Masse volumique des liquides

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

Une propriété caractéristiques permet d’indentifier une substance

Densité (masse volumique)

Eau→ 1 g/ml

Alcool méthylique→ 0,79 g /ml

Glycérine→ 1.26 g/ml

Mercure→ 13 g/m

Masse Volumique

MSi

Présenté à Daniel Blais

Par

Samuel Turmel

Groupe 02

Lieu :ESV

9 novembre 2021

**But**:

identifier la substance A et B

**Hypotèse**

Je suppose que le liquide A est glycérine

Je suppose que le liquide B est Alcool méthylique

**Matériel**

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

Manipulation :

1.Peser le cylindre gradué avec la balance

2.Ajouter 2 ml du liquide A dans le cylindre gradué

3.Repeser le cylindre avec le liquide

**Résultat**

**La Masse**

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| G | G |
| 47.5 | 64.4 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| **G** | **G** |
| 10.3 | **30.3** |

**Le volume**

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

**Discussion:** D’après mes résultats….

Mon liquide A est de l’alcool éthilique

Parce que sa densité est de 0,79g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,845g/ml

Conclusion 1-Mon hypotèse 1 est fausse

 \_\_\_\_\_\_- C’était alcool éthilique pour le liquide A

Mon hypotèse 2 est fausse c’était de l’eau pour le liquide B \_\_\_\_\_\_