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

Science

MSI

Présenté par Daniel Blais

Par

Vincent Fecteau

Groupe 02

Lieu ESV 9 novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que liquide A est eau

Je suppose que liquide b est alcool

Matériel

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance

Avec 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

Peser le cylindre avec le liquide

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| g | g |
| 39,34 | 55.55 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml b |
| g | g |
| 10,30 | 30,05 |

Volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu a | 20 |
| Inconnu b | 20 |

Discussion d’après mes résultats

Mon liquide a est \_\_\_\_\_alcool\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité de \_\_\_\_0,807\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_0,807\_\_

Conclusion 1 mon hypothèse 1 \_\_\_fausse\_\_\_

\_\_\_ c’était \_\_\_\_\_l’eau\_\_\_\_ pour le liquide

Discussion d’après mes résultats

Mon liquide a est \_\_\_\_l’eau\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité de \_\_\_1,000\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_1,0000\_\_\_\_

Conclusion 1 mon hypothèse 2 \_\_\_fausse\_\_\_

\_\_\_ c’était \_\_\_\_alcool\_\_\_\_\_ pour le liquide