1 Question de cours

ARQS magnétique: définition, validité et conséquences

2 Pendule de torsion d'un point de vue thermodynamique

Un pendule de torsion est constitué d'un fil métallique \mathscr{F} auquel on a suspendu une tige horizontale en son milieu O (voir figure 2). Ce fil est caractérisé par sa capacité calorifique C, supposée **constante**, et par sa "constante" de torsion K(T) qui ne dépend que de la température T. Lors d'une rotation élémentaire de la tige d'un angle $d\theta$, le travail dW reçu (algébriquement) par \mathscr{F} est

$$dW = M(T, \theta)d\theta$$

où $M(T,\theta)$ est le moment du couple de forces imposé à \mathscr{F} dont l'expression est

$$M(T, \theta) = K(T) \theta$$

Cette dernière équation correspond à l'équation d'état du fil. Lors d'une transformation infinitésimale réversible où la température et l'angle de rotation du fil varient respectivement de dT et de $d\theta$, la quantité de chaleur reçue par le fil s'écrit

$$\delta Q = C dT + b(T, \theta) d\theta$$

où $b(T,\theta)$ est un coefficient calorimétrique.

- 1. Exprimer les différentielles respectives dU et dS de l'énergie interne U et de l'entropie S du fil.
- 2. En exprimant que ces deux différentielles sont bien des différentielles de fonctions, montrer que

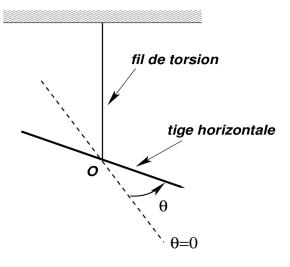
$$b(T,\theta) = -T \theta \frac{dK}{dT}.$$

3. Dans tout ce qui suit, on prendra

$$K(T) = K_0 - \alpha T$$

où K_0 et α sont deux constantes positives et on admettra que cette expression de K(T) reste toujours positive pour les températures considérées. Calculer alors $b(T, \theta)$.

- 4. Déterminer les fonctions d'état énergie interne $U(T,\theta)$ et entropie $S(T,\theta)$ du fil.
- 5. (a) Quelle est la relation entre M et θ dans une transformation isotherme du fil?
 - (b) Quelle est la relation entre M et θ dans une transformation isentropique du fil?
- 6. On imagine que, par des manipulations qu'il n'est pas nécessaire d'expliciter, le fil subit le cycle de transformations suivantes que l'on supposera toutes réversibles :
 - (a) Le fil est initialement dans un état d'équilibre A à la température T_0 et à angle de rotation nul $(\theta_0 = 0)$. Dans une première transformation $A \to B$, on lui imprime une rotation jusqu'à la valeur θ_1 de l'angle, tout en le maintenant en contact avec le milieu ambiant à la température T_0 (transformation isotherme).
 - (b) La seconde transformation $B \to C$ est une rotation adiabatique jusque l'angle $\theta_2 > \theta_1$. La température du fil est alors $T_1 < T_0$.
 - (c) La troisième transformation $C \to D$ est une rotation isotherme à la température T_1 faisant passer l'angle de rotation de θ_2 à θ_3 avec $\theta_3 < \theta_2$.
 - (d) Enfin, la quatrième transformation est adiabatique et ramène le fil dans son état initial A.
- 7. On veut représenter qualitativement cette suite de transformations dans un plan (M, θ) , avec M en ordonnée et θ en abscisse.
 - (a) Montrer que dans ce plan les isothermes sont des droites passant par l'origine $(M=0, \theta=0)$.
 - (b) Montrer que la courbe isentropique passant par un point de ce plan a une pente positive et plus grande que celle de la courbe isotherme passant par ce même point, sauf à l'origine où les deux pentes sont égales pour une température donnée.
 - (c) En déduire l'allure qualitative du cycle de transformations proposé et donner son sens de parcours.
- 8. Pour chacune des transformations, déterminer le travail et la chaleur reçus par le fil en précisant leurs signes respectifs.



9. Démontrer la relation

$$\theta_2^2 = \theta_3^2 + \theta_1^2.$$

- 10. Quel est le travail total W reçu par le fil lors du cycle ? Quel est son signe ? Compte tenu du résultat de la question 6c), montrer que l'on pouvait prévoir celui-ci.
- 11. Démontrer que

$$\frac{|W|}{Q_{AB}} = 1 - \frac{T_1}{T_0}.$$

Expliquer pourquoi ce résultat était prévisible.