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

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Elliot Lagrange

Groupe 02

ESV

9 Novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est Eau

Je suppose que le liquide B est Alcool méthylique

Matériel

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

Manipulation

1. Peser le cylindre gradué avec la balance.
2. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué
3. Repeser le cylindre avec le liquide

Résultat

La Masse

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

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

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  |  ML |
|  Inconnu A |  20 |
|  Inconnu 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 de\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 1-Mon hypothèse 1\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_ pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide B est\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 2-Mon hypothèse 2\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_ pour le liquide B