

## Correction 5 ème : mélange

### Exercice 1 :

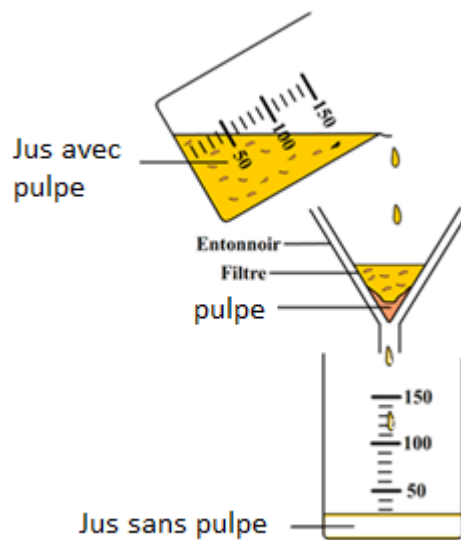
L'intrus est le jus de citron car on peut voir la pulpe. Ce mélange est donc hétérogène alors que les deux autres sont des mélanges homogènes.

### Exercices 2 :

- 1) Les mélanges où l'on peut distinguer différents constituants sont hétérogènes. Ici on a les mélanges de l'eau avec :
  - L'aluminium
  - Café
  - Craie
- 2) Les mélanges où l'on ne peut pas distinguer différents constituants sont homogènes. Ici on a les mélanges de l'eau avec :
  - Sucre
  - Sel
  - Sulfate de cuivre

### Exercice 3 :

1)



- 2) On peut aussi réaliser une décantation en mettant le jus dans un verre et en attendant que la pulpe tombe au fond du verre. On peut ensuite récupérer le jus sans pulpe au-dessus (avec une paille par exemple).

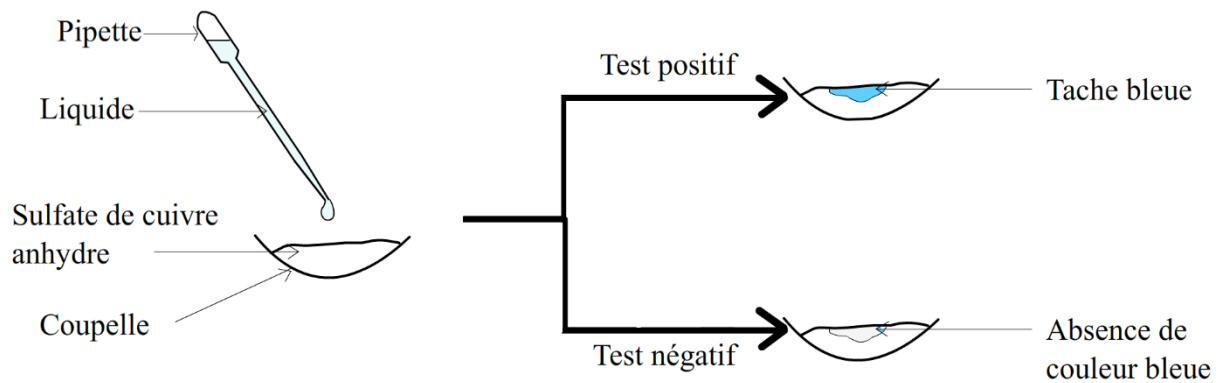
## Test de reconnaissance de l'eau

Exercice 1 :

- 1) Il faut chauffer le tube à essai contenant le sulfate de cuivre.
- 2) Des gouttelettes d'eau se forment sur la paroi. Cette eau s'est évaporé des cristaux de sulfate de cuivre.
- 3) Le sulfate de cuivre anhydre est blanc. Anhydre veut dire « sans eau ».

Exercice 2 :

- 1) Elle doit réaliser le test de reconnaissance de l'eau avec du sulfate de cuivre anhydre.



**Test de reconnaissance de l'eau réalisé sur un liquide**

2)