



طريقة التوصيل

ان انتقال الحرارة بين الاجسام يعني انتقال الطاقة الحرارية من الجزء الساخن الي الجزء البارد. فاذا عرفنا ان الحركة الاهتزازية لجسيمات المادة تمثل معظم الطاقة الحرارية في المادة ، فان جسيمات الجزء الساخن تكون ذات سعة اهتزازية اكبر من جسيمات الجسم البارد ونتيجة لتصادم الجسيمات مع الجسيمات المجاورة لها تنتقل اليها جزءا من الطاقة الحرارية وعندها يتوقف انتقال الحرارة.

كيف يتم انتقال الحرارة في الأجسام الصلبة ؟

يتم بواسطة التصادمات الجزيئية وتسمى هذه الطريقة لانتقال الحرارة في الاجسام الصلبة بالتوصيل ، وتكون المعادن جيدة التوصيل الحراري وبصورة عامة تكون الموصلات الكهربائية الجيدة موصلات حرارية جيدة لأن اليكترونات التكافؤ تتحرك بحرية تامة تقريبا خلال المعادن حاملة معها الحرارة الي اجزاء المعدن المختلفة.

يعرف الحمل على انه طريقة انتقال الحرارة من مكان الى اخر خلال السوائل والغازات وذلك بحركة جزيئات مادة الوسط نفسها من مكان الى آخر على عكس حركة جزيئات المادة الصلبة خلال عملية التوصيل الحراري والتي لا تتضمن حركة الجزيئات من مكان الى آخر اذ تنتقل الحرارة من جزيء الى آخر بالاتصاف. ومن امثلة انتقال الحرارة بالحمل هو تدفئة الغرفة في الشتاء بواسطة المدفئة. اذ تمتص جزيئات الهواء او السائل كمية من الحرارة من الجزء الساخن فيتمدد الهواء أي تقل كثافته فينتقل الى الجية الأخرى (الى الاعلى) لتمتزج هذه الجزيئات مع جزيئات الهواء الأقل طاقة حرارية فتكتسب كمية من الحرارة التي انتصتها. ان انتقال المادة (غاز او سائل) من المنطقة ذات الدرجة الحرارية العالية الى المنطقة ذات الدرجة الحرارية الواحدة يولد تيارا يسمى **تيار الحمل الحراري** يعرف بأنه كمية الحرارة المكتسبة او المفقودة من قبل السطح الملامس للغاز او السائل خلال وحدة الزمن.

اعتمادا على الطريقة التي يتولد بها تيار الحمل فإنه يكون بصورة عامة على نوعين هما

1. **تيار الحمل الطبيعي:** اذا كان ناتجا عن تغير كثافة الوسط.
2. **تيار الحمل الاضطرابي:** اذا كان ناتجا عن تأثير اصطناعي كاستخدام المروحة او المضخة وتعد طريقة الحمل من الطرق الفعالة لانتقال الحرارة وتشكيل تيارات الحمل الجوانبية في المناطق الساحلية والجبلية وعند خط الاستواء والقطبين وفي المناطق المدارية

تنتقل الحرارة دائما من الجزء الساخن الى الجزء البارد ويعرف **التيار الحراري** كمية الحرارة (dQ) المنتقلة لمقطع في المادة خلال فترة زمنية (dt)

$$H = \frac{dQ}{dt} \quad (\text{cal/sec}) \text{ or } (\text{J/sec}) \quad \text{التيار الحراري المنتقل بالحمل}$$

$$H = \frac{dQ}{dt} \quad (\text{cal/sec}) \text{ or } (\text{J/sec})$$

وجد عمليا ان التيار الحراري (H) يتناسب طرديا مع مساحة المقطع العرضي والميل الحراري (dT/dx)

$$H \propto A \frac{dT}{dx}$$

$$H = AK_L A \frac{dT}{dx}$$

$$dQ/dt = K_L A dT/dx$$

$$dQ \cdot dx = K_L A \cdot dt \cdot dT$$

$$\int_0^Q dQ \int_0^L dx = A K \int_0^t dt \int_{T_1}^{T_2} dT$$

$$QL = A \cdot K_L (T_2 - T_1)t$$

$$Q = \frac{K A (T_2 - T_1)t}{L} \quad \text{Cal}$$

حيث ان K_L هو معامل التوصيل الحراري وحداته ($\text{J/sec} \cdot \text{m} \cdot \text{K}$) او ($\text{W/m} \cdot \text{K}$)

