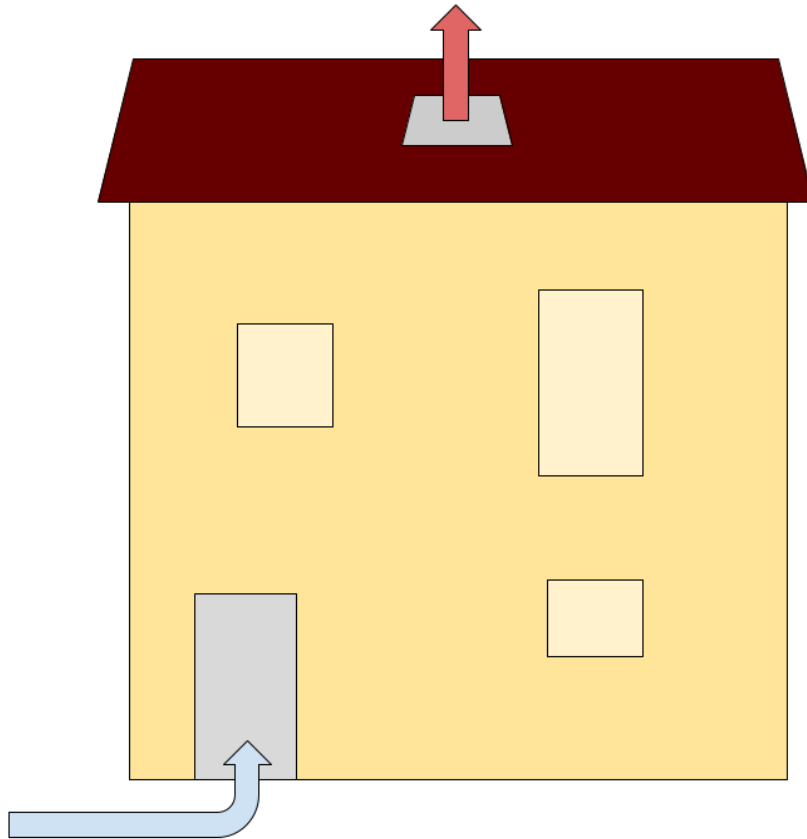


Ventilation naturelle

Après une journée particulièrement chaude, la température à l'intérieur de la maison est montée à 28°C. Vers 6 heures du matin, la température extérieure est descendue à 20 °C. La porte d'entrée et la fenêtre des combles sont alors ouvertes.



Chaque couche d'air d'épaisseur e , augmente la pression atmosphérique de $\rho g e$ où ρ désigne la masse volumique de l'air et g l'accélération de pesanteur. Comme l'air à l'intérieur est plus chaud que l'air à l'extérieur, il est plus léger et il existe une différence de pression à la porte d'entrée qui vaut $(\rho_{\text{ext}} - \rho_{\text{int}}) g h$ où h désigne la hauteur à laquelle se trouve la fenêtre des combles. Cette différence de pression fait entrer de l'air extérieur dans la maison à la vitesse v . Cette vitesse est donnée par la relation $(\frac{1}{2}) \rho_{\text{ext}} v^2 = (\rho_{\text{ext}} - \rho_{\text{int}}) g h$.

On rappelle la loi des gaz parfaits $P V = n R T$ où P est la pression, V le volume, n le nombre de moles de gaz, R la constante des gaz parfaits et T la température en Kelvin.

On rappelle que l'enthalpie de l'air est $H = (\frac{7}{2}) n R T$

1/Montrer que la masse volumique de l'air s'exprime sous la forme $M P / (R T)$ où M désigne la masse molaire.

2/Montrer que la vitesse de l'air entrant vaut $v = \sqrt{2 g h (1 - \frac{T_{\text{ext}}}{T_{\text{int}}})}$

(cette expression se trouve sur la page https://fr.wikipedia.org/wiki/Tirage_thermique)

On note S la surface de la porte d'entrée.

3/Montrer que le débit volumique d'air entrant est $S v$

4/Application numérique : $g = 9,81 \text{ m s}^{-2}$, $h = 6 \text{ m}$; les dimensions de la porte d'entrée sont $90\text{cm} \times 205\text{cm}$, $T_{\text{ext}} = 293 \text{ K}$, $T_{\text{int}} = 301 \text{ K}$; calculer le débit volumique d'air entrant.

5/Montrer que le nombre de mole d'air entrant par unité de temps est $P (S v) / (R T_{\text{ext}})$

6/Montrer que la chaleur évacuée par unité de temps est $(7/2) R (T_{\text{int}} - T_{\text{ext}}) P (S v) / (R T_{\text{ext}})$

7/Application numérique : $R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$, $P = 1015 \text{ hPa}$; calculer la chaleur évacuée par unité de temps