## TP n°1 de thermodynamique

## DETERMINATION DE LA CONSTANTE DES GAZ PARFAITS, R

(Utilisation du gaz butane contenu dans un briquet)

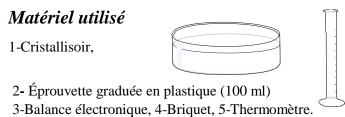
## Introduction

L'équation d'état des gaz parfait, a été déduite des lois de Boyle, Charles et Gay-Lussac. Elle traduit le comportement des gaz parfaits et des gaz réels à basse pression.

$$pV = nRT$$

p : pression ; V : volume occupé par le gaz ; n : nombre de mole du gaz ; T : la température absolue du gaz . R : la constante des gaz parfaits

**Objectif :** l'objectif de ce TP est la détermination de la valeur de la constante universelle des gaz parfaits, en utilisant un moyen très simple (briquet).



## Mode opératoire

- 1. Remplir au deux tiers un cristallisoir (capacité 2000 ml) par de l'eau du robinet.
- 2. Remplir à bord, l'éprouvette graduée avec de l'eau de robinet.
- 3. Couvrir avec votre main, la surface de l'éau de l'éprouvette graduée
- 4. Retourner l'éprouvette (remplie d'eau) dans le cristallisoir en maintenant votre main de façon à ne pas laisser de bulles d'air s'introduire dans l'éprouvette (si non recommencer les opérations 2 et 3).
- 5. Immerger un briquet dans le cristallisoir (pour mouillage), et attendre 2 minutes, puis le retirer.
- 6. Essuyer avec du papier buvard (essuie-tout), secouer pour se débarrasser de l'eau et peser le briquet (m0).
- 7. Réintroduire le briquet comme précédemment, attendre une minute, ensuite le mettre à la verticale sous l'éprouvette graduée.
- 8. Appuyer doucement sur le clapet d'allumage du briquet pour laisser s'échapper le gaz dans l'éprouvette graduée.
- 9. Continuer à injecter le gaz dans l'éprouvette jusqu'à la collecte de 80 mL environ.
- 10. Laisser le briquet en dessous de l'éprouvette pendant quelque seconde (en cas de fuite ou reste de bulles de gaz).
- 11. Enregistrer le volume exact du gaz recueilli dans l'éprouvette graduée.
- 12. Retirer le briquet du cristallisoir, essuyer avec du papier absorbant, secouer comme au début, pour se débarrasser des dernières gouttes d'eau au niveau du briquet.
- 13. Prendre sa masse (mf).

Par prudence, une fois terminé, se débarrasser du gaz (inflammable) collecté près de la fenêtre ouverte.

