Masse volumique des liquides

Contextes : 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

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Justin Roy

Groupe 02

Lieu ESV 9 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 la glycérine

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 cylindre avec le cylindre

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| G | G |
| 48,74 g | 65,01 g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml B |
| G | G |
| 20,21 g | 29,91 g |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’alcool

Parce que sa densité est de 0,79 g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,807 g/ml

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est vraie c’était de l’alcool pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,985 g/ml

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

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est vraie c’était de l’eau pour le liquide B