



Connaissances et capacités à maîtriser (CCM)

Chapitre B3

Prérequis : corps pur, espèce chimique, mélanges

Connaissances : ce qu'il faut savoir

Le vocabulaire à savoir définir :
correctement :

- Solution aqueuse
- Solvant
- Soluté
- Concentration en masse.

Le vocabulaire à savoir utiliser

- Dissolution
- Dilution
- Dosage par étalonnage

Grandeurs (et leur unité) à connaître

- Concentration en masse
- Concentration maximale ou solubilité

Les relations à connaître

- Expression de la concentration en masse d'un soluté :
- Facteur de dilution

Les propriétés à connaître

- *Pour un soluté et un solvant donné, la concentration ne peut pas dépasser une valeur maximale (qu'on appelle la solubilité).*
- *Lors d'une dilution, la masse de soluté ne change pas (on ajoute du solvant).*

Capacités : ce qu'il faut savoir faire

Capacités : ce qu'il faut savoir faire	Activités	Exercices
Distinguer soluté et solvant dans une solution		
Exprimer et calculer la concentration en masse d'un soluté à partir d'un protocole de dissolution ou de dilution.		
Exploiter l'expression de la concentration en masse d'un soluté pour calculer la masse de soluté présente dans un échantillon de solution de volume connu.		
Distinguer masse volumique et concentration en masse.		
Élaborer ou mettre en œuvre un protocole de dissolution, de dilution		
Déterminer la valeur d'une concentration en masse à l'aide d'une gamme d'étalonnage		