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

Masse volumique

Matière

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Joélie Michaud

Groupe 02

ESV 09 novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est l’Eau

Je suppose que le liquide B est Glycérine

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.

Résultats La Masse

|  |  |
| --- | --- |
|  Cylindre gradué vide |  Cylindre gradué +20 ml A |
|  G |  G |
|  37,43g |  53,54  |

|  |  |
| --- | --- |
|  Cylindre gradué vide  |  Cylindre gradué +20 ml B |
|  G |  G |
|  16,80  |  36,25 |

Le Volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,970

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

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 Vrai

car c’était de l’eau pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide B est de l’alcool éthylique

Parce que sa densité est de 0,803

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,790

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est vrai

car c’était de l’alcool éthylique pour le liquide B