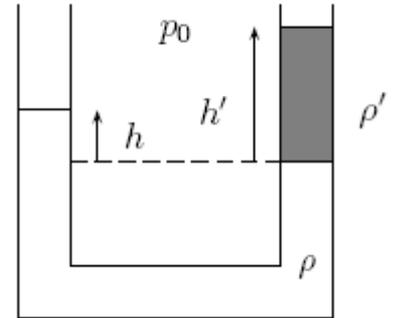


**Travaux dirigés de Thermodynamique n°3**
*Fluides incompressibles*
**Exercice 1 : Liquides non miscibles dans un tube en U.**

On verse de l'eau de masse volumique  $\rho$ , dans un tube en U de section  $1 \text{ cm}^2$ .

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

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.

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

**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  $\rho = 13,6 \cdot 10^3 \text{ kg.m}^{-3}$ .

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

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

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  $T_0 = 290 \text{ K}$ .

4. Etablir la loi de variation de la pression avec l'altitude.
5. 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  $p_0=1,013\text{bar}$ .

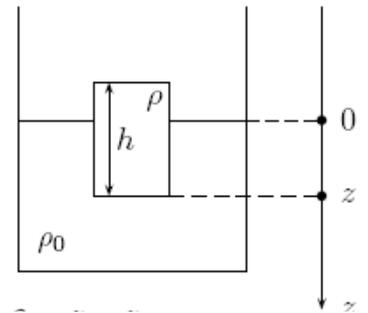
1. Calculer les masses volumiques respectives de l'air et de l'hélium, supposés gaz parfaits.
2. Déterminer la valeur maximale de  $m$  pour que la montgolfière puisse décoller.

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  $\rho$ ) est placé dans l'eau (masse volumique  $\rho_0$ ). 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).

