Masse Volumique Des Liquide

Contexte : C’est Une Propriété Caractéristique De La Matière. Une Propriété Caractéristique Permet D’Identifier Une Substance

Densité (Masse Volumique)

Eau 1g/ml

Alcool Méthylique 0,79g/ml

Glycérine 1,26g/ml

Mercure 13g/ml

Masse Volumique

Sciences

Présenté À Daniel Blais

Par Jean-Gabriel Bolduc

102

ESV

Novembre 2022

But : Identifier La Substance A Et B

Hypothèse : Je Suppose Que A Est De L’Eau Et Que B Est De L’Eau.

Matériel :

­­ 🡪Balance

🡪Cylindre Graduée De 100Ml

🡪A

🡪B

🡪Becher De 100ml

Manipulation :

Je Pèse Le Cylindre Graduée Avec La Balance

J’Ajouter 10ml Du Liquide à Des Le Cylindre Gradué

Repèser Le Cylindre Avec Le Liquide

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué Vide | Cylindre Gradué + 10ml A |
| G | G |
| 26.8G | 36.4G |

Résultats : La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué Vide | Cylindre Gradué + 10ml B |
| G | G |
| 26.8G | 39.4G |

Le Volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnue A | 10 |
| Inconnue B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse G | Volume ML | Masse Volumique | Densité |
| A | 9.6G | 10 | 0.96G/ML | 0.96 |
| B | 12.6G | 10 | 01.26G/ML | 1.22 |

Discussion :D’après Mes Résultats

Mon Liquide A Est De L’Eau

Parce Que Sa Densité Est De 0.96

Ce Qui Est Proche De La Valeur Théorique De 1

Conclusion : 1-Mon Hypothèse 1 est

Vrai C’Était De L’Eau Pour Le Liquide

Discussion :D’après Mes Résultats

Mon Liquide B Est De L’Eau De Mer

Parce Que Sa Densité Est De 1.26

Ce Qui Est Proche De La Valeur Théorique De 1.26

Conclusion : 1-Mon Hypothèse 1 est Fausse

Car C’Était De La Glycérine Pour Le Liquide

Résultats :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 10 ml A |
| g | g |
| 27.25g | 37.25g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 10 ml B |
| g | g |
| 27.25g | 39,25g |

Le Volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse  g | Volume  ml | Masse  volumique | Densité |
| A | 10g | 10 | 1g/ml | 1 |
| B | 12g | 10 | 1.2g/ml | 1.2 |

Masse de liquide = plein – vide

Discutions :

D’après mes résultats

Mon liquide A est­­­­­ de l’eau

Parce que sa densité est de 1g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1g/ml

Mon liquide B est­­­­­ de la glycérine

Parce que sa densité est de 1.2g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.26g/ml

Conclusion :

1-mon hypothèse 1 est fausse c’était pour le liquide A

2-mon hypothèse 2 est fausse c’était pour le liquide B