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

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Anne Laliberté

Groupe 02

ESV

9 novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est l’alcool

Je suppose que le liquide B est eau

Matériel

* Balance
* Cylindre gradué de 100ml
* A alcool méthylique
* B mercure
* Becher 100ml

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance.

Ajouté 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Repeser le cylindre avec le liquide.

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 20 ml A |
|  G | G |
| 48,74 G | 65,01 G |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué + 20 ml B |
| G | G |
| 20,21 G | 29,91 G |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultat...

Mon liquide A est de l’alcool

Parce que sa densité est de 0,79 g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,807 g/ml

Conclusion : 1- mon hypothèse 1 est vrai c’était de l’alcool pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats...

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,985 g/ml

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

Conclusion : 1- mon hypothèse 1 est vrai c’était de l’eau pour le liquide B