

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 1 Corps pur

/ 1

Un corps pur est :

- une substance constituée de particules toutes identiques.
 une substance qui ne pollue pas.
 une espèce chimique que l'on trouve dans la nature.
 une espèce chimique dont la température varie au cours de son changement d'état.

Question 2 A propos de l'air...

/ 1

Que peut-on dire à propos de l'air ?

- c'est un mélange hétérogène de plusieurs gaz.
 c'est un corps pur.
 c'est un composé essentiellement de dioxygène
 c'est un mélange homogène de plusieurs gaz.

Question 3 Formule chimique

/ 1

La formule chimique d'une molécule de diazote est :

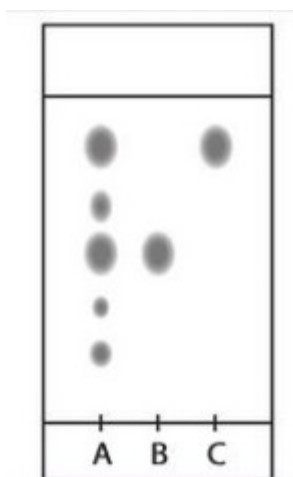
- Di
 O₂
 N₂
 N

Question 4 Huile essentielle

/ 1

Sur la plaque CCM ont été déposées une goutte de chacune des solutions suivantes :

- huile essentielle de clous de girofle en A,
- eugénoï en B,
- acétyléugénoï en C.



- l'huile essentielle de clous de girofle contient de l'acétyléugénoï
 l'huile essentielle de clous de girofle contient de l'eugénoï
 l'huile essentielle de clous de girofle est un corps pur
 L'huile essentielle de clous de girofle ne contient que de l'eugénoï et de l'acétyléugénoï

Question 5 changement d'état pour un corps pur

/ 1

Le changement d'état d'un échantillon de matière a lieu à température constante :

- dans tous les cas.
 si c'est un mélange hétérogène.
 si c'est un mélange homogène.
 si c'est un corps pur.

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 6 Constitution de l'air

/ 1

L'air est constitué d'environ 80% de diazote et 20% de dioxygène.

Comment peut-on qualifier l'air ?

- L'air est un mélange, il est constitué majoritairement de molécules (le diazote et le dioxygène)
- L'air est un corps pur
- L'air est constitué uniquement de diazote et de dioxygène
- L'air est un mélange, il est constitué majoritairement d'atomes (le diazote et le dioxygène)

Question 7 Utilisation d'une balance

/ 1

Quelle est la masse du verre de montre en gramme ?



Question 8 Utilisation d'une balance

/ 1

Quelle serait l'indication donnée par la balance pour l'image de droite en absence de tarage ?

Écrire la valeur numérique (sans unité)



Question 9 Masse d'une espèce chimique

/ 1

Que peut-on dire de la masse d'une espèce chimique ?

Consigne : il y a 3 propositions correctes!

- Se mesure avec un récipient gradué
- Se mesure avec une balance
- Est l'espace qu'occupe le solide, le liquide ou le gaz
- Se mesure en L, mL
- Se mesure en g, kg
- Est liée à la quantité de matière qui compose le solide, le liquide ou le gaz

Question 10 Volume d'une espèce chimique

/ 1

Que peut-on dire du volume d'une espèce chimique ?

- il se mesure en g ou en kg
- c'est l'espace qu'occupe le solide, le liquide ou le gaz
- il se mesure en L, ou en mL
- Il se mesure avec un récipient gradué ou jaugée
- il se mesure avec une balance

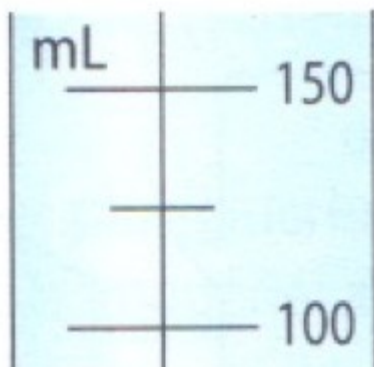
seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 11 Bécher et graduations

/ 1

Quelle est la valeur d'une division (en mL) pour ce bécher ?

Consigne : écrire la valeur numérique (sans unité).



