

La solubilité et la concentration

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

Définitions

- Une solution est _____

- Une solution aqueuse est _____

- La solubilité est _____

- La concentration d'une solution correspond _____

- La concentration en ppm (ou en parties par million) correspond _____

Conséquences de différents changements sur la concentration d'une solution

Changement	Conséquence sur la concentration
Dilution (ajout de solvant)	
Dissolution (ajout de soluté)	
Évaporation (diminution de solvant)	

Formules mathématiques et unités de mesure

Formule pour calculer la concentration en g/L:

où _____

Équivalences pour 1 ppm:

$$1 \text{ ppm} = \frac{\text{g}}{\text{g}} = \frac{\text{mg}}{\text{g}} = \frac{\text{mg}}{\text{kg}}$$

Dans le cas des solutions aqueuses:

$$1 \text{ ppm} \approx \text{_____} \approx \text{_____}$$