

PROPRIÉTÉS THERMIQUES ET LA CHALEUR

- $PV = nRT$

- T, U, Q

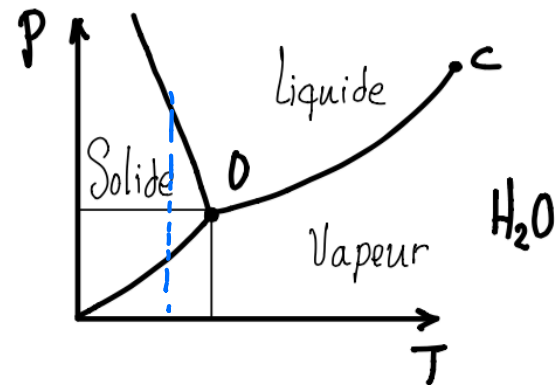
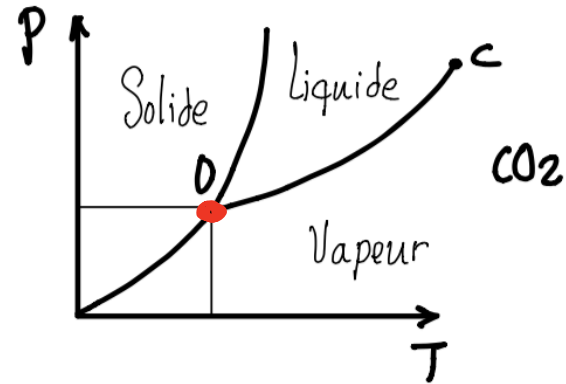
PGC-10

- $Q = cm\Delta T \Rightarrow$ SANS CHANGEMENT D'ÉTAT!!

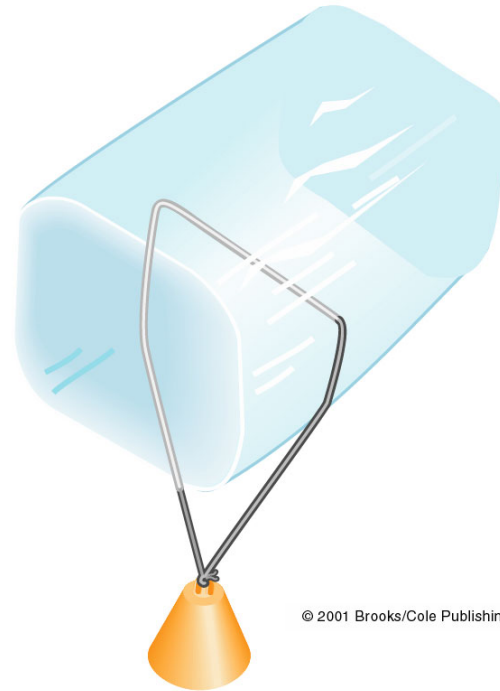
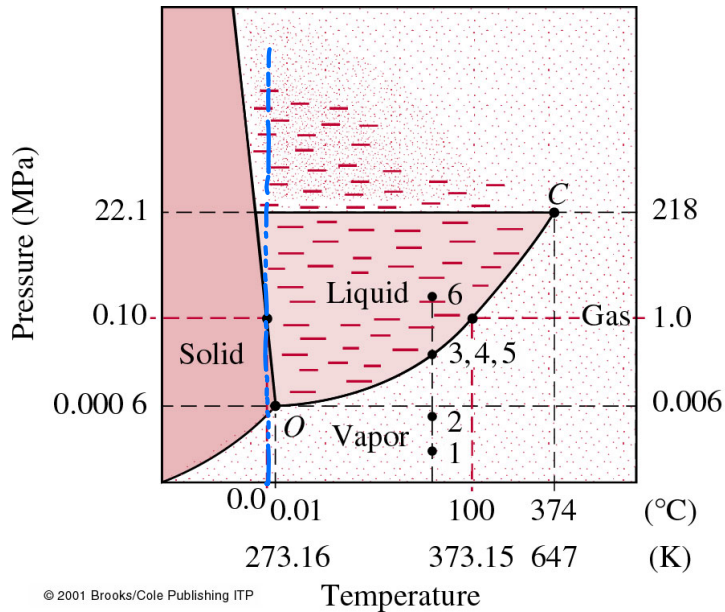
CHANGEMENT D'ÉTAT

