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🡺 1 g/ml

Alcool méthylique🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26 g/ml

Mercure🡺13 g/ml

Masse Volumique

Matière :

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Beverly Byrns

Groupe :02

ESV 9 novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse :

Je suppose que le liquide A est de l’eau

Je suppose que le liquide B est de 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 gradué.
3. Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultat

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| G | G |
| 101 g | 116 g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml B |
| G | G |
| 57 g | 77 g |

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 de 0,75 g/ml Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79 g/ml .

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

Discussion : D’après mes résultats…. Mon liquide B est de la glycérine Parce que sa densité est de 1,15 g/ml Ce qui est proche de la valeur théorique de 1,26 g/ml .

Conclusion : Mon hypothèse 1 est faux c’était de la glycérine pour le liquide B.