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 0,79g/ml

Glycérine 1,26g/ml

Mercure 13g/ml

Masse Volumique

Science

Présenté à Daniel Blais

Par Dominique Roy

Groupe 02

ESV

26 Novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est de l’alcool

Je suppose que le liquide B est de l’eau

Matériel :

* Balance
* Cylindre gradué de 100 ml
* A Alcool méthylique
* B mercure
* Becher 100 ml

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance.

Ajouté 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Repeser le cylindre avec le liquide.

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

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml |
| 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 densité est de 0,79g/ ml

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

 Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est vrai, c’étais de l’alcool pour le liquide A

Disscussion : 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 hypotèse 1 est vrai, c’était de l’eau pour le liquide B