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 -->1,26g ml

Mercure -->13 g ml

Masse volumique

Expérience 0

Présenté à Daniel Blais

Par

William Gagné

Groupe 02

Lieu

ESV

Octobre 2024

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est de l’eau

Je suppose que le liquide B est de la glycérine

Matériel

* Balance
* Cylindrique
* A
* B
* Becher 100 ml

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance.

Placer les curseurs s de la balance à zéro

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultats

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Masse volumique

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Masse | Volume | P | D |
|  | G | Ml | g/ml |  |
| A |  | 20 |  |  |
| B |  | 20 |  |  |

Discussion : D’après mes résultats …. Mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_\_\_ parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Discussion : D’après mes résultats …. Mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_\_\_ parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide

Conclusion : 2- Mon hypothèse 2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide