

# La solubilité et la concentration

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

## Définitions

- Une solution est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- La solubilité est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- La concentration d'une solution correspond \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- La concentration en ppm (ou en parties par million) correspond \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- La concentration molaire équivaut \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

STE

## Conséquences de différents changements sur la concentration d'une solution

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

## 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:

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

STE

Formule pour calculer la concentration molaire:

où \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_