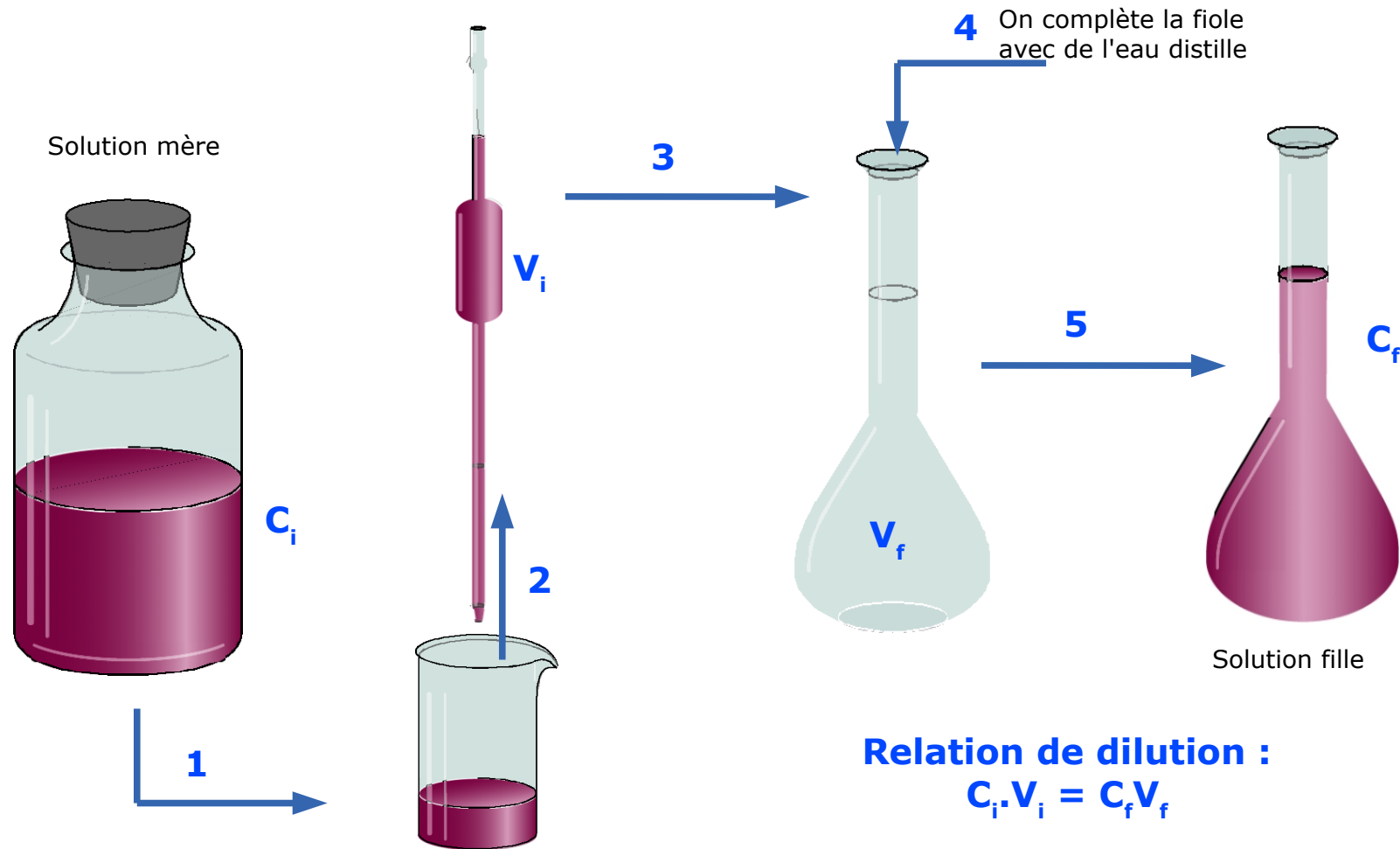


Réalisation de solutions par dilution

I- Solution de grand volume :

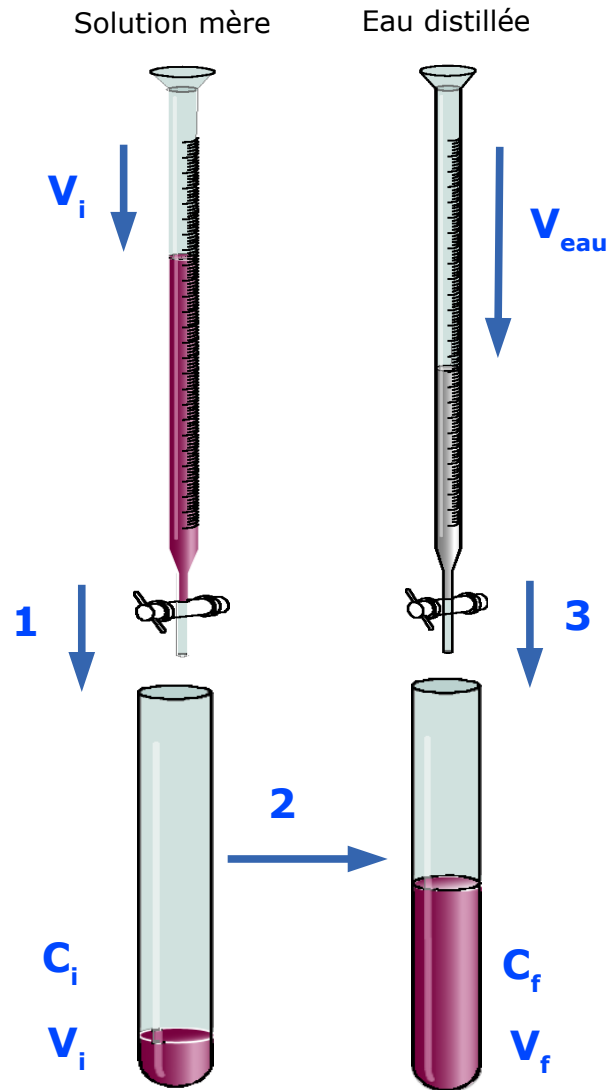
La solution mère est prélevée à l'aide d'une pipette jaugée (1 ; 2 ; **5** ; **10** ; **20** ou 25 mL) ou à l'aide d'une pipette graduée (5 ; **10** ; 20 mL)

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



II- Solution de petit volume :

La solution mère est introduite dans un tube à essais à l'aide d'une burette graduée. L'eau est ajoutée également avec une burette graduée. (Rq : On peut remplacer la burette graduée par une pipette graduée)



Relation de dilution :

$$C_i \cdot V_i = C_f \cdot V_f$$

$$\text{avec } V_f = V_i + V_{\text{eau}}$$

En répétant plusieurs fois l'opération et en changeant les valeurs des volumes V_i de solution mère et V_{eau} d'eau, on obtient rapidement une gamme de solutions de différentes concentrations. Si la solution mère est colorée, on obtient une échelle de teinte : la teinte d'un tube dépend de la concentration de la solution réalisée :

