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 ==>1g ml

Alcool méthylique ==>0.79 g ml

Glycérine ==> 1.26 g ml

Mercure ==> 13 g ml

Feuille 52

Pareil ou différent?

Labo 1

Science

Présenté a Daniel Blais

Par Scott Landry

02

ESV

19 décembre 2023

But :

Identifier la substance a et b

Hypotèse

Je suppose que les liquide sont différent

Matériel

.Balance

.Cylindre gradué de 100ml

. A

.b

. Bécher de 100ml

Manipulation

Pesé le cylindre

Ajouter 30ml

Repesé le cylindre avec le liquide

La Masse

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | g |
| a | 20 | 2.9 | 2.9 |
| b | 20 | 2.7 | 2.7 |

Calcul

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| Plen - vide | Plein -vidde |
| 0.145 | 0.135 |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| m/v | m/v |
| 0.145 | 0.135 |

Discussion : D’après mes résultats...

Mon liquide a est du glycérine

Parce que sa desité est de 1.45

Ce qui est proche de la valeur thoriquede

1.26g ml

Mon hypotèse est vrai