Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière.

Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance.

Densité

Eau🡺1 g/ml

Alcool méthylique🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26 g/ml

Mercure🡺13 g/ml

Masse volumique

Science

Présenter à Daniel Blais

Par Enriké Lorenzano Pouliot

Alec Duperron

Groupe 102

Lieux ESV

Date \_\_ Novembre 2022

But : Identifier la substance A et B

Hypothèse : Je supose que la masse volumique de A est du Mercure et je supose que la masse volumique B est de l’alcool méthylique.

Matériel

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué aves la balance.

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Repeser le cylindre avec le liquide.

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml A |
| g | g |
| 30.83g | 40.02g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml B |
| g | g |
| 30.83g | 42.51g |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnue A | 10 |
| Inconnue B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse  g | Volume ml | Masse Volumique g/ml | Densité |
| A | 9.19g | 10 | 0.919g/ml | 919 |
| B | 11.68g | 10 | 1.168g/ml | 1 168 |

Discussion :D’après mes résultats….

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0.919g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1g/ml

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est fausse

C’était de l’eau pour le liquide A

Discussion :D’après mes résultats….

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que sa densité est 1.168/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.26g/ml

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 est fausse

C’était de la glycérine pour le liquide B