

الفرض الاول للفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الاول : نخرج من ثلاجة قارورة بلاستيكية تحتوي على  $m = 1 \text{ kg}$  من الجليد درجة حرارتها  $\theta_i = -10^{\circ}\text{C}$

و بعد 3 ساعات تصبح هذه القارورة تحتوي على ماء سائل درجة حرارته  $\theta_f = 18^{\circ}\text{C}$

1. أحسب قيمة التحويل الحراري اللازم لذلك .

2. أحسب استطاعة التحويل الحادث .

نضيف للماء وهو في الدرجة  $18^{\circ}\text{C}$  قطعة من الألمنيوم كتلتها  $m_1=300\text{g}$  ودرجة حرارتها  $\theta_1 = 15^{\circ}\text{C}$

3. باعتبار الجملة (الماء + الألمنيوم) جملة معزولة احسب درجة الحرارة النهائية للجملة

يعطى : السعة الحرارية الكتلية للجليد  $c_g = 2200 \text{ j} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot ^{\circ}\text{C}^{-1}$

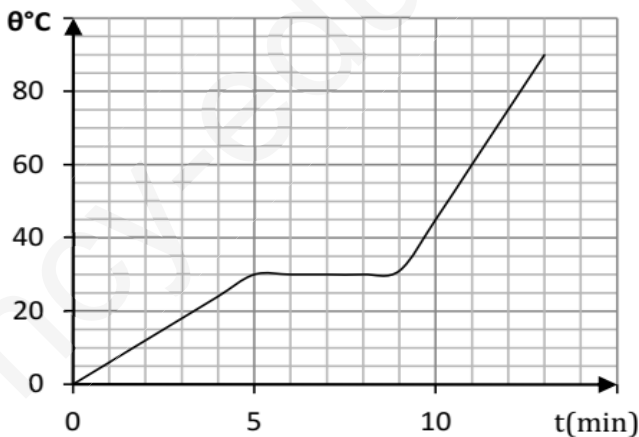
السعة الكتلية لانصهار الجليد :  $L_F=335\text{Kj/Kg}$  السعة الحرارية الكتلية للماء :  $c_e = 4185 \text{ j} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot ^{\circ}\text{C}^{-1}$

درجة انصهار الجليد :  $\theta_F = 0^{\circ}\text{C}$  السعة الحرارية الكتلية للألمنيوم  $c_{AL}=890 \text{ j} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot ^{\circ}\text{C}^{-1}$

التمرين الثاني :

يمثل البيان المقابل تغيرات درجة حرارة جسم صلب كتلته  $m = 1\text{kg}$  بدلالة الزمن  $t$  وذلك خلال عملية تسخينه بجهاز يوفر

استطاعة حرارية ثابتة قدرها  $P = 350\text{w}$  باستغلال البيان استنتج:



1. السعة الحرارية الكتلية للجسم في الحالة الصلبة  $C_S$ .

2. السعة الحرارية الكتلية للجسم في الحالة السائلة  $C_L$ .

3. السعة الكتلية لانصهار الجسم  $L_F$ .

4. درجة حرارة انصهار الجسم  $\theta_F$ .

5. هل هذا الجسم نقي؟ علل.

بالتوفيق