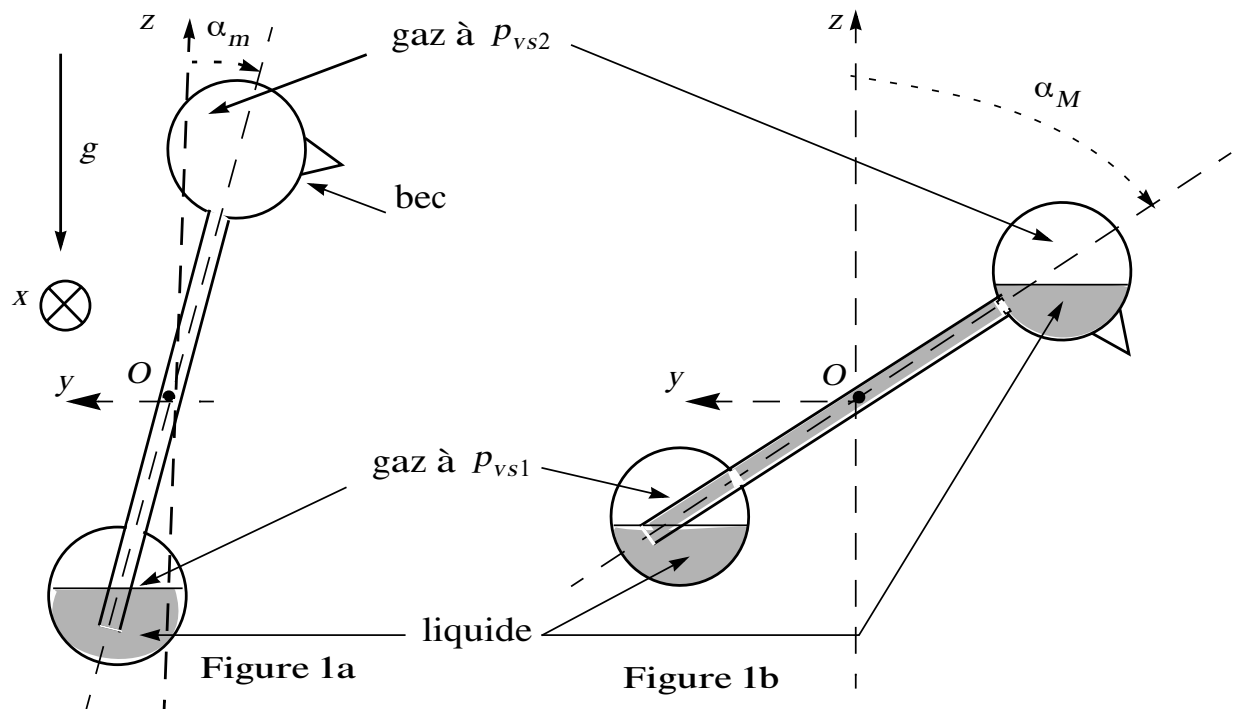


# PHYSIQUE I

Sur le thème de la physique des jouets, cette épreuve est constituée de deux problèmes indépendants. Le sujet comprend un certain nombre de questions qualitatives, auxquelles on s'efforcera de répondre avec concision : quelques lignes suffisent en général. Dans tout le problème le champ de pesanteur est uniforme avec  $g = 10 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$ .

## *Partie I - Étude thermodynamique d'un jouet : l'oiseau buveur*

**Description :** le corps de l'oiseau est un tube cylindrique fin de longueur  $L$  relié à deux réservoirs sphériques identiques, l'ensemble étant hermétiquement clos. Le tube ouvre directement sur le réservoir supérieur alors qu'il plonge presque jusqu'au fond du réservoir inférieur (cf. figure 1a). L'oiseau peut tourner autour d'une liaison pivot d'axe horizontal  $Ox$ . Il est rempli de dichlorométhane pur sous deux phases, liquide et vapeur. Le bec de l'oiseau, au contact de l'atmosphère, est recouvert d'une couche de feutre, qu'on peut imbiber d'eau liquide.



