Pareil ou différent ?

 Labo 1

 Science

 Présenté à

 Daniel Blais

 Par Robyn Laplante

 Groupe 102 msi

 19 décembre 2023

 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

But :

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

Hypothèse : Je suppose que les liquides sont différents.

Matériel :

.une balance

.Cylindre gradué de 100 ml

.A

.B

.Becher 100 ml

Manipulation :

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

 Tableau des résultats

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | g |
| A | 20  | 47,5  | 67,95  |
| B | 20  | 61,59  | 77  |

 Calcul

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein-vide | Plein-vide |
| 20,45 g | 15,41 g |

 Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| m/v | m/v |
| 1,0225 g/ml | 0,7705 g/ml |

Discussion : d'après mes résultas...

Mon liquide A est de l’eau parce que sa dencité est de 1,02.

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1 g/ml.

Discussion : d'après mes résultas...

Mon liquide B est alcool éthylique parce que sa dencité est de 0,77

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79 g/ml.

 Conclusion :

Mon hypothèse est vrai.