DIAGRAMME DE PHASE

- Courbe de vaporisation (L-V)
- Courbe de fusion (S-L)
- courbe de sublimation (S-V)



EXEMPLE DE TRANSFORMATION REVERSIBLE



© 2001 Brooks/Cole Publishing ITP

$$\Rightarrow Q = cm \Delta T \Leftarrow$$

CHALEUR LATENTE DE FUSION

$$Q = \pm L_F m$$

(+) : fusion

(-) : solidification

L_F : 1kg, solide \rightarrow liquide

CHALEUR LATENTE DE VAPORISATION

$$Q = \pm L_v \cdot m$$

L_v : 1 kg liquide \rightarrow gaz

2 observations:

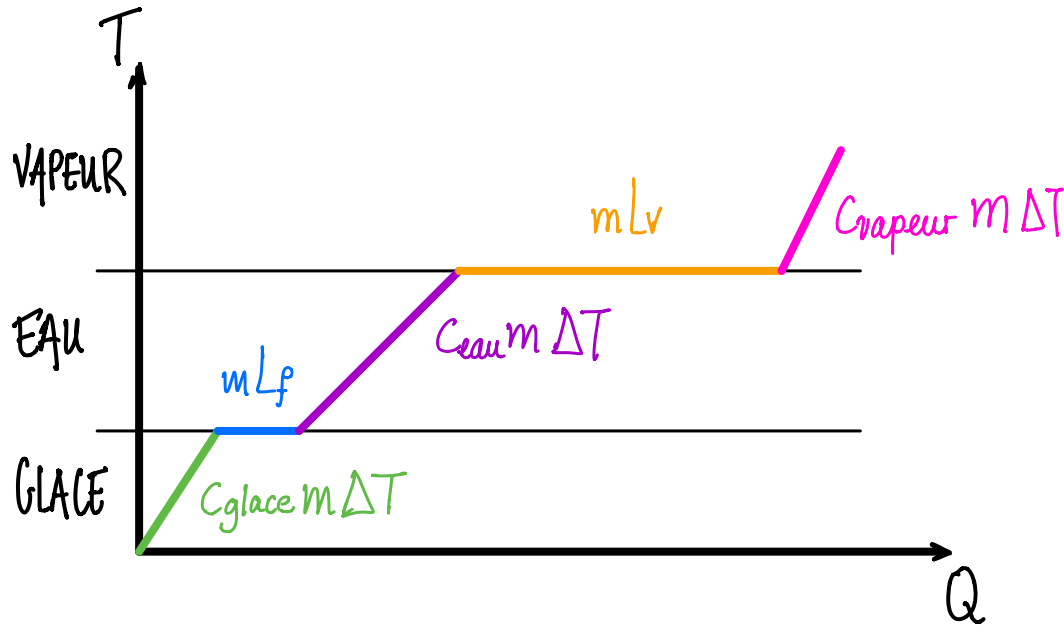
- $L_v > L_f$

- $L_v^{100^\circ\text{C}}_{\text{eau}} < L_v^{50^\circ\text{C}}_{\text{eau}}$

CHANGEMENT D'ÉTAT – TABLEAU RECAPITULATIF

| Substance | Point de fusion (°C) | L_f (kJ/kg) | Point d'ébullition (°C) | L_v (kJ/kg) |
|------------------|-------------------------|------------------|----------------------------|------------------|
| Cuivre | 1083 | 205 | 2336 | 5069 |
| Or | 1063 | 66,6 | 2600 | 1578 |
| Alcool éthylique | -114 | 104 | 78 | 854 |
| Eau | 0,0 | 333,7 | 100,0 | 2259 |
| Mercure | -38,87 | 11,8 | 356,58 | 296 |
| Azote | -209,86 | 25,5 | -195,81 | 199 |
| Hydrogène | -259,31 | 58,6 | -252,89 | 452 |
| Hélium | -269,65 | 5,23 | -268,93 | 21 |

