**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**

Labo 1

Post 13

Sciences

Présenté à Daniel Blais

Par

Maély Giguère

Groupe 102

ESV

\_\_novembre 2022

**But**

 Identifier la substance A et B

**Hypothèse**

 Je suppose que le A c’est de l’eau.

Je suppose que le B c’est du mercure

**Matériel**

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

**Manipulations**

Peser cylindre gradué avec la balance.

Ajouter 10 ml du liquide A dans cylindre gradué

Repeser le cylindre avec le liquide

**Résultats :**

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml A |
| G | G |
| 30.5g | 39.81 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+10 ml B |
| G | G |
| 30.5 | 42.65 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | MasseG | VolumeMl | Masse volumique | Densité |
| A | 9.75g | 10 | 0.97g/m | 0.97 |
| B | 12.6g | 10 | 1.26g/m | 1.26 |

Masse du liquide=plein-vide

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

Mon liquide A est de l’eau.

Parce que sa densité est de la valeur théorique de 0,97

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

D’après mes résultats…

Mon liquide B est de la glycérine.

Parce que sa densité est de la valeur théorique de 1,26

**Conclusion 2**: mon hypothèse 2 est faux c’était de la glycérine pour le liquide B