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