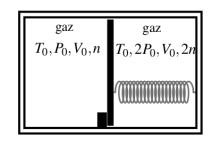
## TD 18 : Énergie échangée par un système au cours d'une transformation

## 1 Recherche d'un état final

Une enceinte indéformable aux parois calorifugées est séparée en deux compartiments par une cloison étanche de surface S, mobile, diathermane et reliée à un ressort de constante de raideur k. Les deux compartiments contiennent chacun un gaz parfait. Dans l'état initial, le gaz du compartiment 1 est dans l'état  $(T_0, P_0, V_0, n)$ , le gaz du compartiment 2 dans l'état  $(T_0, 2P_0, V_0, 2n)$ , une cale bloque la cloison mobile et le ressort est au repos. On enlève la cale et on laisse le système atteindre un état d'équilibre.

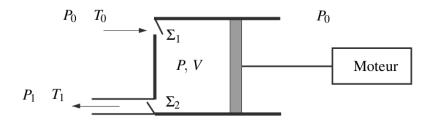


- 1. Décrire l'évolution du système.
- 2. Écrire cinq relations faisant intervenir certaines des six variables d'état :  $V_1$ ,  $V_2$  (volumes finaux des deux compartiments),  $P_1$ ,  $P_2$  (pressions finales dans les deux compartiments),  $T_1$ ,  $T_2$  (températures finales dans les deux compartiments).

## 2 Étude d'un compresseur

Le problème étudie le compresseur d'un moteur à air comprimé (celui d'un marteau-piqueur, par exemple). L'air est assimilé à un gaz parfait de masse molaire  $M=29\,\mathrm{g\cdot mol^{-1}}$ , de capacité thermique massique à pression constante  $c_p=1,00\,\mathrm{kJ\cdot kg^{-1}\cdot K^{-1}}$  et de rapport des capacités thermiques à pression et à volume constants  $\gamma=1,4$ . La constante des gaz parfaits est  $R=8,314\,\mathrm{J\cdot K^{-1}\cdot mol^{-1}}$ .

L'air est aspiré dans les conditions atmosphériques, sous la pression  $P_0 = 1$  bar et à la température  $T_0 = 290$  K, jusqu'au volume  $V_m$ , puis comprimé jusqu'à la pression  $P_1$ , où il occupe le volume  $V_1$ , et refoulé à la température  $T_1$  dans un milieu où la pression est  $P_1 = 6$  bar. Bien que le mécanisme réel d'un compresseur soit différent, on suppose que celui-ci fonctionne comme une pompe à piston, qui se compose d'un cylindre, d'un piston coulissant entraîné par un moteur et de deux soupapes.



— La soupape d'entrée  $\Sigma_1$  est ouverte si la pression P dans le corps de pompe est inférieure ou égale à la pression atmosphérique  $P_0$ .

- La soupape de sortie  $\Sigma_2$  est ouverte si P est supérieure à  $P_1$ .
- Le volume V du corps de pompe est compris entre 0 et  $V_m$ .
- À chaque cycle (chaque aller et retour du piston), la pompe aspire et refoule une mole d'air.
- 1.a. Tracer sur un diagramme de Watt (P en ordonnée, V en abscisse) l'allure de la courbe représentant un aller et un retour du piston. Indiquer le sens de parcours par une flèche.
- 1.b. Montrer que le travail de l'air situé à droite du piston est nul sur un aller-retour.
- 1.c. Montrer que le travail fourni par le moteur qui actionne le piston est égal à l'aire d'une surface sur le diagramme. On supposera que le mouvement est assez lent pour que l'évolution soit mécaniquement réversible.
- 2. Pendant la phase de compression, l'air suit une loi polytropique  $PV^k = cste$ ; il sort du compresseur à la température  $T_1 = 391\,\mathrm{K}$ . Trouver la valeur de k.
- **3.** Exprimer le travail mécanique  $W_{moteur}$  fourni par le moteur pendant un aller-retour en fonction de R, n, k,  $T_1$  et  $T_0$ .
- 4. Le débit massique de l'air dans le compresseur est  $D_m=0.013\,\mathrm{kg\cdot s^{-1}}$ . Calculer la puissance  $P_{moteur}$  fournie par le moteur.

## 3 Quelques questions de cours

- 1. Définir un système thermodynamique, et en particulier la notion de surface de contrôle.
- 2. Donner la différence entre une transformation finie et une transformation infinitésimale.
- 3. Donner la différence entre une transformation isotherme et une transformation monotherme.
- 4. Donner la différence entre une transformation isobare et une transformation monobare.
- 5. Donner quelques sources d'irréversibilité.
- **6.** Donner la différence entre une transformation quasi-statique, quasi-statique mécaniquement réversible et réversible.
- 7. Donner les caractéristiques des différentes parois qu'on trouve dans les exercices.
- 8. Indiquer le modèle à choisir du point de vue des transferts thermiques en fonction des caractéristiques des parois du système.