

- 1) soluté' espèce chimique minoritaire
solvant espèce chimique majoritaire

soluté' = éosine
solvant = eau

- 2) Dilution

- 3) Données:

$$\text{solution mère} \begin{cases} t_m = 20 \text{ g/L} \\ V_m = 2,0 \text{ mL} \end{cases}$$

$$\text{solution fille} \begin{cases} t_f = ? \\ V_f = 50,0 \text{ mL} \end{cases}$$

$$F = \frac{V_{\text{fille}}}{V_{\text{mère}}} = \frac{50,0}{2,0} = 25$$

↳ on dilue 25 fois la solution

4) $F = \frac{t_{\text{mère}}}{t_{\text{fille}}}$ d'où $t_{\text{fille}} = \frac{t_{\text{mère}}}{F}$

$$t_{\text{fille}} = \frac{20}{25} = \underline{0,8} \text{ g/L}$$