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 ==> 1,3 g/ml

Masse volumique des liquides

Exp. #0

Science

Présenté à

Daniel Blais

Par

Ludovick Thivierge

MSI

ESV

Date : Octobre 2024

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse : Je suppose que le liquide A est : Glycérine

Je suppose que le liquide B est : Alcool méthylique

Matériel

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

Manipulation

1 Placer les curseurs de la balance à zéro.

2 Peser le cylindre gradué avec la balance

3 Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

4 Repeser le cylindre gradué avec le liquide.

Résultats :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Masse volumique de A et B

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Masse | Volume | P | D |
|  | g | ml | g/ml |  |
| A |  | 20 |  |  |
| B |  | 20 |  |  |

Analyse : D’après mes résultats mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Analyse : D’après mes résultats mon liquide B est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Conclusion : Mon hypothèse 1 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide A. Mon hypothèse 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, c’était \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide B.