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🡪1,26g/ml

Mercure🡪13g/ml

Masse volumique

Science

Présenté à Daniel Blais

Par Edouard Lambert

Louis-David et Ryan

Groupe 102

Lieu : ESV

Novembre 2022

But

Identifier la substance A et B

Hypothèse :je suppose que la masse volumique de A est de l’eau et je suppose que la masse volumique de B est de la glycérine

Matériel

* Balance
* cylindre gradué de 10 ml
* A
* B
* Becher 100 ml

Manipulation

1.Peser le cylindre gradué

2.Ajouter 10 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeser le cylindre avec le liquide

Résultats :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml A |
| G | g |
| 25,7g | 35,7g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml B |
| g | g |
| 25,7g | 38,23g |

 Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu a | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| liquide | Masse g | Volume ML | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9,65g | 10 | 0,965g/ml | 0,965 |
| B | 12,65g | 10 | 1,265g/ml | 1,265 |

Discussion : D’après mes résultats

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,965

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est vrai car c’était

de l’eau pour le liquide a

Discussion : D’après mes résultats

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que sa densité est de 1,265

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1,26

Conclusion : 1-mon hypothèse 2 est vrai car c’était de la glycérine

pour le liquide B