Masse Volumique des liquides

Contextes : C’est une propriété caractéristique de la matière.

Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance.

Densité (Masse Volumique)

Eau 🡪 1g /ml

Alcool méthylique🡪 0.79 g/ml

Glycérine🡪1.26 g/ml

Mercure🡪13 g/ml

Masse Volumique

Science

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par

Antoine Leclerc

Groupe 02

ESV

11 Novembre 2021

**But**:

 Identifier la substance A et B

**Hypothèse** :

Je suppose que le liquide A est de l’eau

Je suppose que le liquide B est de l’alcool méthyllique

**Matériel** :

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

**Manipulation**:

Peser le cylindre avec la balance.

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

Repeser le cylindre avec le liquide

**Résultats**:

**La masse**:

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué Vide | Cylindre Gradué +20 ml A |
| G | G |
| 49.4g | 65.5 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre Gradué Vide | Cylindre Gradué +20 ml B |
| G | G |
| 10.26g | 30.14g |

**Le Volume**:

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnue A | 20 |
| Inconnue B | 20 |

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’alcool éthylique

Parce que ça densité est de 0.805g/cm3

Ce qui est proche de la densité théorique de 0.807g/cm3

Mon liquide B est de l’eau

Parce que ça densité est de – 0.994g/cm3

Ce qui est proche de la densité théorique de – 1g/cm3

Conclusion :1- Mon hypothèse 1 est fausse

C’était l’alcool éthylique pour le liquide A

Conclusion :1- Mon hypothèse 2 est fausse

C’était l’eau pour le liquide B