

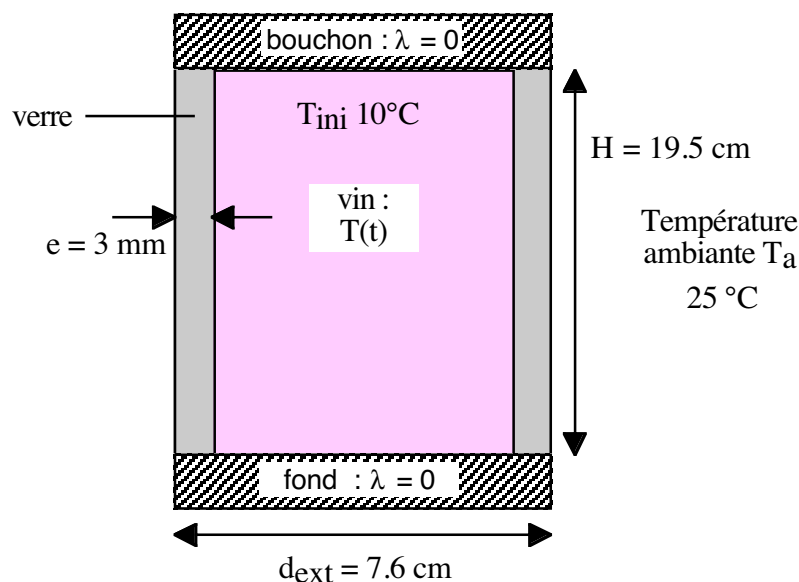
## **1° MISE EN TEMPERATURE D'UN « CANON FRONSAC 1982 »**

On se propose d'étudier la mise en température d'une bouteille de vin qui, choisie dans la cave à une température  $T_{ini}$  de  $10^{\circ}\text{C}$  est mise à « chamber » dans la cuisine. La température ambiante de la cuisine est notée  $T_a$  soit  $25^{\circ}\text{C}$ .

Pour simplifier, on assimile la bouteille à un cylindre de hauteur  $H = 19.5\text{ cm}$ , de diamètre extérieur  $d_{max} = 7.6\text{ cm}$ . L'épaisseur  $e$  du verre est égale à  $3\text{ mm}$ .

**Les échanges thermiques entre l'ambiante et le vin se font uniquement par la surface latérale de la bouteille.** En effet, compte tenu de la forme géométrique du fond de bouteille, l'air, emprisonné entre le verre constituant celui-ci et la table, constitue un bon isolant thermique.

**On tient cependant compte de l'échange thermique convectif entre l'ambiante et la surface latérale de la bouteille.**



On donne par ailleurs :

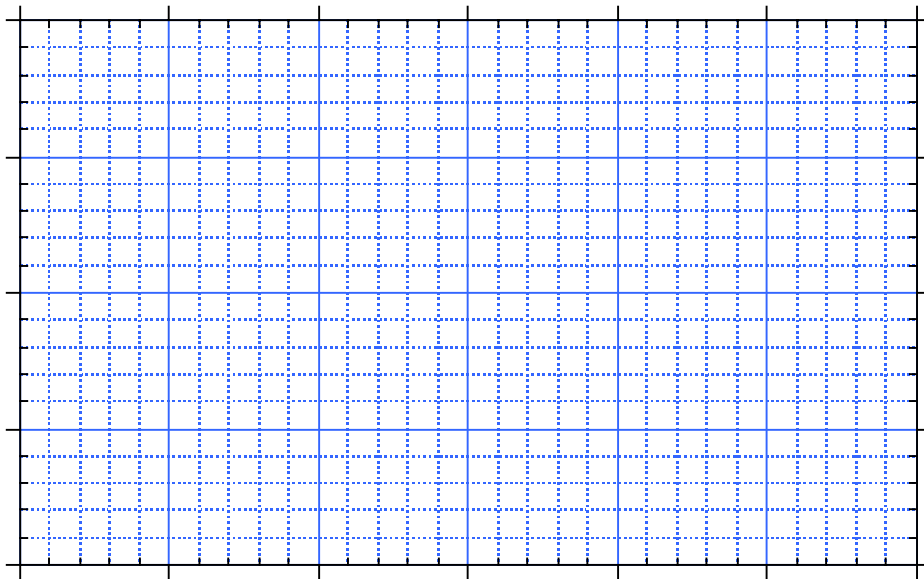
Conductivité du verre	Chaleur massique du vin	Coefficient d'échange convectif
$\lambda_v = 0,78\text{ Wm}^{-1}\text{K}^{-1}$	$C_v = 3963\text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$	$h = 10\text{ Wm}^{-2}\text{K}^{-1}$

- 1) Calculer en  $\text{cm}^3$  le volume intérieur  $V$  de la bouteille.  
En déduire la masse de vin  $M$  (en Kg) contenue dans le vase sachant que la masse volumique  $m_v$  du vin est sensiblement égale à  $1\text{ g cm}^{-3}$ .
- 2) Calculer la résistance thermique  $R_{thc}$  de conduction de la surface latérale de la bouteille

sachant que la documentation de cours indique alors l'expression qui sera démontrée :

$$R_{th} = \frac{l}{2\pi\lambda L} \ln\left(\frac{\text{rayon extérieur}}{\text{rayon intérieur}}\right)$$

