



# 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
<b>Distinguer</b> soluté et solvant dans une solution		
<b>Exprimer</b> et <b>calculer</b> la concentration en masse d'un soluté à partir d'un protocole de dissolution ou de dilution.		
<b>Exploiter</b> 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.		
<b>Distinguer</b> masse volumique et concentration en masse.		
<b>Élaborer ou mettre en œuvre</b> un protocole de dissolution, de dilution		
<b>Déterminer</b> la valeur d'une concentration en masse à l'aide d'une gamme d'étalonnage		