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🡺1g/ml

Alcool/ méthylique 0,79g/ml

Glycérine🡺1,26/ml

Mercure🡺13g/ml

Masse volumique

Sciences

MSI

Présenter à Daniel Blais

Par

Samuel.Landry

Groupe 002

ESV

2021-11-09

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est eau

Je suppose que le liquide B est alcool

Matériel

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

Peser le cylindre avec le liquide

Résultat

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué avec +20ml A |
|  G |  G |
| 47.50 | 64.40 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué avec =20ml B |
|  G |  G |
| 10.30 |  30.30 |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultats ….

Mon liquide A est de l’alcool éthilique

Parce que sa densité est de 0.8459 ml

Ce qui est proche de la valeur théorique 0.807 ml

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 étais fausse c’était de l’alcool éthilique pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats ….

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densité est de 1

Ce qui est proche de la valeur théorique 1,000

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 étais fausse c’était de l’eau pour le liquide B