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

sciences

présenté à Daniel Blais

fait par Alexanne Lessard

Msi 1 gr:102

École secondaire veillieux

19 Décembre 2023

But:

Identifier la substance A et B

Je suppose que les liquides sont différents.

* Balance
* Cylindre gradué de 100 ml
* liquide A
* liquide B
* Bécher de 100 ml

Manipulation

1: Peser le cylindre gradué avec une balance.

2: Ajouter 20 ml de liquide A dans le cylindre gradué.

3: Repeser le cylindre gradué.

Masse

|  | volume | masse vide | masse pleine |
| --- | --- | --- | --- |
|  | ml | g | g |
| liquide A | 20 ml | 49,47 g | 68,58 g |
| liquide B | 20ml | 38,07 g | 53,61 g |

Calcule

| liquide A | liquide B |
| --- | --- |
| plein - vide | plein - vide |
| 19,11 g | 15,54 g |

masse volumique

| liquide A | liquide B |
| --- | --- |
| m/v | m/v |
| 0,955 g/ml | 0,777 g/ml |

Discussion:

D’après mes résultats, le liquide A est de l’eau parce que sa densité est de 0,955 ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau.

D’après mes résultats, le liquide B est de l'alcool méthylique parce que sa densité est de 0,777 ce qui est proche de la valeur théorique.

conclusion:

Mon hypothèse est vraie.