

2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom :

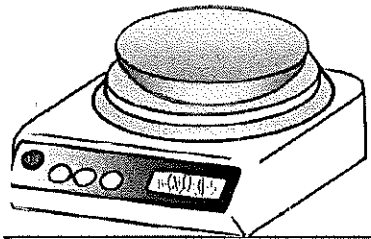
Hathami

**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

balance

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

éprouvette graduée

## Questions de cours

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

la dilution est le moment du "mélange" lors des  
solvant et soluté donc le solvant et diluer par le soluté  
comme ça ça crée une solution



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant  $m = 50$  g de soluté dans un volume  $V = 250,0$  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 Réservé

$M = \frac{m}{V_{\text{solution}}}$   $C_m = \frac{50\text{g}}{250\text{mL}} = 0,2\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$

.....

.....

**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 Réservé

$C.M. = \frac{50\text{g}}{250\text{mL}} = \frac{50}{250} = 0,2\text{ mL}$

.....

.....



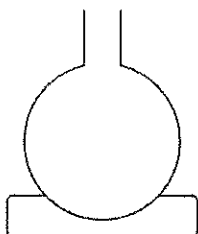
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

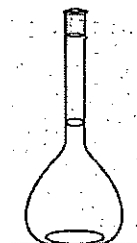
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : 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 Réserve

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 Réserve

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

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

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

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



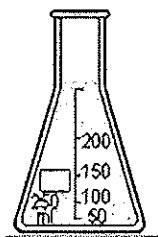
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

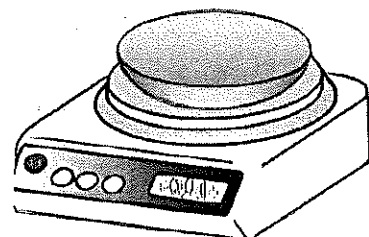
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : 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 Réservé

... 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.

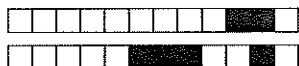
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réservé

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

**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 Réservé

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



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

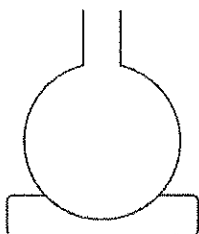
**Interrogation de cours N°6**

Nom : .....

Karim

**i Calculatrice** : L'usage de la calculatrice est interdit.

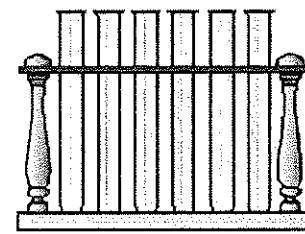
À titre expérimental, cette copie sera aussi corrigée par une intelligence artificielle.  
Écrivez lisiblement. À vos risques et périls.

**Connaissance du matériel****Question 1**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

ballon.....

**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

tubes à essai.....

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

les solutés sont tous les autres composants de la solution  
qui ne sont pas les solvants.....



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

la dilution est la phase de "mélange" entre le solvant et le soluté. Le solvant vient diluer le soluté pour créer une solution.

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 50,0 \text{ mL}$ .

**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 Réserve

$m = \frac{C_m}{V_{\text{solution}}}$  donc  $m = \frac{30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}}{50,0 \text{ mL}}$

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

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

.....

.....

.....





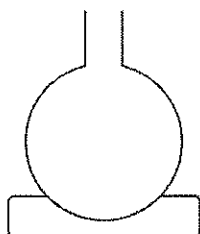
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

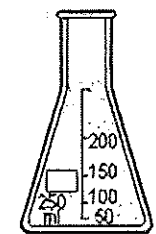
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Homeusser Bouchemar...**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 Réserveerlenmeyer**Questions de cours****Question 3** Dans une solution, qu'est-ce que le **soluté** ?☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

soluté c'est une substance qui se dissout avec  
la solution (sel)

$$C_m = \frac{m}{V}$$



+1/2/59+

**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

une dilution c'est entre deux ~~liquides~~ liquide  
qui se mélange homogènement... précisément... les liquide  
se mélange pour en faire qu'un

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de fructose de concentration massique  $C_m = 20 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 50,0 \text{ mL}$ .

