

La rédaction doit être réalisée de la façon suivante :

- 1) J'écris ce que je réalise ;
- 2) J'écris l'équation aux grandeurs ;
- 3) Je réalise et j'écris le calcul littéral ;
- 4) J'écris l'équation aux unités qui est la relation d'égalité entre des unités de bases, des unités dérivées cohérentes, ou d'autres unités de mesures ;
- 5) J'écris l'équation aux valeurs numériques en ayant remplacé les symboles des grandeurs par les valeurs, après avoir effectué les conversions d'unités nécessaires ;
- 6) J'écris le résultat avec l'unité et si je connais l'incertitude, je l'écris selon la norme officielle.

Exemple : suite à un dosage par pesée déterminer C_a en mol/L sachant que $m_b = 0,1256$ g, $M_b = 104$ g/mol, $V_a = 10$ mL et $U(C_a) = 0,00231$ mol/L.

- 1) Calcul de la concentration :
- 2) $C_a \times V_a = \frac{m_b}{M_b}$
- 3) $\Leftrightarrow C_a = \frac{m_b}{V_a \times M_b}$
- 4) $\frac{\text{mol}}{\text{L}} = \frac{\text{g}}{\text{mL} \times \frac{\text{g}}{\text{mol}}}$ convertir les mL en L
- 5) $C_a = \frac{0,1256}{0,010 \times 104}$
- 6) $C_a = 0,12076$ mol/L
 $C_{a95\%} = (0,1208 \pm 0,0024)$ mol/L