Séparation des mélanges

1. Qu'est-ce qu'un mélange ?

2. Peut-on séparer les constituants d'un mélange sans en changer la nature ?

3. Nommez deux facteurs qui peuvent déterminer le choix de la technique de séparation d'un mélange.

4. Reliez chacune des techniques de séparation des mélanges de la colonne de gauche à l'une des descriptions données dans la colonne de droite.

Techniques de séparation des mélanges	Descriptions
a) Centrifugation (exemple : pour séparer les globules et le liquide du sang)	1. Les constituants du mélange se séparent sous l'action de la gravité.
b) Distillation (exemple : pour séparer un mélange d'eau et d'alcool)	2. Les constituants du mélange se séparent sous l'action de la gravité dans un appareil tournant à grande vitesse.
c) Tamisage (exemple : pour séparer un mélange de billes et de sable)	3. Le mélange est passé à travers un tamis possédant des trous d'une grosseur déterminée et retenant les plus grosses particules.
d) Décantation (exemple : pour séparer un mélange d'huile et de vinaigre)	4. Le mélange est passé à travers un filtre qui retient les constituants solides et laisse passer les constituants liquides.
e) Filtration (exemple : pour séparer un mélange d'eau et de terre)	5. Le constituant solide d'un mélange est récupéré une fois que le constituant liquide s'est évaporé à la température ambiante.
f) Évaporation (exemple : pour séparer un mélange d'eau et de sel)	6. Le mélange est chauffé jusqu'à ébullition, puis le gaz produit est récupéré, refroidi et liquéfié.