# Filière PC

**Observations :** si on mouille le bec de l'oiseau avant de l'abandonner sans vitesse initiale, l'oiseau se met après un régime transitoire à osciller périodiquement entre  $\alpha_m = 0,1 \text{ rad}$  et  $\alpha_M = 1,1 \text{ rad}$ . Au début d'une période, la phase liquide est entièrement contenue dans le réservoir du bas (cf. figure 1a) de telle sorte que le tube plonge dans le liquide ; le niveau du liquide monte dans le tube, déplaçant ainsi le centre de gravité de l'oiseau, ce qui engendre sa rotation progressive de  $\alpha_m$  à  $\alpha_M$ . Puis, lorsque l'oiseau atteint  $\alpha_M$ , le fond du tube se trouve découvert (cf. figure 1b) et laisse passer une bulle de vapeur du bas vers le haut ; le liquide reflue alors du haut vers le bas, le réservoir du haut se vide et l'oiseau revient dans sa position initiale  $\alpha_m$ , tout le liquide se trouvant de nouveau en bas. Le cycle peut alors reprendre et se poursuit tant que le feutre est humide. Il est possible d'assurer la pérennité des oscillations en s'arrangeant pour que l'oiseau trempe son bec dans un verre à chaque fois que  $\alpha = \alpha_M$ , d'où le nom du dispositif.

## I.A - Pourquoi le dichlorométhane monte-t-il dans le tube ?

I.A.1) On rappelle la formule de Clapeyron reliant l'enthalpie massique de vaporisation  $l_v$  du dichlorométhane, et la pente  $dp_{vs}/dT$  de la courbe de pression de vapeur saturante :

$$l_v = T(v_V - v_L) \frac{dp_{vs}}{dT}.$$

a) Que représentent  $v_V$  et  $v_L$  dans cette formule ? Dans la suite, on traite la vapeur comme un gaz parfait de masse molaire  $M$  et on suppose que  $v_L \ll v_V$ . Faut-il être près ou loin du point critique pour valider cette approximation ?

b) Exprimer la pente  $dp_{vs}/dT$  au voisinage de  $T_0$  en fonction de  $l_v$ ,  $R$ ,  $T_0$ ,  $p_{vs}(T_0)$ ,  $M$ , puis la calculer numériquement pour

$$l_v = 406 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}, \quad M = 85 \times 10^{-3} \text{ kg} \cdot \text{mol}^{-1}, \quad R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1},$$

$$T_0 = 293 \text{ K} \text{ et } p_{vs}(T_0) = 4,1 \times 10^4 \text{ Pa}.$$

I.A.2) Dans cette question on suppose pour simplifier que le tube est fixe et vertical. Du fait de l'évaporation de l'eau sur le feutre, le récipient du haut est à une température  $T_0 - \theta$  légèrement inférieure à la température  $T_0 = 293 \text{ K}$  du récipient du bas. Le liquide monte dans le tube jusqu'à une hauteur d'équilibre  $h_{eq}$ .

On suppose pour simplifier que le niveau de la surface libre dans le réservoir du bas reste quasiment constant car le tube est très fin (cf. figure 2).

a) Établir l'expression de  $h_{eq}$  en fonction de  $\theta$ ,  $g$ , de la masse volumique  $\mu = 1,3 \times 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$  du dichlorométhane liquide et de la pente  $dp_{vs}/dT$  évaluée en I.A.1b.

b) Calculer la valeur numérique de  $\theta$  nécessaire pour que le dichlorométhane atteigne le réservoir du haut c'est-à-dire pour que  $h_{eq}$  soit supérieur à la longueur  $L = 3 \text{ cm}$  du tube. Dans la suite, on adopte la valeur  $\theta = 0,4 \text{ K}$  qui donne de la marge.

