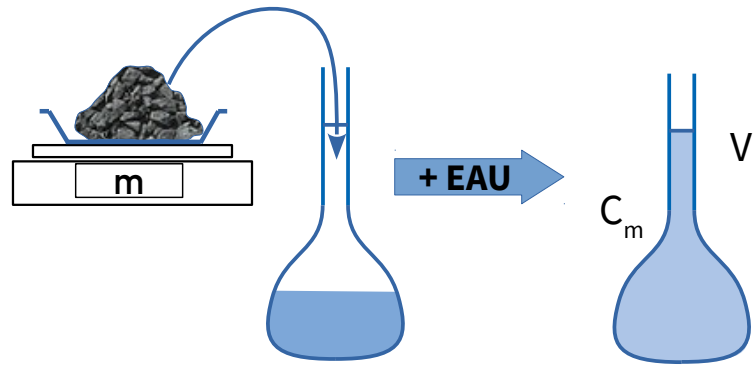


**Préparer une solution par dissolution d'un soluté dans un solvant :**

- 1 – Peser la masse de soluté :  $m$
  - 2 – Dissoudre le soluté dans une fiole jaugée de volume  $V$
- On obtient une solution dont la concentration en masse  $C_m$  vaut :

$$C_{m(g/L)} = \frac{m_{(g)}}{V_{(L)}}$$

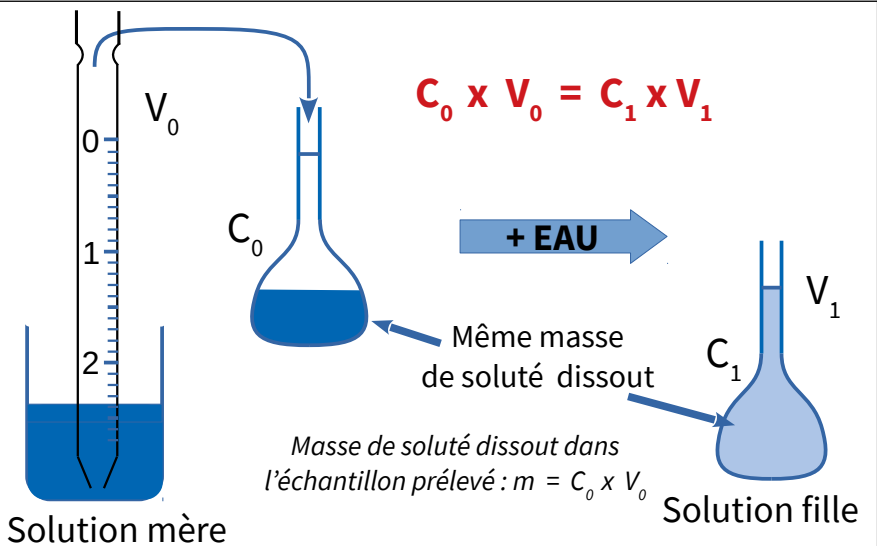


**Cette solution mère de concentration en masse  $C_0$  peut être ensuite diluée :**

- 1 – Prélever un échantillon de volume de solution mère  $V_0$  de concentration en masse  $C_0$
  - 2 – Diluer cet échantillon dans un fiole jaugée de volume  $V_1$ .
- On peut calculer la concentration en masse de la solution diluée  $C_1$  d'après la relation :

$$C_0 \times V_0 = C_1 \times V_1 \text{ soit}$$

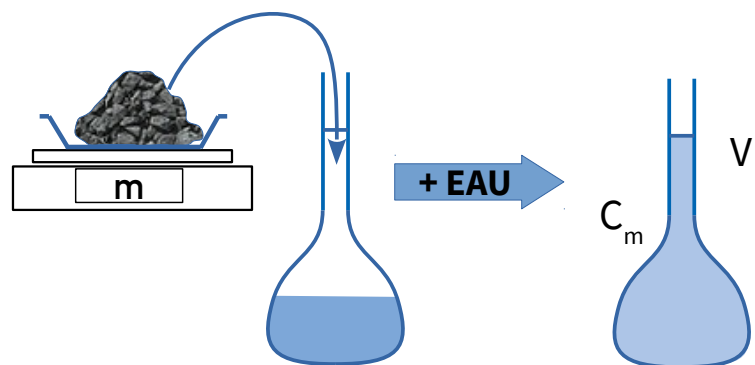
$$C_1 = \frac{C_0 \times V_0}{V_1}$$



**Préparer une solution par dissolution d'un soluté dans un solvant :**

- 1 – Peser la masse de soluté :  $m$
  - 2 – Dissoudre le soluté dans une fiole jaugée de volume  $V$
- On obtient une solution dont la concentration en masse  $C_m$  vaut :

$$C_{m(g/L)} = \frac{m_{(g)}}{V_{(L)}}$$



**Cette solution mère de concentration en masse  $C_0$  peut être ensuite diluée :**

- 1 – Prélever un échantillon de volume de solution mère  $V_0$  de concentration en masse  $C_0$
  - 2 – Diluer cet échantillon dans un fiole jaugée de volume  $V_1$ .
- On peut calculer la concentration en masse de la solution diluée  $C_1$  d'après la relation :

$$C_0 \times V_0 = C_1 \times V_1 \text{ soit}$$

$$C_1 = \frac{C_0 \times V_0}{V_1}$$

