



# CHIMIE 3ème SC

FICHE No 13

## Notion de solution

*Appui à l'éducation des enfants réfugiés en crise de Covid-19 dans les provinces du Nord-Ubangi, Bas-Uélé et Haute-Uélé*



## OBJECTIF OPÉRATIONNEL

A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie avec succès devra être capable de définir correctement la solution sans se référer à ses notes de cours endéans  $\pm 5$  min.



## NOTION DE SOLUTION

- Définition

Une solution est un mélange homogène de deux ou plusieurs substances dont l'une, appelée solvant, dissout les autres, appelées solutés.

Le solvant est généralement en grande quantité (proportion).

Solution = Solvant + Soluté



## NOTION DE SOLUTION

- Types de solutions

Selon l'état physique, on distingue trois types de solution :

- *Solution gazeuse*  
Exemple : l'air.
- *Solution liquide*  
Exemple : eau salée, alcool-eau,...
- *Solution solide*  
Exemple : bronze (alliage Cu-Sn).

Selon l'état énergétique, on distingue deux types de solutions :

- *Solution idéale* : c'est une solution qui se forme sans absorption ni dégagement de la chaleur.
- *Solution réelle* : c'est une solution qui se forme avec une absorption ou dégagement de la chaleur.



## NOTION DE SOLUTION

Selon la quantité du soluté dans le solvant, on distingue :

- *Solution diluée* : c'est une solution contenant une très petite quantité de soluté. Dans le cas contraire, on parle de solution concentrée.
- *Solution saturée* : c'est celle qui contient la quantité maximum de soluté qu'une unité de volume donné de solvant peut dissoudre à une température bien déterminée. Dans le cas contraire, on peut avoir une solution insaturée ou une solution sursaturée.



# EVALUATION

- Définir la solution?
- Différencier la solution diluée de la solution saturée ?