Masse volumique des liquides

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

Masse volumique

Science

Msi

Présenté à daniel blais

Par chad bisson

ESV

Groupe 02

2021-11-09

BUT :

Identifier la substance a et b

Je suppose que le liquide a est de l’alcool méthylique

Je suppose que le liquide b est 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 liquide

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+20 ml a |
| g | g |
| 49.4 | 65.5 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+20 ml a |
| g | g |
| 10.26 | 30.14 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu a | 20 |
| Inconnu b | 20 |

Discussion : d’après mes résulta …

Mon liquide a est l’alcool éthylique

Parce que sa densité est de 0.805

Ce qui est proche de 0,8

Conclusion : 1- mon hypotése 1

C’étais vrais pour le liquide a

Discussion : d’après mes résulta …

Mon liquide b est l’eau

Parce que sa densité est de 0.99

Ce qui est proche de 1

Conclusion : 1- mon hypotése 1

C’étais faux pour le liquide b