



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

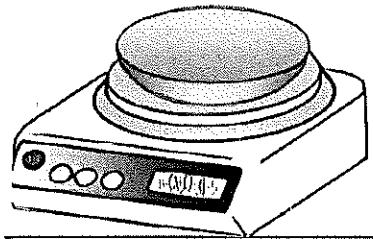
Interrogation de cours №6

Nom : H.athlouni

1 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

balance.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

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 Réservé

La dilution est le moment du "mélange" lors des.....

Solvant et soluté donc le solvant et diluer pour 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 $m = 50\text{ g}$ 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

..... $M = \frac{m}{V}$ solution

..... $C_m = \frac{30\text{ g}}{250\text{ mL}}$

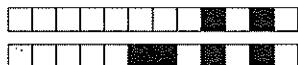
.....

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

..... $C_m = \frac{50\text{ g}}{250\text{ mL}} = \dots \dots \dots 50 \div 250 = 0,2\text{ mL}$

.....



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

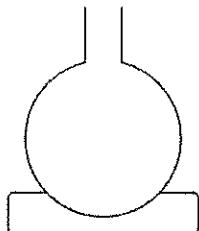
Interrogation de cours №6

Nom : Sophia Manou

1 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.

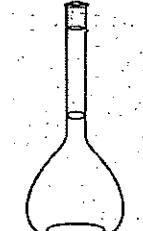
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

ballon

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

flûte... Jaugeée

Questions de cours

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

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** ?

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

Le... solvant... c'est... un... produit... qui... a été... 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.

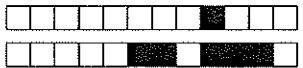
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

... ~~100,0 mL~~ ... $m = V \times C_m$

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$m = 40 \text{ g/L} \times 10 \text{ L} = 400 \text{ g}$



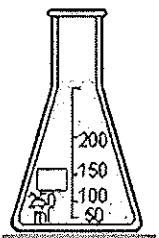
Interrogation de cours №6

Nom : Coronado... Florence.

1 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.

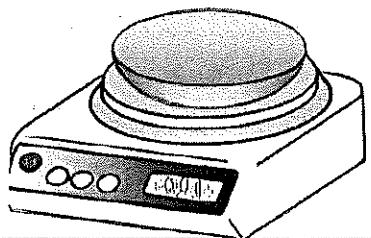
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

fide...jauge.....

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...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 ?

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 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 $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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



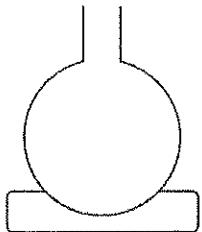
Interrogation de cours №6

Nom : ... Karim

1 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.

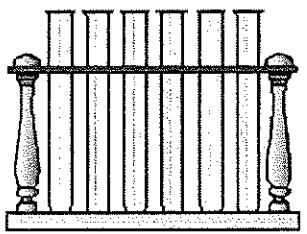
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	------------------------------	---------

bouteille.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	------------------------------	---------

tube à essai.....

Questions de cours

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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 Réservé

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 Réservé

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

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

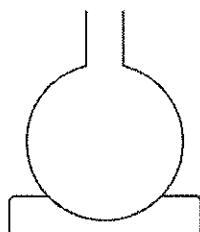
0pt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

.....
.....
.....

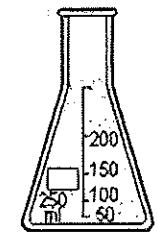
Interrogation de cours №6Nom : *Honneurde... Bouchenai...***Calculatrice** : L'usage de la calculatrice est interdit.

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*ballon.....***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé*erlenmeyer.....*

Questions de cours

Question 3 Dans une solution, qu'est-ce que le soluté ? 0pt 0,5pt 1pt Réservé*soluté... c'est... une... substance... qui... se... dissout... avec...
la... solution... (souligné) ...*



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

une dilution c'est entre deux liquide qui se mélangent homogènement et précisément les liquide se mélangent 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.

