Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière. Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance.

Eau 🡺1 g/ml

Alcool méthylique 🡺 0,79 g/ml

Glycérine 🡺1,26 g/ml

Mercure 🡺 13 g/ml

Masse Volumique

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Charli Poulin

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.Pesez 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 |
| 46.5 | 62.87 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml |
| G  16.9 | G  36.37 |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
| Liquide | 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 0.81

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.80

Discussion : D’après mes résultats

Mon liquide b est de l’eau

Parce que sa densité est de 0.97

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion :

1. Mon hypothèse 1 était fausse c’était de l’alcool pour le liquide A
2. Mon hypothèse 2 était fausse c’était de l’eau pour le liquide B