- 3) Calculer la résistance thermique  $R_{thv}$  de convection de la surface latérale de la bouteille
- 4) En déduire la valeur de la résistance thermique totale  $R_{thtot}$  d'échange entre le vin et l'ambiante.
- 5) Pendant une durée infinitésimale  $dt$ , la température du vin va augmenter de la valeur  $dT$ . Ecrire la quantité d'énergie  $dQ(J)$  reçue par la masse de vin  $M$  pendant  $dt$  et ceci en fonction de  $T(t)$ ,  $T_a$  et la conductance  $G_{th}$  (tot).
- 6) Ecrire l'équation du bilan thermique de la masse de vin  $M$ . On appellera  $C_v$  la chaleur massique du vin. En déduire l'équation différentielle d'évolution de la température  $T(t)$  et vérifier les unités des termes écrits.
- 7) Résoudre l'équation différentielle en mettant en évidence la constante de temps d'évolution soit :  $\tau = MC_v R_{th}$  (tot).
- 8) Tracer l'allure de l'évolution de la température du vin  $T(t)$  en indiquant les valeurs importantes.



- 9) Calculer le temps  $t$  nécessaire pour que le vin atteigne sa température optimale de dégustation :  $T = 20^\circ\text{C}$ .
- 10) Par analogie avec l'électricité, donner le schéma thermique commenté équivalent à ce problème.

## CORRECTION

1. Volume du vin dans la bouteille :  $V = 750 \text{ cm}^3$ , Masse :  $M = 0,75 \text{ kg}$ .
2. Résistance thermique de conduction de la surface latérale :  $R_{th}(c) = 86,1 \cdot 10^{-3} \text{ }^\circ\text{C/W}$ .
3. Résistance thermique  $R_{thv}$  de convection de la surface latérale :  

$$R_{th}(v) = \frac{1}{hS_l} = 2,15 \text{ }^\circ\text{C/W} .$$
4. Résistance thermique totale :  $R_{th}(tot) = R_{th}(c) + R_{th}(v) = 2,23 \text{ }^\circ\text{C/W}$ .
5. Quantité d'énergie  $dQ(\text{J})$  reçue par la masse de vin  $M$  pendant  $dt$  :

$$dQ = G_{th}(tot)(T_a - T(t))dt$$

6. Cette énergie  $dQ$  augmente la température du vin de  $dT$  selon :  $dQ = MC_v dT$ .  
On a donc la relation :

$$\boxed{MC_v dT = G_{th}(tot)(T_a - T(t))dt}$$

7. Résolution de l'équation différentielle. Séparation des variables temps et température :

$$-\frac{dT}{T(t) - T_a} = \frac{dt}{MC_v R_{th}(tot)}$$

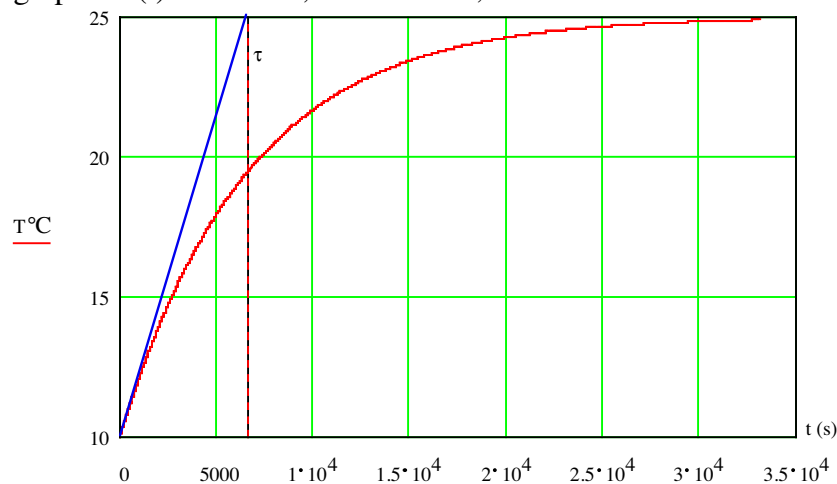
Constante de temps :  $\tau = MC_v R_{th}(tot)$ .

$$\int -\frac{dT}{T(t) - T_a} = \int \frac{dt}{\tau} + K \quad \rightarrow \quad -\ln(T(t) - T_a) = \frac{t}{\tau} + K$$

On détermine la constante  $K$  à  $t = 0$  soit :  $K = -\ln(T_{ini} - T_a)$

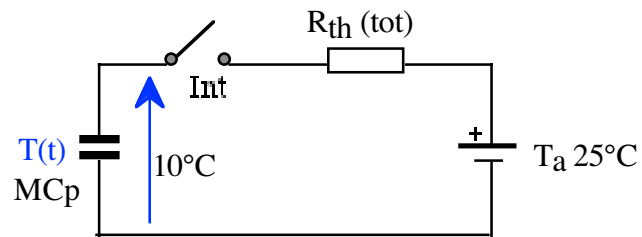
$$\boxed{T(t) = (T_{ini} - T_a) \exp\left(-\frac{t}{\tau}\right) + T_a}$$

8. Tracé du graphe  $T(t)$  avec  $t = 6,63 \cdot 10^3 \text{ s}$  ou  $1,84 \text{ h}$ .



9. Temps nécessaire pour que le vin atteigne sa température optimale de dégustation de  $20^{\circ}\text{C}$  : 2 heures.

10. Schéma thermique équivalent :



Lors de la fermeture de l'interrupteur, le vin reçoit de la température ambiante  $T_a$ , Un flux de chaleur qui traverse la résistance thermique  $R_{th}(tot)$ . La constante de temps est  $MC_p R_{th}(tot)$ . A l'équilibre,  $T(t)$  devient identique à  $T_a$  et le flux de chaleur est alors nul.