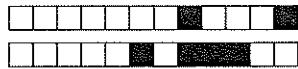
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$m = C_m \times V$

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$m = C_m \times V \rightarrow m = 20 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times 50,0 \text{ mL}$
 $= 20 \times 50,0 \text{ mL} \rightarrow 10 \text{ g}$



2ndGT:10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

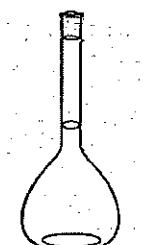
Physique-Chimie

Interrogation de cours №6

Nom : B.AKARY... Dufal...

1 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

Tige... gaufré.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réserve

Bipette... gaufré.....

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

...C'est... l'expression de la masse d'un soluté dans le.....

Le volume de la solution..... Elle est en... g...L⁻¹.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 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 $m = 50\text{ g}$ 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 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 $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

$C_m = \frac{50 \text{ g}}{0,1 \text{ L}}$ La concentration massique de ...

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



Interrogation de cours №6

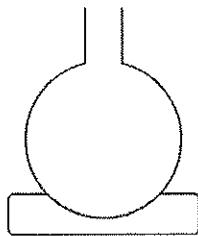
Nom : BANSE KAYCHA

1 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

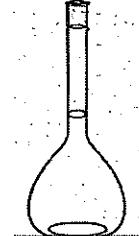


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Ballon.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Eau...jauge...Fiole...savagé....

Questions de cours

Question 3 Lors d'une dilution d'une solution aqueuse, que devient la masse de soluté ? Justifier.

 0pt 0,5pt 1pt Réservé

elle...neuf...solide...sa...devient...de...glacage...en...

...m.a.s...solution...solide...



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

.....
.....
.....

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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

$$C_m = \frac{m}{V} \quad m = 30 \quad V = 500,0 \quad C_m = \frac{30}{500,0}$$

$$C_m = \frac{30}{500} = 0,06 \quad C_m = 0,06$$

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

$$100 \quad 30$$

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

$$C_m = \frac{30}{500} = 0,06 \quad C_m = 0,06 \text{ L}^{-1} \quad \text{La concentration...}$$

massique C_m de cette solution est $0,06 \text{ L}^{-1}$

**Interrogation de cours Nº6**

Nom : Gouré Alessio

1 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.

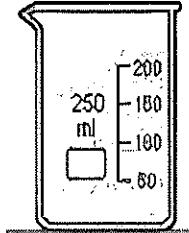
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

éprouvette graduée.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

bécher 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 Réservé

.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

.....
.....
.....

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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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



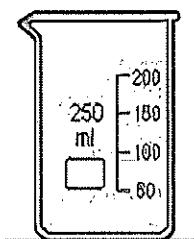
Interrogation de cours №6

Nom : Dugent Théo

1 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.

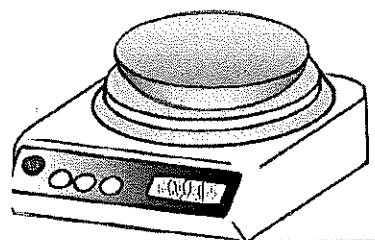
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

bêcher... gradué.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

balance.....

Questions de cours

Question 3 Dans une solution, qu'est-ce que le **solvant** ? 0pt 0,5pt 1pt Réservé

C'est celui qui est dissous dans la solution (ex: le sel) !



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

C'est... celui... qui... ~~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 .

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

Concentration $\frac{\text{masse}}{\text{Volume}}$

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$$30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1} = \frac{20}{V} \Rightarrow 30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1} \times V = 20$$

$$\underline{30\text{ g} \cdot \text{L}^{-1}} = 1,5\text{ L} \quad 1500\text{ mL} \quad \cancel{1500\text{ mL}} \quad \cancel{1500\text{ mL}}$$

Le volume de la solution est
1500 mL.

