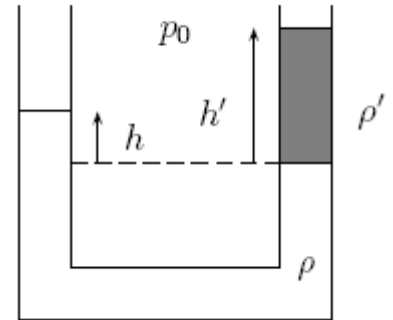


Travaux dirigés de Thermodynamique n°3
Fluides incompressibles
Exercice 1 : Liquides non miscibles dans un tube en U.

On verse de l'eau de masse volumique ρ , dans un tube en U de section 1 cm^2 .

On ajoute ensuite dans la branche de droite, 3mL d'une liquide non miscible de masse volumique $\rho' = 600 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$.

Déterminer la différence de hauteur entre les deux surfaces libres des deux branches.


Exercice 2 : Récipients de sections différentes

Deux récipients A et B de sections constantes respectives $S_A = 40 \text{ cm}^2$ et $S_B = 10 \text{ cm}^2$ communiquent à leur base par un tube fin. Ils contiennent initialement un volume d'eau suffisant pour que, au cours des expériences suivantes, il y ait toujours de l'eau dans chacun des deux récipients.

- On verse un volume $V = 0,02 \text{ L}$ d'huile dans le récipient A. Déterminer la dénivellation entre les 2 surfaces libres.
 - Quelle serait cette dénivellation si on avait versé l'huile dans le récipient B ?
- Données : masses volumiques : de l'eau $\rho_e = 1 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$; de l'huile $\rho_h = 0,9 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$.

Exercice 3 : Cuve à Mercure

Un tube de verre de section $s = 3,00 \text{ cm}^2$ est initialement rempli de mercure puis placé à l'envers sur une cuve à mercure. La hauteur du tube au-dessus de la surface libre du mercure est $L = 1,00 \text{ m}$.

La pression atmosphérique est $p_0 = 1,013 \text{ bar}$ et la masse volumique du mercure est $\rho = 13,6 \cdot 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$.

- Calculer la hauteur h de mercure à l'intérieur du tube.
- On injecte dans le tube n' moles de gaz parfait. La hauteur de mercure dans le tube devient $h' = 0,40 \text{ m}$. Déterminer :
 - La pression p' du gaz enfermé, exprimée en pascals et en millimètres de mercure ;
 - La quantité de matière gazeuse introduite.

Fluides compressibles
Exercice 4 : Pression atmosphérique en altitude.

On considère l'atmosphère comme un gaz parfait compressible. On fait l'hypothèse que le gaz est en équilibre isotherme, c'est à dire que sa température T est constante.

- En notant $M = 29 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ la masse molaire de l'air, et ρ sa masse volumique, établir une relation liant P , M et ρ .
- La pression au niveau du sol est $P_0 = 1,013 \text{ bar}$. Donner l'expression de la pression en fonction de l'altitude z .
- Quelle est la valeur de cette pression pour une hauteur de 1m, 300m et 8850m à 25°C ?

Si on considère de grandes dénivellations, on ne peut plus considérer que la température de l'air est indépendante de l'altitude. On considère que cette température décroît linéairement avec l'altitude suivant la loi $T = T_0 - A \cdot z$ avec $A = 6,45 \cdot 10^{-3} \text{ K/m}$ et $T_0 = 290 \text{ K}$.

- Etablir la loi de variation de la pression avec l'altitude.
- Quelle est cette pression au sommet de l'Everest (8850m) si la pression au niveau de la mer est P_0 .

*Poussée d'Archimède***Exercice 5 : La partie émergée de l'iceberg**

Considérons un iceberg de volume total V flottant sur l'eau. Soit v le volume de la partie émergée. Déterminer le rapport v/V .

On donne les masses volumiques respectives de l'eau, de la glace et de l'air :

$$\rho_e = 1.10^3 \text{ kg.m}^{-3} \quad \rho_g = 0,9.10^3 \text{ kg.m}^{-3} \quad \rho_a = 1 \text{ kg.m}^{-3}$$

Exercice 6 : Décollage d'une montgolfière

Une montgolfière de volume $V=500\text{m}^3$ est remplie d'hélium, à la température $T=298\text{K}$. L'enveloppe du ballon et la nacelle ont une masse totale m et un volume négligeable par rapport à V .

La pression atmosphérique et la pression de l'hélium sont supposées toutes deux égales à $p_0=1,013\text{bar}$.

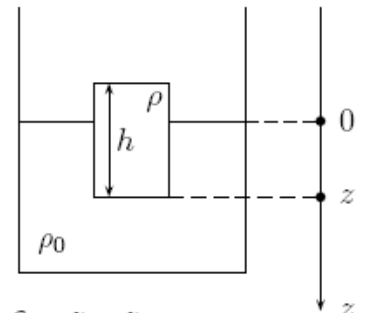
1. Calculer les masses volumiques respectives de l'air et de l'hélium, supposés gaz parfaits.
2. Déterminer la valeur maximale de m pour que la montgolfière puisse décoller.

Donnée : Masse molaires : de l'hélium $M_{\text{He}}=4\text{g.mol}^{-1}$; de l'air $M_{\text{air}}=29\text{g.mol}^{-1}$.

Exercice 7 : Oscillations verticales d'un cylindre dans l'eau.

Un cylindre de section $s=1\text{cm}^2$, de hauteur $h=10\text{cm}$ et de densité 0,6 (masse volumique ρ) est placé dans l'eau (masse volumique ρ_0). Un système annexe maintient son axe de révolution vertical.

1. Déterminer z_0 la hauteur immergée à l'équilibre.
2. Quelle est la force à exercer sur le cylindre pour l'immerger en entier ?
3. A partir de la position d'équilibre déterminée en 1., on enfonce légèrement le cylindre et on le lâche. On néglige les frottements et on pose $\varepsilon = z - z_0$. Montrer que le cylindre effectuera des oscillations dont on déterminera la période.

**Exercice 8 : Forces sur un barrage**

On s'intéresse à un barrage plan. La hauteur d'eau est $h = 5\text{m}$. La largeur du cours d'eau est $l = 4\text{m}$.

1. Le barrage est un mur droit, quelle est la pression de l'eau à l'altitude z ?
2. Quelle est la force exercée par l'eau sur une surface dS du barrage de largeur l et de hauteur dz ?
3. Exprimer puis calculer la force exercée par l'eau sur le barrage sachant que la pression de l'air est $P_0 = 1\text{bar}$, la masse volumique de l'eau est $\rho=10^3\text{kg.m}^{-3}$, et l'accélération de la pesanteur est $g = 9,8\text{m.s}^{-2}$.
4. Déterminer la position du point d'application de cette résultante. (on calculera le moment en O des forces de deux manières différentes).

