

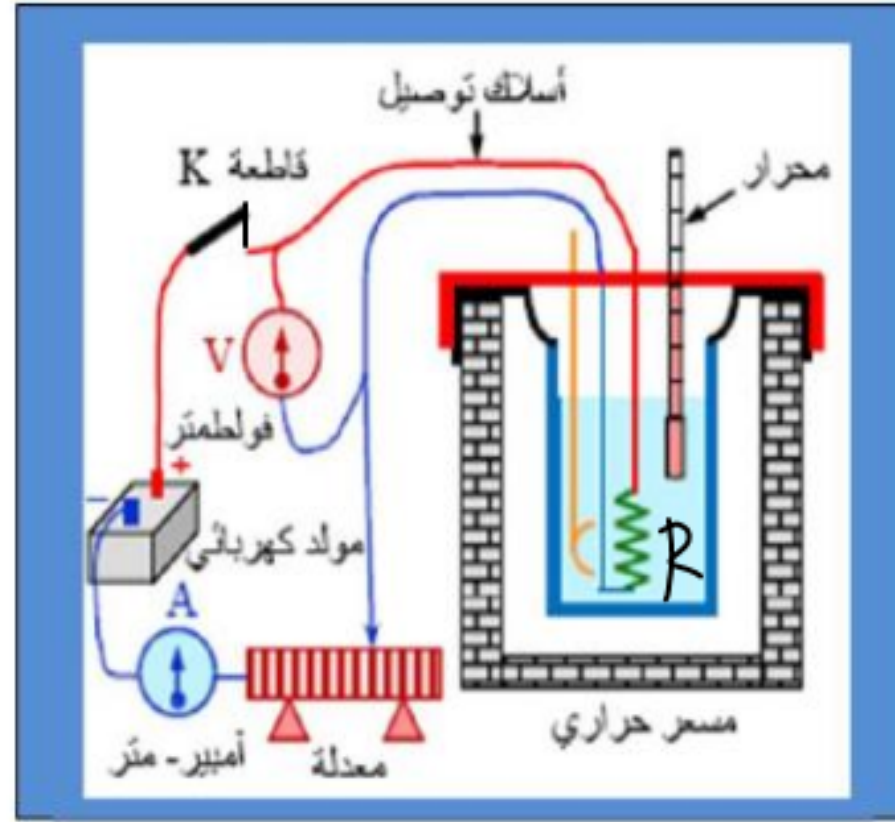
## المسعر الحراري

- للحفاظ على درجة حرارة الجملة وعدم السماح بتبادل الحرارة مع الوسط الخارجي، نستعمل إناء خاص بهذا الغرض يدعى **المسعر الحراري**، يتميز هذا المسعر بمقدار يدعى **المكافئ المائي**، يرمز له بـ  $m$ ، يمثل كتلة الماء التي تستقبل نفس الطاقة بالتحويل الحراري التي يكتسبها المسعر الحراري والتي تؤدي إلى نفس التغير في درجة الحرارة، بناءً على التعريف يمكن أن نعبر عن السعة الحرارية  $C$  للمسعر بدلالة المكافئ المائي  $m$  والسعة الحرارية الكتلة للماء  $c_e$  بالعلاقة:

$$C = \mu c_e$$



فعل جول: هو التحويل الحراري الذي يرافق مرور تيار كهربائي في ناقل أومي  $E_e = Q = R I^2 t$



المقاومة  $R$

ثنائي قطب حامل

يحول الكهرباء إلى

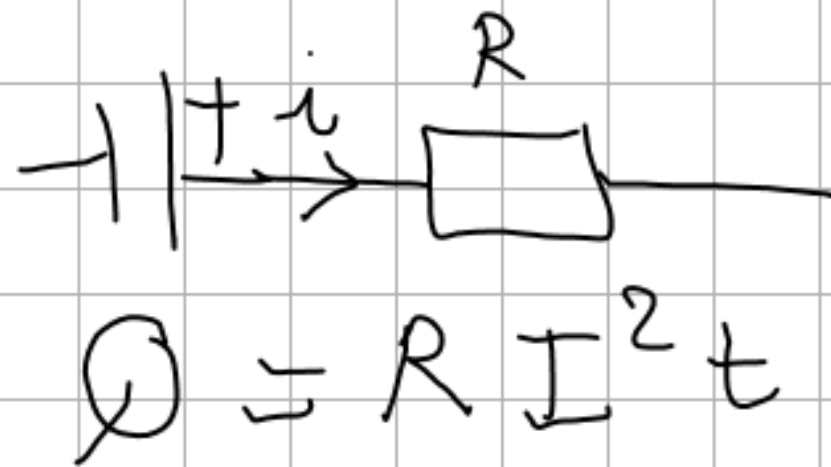
حرارة ما يسمى

بفعل جول

$R$  مقاومة (أوم  $\Omega$ )

