

# الحرارة والانتقال الحراري

## La Chaleur et Le Transfert Thermique

الجزء الأول : الشغل

الميكانيكي والطاقة

الوحدة 6

ذ. هشام محجر

تمرين 3 :

1- نصب في مسعر عند درجة الحرارة  $\theta_0 = 21,8^\circ\text{C}$  ، كمية من الماء كتلتها  $m_1 = 200\text{ g}$  ودرجة حرارتها  $\theta_1 = 27^\circ\text{C}$  . عند التوازن الحراري تستقر درجة حرارة المجموعة عند القيمة  $\theta_{f1} = 26^\circ\text{C}$  .

احسب السعة الحرارية  $\mu_c$  للمسعر.

2- ندخل في المسعر ومحتواه عند درجة الحرارة

$\theta_{f1} = 26^\circ\text{C}$  ، قطعة من الحديد كتلتها  $m_2 = 346\text{ g}$  ودرجة حرارتها  $\theta_2 = 93,5^\circ\text{C}$  . عند

التوازن الحراري تستقر درجة حرارة المجموعة عند القيمة  $\theta_{f2} = 35^\circ\text{C}$  .

احسب الحرارة الكتلية  $c_{Fe}$  للحديد .

3- ندخل في المسعر ومحتواه عند درجة الحرارة

$\theta_{f2} = 35^\circ\text{C}$  ، قطعة من الجليد كتلتها

$m_3 = 124,7\text{ g}$  ودرجة حرارتها  $\theta_3 = 0^\circ\text{C}$  . احسب الحرارة الكامنة  $L_f$  لانصهار الجليد .

نعطي :  $c_e = 4180\text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

تمرين 4 :

نريد إعادة تصنيع قنينات فلزية من الألومنيوم .

احسب كمية الحرارة اللازمة لكتلة  $M = 1\text{ t}$  من هذه

القتينات توجد عند درجة الحرارة  $\theta_1 = 15^\circ\text{C}$  ،

للحصول على الحالة السائلة عند درجة الحرارة

$\theta_2 = 660^\circ\text{C}$  .

نعطي بالنسبة للألومنيوم :

درجة حرارة انصهاره :  $\theta_f = 660^\circ\text{C}$

الحرارة الكامنة للتجمد :  $L_s = -393\text{ MJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

حرارته الكتلية :  $c_{Al} = 902\text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

تمرين 1 :

نضع في مسعر درجة حرارته  $\theta_c = 20^\circ\text{C}$  ، وذو

السعة الحرارية  $\mu_c = 50\text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$  ، كتلة

$m_1 = 250\text{ g}$  من الماء عند درجة الحرارة

$\theta_1 = 15^\circ\text{C}$  ثم نضيف إليها كتلة أخرى من الماء

$m_2 = 200\text{ g}$  عند درجة الحرارة  $\theta_2 = 60^\circ\text{C}$  .

1- أوجد قيمة  $\theta_{eq1}$  درجة حرارة التوازن الحراري داخل

المسعر عند اضافة الكتلة  $m_1$  .

2- أوجد قيمة  $\theta_{eq2}$  درجة حرارة التوازن الحراري داخل

المسعر عند اضافة الكتلة  $m_2$  .

نعطي : الحرارة الكتلية للماء :

$c_e = 4190\text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

تمرين 2 :

نسخن  $m_l = 500\text{ g}$  من الماء في حالة سائلة عند

درجة الحرارة  $\theta_1 = 20^\circ\text{C}$  فتتحول إلى

$m_v = 500\text{ g}$  من بخار الماء عند درجة الحرارة

$\theta_2 = 150^\circ\text{C}$  تحت الضغط الجوي .

1- احسب  $Q_1$  كمية الحرارة التي اكتسبها الماء عند

انتقال درجة حرارته من  $\theta_1 = 20^\circ\text{C}$  إلى  $100^\circ\text{C}$  .

2- احسب  $Q_2$  كمية الحرارة المكتسبة من طرف الماء

أثناء الغليان .

