

Aide : [FMch-3b dissolution](#)

Remarque :

- La concentration massique d'une solution a pour symbole  $\rho_{(NaCl;Sol.H_2O)}$  en biotechnologie (symbole du soluté ; Solvant) et souvent  $C_m$  en physique.
- La concentration molaire d'une solution pour la physique et la biotechnologie a pour symbole  $c_{NaCl}$  l'indice indiquant le soluté.

Exercice 1 :

On veut dissoudre 25,0 g de chlorure de sodium dans une fiole de 200 mL.  
Calculer la concentration massique de cette solution.

Exercice 2 :

On veut fabriquer une solution de saccharose de concentration massique  $\rho_{(C_{12}H_{22}O_{11};Sol.H_2O)} = 10,0$  g/L avec fiole de 50 mL.  
Calculer la masse qu'il faut peser.

Exercice 3 :

Pour réaliser solution de chlorure de sodium de concentration massique  $\rho_{(NaCl;Sol.H_2O)} = 0,030$  g/mL on pèse 15 g de sel.  
Déterminer le volume de la fiole dont on a besoin.

Exercice 4 :

On veut dissoudre du chlorure de sodium en quantité de  $n = 0,0600$  mol dans une fiole de 25 mL.  
Calculer la concentration molaire de cette solution.

Correction voir fiche [cFR2ch-3b cor dissolution](#)