$I$  التيار المار (A)

$t$  الزمن بالسانية



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



$$E_e = \varphi = R I^2 \cdot t$$

طاقة كهربائية



الفارصة

النوتر الكهربائي بين طرفي

$$U = R I$$

الاستطاعة الكهربائية

$$P = U \cdot I$$

$$P = \frac{E}{t} = \frac{\varphi}{t}$$

$$\varphi = P t$$

$$\varphi = U I t$$

$$= R I \cdot I t$$

$$\varphi = R I^2 t$$



### ● فعل جول:

- فعل جول هو التحويل الحراري الذي يرافق مرور تيار كهربائي في ناقل أومي.

- عندما يجتاز تيار كهربائي شدته  $I$  ناقل أومي مقاومته  $R$ ، يكون التوتر بين طرفيه  $U$  حيث:

$$U = R.I$$

قانون أوم

$U$ : التوتر بين طرفي الناقل الأومي ويقدر بالفولط ( $V$ ).

$I$ : شدة التيار التي تجتاز الناقل الأومي وتقدر بالأمبير ( $A$ ).

$R$ : مقاومة الناقل الأومي وتقدر بالأوم ( $\Omega$ ).

- الإستطاعة الكهربائية التي يرمز لها بـ  $P$  ووحدتها الواط ( $W$ ) هي الطاقة المحولة بفعل جول خلال وحدة الزمن الثانية ( $s$ )، يعبر عنها بالعلاقة:

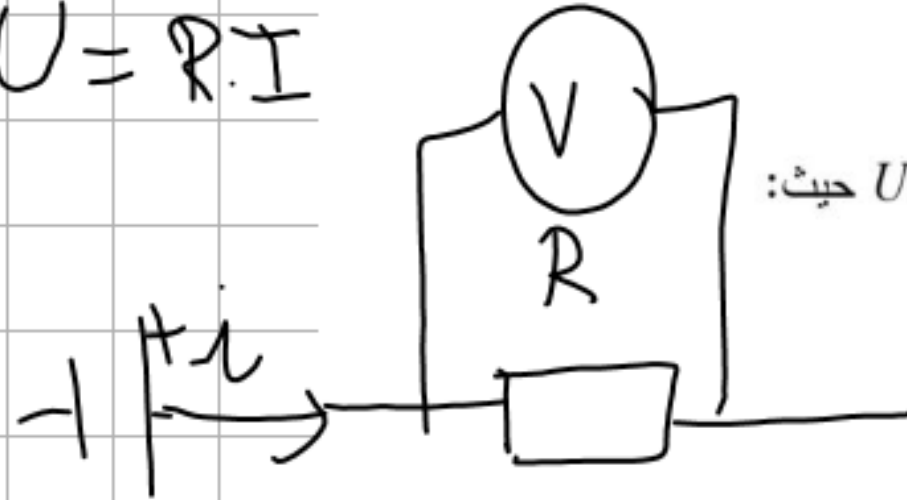
$$P = U.I = R.I^2$$

- عندما يجتاز الناقل الأومي تيار كهربائي شدته  $I$  خلال مدة زمنية  $\Delta t$  فإنه يحول خلال هذه المدة طاقة بفعل جول يعبر

عنها بالعلاقة:

$$E = P.\Delta t = U.I.\Delta t = R.I^2.\Delta t$$

$$U = R.I$$



$$P = U.I = R.I^2$$



## التمرين

دائرة كهربائية تتكون من ناقل أومي مقاومته  $R$ ، مولد كهربائي يجري في الدارة تيار كهربائي مستمر شدته  $I$ ، مقياس أمبير

موصول على التسلسل مع الناقل الأومي، مقياس فولط موصول على التفرع مع

الناقل الأومي، نغمر الناقل الأومي  $R$  داخل مسعر حراري سعته الحرارية

$C = 80 J / ^\circ K$  ويحتوي على  $V_e = 0,25 L$  من الماء (الشكل).

عند غلق القاطعة نلاحظ أن مقياس الأمبير يشير إلى القيمة  $I = 0,6 A$  ومقياس

الفولط يشير إلى القيمة  $U = 12 V$  وبعد نصف ساعة من غلق القاطعة نلاحظ

ارتفاع درجة حرارة الجملة (مسعر + ماء) من  $\theta_i = 20^\circ C$  إلى  $\theta_f$ .