سلك معدني طوله (1.5 م) ومساحته (2 سم²) وضع الطرف الاول في وسط درجة حرارته (100 م⁰) والطرف الآخر في وسط درجة حرارته (صفر م⁰) جد كمية الحرارة المنتقلة خلال السلك 2- التيار الحراري 3- الميل الحراري بزمان مقداره (10 دقائق) علما ان

$$(K_L=0.2 \text{ cal/m secK})$$

الحل/

$$1. Q = \frac{K A (T_2 - T_1) t}{L}$$

$$Q = \frac{0.2 \times (100 - 0) \times 20 \times 10 \times 60}{150}$$

$$= 160 \text{ cal}$$

$$2. \frac{dT}{dx} = \frac{(100 - 0)}{150} = 0.667 \text{ } ^\circ\text{C/cm}$$

$$3. H = AK_L A \frac{dT}{dx} = \frac{0.2 \times 100 \times 2}{150} = 0.27 \text{ Cal/sec}$$

طريقة الاشعاع

الاشعاع هو الأتبعات المتواصل للطاقة من الاجسام المختلفة الي الاجسام الأخرى الأقل درجة حرارة ماهو الا طاقة تنبعث من الأجسام الساخنة وتنتقل بسرعة الضوء خلال الفضاء فينعكس جزء من الطاقة ويمتص الجزء الأخر من قبل الاجسام التي تسقط عليها . ان امتصاص الأشعة الكهرومغناطيسية يؤدي الي تحويلها الي طاقة حرارية وترتفع حرارة الجسم.

لو فرضنا ان جزء الطاقة التي من قبل الجسم تساوي (a) والجزء الذي ينعكس يساوي (r) فلن:

$$a + r = 1 \text{ وفي حالة التوازن}$$

الحراري التي تبقى درجة حرارة الجسم عندها ثابتة، فلن الجسم يتبع كمية من الطاقة الحرارية مساويا الي الكمية التي يمتصها أي ان القابلية الإشعاعية (e) في حالة التوازن الحراري يكون :

$$e = a$$

وتعتمد كل من القابلية الإشعاعية والقابلية الامتصاصية على طبيعة الجسم وعلى الطول الموجة الكهرومغناطيسية الساقطة. ويطلق على الجسم الذي يمتص جميع الأشعاع الساقط عليه بالجسم الأسود، ومن المؤكد ان الجسم الأسود متع جيد للحرارة متلما هو موصل جيد للحرارة واتعاعية الجسم الأسود تكون اكبر من انعكاسية الاجسام العادية ، وبصورة عامة تكون الجسام ذات الامتصاصية الحرارية الجيدة متعات حرارية جيدة. ان كمية الاشعاع الحراري (R) التي تنبعث من وحدة المساحة من سطح اسود في الثانية الواحدة تعطى بالعلاقة التالية قانون ستيفان – بولتزمان

$$R = T^4 \sigma$$

تمثل T درجة الحرارة الجسم المتع بالدرجات الكلفينية و σ كمية ثابتة تساوي $5.5 * 10^{-8} \text{ J/m}^2 \cdot \text{s.k}^4$

ويمكن اعادة قانون ستيفان – بولتزمان للجسم غير الأسود بالصيغة التالية: $R = e a T^4$

اما كمية الحرارة المنبعثة (ΔQ) من الجسم الساخن الي الاجسام الأخرى الأقل درجة حرارة فانه يمكن كتابتها بالصيغة التالية

$$\Delta Q = \sigma A (T_1^4 - T_0^4) t$$

لا تمثل t الزمن بالتانية. وتعرف هذه المعادلة بقانون ستيفان ومن شرط استخدام هذا القانون هو ان تكون كل من T_1, T_0 مقاسة بالدرجات الكلفينية والفرق بينهما ليس قليلا.

$$Q = (K A \Delta T) t / L$$

كمية الحرارة المنتقلة بالتوصيل

$$H = K A \Delta T$$

كمية الحرارة المنتقلة بالحمل

$$Q = \sigma A \Delta T t$$

كمية الحرارة المنتقلة بالاشعاع