

**DILUTION**

La solution de départ est appelée solution mère. La solution obtenue est appelée solution fille.

$$m_m = m_f$$

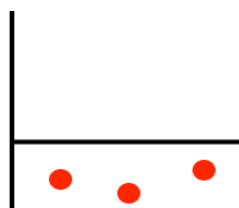
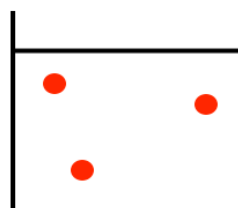
$$\text{Or } m = cV$$

$$\text{donc } c_m V_m = c_f V_f$$

d'où

$$V_m = \frac{c_f V_f}{c_m}$$

Avec  $V_m$  le volume à prélever de la solution mère à prélever.

**Solution mère** $C_m$  $V_m$  $m_m$ **Solution fille** $C_f$  $V_f$  $m_f$ 

Lors d'une dilution :

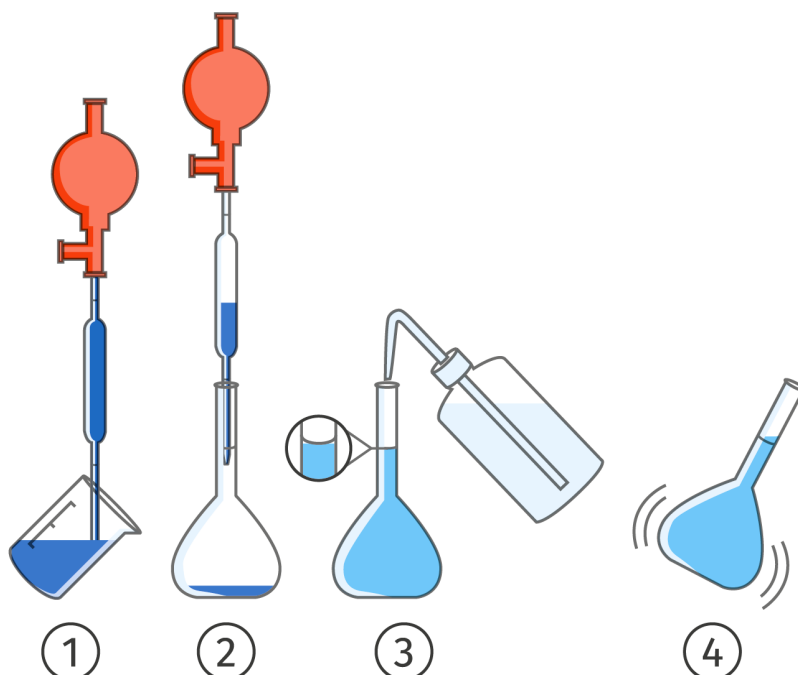
la concentration diminue :  $C_f < C_m$

le volume augmente :  $V_f > V_m$

la masse du soluté ne change pas :  $m_f = m_m$

Protocole expérimental :

- On prélève le volume  $V_m$  à l'aide d'une pipette jaugée
- On introduit  $V_m$  dans une fiole jaugée de volume  $V_f$
- On complète avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge et on homogénéise.



Le facteur de dilution est défini par :

$$F = \frac{V_f}{V_m} = \frac{c_m}{c_f}$$