

## الإختبار الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

### التمرين الأول

نضع في مسعر حراري مثالي قطعة جليدية كتلتها  $m = ?$  في درجة الحرارة  $\theta_1 = 0^\circ\text{C}$  وكتلة من الماء  $m' = 500\text{g}$  في درجة الحرارة  $\theta_2 = 20^\circ\text{C}$  بعد حدوث التوازن الحراري تكون درجة الحرارة للجملة المدروسة هي  $\theta_3 = 3^\circ\text{C}$ .

-1- 

-2-

قطعة الجليد. -   
+ -

-3- مثل الحصيلة الطاقوية لقطعة الجليد بين الحالة الابتدائية والحالة النهائية. -4- أحسب كتلة القطعة الجليدية  $m$ . يعطى : السعة الكتلية لانصهار الجليد  $L_F = 330\text{kJ/kg}$ السعة الحرارية الكتلية للماء  $c_e = 4180\text{J/kg}\cdot^\circ\text{C}$ السعة الحرارية الكتلية للجليد  $c_g = 2090\text{J/kg}\cdot^\circ\text{C}$  ; درجة الانصهار للجليد هي  $0^\circ\text{C}$ 

### التمرين الثاني

لدينا محلول  $S_1$  ش ردي تركيزه  $C_1 = 0,01\text{mol/L}$  حضر بإذابة كتلة  $m$  من هيدروكسيد المغنيزيوم  $\text{Mg(OH)}_2$  في حجم  $V = 200\text{mL}$  من الماء المقطر .

-1- -2- -3- أحسب التراكيز المولية لشوارد  $\text{Mg}^{2+}$  ;  $\text{HO}^-$  -4- باستعمال خلية قياس ثابتها  $K = 3\text{Cm}$  أنّ ناقلية المحلول  $G_1 = 15\text{mS}$  - أحسب الناقلية النوعية للمحلول - أحسب الناقلية المولية للمحلول -5- نضيف الى المحلول السابق كتلة  $m'$  من هيدروكسيد المغنيزيوم ونقيس الناقلية للمحلول الجديد  $S_2$  بنفس خلية القياس السابقة فنجد أن  $G_2 = 22,5\text{ Ms}$  - أحسب التركيز  $C_2$  -  $S_2$  -  $m'$  يعطى :  $\text{H} = 1\text{g/mol}$  ;  $\text{O} = 16\text{g/mol}$  ;  $\text{Mg} = 24\text{g/mol}$

## التمرين الثالث

abc مثلث متساوي الساقين  $ab=bc$  قائم في النقطة a حيث ac مستوى الزوال المغناطيسي نضع في الرأسين c و b مغناطيسين متماثلين شدة الحقل المغناطيسي الناتج عن كل واحد منهما هو  $B_1$

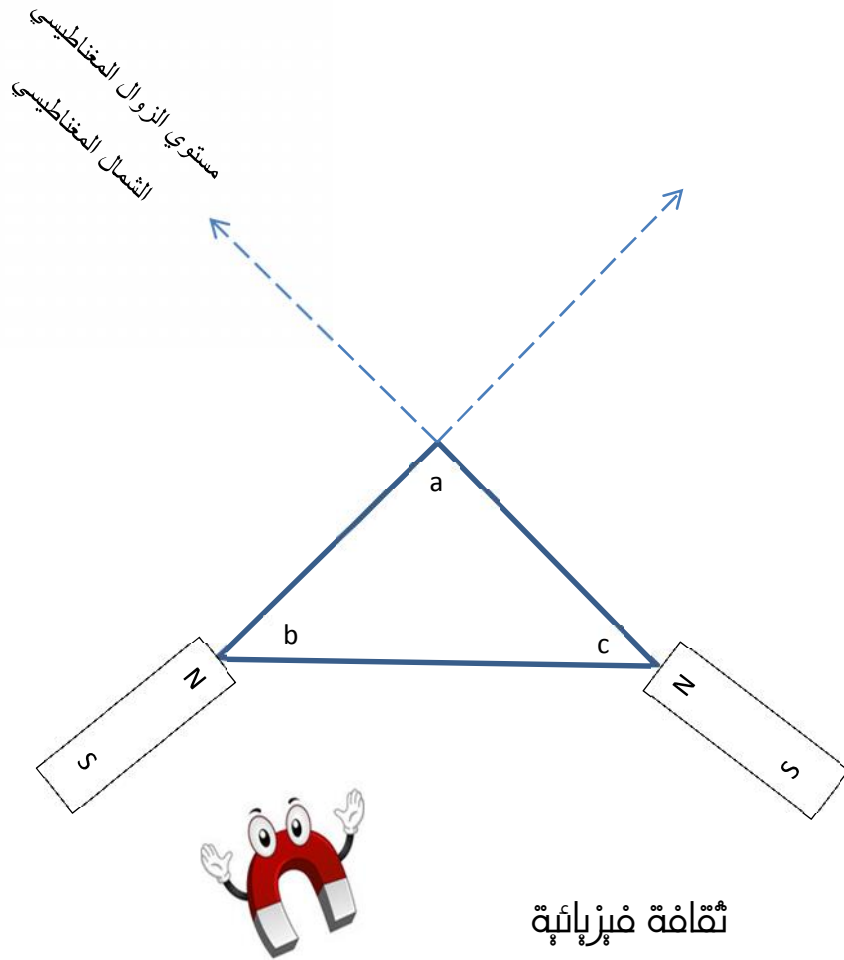
1- مثل الحقول المغناطيسية المتشكلة في النقطة a 02

2- تتحرف الابرّة الممغنطة بزاوية  $\alpha=30^\circ$

$B_1$  - 02

- أحسب شدة الحقل المغناطيسي الكلي B 02

يعطى المركبة الأفقية للقل المغناطيسي الأرضي  $B_0=2.10^{-5} T$



كيف تُفسر وجود المغناطيس الطبيعي؟