1- أحسب:

أ- قيمة المقاومة  $R$ .

ب- الاستطاعة الكهربائية المحولة بفعل جول.

ج- مقدار الطاقة الكهربائية المحولة بفعل جول عن طريق الناقل الأومي  $R$  خلال نصف ساعة.

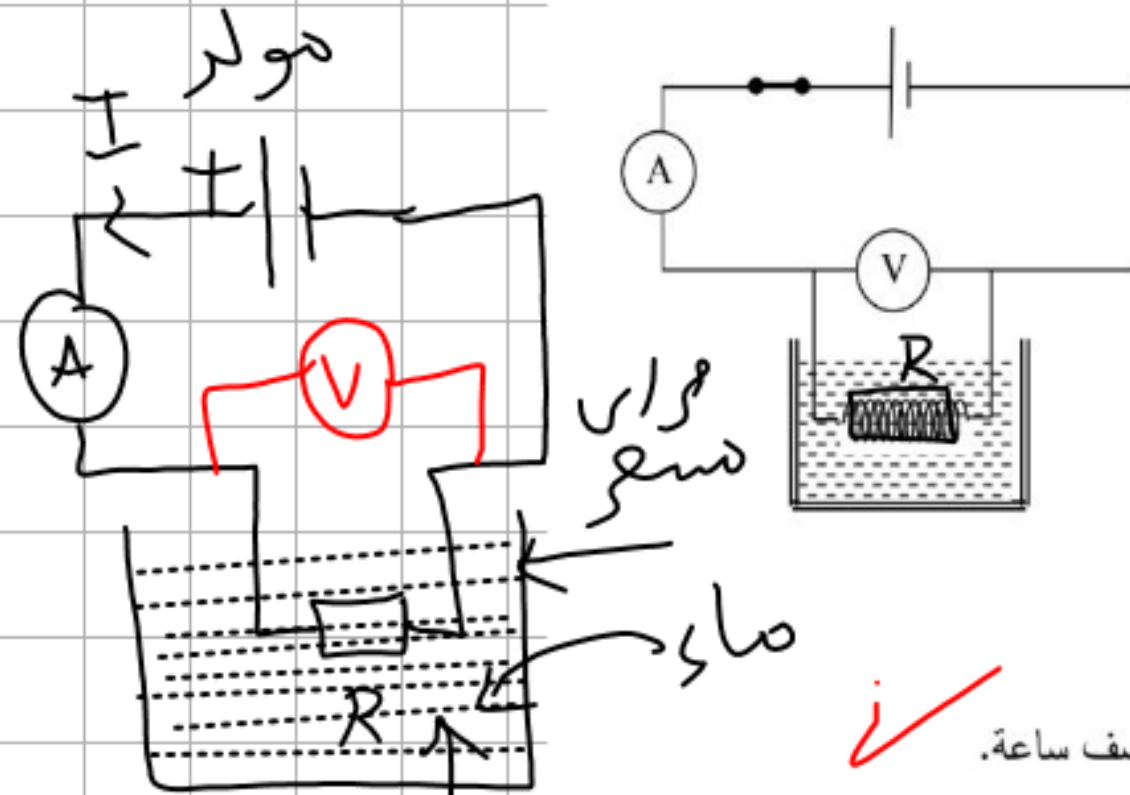
2- بفرض أن الجملة (مسعر + ماء) تكتسب 90% من الطاقة المحولة بفعل جول أحسب درجة الحرارة النهائية  $\theta_f$  للجملة

بعد نصف ساعة من التسخين.

يعطى:

- السعة الحرارية الكتلية للماء:  $c_e = 4180 J / kg \cdot ^\circ K$ .

- الكتلة الحجمية للماء:  $\rho_e = 1 kg / L$ .



