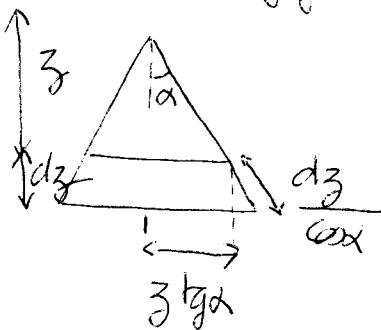


Hydrostatique

$$\textcircled{1} \quad P_b = P_{\text{atm}} + \rho g H \quad \text{et} \quad P(z) = P_0 + \rho g z$$



l'aire dS vaut $2\pi z \operatorname{tg}\alpha \times \frac{dz}{\cos\alpha} + O(dz^2)$

\vec{dF} est clairement verticale et dirigée vers le bas avec :

$$\vec{dF} = P(z) \times dS \times \sin\alpha \vec{e}_z$$

ensuite il suffit d'intégrer =

$$\vec{F} = \int \vec{dF} \vec{e}_z \quad \text{avec}$$

$$F = \int_0^h P(z) dS \sin\alpha = 2\pi (\operatorname{tg}\alpha)^2 \int_0^h z (P_0 + \rho g z) dz$$

$$\text{soit } F = 2\pi (\operatorname{tg}\alpha)^2 \left[P_0 \frac{h^2}{2} + \rho g \frac{h^3}{3} \right] = S \left(P_0 + \frac{2}{3} \rho g h \right)$$

où $S = \pi h^2 (\operatorname{tg}\alpha)^2$ est l'aire de la base du cône.

c'est la formule (1) de l'énoncé.

(2) l'équilibre mécanique du fluide contenu dans le cône sécret:

$$\sum \vec{F}_{\text{pression}} + \rho V g \vec{e}_z = R \vec{e}_z = 0 \quad \text{où } V = S \frac{h}{3}$$

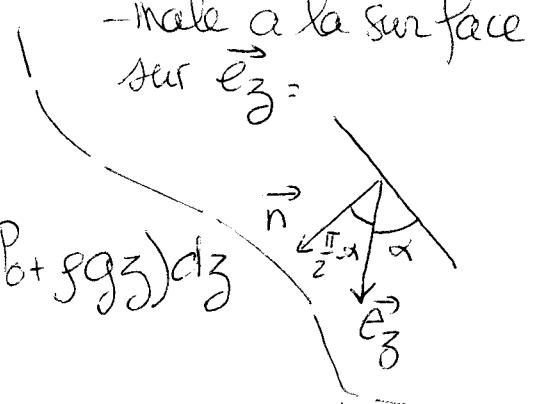
$$\text{on peut donc écrire } \sum \vec{F}_{\text{pression}} = -R \vec{e}_z$$

$$\text{avec } F = R - S \rho g \frac{h}{3}$$

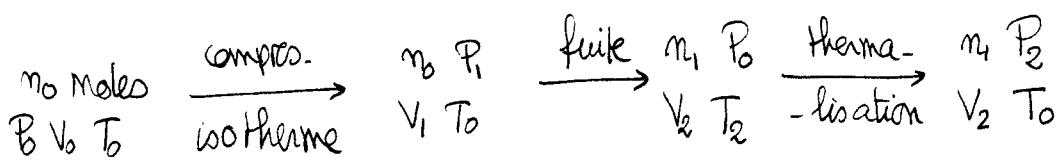
$$\text{il est clair que } R = S P(h) = S(P_{\text{atm}} + \rho g (H+h))$$

$$\text{d'où } F = S \left(P_{\text{atm}} + \rho g H + \frac{2}{3} \rho g h \right)$$

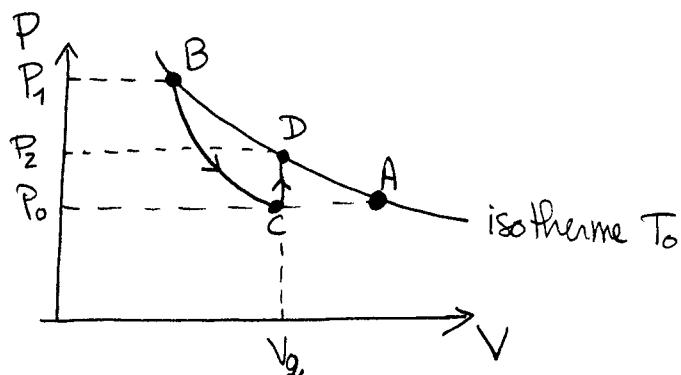
c'est de nouveau la formule (1) de l'énoncé.



