**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🡺 1g/ml

Alcool méthylique🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26 g/ml

Mercure🡺13 g/ml

Masse Volumique

Science

Présenter à Daniel Blais

Par

Éloïse Bisson

Rosalie Boucher

Groupe 102

ESV Novembre 2022

**But :**

Identifier la substance A et B.

**Hypothèse :**

Je suppose que la masse volumique de A est de l’eau.

Je suppose que la masse volumique de B est le mercure.

**Matériel :**

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

**Manipulation :**

1.Pèser le cylindre gradué avec la balance.

2.Ajouter 10 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

3.Repeser le cylindre avec le liquide.

**Résultats :**

**La masse**

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

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

**Le volume**

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9,6 | 10 | 0,96 | 0,96 |
| B | 12,3 | 10 | 1,23 | 1,23 |

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

Mon liquide est A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,96

Ce qui est proche la valeur théorique de l’eau

**Conclusion :** 1-mon hypothèse 1 est vrai

c’était de l’eau pour le liquide A

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

Mon liquide est B est du mercure

Parce que sa densité est de 1,23

Ce qui est proche la valeur théorique de la glycérine

**Conclusion :** 2-mon hypothèse 2 est fausse

c’était de la glycérine pour le liquide B