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 0,79 g/ml

Glycérine -->1,26 g / ml

Mercure -->13 g 3 ml

Pareil ou different

Labo 1

Science

Présenté a daniel blais

Par kim lessard

Groupe 102

Lieu esv

19 decembre 2023

But :

Indentifier la substance a et b

Hypotèse :

Je suppose que les liquides sont différent

Matériel :

--> balance

--> cylindre gradué de 100 ml

--> a

--> b

--> becher 100 ml

Manipulation :

Peser le cylindre gradué avec la balance .

Ajouter 20 ml du liquide a dans le cylindre gradué .

Repeser le cylondre avec le liquide .

Tableau des résultats

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | ml/g |
| a | 20 | 60,75 g | 79,7 g |
| b | 20 | 46,90 g | 62,82 g |

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| Plein -vide | Plein -vide |
| 18,95 g | 15.92 g |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| m/v | m/v |
| 0,9475 g/ml | 0,796 g/ml |

Discussion : d`après mes résultats ...

Mon liquide a est de l`eau

Parce que sa densité est de 0,9475 g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de1 g/ml

Discussion : d`après mes résultats ...

Mon liquide b est de l`alcool méthylique

Parce que sa densité est de 0,796 g/ml

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

Conclusion :

Mon hypothèse est vrai car mon liquide a est de l`eau et mon liquide b est