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

Présenté à

Daniel Blais

Par

Arianne Guerra-Tanguay

Groupe : MSI

Lieux: ESV

Octobre

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
* A
* B
* Becher 100 ml

Manipulation

1. Placer les curseurs de la balance à zéro.
2. Peser le cylindre gradué avec la balance.
3. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.
4. Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultat

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 de\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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 : 1-Mon hypothèse 1 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Pour le liquide A

Conclusion : 1-Mon hypothèse 1 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Pour le liquide B