Masse volumique des liquides

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

 Pareil ou différent

 Labo 1

 Sciences

 Présenté À:daniel blais

 Par:Zachary Thibodeau

 Groupe:102 msi

 19 décembre 2023

 esv

 But:

Identifier la substance A et B

 Hypothèse:

Je suppose que le liquide A est différent du luquide B

Je suppose que le liquide B est différent du liquide A

 Matériel

.balance

.Cylindre gradué de 100 ml

.a

.b

.Becher 100 m

 manipulation

1.Je pèserais le cylindre gradué avec la balance.

2.J’ajouterais 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Je respecerais le cylindre avec le liquide.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Mesure/liquide | Volume du liquide | Masse du cylindre vide | Masse du cylindre et du liquide |  |
|  | ml | g | g |  |
| A | 20ml | 38,25 | 57,72 |  |
| B | 52,85 | 68,45 |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| Plein-vide | Plein-vide |
| 19,47 | 15,60 |

|  |  |
| --- | --- |
| a | b |
| m/v | m/v |
| 1.9125mv | 2.6425mv |

 Discution

 D’après mes résultats ....

 Mon liquide A est\_\_\_de l’eau\_\_\_\_\_\_\_

 Parce que sa densité est de \_\_\_\_0.972\_\_\_\_\_\_

 Ce qui est proche de la valeur théotique de\_\_\_\_\_1\_\_\_\_\_\_

 D’après résultats ....

 Mon liquide B est\_\_\_\_\_alcool métyilique\_\_\_\_\_

 Parce que sa densité est de \_\_\_0,78\_\_\_\_\_\_\_

 Ce qui est proche de la valeur théotique de\_\_0,79\_\_\_\_\_\_\_\_\_