



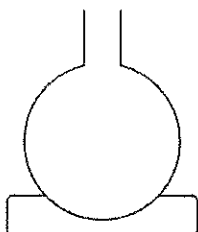
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

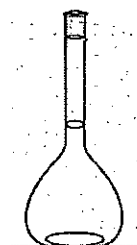
Physique-Chimie

Interrogation de cours N°6Nom : Sophia Manou**i** Calculatrice : L'usage de la calculatrice est interdit.

À titre expérimental, cette copie sera aussi corrigée par une intelligence artificielle.
Écrivez lisiblement. À vos risques et périls.

Connaissance du matériel**Question 1**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserveballon**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réservefiole jaugée**Questions de cours****Question 3** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une ~~dissolution~~ dilution c'est quand on mélange.....
avec un ~~solvant~~ produit... ça donne un solvant....



Question 4 Dans une solution, qu'est-ce que le **solvant** ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

Le... solvant... c'est... un produit... qui... sera...

Exercice

Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de chlorure de sodium de concentration massique $C_m = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ et de volume $V = 100,0 \text{ mL}$.

Question 5 Donner l'expression littérale de la masse m de soluté à prélever en fonction de la concentration massique C_m et du volume V de la solution.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réservé

~~$m = V \cdot C_m$~~ $m = V \times C_m$

Question 6 Calculer la masse de soluté à prélever. Le résultat sera exprimé en g.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réservé

$m = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times 1 \text{ L} = 40 \text{ g}$



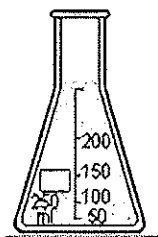
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

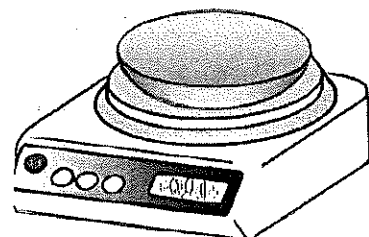
Physique-Chimie

Interrogation de cours N°6Nom : Coronado...f.lorense..**i Calculatrice :** L'usage de la calculatrice est interdit.

À titre expérimental, cette copie sera aussi corrigée par une intelligence artificielle.
Écrivez lisiblement. À vos risques et périls.

Connaissance du matériel**Question 1**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve... fiole jaugée**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve... balance**Questions de cours****Question 3** Dans une solution, qu'est-ce que le **soluté** ?☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

le soluté est la matière qui se dissout
avec du dissolvant... par ex (le sucre et l'eau)...



Question 4 Qu'appelle-t-on **concentration massique** d'une solution et dans quelle unité s'exprime-t-elle ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

... elle s'exprime en gramme (g) ...
... dissolvant ...

Exercice

Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant $m = 30\text{ g}$ de soluté dans un volume $V = 250,0\text{ mL}$ d'eau.

Question 5 Donner l'expression littérale de la concentration massique C_m en fonction de la masse m de soluté et du volume V de solution.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V}$
 $= \frac{30\text{ g}}{250\text{ mL}}$

Question 6 Calculer la concentration massique C_m de cette solution. Le résultat sera exprimé en $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V}$
 $= \frac{30\text{ g}}{250\text{ mL}}$
 $=$