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→ 1 g/ml0

Alcool méthylique → 0,79 g/ml

Glycérine → 1,26 g/ml

Mercure → 13 g/ml

Masse volumique

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Nathan Gosselin

Groupe 02

Lieu ESV

9 novembre 2021

**But :**

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est alcool méthilyque

Je suppose que le liquide B est glycérine

**Matériel**

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

Becher 100 ml

**Manipulation**

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

**Résultat**

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 44,93 | 61,1 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| G | G |
| 16g | 35.34g |

**Le volume**

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion : D’après mes résultat…

Mon liquide A est\_\_alcool méthilique\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de \_\_0,80\_\_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de\_\_\_\_\_\_\_0,79\_\_\_\_\_\_\_\_

Mon liquide B est\_\_ \_\_\_eau\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de \_\_\_\_0.97g/ml\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de\_\_\_\_\_1g/ml\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 1-Mon hypotèse 1 \_est vrais car\_\_ c’était \_de l’alcool méthilyque\_\_ pour le liquide A.

2-Mon hypotèse 2 \_est vrais car\_\_ c’était \_de l’eau \_\_ pour le liquide B.