

#### 1- تعريف

عند تماس جسمين، درجتا حرارتهما مختلفان، تتحفظ درجة حرارة الجسم الساخن بينما ترتفع درجة حرارة الجسم البارد. نقول أنه حدث انتقال للطاقة بالحرارة بين هذين الجسمين نسميه الانتقال الحراري.

#### 2- سبل الانتقال الحراري :

الانتقال الحراري بالإشعاع	الانتقال الحراري بالحمل	الانتقال الحراري بالتوصيل
<p>تسخن رمال الشواطئ أثر تعرضها لأشعة الشمس خلال فصل الصيف. وبما أنه لا يحدث أي انتقال حراري بين الشمس والأرض لوجود فراغ بينهما وعليه فانتقال الطاقة بينهما يتم على شكل موجات كهرومغناطيسية.</p> <p>- الانتقال الحراري بين الشمس والأرض يتم بواسطة الإشعاع.</p>	<p>عند تسخين ماء في إناء، نلاحظ عند درجة حرارة معينة أن الماء يتحرك من أسفل الإناء حيث درجة الحرارة مرتفعة نحو الأعلى، تحدث عن انتقال حراري بالحمل.</p> <p>- الانتقال الحراري بالحمل انتقال للطاقة بالحرارة يصاحبه انتقال لمادة.</p>	<p>عند لمس إناء معدني به ماء ساخن نشعر بحرارة على جلد اليد وعند وضعه في إناء به ماء بارد، ترتفع درجة حرارة هذا الأخير، تحدث عن انتقال حراري بالتوصيل.</p> <p>- الانتقال الحراري بالتوصيل هو انتقال للطاقة بالحرارة يحدث عبر أجسام مادية موصولة للحرارة دون نقل لمادة.</p>

#### 3- مفاعيل الانتقال الحراري

- تسخين ماء مقطر يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارته تدريجيا إلى أن تصل القيمة  $100^{\circ}\text{C}$  حيث تستقر ويبدا الماء في التبخر.
- يمكن للانتقال الحراري أن يرفع درجة حرارة جسم أو يحدث تغييرا في الحالة كوكب الفيزياء لجسم خالص.

### II- الانتقال الحراري والطاقة الحرارية :

#### 1- الطاقة الحرارية (كمية الحرارة)

أثناء الانتقال الحراري يتم انتقال الطاقة بالحرارة بين جسمين وتسمى هذه الطاقة بالطاقة الحرارية أو تجاوزا بكمية الحرارة. نرمز لها بالحرف  $Q$  ونعبر عنها بالعلاقة  $Q=m.c.(\theta_f - \theta_i)$  ووحدتها في النظام العالمي لوحدات هي الجول (J).

#### 2- الحرارة الكتيلية والسعنة الحرارية

السعنة الحرارية	الحرارة الكتيلية
<p>نسمى الحرارة الكتيلية <math>m.c</math> = <math>m</math> السعة الحرارية للجسم ويمثل كمية الحرارة التي يجب توفيرها لكتلة <math>m</math> من جسم لرفع درجة حرارتها بالقيمة <math>1^{\circ}\text{C}</math>. وحذتها <math>\text{J}/^{\circ}\text{C}</math></p>	<p>تساوي الحرارة الكتيلية (أو السعة الحرارية الكتيلية) <math>c</math> لجسم ما كمية الحرارة التي يجب توفيرها لوحدة كتلة هذا الجسم (1kg) وذلك لرفع درجة حرارته بالقيمة <math>1^{\circ}\text{C}</math>. وحذتها <math>\text{J}/\text{Kg}^{\circ}\text{C}</math></p>

#### 3- التوازن الحراري

إذا كان الانتقال الحراري يحدث دون تسليات حرارية (وسط كظيم) ، بين جسمين مختلفين، يفقد الجسم الساخن كمية حرارة تساوي كمية الحرارة التي يكتسبها الجسم البارد. وإذا استمر انتقال الحراري بين الجسمين مدة كافية تتساوى فيها درجتا حرارتهما، نقول إنهمما في توازن حراري.

#### 4- الانتقال الحراري مع تغير الحالة الفيزيائية:

التبخر و التجمد	الانصهار و التجمد
<p>الحرارة الكامنة لتبخير جسم صلب خالص، هي كمية الحرارة التي يجب توفيرها لوحدة كتلة هذا الجسم (1kg)، عند درجة حرارة التبخر تحت ضغط معين، لتحويله كليا إلى بخار.</p> <p>الحرارة الكامنة الكتيلية للإسالة هذا الجسم هي : <math>L_i = L_i - L_s</math> لـ كمية الحرارة <math>Q</math> اللازمة لتحويل كتلة <math>m</math> من الجسم الخالص كليا من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية عند نفس درجة الحرارة وضغط ثابت تساوي : <math>Q = m.L_i</math>.</p>	<p>الحرارة الكامنة الكتيلية لانصهار جسم صلب خالص، هي كمية الحرارة التي يجب توفيرها لوحدة كتلة هذا الجسم (1kg)، عند درجة حرارة الانصهار وتحت ضغط معين، لتحويله كليا إلى الحالة السائلة.</p> <p>الحرارة الكامنة الكتيلية لتجدد الجسم : <math>L_s = L_s - L_i</math> كمية الحرارة <math>Q</math> اللازمة لتحويل كتلة <math>m</math> من الجسم الخالص كليا من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة عند نفس درجة الحرارة وضغط ثابت تساوي : <math>Q = m.L_s</math></p>

### III- الطاقة الداخلية والانتقال الطاقي :

يعتبر الشغل والحرارة والإشعاع أشكالا لانتقال الطاقة، وتعلق الطاقة الداخلية لمجموعة بالتبادلات التي تحدث بين هذه المجموعة والوسط الخارجي.

- إذا كان التبادل الطاقي بين المجموعة والوسط الخارجي يتم بالشغل فقط، فإن تغير الطاقة الداخلية لمجموعة هو :

$\Delta U = W$  حيث  $W$  هي الطاقة المتبادلة بالشغل.

- إذا كان التبادل الطاقي بين المجموعة والوسط الخارجي يتم بالحرارة فقط، فإن تغير الطاقة الداخلية لمجموعة هو :

$\Delta U = Q$  حيث  $Q$  هي الطاقة المتبادلة بالحرارة.

- إذا كان التبادل الطاقي بين المجموعة والوسط الخارجي يتم بالشغل وبالحرارة وبالإشعاع في آن واحد، فإن تغير الطاقة الداخلية لمجموعة هو :

$\Delta U = W + Q$  حيث  $W$  هي الطاقة المتبادلة بالشغل و  $Q$  هي الطاقة المتبادلة بالحرارة وبالإشعاع.

نص المبدأ الأول للترموديناميـك :

$\Delta U = W + Q$  يساوي تغير الطاقة الداخلية لمجموعة، أثناء تحول ما، مجموع الطاقات المتبادلة مع الوسط الخارجي.