Masse volumique des liquides

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

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Samuel Giroux

Coéquipier

()

Groupe102

ESV

\_\_Novembre 2022

But :

Identifier la substance A et B

Hippothèse

Je suppose que A c’est du mercure

Je suppose que B c’est de l’alcool méthylique

Matériel :

* Balance
* Cylindre gradué de 10 ml
* A
* B
* Becher 100ml

Manipulation

1.Peser le cylindre graduer avec la balance

2.Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeser le cylindre avec le liquide

4.Résultats

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml A |
| g | g |
| 18,6 |  27,32 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml B |
|  g | g |
| 18,6 | 30,45 |

Le volume

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masseg | VolumeML | Masse volumiqueg/ml | Densité |
| A | 8,78 | 10 | 0,878 g/ml | 0,878 |
| B | 11,85 | 10 | 1,185 g/ml | 1,185 |

Discussion : D’après mes résultats …

Mon liquide A est d’alcool méthylique

Parce que sas densité est de 8,78

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion : 1 – Mon hippothèse 1 est fausse car, se n’est pas du mercure c’est de l’eau

C’était l’eau pour le liquide

A

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Discussion : D’après mes résultats …

Mon liquide B est l’eau de mer

Parce que sas densité est de 1,185

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1,26

Conclusion : 1 – Mon hippothèse 2 est fausse

C’était de la glycérine pour le liquide

B