



Connaissances et capacités à maîtriser (CCM)

Chapitre B2

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 :

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 ? | S'évaluer |
|---|-------------|-------------|-----------|
| 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 | | | ☹ ☺ ☺ |