

السنة الدراسية : 2012/2013
المدة : ساعة

ثانوية سليمان جلول - تاشنتة -
المستوى : سنة ثانية ثانوي

الفرص الاول للفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : (04 نقطة)

- نضع قطعة من الجليد كتلتها $m = 100 \text{ g}$ ودرجة حرارتها (-20°C) داخل إناء درجة حرارته 30°C .
1. صف التحولات المتتالية التي تطرأ على قطعة الجليد .
ماهي حالتها النهائية ؟ (تحديد كتلتها ، درجة حرارتها النهائية ، حالتها الفيزيائية) .
 2. أحسب قيمة التحويل الحراري الذي امتصته القطعة الجليدية علما أن السعة الحرارية الكتلية للجليد هي :
 $C_g = 2200(j / \text{kg} \cdot ^\circ\text{K})$ و السعة الحرارية الكتلية للماء هي $C_e = 4185(j / \text{kg} \cdot ^\circ\text{K})$ و السعة الكتلية
لإنصهار الجليد هي : $L_f = 330(j / \text{g})$ و درجة إنصهار الجليد هي : 0°C .

التمرين الثاني : (06 نقطة)

- محلول كلور الكالسيوم المقترح في حقنة زجاجية سعتها 100mL تحتوي على 1g من $\text{CaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.
- نريد إيجاد العدد x عن طريق قياس الناقلية .
- نقوم بمعايرة خلية قياس الناقلية باستعمال تراكيز مختلفة لمحلول كلور الكالسيوم فنحصل على الجدول الآتي :

$C(\text{mmol/L})$	1	2,5	5	7,5	10
$G(\text{ms})$	0,53	1,32	2,63	3,95	5,21

1. أرسم المنحنى البياني $G = f(C)$ ، ماذا تستنتج ؟
2. أعطى قياس الناقلية بعد تخفيف محتوى الحقنة 100 مرة $G = 2,42\text{ms}$.
استنتج قيمة تركيز المحلول المخفف ثم أحسب قيمة تركيز المحلول الأصلي للحقنة .
3. أحسب الكتلة المولية M لكلور الكالسيوم المحتواة في الحقنة الزجاجية و سنتج قيمة x .