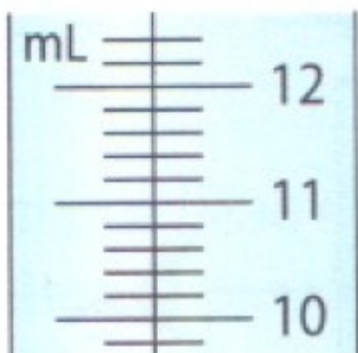
- 25
- 100
- 50
- 150

Question 12 Eprouvette et graduations

/ 1

Quelle est la valeur d'une division (en mL) pour ce bécher ?

Consigne : écrire la valeur numérique (sans unité).



- 2
- 0.4
- 1
- 0.1
- 0.5
- 0,2

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 13 Volume de solution dans une éprouvette

/ 1

Quel est le volume de liquide contenu dans l'éprouvette (en mL) ?

Consigne : écrire la valeur numérique sans unité.



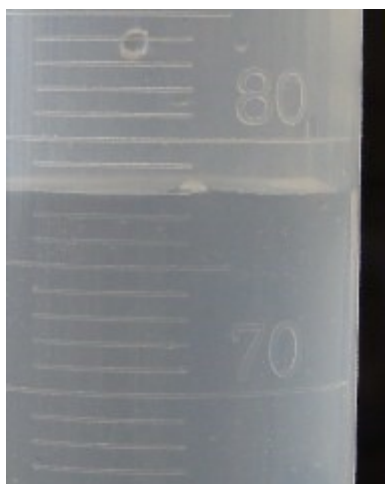
- 7,5
- 7,1
- 7,6
- 7,4
- 7,2
- 7,3

Question 14 Volume d'eau dans une éprouvette

/ 1

Quel est le volume de liquide contenu dans l'éprouvette (en mL) ?

Consigne : écrire la valeur numérique sans unité.



- 78
- 80
- 77
- 79
- 76

Question 15 Masse volumique de l'huile

/ 1

100 mL d'huile ont une masse de 91 g.

Déterminer la masse volumique de l'huile en g / mL.

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 16 Relation masse volumique d'un corps

/ 1

Quelle relation est correcte entre la masse volumique d'un corps, son volume et sa masse ?

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

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

$m = \rho \times V$

Question 17 liquides non-miscibles

/ 1

Quel type de mélange obtient-on lorsque l'on mélange deux liquides non-miscibles ?

Question 18 l'eau pure

/ 1

L'eau pure de formule H₂O est un mélange.

faux

vrai

je ne sais pas

Question 19 conversion de volume

/ 1

Convertir en mL le volume suivant (sans utiliser de notation scientifique):

0,15 L = mL

Question 20 Conversion d'une masse

/ 1

Convertir en gramme la masse suivante (sans utiliser de notation scientifique) :

32 mg = g

Question 21 Masse d'une espèce chimique

/ 1

Choisir les unités que l'on peut utiliser pour exprimer la masse d'une espèce chimie.

mg

mL

g / L

kg

g

Question 22 masse volumique de l'huile

/ 1

100 mL d'huile ont une masse de 91 g.

Déterminer la masse volumique de l'huile en g / mL.

Question 23 Masse volumique d'une espèce chimique

/ 1

Quelle relation est correcte entre la masse volumique d'un corps, son volume et sa masse ?

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

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

$m = \rho \times V$

Question 24 Liquides non-miscibles

/ 1

Quel type de mélange obtient-on lorsque l'on agite deux liquides non-miscibles ?

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative**Question 25 L'eau pure**

/ 1

L'eau pure de formule H_2O est un mélange.

- je ne sais pas
 vrai
 faux

Question 26 Conversion de volume en mL

/ 1

Convertir en mL le volume suivant (sans utiliser de notation scientifique) :

0,15 L = mL

Question 27 Conversion d'une masse en gramme

/ 1

Convertir en gramme la masse suivante (sans utiliser de notation scientifique) :

32 mg = g

Question 28 Masse d'une espèce chimique

/ 1

Choisir les unités que l'on peut utiliser pour exprimer la masse d'une espèce chimie.

- mg
 kg
 g
 mL
 g / L

seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

Question 29 Verrerie

/ 1

Effectuer les associations correctes entre le nom et l'élément de verrerie correspondant.

éprouvette graduée




erlenmeyer



fiolle jaugée



seconde_chapitre_3_corps_purs_melanges_evel_formative

bécher **Question 30 choix de la verrerie pour mesrer un volume**

/ 1

Quel élément de verrerie est le plus adapté pour mesurer un volume de 20,0 mL ?

- un bécher
- une fiole jaugée
- un erlenmeyer
- une éprouvette graduée