شدة  $I$  (A)  
التوتر  $U$  (V)

$$m_{\text{الماء}} = 0,25 L = 0,25 kg$$

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



$$U = 12 \text{ V}$$

$$I = 0,6 \text{ A}$$

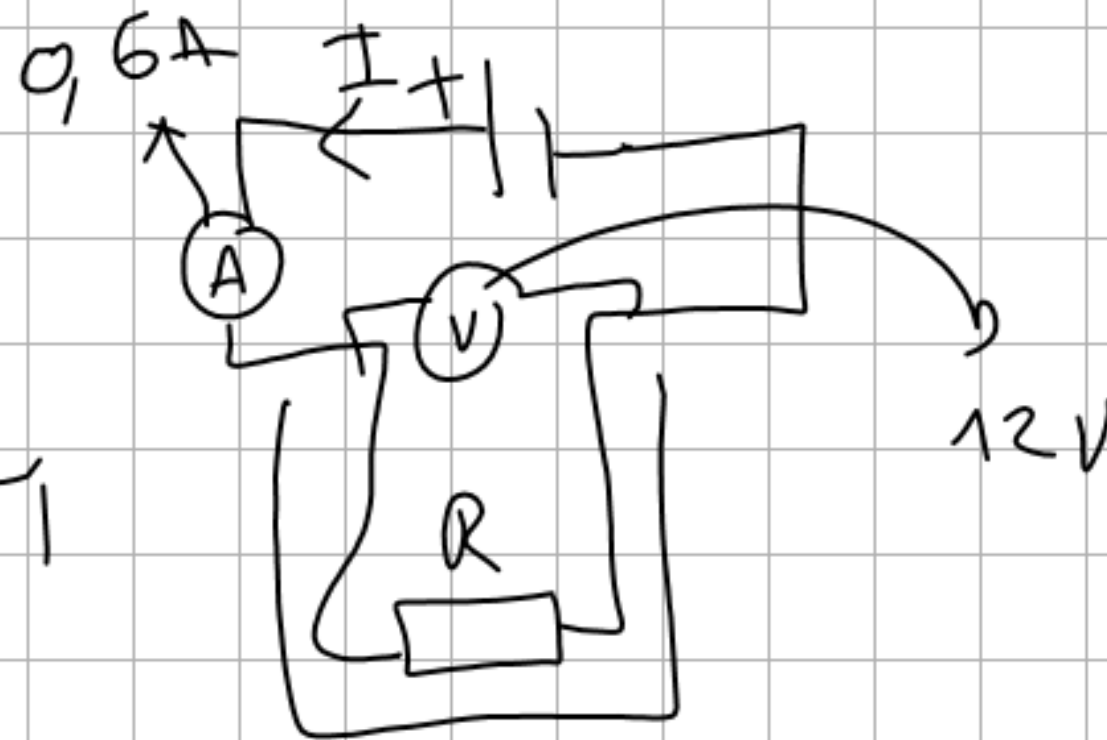
أثبت صحة المقاومة R  
لربنا

$$U_R = R \cdot I$$

$$R = \frac{U}{I} = \frac{12}{0,6} = 20 \Omega$$

والمسألة الكهربية

$$P = U_R \cdot I$$



$$P = U I$$

$$= 12 (0,6)$$

$$= 7,2 \text{ Watt}$$

$$P = \frac{\text{الطاقة الكهربائية}}{\text{الزمن}} = \frac{E_e \text{ Joule}}{t \text{ (s)}}$$

$$P = \frac{E_e}{t} \Rightarrow E_e = P \cdot t = 7,2 (30 \times 60)$$

$$E_e = 12960 \text{ J}$$

$$E = RI^2 t = 20(0,6)^2 (30 \times 60) = 12960 \text{ Joule}$$

$$\begin{cases} P = UI \\ P = RI \cdot I \\ E = RI^2 t \end{cases}$$

من جهة ثانية : الطاقة الكهربائية لم تحول كلها إلى حرارة >

$$\Phi = E_e$$

لا يوجد ضياع

$$E_e = 12960 \text{ J}$$

$$(E_e) 12960 \longrightarrow 100\%$$

$$\Phi \longrightarrow 90\%$$

$$\Phi = \frac{90 (12960)}{100} = 11664 \text{ J}$$

$$\Phi = \Phi_{\text{سعر}} + \Phi_{\text{ماء}}$$

$$= C \Delta \theta + m_e c_e \Delta \theta$$

$$\left. \begin{array}{l} \theta_i = 20^\circ \\ \theta_f = ? \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{ماء} \\ \text{+ سعر} \end{array}$$