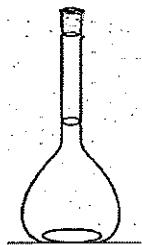
Interrogation de cours №6

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.

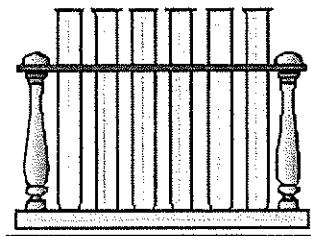
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

C'est...une...bouteille...gaugée..

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

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 Réservé

La.....concentration....massique....représente....la....masse....de....la
solution....sur....le....volume....du....soluté,...elle....s'exprime....en....g....L⁻¹!



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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 complète 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.

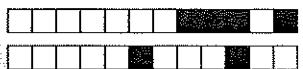
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$$C_m = \dots$$



Interrogation de cours N°6

Nom : Ranel Alyson

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

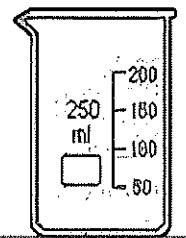


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réserve

C'est une pipette.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réserve

C'est une bêchère.....

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 ?

<input type="checkbox"/>	0pt	<input type="checkbox"/>	0,5pt	<input type="checkbox"/>	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.

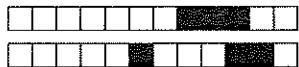
<input type="checkbox"/>	0pt	<input type="checkbox"/>	0,5pt	<input type="checkbox"/>	1pt	<input type="checkbox"/>	1,5pt	<input type="checkbox"/>	2pt		Réserve
--------------------------	-----	--------------------------	-------	--------------------------	-----	--------------------------	-------	--------------------------	-----	--	---------

.....

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

<input type="checkbox"/>	0pt	<input type="checkbox"/>	0,5pt	<input type="checkbox"/>	1pt	<input type="checkbox"/>	1,5pt	<input type="checkbox"/>	2pt		Réserve
--------------------------	-----	--------------------------	-------	--------------------------	-----	--------------------------	-------	--------------------------	-----	--	---------

.....



Interrogation de cours №6

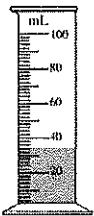
Nom : Clémence Andrade

1 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

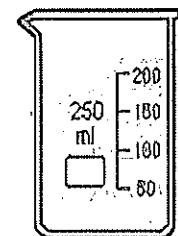


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Eppendorf graduée

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

becher

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

Une concentration massique... c'est CM = Mass solution
Volum solution
et s'exprime $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

la masse du soluté augmente.....

Exercice

Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant $m = 50\text{ g}$ 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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



2ndGT10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

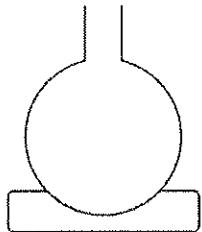
Physique-Chimie

Interrogation de cours №6

Nom : QORDJA, Emil

1 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

.....ballon.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....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 Réservé

.....

.....

.....



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

0pt 0,5pt 1pt Réservé

.....
.....

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 Réservé

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

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

0pt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

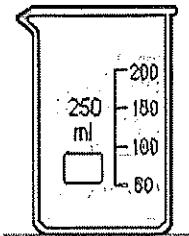
$$C_m = \frac{40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}}{50,0 \text{ mL}}$$

.....
.....

**Interrogation de cours №6**Nom : ...*Emma*...

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
*becher.....***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé
*épaulette...graduer.....***Questions de cours****Question 3** Définir ce qu'est une **solution aqueuse**.
 0pt 0,5pt 1pt Réservé
Une..solution...aqueuse...c'est...ou...le...solvent...est...l'eau.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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 .

