Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une une propriété caractéristique de la matière une propriété caractéristique permet d’indentifier une substance.

Densité (masse volumique)

Eau🡺1 g\ml

Alcool méthylique🡺0,79 g\ml

Glycérique🡺1,26 g\ml

Mercure🡺1,3 g\ml

Masse volumique

Sciences

Présenter a Daniel Blais

Par Mavrik Poulin

Coéquipier LoÏk

Groupe 102

ESV

\_\_\_\_\_Novembre 2022

But : trouver la substance A et B

Hypotèse :Je supose que

A :Mercure

B: Eau

Matériel :

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

Repeser le cylindre avec le liquide

Résultat

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 |
| 30,83 | 42,51 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique | densité |
| A | 9,19g | 10 | 0,919/ml | 0,919 |
| B | 11,68g | 10 | 1,268/ml | 1,168 |

Masse de liquide= plein – vide

Disscussion :D’après mes résultat…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,919

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion : Mon hypotèse 1 ­­­­­­­fausse c’était de l’eau pour le liquide A.

Disscussion :D’après mes résultat…

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que sa densité est de 1,128

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

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