**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.

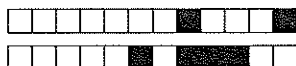
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$m = C_m \times V$

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

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

$m = C_m \times V \rightarrow m = 20 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times 50,0 \text{ mL}$   
 $= 1000 \text{ mg} \rightarrow 1,0 \text{ g}$



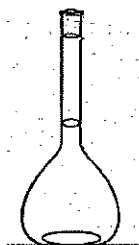
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : BAKARY DUGAL**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 RéservéFiole jaugée**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt RéservéPipette jaugée**Questions de cours****Question 3** Qu'appelle-t-on **concentration massique** d'une solution et dans quelle unité s'exprime-t-elle ?☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

C'est l'expression de la masse d'un soluté dans le  
le volume de la solution. Elle est en g.L<sup>-1</sup>



**Question 4** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Elle se dissout dans le solvant, soit l'eau. La  
masse de la solution devient donc celle de l'eau et du soluté.

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de chlorure de sodium en dissolvant  $m = 50$  g de soluté dans un volume  $V = 100,0$  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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

**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

$$C_m = \frac{50 \text{ g}}{0,1 \text{ L}}$$

La concentration massique de  
cette solution est de  $500 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$



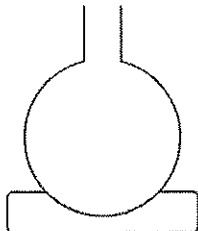
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

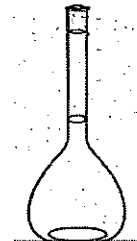
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : BANSE KREYCHA❗ **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 Réserve~~Fiole~~ Jauge Fiole jaugée.....**Questions de cours****Question 3** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

~~elle devient solide~~ elle devient des glaçons en  
...made... solution solide



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 30$  g de soluté dans un volume  $V = 500,0$  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

$C_m = \frac{m}{V} \dots m = 30 \dots V = 500 = 0,500 \text{ L}$

$C_m = \frac{30}{0,500} = 10 \dots C_m = \frac{30}{0,500} = 100$

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

100

g L<sup>-1</sup>

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

$C_m = \frac{30}{0,500} = 100 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  La concentration...

massique  $C_m$  de cette solution est  $100 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

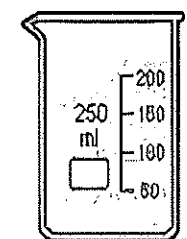
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : *Goure Alessia*❗ **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*éprouvette graduée***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt ☐ Réserve*bêcher gradué***Questions de cours****Question 3** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ Réserve

.....

.....



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de fructose de concentration massique  $C_m = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 250,0 \text{ mL}$ .

**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 Réserve

$$C_m = \frac{m}{V} = \frac{\text{concentration}}{\text{masse}} = \frac{\text{masse}}{\text{volume}}$$

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

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

$$40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} = \frac{\text{masse}}{250} = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times m = 250 \text{ mL}$$
$$\frac{40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}}{250} =$$





2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

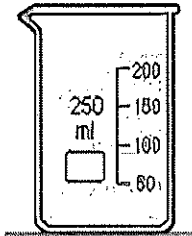
Nom : Durif Théo

📢 **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

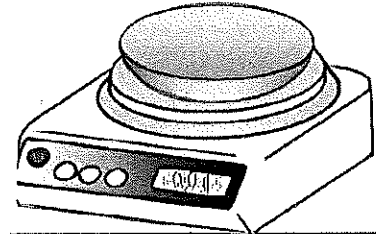


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

pêcher gradué

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

balance

### Questions de cours

**Question 3** Dans une solution, qu'est-ce que le **solvant** ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

C'est celui qui est dissout dans la solution (ex: le sel).



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

C'est celui qui ~~est dissout~~ dissout  
(ex: l'eau).

## Exercice

### Calcul d'un volume de solution

On dispose d'une masse  $m = 20\text{ g}$  de sel. On souhaite préparer une solution de concentration massique  $C_m = 30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

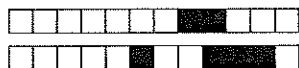
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$$C_m = \frac{m}{V} \quad \begin{array}{l} \text{Concentration} \\ \text{en} \\ \text{masse} \end{array} = \frac{\text{masse}}{\text{Volume}}$$

Question 6 Calculer le volume de solution que l'on peut préparer. Le résultat sera exprimé en mL.