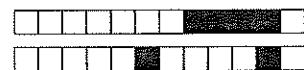
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

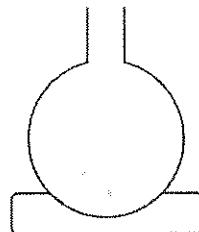
Physique-Chimie

Interrogation de cours №6

Nom : F. de

1 Calculatrice : L'usage de la calculatrice est interdit.

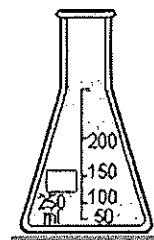
*À titre expérimental, cette copie sera aussi corrigée par une intelligence artificielle.
Écrivez visiblement. À vos risques et périls.*

Connaissance du matériel**Question 1**

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Ballon.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Erlenmeyer.....

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

C'est... quand... le... solvant... est... de... l'eau.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

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

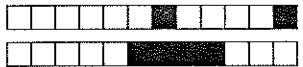
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

Plz corrigez.....

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

60	?
1	0,05

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

**Interrogation de cours №6**Nom : *Bouabbel. Mabekh***● 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

.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

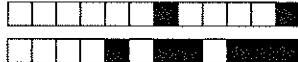
 0pt 1pt Réservé

.....

Questions de cours

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

.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

~~mass... et... est... la... concentration... massique... elle...~~
~~est en... g... L⁻¹... et... elle est... la... 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

$$5000\text{ mL} = 5\text{ L}$$

Interrogation de cours №6

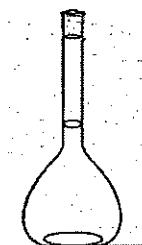
Nom : Benkledin

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

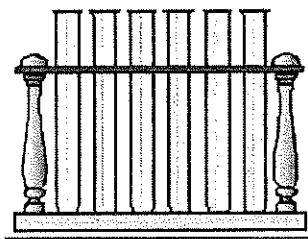


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....Becher.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....Tube 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 Réservé

.....est de passer à un état solide à liquide exemple l'eau.....

.....un glaçier si il fond il va être dilué dans la mer.....

.....les ~~atomes~~ molécules du glaçier 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'espèce... qui il y a de (f)... (ans 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

$$m_{\text{soluté}} = \frac{100 \cdot 60}{C} = \frac{6000}{C} = S$$

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

0pt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

.....
.....
.....

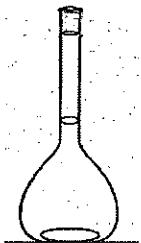
**Interrogation de cours №6**

Nom : Alice Couli.....

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.

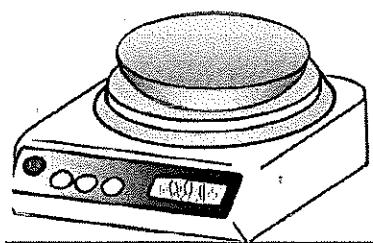
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

fiole

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Balance

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

...quantité de soluté dans une solution.....
Elle s'exprime en ~~g~~ g·L⁻¹



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

0pt 0,5pt 1pt Réservé

L... solvant est l'élément le plus présent dans
... un... solution.....

Exercice

Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant $m = 40\text{ g}$ 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 Réservé

$C_m = \frac{m}{V}$ soluté

~~100,0 mL → 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 Réservé

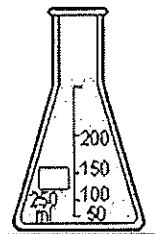
$$C_m = \frac{40}{0,1} = 400 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$100,0 \text{ mL} \rightarrow 0,1 \text{ L}$$

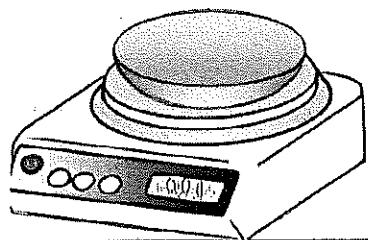
**Interrogation de cours №6**Nom : *Audelle Dufy***1 Calculatrice :** L'usage de la calculatrice est interdit.