CAPACITÉ CALORIFIQUE ET CHALEUR LATENTE



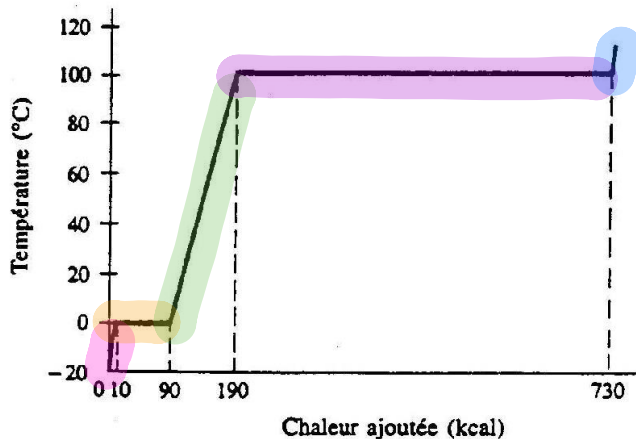
$$\begin{aligned}C_{\text{vapeur}} &= 2.01 \text{ J/(g}\cdot\text{K)} \\L_v &= 2259 \text{ J/g} \\C_{\text{eau}} &= 4.18 \text{ J/(g}\cdot\text{K)} \\L_f &= 333.7 \text{ J/g} \\C_{\text{glace}} &= 2.10 \text{ J/(g}\cdot\text{K)}\end{aligned}$$

CHANGEMENT D'ÉTAT

Quelle est la quantité de chaleur nécessaire pour transformer, sous pression atmosphérique, 1.0 kg de glace à -10°C en vapeur surchauffée à 110°C ?

$$Q = c_g m \Delta T + m L_f + c_l m \Delta T + m L_v + c_v m \Delta T$$

$\Delta T = 10^{\circ}\text{C}$ $\Delta T = 100^{\circ}\text{C}$ $\Delta T = 10^{\circ}\text{C}$



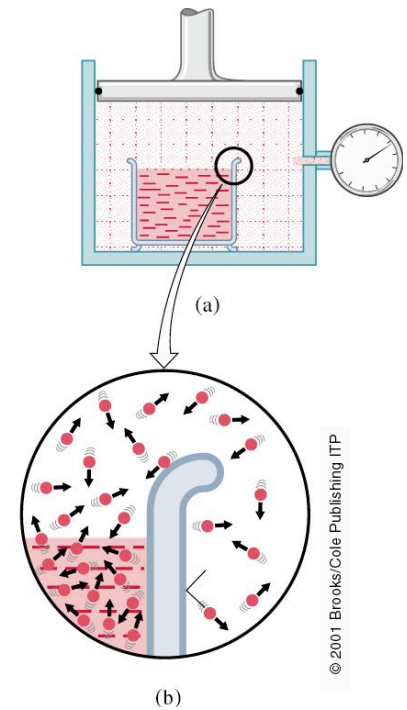
$$m = 1 \text{ kg}$$

$$Q = \underline{\underline{3055 \text{ kJoule}}}$$

ÉVAPORATION

Saturé

Pression de vapeur saturée P_0



| Température (°C) | Pression de vapeur saturée (Pa) |
|------------------|---------------------------------|
| 0 | $6,11 \times 10^2$ |
| 50 | $1,23 \times 10^4$ |
| 70 | $3,12 \times 10^4$ |
| 100 | $1,01 \times 10^5$ |
| 120 | $1,99 \times 10^5$ |
| 150 | $4,76 \times 10^5$ |

