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 des liquides

Expérience 0

Science

Présenté à

Daniel Blais

Par

Dylan Bilodeau

Groupe 102

ESV

Octobre 2024

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse :

Je suppose que le liquide A est Alcool

Je suppose que le liquide B est Glycérine

Matériel :

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

Manipulation :

1 Placer les curseurs de la balance à zéro.

2 Peser les cylindres graduer avec la balance.

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

4 Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultat :

Masse

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

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

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

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

Analyse : D’après mes résultats mon liquide A est\_\_\_\_\_\_\_\_ par ce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_

D’après mes résultats mon liquide b est\_\_\_\_\_\_\_\_ par ce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 1 mon hypothèse 1 \_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_C’étais \_\_\_\_\_\_ pour le liquide A

2 Mon hypothèse 2 \_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_C’était \_\_\_\_\_\_ pour le liquide b