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.