

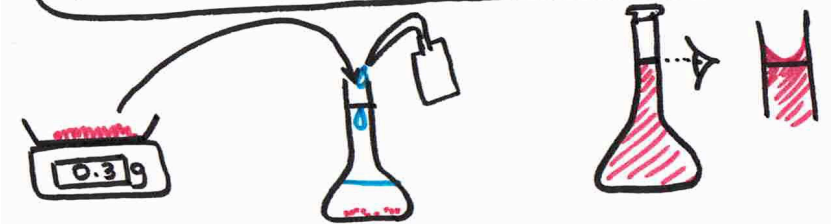
LES SOLUTIONS AQUEUSES

soluté : petite quantité
DANS
solvant : grande quantité

💡 **miscible** : liquide → solvant
soluble : solide → solvant

DISSOLUTION

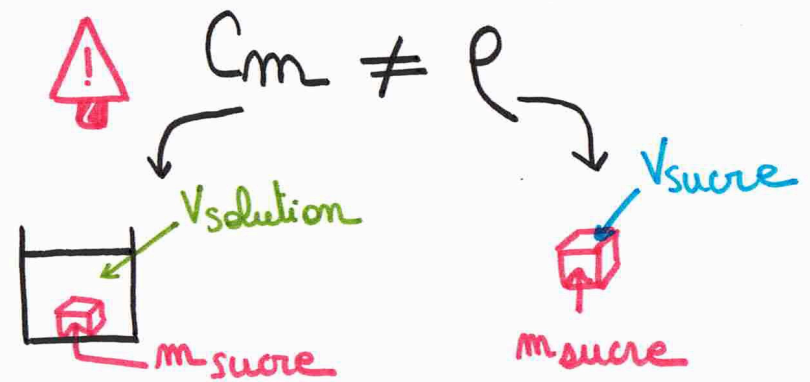
A PARTIR D'UN SOLIDE



♥ $C_m = \frac{m}{V_{sol}}$

m ← masse soluté g
 V_{sol} ← volume solution L

Concentration en masse g/L



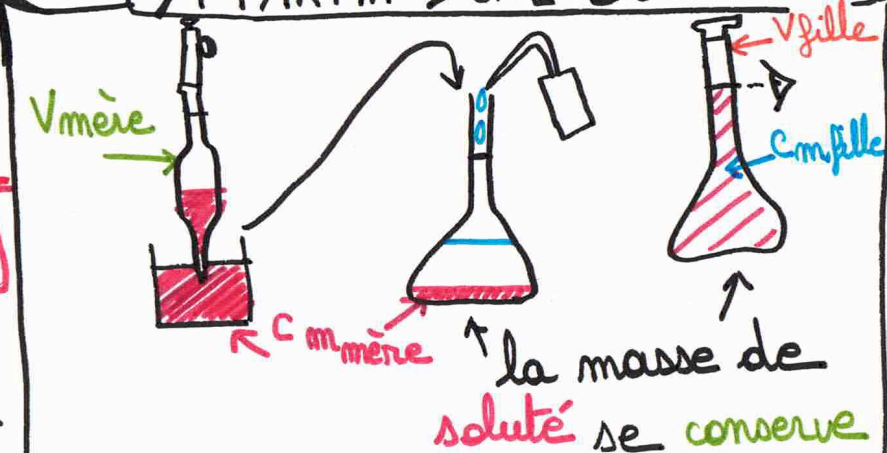
DILUTION

DEF : rajouter du solvant pour la concentration en soluté

🧪 la mole :

- unité de la quantité de matière n
- $n = \frac{N}{N_A}$
 - N ← nombre
 - N_A ← constante d'Avogadro (mol^{-1})
- $1 mol = N_A$ trucs

A PARTIR D'UNE SOLUTION



$m_{mère} = m_{fille}$

♥ $C_{m,mère} \times V_{mère} = C_{m,fille} \times V_{fille}$

mêmes unités (g/L) mêmes unités (L)

TP échelle de teintes pour trouver C_m .