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 :

Noémie Giguère

Groupe :

102 MSI 1 Lieu : école secondaire Veuilleux

Date : 19 décembre 2023

But :

Déterminer si les deux liquides sont de même nature ou s'ils sont différents

Hypothèse :

Je supose que les liquides sont différents

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

La masse

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Volume | Masse vide | Masse pleine |
|  | ml | g | g |
| A | 20 | 60,75 | 79,70 |
| B | 20 | 46,90 | 62,82 |

Analyse :

Calcul

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein-vide | Plein-vide |
| 18,95g | 15,92g |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| m/v | m/v |
| 0,95 g/ml | 0,80 g/ml |

Discussion : D'après mes résultats...

Mon liquide A est de l'eau parce que sa densité est de 0,95 g/ml. Ce qui est proche de la valeur théorique de 1g/ml

Mon liquide B est alcool méthylique parce que sa densité est de 0,80 g/ml. Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79 g/ml

Concliusion :

Mon hypothèse est vrai