Clement et Desormes



1) on a :



2) le long de $B \rightarrow C$, les m_1 molécules qui restent dans l'enveloppe subissent une transf. adiabatique réversible = $P \left(\frac{T}{P} \right)^\gamma = C^{\text{st}}$

$$\text{donc } P_1 \left(\frac{T_0}{P_1} \right)^\gamma = P_0 \left(\frac{T_2}{P_0} \right)^\gamma$$

• lorsque on va de $C \rightarrow D$ la conservation du volume et du nombre de molécules implique = $\frac{P_0}{T_2} = \frac{P_2}{T_0}$

• en combinant ces 2 éqs on obtient $P_1 \left(\frac{T_0}{P_1} \right)^\gamma = P_0 \left(\frac{T_0}{P_2} \right)^\gamma$

s'arr

$$\boxed{\frac{P_1}{P_0} = \left(\frac{P_1}{P_2} \right)^\gamma}$$

3) soit g la masse volumique du mercure j'écris $\begin{cases} P_1 = P_0 + ggh_1 \\ P_2 = P_0 + ggh_2 \end{cases}$
alors:

$$\ln \left(\frac{P_1}{P_0} \right) = \ln \left(1 + \frac{ggh_1}{P_0} \right) \approx \frac{ggh_1}{P_0}$$

$$\ln \left[\left(\frac{P_1}{P_2} \right)^\gamma \right] = \gamma \ln \left(\frac{1 + ggh_1/P_0}{1 + ggh_2/P_0} \right) \approx \gamma \frac{ggh_1 - ggh_2}{P_0} \quad \text{d'où}$$

$$\boxed{\gamma = \frac{h_1}{h_1 - h_2}}$$

4/ pour N_2 cela donne $\gamma = \frac{4,0}{4,0 - 1,1} \approx 1,38$ (valeur théor. pour gaz di-atomique = $\gamma = 1,4$)

Machine Tritherme

- le cycle est décrit sans travail = $\begin{cases} \Delta U = Q_1 + Q_2 + Q_3 & (\text{1er principe}) \\ \Delta S \geq \frac{Q_1}{T_1} + \frac{Q_2}{T_2} + \frac{Q_3}{T_3} \end{cases}$
- on a $Q_1 > 0$
par construction
- dans la 1^e eq. on a $Q_2 = -(Q_1 + Q_3)$ en reportant dans l'inégalité de Clausius cela donne :

$$Q_3 \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_3} \right) \geq Q_1 \left(\frac{1}{T_1} - \frac{1}{T_2} \right)$$

comme $T_2 > T_1$ et $Q_1 > 0$
ce terme est strictement positif

d'où $Q_3 \times \frac{T_3 - T_2}{T_2 T_3} \geq 0$ et donc comme $T_3 > T_2$ il est écrit que $Q_3 \geq 0$.

- donc $\eta = \frac{Q_1}{|Q_3|} = \frac{Q_1}{Q_3}$ avec l'inégalité encadrée ci-dessus cela donne :

$$\eta = \frac{Q_1}{Q_3} \leq \eta_c = \frac{T_3 - T_2}{T_2 T_3} \times \frac{T_1 T_2}{T_2 - T_1}$$

l'égalité de Clausius est atteinte pour un fonctionnement réversible d'après le cours. Dans ce cas on obtient donc $\eta = \eta_c$

$$\eta_c = \frac{T_3 - T_2}{T_3} \times \frac{T_1}{T_2 - T_1}$$

efficacité de Carnot
d'un réfrigérateur fonctionnant entre T_2 et T_1 =
efficacité de Carnot
d'un moteur fonctionnant entre T_3 et T_2

on peut donc analyser cette machine comme le produit de 2 machines distinctes non isolées = (i) un moteur entre T_2 et T_3 qui utilise Q_3 pour produire un travail W et (ii) un frigo entre T_1 et T_2 qui utilise W pour soutirer Q_1 à la source froide.