Masse volumique des liquides

Contexte : c’est une propriété caractéristique de la matière. Une priorité caractéristique permet d’identifier une substance.

Densité (masse volumique)

Eau🡪 1g/ml

Alcool méthylique🡪 0,79 g/ml

Glycérine🡪 1,26g/ml

Mercure🡪 13g/ml

Masse volumique

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Mollie

Groupe 02

ESV

Novembre 2022

But : Identifier la substance A et B

Hypothèse : Je suppose que A est de L’eau et je suppose que le B est du Mercure.

Matériel :

. Balance

. Cylindre Graduée de 100ml

. A

. B

. Becher de 100ml

Manipulation :

1. Peser le cylindre gradué avec la balance

2. Ajouter 20ml du liquide à dans le cylindre gradué.

3. Repeser le cylindre avec le liquide

La Masse :

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué vide | Cylindre Gradué + 20mlA |
| G | G |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué vide | Cylindre Gradué + 20mlB |
| G | G |
|  |  |

Le Volume :

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse | Volume | Masse  Volumique | Densité |
| A | 9.6g | 10 | 0.96g/ml | 0.96 |
| B | 12.3g | 10 | 1.23g/ml | 1.23 |

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de la valeur théorique de 0.96 ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau

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

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide B est du Mercure

Parce que sa densité est de la valeur théorique de 1.23 ce qui est proche de la valeur théorique de la glycérine

Conclusion: Mon hypothèse 2 est fausse c’était de la glycérine pour le liquide B