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

$$30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1} = \frac{20\text{ g}}{V} \Rightarrow 30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times V = 20$$
$$30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1} = 1,5\text{ L} \quad 1500\text{ mL} \quad \text{Le volume de la solution est } 1500\text{ mL.}$$



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

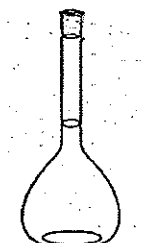
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**

Nom : Eva... CASSINI.....

📢 **Calculatrice** : L'usage de la calculatrice est interdit.

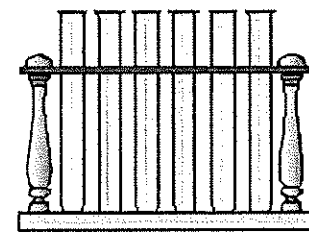
À titre expérimental, cette copie sera aussi corrigée par une intelligence artificielle.  
Écrivez lisiblement. À vos risques et périls.

**Connaissance du matériel****Question 1**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

C'est...une...fiole...jaugée...

**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

Ce...sont...des...tubes...à...essai...

**Questions de cours**

**Question 3** Qu'appelle-t-on **concentration massique** d'une solution et dans quelle unité s'exprime-t-elle ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

La.....concentration...massique....représente...la...masse...de...la  
solution...sur le volume...du soluté, elle s'exprime en g.L<sup>-1</sup>



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Dans...une...solution..., il...y...a...le...solvant...et...le...soluté,  
le...solvant...est...le...principal...composant..., le...soluté...ce...sont...les  
autres composants qui complètent la solution.

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 250,0 \text{ mL}$ .

**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.

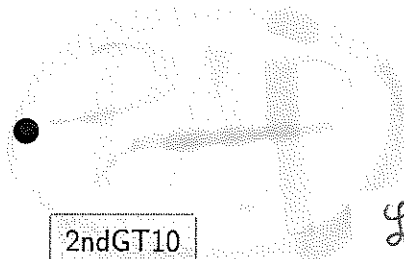
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{soluté}}}$$

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

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

$C_m =$  .....  
.....  
.....



+29/1/4+

2ndGT10

Lundi 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom : *Panel Alyson*

**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

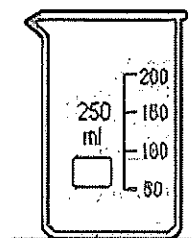


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

*C'est une pipette*

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

*C'est une bécane*

### Questions de cours

**Question 3** Définir ce qu'est une solution aqueuse.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

*Une solution aqueuse est une solution qui ne se dissout pas.*



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 20 \text{ g}$  de soluté dans un volume  $V = 200,0 \text{ mL}$  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

.....

.....

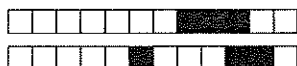
**Question 6** Calculer la concentration massique  $C_m$  de cette solution. Le résultat sera exprimé en  $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

.....

.....

.....



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom : Ultanne Ambreles📢 **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

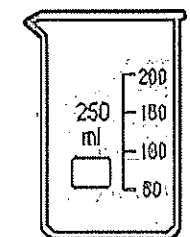
## Question 1



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt ☐ Réserveeprouvette graduée

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt ☐ Réservebêcher

## Questions de cours

Question 3 Qu'appelle-t-on **concentration massique** d'une solution et dans quelle unité s'exprime-t-elle ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ Réserve

Une concentration massique c'est  $CM = \frac{\text{Masse solution}}{\text{Volume solution}}$   
et s'exprime  $g \cdot L^{-1}$



**Question 4** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

la masse du soluté augmente

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant  $m = 50$  g de soluté dans un volume  $V = 250,0$  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 Réservé

**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 Réservé

$$C_m = \frac{m}{V} = \frac{50}{250,0} \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$





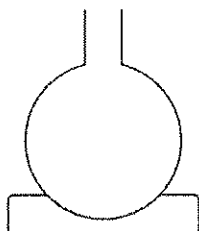
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : QORDJA Emili**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 Réserveéprouvette graduée**Questions de cours****Question 3** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

.....



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de fructose de concentration massique  $C_m = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 50,0 \text{ mL}$ .

**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 Réserve

$C_m = \frac{\text{poids}}{V}$  .....

.....

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

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

$C_m = \frac{40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}}{50,0 \text{ mL}}$  .....

.....

.....

Bounab  
Emna  
2gt10



+32/1/58+

2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom :

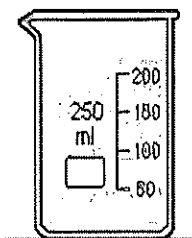
Emna

📢 **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

becher

### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

éprouvette...graduée

## Questions de cours

**Question 3** Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une solution aqueuse c'est qu le solvant est l'eau



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une dilution c'est quand le soluté a fondu dans la solution...  
et que les deux sont mélangés.

## Exercice

### Calcul d'un volume de solution

On dispose d'une masse  $m = 30 \text{ g}$  de bicarbonate de soude. On souhaite préparer une solution de concentration massique  $C_m = 40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

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

$$V = \frac{m}{C_m}$$

**Question 6** Calculer le volume de solution que l'on peut préparer. Le résultat sera exprimé en mL.

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

$$\frac{30 \text{ g}}{40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} =$$



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

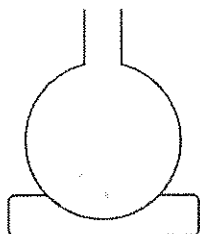
Nom : Far

**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

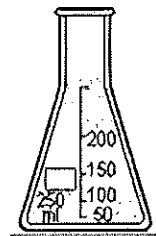


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

Ballon

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

Erlenmeyer

## Questions de cours

**Question 3** Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

C'est quand le solvant est de l'eau



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Le... solvant... c'est... celui... qui... prend... le... plus...  
de... place... dans... une... solution.

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de chlorure de sodium de concentration massique  $C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 50,0 \text{ mL}$ .

**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 Réserve

$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$

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

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

~~$C_m =$~~

$50,0 \text{ mL} \rightarrow L = 0,05 \text{ L}$

$60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times 0,05 \text{ L} = 3 \text{ g}$

60	?
1	0,05



+33/1/56+

2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom : Bouhlef Malek

❗ **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

.....

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

gobelet .....

### Questions de cours

**Question 3** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

.....

.....

.....



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

~~une masse molaire et en g~~... la concentration massique elle...  
est en  $g \cdot L^{-1}$ ... et elle est le résultat d'une masse et un volume

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 20\text{ g}$  de soluté dans un volume  $V = 500,0\text{ mL}$  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

$$C_m = \frac{\text{masse en g}}{\text{Volume en L}}$$

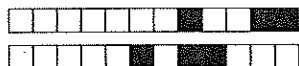
**Question 6** Calculer la concentration massique  $C_m$  de cette solution. Le résultat sera exprimé en  $g \cdot L^{-1}$ .

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

$$C_m = \frac{m}{V} = \frac{20\text{ g}}{5\text{ L}} = 4\text{ g} \cdot L^{-1}$$

$$500\text{ mL} = 0,5\text{ L}$$





2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

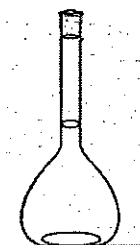
## Interrogation de cours N°6

Nom : Boukfedir❗ 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

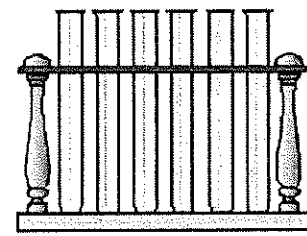
## Question 1



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt 🔒 RéserveBecher

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt 🔒 RéserveTube à essai

## Questions de cours

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

l'est de passer à un état solide à liquide exemple l'eau  
une glace si il fond il va être dilué dans la mer...  
les ~~atom~~ molécules de la glace disparaissent à cause de la chaleur  
et il fond.



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

C'est l'espace qui il y a le (f) dans la solution

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  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

$$m = \frac{C_m \cdot V}{1000}$$

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

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

.....

.....

.....



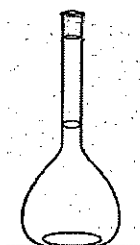
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

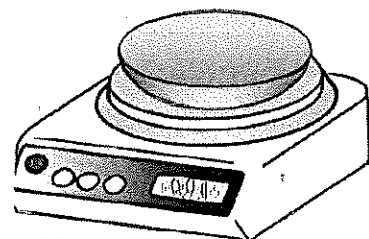
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : *Alice COVIL***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*fiolle***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve*Ballence***Questions de cours****Question 3** Qu'appelle-t-on **concentration massique** d'une solution et dans quelle unité s'exprime-t-elle ?☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

*quantité de soluté dans une solution.*  
*Elle s'exprime en ~~g~~ g.L<sup>-1</sup>*



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Le solvant est l'élément le plus présent dans  
une solution.

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant  $m = 40$  g de soluté dans un volume  $V = 100,0$  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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V}$$

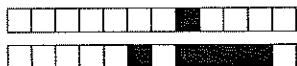
~~100,0 mL  $\rightarrow$  0,1 L~~ 0,1 L eau = 100 g d'eau

**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

$$C_m = \frac{40}{0,1} = 400 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

100,0 mL  $\rightarrow$  0,1 L



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

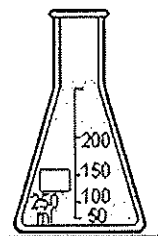
## Interrogation de cours N°6

Nom : *Maëlle Rite***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

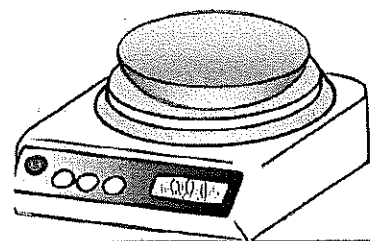
## Question 1



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt☐ 1pt☒ Réserve*Erlenmeyer*

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt☐ 1pt☒ Réserve*balance*

## Questions de cours

Question 3 Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.☐ 0pt☐ 0,5pt☐ 1pt☒ Réserve

*une solution aqueuse est une solution composée majoritairement  
d'eau*



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

le soluté est une substance de la solution, on l'on ajoute/entend des choses

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de chlorure de sodium de concentration massique  $C_m = 20 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  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 Réserve

$m = C_m \cdot V$

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

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



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom :

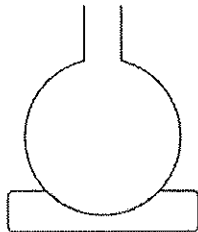
HADJ BENAMANE Juba

**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

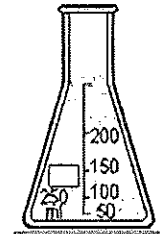


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

ballon à fond plat

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

Erlenmeyer

## Questions de cours

**Question 3** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

lors d'une dilution, la masse de soluté change pas  
car on ajoute seulement du solvant



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

Le soluté est la substance qui est dissoute dans le solvant pour faire une solution.

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 250,0 \text{ mL}$ .

**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

$C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$   
 $V = 250 \text{ mL} = 0,250 \text{ L}$

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

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

$m = C_m \times V$   
 $m = 60 \times 0,250$   
 $m = 15 \text{ g}$





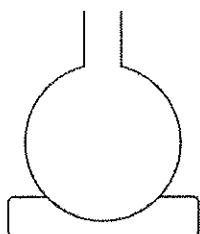
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

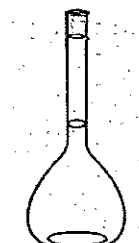
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Varela Tevares Stacy**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 Réservefiolle 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 dilution est le fait qu'un soluté se  
dissout dans un solvant ce qui permet un  
mélange homogène ou hétérogène



**Question 4** Définir ce qu'est une solution aqueuse.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une... solution... aqueuse... est... une... solution... <sup>constituée</sup> principalement d'eau.

## Exercice

### Calcul d'un volume de solution

On dispose d'une masse  $m = 30\text{ g}$  de sel. On souhaite préparer une solution de concentration massique  $C_m = 50\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

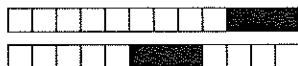
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$$V_{\text{solution}} = \frac{m_{\text{solute}}}{C_m} = \frac{30\text{ g}}{50\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} = \frac{3}{5}\text{ L}$$

**Question 6** Calculer le volume de solution que l'on peut préparer. Le résultat sera exprimé en mL.

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

$$V_{\text{solution}} = \frac{30\text{ g}}{50\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} = \frac{3}{5}\text{ L} \xrightarrow{\times 1000} \frac{3000}{5}\text{ mL} \text{ ou } \frac{3000}{5}$$



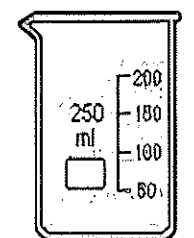
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

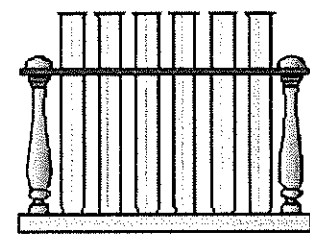
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Lechenet dectere Fanny..**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 Réservebecher**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réservetube à essai**Questions de cours****Question 3** Dans une solution, qu'est-ce que le **solvant** ?☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserveun produitC'est qu'il y a dans un liquide



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

C'est quand on dilue  
quand on met du sel dans de l'eau mais qu'en  
on met peu le sel se dilue.

### Exercice

#### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de chlorure de sodium de concentration massique  $C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  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 Réserve

$$C_m = \frac{m_{\text{solute}}}{V} = \frac{60}{100 \text{ mL}} = \frac{60}{0,1} =$$

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

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

$$C_m = \frac{m_{\text{solute}}}{V} = \frac{60}{100 \text{ mL}} = \frac{60}{0,1} = \text{g}$$



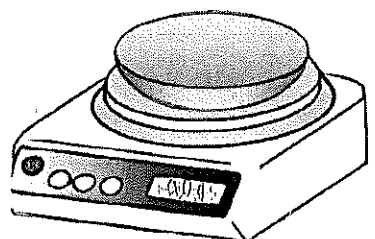
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

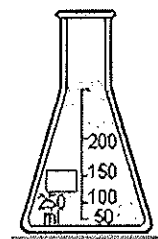
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Fernandes Sandes Luna**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 Réservebalance**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

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

dilution vient du terme diluer ce qui signifie une matière ou un...  
liquide ajouté à un autre \* et qui s'évapore ou s'incorpore.....



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

C'est un liquide ajouté au soluté.....

## Exercice

### Calcul d'un volume de solution

On dispose d'une masse  $m = 30 \text{ g}$  de bicarbonate de soude. On souhaite préparer une solution de concentration massique  $C_m = 30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} \quad C_m = \frac{30 \text{ g}}{30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} \quad V_{\text{solution}} = 30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

**Question 6** Calculer le volume de solution que l'on peut préparer. Le résultat sera exprimé en mL.

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

$$V_{\text{solution}} = \frac{30 \text{ g}}{30 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} = 0,3 \text{ mL}$$



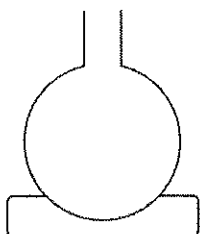
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

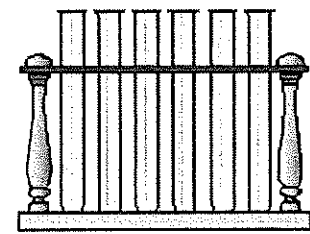
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Magis...elena**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 Réservetube à essai**Questions de cours****Question 3** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt RéserveLa dilution est



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Le soluté est le produit dans la solution...  
qui prend le moins de place

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 20\text{ g}$  de soluté dans un volume  $V = 100,0\text{ mL}$  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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

**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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} = C_m = \frac{20}{100} = 0,5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

La concentration massique  $C_m$  de cette solution est...  
 $0,5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$





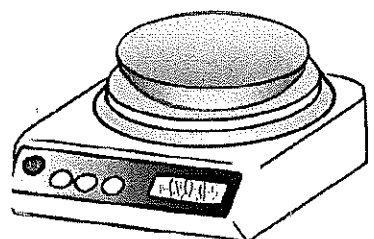
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

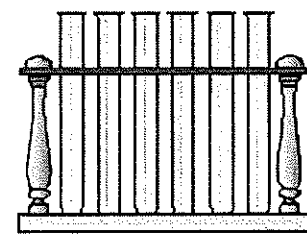
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Allaud Celia**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 RéserveUne balance**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réservetube à essai**Questions de cours****Question 3** Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une solution aqueuse est le solvant + le soluté.  
La solution contient de l'eau.



