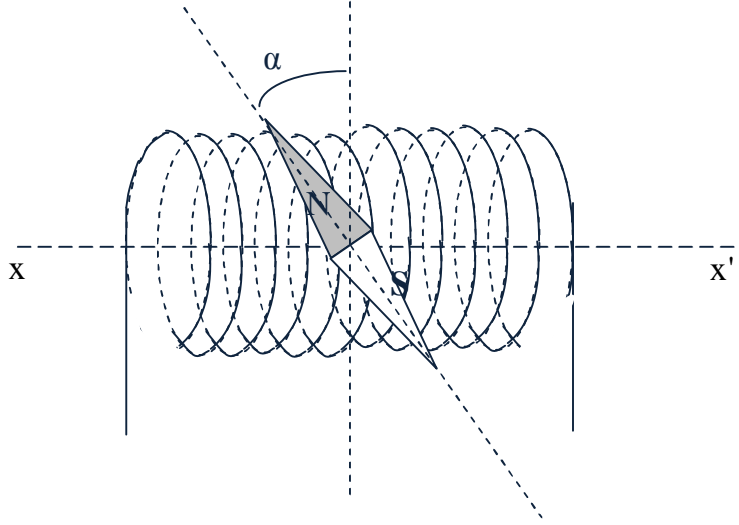
يعطى:

$$I_{Ca^{2+}} = 11.9 \text{ ms} . m^2 . \text{mol}^{-1} \quad I_{HO^-} = 19.9 \text{ ms} . m^2 . \text{mol}^{-1}$$

$$H : 1 \text{ g / mol} \quad ; \quad O : 16 \text{ g / mol} \quad ; \quad Ca : 40 \text{ g / mol}$$

التمرين الثالث: (7 نقاط)

نضع داخل وشعبة طويلة إبرة مغناطيسية بحيث يكون محور الوشعبة (XX') عموديا على حامل الإبرة في غياب التيار الكهربائي .
نمرر تيارا كهربائيا شدته $I = 20 \text{ mA}$ عبر الوشعبة التي عدد لفاتها هو 100 وطولها هو 0.1 m فتتحرف الإبرة في اتجاه عكس عقارب الساعة (لاحظ الشكل)



- 1 - مثل \vec{B} شعاع الحقل المغناطيسي المتولد عن الوشعبة .
- 2 - استنتج جهة التيار المار في الوشعبة (مثل ذلك على الرسم).
- 3- أحسب B شدة الحقل المتولد من طرف الوشعبة .
- 4 - أحسب B_T شدة الحقل المغناطيسي الكلي الخاضعة له الإبرة المغناطيسية ثم مثله .
- 5 - أحسب زاوية الانحراف α

تعطى :

$$B_h = 20 \mu T \text{ شدة المركبة الأفقية للحقل المغناطيسي الأرضي}$$
$$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ T.m/A} : \text{ نفاذية الفراغ}$$

بالتوفيق .