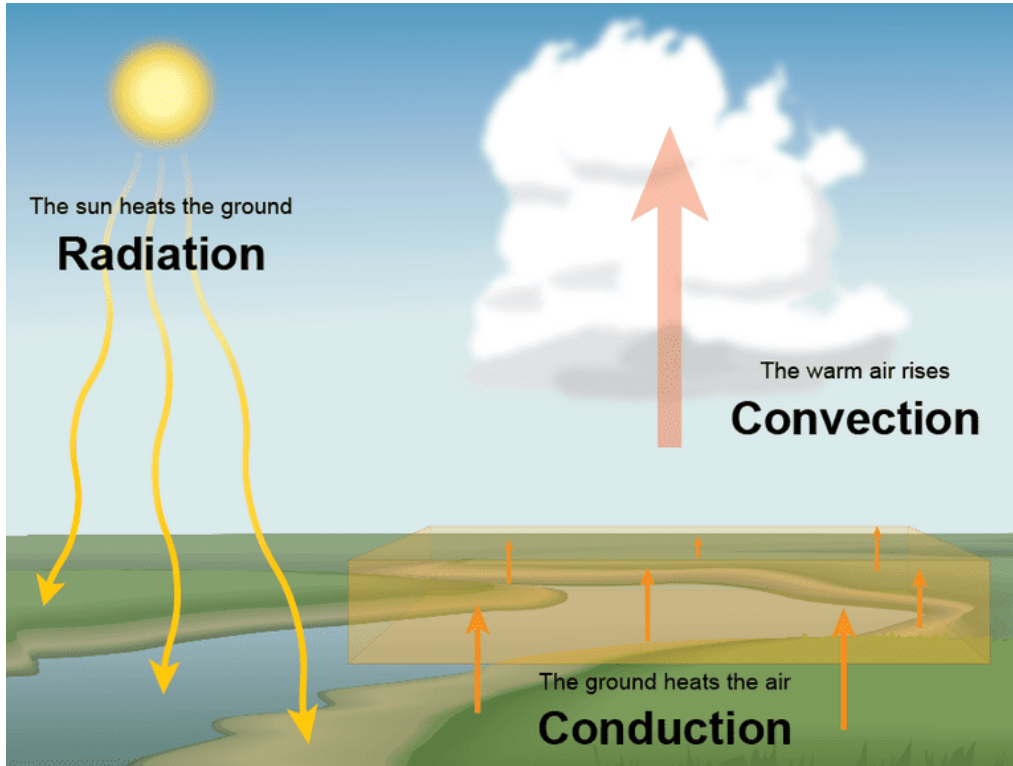
ÉBULLITION

La pression de vapeur d'un liquide augmente avec la température.

Lorsque celle-ci s'élève au point où la pression de vapeur est égale à la pression extérieure, il y a ébullition.

TRANSFERT D'ÉNERGIE THERMIQUE

- Conduction
- Convection
- Rayonnement

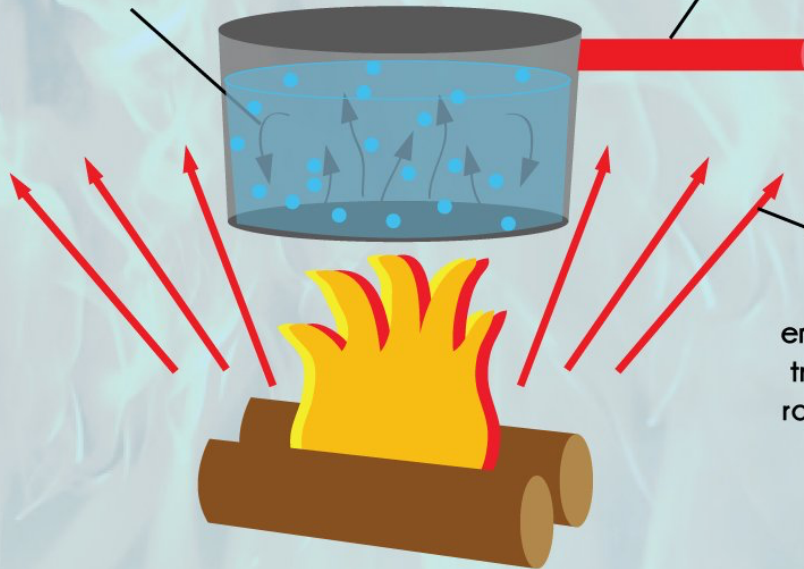


CONVECTION

the transfer of heat through a fluid (liquid or gas) caused by molecular motion

CONDUCTION

the transfer of heat or electric current from one substance to another by direct contact.



RADIATION

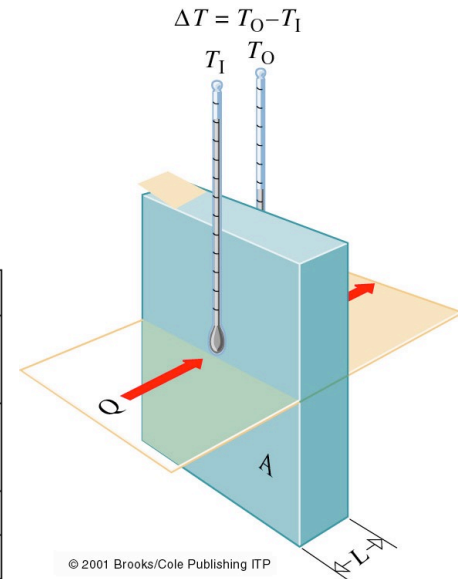
energy that is radiated or transmitted in the form of rays or waves or particles

