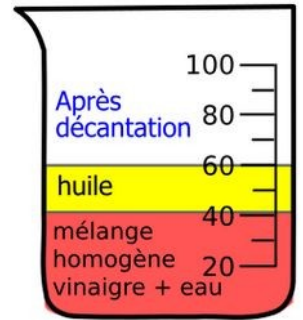


**Correction PC6-A1 : La vinaigrette !****Consignes :**

1. **Réalise** le protocole numéro 1 du document 2.

⇒ faire l'expérience et la schématisation

2. **Rédige** une phrase permettant d'expliquer le résultat obtenu en utilisant le vocabulaire : dense et miscible (voir document 3).

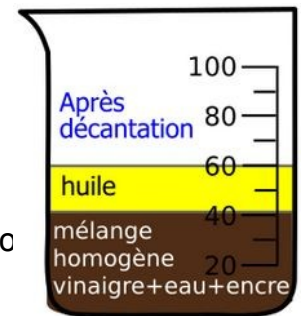


- L'eau et le vinaigre se mélangent parfaitement, c'est deux liquides sont miscibles.
- Après décantation, le mélange eau + vinaigre se sépare de l'huile, le mélange eau + vinaigre et l'huile sont non-miscibles.
- L'huile se positionne au dessus du mélange eau +vinaigre, donc l'huile a une valeur de densité inférieure à celle du mélange eau + vinaigre.

3. **Réalise** le protocole numéro 2 du document 2.

⇒ faire l'expérience et la schématisation

4. **Explique** avec quel liquide l'encre est miscible (non nécessaire po problématique!).



- Après décantation, le mélange eau + vinaigre et l'encre ne se séparent pas, ces liquides sont miscibles.
5. **Rédige** une phrase (ou deux !) permettant de répondre à la problématique en utilisant le vocabulaire : miscible et densité (voir document 3).

Dans une vinaigrette après décantation (repos de quelques minutes) le vinaigre et l'huile se séparent car c'est deux liquides sont non miscibles. Il faut donc mélanger la vinaigrette juste avant de la servir pour avoir une émulsion, un mélange éphémère des deux !