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