

J'introduis dans une fiole jaugée de 200mL, 50mL d'une solution mère de glucose à  $5,0\text{g.L}^{-1}$ .  
Quelle est la concentration de la solution fille obtenue ?

**Fiche Technique :  
préparation d'une  
solution fille par  
dilution d'une solution  
mère (unités :  $\text{g.L}^{-1}$ )**

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

Je dispose d'une solution mère de protéines à  $70,0\text{g.L}^{-1}$  et d'une fiole jaugée de 100mL. Quel volume dois-je prélever pour élaborer une solution fille à  $17,50\text{g.L}^{-1}$  ?