

Définition :

Une solution est un mélange homogène liquide constitué par :

- Une espèce chimique très largement majoritaire :
- Une ou plusieurs espèces chimiques dispersées dans le solvant :

Lorsque le solvant est de l'eau, la solution est dite :

Donner des exemples de solutions de la vie de tous les jours (aqueuses ou non)

Un soluté avant d'être dissous peut être indifféremment

- Un solide - exemple :
- Un liquide - exemple :
- Un gaz - exemple :

Dans une solution, le soluté peut être

- Moléculaire - exemple :
- Ionique - exemple :

Notation d'une solution aqueuse :

- Si le soluté est moléculaire, on écrit la formule de la molécule avec (aq) en indice :
Exemple :
- Si le soluté est ionique, la solution s'écrit entre parenthèse en indiquant les formules et quantités des ions présents avec (aq) en indice.

En effet, même si elle contient des ions, la solution un mélange électriquement neutre. Elle contient donc forcément des cations (positifs) et des anions (négatifs) en nombre tels que les charges se compensent.

Exemple : l'eau salée est une solution aqueuse de chlorure de sodium. On y trouve des ions chlorures Cl^- et des ions sodium Na^+

Pour que la solution soit neutre, il faut qu'il y ait autant de l'un que de l'autre. On note la solution $(Na^+_{(aq)} ; Cl^-_{(aq)})$

Autres exemples

La solution aqueuse de sulfate de cuivre : ions sulfate SO_4^{2-} et Cu^{2+} , Comment l'écrit-on ?

Et la solution de sulfate de sodium ?

Et la solution de chlorure de magnésium (utiliser la classification périodique)