Masse volumique des liquide

Contexte:c’est une propriété caractéristique de la matiere. Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance.

Densité(masse volumique)

Eau->1g/ml

Alcool méthilique->0,79g/ml

Glycerine->1,26g/ml

Mercure->13g/ml

Pareil ou diferent

Labo 1

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Felix lachance

Esv 19/2023/12

But:

Identifier la substance A et B

Hypotese

Je suppose que les deux liquide sont diférent

Matériel

->balance

->cylindre gradué 100ml

->A

->B

->becher 100 ml

Manipulation

Je pese le cylindre gradué avec la balance

J'ajoute 20ml du liquide A dans le cylindre gradué

Je repese le cylindre avec le liquide

Tableau resultat

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | volume | Masse vide | Masse plein |
|  | ml | g | g |
| a | 20 | 49,47 | 68,58 |
| b | 20 | 38,07 | 53,61 |

Calcul

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| Plein moi vide | Plein moin vide |
| 11,40 | 14,97 |

Masse volumique

|  |  |
| --- | --- |
| A | B |
| m/v | m/v |
| 0.57 | 0,7485 |

Discussion :dapres mes resultat ....

Mon liquide A est de ---

Parce que sa densité est de 0,57

Ce qui est proche de la valeur theorique de

Discussion :dapres mes resultat ....

Mon liquide b est de ----

Parce que sa densité est de 0,7485

Ce qui est proche de la valeur theorique de