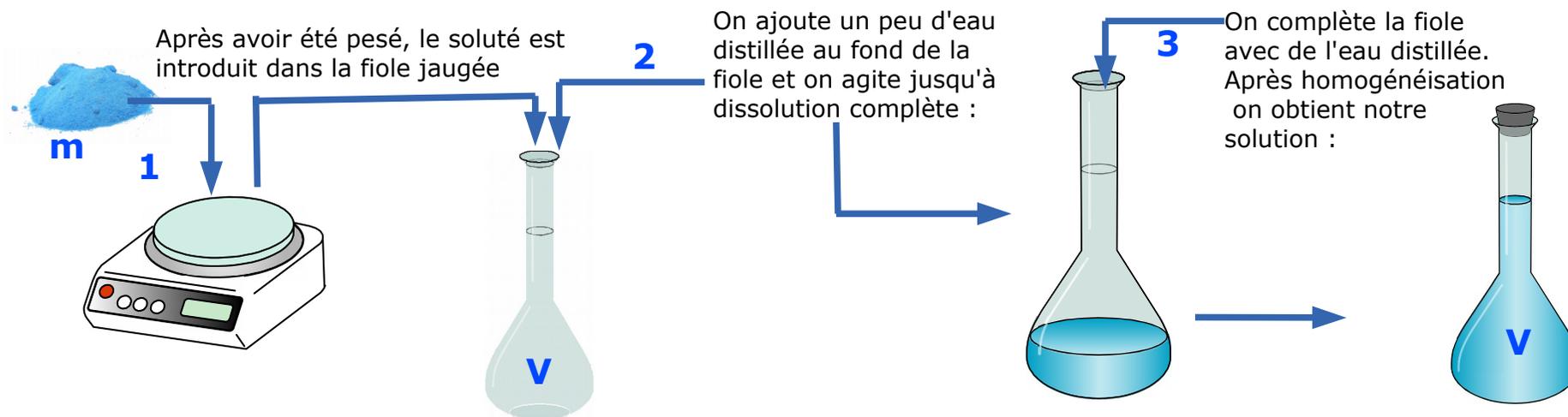


Réalisation de solutions par dissolution

On prélève une masse m de soluté (généralement sous forme solide) ; cette masse est mesurée avec une balance.

La dissolution est réalisée dans une fiole jaugée (**50 ; 100 ; 200 ; 250 ; 500 ; 1000 ; 2000 mL**)



Concentration massique de la solution :

$$C_m = \frac{m}{V}$$

Avec :

- m , la masse de soluté, exprimée en g
- V , le volume de la solution, exprimé en L
- C_m , la concentration massique en soluté de la solution, est alors exprimée en g.L^{-1}

Concentration molaire de la solution :

$$C = \frac{n}{V}$$

Avec :

- n , la quantité de matière en soluté, exprimée en mol
- V , le volume de la solution, exprimé en L
- C , la concentration molaire en soluté, est alors exprimée en mol.L^{-1}