Masse volumique des liquides

Contextes : 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/ml

Glycérine→1,26g/ml

Mercure→13g/ml

Masse volumique

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Anthony Bernard

Group 02

ESV

9 Novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que la substance A est Eau

Je suppose que la substance B est 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 20ml du liquide A dans le cylindre gradué.
3. Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultat

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 39,34 | 55,55 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| G | G |
| 10,30 | 30,05 |

Le Volume

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

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide A est alcool méthylique

Parce que sa densité est de 0,81

Ce qui est proche de la valeur théorique de

0,79g/ml.

Conclusion : 1-Mon hypothèse 1 est faux c’était alcool méthylique pour le liquide A.

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide B est de l’eau.

Parce que sa densité est de 0,98

Ce qui est proche de la valeur théorique de

1g/ml.

Conclusion : 2-Mon hypothèse 2est fausse c’était de l’eau pour le liquide B.