

جامعة الملك سعود
كلية العلوم
قسم الفيزياء والفالك

جامعة
الملك سعود
King Saud University



فيزياء عامة (2) فيز 102
الفصل التاسع عشر: انتقال الحرارة
The Transfer of Heat

الفصل التاسع عشر: انتقال الحرارة

The Transfer of Heat

مقدمة

1-19

التوصيل الحراري

2-19

الحمل الحراري

3-19

الإشعاع الحراري

4-19

1-19 مقدمة

تنتقل الحرارة تلقائياً من الأجسام ذات درجات الحرارة المرتفعة إلى الأجسام ذات درجات الحرارة الأقل . ويستمر الإنتقال حتى تحدث عملية اتزان حراري بين الجسمين ، أي تكون درجة الحرارة للجسم الأول مساوية لدرجة حرارة الجسم الثاني . و بالمثل يقع بين جسم الإنسان ومحيطة . وعندما نريد ضبط درجة حرارة المحيط لتحقيق راحة الإنسان ، يجب أن يكون هناك نوع من التبادل الحراري ، كالتسخين حين يكون الجو بارداً أو التبريد حينما حارا في فصل الصيف .

● سندرس في هذا الفصل:

عملية انتقال الحرارة بكيفيات مختلفة :

1- التوصيف الحراري

2- الحمل الحراري

3- الإشعاع الحراري

ويمكن أن تتنقل الحرارة بمجموع هذه الطرق في نفس الوقت .



2-19 التوصيل الحراري



هو انتقال الحرارة عن طريق تبادل الطاقة الحرارية بين جزيئات الوسط دون انتقال لهذه الجزيئات.

فعندما يوجد فرق في درجة الحرارة بين نقطتين في جسم ما ، فإن الحرارة تسري من النقطة الساخنة إلى النقطة الباردة حيث أن طاقة الجزيء تتناسب الساخنة إلى النقطة الباردة
فعندما نسخن عمود حديدي من جهة ، فالحرارة تنتقل بفعل التوصيل الحراري إلى الجهة الأخرى الباردة.

إن آلية انتقال الحرارة بواسطة التوصيل الحراري آلية معقدة و تختلف من مادة إلى أخرى .
و تصنف المواد بشكل عام ثلاثة اقسام :

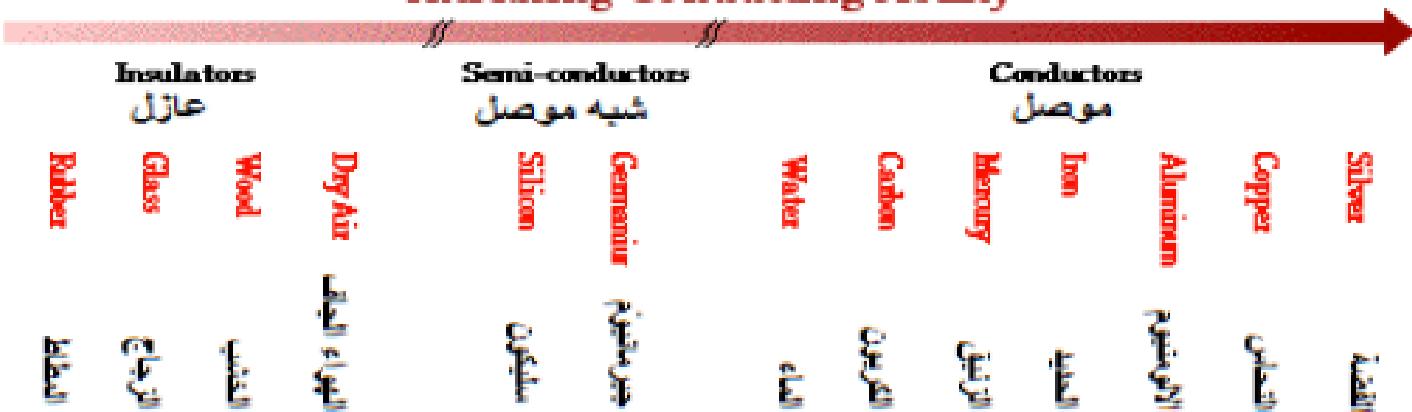
١- الفلزات : تكون جيدة التوصيل الحراري (مثل : النحاس و الفضة و المعادن بشكل عام)

