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 --> 1g/ml

Alcool méthylique --> 0,79g/ml

Glycérine --> 1,26g/ml

Mercure --> 13g/ml

**Pareil ou différent**

Labo 1

Science

Présenté à

Daniel Blais

Par

Juliette Jacques

Gr:

102 MSI 1

Lieux

ESV

 Date:19 Decembre 2023

But:

Déterminer si les deux liquide sont de même nature ou s’ils sont différents

Hypothèses

Je suppose que les liquides sont de nature différente

Matériel

* Balance
* Deux cylindre graduée de 25 ml
* Deux compte-goutte
* 30 ml liquide A
* 30 ml Liquide B

Manipulation

1.Peser le cylindre graduée avec la balance

2.Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeser le cylindre avec le liquide

Masse volumique

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | g |
| A | 20 | 49.9 g | 69.1 g |
| B | 20 | 70.7 g | 85.6 g |

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein - vide | Plein -vide |
| 19.2g | 14.9g |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| m/v | m/v |
| 0.96 g/ml | 0.75 g/ml |

Discussion: D’après mes résultat...

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0.96g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de

1g/ml

Discussion: D’après mes résultat...

Mon liquide B est de l’acool méthylique

Parce que sa densité est de 0.75

Ce qui est proche de la valeur théorique de

0,79g/ml

Conclusion mon hypothèse est fausse