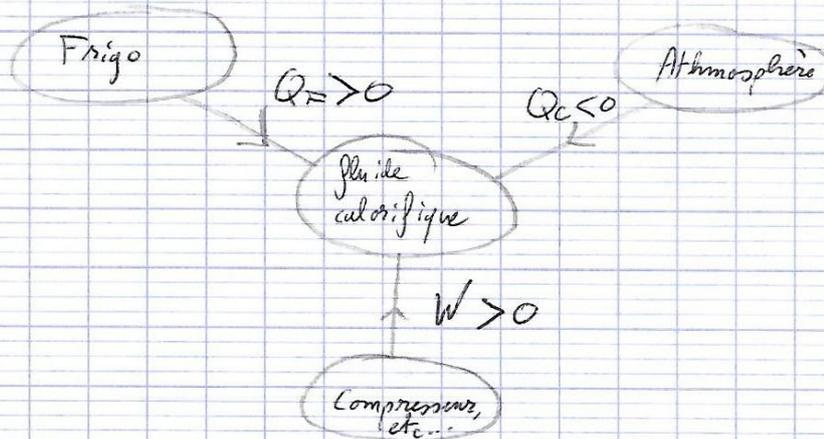
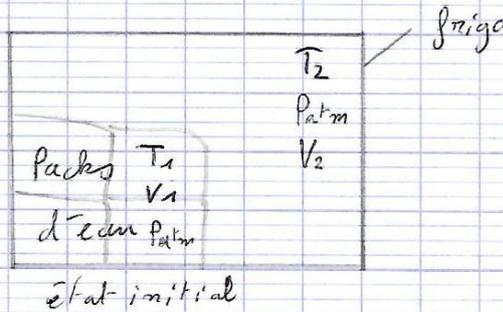


Problème n°1 : Thermodynamique de soirée

Exemple de solution rédigée par un ancien étudiant.

Systeme : { eau + bouteilles en verre }Schéma :Hypothèses et modélisation :On considère ici : — $T_1 = 16^\circ\text{C}$ — $T_2 = 4^\circ\text{C}$ — $c_{\text{frigo}} = 3$

- On fait l'hypothèse que le frigo reste fermé pendant la transformation
 - On considère ici des bouteilles de 25 cL chaque. On a donc 24 bouteilles de 25 cL soit un volume d'eau total : $V = 6,0\text{L}$ d'où $m_{\text{eau}} = 6,0\text{kg}$
- De plus, d'après des internet, une bouteille en verre de 25 cL (type bouteille de bière) fait environ 0,15 kg.

On trouve donc $m_{\text{vase}} = 3,6 \text{ kg}$

On a ici affaire à une transformation isochore et monobare.

Calculs:

Calculons la variation d'énergie interne de notre système:

$$\Delta U = Q_2 + W \quad \text{or ici } W = 0 \text{ J car la transformation est isochore.}$$

$$\text{Donc } \Delta U = Q$$

$$\text{Or } \Delta U = C_v \Delta T$$

$$= c_{\text{v,air}} \times m_{\text{vase}} (T_2 - T_1) + c_{\text{v,eau}} \times m_{\text{eau}} (T_2 - T_1)$$
$$= -3,3 \cdot 10^5 \text{ J}$$

On trouve donc $Q = -3,3 \cdot 10^5 \text{ J}$. Le frigo prélève donc $Q_c = 3,3 \cdot 10^5 \text{ J}$ de chaleur à nos bouteilles.

$$\text{L'efficacité de notre frigo est: } \epsilon = \frac{Q_c}{W} = 3.$$

On en déduit que le travail à fournir vaut:

$$W = \frac{Q_c}{3} = 1,1 \cdot 10^5 \text{ J} = 30,6 \text{ Wh}$$

D'après les prix à l'EDF, $1 \text{ kWh} = 0,15640 \text{ €}$

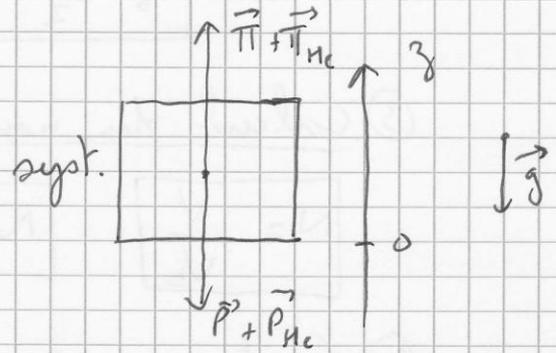
On devra donc payer environ $0,5 \text{ centimes}$

Commentaire:

Sachant que le coût en électricité par an d'un (plutôt moyen) frigo est de 40€, cela nous donne environ 11 centimes/jour. Le refroidissement de ces bouteilles rentre donc tout à fait dans l'utilisation normale d'un frigo.

Problème n°2 : Là-haut

Syst : { maison + ballons }
 Réf : terrestre (supposé galiléen)
 Repère : (O, \vec{z})
 BFE :



* poids de la maison : $\vec{P} = M \vec{g}$
 avec $M = 100$ tonnes (ODG)

* poids des ballons remplis d'hélium (huy.) :
 $\vec{P} = \rho_{He} V \vec{g}$ (on néglige le poids la masse de l'enveloppe des ballons)

+ poussée d'Archimède sur les ballons :
 $\vec{\Pi}_{He} = -\rho_{air} V \vec{g}$

* poussée d'Archimède sur la maison :
 $\vec{\Pi}$, avec $\|\vec{\Pi}\| \ll \|\vec{\Pi}_{He}\|$ car la maison est remplie d'air et le volume réel déplacé est petit devant le volume des ballons.

① Calcul du volume V des ballons : on cherche le volume minimal tel que $\sum \vec{F} = \vec{0}$:

$$M \vec{g} + \rho_{He} V \vec{g} - \rho_{air} V \vec{g} = \vec{0}$$

$$\Rightarrow \boxed{V = \frac{M}{\rho_{air} - \rho_{He}}} = \frac{100 \cdot 10^3}{1,2 - 0,2} \quad \boxed{V = 1 \cdot 10^5 \text{ m}^3} \quad \text{(ODG)}$$

② Calcul du volume V_0 d'un ballon : les ballons utilisés sont gros ; ils font la taille d'une grande fenêtre !

On prend $D = \frac{R}{2} = 1 \text{ m}$ (ODG)
 D'où $V_b = \frac{4}{3} \pi R^3$ $V_b = 0,5 \text{ m}^3$

③ Calcul du nombre de ballons N :

$N = \frac{V}{V_b}$ $N = 2 \cdot 10^5$ ballons

④ Critiques du résultat

① hypothèses critiques (non exhaustif)

→ masse de la maison ?? (maison en bois...)

→ masse de l'enveloppe des ballons négligeable?

(si 1 ballon a une masse de 100g (par ex), masse totale : 20 tonnes!!)

② Comparaison à l'office du film



En prenant comme échelle la taille de la maison : 10 m en ODG, on trouve que le diamètre total des ballons est $\sim 60 \text{ m}$.

$V_{\text{tot}} = \frac{4}{3} \pi \times (30)^3 = 1 \cdot 10^5 \text{ m}^3$ si l'on suppose que V_{tot} correspond au volume d'une boule, et que les ballons remplissent cette boule en entier. On retrouve le même ordre de grandeur que V calculé avec la poussée d'Archimède !!

Conclusion : l'office n'est pas si aberrante que ça, et il y a sans doute un stagiaire des PISCAR qui a fait le calcul!