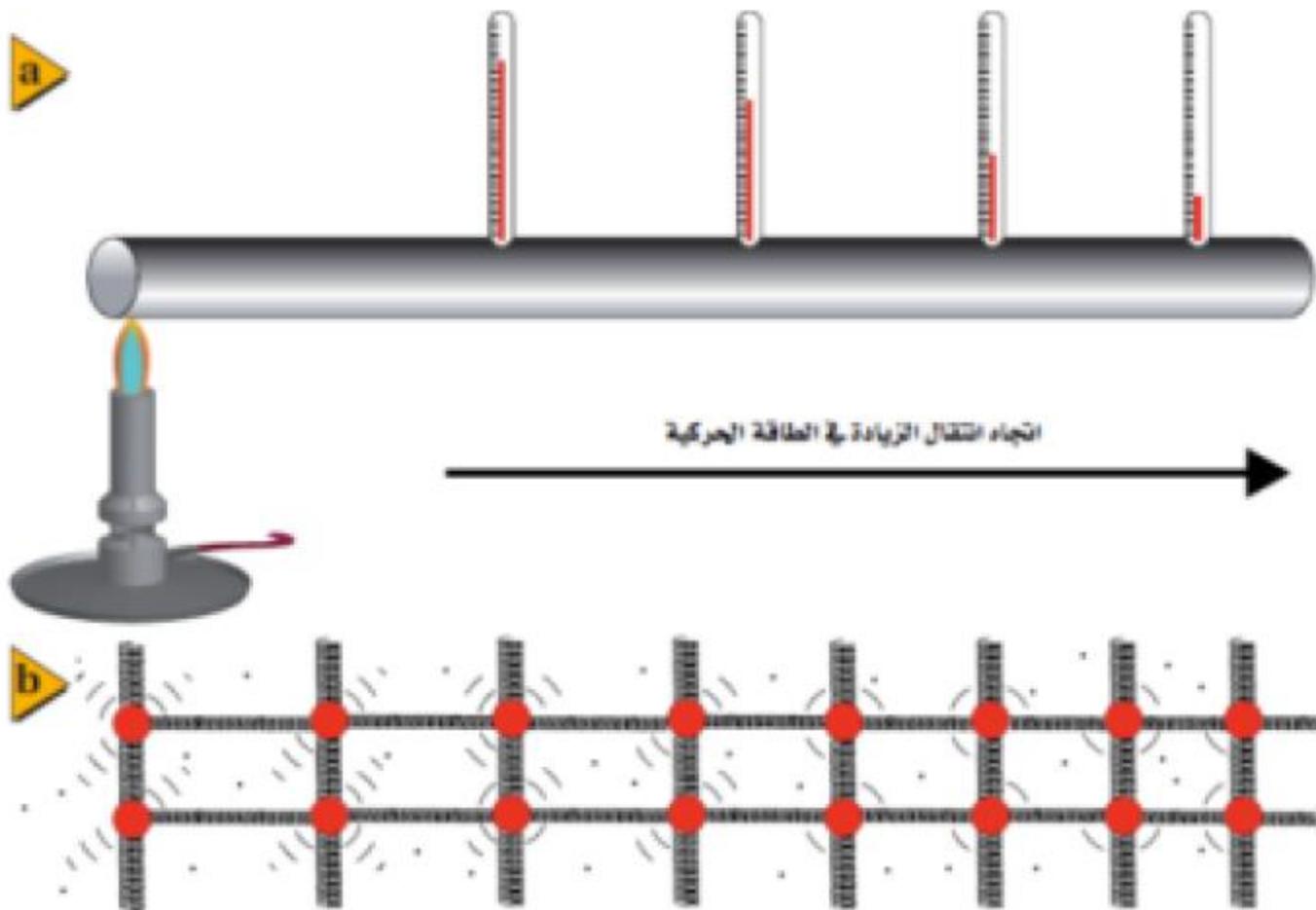
٢- المواد العازلة : تكون رديئة التوصيل الحراري (مثل الخشب و الزجاج)