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Le soluté est la où on ajoute le solvant

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant  $m = 40$  g de soluté dans un volume  $V = 500,0$  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.

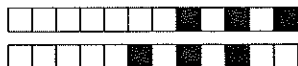
☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ 1,5pt ☐ 2pt Réserve

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

**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

$$C_m = \frac{40 \text{ g}}{500,0 \text{ mL}} =$$



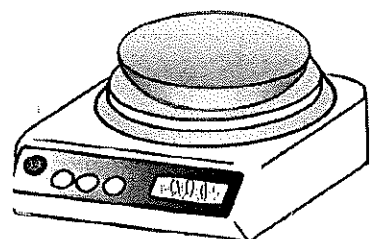
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : Sanchez dehorta Dany...**📢 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... une balance ...**Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve... une pipette graduée ...**Questions de cours****Question 3** Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une solution aqueuse c'est une solution qu'on  
peut mélanger avec de l'eau



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Le...soluté...c'est...une...masse...prélever...de...la...concentration...  
...massique...mélanger...à...du...solvent...

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 200,0 \text{ mL}$ .

**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 Réserve

$C_m = \frac{\text{masse}}{\text{Volume}}$

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

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

$C_m = \frac{m}{V}$ ,  $C_m = \frac{60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}}{200,0 \text{ mL}}$ ,  $C_m = 300,0 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$

La masse de soluté à prélever est  $300,0 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$



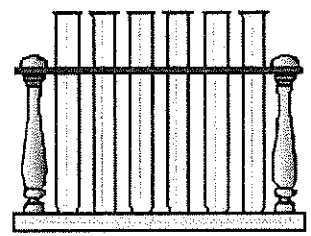
2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

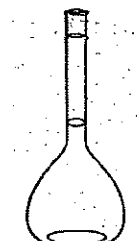
Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : SARY Ferdiçia**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...Tube à essai**Question 2**

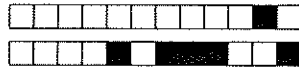
Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve~~fiote jaugée~~ Fiole 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

.....

.....

.....



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'un volume de solution

On dispose d'une masse  $m = 40\text{ g}$  de sel. On souhaite préparer une solution de concentration massique  $C_m = 30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

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

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

.....

.....

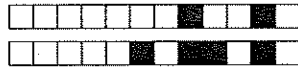
**Question 6** Calculer le volume de solution que l'on peut préparer. Le résultat sera exprimé en mL.

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

.....

.....

.....



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

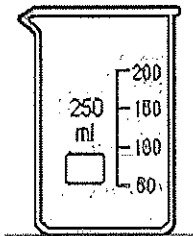
Nom : *M. Dody Hamady*

📌 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

*bécher*

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt ☐ Réserve

*pipette jaugé*

### Questions de cours

Question 3 Définir ce qu'est une solution aqueuse.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ Réserve

*C'est une solution...composant...un liqvi-  
de*



**Question 4** Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

La dilution est lorsque on liquide se mélange avec autre chose par exemple l'eau distillé et le sulfate de cuivre

### Exercice

#### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 40$  g de soluté dans un volume  $V = 200,0$  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

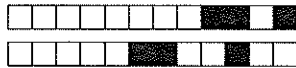
$$C_m = \frac{m}{V}$$

**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

$$C_m = \frac{m}{V}$$





2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

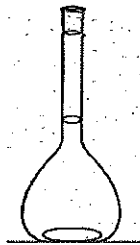
Nom : *Weigelt... Erika*

📌 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

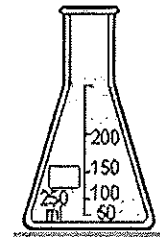


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

.....

