Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière.

Une propriété caractéristique permet d’identifia une

Substance

Densité (masse volumique)

Eau--> 1g/ml

Alcool méthylique --> 0,79 g/ml

Glycérine --> 1,26 g/ml

Mercure --> 13 g/ml

Masse volumique

Expérience 0

Science

Présenter

À Daniel

Ethan Dupuis

Groupe 102

ESV

\_\_\_Octobre 2024

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est Eau

Je suppose que le liquide B est Alcool

Matériel

* Balance
* Cylindre gradué de 100 ml
* A
* B
* Becher de 100 ml

Manipulation

1. Je placer les curseurs de la balance à zéro
2. Je peser le cylindre gradué avec la balance
3. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué
4. Repeser le cylindre avec le liquide

Résulta

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B |  |

La masse volumique

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Masse | Volume | P | D |
|  | g | ml | g/ml |  |
| A |  | 20 |  |  |
| B |  | 20 |  |  |

Discussion : D’après mes résultats...

Mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ C’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pour le liquide

A

Conclusion : 2- Mon hypothèse

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ C’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pour le liquide

2