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 comportant majoritairement**d'eau*



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

Le soluté est une substance de la solution, ou l'on ajoute/entre dans
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.

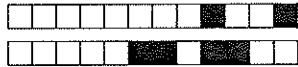
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

masse

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

.....
.....
.....



2ndGT10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

Physique-Chimie

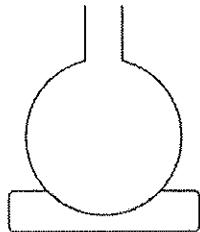
Interrogation de cours №6

Nom : HADJ BENAMANG Juba

1 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.

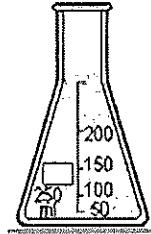
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

bolaond a fond plat

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

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 Réservé

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 une 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

$$C_m = 60 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$V = 250 \text{ mL} = 0,250 \text{ L}$$

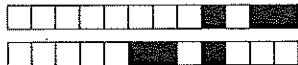
Question 6 Calculer la masse de soluté à prélever. Le résultat sera exprimé en g.

0pt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

$$m = C_m \times V$$

$$m = 60 \times 0,250$$

$$m = 15 \text{ g}$$



Interrogation de cours №6

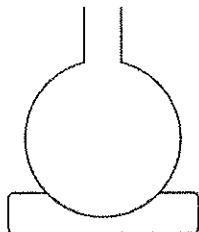
Nom : Varela Tavares Stacy.

1 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

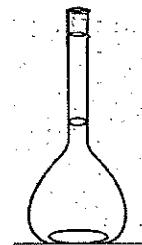


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....ballon.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

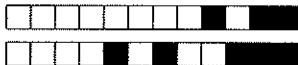
 0pt 1pt Réservé

.....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 Réservé

...Une... dilution... est... le... fait... que... un... soluté... se...
dissout... dans... un... solvant... ce... qui... permet... un...
mélange... homogène... ou... hétérogène...



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

Une... solution... aqueuse... est... une... solution... principalement
constituée...
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 .

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$$V_{\text{solution}} = \frac{m_{\text{soluté}}}{C_m} \rightarrow V = \frac{30\text{ g}}{50\text{ g/L}} = \frac{3}{5}\text{ L}$$

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

$$V_{\text{solution}} = \frac{30\text{ g}}{50\text{ g/L}} = \frac{3}{5}\text{ L} \times 1000 \rightarrow \frac{3000}{5}\text{ mL}$$

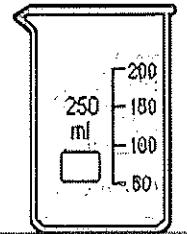
Interrogation de cours №6

Nom : lechenet leclerc fanny.

1 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.

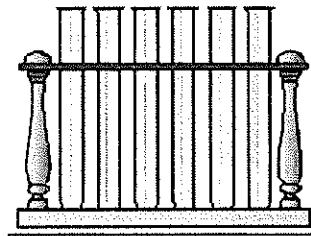
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....becher.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....tube à essai.....

Questions de cours

Question 3 Dans une solution, qu'est-ce que le solvant ? 0pt 0,5pt 1pt Réservé

.....un

.....C'est...qu'il...y...a...dans...un...liquide.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

...C'est... quand... on... dilue.....

...quand... on... met... du... sel... dans... de... l'eau... mais... qu'en...

...en... 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

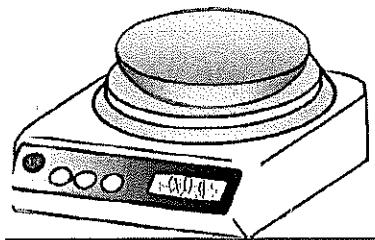
**Interrogation de cours №6**

Nom : Fernandes... Sandes... Lina.....

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.

