## T.P. Masse volumique de quelques objets

#### Fiche descriptive à l'attention du professeur

# Objectifs:

- 1. Déterminer la masse volumique de différents objets ayant des formes géométriques ou des formes quelconques.
- 2. Vérifier que la masse volumique est caractéristique de la matière (composition chimique) de l'objet.
- 3. Prendre conscience de l'ordre de grandeur d'une mesure et de sa précision relative

## Compétences mises en oeuvre :

- Utiliser une balance (trébuchet)
- Lire les graduations d'une éprouvette
- Utiliser les conversions d'unités
- Utiliser la formule  $\rho = m/V$

#### Matériel par poste :

- Une boite de masses marquées
- Eprouvettes graduées : une de 100 ml et une de 250 ml
- Une pissette d'eau
- Une balance
- Différents objets : Un cube et un cylindre en bois

Une clé et un boulon en fer

Une bille en verre et en tube en verre

Un taille-crayon en aluminium

## **A RETENIR**:

La masse volumique est une caractéristique de la composition chimique d'un objet.

Le matériel expérimental a une précision plus ou moins grande, il faut toujours utiliser le plus précis possible. Les résultats doivent toujours être analysés en tenant compte des erreurs expérimentales.

# T.P. Masse volumique de quelques objets

**Objectifs**: Déterminer la masse volumique de différents objets

Compléter le tableau suivant après avoir :

- 1. Déterminé la masse de l'objet par pesée à l'aide d'une balance
- 2. Déterminé le volume de l'objet par la méthode appropriée :
  - mesure géométrique et application des formules
  - immersion dans une éprouvette graduée
- 3. Effectué les conversions nécessaires pour calculer la masse volumique en kg/m³

Objets	Masse(g)	Volume (cm <sup>3</sup> )	Masse volumique (kg/m <sup>3</sup> )
Cube			
Cylindre			
Bille			
Clé			
Taille crayon			
Tube en verre			
Boulon			

Pourquoi le choix de l'éprouvette est-il important ?			
Comparer les différentes valeurs des masses volumiques et essayer de classer les objets en			
fonction des résultats			

# **A RETENIR**: