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**

**Matière**

**Sciences**

**Présenté à : Daniel Blais**

**Par**

**Mathieu Pellerin**

**Groupe 02**

 **ESV**

**9 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 méthylique

**Matériels :**

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

**Manipulations :**

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

Résultats :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 70g | 85.85g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml B |
| G | G |
| 70g | 89.25g |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est alcool éthylique

Parce que sa densité est de 0.792g

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.8g/cm³

Mon liquide B est de l’eau Parce que sa densité est de 0.9625g

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1g/cm³

Conclusion : 1- Mon hypothèse 1 fausse car le liquide est de l’alcool éthylique

C’était pour le liquide A

2- Mon hypothèse 2 est fausse car le liquide est de l’eau

C’était pour le liquide B