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 différents ?

Labo 1

Science

Présenté à

Daniel Blais

Par

Edward Carbonneau

Groupe 102

Lieu ESV 19 Déc. 20023

 But :

 Identifier la substance A et B

Je suppose que les liquides sont différents.

. Balance

. Cylindre gradué de 100 ml

. A

. B

. Becher 100ml

Manipulation

. Peser le cylindre gradué avec une balance.

. Ajouter 20 Ml du liquide A dans le cylindre gradué.

. Repeser le cylindre gradué.

 Masse

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Volume | Masse vide | Masse pleine |
|  | ML | g | g |
| A | 20 | 49,47 | 68,58 |
| B | 20 | 38,07 | 53,61 |

 Calcule

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein - vide | Plein - vide |
| 19,11g | 15.54g |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| M/V | M/V |
| 0,9555 g/ml | 0,777 g/ml |

Discussions : D’après mes résultats

Mon liquide A est l’eau

Parce que sa densité est de

Ce qui est proche de la valeur théorique de L’eau

Discussions : D’après mes résultats

Mon liquide B est

Parce que sa densité est de

 Ce qui est proche de la valeur théorique d'Alcool méthylique.