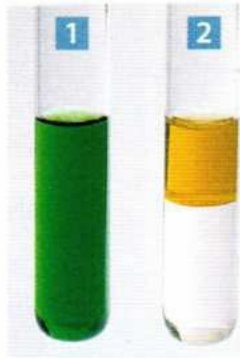


EXERCICE N°1

Dans deux tubes à essais contenant de l'eau, on ajoute respectivement du sirop de menthe (1) et de l'huile (2). On agite, puis on laisse reposer les mélanges.



a. Réalise un schéma légendé de l'expérience après décantation.

b. Quel mélange est homogène ? Justifie.

c. L'eau et l'huile sont-elles miscibles ? Justifie.

EXERCICE N°2

Au cours d'une évaluation, Tiago doit décrire le mélange d'eau et de pétrole schématisé ci-contre. Voici sa réponse :

L'eau, ajoutée au pétrole, ne forme pas un mélange. Le pétrole n'est donc pas soluble dans l'eau.

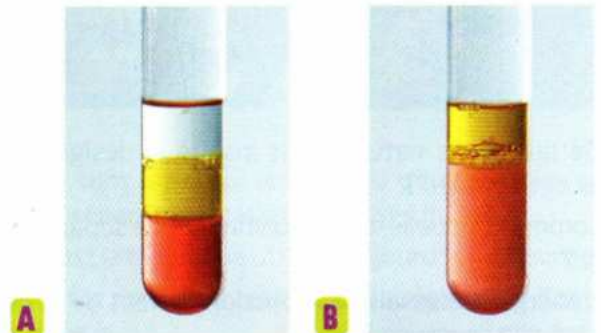


■ Tiago a-t-il raison ? Sinon, propose une correction.

EXERCICE N°4

Dans un tube à essais A, on introduit du sirop, puis de l'huile et pour finir de l'alcool. Après agitation, on obtient le résultat B.

L'alcool a-t-il disparu ? Justifier.



En observant l'image n°A, classer les liquides par masse volumique croissante en justifiant.

EXERCICE N°5

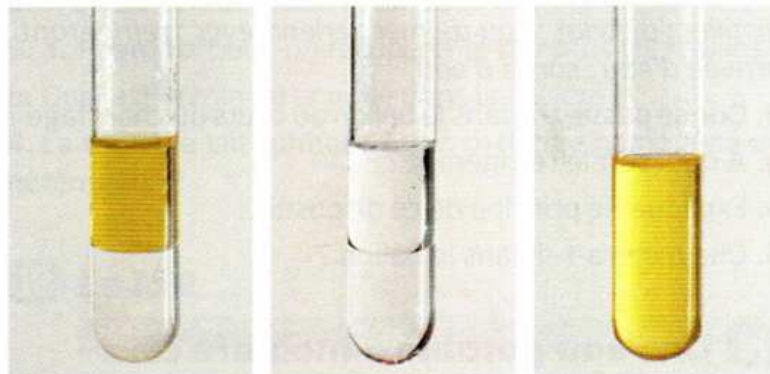
Un élève a malencontreusement versé son pot d'huile dans le récipient contenant l'alcool.

Les deux liquides sont non miscibles et la masse volumique de l'huile est plus grande que celle de l'alcool.

Avec Quelle verrerie de chimie peut-on séparer ces deux liquides ? Faire un schéma légendé de celle-ci lors de la récupération de l'huile.

EXERCICE N°3

1. Parmi les différents liquides ci-dessous, indiquer lesquels sont miscibles. Justifier votre réponse.



eau + huile

eau + white spirit

huile + white spirit

2. Pourquoi le white spirit permet-il, contrairement à l'eau, de nettoyer les pinceaux ayant servi à peindre avec de la peinture à l'huile ?