Masse volumique des liquides

Contexte: C’est une propriété caractérisique de la matière. Une propriété caractérisique permet d’identifier une subtence.

Densité(masse volumique)

Eau --> 1 g/ml

Alcool méthylique --> 0,79 g/ml

Glycérine --> 1,26 g/ml

Mercure --> 13 g/ml

Masse volumique

Expérience #1

Poste #

Sciences

MSI

Présenté à

Daniel Blais

Par

Jérémy Fillion

Groupe 102

ESV

21 novenbre 2024

But:

Identifier la substence A et B

Hypothèse:

Je suppose que le liquide A est Eau

Je suppose que le liquide B est Glycérine

Matériel:

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

Manipulation:

1. Placer les curseurs de la balance à zéro
2. Peser le cylindre gradué avec la balance
3. Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué
4. Repeser le cylindre avec le liquide

Résultats:

La Masse

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

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

Le volume

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

Masse volumique de A et B

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | masse | volume | P | D |
|  | g | ml | g/ml |  |
| A | 16 g | 20 | 0,8 g/ml | 0,8 |
| B | 27 g | 20 | 1,35 g/ml | 1,35 |

Analyse: D’après mes résultats mon liquide A est de l’alcool métylique. Parce que sa densité est de \_\_\_\_0,8\_\_\_. Ce qui est proche de la valeur théorique de\_0,79\_\_\_.

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

Conclusion: 1- Mon hypothèse 1 est fausse c’était de l’alcool métylique pour le liquide A

2- Mon hypothèse 2 est vrai c’était de la glycérine pour le liquide B