Masse volumique des liquides

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

 Densité (masse volumique)

Eau --> 1g/ml

Alcool méthylique --> 0,79 g/ml

Glycérine --> 1,26 g/ml

Mercure --> 13 g/ml

Pareil ou différentt ?

Labo 1

Science

Présenté à

Daniel Blais

Par

Claudérik Lessard

Groupe 102

ESV

19 décembre 2023

But: Identifier la substance A et B

Hypothèse: Je suppose que les deux liquides sont pareil.

Matériel:

. Une balance

. deux cylindres gradués de 25 ml, identifiés par les lettres

. Deux compte-gouttes, identifiés par les lettres A et B

. 30 ml de liquide inconnu A

. 30 ml de liquide inconnu B

Manipulation:

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

 La Masse

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | g |
| A | 20  | 47,50  | 307,50 |
| B | 20  | 10,30  | 270,30 |

 calcul

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein - vide | Plein - vide |
| 260 g | 260 g |

 Masse Volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| m/v | m/v |
| 13 g/ml | 13 g/ml |

Discussion: d’après mes résultats....

Mon liquides A est du mercure

Parce que sa densité est de 13 g/ml

Ce qui est proche de la valeur de 13 g/ml

Discussion: d’après mes résultats...

Mon liquides B est du mercure

Parce que sa densité est de 13 g/ml

Ce qui est proche de la valeur de 13 g/ml

Conclusion: Mon hypothèse est vrai