

Correction de l'évaluation sommative : L'eau et les mélanges

Exercice 1 : Le cyclohexane

1. Les trois états physiques sont l'état solide, l'état liquide et l'état gazeux.
2. Le cyclohexane devient solide à 6°C.
3. La solidification correspond au passage de l'état liquide à l'état solide.
4. C'est le cyclohexane qui devient solide à plus haute température (6°C contre 0°C pour l'eau).
5. La vaporisation correspond au passage de l'état liquide à l'état gazeux.
6. C'est la décantation.
7. Le mélange est hétérogène car on distingue les deux liquides à l'œil nu.
8. Les deux liquides forment un mélange hétérogène : ils ne sont donc pas miscibles.
- 9.

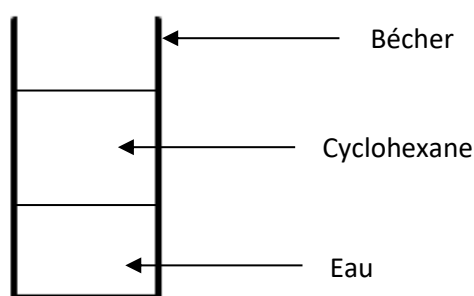


Schéma montrant le mélange eau + cyclohexane après décantation

Exercice 2 : La préparation du thé

1. Le mélange de l'eau avec les feuilles de thé est un mélange hétérogène car on distingue le liquide et les feuilles de thé, donc au moins deux constituants à l'œil nu.
2. Protocole expérimental :
 - Mettre un entonnoir dans la tasse (assez grande si possible).
 - Placer un filtre dans l'entonnoir.
 - Verser le mélange dans le filtre (celui-ci va garder toutes les feuilles de thé).
 - Récupérer ainsi dans la tasse la boisson chaude.
3. Après filtration, le mélange obtenu est homogène.