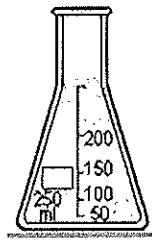
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réserve

balance.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réserve

erlenmeyer.....

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... vers... du... terme... dilué... ce... qui... signifie... une... matière... ou... un...
liquide
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 Réservé

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 Réservé

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

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 Réservé

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



Interrogation de cours №6

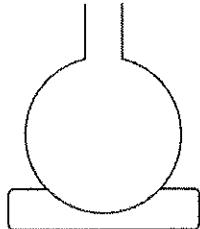
Nom : Magus...eleana

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

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

Connaissance du matériel

Question 1

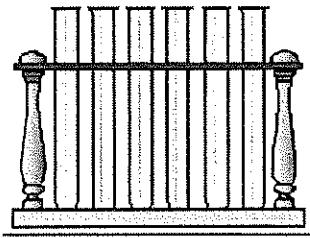


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

Baffon.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

tube...a...esse...essai.....

Questions de cours

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



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

0pt 0,5pt 1pt  Réservé

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.

Opt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

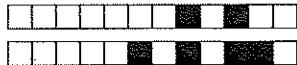
$$C_m = \frac{m_{\text{solute}}}{V_{\text{solution}}} \dots$$

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

Opt 0,5pt 1pt 1,5pt 2pt Réservé

$$C_m = \frac{m_{\text{solute}}}{V_{\text{solution}}} \dots \dots C_m = \frac{20}{100} = 0,5 \text{ g l}^{-1}$$

La concentration molaire de cette solution est
0,5 g L⁻¹



Interrogation de cours №6

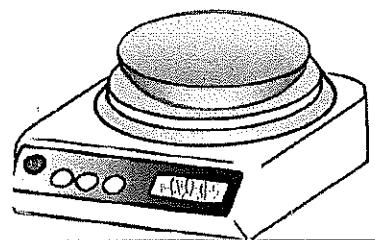
Nom : Alkoud Céline

1 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

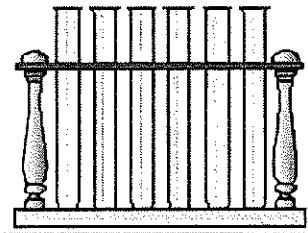


Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

...Une balance.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

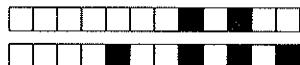
 0pt 1pt Réservé

.....tube à essai.....

Questions de cours

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

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 ?

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

Le soluté est là où on ajoute le solvant.

Exercice

Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de glucose en dissolvant $m = 40\text{ g}$ 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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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



2ndGT10

2 février 2026 10 minutes.

Physique-Chimie

Interrogation de cours №6

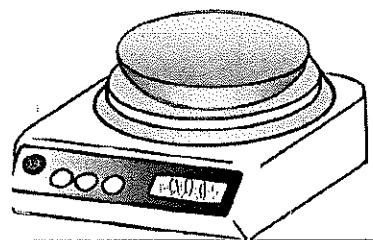
Nom : Sandrine de horta Dusy...

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 Réservé

...une ...balance.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

...une ...goutte ...graduée.....

Questions de cours

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

...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 ?

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

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.

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

$C_m = \frac{m}{V_{\text{volume}}}$

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

La...masse...de...soluté...à...prélever...est...300,0...g... L^{-1}

Interrogation de cours №6

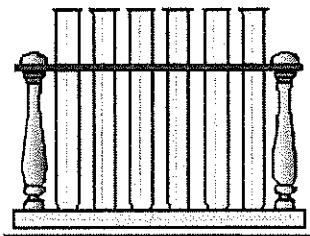
Nom : SAMY FERDJIEN

● 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

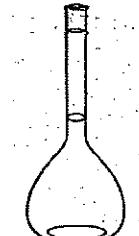


Identifier la verrerie ci-dessus :

0pt 1pt Réservé

.....Tube à essai.....