٣- أشباه الموصلات : و تكون حالة وسط في التوصيل الحراري بين الفلزات و المواد العازلة و تتحسن قدرتها على التوصيل الحراري مع ارتفاع درجة الحرارة ، (مثل الكربون و الجرمانيوم)

زيادة القدرة على التوصيل

Increasing Conducting Ability





و يتم نقل الحرارة في عملية التوصيل بإحدى طرفيتين أو بهما معاً :

١- بواسطة الالكترونات الحرة داخل المادة : كما في الفلزات . و عندما تكتسب هذه الالكترونات طاقة حرارية تزداد طاقتها الحركية ، و تتحرك إلى المناطق ذات درجات الحرارة الأقل و تتصادم بالألكترونات الموجودة فيها ناقلة إليها جزء من طاقتها الحركية مما يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارتها .

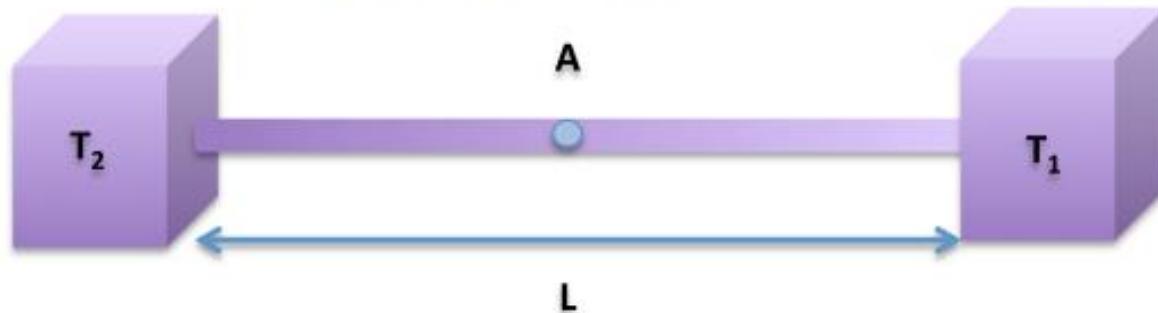
٢- بواسطة الجزيئات المكونة للجسم : اذ تكتسب الجزيئات الموجودة في الطرف الساخن طاقة حرارية مما يزيد من سعات ذبذباتها حول مواقعها ، و تتصادم مع جاراتها من الجزيئات التي تكتسب بدورها طاقة تنقلها هي الأخرى إلى جاراتها وهكذا .

- غالباً المواد ذات التوصيل الحراري الجيد تكون ذات توصيل كهربائي جيد .
- الجزء الأكبر في عملية التوصيل الحراري في الفلزات يتم بواسطة الالكترونات الحرة .
- في المواد العازلة التي لا تحتوي على الكترونات حرة فإن التوصيل يتم بواسطة ذبذبة جزيئاتها .