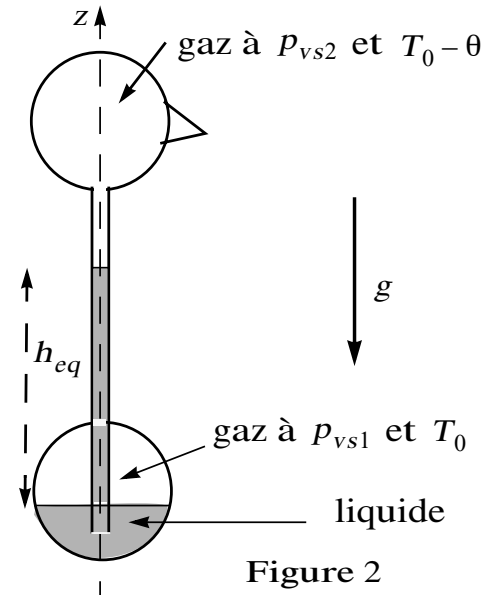


Figure 2

### I.B - Pourquoi le récipient supérieur reste-t-il froid ?

On envisage le système fermé constitué initialement de l'oiseau et de l'eau liquide qui imbibe son bec au début d'une phase d'ascension. À la fin de l'ascension, un volume  $\Delta V_f = 0,1 \text{ cm}^3$  de dichlorométhane liquide est monté dans le récipient supérieur, sa température diminuant de  $\theta = 0,4 \text{ K}$  et une masse  $\Delta m_e$  d'eau liquide est passée à l'état de vapeur dans l'atmosphère qui impose sa pression constante  $p$ . On suppose que le reste du système n'a pas évolué. On rappelle la valeur  $L = 3 \text{ cm}$  de la longueur du tube.

I.B.1) Exprimer la variation d'enthalpie  $\Delta H$  du système en fonction de  $\Delta V_f$ ,  $\Delta m_e$ ,  $\theta$ , de l'enthalpie massique de vaporisation de l'eau  $l_{ve} = 2,6 \times 10^6 \text{ J} \cdot \text{kg}^{-1}$ , de la masse volumique  $\mu = 1,3 \times 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$  du dichlorométhane liquide et de sa capacité thermique massique  $c_p = 1,0 \times 10^3 \text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$ .

I.B.2) On néglige les échanges thermiques avec l'extérieur et le travail du poids. On admet que l'évaporation de l'eau équivaut à une évolution à la pression constante  $p$  imposée par l'atmosphère. Justifier que  $\Delta H = 0$ . En déduire la valeur numérique de  $\Delta m_e$ , ainsi que le volume  $\Delta V_e$  d'eau liquide correspondant. Commenter, sachant que la surface du feutre imbibé vaut  $S \approx 1 \text{ cm}^2$ . Dans la suite on adopte la valeur  $\Delta m_e = 10^{-7} \text{ kg}$ , ce qui donne de la marge.

I.B.3) Évaluer l'ordre de grandeur du travail de pesanteur et justifier qu'on peut effectivement le négliger.

**I.C - Pourquoi l'eau s'évapore-t-elle sur le feutre ?**

L'eau se répartit entre la phase liquide qui imbibe le bec en feutre et la phase gazeuse où elle constitue un mélange idéal de gaz parfaits avec l'air. On admet que l'enthalpie libre totale du système fermé constitué de l'eau répartie entre les deux phases et de l'air dans la phase gazeuse s'écrit :

$$G = G^\circ(T) + n_a RT \left( x \ln \left( \frac{xp}{p_{vse}} \right) - x \right)$$

où  $n_a$  est le nombre de moles d'air supposé constant,  $x$  la fraction molaire en vapeur d'eau dans la phase gazeuse,  $p_{vse}$  la pression de vapeur saturante de l'eau à la température  $T$  et  $p$  la pression atmosphérique.

I.C.1) On admet que  $G$  est le potentiel thermodynamique à pression et température fixées. Rappeler ce que cela signifie.

I.C.2) Étudier les variations de  $G(x)$  et tracer l'allure de son graphe pour  $0 \leq x \leq 1$ . Sachant que  $p = 1,0 \times 10^5$  Pa et  $p_{vse} = 2,5 \times 10^3$  Pa, en déduire la valeur numérique de  $x$  à l'équilibre. L'équilibre est-il stable ?

