

Matériel et produit mis à disposition

Matériel :

- Balance avec une précision au $1/10^{\text{ième}}$ de gramme ;
- Fiole jaugée de 50,0 mL munie de son bouchon ;
- Compte-gouttes ;
- Entonnoir ;
- Spatule ;
- Coupelle.

Produit : glucose solide

Deux façons de préparer une

1.






Protocole :

Préparation d'une solution aqueuse par

..... d'un solide

Le soluté est

Le solvant est

2. Etapes dans l'ordre chronologique	3. En utilisant le vocabulaire adapté et en tenant compte du matériel mis à disposition, décrire chacune des étapes schématisant la préparation d'une solution aqueuse à partir de 3,0 g de glucose.
	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

4. Calculer la concentration en masse en glucose de la solution préparée (en $\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$). Justifier votre réponse en précisant la formule littérale utilisée et les unités associées.

.....

.....

.....

.....

solution aqueuse de glucose

Matériel et produit mis à disposition

Matériel :

- Fiole jaugée de 50,0 mL munie de son bouchon ;
- Pipette jaugée de 10,0 mL ;
- Bécher de 50 mL ;
- Compte-gouttes.

Produit : solution aqueuse S_0 de glucose à la concentration en masse $C_{m0} = 300,0 \text{ g.L}^{-1}$

1. Protocole :

Préparation d'une solution aqueuse par d'une solution mère

Le soluté est

Le solvant est

2. Etapes dans l'ordre chronologique	3. En utilisant le vocabulaire adapté et en tenant compte du matériel mis à disposition, décrire chacune des étapes schématisant la préparation de la solution aqueuse de glucose à partir de la solution S_0 .

Cocher la bonne réponse :

a. Lors d'une dilution : La masse de soluté est conservée La concentration en masse de soluté est conservée

b. Donc on peut écrire $m_{\text{soluté Solution fille}} = m_{\text{soluté Solution mère}}$ $C_m \text{ Solution mère} = C_m \text{ Solution fille}$

4. Déterminer la concentration en masse en glucose de la solution préparée. Justifier clairement votre réponse en vous aidant des réponses précédentes.

.....

.....

.....

Travail à faire

Pour chaque préparation :

1. A l'aide du matériel et produit mis à disposition, préciser le mode de préparation, le soluté et le solvant en complétant les pointillés.
2. Remettre les étapes du protocole de préparation de la solution aqueuse de glucose par ordre chronologique en collant les schémas des étapes de la préparation. Attention les étapes des deux protocoles sont mélangées.
3. Pour chaque préparation, en utilisant le vocabulaire adapté et en tenant compte du matériel mis à disposition, décrire chacune des étapes schématisant la préparation d'une solution aqueuse de glucose.
4. Déterminer la concentration en masse de glucose de la solution préparée.

A DECOUPER ET A COLLER