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

0pt 1pt Réservé

~~Fiole sangée~~.....Fiole Sangier

Questions de cours

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

0pt 0,5pt 1pt Réservé

.....



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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 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 .

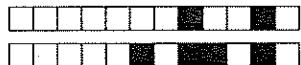
<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

.....
.....

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

.....
.....
.....



Interrogation de cours №6

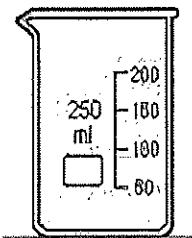
Nom : M. Brody Hamady

● 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 Réservé

bêcher

Question 2



Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

pipette jauge

Questions de cours

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

L'est une solution... composant... un liquide
de



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

0pt 0,5pt 1pt Réservé

La dilution est lorsque un liquide se mélangue avec autre chose par exemple l'eau distillée et le sucre de canne.

Exercice

Calcul d'une concentration massique

On prépare une solution aqueuse de sucre en dissolvant $m = 40\text{ g}$ 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 Réservé

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

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 Réservé

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



2ndGT10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

Physique-Chimie

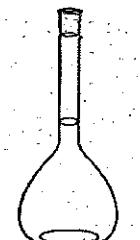
Interrogation de cours №6

Nom : Weigelt...Erika.....

1 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.

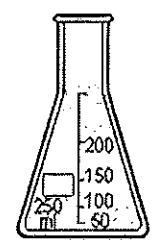
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

.....

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé.....
fiole...graduer.....

Questions de cours

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

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

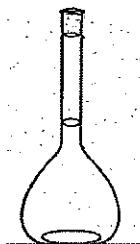
Interrogation de cours №6

Nom : CHANFAR, Fadi.....

1 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.

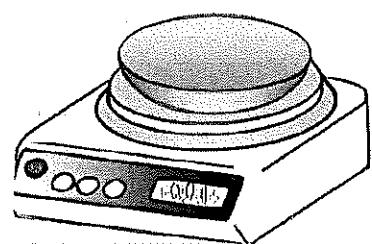
Connaissance du matériel

Question 1

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé

fiole...jaugee.....

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 Réservé

...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 $m = 20\text{ g}$ 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 Réservé

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

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 Réservé

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



2ndGT10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

Physique-Chimie

Interrogation de cours №6

Nom : THOMAS ... Baudin

1 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 :

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	------------------------------	---------

..... pipette... jauge

Question 2

Identifier la verrerie ci-dessus :

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	------------------------------	---------

..... éprouvette... jauge

Questions de cours

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

<input type="checkbox"/> 0pt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	Réservé
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	---------

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



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

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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 $m = 20\text{ g}$ 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.

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 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 $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

<input type="checkbox"/> Opt	<input type="checkbox"/> 0,5pt	<input type="checkbox"/> 1pt	<input type="checkbox"/> 1,5pt	<input type="checkbox"/> 2pt		Réserve
------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--------------------------------	------------------------------	--	---------

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

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

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



2ndGT10

⌚ 2 février 2026 ⏳ 10 minutes.

Physique-Chimie

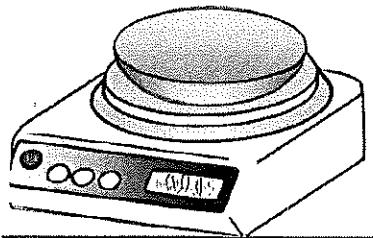
Interrogation de cours №6

Nom : Anaïs... Serebara.....

1 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*Balance... de précision.....***Question 2**

Identifier la verrerie ci-dessus :

 0pt 1pt Réservé*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 Réservé*Le... soluté... se... dilue... dans... la... solution... aqueuse,... ils... se....
mélangeent.....*



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

0pt 0,5pt 1pt Réservé

Une solution aqueuse est une solution... composée en
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 Réservé

$$C_m = \frac{m \text{ sucre}}{V \text{ eau}}$$

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 Réservé

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