

Seconde_Chapitre_3_evaluation 1

Consigne

Réponses attendues en lettres minuscules, sans faire de phrase et sans majuscule sauf exception justifiée...

Question 1

/ 1

Vous devez associer correctement les éléments suivants:

l'hélium contenu dans un ballon	<input type="checkbox"/>	mélange hétérogène
l'air contenu dans un ballon de foot	<input type="checkbox"/>	mélange hétérogène
l'huile contenue dans un bidon	<input type="checkbox"/>	corps pur
un diamant	<input type="checkbox"/>	mélange homogène
une bouteille de lait	<input type="checkbox"/>	corps pur
de l'eau distillée	<input type="checkbox"/>	corps pur
du thé à la menthe	<input type="checkbox"/>	corps pur

Question 2

/ 1

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

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

Question 3

/ 1

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

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

$m = \rho \times V$

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

Question 4

/ 1

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

Question 5

/ 1

L'eau pure de formule H₂O est un mélange.

faux

vrai

je ne sais pas

Question 6

/ 1

Quel est le nom du changement d'état lorsque l'on passe d'un solide à un liquide ?

Question 7

/ 1

Comment appelle-t-on l'aptitude de deux liquides à se mélanger de façon homogène ?

Question 8

/ 1

Comment appelle-t-on le liquide qui permet de dissoudre un solide ?

Seconde_Chapitre_3_evaluation 1

Question 9

/ 1

Nommer la verrerie ci-dessous.

**Question 10**

/ 1

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

0,15 L = mL

Question 11

/ 1

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

32 mg = g

Question 12

/ 1

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

- mg
- kg
- mL
- g
- g / L

Question 13

/ 1

Comment nomme-t-on l'action d'ajouter de l'eau à une solution pour obtenir une solution moins concentrée ?