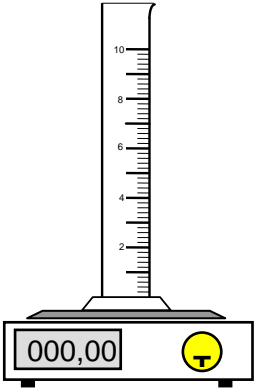
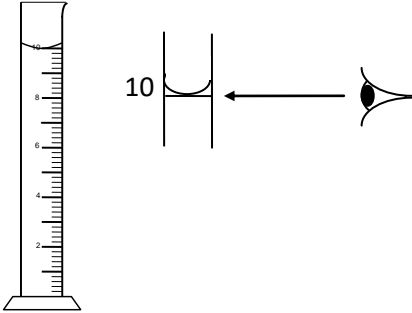
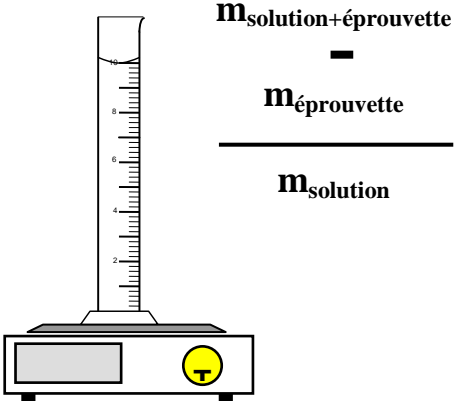


Identifier les liquides à partir de leur masse volumique.

Mesurer et calculer la masse volumique d'un liquide :

<p>Placer l'éprouvette graduée vide sur le plateau de la balance en fonctionnement.</p> <p>Appuyer sur le bouton de tarage et attendre l'affichage du 0,00.</p>	<p>A votre paillasse introduire la solution.</p> <p>Ajuster le niveau du liquide à la graduation 10 mL.</p>	<p>Mesurer la masse de l'éprouvette + la solution introduite.</p> <p>En déduire la masse de la solution.</p>	<p>Déterminer la masse volumique de la solution.</p>
		 $\frac{m_{\text{solution+éprouvette}} - m_{\text{éprouvette}}}{m_{\text{solution}}}$	$\rho = \frac{m}{V}$ <p>m en g, V en cm³ (mL) ρ en g/cm³ (g/mL)</p>