Masse volumique des liquide

Contexte: C’est une propriété caractéristique permet d’identifier une substance

Densité (masse volumique)

Eau ==> 1g/ml

Alcool méthylique==> 0,79g/ml

Glycérine==> 1,26g/ml

Mercure ==> 13g/ml

Masse volumique

Science

Présenter a

Daniel Blais

Par

Anthony roy

Groupe 02

ESV

21 novembre 2024

But

Identifier la substance A et B

Hypotese

Je suppose que le liquide A est de Glycérine

Je suppose que le liquide B est d'Alcool

Matériel

* Balance
* Cylindre gradué de 25 ml
* A
* B
* Becher 100ml

Manipulation

1. Peser le cylindre gradué avec la balancee
2. Ajouter 20ml du liquide A dans le cylindre gradué
3. Repeser le cylindre avec le liquide

Résultat

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Ccylindre gradué +20 ml A |
|  |  |
| 44g | 60g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
|  |  |
| 47g | 74g |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion:

D’après mes résulats Mon liquide A est de Alcool héthylique parce que sa densité est de 0,8 ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79

Conclusion : mon hypotese est fausse pourr le liquide A

Discussion :

D’après mes résultats Mon liquide B est de Glycérine Parce que sa masse volumique est de 1,35g/ml Ce qui est proche de la valeur théorique de 1,26g/ml

Hypotese:

Mon hypotese est fausse C’était de la glycérine pour le liquide B