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

Science

Présenté a

Daniel Blais

Par Loïk Gilbert (Mike pouliot et Mavrik Poulin)

Groupe :102

Novembre 2022

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que A c’est du mercure. Je suppose que le B c’est de l’eau.

Matériel

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance.

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

Repeser le cylindre avec le liquide.

Résultat :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | Ml |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique | Densité |
| A |  | 10 |  |  |
| B |  | 10 |  |  |

Masse du liquide=plan-vide

Discussion :D’après mes résultats…

Mon liquide A est de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de\_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion :1 mon hypothèse 1 est \_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_c’était \_\_\_\_ pour le liquide

A

Discussion : d’après mes résultats….