Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière. Une propriété caractéristique permet 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 Gagné

Par

Christopher Claveau

(Olivier)

 Groupe 02

Lieu

ESV

 Novembre 2202

But :

 Identifier la substance A et B

Hypothèse : Je suppose que la masse volumique A est du Mercure et je suppose que B est de l’Eau.

Liste du matériel :

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

Manipulation :

1. Peser le cylindre gradué avec la balance.
2. Ajouter 20ml 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 |
| 28,65g | 38,59g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml B |
| 28,65g | 41,19g |
|  |  |

Le volume :

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Mase g | Volume ml | MasseVolumiqueg/ml | Densité |
| A | 9,94g | 10ml | 9/ml | 9 |
| B | 12,60g | 10ml | 12g/ml | 12 |

Discussion : D’après mes résultats

Mon liquide A est fausses

Parce que sa densité est de 9

Ce qui est proche de la valeur théorique de mercure

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

Discussion : D’après mes résultats

Mon liquide B est fausse

Parce que sa densité est de 12

Ce qui est proche de la valeur théorique de mercure

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