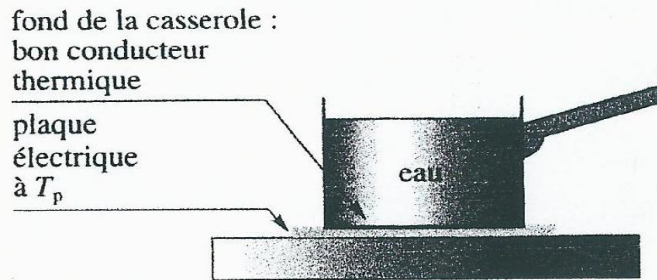


**PSI\* 2016 - 2017**  
**TD N°8 - THERMODYNAMIQUE**

**EXERCICE 1 : Chauffage d'une masse d'eau**

On s'intéresse à une masse d'eau,  $m$ , de capacité calorifique massique constante,  $c$ . Elle est chauffée, dans une casserole, sur une plaque électrique de température constante  $T_p$ .

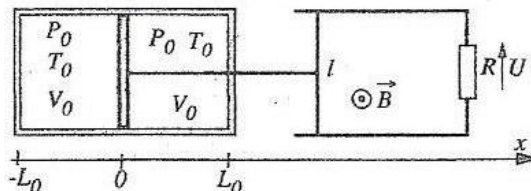


Au cours de cette « expérience », l'eau passe de  $T_1$  à  $T_2$ . En faisant toutes les hypothèses qui paraissent raisonnables, modéliser l'évolution de l'eau et en déduire sa variation d'entropie et l'entropie créée.

Données :  $c = 4,18 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \text{ K}^{-1}$ ;  $m = 1 \text{ kg}$ ;  $T_1 = 300 \text{ K}$ ;  $T_2 = 350 \text{ K}$ ;  $T_p = 1\,000 \text{ K}$ .

**EXERCICE 2 : Thermodynamique et induction**

Un piston adiabatique, de section  $S$  et d'épaisseur nulle, peut se déplacer sans frottement dans un compartiment parfaitement isolé thermiquement.



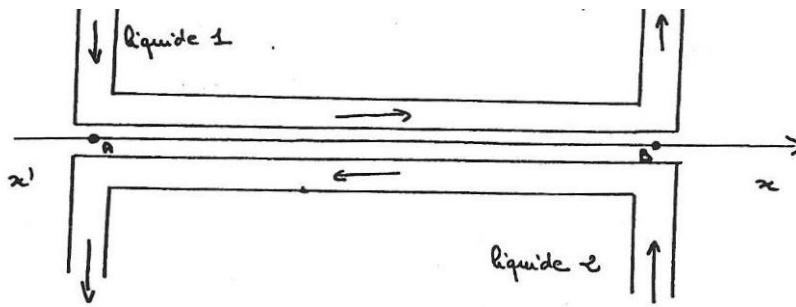
Il est relié, par une tige indéformable, à une barre rigide de résistance négligeable. La barre repose sur 2 rails conducteurs et peut se déplacer sans frottement. L'ensemble {piston, tige, barre} a une masse  $m$ . Le circuit, formé par les rails et la barre, est plongé dans un champ magnétique uniforme. On déplace légèrement le piston de  $x_0$  par rapport à la position d'équilibre de départ où tout est au repos.

1. Prédire physiquement le mouvement du piston puis établir l'équation différentielle régissant son mouvement

2. Exprimer la forme de la tension  $u(t)$  aux bornes de la résistance fermant le circuit. On ne cherchera pas à exprimer les constantes d'intégration. Donner l'allure de la courbe, après avoir déterminé les grandeurs caractéristiques.

Application numérique.  $L_0 = 1 \text{ m}$ ;  $S = 100 \text{ cm}^2$ ;  $x_0 = 1 \text{ cm}$ ;  $l = 10 \text{ cm}$ ;  $B = 0,1 \text{ mT}$ ;  $R = 100 \Omega$ ;  $P_0 = 1 \text{ bar}$ ;  $m = 100 \text{ g}$ ;  $\gamma = 1,4$ .

### EXERCICE 3 : Echangeur à contre-courant



Deux liquides (1 chaud et 2 froid) s'écoulent à contre-courant dans deux canalisations. On repère un point par son abscisse  $x$ , comprise entre 0 (A) et L (B).

Le liquide 1, de capacité thermique massique  $c_1$ , circule de A vers B avec un débit massique  $D_1$ . Soit  $T_1(x)$  sa température à l'abscisse  $x$ .

Le liquide 2, de capacité thermique massique  $c_2$ , circule de B vers A avec un débit massique  $D_2$ . Soit  $T_2(x)$  sa température à l'abscisse  $x$ .

Le liquide  $L_2$  pénètre en B à la température  $T_{2b}$ , inférieure à  $T_{1a}$  connue, et ressort en A à la température  $T_{2a}$  aussi proche que possible de  $T_{1a}$ .

Les échanges thermiques entre les deux canalisations sont supposés obéir à une loi linéaire : la puissance thermique  $dP_{th}$  cédée par  $L_1$  à  $L_2$  au niveau d'une tranche de longueur  $dx$  est égale à  $dP_{th} = G(T_1 - T_2) dx$ .

- 1) Ecrire les deux équations différentielles couplées en  $T_1(x)$  et  $T_2(x)$ .
- 2) Déterminer  $T_{2a}$  dans le cas où  $D_1c_1 = D_2c_2 = Dc$ . On pourra effectuer le changement de variable  $\theta = T_1 - T_2$ ,  $\Psi = T_1 + T_2$ . On posera  $\lambda = Dc/G$ .

#### RESOLUTION DE PROBLEME :

En combien de temps un climatiseur de puissance 300 W fait-il passer la température d'une pièce de capacité calorifique  $6,5 \cdot 10^6$  J/K de la température de 27 °C à la température de 20 °C ?