

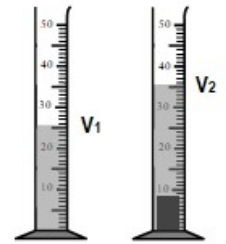


Solides cylindriques

Peser successivement les deux solides, noter leurs masses respectives : m_1 et m_2

Dans l'éprouvette graduée de 100 mL, verser suffisamment d'eau jusqu'à la graduation de son choix et lire le volume V_1 .

Immerger délicatement un solide et noter le nouveau volume, V_2 , indiqué par l'éprouvette graduée. En déduire par le calcul les masses volumiques des solides.



Liquides

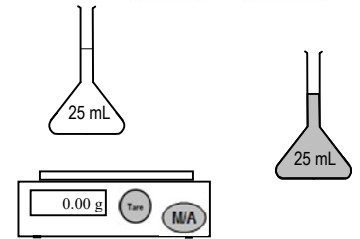
Peser la fiole jaugée de 25 mL vide ; noter la valeur de la masse qui s'affiche.

La remplir avec l'un des liquides jusqu'au trait de jauge et peser ;

Noter la valeur de sa masse qui s'affiche et en déduire la masse m_3 du liquide.

Faire de même avec l'autre liquide. Noter m_4 .

En déduire par le calcul les masses volumiques des liquides.



Solide en poudre

Déposer une pointe de spatule de l'une des poudres sur la droite du banc Kofler. Déplacer la poudre vers la gauche jusqu'à la voir fondre.

Lire la température de fusion à l'aide de l'index mobile en rabattant le curseur sur la poudre fondue. Noter T_{f1} .

Recommencer avec la deuxième poudre. Noter T_{f2} .