تختلف درجة عملية التوصيل الحراري حسب نوع المادة :

فتكون في : الجوامد > السوائل > الغازات

١- التوصيل الحراري خلال قضيب معدني (قانون فورييه) :



حساب كمية الحرارة المنسابة عبر قضيب معدني:

نفرض قضيب معدني مساحة مقطعها A و طولة L . تم تشييته من طرفيه عند درجتي حرارة T_1 و T_2 كما في الشكل . :

١- عند التزان الحراري تنتقل الحرارة بمعدل ثابت من الطرف الساخن إلى الطرف البارد وكمية الحرارة المنسابة ΔQ تتناسب طرديا مع مساحة المقطع A أي أن :

$$\Delta Q \propto A$$

٢- كمية الحرارة المنسابة تتناسب تناوبا طرديا مع الفرق بين درجتي حرارة الطرفين فكلما زاد الفرق زادت كمية الحرارة المنسابة أي أن :

$$\Delta Q \propto (T_2 - T_1)$$

٣- كلما زادت الفترة الزمنية t زادت كمية الحرارة المنسابة أي أن :

$$\Delta Q \propto t$$

٤- تأثير الطول L على كمية الحرارة المنسابة تأثير عكسي إذ أنه كلما ازداد طول القضيب المعدني انخفضت كمية الحرارة المنسابة ونكتب :

$$\Delta Q \propto 1/L$$

وبتجمیع العلاقات السابقة فإن كمية الحرارة المنسابة :

$$\Delta Q = k At \frac{(T_2 - T_1)}{L} \quad (1)$$

حيث k ثابت التناوب ويطلق عليه اسم (التوصلية الحرارية) أو معامل التوصيل الحراري وهو يعتمد على نوع المادة

تعريف التوصيلية الحرارية:

كمية الحرارة المناسبة في الثانية الواحدة عبر وحدة المساحة عند وجود فرق في درجة الحرارة قدره درجة واحدة.

و يقاس بوحدة

$$\text{JS}^{-1}\text{m}^{-1}\text{K}^{-1}$$

او

$$\text{Wm}^{-1}\text{K}^{-1}$$

أو

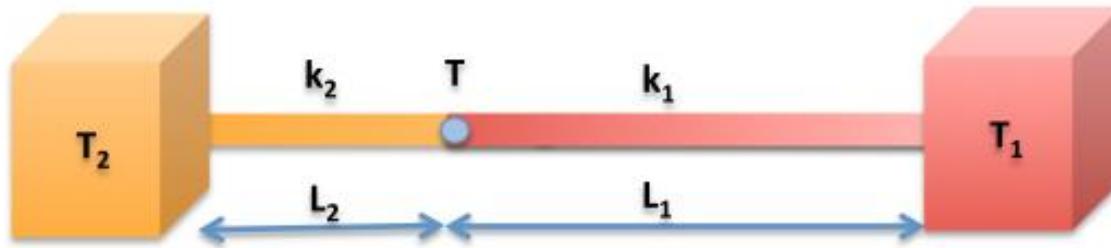
$$\text{Wm}^{-1}\text{C}$$

قيم التوصيلية الحرارية لبعض المواد الشائعة:

قيم التوصيلية الحرارية لبعض المواد الشائعة

المواد	النوع	القيمة	الوحدة
الفضة	فلزات عند 20°C	427	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الذهب	فلزات عند 20°C	314	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
النحاس	فلزات عند 20°C	397	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الألمنيوم	فلزات عند 20°C	238	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الحديد	فلزات عند 20°C	79.5	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الرصاص	غازات عند 20°C	34.7	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الهواء	غازات عند 20°C	0.0234	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الهيليوم	غازات عند 20°C	0.138	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الماء	liquids	0.6	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الثلاج	liquids	2.0	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
البلاستيك	solids	0.08	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
البلاط	solids	0.2	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الخشب	solids	0.08	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
الجلد	solids	0.0234	$\text{W/m} \cdot \text{K}$
البلاط	solids	0.0238	$\text{W/m} \cdot \text{K}$

٢- التوصيل الحراري عبر قضيبين معدنيين مكون من مادتين مختلفتين:



- حساب كمية الحرارة المناسبة عبر قضيب معدني مكون من مادتين مختلفتين:

