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/ml

Alcool méthylique 🡪 0,79 g/ml

Glycérine 🡪 1,26 g/ml

Mercure 🡪 13 g/ml

Masse volumique

Science

MSI

Présente à Daniel Blais

 Par

Chloé Gerin

Group 102

Lieu: 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 de l’alcool méthylique

**Liste du matériel** :

* 🡪Balance
* 🡪Cylindre gradué de 10ml
* 🡪A
* 🡪B
* 🡪Becher 100ml

**Manipulation** :

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

Résultats :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml A |
| g | g |
| 30,4 | 40,3 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10 ml B |
| g | g |
| 30,4 | 42,7 |

Le volume

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique | Densité |
| A | 9.9g | 10 | 0.99g/ml | 0.99 |
| B | 12.3g | 10 | 1.23g/ml | 1.23 |

**Discussion** : D’après mes résultats mon liquide A est eau Parce que sa densité est de 0.99 qui est proche de la valeur théorique de l’eau

**Discussion** : D’après mes résultats mon liquide B est alcool méthylique Parce que sa densité est de 1.23

Ce qui est proche de la valeur théorique de la glycérine

**Conclusion** : mon hypothèse 1 est vrai c’était de l’eau pour le liquide A

**Conclusion** : mon hypothèse 1 est fausse c’était glycérine pour le liquide B

