

On dispose d'une fiole jaugée de 0,5L dans laquelle sont introduits 2,00 g de glucose. On complète la fiole jusqu'au trait de jauge ensuite. Calculer la concentration massique de la solution obtenue.

**Fiche Technique :
calculs mettant en jeu
une masse et une
concentration massique
(unités : g.L⁻¹)**

1. J'identifie l'équation aux grandeurs à utiliser à partir des grandeurs présentes dans l'énoncé (pour m'aider, j'entoure les valeurs numériques situées dans l'énoncé et je leur attribue une grandeur).

2. Si l'énoncé le demande, je modifie tout de suite cette équation aux grandeurs.

3. A partir de l'équation aux grandeurs, j'écris l'équation aux unités.

4. Je peux alors faire l'application numérique en écrivant l'équation aux valeurs numériques. Attention, je vérifie que chaque grandeur dont je dispose dans l'énoncé est bien dans la même unité que celle dans l'équation aux unités. Si non, je la (les) convertie.

5. De tête ou à l'aide de la calculatrice, j'écris le résultat obtenu sans oublier les unités et en faisant attention au nombre de chiffres significatifs

6. Je termine par une phrase présentant le résultat trouvé

Quelle masse de soude (NaOH) dois-je peser pour obtenir 200mL d'une solution de soude à 4,00 g.L⁻¹ ?