

Préparations de solutions

- à partir d'un solide

Notations :

C : concentration molaire en mol/L de la solution

V : volume en L de la fiole

M : masse molaire de l'espèce en g/mol

m : masse de solide en g

Après avoir calculé $m = C \times V \times M$, peser sur une balance tarée la masse m de l'espèce dans un verre de montre puis l'introduire, à l'aide d'un entonnoir, dans la fiole ; mettre de l'eau, agiter et ajuster au trait de jauge.



- à partir d'un liquide

Notations :

V_m : volume de solution mère à prélever en mL

V_f : volume de la fiole (volume de solution fille) en mL

C_m : concentration molaire en mol/L de la solution mère

C_f : concentration molaire en mol/L de la solution fille



Après avoir calculé $V_m = C_f \times V_f / C_m$, prélever V_m de solution mère à l'aide d'une pipette, l'introduire dans la fiole, mettre de l'eau, agiter puis ajuster au trait de jauge.

