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 ==> 13 g/ml

Masse volumique des liquides

Exp : 0

Sciences

Présenter à

Daniel Blais

Par

Ludovic Couture

Groupe 02

ESV

Date : octobre\_\_\_\_\_2024

But :

Identifier la substance A et la substance B

Hypothèse :

Je suppose que le liquide A est : De l’Alcool méthylique

Je suppose que le liquide B est : De l’eau

Matériel :

* Balance
* Cylindre gradué de 100ml
* Substance A
* Substance 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

Résultat :

La masse

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

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 B |
| G | G |
|  |  |

Le volume

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

Masse Volumique

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

Analyse

Discussion : D’après mes résultats....

Mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_ parce que ça densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Mon liquide B est \_\_\_\_\_\_\_ parce que ça densité est de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 1 – Mon hypothèse 1 est (vrais/faux) \_\_\_\_\_ c’était (type de liquide) \_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide A

Conclusion : 1 – Mon hypothèse 1 est (vrais/faux) \_\_\_\_\_ c’était (type de liquide) \_\_\_\_\_\_\_ pour le liquide B