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

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Maxim Labbé

Groupe 02

Lieu ESV

2021-11-09

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est l’alcool méthylique

Je suppose que le liquide B est la glycérine

Matériel

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

Manipulation

Vous pesez le cylindre graduer avec la balance.

Vous ajoutez 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Vous reposez le cylindre le cylindre avec le liquide.

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 20 ml A |
| 45,7G | G |
| 45,7 G | 61,75 G |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 20 ml B |
| G | G |
| 16,85 G | 36 G |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu a | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion : D’après mes résultats……

Mon liquide A est de l’alcool

Parce que sa densité est de 0,80 g

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79 g

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est vrai

C’était pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats……

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,95 g

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1 g

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est vrai

C’était pour le liquide B