I.C.3) À quelle condition numérique sur  $x$  l'eau qui imbibe le feutre du bec peut-elle s'évaporer dans l'air ?

I.C.4) Si on enferme l'oiseau sous une cloche hermétique, on constate que l'oiseau finit par cesser d'osciller, bien que son bec soit encore mouillé. Interpréter.

**I.D - L'oiseau buveur vu comme un moteur ditherme**

On assimile l'oiseau à une machine ditherme où le dichlorométhane évolue de manière cyclique au contact d'une source chaude (l'atmosphère à  $T_0 = 293$  K au niveau du récipient inférieur) et d'une source froide (l'eau imbibant le feutre à  $T_0 - \theta$  avec  $\theta = 0,4$  K).

I.D.1) Justifier brièvement que le travail de pesanteur sur un cycle est nul.

I.D.2) Il existe des forces de frottements solide subies par l'oiseau, dont on se propose d'évaluer le travail  $W$  pour un cycle. L'axe de l'oiseau, assimilé à un cylindre de rayon  $r = 1$  mm est posé sur une gouttière (G) en U fixe, de telle sorte que le contact se fasse le long des droites  $Ax$  et  $Bx$  sans frottement et le long de la droite  $Cx$  avec un coefficient de frottement de glissement  $f = 0,1$  (cf. figure 3).

Compte tenu de l'invariance par translation le long de  $\vec{u}_x$  les actions de contact sont équivalentes à trois forces  $\vec{R}_A$ ,  $\vec{R}_B$  et  $\vec{R}_C = F\vec{u}_y + N\vec{u}_z$

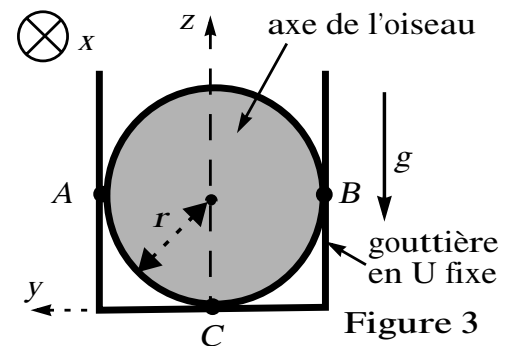


Figure 3

appliquées respectivement en  $A$ ,  $B$  et  $C$  ; on admet de plus que  $N = mg$  où  $m = 0,1 \text{ kg}$  est la masse de l'oiseau.

- a) Exprimer  $|F|$  en fonction des données et préciser le signe de  $F$  selon que  $\alpha$  croît ou décroît.
- b) Tracer le graphe du moment total  $M$  des actions exercées par le support sur l'oiseau par rapport à l'axe  $Ox$  en fonction de  $\alpha$  pour un cycle complet de fonctionnement entre  $\alpha_m = 0,1 \text{ rad}$  et  $\alpha_M = 1,1 \text{ rad}$ .
- c) En déduire la valeur numérique du travail  $W$  et commenter son signe.

I.D.3) Dans la suite, on envisage un oiseau idéalisé, pour lequel on aurait réussi à supprimer les frottements et à récupérer intégralement le travail  $W$  calculé en I.D.2.c). Au cours d'un cycle, le dichlorométhane « reçoit » de la source froide une chaleur  $Q_F$  et la source froide maintient sa température constante en évaporant réversiblement une masse  $\Delta m_e = 10^{-7} \text{ kg}$  d'eau à pression constante, de telle sorte que  $Q_F = -\Delta m_e I_{ve}$  où  $I_{ve} = 2600 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$  est l'enthalpie de vaporisation de l'eau. En déduire numériquement la chaleur  $Q_C$  fournie par la source chaude au dichlorométhane à chaque cycle, puis la valeur numérique du rendement thermodynamique  $\rho$  de ce moteur ditherme.

I.D.4) Donner sans justification l'expression du rendement de Carnot  $\rho_C$  en fonction de  $T_0$  et  $\theta$ , puis le calculer numériquement. Commenter.

I.D.5) Évaluer numériquement l'entropie créée  $S_c$  au sein de la machine pour un cycle. Commenter.

