Masse volumique des liquides

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

Densité (masse volumique)

Eau 🡪 1g/ml

Alcool métrique 🡪 0,79g/ml

Glycine 🡪 1,26g/ml

Mercure 🡪 13g/ml

Masse volumique

Science & tecno

Présenter a

Daniel Blais

Présenter par

Jade sylvain

Groupe 02

MSI

E.S.V

9 novembre 2021

But :

Identifier la substance **A** et la substance **B**

Hypothèse :

Je suppose que le liquide **A** est

Je suppose que le liquide **B** est **Eau**

Matériel :

Balance

* Cylindre graduer 100ml
* A
* B
* Bêcher 100ml

Manipulation

Peser le cylindre graduer avec la balance

Ajouter 20ml du liquide dans le cylindre graduer

Repeser le cylindre avec le cylindre

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre graduer vide | Cylindre graduer +20ml A |
| g | g |
| 37,43 | 53,54 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre graduer vide | Cylindre graduer +20ml B |
| g | g |
| 16,80 | 36,25 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu a | 20 |
| Inconnu b | 20 |

Discutions

D’après mes résultat…

Mon liquide a est de l’alcool

Parce que sa densité est de 0,803

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.97

Conclusion 1 : mon hypothèse 1 est vrai c’était de l’alcool pour le liquide a

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,970

Ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau

Conclusion 1 : mon hypothèse 2 en vrai c’était de l’eau pour le liquide b