١-إذا كانت درجة حرارة نقطة الاتصال بين الساقين T فإن معدل كمية الحرارة التي تنتقل خلال الساق 1

$$\left(\frac{\Delta Q}{\Delta t}\right)_1 = H_1 = k_1 A \frac{(T - T_1)}{L_1}$$

٢-إذا كانت درجة حرارة نقطة الاتصال بين القضيبين T فإن معدل كمية الحرارة التي تنتقل خلال الساق 2

$$\left(\frac{\Delta Q}{\Delta t}\right)_2 = H_2 = k_2 A \frac{(T_2 - T)}{L_2}$$

عندما تصل المنظومة إلى الحالة المستقرة أي

$$H_1 = H_2 = H$$

$$k_1 A \frac{(T - T_1)}{L_1} = k_2 A \frac{(T_2 - T)}{L_2}$$

$$T = \frac{k_1 L_2 T_1 + k_2 L_1 T_2}{(L_1/k_1) + (L_2/k_2)}$$

$$H = \frac{A(T_2 - T_1)}{(L_1/k_1) + (L_2/k_2)} \quad (2)$$

وبشكل عام و من أجل قضيب معدني يتكون من عدة مواد مختلفة عددها n و سماتها L_1, L_2, \dots, L_n و معامل توصيلها للحرارة هو

$$k_n, \dots, k_2, k_1$$

$$\frac{\Delta Q}{\Delta t} = H = \frac{A(T_2 - T_1)}{\sum L_n/k_n} \quad (3)$$

فإن معدل الحرارة المنسابة عبر القضيب المعدني :