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

*... fiole graduée*

### Questions de cours

Question 3 Définir le terme **dilution** et préciser ce qui se passe lors de cette opération.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

*Dilution... c'est... le... fait... de... diluer... un... solide... dans... un... liquide  
comme... le... sel... dans... l'eau*



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

.....

.....

## Exercice

### Calcul d'une masse de soluté

On souhaite préparer une solution de saccharose de concentration massique  $C_m = 50 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 250,0 \text{ mL}$ .

**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

.....

.....

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

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

.....

.....

.....



2ndGT10

📅 2 février 2026 ⌚ 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

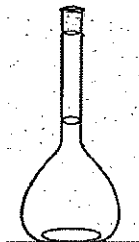
Nom : CH. ANFAR Fadi

❗ **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

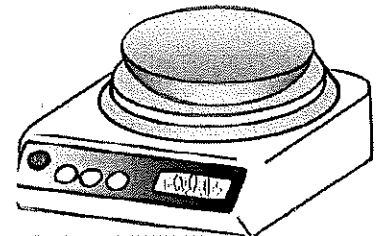


Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réservé

..... flide. jaugée .....

#### Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réservé

..... Balance .....

### Questions de cours

**Question 3** Dans une solution, qu'est-ce que le **soluté** ?

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

..... le soluté est le corps que l'on va dissoudre dans  
un solvant .....



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

...la concentration...massique...correspond à la...quantité en  
gramme...d'un...soluté...présent...dans un...solvant...en litre...

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de chlorure de sodium en dissolvant  $m = 20$  g de soluté dans un volume  $V = 100,0$  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

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}} \leftarrow \text{en g}}{V_{\text{solution}} \leftarrow \text{en L}} = \frac{20}{0,1} = 200 \text{ g/L}$$

**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

$$\frac{20 (\text{en g})}{0,1 (\text{en L})} = 200 \text{ g/L}$$



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

## Interrogation de cours N°6

Nom : THOMAS BOSTIN

**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

...pipette... jaugée...

## Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt Réserve

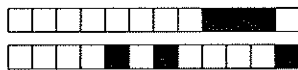
...éprouvette... graduée...

## Questions de cours

Question 3 Définir ce qu'est une solution aqueuse.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

...Une solution aqueuse est une solution dans laquelle le solvant est...  
...l'eau...



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

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réservé

...Le soluté est l'élément chimique étudié ajouté au solvant pour former la solution.

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant  $m = 20$  g de soluté dans un volume  $V = 100,0$  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 Réservé

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

**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 Réservé

On convertit 100 mL en L :  $100 \text{ mL} = 0,1 \text{ L}$

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} \Leftrightarrow \frac{20}{0,1} = 200 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

La concentration massique du soluté est de  $200 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .



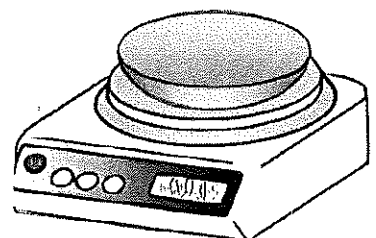
2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

**Interrogation de cours N°6**Nom : *Anais... SZCZEBARA...***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*Balance de précision***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

☐ 0pt ☐ 1pt ☐ Réserve*Éprouvette graduée***Questions de cours****Question 3** Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt ☐ Réserve

*Le soluté se dilue dans la solution aqueuse, ils se mélangent.*



Question 4 Définir ce qu'est une solution aqueuse.

☐ 0pt ☐ 0,5pt ☐ 1pt Réserve

Une solution aqueuse est ~~une solution~~ composée ~~en~~ en un mélange majorité d'eau. L'eau est le solvant.

## Exercice

### Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant  $m = 30\text{ g}$  de soluté dans un volume  $V = 500,0\text{ mL}$  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

$$C_m = \frac{m_{\text{sucre}}}{V_{\text{eau}}}$$

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

$$C_m = \frac{m_{\text{sucre}}}{V_{\text{eau}}} = \frac{30\text{ g}}{0,5\text{ L}} = 60\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$