Masse Volumique Des Liquide

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 William Alain

(Coéquipier)

Groupe 102

ESV

? novembre 2022

But : identifier la substance A et B

Hypothèse : Je suppose que A est de l’eau. Je suppose que B est de la glycérine.

Matériel :

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

Manipulation

1. Peser le cylindre gradué avec une balance
2. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué
3. Repeser le cylindre avec le liquide

Résultat

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml A |
| G | G |
| 30,4g | 40,3g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml B |
| G | G |
| 30,4g | 42,7g |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu | 10 |
| Inconnu | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse (g) | Volume (ml) | Masse volumique | Densité |
| A | 9,9g | 10ml | 0,99g/ml | 0,99 |
| B | 12,3g | 10ml | 1,23g/ml | 1,23 |

Masse du liquide : plein-vide

Discussion : 1-d’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,99

Ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est vrai

C’était de l’eau pour le liquide A

Discussion :1- d’après mes résultats…

Mon liquide B est glycérine

Parce que sa densité est de 1,23

Ce qui est proche de la valeur théorique de glycérine

Conclusion :2-mon hypothèse 2 est vrai c’était de la glycérine pour le liquide B.