Travaux pratiques – TP 19

## Mesure du coefficient adiabatique $\gamma$ de l'air

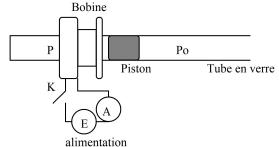
## I Objectifs

- ♦ Observer des résonances d'amplitude pour un système mécanique.
- $\diamond$  Déterminer la valeur numérique du coefficient adiabatique  $\gamma$  de l'air par étude de sa compressibilité.
- ♦ Tracer une régression linéaire avec incertitudes et déterminer un paramètre par simulation Monte-Carlo.

## II | S'approprier

#### II/A Principe des mesures

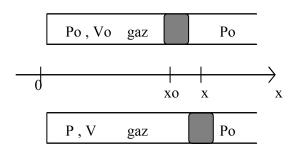
On considère un tube en verre horizontal dont une des extrémités est fermée et l'autre est en communication avec l'air ambiant. À l'intérieur de ce tube, un piston muni d'un aimant permanent peut se déplacer sans frottements. La bobine parcourue par un courant crée un champ magnétique sinusoïdal et excite l'aimant permanent qui se trouve à l'intérieur du piston.



En faisant varier la fréquence du courant dans la bobine, on recherche la résonance en amplitude du piston. La fréquence de résonance est liée au coefficient adiabatique  $\gamma$  de l'air que l'on se propose de déterminer.

#### II/B Étude mécanique du piston

On étudie le système {piston} dans le référentiel du laboratoire, supposé galiléen. Il est soumis aux forces de pression qui s'exercent sur ses deux faces latérales, ainsi qu'à son poids et à la réaction du support, forces qui se compensent. Enfin, il est soumis à la force d'excitation magnétique  $\overrightarrow{F}_{\text{mag}}$  engendrée par la bobine. On suppose cette force proportionnelle au courant i(t) circulant dans la bobine selon



$$\vec{F}_{\text{mag}} = \beta i(t) \vec{u_x}$$

avec  $\beta$  une constante que l'on ne cherchera pas à déterminer.

Étudions le mouvement du piston selon l'axe horizontal (Ox). À l'équilibre, le piston se trouve en  $x_0$ , la pression étant égale à la pression atmosphérique  $P_0$  sur chaque face. Le volume fermé de gaz est  $V_0$ . On considère un petit déplacement du piston dans le sens des x croissants. Le volume de gaz fermé devient V, et la pression qui s'exerce sur la face gauche du piston est  $P < P_0$  puisque le volume fermé de gaz a subi une détente. En appliquant la deuxième loi de Newton en projection selon l'axe (Ox), on obtient :

$$m\ddot{x} = (P - P_0)S + \beta i(t)$$

où m est la masse du piston et S sa section.

# II/C Transformations thermodynamiques subies par le volume fermé de gaz

Au cours de l'expérience, les oscillations du piston sont suffisamment rapides pour pouvoir supposer que les transformations subies par le gaz sont adiabatiques, c'est-à-dire sans échange de chaleur avec l'extérieur. D'autre part on assimile le gaz (l'air) à un gaz parfait de coefficient adiabatique  $\gamma$  constant. Au cours de telles transformations, l'équation d'état du gaz suit la loi dite de LAPLACE telle que

$$PV^{\gamma} = C$$

avec C une constante. L'expression différentielle de cette loi est :

$$\frac{\mathrm{d}P}{P} + \gamma \frac{\mathrm{d}V}{V} = 0$$

On en déduit donc une relation entre la variation de pression dP du gaz et sa variation dV de volume au cours de la transformation.

# III Analyser

#### III/A Équation différentielle du mouvement

D'après les caractéristiques du tube, dV = Sdx. On suppose toutes les variations faibles par rapport aux grandeurs de repos, si bien que

$$P = P_0 + dP \approx P_0$$
 et  $V = V_0 + dV \approx V_0$ 

Sous ces hypothèses, l'expression différentielle de la loi de LAPLACE permet d'écrire :

$$\mathrm{d}P = -\gamma P_0 \frac{\mathrm{d}V}{V_0}$$

Et, en utilisant le fait que  $dV = Sdx = S(x - x_0)$ ,

$$P - P_0 = dP = -\gamma \frac{P_0}{V_0} S(x - x_0)$$

- (1) Donner alors l'équation différentielle du mouvement du piston en x
- (2) Déterminer la pulsation propre du mouvement.
- (3) Montrer que le tracé de la **fréquence** de résonance au carré en fonction de  $1/V_0$  est une droite de coefficient directeur a dont on précisera l'expression.

## III/B Excitation de l'oscillateur

Les frottements étant suffisamment faibles, le facteur de qualité est alors grand devant 1, si bien que la pulsation de résonance obtenue expérimentalement est très proche de la pulsation propre  $\omega_0$ . On a donc accès expérimentalement à la valeur de la fréquence propre du piston.

IV. Réaliser 3

#### ${ m IV}^{ m |}$ Réaliser

#### IV/A

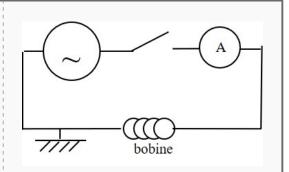
#### Schéma du montage et alimentation de la bobine



#### Montage

On alimente la bobine à l'aide d'un GBF sur sa **sortie amplifiée**  $0.5\,\Omega$ ), qui peut délivrer environ 1 A (nécessaire au fonctionnement du dispositif), ce qui est impossible avec la sortie classique du GBF.

L'ampèremètre branché en série permet de vérifier l'intensité efficace débitée dans le circuit. Il faut qu'elle soit de l'ordre de  $[0,8\;;\,0,9]\,\mathrm{A},$  et toujours inférieure à  $1\,\mathrm{A}.$ 





#### Rappel

On rappelle que la valeur efficace  $S_{\text{eff}}$  d'un signal s(t) dit T-périodique est définie par

$$S_{\text{eff}} = \frac{1}{T} \sqrt{\int_0^T s^2(t) dt}$$

Pour un signal sinusoïdal comme le courant ici, la valeur efficace est liée à l'amplitude  $S_0$  selon :

$$S_{\text{eff}} = \frac{S_0}{\sqrt{2}}$$

## $\left[ { m IV/B} ight]$

#### Mode opératoire

Aller sur Capytale, en cliquant sur https://capytale2.ac-paris.fr/web/c/4523-1426759



#### Mesures

- 1) Ouvrir le robinet de la burette, et choisir un volume initial  $V_0$  grâce à l'aimant. Notez cette valeur de  $V_0$  dans la liste python correspondante, et fermer le robinet.
- 2) Disposer alors la bobine de manière à ce que son bord se trouve à hauteur du bord du piston.
- 3) Allumer le GBF et augmenter le level jusqu'à ce que l'intensité (lue sur l'ampèremètre) soit d'environ [0,8; 0,9] A.
- 4) Chercher la fréquence de résonance, en partant d'une fréquence de [40; 50] Hz environ et en la diminuant (ne pas descendre sous les 10 Hz). À la résonance, le cylindre oscille alors avec une relativement grande amplitude.
- 5) Noter cette valeur dans la liste python correspondante. Remplir la liste Df0 de la plage de valeurs où vous estimez que la résonance se trouve (i.e. on a  $f_0$  dans  $[f_0 \Delta, f_0 + \Delta]$ ); l'incertitude-type  $u(f_0)$  est alors  $\Delta/\sqrt{3}$ .
- 6) Ouvrir l'interrupteur pour couper le courant et lire le volume correspondant après oscillation. La différence avec  $V_0$  correspond à l'écart à rentrer dans DVO, et l'incertitude-type sera alors uVO = DVO/np.sqrt(3).
- 7) Déplacer de nouveau le piston en ayant ouvert le robinet, et faire ainsi une série de mesures en faisant varier  $V_0$  et en repérant la valeur de  $f_0$ , sa plage d'existence et la plage d'existence de  $V_0$  pour chaque valeur de  $V_0$ .

## $\mathbf{V}$

#### Valider et conclure

- 1 Toujours sur Capytale, remplissez les listes des erreurs relatives pour  $V_0$  et  $f_0$ .
- $\boxed{2}$  Créer les variables nécessaires au tracé de  $f_0^2$  en fonction de  $1/V_0$ .
- 3 Effectuer la régression linéaire avec polyfit, compléter la fonction définissant la régression linéaire, et tracer le graphique des données relevées avec la régression. Les erreurs à afficher sont les incertitudes absolues, pas relatives.
- 4 La régression est-elle valide?
- $\boxed{5}$  Relever le coefficient directeur a de la droite modélisée. Quelle est son unité?
- Déduire, de la partie Analyse, l'expression littérale du coefficient adiabatique  $\gamma$  de l'air en fonction du coefficient directeur a de la droite modélisée, de la masse m de l'aimant, du diamètre d du piston et de la pression atmosphérique  $P_0$ .
- On a  $m=8.8\,\mathrm{g}$  et  $d=13.97\,\mathrm{mm}$ . La pression atmosphérique  $P_0$  se lit sur le baromètre placé dans la salle (en mbar). Après avoir détaillé les valeurs expérimentales et leurs unités correctes sur votre copie, utilisez Capytale, pour calculer la valeur expérimentale de  $\gamma$  de l'air. Quelle est son unité?
- 8 Utiliser le code Monte-Carlo pour estimer la valeur moyenne de a et l'incertitude sur la valeur de a. En déduire la valeur moyenne et l'incertitude sur la valeur de  $\gamma$ .
- 9 Le cours de thermodynamique permettra de déterminer le coefficient  $\gamma$  d'un gaz selon qu'il soit un gaz parfait diatomique ou monoatomique. On a

$$\gamma_{
m dia,th\acute{e}o} = rac{7}{5} \quad {
m et} \quad \gamma_{
m mono,th\acute{e}o} = rac{5}{3}$$

Déterminer la bonne valeur théorique par calcul d'écart normalisé. Comparez à ce que vous savez des gaz composant l'air (mono- ou diatomique).

10 Conclure.