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

MSI

Présenté par Daniel Blais

Par Charles-Antoine

(Coéquipier)

Groupe 102

ESV

Novembre 2022

But : Déterminer la substance A et B

Hypothèse : Je suppose que la masse volumique de A est de l’eau et je suppose que B est du Mercure.

Liste du matériel :

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

Manipulations

1.Peser le cylindre gradué avec la balance

2.Ajouter 10 ml de A dans le cylindre gradué

3. Repeser le cylindre avec le liquide

4. Faire chose pour B

Résultats

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml A |
| G | G |
| 26.8g | 36.4g |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml A |
| G | G |
| 26.8g | 39.4 |

Le volume

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9.6g | 10ml | 0.96g/ml | 0.96 |
| B | 12.6g | 10ml | 1.26g/ml | 0.96 |

Discussion: d’après mes résultats…

Mon liquide A est \_de\_l’eau\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que la densité est de 0.96\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est près de la valeur théorique de l’oxygène

Conclusion: Mon hypothèse 1 est Vrai\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (vrai ou fausse) c’était pour le liquide A

D’après mes résultats le liquide B est de la glycérine de 1.26.

Mon hypothèse 2 est fausse\_\_\_\_\_\_\_\_ (vrai ou fausse) c’était pour le liquide B.