Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matiére.

Une propriété caractéristique permet d’identifier un substance.

Densité (Masse volumique)

Eau 🡺1 g/ml

Alcool méthylique 🡺0,79 g/ml

Glycérine 🡺1,26 g/ml

Mercure 🡺13 g/ml

Masse volumique

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Sarah-Maud Gosselin

Groupe 02

ESV

09 Novembre 2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est l’eau

Je suppose que le liquide B est la glycérine

Matériel

* Balance
* Cylindre Gradué de 100ml
* A
* B
* Becher 100ml

Manipulation

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

Résultats

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 101.1g | 116g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| G | G |
| 57g | 77g |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est \_l’alcool\_

Parce que sa densité est de \_\_\_\_0.75g/ml\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_0.8 \_\_\_\_

Conclusion : 1- Mon hypothése 1 \_\_est\_\_\_

\_vraie\_ c’était \_de l’alcool\_\_ Pour le liquide A.

D’après mes résultats…

Mon liquide B est \_\_l’eau\_\_\_

Parce que sa densité est de \_\_\_1g/ml\_\_\_\_\_

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

Conclusion : 1- Mon hypothése 1 \_\_est\_\_\_

\_vraie\_ c’était \_de l’eau \_ Pour le liquide B.