LA CONDUCTION

$$H_c = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = -k_T \frac{A}{L} \Delta T$$

k_T : coeff. de conductivité thermique

| Matériau | $k_T(\text{W}\cdot\text{m}^{-1}\cdot\text{K}^{-1})$ | matériau | $k_T(\text{W}\cdot\text{m}^{-1}\cdot\text{K}^{-1})$ |
|-----------|---|--------------------|---|
| Aluminium | 210 | Cuivre | 386 |
| Plomb | 35 | Argent | 406 |
| Verre | 0,84 | Duvet | 0,02 |
| Glace | 2,2 | Neige compacte | 0,21 |
| Mercure | 8,7 | Eau | 0,58 |
| Air | 0,026 | Dioxyde de carbone | 0,017 |



EXEMPLE

Soit une vitre de 0.90m de largeur, 1.5 m de hauteur et 4.0 mm d'épaisseur. La température extérieure est de -9.0°C et celle de la pièce de 10°C . Quelle est la puissance thermique qui traverse cette vitre ($k_T = 0.84 \text{ W} \cdot \text{m}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$) ?

$$H = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = -k_T \frac{A}{L} (T_{\text{ext}} - T_{\text{int}})$$

$k_T = \dots$
 $A = 0.9 \text{ m} \times 1.5 \text{ m} = 1.35 \text{ m}^2$
 $\Delta T = -19^{\circ}\text{C}$

$\Rightarrow H = 5386.5 \text{ Watt}$

Resistances
thermique

$$H = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = - \frac{k_T A}{L} \Delta T \Rightarrow H = - \frac{1}{R} \Delta T$$

("En série") $R_{\text{TOT}} = R_1 + R_2 + \dots$

$$R = \frac{L}{k_T A}$$

LA RÉSISTANCE THERMIQUE

On assimile une fenêtre à une vitre de verre de forme carrée de 90 cm de côté et 2mm d'épaisseur.

1) Calculez la résistance thermique de la vitre sachant que la conductivité thermique du verre est $k^v_T = 0.84 \text{ W} \cdot \text{m}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$.

2) On remplace le simple vitrage par un double vitrage comprenant deux vitres simples séparées par une lame d'air de 2 mm d'épaisseur et de conductivité thermique $k^a_T = 0.023 \text{ W} \cdot \text{m}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

Calculez la nouvelle résistance thermique. Conclusion?

$$1) R_T^v = \frac{L}{k_T^v A} = 2.9 \times 10^{-3} \text{ K} \cdot \text{W}^{-1}$$

$$R_T^{\text{air}} = \frac{L}{k_T^{\text{air}} A} = 0.107 \text{ kW}^{-1}$$

$$2) R_{\text{TOT}} = R_T^{v_1} + R_T^{\text{air}} + R_T^{v_2} = 2R_T^v + R_T^{\text{air}} = 0.11 \text{ kW}^{-1}$$

$$R_{\text{TOT}} \sim 40 R_T^v \quad !!$$

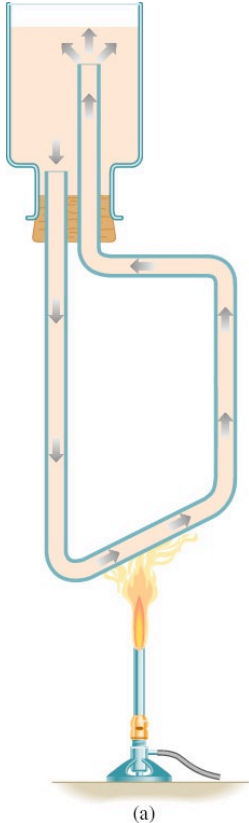
$\times 40$ fois plus isolant que vitre seule

LA CONVECTION

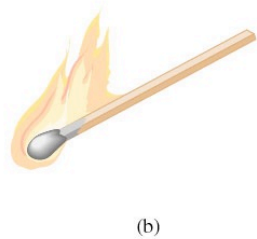
$$H = g \cdot A \cdot \Delta T$$

↑

constante de convection.



