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🡺1 g/ml Alcool méthylique🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26 g/ml

Mercure🡺13 g/ml

Masse volumique

Sciences

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Ryan Lamontagne

coéqupier

Groupe 02

Novembre 2022(…)

ESV

But :

Identifier la substance A et B

Hippothèse :

Je suppose que le A sera de l’eau

Je suppose que le B sera du Mercure

Matériel :

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

Manipulation

1.Peser le cylindre gradué avec la balance

2.Ajouter 10 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeserle cylindre avec le liquide

4.Résultats

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml B |
| g | g |
| 20.46 | 20.46 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml |
| g | g |
| 20.46 | 33.23 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | Ml |
| A Inconnu | 10 |
| B Inconnu | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse  g | Volume ml | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9.68 g | 10 | 0.968 g/ml | 0.968 |
| B | 12.77 g | 10 | 1.277 g/ml | 1.277 |

Discussion: D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sas densité est de 0.968

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

A

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

Discussion: D’après mes résultats…

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que sas densité est de 1.27

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.26

Conclusion :2- Mon hypothèse 2 est fausse

C’était de la glycérine pour le liquide

B