

6-1 B Objectives

1 - السعة الحرارية النوعية SPECIFIC HEAT CAPACITY



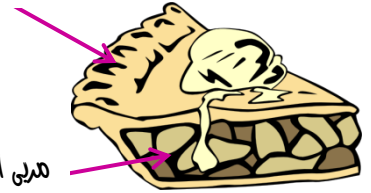
1 - عملي: في الصيف الهواء حول بركة السباحة يكون حاراً بينما تكون مياه البركة باردة.

السعة الحرارية النوعية للمادة c_p

$$c_p = \frac{Q}{m\Delta T}$$

$$J / kg \cdot ^\circ C \leftarrow \text{وحداتها} \Delta T_C = \Delta T_K$$

نستطيع أن نلمس القشرة الخارجية



مربي التفاح حار جداً

قطعة التفاح الساخنة قد تسبب حرقاً.
للقشرة الخارجية ومربي التفاح سعة
حرارية مختلفة.

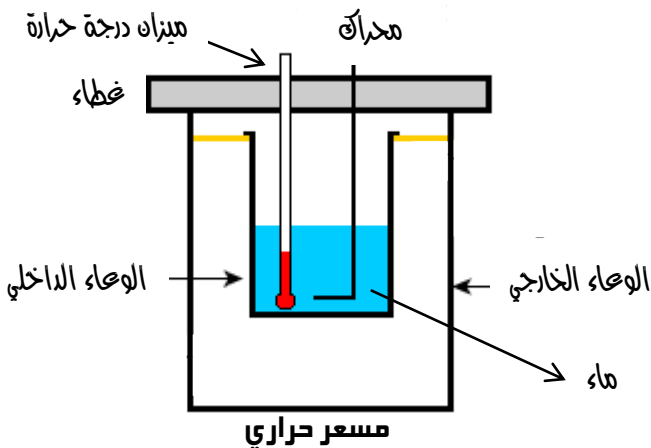
$\Delta T, Q \Rightarrow -$ إذا انتقلت الحرارة من الجسم للوسط المحيط (انخفضت درجة حرارة الجسم)

$\Delta T, Q \Rightarrow +$ إذا انتقلت الحرارة من الوسط المحيط للجسم (ارتفعت درجة حرارة الجسم)

2 - قياس الحرارة CALORIMETRY

قياس الحرارة (الكالوريمترية)

حسب مبدأ حفظ الطاقة :



$$-Q_x = Q_w$$

$$-c_{p,x} m_x \Delta T_x = c_{p,w} m_w \Delta T_w$$

$$-c_{p,x} m_x (T_f - T_{i,x}) = c_{p,w} m_w (T_f - T_{i,w})$$

$$-c_{p,x} m_x \times -(T_{i,x} - T_f) = c_{p,w} m_w (T_f - T_{i,w})$$

$$c_{p,x} m_x (T_{i,x} - T_f) = c_{p,w} m_w (T_f - T_{i,w})$$



لذلك يمكننا إغفال الإشارة السالبة مع البداية إذا كتبنا كل من ΔT_w و ΔT_x كفرق بين درجة الحرارة الأعلى ودرجة الحرارة الأقل.

$$Q_x = Q_w$$

$$c_{p,x} m_x (T_{i,x} - T_f) = c_{p,w} m_w (T_f - T_{i,w})$$

3- ماذا يعني بأن السعة الحرارية النوعية للحديد تساوي $4.48 \times 10^2 J / kg \cdot C$!!!!

2- ما المبدأ الذي يسمح باستخدام قياس الحرارة لتحديد السعة الحرارية النوعية للمادة؟!!!

4- مفتاح من الحديد كتلته $0.05 kg$. أحسب الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة المفتاح من $30^\circ C$ إلى $80^\circ C$.

5- سخنة خاتم من الذهب كتلته $0.047 kg$ إلى درجة حرارة $99^\circ C$ ثم ألقى في مسعر يحتوي ماء درجة حرارته $25^\circ C$ فأصبحت درجة الحرارة النهائية $38^\circ C$ إذا كان المسعر معزول تماماً. ولا يمتص حرارة. ما كتلة الماء اللازمة لذلك؟!!!!

6- وضعت عينة من النحاس الأصفر كتلتها $0.59 kg$ ودرجة حرارتها $98^\circ C$ في $2.8 kg$ من الماء درجة حرارته $5^\circ C$. إذا كانت درجة الانزياح الحراري $6.8^\circ C$ ، أجبني عن التالي:
 (أ) ما اسم المادة التي اكتسبت كمية من الطاقة؟
 (ب) ما اسم المادة التي فقدت كمية من الطاقة؟
 (ج) كمية الطاقة المتسببة كمية الطاقة المفقودة.
 (د) أحسب السعة الحرارية النوعية للنحاس الأصفر؟.

7- سخنة خاتم من الفضة كتلته $2.55 \times 10^{-2} kg$ إلى درجة حرارة $84^\circ C$ ثم ألقى في مسعر يحتوي ماء كتلته $5 \times 10^{-2} kg$ وعلى درجة حرارة $24^\circ C$. المسعر غير معزول بشكل كامل، مما أدى إلى تسرب $0.14 kJ$ من الطاقة إلى الفضاء المجاور قبل الوصول إلى درجة الحرارة النهائية. ما درجة الحرارة النهائية مع إغفال الحرارة التي يكتسبها المسعر.