Masse volumique des liquides

Contexte : C’est un e 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🡪 13g/ml

Matière

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Élika Nadeau

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 l’alcool méthylique

Matériel

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

Manipulation

1. Peser le cylindre gradué avec la balance
2. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre
3. Repeser le cylindre avec le liquide

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| G | G |
| 47,5 | 64,07 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml B |
| G | G |
| 10,24 | 29,9 |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’Alcool méthylique

Parce que sa densité est 0,8

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,8 g/ml

Conclusion :1- mon hypothèse 1 est fausse

c’était l’alcool pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide B est de l’Eau

Parce que sa densité est de 1

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

Conclusion :1- mon hypothèse 1 est fausse

c’était l’eau pour le liquide B