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





$$\vartheta_{\text{ges}} + \vartheta_{\text{w}} = \vartheta_{\text{20}}^{\circ}$$

$$\vartheta_i = \vartheta_1 = 20^{\circ}$$
$$C = 80 \quad m_e = 0,25 \text{ kg}$$
$$\sum c_e = 4180$$

$$C \Delta\vartheta + m_e c_e \Delta\vartheta = \vartheta_{\text{20}}^{\circ}$$

$$80 (\vartheta_f - 20) + 0,25 (4180) (\vartheta_f - 20) = 11664$$

$$\underline{80 \vartheta_f} - \underline{1600} + \underline{1045 \vartheta_f} - \underline{20900} = 11664$$

$$1125 \vartheta_f - 22500 = 11664$$

$$1125 \vartheta_f = 11664 + 22500 \quad 34164$$

$$\vartheta_f = 30,36^{\circ}$$

$$\vartheta_f = \frac{34164}{1125}$$

**التمرين (3):**

تحتوي قارورة معزولة حراريا على كتلة  $m_1 = 250 \text{ g}$  من الماء درجة حرارته  $\theta_1 = 30^\circ\text{C}$ . ندخل في هذه القارورة قطعة من الجليد كتلتها  $m_2 = 20 \text{ g}$  ودرجة حرارتها  $\theta_{2i} = -10^\circ\text{C}$ .

1- أحسب ما يلي:

- أ- مقدار التحول الطاقوي  $Q_e$  إذا انخفضت درجة حرارته الماء من  $\theta_1 = 30^\circ$  إلى  $\theta_f = 0^\circ\text{C}$ .
- ب- مقدار التحويل الطاقوي  $Q_1$  عندما ترتفع درجة حرارة قطعة الجليد من  $\theta_{2i} = -10^\circ\text{C}$  إلى  $\theta_{2f} = 0$ .
- ج- مقدار التحويل الطاقوي  $Q_2$  عندما تتصهر قطعة الجليد.

2- قارن بين  $(Q_1 + Q_2)$  و  $|Q_e|$ ، استنتج أن قطعة الجليد تتصهر كليا وأن درجة الحرارة النهائية للجملة (ماء + جليد) عند حدوث التوازن تكون أكبر من  $0^\circ\text{C}$ .

3- أحسب درجة الحرارة النهائية للجملة (ماء + جليد) علما أن هذه الجملة معزولة حراريا والتبادل الحراري بين الجملة والقارورة مهمل.

4- إذا كانت كتلة قطعة الجليد مساوية لـ  $m_2' = 0,1 \text{ kg}$ .

أ- أثبت أن قطعة الجليد لا تتصهر كليا.

ب- أحسب كتلة الجليد المتبقية، علما أن الجملة (ماء + جليد) معزولة حراريا والتبادل الحراري بينها وبين القارورة مهمل.

يعطى:

- السعة الحرارية الكتلية للماء:  $c_e = 4180 \text{ J / kg} \cdot ^\circ\text{C}$ .

- السعة الحرارية الكتلية للجليد:  $C_g = 2100 \text{ J / kg} \cdot ^\circ\text{C}$ .

$L_F = 335000 \text{ J/kg}$  ،  $L_F = 335 \text{ kg/kg}$

السعة الحرارية الكتلية



حصة مباشرة

1

حصة مسجلة

2

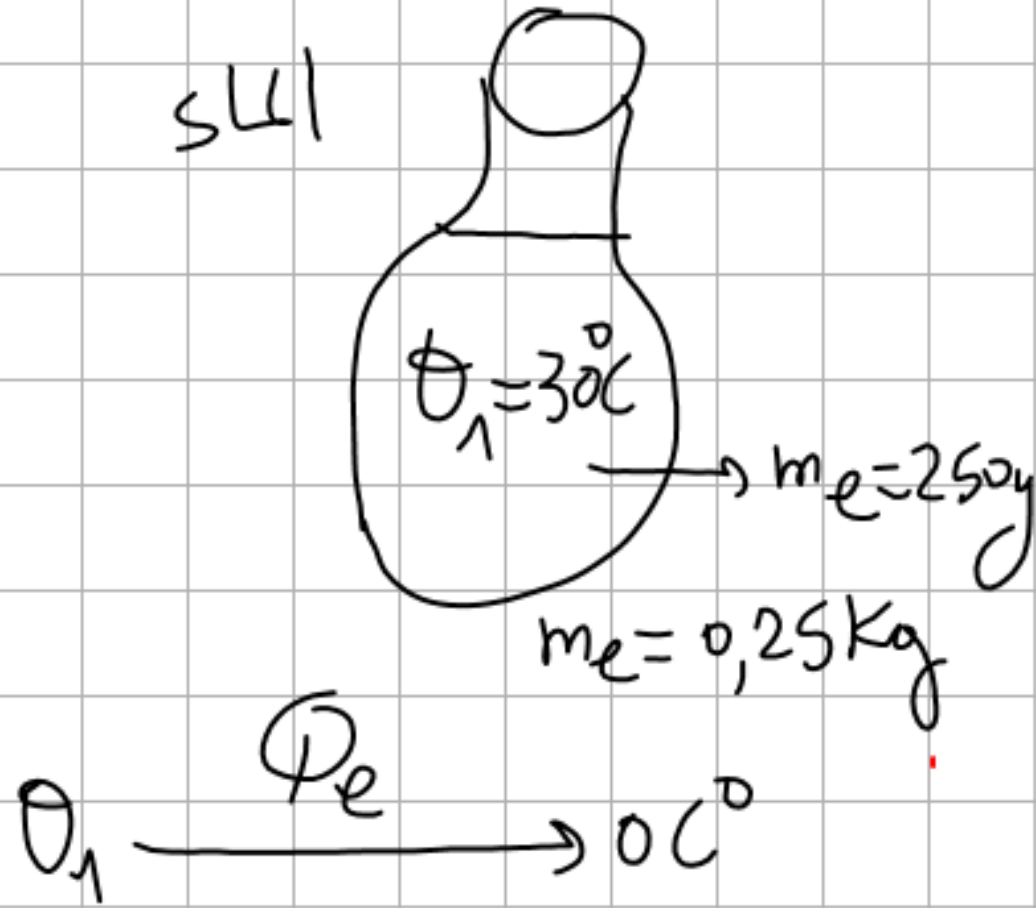
دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



الماء



$$Q_e = m_e c_e \Delta \theta$$

$$= m_e c_e (\theta_f - \theta_i)$$

$$= 0,25 (4180) (0 - 30)$$

$$Q_e = -31350 \text{ J}$$

حساب التحويل الحراري  $Q_e$  المتوافق  
لا انخفاض حرارة الماء من  $30^\circ \text{C}$  إلى  $0^\circ \text{C}$

$\theta_f$   $\theta_i$

(ب) حساب  $Q_1$   
يرتفع حرارة الكيلو من  $10^\circ \text{C}$  إلى  $50^\circ \text{C}$



$$Q_1 = Q_g = mg C_g \Delta \theta = 0,02 (2100) (0 - (-10)) \quad mg = 20g = 0,02 \text{ Kg}$$

$$= 0,02 (2100) (10) \quad C_g = 2100 \text{ J/Kg}^\circ\text{C}$$

$$Q_1 = 420 \text{ J}$$

مساحة التحويل، لا، لا، لا، لا

$$Q_2 = Q_F = m L_F = 0,02 (335000)$$

كحول بنزله

$$Q_2 = Q_F = 6700 \text{ J}$$

$$Q_{\text{ش}} > Q_g + Q_F$$

$$Q_e > Q_1 + Q_2$$

الكمية تزداد مع ما  
تحتوي، التحويل

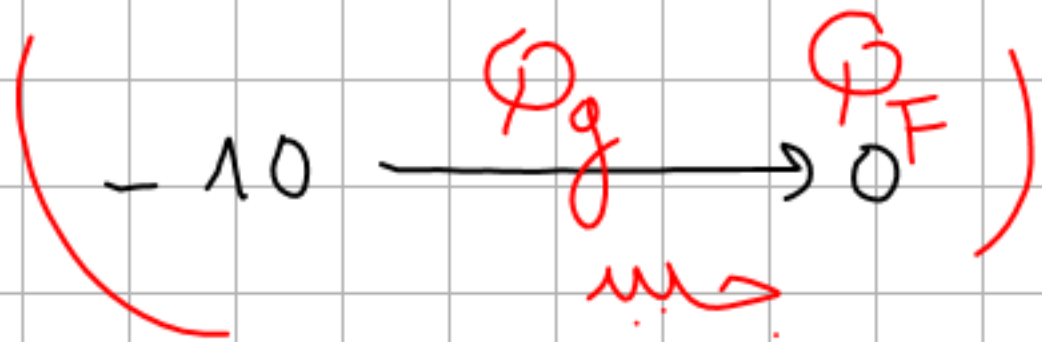


$$\varphi_1 + \varphi_2 = 420 + 6700 = \underline{7120 \text{ J}}$$

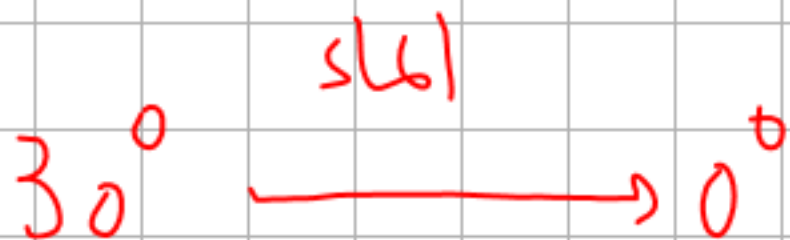
$$|\varphi_{\text{ش}}| = 31350 \text{ J}$$