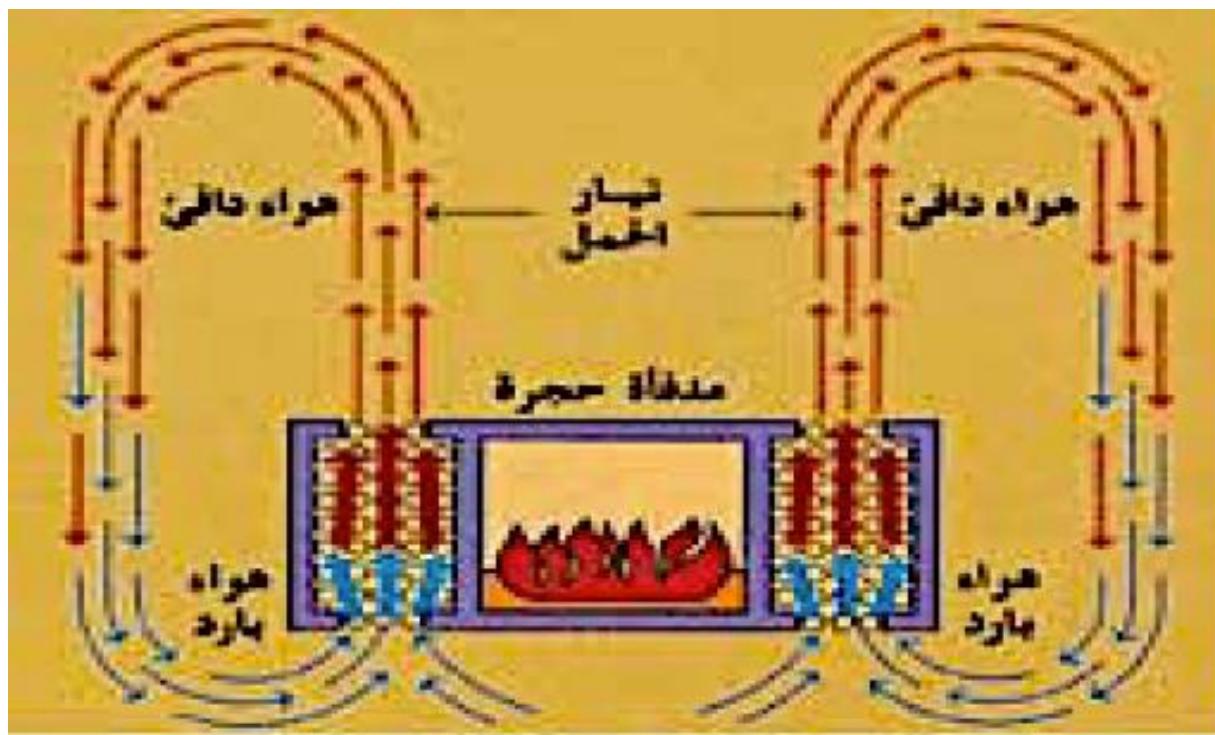
3-19 الحمل الحراري

وهو أساس انتقال الحرارة في الموائع، حيث تطفو الأجزاء الساخنة والتي تقل كثافتها إلى الأعلى والأجزاء الباردة تحل محلها وينتتج عن هذه العملية تبادل حراري يُسمى الحمل الحراري.

فإذا وضعنا إناء به ماء على لهب فإن قعر الإناء يسخن، وبالتالي يسخن الماء الملامس له، فيتمدد و تقل كثافته وبذلك يرتفع إلى أعلى ويحل محله ماء بارد (الأكبر كثافة)، تكون داخل الإناء تيارات الحمل.



وهذا النوع من الحمل ويسمى **الحمل الحر** :والذى يعتمد على الاختلافة فى الكثافة .
أما النوع الثانى من الحمل فيسمى **الحمل القسرى** : وهو يتم بواسطه حمل الجزيئات
على الحركة بواسطة قسر الجزيئات على الحركة بواسطة مؤثر خارجي مثل مروحة أو
مضخة تفريغ .



٠٠. إن انتقال الحرارة بالحمل يقتضي أن تغادر الجزيئات الساخنة أماكنها ناقلة معها الحرارة إلى الجزيئات الباردة، وهي تختلف عن انتقال الحرارة بطريقة التوصيل حيث الجزيئات لا تغادر أماكنها بل تهتز في أماكنها.

● انتقال الحرارة بالحمل لا يحدث إلا في السوائل و الغازات حيث تكون الجزيئات حرة الحركة.

● يستمر تيار الحمل حتى يصل كل الغاز أو السائل إلى نفس درجة الحرارة.

في حالة الاتصال بين سطح ساخن و مائع ، فإن الحرارة تنتقل بواسطة **(التوصيل الحراري)** (من السطح الصلب إلى المائع خلال الطبقة الملائمة للسطح ، ثم بواسطة **(الحمل الحراري)** خلال المائع نفسه و هناك جزء ضئيل جداً من الحرارة يمكن اهتماله و هو يتم بواسطة **(الإشعاع)** من السطح الساخن إلى المائع .

و تعطى كمية الحرارة ΔQ المنتقلة من السطح الصلب إلى السائل خلال فترة زمنية Δt بـ:

$$\Delta Q = h_c \cdot A \cdot \Delta T \cdot \Delta t \quad (4)$$

حيث A مساحة السطح ، ΔT الفرق بين درجة حرارة السطح و درجة حرارة المائع ، كما يتضمن h معامل الحمل الحراري ، و هو يتضمن التوصيل خلال الطبقة الرقيقة الملائمة للسطح ، كما يتضمن الحما ، خلال المائع نفسه .

و يعتمد معامل الحمل الحراري h_c على عوامل عددة :

- ١- شكل السطح (مستو ، مقوس ، كروي ، أو غير ذلك)
- ٢- وضع السطح (أفقي ، رأسي ، مائل)
- ٣- نوع المائع (سائل ، غاز) و خصائصه مثل الكثافة و معامل لزوجته و توصيلته الحرارية ، و حرارته النوعية .
- ٤- سرعة المائع و نوع الحركة (طبقي ، مضطرب)

4-19 الإشعاع الحراري

و هي الطريقة التي تنتقل بها الطاقة الحرارية من الشمس إلى الأرض .