© 2001 Brooks/Cole Publishing ITP



LE RAYONNEMENT

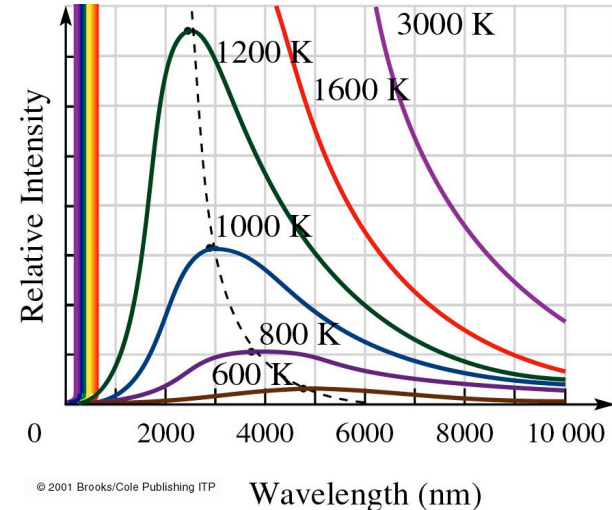
$$H_e = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = \epsilon \sigma A T^4$$

ϵ : coeff. emissivité

$\epsilon = 1$ corps noir

$\epsilon = 0$ corps brille

$\epsilon \dots$ surface blanche

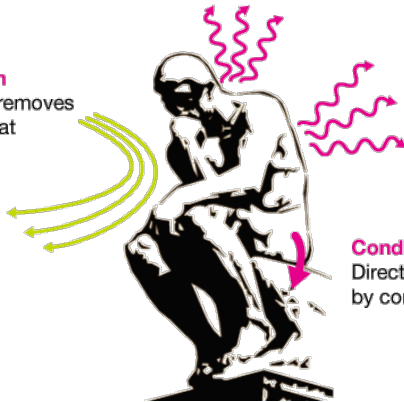


Convection
Moving air removes radiated heat

Evaporation
Loss of heat by evaporation of water

Radiation
Emission of electromagnetic radiation

Conduction
Direct transfer by contact



Radiation only

No Wind

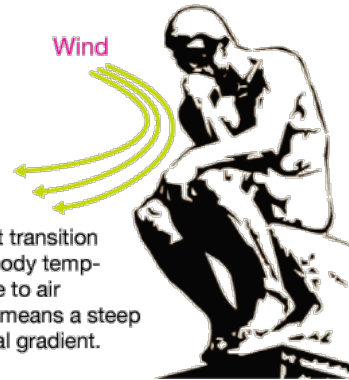
A "blanket" of heated air reduces the steepness of the thermal gradient.



Convection

Wind

Abrupt transition from body temperature to air temp. means a steep thermal gradient.




QUESTION

Vous (à 37°C) êtes dans une chambre à 20°C . Les quatre murs sont faits de matériaux différents, béton, cuivre, or et acier. Lequel des murs paraît le plus froid ?

- a) le côté du cuivre
- b) le côté du béton
- c) le côté de l'acier
- d) le côté de l'or
- e) Puisque les quatre murs sont à la même température, ils paraissent tous aussi froids les uns que les autres.

NB : Les conductivités thermiques respectives des matériaux sont $k_{\text{Cu}}=385 \text{ W/mK}$, $k_{\text{beton}}=0.8 \text{ W/mK}$, $k_{\text{Au}}=314 \text{ W/mK}$, $k_{\text{Acier}}=50.2 \text{ W/mK}$



L'atmosphère
laisse arriver au sol
50 % du rayonnement
reçu du soleil.

The diagram illustrates the greenhouse effect. A sun in the top left corner emits yellow arrows representing solar radiation. One arrow points towards the Earth's surface, while another points away from the atmosphere. A large red arrow points from the ground up towards the atmosphere, representing infrared radiation emitted by the surface. A second, larger red arrow points from the atmosphere back down towards the ground, representing the re-emission of radiation that is trapped by greenhouse gases. The background shows a cityscape with buildings, a tractor in a field, and an airplane in the sky.

Le rayonnement absorbé par le sol et l'atmosphère est finalement réémis vers l'espace en infrarouges, après de multiples interactions avec les composants de l'atmosphère, contribuant ainsi à en réchauffer les couches inférieures.

Agissant telles les vitres d'une serre, certains gaz présents naturellement en faible quantité dans l'atmosphère (vapeur d'eau, gaz carbonique, éthane, ozone) interfèrent avec les rayons infrarouges en les empêchant directement de s'échapper vers l'espace. Cela provoque une hausse des températures.

LAND AVERAGE TEMPERATURE

