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

 Sciences

 MSI

 Présenté à Daniel Blais

 Par Ryan Lamontagne

 coéqupier

 Groupe 02

 Novembre 2022(…)

 ESV

But :

Identifier la substance A et B

Hippothèse :

Je suppose que le A sera de l’eau

Je suppose que le B sera du Mercure

Matériel :

* Balance
* Cylindre gradué de 10 ml
* A
* B
* Becher 100ml

 Manipulation

 1.Peser le cylindre gradué avec la balance

2.Ajouter 10 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeserle cylindre avec le liquide

4.Résultats

 La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml B |
|  g  |  g |
|  20.46 |  20.46 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml |
|  g |  g |
|  20.46 |  33.23  |

 Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  |  Ml |
| A Inconnu |  10 |
| B Inconnu |  10  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9.68 g | 10 | 0.968 g/ml | 0.968 |
| B | 12.77 g | 10 | 1.277 g/ml | 1.277 |

Discussion: D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sas densité est de 0.968

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion :1- Mon hypothèse 1 est vrai

C’était de l’eau pour le liquide

A

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Discussion: D’après mes résultats…

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que sas densité est de 1.27

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.26

Conclusion :2- Mon hypothèse 2 est fausse

C’était de la glycérine pour le liquide

B