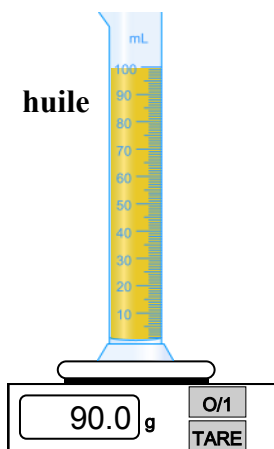


Mélanges :

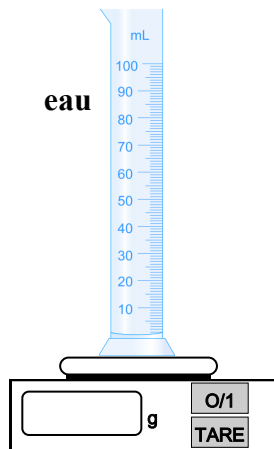
Mettre en évidence expérimentalement un critère pour prévoir la position respective de deux couches liquides non miscibles superposées (comparaison de leurs masses pour un même volume).
Mettre en œuvre une technique de séparation de liquides non miscibles.

Densité des liquides :

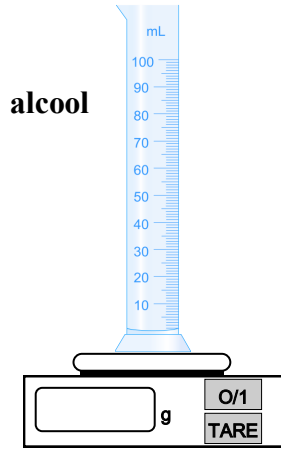
1) Lancez l'animation « densité » et compléter les dessins ci-dessous en indiquant la masse en g de l'eau et de l'éthanol pour un volume de 100 ml. En déduire les densités de l'eau et de l'éthanol.



Densité de l'huile : 0,9



Densité de l'eau :

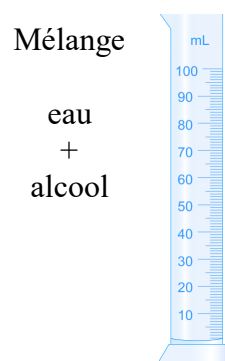
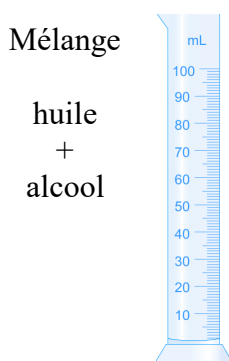
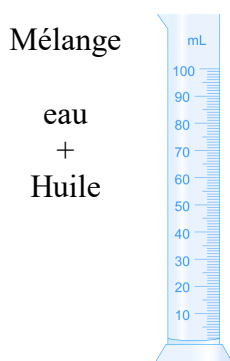


Densité de l'éthanol :

2) Lancez l'animation « superposition » et coloriez les dessins ci-dessous :

Les liquides non miscibles qui n'ont pas la même densité se superposent après **décantation**.

Celui qui a la plus densité se retrouve au dessus de l'autre.



Miscibilité des liquides :

3) Lancez la vidéo « miscibilité » et complétez le texte ci-dessous :

Deux liquides sont **miscibles** si après ils forment un mélange

Deux liquides sont **non miscibles** si après ils forment un mélange

L'eau et l'huile sont L'eau et l'alcool sont

L'huile et l'alcool sont