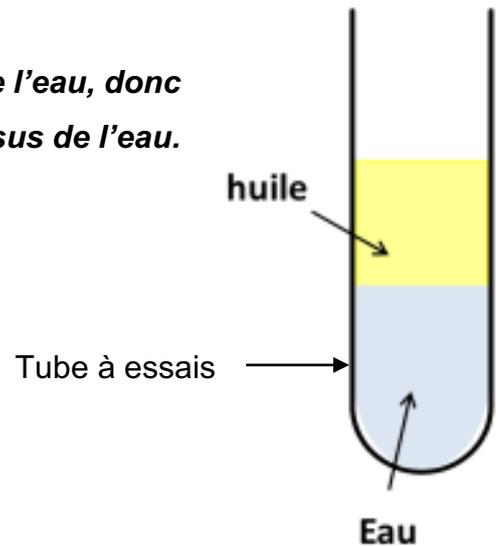


# Correction de l'évaluation blanche n°1 sur le chapitre 1

## Exercice 1 : le savon de Marseille

*L'huile d'olive est non miscible avec l'eau, donc l'huile et l'eau ne se mélangent pas, leur mélange est hétérogène.*

*La masse volumique de l'huile est plus petite que celle de l'eau, donc l'huile est plus légère que l'eau et elle sera située au-dessus de l'eau.*



## Exercice 2 : la vitamine C

*1. Première méthode : on sait qu'il faut dissoudre 1 comprimé dans 250 mL d'eau. Or, dans 1 L, il y a 4 fois 0,250 L, donc pour préparer 1 L de boisson vitaminée, il faudra dissoudre 4 comprimés*

*Deuxième méthode : on sait qu'il faut dissoudre 1 comprimé dans 250 mL (ou 0,250 L) d'eau.*

*On cherche à connaître le nombre de comprimés qu'il faut dissoudre pour préparer 1 L de boisson, c'est-à-dire avec 1 L d'eau.*

<i>Nombre de comprimés</i>	<i>Volume d'eau (L)</i>
1	0,250
?	1

*A l'aide d'un produit en croix, on trouve le nombre de comprimés à dissoudre :  
 $1 * 1 / 0,250 = 4$  comprimés.*

*2. A l'aide d'un mortier et d'un pilon, broyer les comprimés de vitamine C.*

- Introduire la poudre obtenue dans la fiole jaugée de 1 L à l'aide d'un entonnoir.*
- Remplir la fiole jaugée au tiers à l'aide de la pissette d'eau minérale, puis boucher la fiole et l'agiter. Attendre que les petites bulles de gaz disparaissent.*
- Continuer de remplir la fiole jaugée avec la pissette d'eau distillée jusqu'à atteindre le trait de jauge.*