

## Exercices séquence « Mélanges »

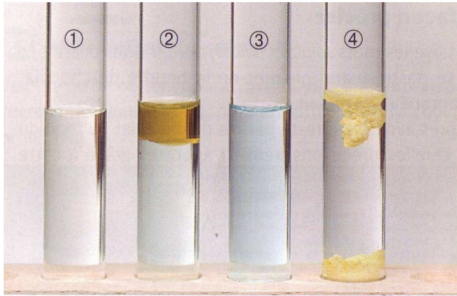
### Exercice 1

1. Comment fait-on la différence à l'œil nu entre un mélange homogène et un mélange hétérogène ?
2. Donne un exemple de mélange homogène et un exemple de mélange hétérogène.

### Exercice 2

On a effectué les mélanges suivants:

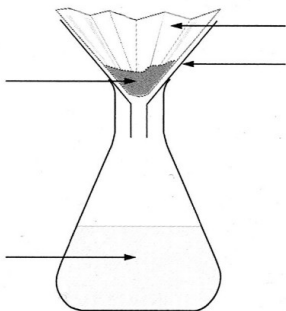
- Tube ① : eau et sucre
- Tube ② : eau et huile
- Tube ③ : eau et sulfate de cuivre
- Tube ④ : eau et souffre



1. Quels sont les mélanges homogènes ?
2. Quels sont les mélanges hétérogènes ?

### Exercice 3

1. Comment appelle-t-on la technique ci-dessous ?
2. Complète le schéma ci-dessous.



### Exercice 4



1. Sans matériel, comment éliminer simplement les plus grosses particules d'un jus d'oranges avec pulpe ?
2. Avec du matériel, comment éliminer les plus fines particules ?

### Exercice 5



1. Comment appelle-t-on la verrerie utilisée ci-dessus ?
2. Explique ce que cela permet de réaliser.

### Exercice 6



Pour enlever les traces de calcaire sur le robinet on peut verser du vinaigre

dessus. Aussitôt, on observe une effervescence qui correspond à l'apparition d'un gaz (le dioxyde de carbone) puis le calcaire disparaît.

1. A quoi correspond l'effervescence ?
2. Que peux-tu dire du mélange calcaire - vinaigre

## Exercices séquence « Mélanges »

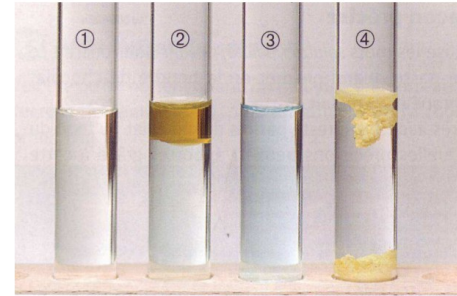
### Exercice 1

1. Comment fait-on la différence à l'œil nu entre un mélange homogène et un mélange hétérogène ?
2. Donne un exemple de mélange homogène et un exemple de mélange hétérogène.

### Exercice 2

On a effectué les mélanges suivants:

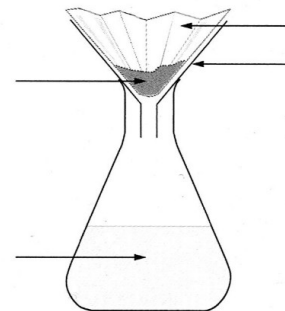
- Tube ① : eau et sucre
- Tube ② : eau et huile
- Tube ③ : eau et sulfate de cuivre
- Tube ④ : eau et souffre



1. Quels sont les mélanges homogènes ?
2. Quels sont les mélanges hétérogènes ?

### Exercice 3

1. Comment appelle-t-on la technique ci-dessous ?
2. Complète le schéma ci-dessous.



### Exercice 4



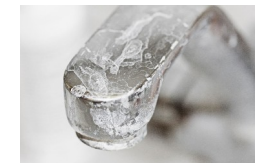
1. Sans matériel, comment éliminer simplement les plus grosses particules d'un jus d'oranges avec pulpe ?
2. Avec du matériel, comment éliminer les plus fines particules ?

### Exercice 5



1. Comment appelle-t-on la verrerie utilisée ci-dessus ?
2. Explique ce que cela permet de réaliser.

### Exercice 6



Pour enlever les traces de calcaire sur le robinet on peut verser du vinaigre

dessus. Aussitôt, on observe une effervescence qui correspond à l'apparition d'un gaz (le dioxyde de carbone) puis le calcaire disparaît.

1. A quoi correspond l'effervescence ?
2. Que peux-tu dire du mélange calcaire - vinaigre