

CORRECTION CAVE A VIN

①
cave à
vin

Partie 1:

1) $\Delta U = W + Q$ (Premier principe de la thermodynamique)
↳ ici $W = 0 \text{ J}$

$$\Delta U = Q$$

2) D'après l'introduction $\phi = \frac{Q}{\Delta t}$

J/s

Dans le système international

$$\text{J} = \text{kg} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{s}^{-2}$$

$$\text{Car } E = \frac{1}{2} m v^2$$

$\text{J} \quad \text{kg} \quad (\text{m} \cdot \text{s}^{-1})^2$

donc ici ϕ en $\text{kg} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{s}^{-3}$

Q en $\text{kg} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{s}^{-2}$

Δt en s

3) $\phi = \frac{Q}{\Delta t}$ $Q = \Delta U$ et $\Delta U = C \times \Delta T$

donc $\phi = \frac{C \times \Delta T}{\Delta t}$

4) $\phi = -hS(T - T_{\text{air}})$ et $\phi = C \times \frac{\Delta T}{\Delta t}$

↑
dépend du temps t

↳ qd t tend vers 0
 $\frac{\Delta T}{\Delta t} = \frac{dT}{dt}$

$$\text{donc } -hS(T - T_{\text{air}}) = C \times \frac{dT}{dt}$$

$$\frac{dT}{dt} = -\frac{hS}{C} (T - T_{\text{air}})$$

$$\text{si } \frac{dT}{dt} = -\frac{1}{\tau} (T - T_{\text{air}})$$

$$\text{alors } \tau = \frac{C}{hS}$$

$\text{J} \cdot \text{K}^{-1}$
 $\text{W} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{m}^2$

$$\text{donc } \tau \Rightarrow \frac{\text{J} \cdot \text{K}^{-1}}{\text{W} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{m}^2} = \frac{\text{J}}{\text{J} \cdot \text{s}^{-1}} = \underline{\underline{\text{s}}}$$

$\hookrightarrow \text{J} \cdot \text{s}^{-1}$

$$5) \quad T(t) = (T_0 - T_{\text{air}}) e^{-\frac{t}{\tau}} + T_{\text{air}}$$

$$\text{à } t=0 \text{ s } T(t=0\text{s}) = 295 \text{ K (graphiquement)}$$

$$\text{et } T(t=0\text{s}) = (T_0 - T_{\text{air}}) \times \underbrace{e^0}_{=1} + T_{\text{air}}$$

$$T(t=0\text{s}) = T_0 - T_{\text{air}} + T_{\text{air}}$$

$$T(t=0\text{s}) = T_0$$

$$\text{donc } \underline{\underline{T_0 = 295 \text{ K}}}$$

et quand t tend vers l'infini $e^{t \rightarrow \infty} = 0$ donc $T(t \rightarrow \infty) = T_{\text{air}}$

donc $T(t \rightarrow \infty) = 286 \text{ K}$ graphiquement

$$\text{d'où } \underline{\underline{T_{\text{air}} = 286 \text{ K}}}$$

5) La température souhaitée est $(13,0 \pm 0,5)^\circ\text{C}$

$$\text{soit } 273 + 13,5 = 286,5\text{K}$$

Graphiquement pour $T = 286,5\text{K}$

on trouve $t \approx 20000\text{s}$

$$t \approx 5\text{h}30$$

(2)
cave à
vin

Partie 2

7) ∇ les intensités sonores s'ajoutent pas les niveaux d'intensité sonore

$$L = 10 \log\left(\frac{I}{I_0}\right) \quad \text{et } 10^{\log x} = x$$

$$\frac{L}{10} = \log\left(\frac{I}{I_0}\right)$$

$$10^{L/10} = 10^{\log\left(\frac{I}{I_0}\right)}$$

$$10^{L/10} = \frac{I}{I_0} \quad \text{soit } I = I_0 \times 10^{L/10}$$

$$\text{Pour une cave à vin } I_1 = 1,0 \times 10^{-12} \times 10^{42/10}$$

$$I_1 = 1,6 \cdot 10^{-8} \text{ W} \cdot \text{m}^{-2}$$

$$\text{Pour 2 caves à vin } I_2 = 2 \times I_1$$

$$I_2 = 3,2 \cdot 10^{-8} \text{ W} \cdot \text{m}^{-2}$$

Pour 2 caves à vin le niveau d'intensité sonore

$$\text{sera : } L = 10 \log\left(\frac{I_2}{I_0}\right) = 10 \log\left(\frac{3,2 \cdot 10^{-8}}{1,0 \cdot 10^{-12}}\right)$$

$$L = \underline{45 \text{ dB.}}$$

8) Calculons L_t le niveau d'intensité sonore du son transmis

$$A = L_i - L_t$$

↙
tableau
pour $f = 200 \text{ Hz}$
 $A = 25 \text{ dB}$

↘
niveau d'intensité
sonore des 2 caves
à l'in

$$L_t = L_i - A$$

$$L_t = 45 - 25$$

$$\underline{L_t = 20 \text{ dB}}$$

D'après le graphique, on voit que pour $f = 200 \text{ Hz}$ la valeur minimale du niveau d'intensité sonore audible est de 15 dB

donc un son de 20 dB sera audible derrière la cloison.