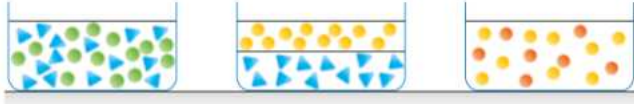


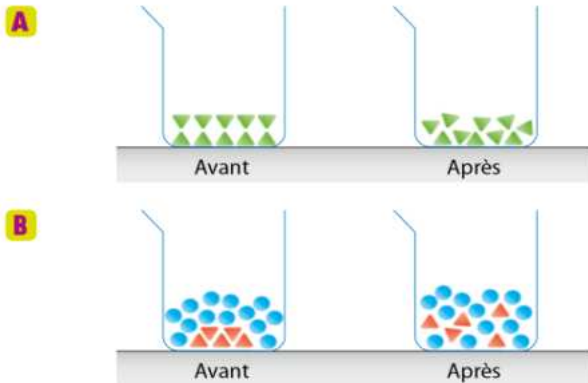
❖ EXERCICE N°1

Un apprenti chimiste a réalisé des mélanges à partir de quatre liquides : l'eau, l'huile, l'alcool et le white spirit. Il a représenté ses résultats à l'aide du modèle particulaire mais il a oublié d'écrire la légende. À toi de retrouver à quels éléments correspondent les particules colorées.



❖ EXERCICE N°2

On considère les deux situations suivantes. Indiquer dans quel cas il s'agit d'une dissolution.

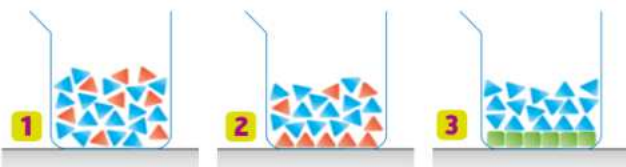


❖ EXERCICE N°3

Associer chacune des situations A, B, C à sa représentation microscopique (1, 2 ou 3).

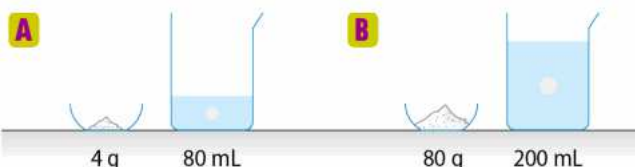


A Eau salée saturée    B Eau salée    C Eau et craie



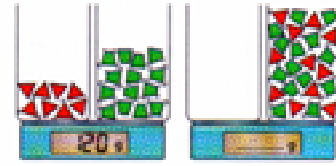
❖ EXERCICE N°7

Lucas dissout des solides dans de l'eau à température ambiante. À chaque fois, il note la quantité de solide maximale qu'il peut dissoudre pour un volume donné. Calculer la solubilité de chaque soluté.



❖ EXERCICE N°4

Juliette a dessiné l'expérience qu'elle a réalisée mais elle a oublié de représenter quelques molécules présentes dans le bécher.



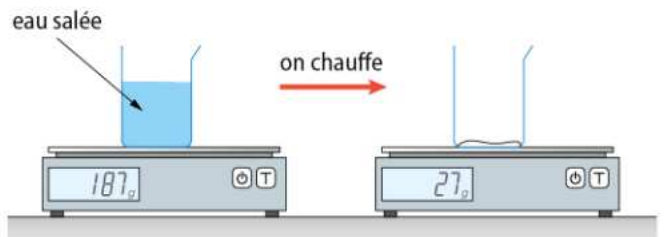
a) Lorsque le mélange est réalisé, l'indication de la balance est-elle inférieure, égale ou supérieure à 120 g ? Pourquoi ?

b) Compléter le dessin en représentant les molécules qui manquent dans le bécher du premier dessin.

❖ EXERCICE N°5

Christine pèse 187 g d'eau salée. Elle fait chauffer cette eau salée jusqu'à évaporation totale de l'eau. Elle pèse alors à nouveau ce qu'il reste dans le récipient et trouve 27 g.

En justifiant la réponse, donner la masse du solvant présent initialement dans le bécher.



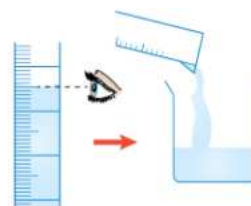
❖ EXERCICE N°6

Remettre dans l'ordre les étapes du protocole expérimental permettant d'estimer la solubilité d'un solide dans l'eau à température ambiante.

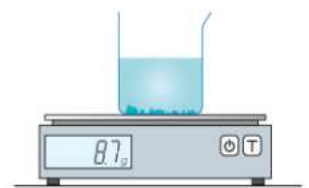


a. On pose le bécher et on tare la balance.

b. On verse petit à petit le soluté en remuant délicatement.



c. On mesure le volume du solvant avec une éprouvette graduée, puis on le verse dans un bécher.



d. On arrête de verser le soluté dès que la solution est saturée et on note la masse.