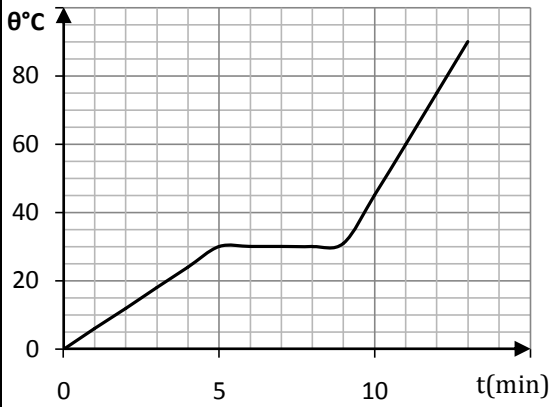


التمرين الاول : (08 نقاط)

يمثل البيان المقابل تغيرات درجة حرارة جسم نقي كتلته $m = 1 \text{ kg}$ بدلالة الزمن t و ذلك خلال عملية تسخينه بجهاز يوفر استطاعة حرارية بشكل منتظم قدرها 350 W حيث عند $t = 0 \text{ s}$ يكون الجسم في الحالة الصلبة 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 الحرارية لانصهار الجسم L_f :

4 درجة حرارة الانصهار الجسم θ_f :

التمرين الثاني : (12 نقطة)

يحتوي مسعر من الألمنيوم سعته الحرارية C_{Al} على كمية من الماء كتلتها $m_1 = 300 \text{ g}$ درجة حرارته $\theta_1 = 20^\circ \text{C}$ ، ثم نضيف الى المسعر قطرات من ماء ساخن درجة حرارته $\theta_2 = 71^\circ \text{C}$ بمعدل $d = 40 \text{ g/min}$ فنلاحظ ان درجة حرارة الماء داخل المسعر هي $\theta_3 = 42^\circ \text{C}$ و ذلك بعد مدة زمنية قدرها 10 min

1 احسب السعة الحرارية للمسعر C_{Al} :

2. نوقف تدفق الماء الساخن و نضيف الى المسعر قطعة من الجليد كتلتها $m_2=500g$ ودرجة حرارتها $\theta_4=-20^\circ C$ فنلاحظ ان قطعة الجليد لم تنصهر كلياً و ان درجة حرارة التوازن $0^\circ C$. احسب m_3 كتلة الجليد المتبقية

3. نريد الان اذابة قطعة الجليد المتبقية حيث تبقى درجة حرارة المسعر عند $0^\circ C$ و ذلك بطريقتين :
أ - باعادة تدفق الماء الساخن احسب عندئذ الزمن t الازم لذلك :

ب - باضافة قطعة من النحاس كتلتها m_c و درجة حرارتها $\theta_5=95^\circ C$ احسب عندئذ قيمة m_c الازمة لتحقيق ذلك :

تعطى : السعة الحرارية الكتلية للماء : $c_e=4180 \text{ j/kg.}^\circ \text{ c}$, السعة الحرارية الكتلية للجليد : $c_g=2020 \text{ j/kg.}^\circ \text{ c}$
السعة الكتلية لانصهار الجليد: $L_f=330 \text{ j/g}$: السعة الحرارية للنحاس : $c_c=384 \text{ j/kg.}^\circ \text{ c}$