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**🡺0,79g/ml

**Glycérine**🡺1,26g/ml

**Mercure🡺**13g/ml

Masse volumique

Science

Présenté à Daniel Blais

Par

Rosalie Boucher

(coéquipier)

Groupe 02

ESV

? novembre 2022

**But :** identifier la substance A et B

**Hypothèse :** Je suppose que A est de l’eau. Je suppose que B est de la glycérine

**Matériel**

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

**Manipulation**

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

**Résultat**

**La masse**

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

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

**Le volume**

|  |  |
| --- | --- |
|  | **ML** |
| **Inconnu** | **10** |
| **Inconnu** | **10** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Liquide** | **Masse (g)** | **Volume (ml)** | **Masse volumique** | **Densité** |
| **A** | 9,9g | 10ml | 0,99g/ml | 0,99 |
| **B** | 12,3g | 10ml | 1,23g/ml | 1,23 |

Masse du liquide : plein-vide

**Discussion : 1-**d’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que sa densité est de 0,99

Ce qui est proche de la valeur théorique de

L’eau

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

C’était de l’eau pour le liquide A

**Discussion :1-**d’après mes résultats…

Mon liquide B est glycérine

Parce que sa densité est de 1,23

Ce qui est proche de la valeur théorique de

glycérine

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

C’était de la glycérine pour le liquide B