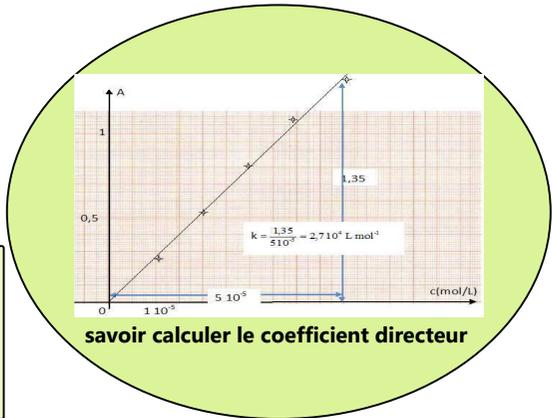


Calculer une quantité de matière



loi de Beer-Lambert $A = kC$

rapport de dilution

$$\frac{V_{initial}}{V_{final}} = \frac{C_{finale}}{C_{initiale}}$$

solution diluée

comprendre l'expression "solution diluée 10 fois"

comprendre l'expression "solution diluée au dixième"

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

mol
mol.L⁻¹
L

à partir de la concentration de la solution

calculer une quantité de matière



$$d = \frac{\rho_{corps}}{\rho_{ref}}$$

détermination de la masse volumique à partir de la densité

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

g.L⁻¹
g
L

par calcul à partir de la masse volumique d'un corps pur

$$n = \frac{m}{M}$$

mol
g
g.mol⁻¹

à partir d'une masse