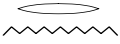
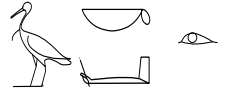




Theme SANTE

Chimie TPévalué

Partie 1 : masse volumique



Détermination de la nature d'un métal par la mesure de sa masse volumique

➤ On dispose d'un échantillon d'un métal inconnu dans une soucoupe, noter son numéro ici →

➤ On connaît la masse volumique d'un certain nombre de métaux

| Métal | CHROME (Cr) | ETAIN (Sn) | PLOMB (Pb) | MAGNESIUM (Mg) | ZINC (Zn) |
|---------------------------------|-------------|------------|------------|----------------|-----------|
| Masse volumique ρ (g/L) | 715 | 577 | 1135 | 174 | 713 |

➤ Matériel disponible : balance électronique, éprouvettes graduées, eau

1- Expliquer comment faire pour identifier la nature du métal dans la soucoupe.

2- Résultats des mesures effectuées

3- Calcul de la masse volumique et identification du métal

4- Donner la définition de la densité d'un solide ou d'un liquide. Calculer la densité du métal