$$|\varphi_e| > \varphi_1 + \varphi_2$$

الحمد فان كليا وارتفعت حرارتها  
الكثيرة ٥

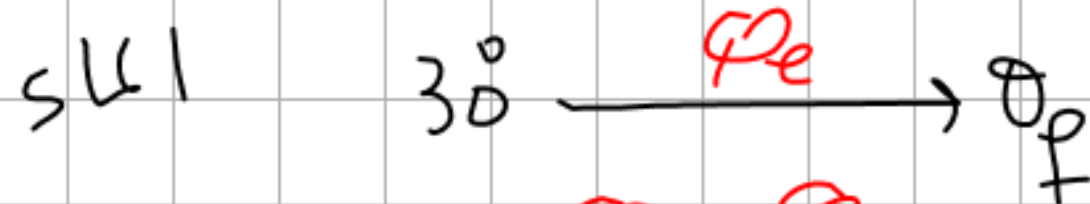


$$\varphi_g + \varphi_F$$



$$\varphi_e$$

أحسب درجة حرارة الخلية عند التوازن



$$\varphi_e + \varphi_g + \varphi_f + \varphi_e' = 0 \quad (\text{الخلية معزولة})$$

$$m_e c_e (\Delta\theta) + \underline{m_g c_g \Delta\theta} + \underline{m_L F} + m_{e'} c_e (\Delta\theta) = 0$$

$$0,25(4180)(\theta_f - 30) + 0,02(2100)(0 - (-10)) + 0,02(335000)$$

$$+ 0,02(4180)(\theta_f - 0) = 0$$

$$\underline{(1045\theta_f - 31350)} + 420 + 6700 + \underline{83,6\theta_f} = 0$$

دروسكم

منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



$$1128,6 \vartheta_f - 24230 = 0$$

$$\vartheta_f = \frac{24230}{1128,6} = 21,46 \text{ } ^\circ\text{C}$$

( $-10^\circ\text{C} \xrightarrow{\vartheta_g} 0^\circ\text{C}$ )  
 $m_g = 0,1 \text{ Kg}$   $\rightarrow$

$$\begin{aligned} \vartheta_g + \vartheta_F &= m_g c_g \Delta\vartheta + m_L F \\ &= 0,1 (2100) (0 - (-10)) + 0,1 \\ &\quad \times 335000 \end{aligned}$$

$$\vartheta_g + \vartheta_F = 2100 + 33500 = \frac{35600}{\text{J}}$$

still ( $30^\circ\text{C} \xrightarrow{\vartheta_e} 0^\circ\text{C}$ )

$$\vartheta_e = m_e c_e \Delta\vartheta = 0,25 (\cdot 1800) (0 - 30) = \frac{31350}{\text{J}}$$

$$(31350 < 31600)$$

$$P_e < P_g + P_F$$

الحجم لا يزيد عن كليهما وإنما يبقى

كتلة غير متغيرة

$$m_g = 0,1 \text{ Kg}$$

$m'$

أحسب الكتلة المتبقية

تفرض الكتلة المتبقية

الكتلة المتبقية

$$m_v = m_g - m'$$

كتلة المتبقية



$$m_g \quad -10 \xrightarrow{\Phi_g} 0^F$$

$$\Phi_g = m_g c_g \Delta\theta = 0,1 (2100) (0 - (-10)) = 2100 \text{ J}$$

$$\Phi_F = m' L_F = m' (335000) = 335000 m'$$

$$\Phi_e = m_e c_e \Delta\theta = 0,25 (4180) (0 - 30) = -31350 \text{ J}$$

إجمالي

$$\Phi_g + \Phi_F + \Phi_e = 0$$

$$2100 + 335000m' - 31350 = 0$$

$$335000m' - 29250 = 0$$

$$m' = \frac{29250}{335000} = 0,087 \text{ Kg}$$

$$m_{\text{المبني}} = mg \quad - \quad m' = 0,1 - 0,087$$

المزاحة

$$m = 0,013 \text{ Kg} = 13 \text{ g}$$

الفرساق



بيان الشكل المقابل يمثل تغيرات درجة الحرارة  $\theta$  بدلالة الزمن وذلك عند تبريد مادة  $X$  كتلتها  $m = 500 \text{ g}$  في حالة غازية إلى أن تصبح في حالة صلبة وفق سلسلة من التحولات الحرارية  $Q_A, Q_B, Q_C, Q_D$ ، على الترتيب. تفقد هذه المادة طاقة بتحويل حراري قدره  $200 \text{ J}$  في كل ثانية  $(200 \text{ J/s})$ .