3- احسب  $Q_3$  كمية الحرارة المكتسبة من طرف بخار

الماء لتنتقل درجة حرارته من  $100^\circ\text{C}$  إلى

$\theta_2 = 150^\circ\text{C}$  .

4- استنتج كمية الحرارة الكلية المكتسبة من طرف الماء

ليحدث التحول السابق .

نعطي : الحرارة الكتلية للماء :

$c_e = 4,19\text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

الحرارة الكتلية لبخار الماء تحت ضغط ثابت :

$c_v = 1,87\text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

الحرارة الكامنة لإسالة الماء عند  $100^\circ\text{C}$  :

$L_l = -2260\text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

# الحرارة والانتقال الحراري

## La Chaleur et Le Transfert Thermique

الجزء الأول : الشغل  
 الميكانيكي والطاقة  
 الوحدة 6  
 ذ. هشام محجر

### تمرين 6 :

لتسخين الماء نستعمل مسخنة تعتمد على احتراق الغاز  
 (Chauffe - eau à gaz) .  
 تحرر هذه المسخنة كمية الحرارة  $25.10^6 J$  لكل متر  
 مكعب من الغاز يتم احتراقه .  
 يوجد الماء عند درجة الحرارة البدئية  $\theta_1 = 10^\circ C$  .  
 يتطلب الحصول على كمية من الماء حجمها 25  
 ودرجة حرارتها  $70^\circ C$  استهلاك الحجم  
 $V = 302L$  من الغاز .  
 1- احسب كمية الحرارة  $Q_1$  الممنوحة للماء .  
 2- احسب كمية الحرارة  $Q_2$  المحررة من طرف الغاز  
 خلال احتراقه .  
 3- حدد كمية الحرارة  $Q_3$  الممنوحة للوسط الخارجي .  
 4- أوجد مردود المسخنة .  
 نعطي :  
 $\rho_e = 1kg.L^{-1}$  و  $c_e = 4185J.kg^{-1}.K^{-1}$

### تمرين 7 :

يضم لاقط شمسي حراري صفيحة زجاجية وأنبوبا لولبيا  
 (Serpentin) أسود اللون .  
 يسري الماء في الأنبوب بصبيب قيمته  $D = 20L.h^{-1}$   
 تكون درجة حرارة الماء عند دخوله الأنبوب اللولبي  
 $\theta_1 = 14,9^\circ C$  وعند خروجه  $\theta_2 = 35,2^\circ C$  .  
 1- حدد شكل انتقال الطاقة المكتسبة من طرف اللاقط  
 الشمسي .  
 2- ما دور كل من الصفيحة الزجاجية واللون الأسود  
 للأنبوب ؟  
 3- احسب كمية الحرارة المكتسبة من طرف الماء خلال  
 ثانية .  
 4- احسب مردود هذا اللاقط علما أن القدرة المكتسبة  
 خلال هذه التجربة تساوي  $P = 800W$  .  
 نعطي :  
 $\rho_e = 1kg.L^{-1}$  و  $c_e = 4185J.kg^{-1}.K^{-1}$

### تمرين 4 :

نصب كتلة  $m_1 = 50g$  من الماء درجة حرارتها  
 $\theta_1 = 80^\circ C$  على كتلة  $m_2 = 50g$  من الجليد درجة  
 حرارتها  $\theta_2 = -10^\circ C$  .  
 1- احسب الحرارة الدنوية اللازمة لانصهار كتلة الجليد  
 كليا .  
 2- احسب الحرارة القصوية التي يمكن أن تمنحها الكتلة  
 $m_1$  .  
 3- هل تنصهر قطعة الجليد كليا ؟ علل جوابك  
 4- احسب الكتلة  $m$  المتبقية عن الانصهار .  
 ( نهمل أي تبادل حراري بين الكتلتين 1 و  $m_2$  مع  
 المحيط الخارجي )  
 نعطي :  
 $c_e = 4180J.kg^{-1}.K^{-1}$   
 و  $c_g = 2100J.kg^{-1}.K^{-1}$   
 و  $L_f = 335kJ/kg$