- (الإشعاع) : تعبير يدل على فقد مستمر للطاقة من سطح الجسم ، و هو يحدث من كافة الأجسام على الاطلاق .

والطاقة الحرارية هذه تسمى بالطاقة المشعة ، أو الإشعاعية و يفقدها الجسم أو يشعها بسرعة الضوء ، وإذا سقطت على جسم شفاف فإنه سيمتصها و يحولها إلى حرارة .



يعرف معامل الامتصاص : بأنه النسبة بين كمية الحرارة الممتصة إلى كمية الحرارة الساقطة .

فعندما يسخن جسم ما يتذبذب جزيئاته ذبذبة سريعة و تنتج عن ذلك انطلاقاً لwaves كهرومغناطيسية حاملة معها الحرارة .

● إن انتقال الحرارة بالأشعاع لا يحتاج إلى وسط مادي - كما في التوصيل والحمل - ولذلك فإن خصائص إشعاع الحراري هي نفس خصائص الwaves الضوئية التالية :

خصائص موفرات الأشعة الحراري:

- ١- تنتقل موفرات (الأشعة الحراري) في الفراغ بسرعة الضوء ($m / Sec 10^8 \times 3$)
- ٢- إذا سقطت موفرات الأشعة الحراري على جسم فإنه يتعرض جزءاً منها مكتساً طاقة حرارية .
- ٣- ينطبق على موفرات الأشعة الحراري قانون الانعكاس والانكسار اللذان ينطبقان على الضوء .
- ٤- تخضع موفرات الأشعة الحراري لقانون التربع العكسي الذي يخضع له الضوء " شدة تتناسب عكسياً الأشعة " . شدة الأضواء (أو الأشعة) مع مربع المسافة من مصدر الأشعة .
- ٥- ينطبق على موفرات إشعاع الحراري قوانين الاستقطاب والحياء والتداخل كما ينطبق على الأشعة الضوئية .
- ٦- تنتقل موفرات الأشعة الحراري وفق خطوط مستقيمة مثل الموجة الضوئية .

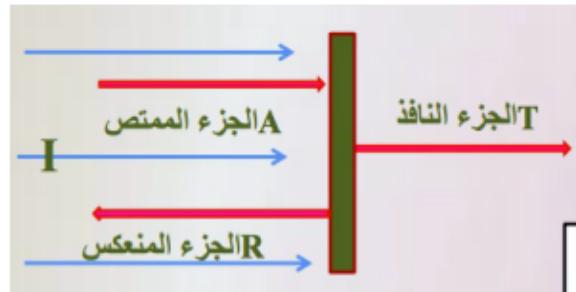
- تقوم الأجسام المختلفة بامتصاص الأشعة بكميات مختلفة ، و لا يوجد جسم يستطيع أن يمتص جميع الأشعة الحرارية الساقطة عليه ؛ فالاجسام الغامقة اللون تمتص الحرارة بكمية أكبر من الاجسام الفاتحة اللون ، و لذلك فإن الناس في البلاد الحارة يرتدون ملابس بيضاء أو فاتحة اللون ، كما يميلون إلى صبغ بيوتهم اللوان البيضاء ، و ذلك للتقليل من امتصاص الحرارة الصادرة عن الشمس .

و كذلك نجد أيضاً أن "البيوت المحمية" تكون درجة حرارتها في الداخل أكثر ارتفاعاً من درجة حرارة الجو الخارجي المحيط بها ، و يعود ذلك إلى أن أشعة الشمس ذات الموجات القصيرة تخترق الزجاج و تقوم النباتات بامتصاصها فترتفع درجة حرارتها لتقوم بدورها بإشعاع أشعة حرارية طويلة الموجة (تحت الحمراء) لا تستطيع أن تخترق الزجاج لطول موجتها ، و وبالتالي تصبح أسيرة داخل البيوت المحمية مما يؤدي إلى ارتفاع درجة الحرارة داخل هذه البيوت الزجاجية .