1- ما هي حالة المادة في المراحل التالية:  $A, B, C, D$ .

2- عين من البيان:

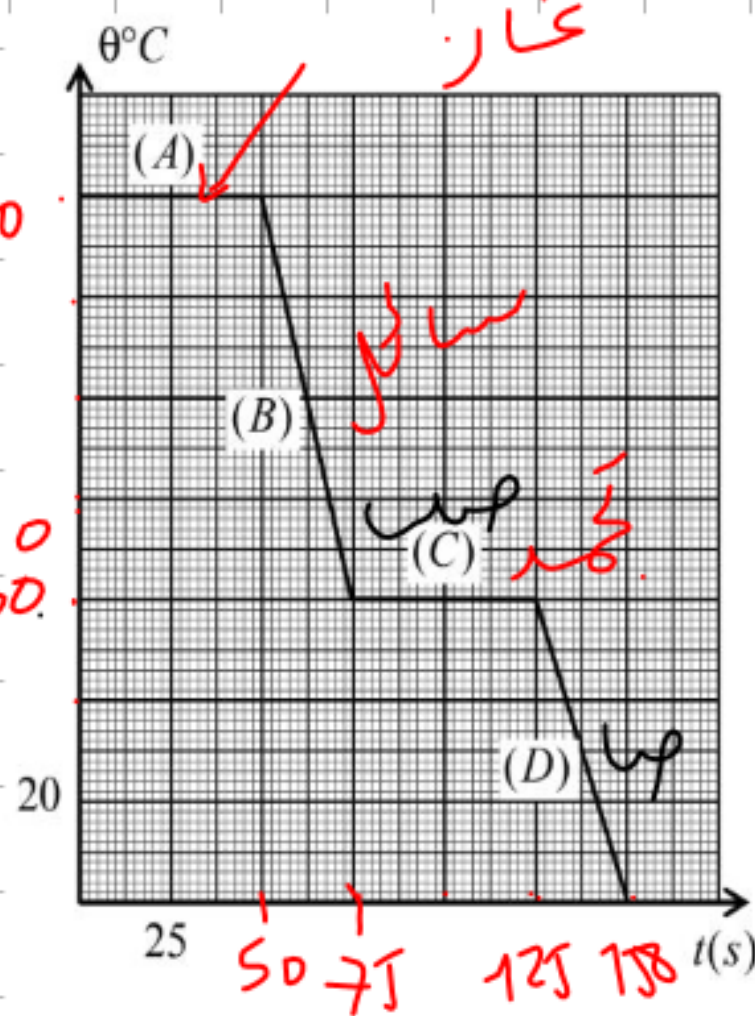
• درجة حرارة تمييع المادة.  $140^\circ \text{C}$

• درجة حرارة تجمدها.  $60^\circ \text{C}$

3- أحسب السعة الحرارية الكتلية  $c_l$  للمادة في الحالة السائلة.

4- أحسب السعة الحرارية الكتلية  $c_s$  للمادة في الحالة الصلبة.

5- أحسب السعة الكتلية  $L_v$  لتمييع المادة.



$Q = 200 \text{ J}$  لكل 1 ثانية

A  
B  
 $Q_D = (-200)(25) \text{ J}$

$Q_A = -200(50)$   
 $(25)(-200) =$   
 $Q_B =$   
 $(-200)(50) =$   
 $Q_C =$

$$\theta = 140^\circ \quad \text{سواء } 0,13 \text{ م, } \rightarrow$$

$$c_e \text{ و } \text{و}$$

$$Q = m c_e \Delta \theta$$

أولاً

$$c_e = \frac{Q_e}{m \Delta \theta} = \frac{-5000}{0,5(60-140)}$$

$$c_e = \frac{5000}{0,5(60-140)} = 125 \text{ J/kg } ^\circ\text{C}$$



$$\Phi = \Phi_L = -m L_V$$
$$\Phi_{\text{عكس}} = \frac{|\Phi_A|}{m}$$
$$L_V = \frac{|\Phi_A|}{m} = \frac{10000}{0,5} = 20000 \text{ J/kg}$$

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك







1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



























