


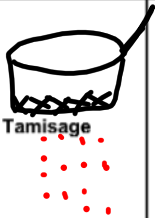





PRINCIPALES TECHNIQUES DE SÉPARATION DES MÉLANGES

CONSERVER UNE TRACE  
DE VOS APPRENTISSAGES.

Technique		Utilité	Matériel
<p><b>sédim.</b> + Décantation</p> 	<p><b>Les constituants d'un mélange hétérogène se séparent sous l'action de la gravité.</b></p>	<p><b>Séparer les solides des liquides ou deux liquides non miscibles (ex: l'eau et l'huile).</b></p>	<p><b>Bécher ou cylindre gradué et ampoule à décantation.</b></p> 
<p>Centrifugation</p> 	<p><b>Le mélange est placé dans un appareil qui tourne à grande vitesse.</b></p>	<p><b>Séparer les solides des liquides ou deux liquides qui sont non miscibles.</b></p>	<p><b>Centrifugeuse et éprouvettes.</b></p>
<p>Tamissage</p> 	<p><b>Faire passer le mélange à travers un tamis qui a des trous d'une grosseur déterminée.</b></p>	<p><b>Séparer des mélanges hétérogènes qui ont plusieurs phases solides.</b></p>	<p><b>Tamis de divers grosseurs.</b></p>

Technique	Principe	Utilité	Matériel de base
 <p>Filtration</p>	<p>Faire passer le mélange à travers un filtre.</p>	<p>Séparer les solides des liquides dans les mélanges hétérogènes.</p>	<p>Entonnoir avec papier-filtre.</p>
 <p>Évaporation</p>	<p>Laisser le liquide s'évaporer à la température ambiante récupérer ensuite le solide.</p>	<p>Pour récupérer le solide d'un mélange hétérogène ou le soluté solide d'une solution.</p>	<p>Vase de pétri, bécher, etc.</p>
 <p>Distillation</p>	<p>Faire chauffer jusqu'à ébullition afin de récupérer les gaz. On refroidit ensuite ces gaz pour les liquéfier.</p>	<p>Pour séparer les solutés des solvants dans des solutions liquides et les liquides des mélanges hétérogènes.</p>	<p>Erlenmeyer, bouchon troué, plaque chauffante, support universel, pince, tube de caoutchouc, tube de verre coudé, éprouvette, bécher, tube réfrigérant.</p>