آخر ينعكس

● إذا سقط إشعاع حراري على جسم ما فإن جزءاً من هذا الشعاع ينفذ وجزءاً آخر ينعكس أما الباقي فيمتص داخل الجسم مما يكسب جزيئات الجسم طاقة حرارية ينجم عنها ارتفاع في درجة الحرارة.

وعليه: إذا كانت شدة إشعاع الساقط على جسم ما هي I ، فإنه يمكننا أن نكتب:



$$I = A + R + T \quad (5)$$

$$I = aI + rI + tI \quad (6)$$

ذلك وفق تعريف معامل الامتصاص : بأنه النسبة بين كمية الحرارة الممتصة إلى كمية الحرارة الساقطة .

$$a = A/I, r = R/I, t = T/I$$

حيث : a معامل المتصاص : وهو النسبة بين طاقة الاشعاع الممتص إلى طاقة الاشعاع الساقط و r معامل الانعكاس : وهو النسبة بين طاقة الاشعاع المنعكس إلى طاقة الاشعاع الساقط و t معامل النفاذ : وهو النسبة بين طاقة إلشاع النافذ إلى طاقة الاشعاع الساقط .

ويمكن إعادة كتابة المعادلة (6) كالتالي :

$$a + r + t = 1 \quad (7)$$

- فإذا كان الجسم شفافاً (أي أن $t \rightarrow 1$) يقال أن الجسم غير عاكسي و ممتص غير جيد ($a \rightarrow 0$ و $r \rightarrow 0$)
- وإذا كان الجسم ممتصاً جيداً (أي أن $a \rightarrow 1$) يقال أن الجسم تام السواد ($t \rightarrow 0$ و $r \rightarrow 0$)
- وقد كان الجسم عاكساً جيداً (أي أن $r \rightarrow 1$) يقال أن الجسم تام البياض ($t \rightarrow 0$ و $a \rightarrow 0$)

ولكي تكون العلاقة والأخيرة صحيحة لابد أن يؤخذ الطرول الموجي للاشعاع الساقط بعين الاعتبار .

$$a_\lambda + r_\lambda + t_\lambda = 1 \quad (7)$$

مسائل محلولة

1 - جعل جدار رأسي مساحته $6m^2$ عند درجة الحرارة الثابتة $116^\circ C$ ، بينما الهواء على جانبيه عند درجة الحرارة $35^\circ C$. ما هي الحرارة المفقودة من الجدار في الساعة بفعل الحمل الحر ، علماً أن معامل الحمل الحراري لصفيحة رأسية $1.27 \times 10^{-3} J/m^2 s^\circ C$

الحل

$$\Delta Q = h_c \cdot A \cdot \Delta T \cdot \Delta t \quad (4)$$

من العلاقة :

$$\Delta Q = (1.27 \times 10^{-3}) (6)(116-35)(3600) = 2.22 \times 10^3 J$$

٢- أوجدي كمية الحرارة التي تنتقل في دقيقة واحدة بين وجهي لوح من النحاس مساحته 1m^2 و سماكة 10cm و فرق درجة الحرارة بين وجهيه هو 20°C علماً بأن معامل التوصيل الحراري للنحاس هو $(110 \text{ J}/^\circ\text{K.m.s})$.

الحل

$$\frac{\Delta Q}{\Delta t} = H = \frac{A(T_2 - T_1)}{\sum(L_n/k_n)} \quad (3)$$

من العلاقة :

$$\frac{\Delta Q}{60} = \frac{(1)(20)(110)}{10 \times 10^{-2}} \implies$$

$$\frac{Q}{60} = 22 \times 10^3 \implies Q = 1.32 \times 10^6 \text{ joul}$$

(١٩-١) حل أمثلة صفحة ٦١٥

من مثال رقم ١ و ٢