

Partie B

Thermodynamique

L'espace est rapporté, en coordonnées cartésiennes, à un repère orthonormé direct (Ox, Oy, Oz) de base $(\vec{e}_x, \vec{e}_y, \vec{e}_z)$.

L'atmosphère, de masse volumique ρ , est en équilibre thermodynamique à l'altitude z , dans le champ de pesanteur uniforme et constant $\vec{g} = -g \vec{e}_z$.

L'équation fondamentale (1) de la statique des fluides est applicable en tout point M de l'espace :

$$\overrightarrow{\text{grad}} P(M) = \rho(M) \vec{g} \quad (1)$$

L'atmosphère (mélange gazeux) est assimilée à un gaz parfait unique, de masse molaire moyenne \overline{M} . Soient T_o et P_o , les température et pression au niveau du sol ($z = 0$).

On pose $H = \frac{R T_o}{\overline{M} g}$.

I. Généralités

- 1) Montrer que l'équation fondamentale (1) se traduit par une équation différentielle locale qui relie les grandeurs $P(z)$, $\rho(z)$, g et z .
- 2) Rappeler l'équation d'état du gaz parfait.
- 3) Exprimer la masse volumique $\rho(z)$ de l'air, en fonction de $P(z)$, $T(z)$, \overline{M} et R .

II. Premier modèle

Un premier modèle simple consiste à considérer que la température de l'atmosphère est une grandeur uniforme et constante : $T(z) = T_o$ (modèle de l'atmosphère isotherme).

- 1) Établir l'expression littérale de la pression $P(z)$.
- 2) La variation relative de pression, de $z = 0$ à z , s'exprime par : $\frac{\Delta P}{P_o} = \frac{P(z) - P_o}{P_o}$. Jusqu'à l'altitude z_1 , pour laquelle la pression peut être considérée comme uniforme, la variation relative $\left| \frac{\Delta P}{P_o} \right|$ n'excède pas 10^{-2} . Exprimer z_1 en fonction de H .
- 3) *Application numérique.*
 $R = 8,3 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$; $T_o = 290 \text{ K}$; $\overline{M} = 29 \times 10^{-3} \text{ kg mol}^{-1}$; $g = 9,8 \text{ m s}^{-2}$.
 Calculer H et z_1 .

III. Second modèle

Un deuxième modèle établit que l'atmosphère présente un gradient thermique λ constant. La température $T(z)$ est une fonction affine de l'altitude z , selon la loi : $T(z) = T_o + \lambda z$. Établir l'expression littérale de la pression $P(z)$.