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

Alesard06

Matière

MSI

Présenté

Par

Alexy Lessard

Lieu ESV

… Novembre ……

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse :

Je suppose que A est du mercure

Je suppose que B est de l’eau

Matériel :

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

Manipulation :

1. Je peser le cylindre gradué avec la balance.

2. j’ajoute le cylindre 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué.

3. je repese le cylindre avec le liquide.

Résultat :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre graduée +10ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre graduée +10ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse g | Volume ml | Masse volumique g/ml | Densité |
| A | 9.95 | 10 | 0.99 ou 1 |  |
| B | 12.75 | 10 | 1,27 ou 1.27 |  |

Discussion : D’après mes résultat….

Discussion : D’après mes résultat….

Mon liquide a est de l’eau

Parce que sa densité est de 0.99 g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de

1 g/ml

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est fausse

c’était de l’eau pour le liquide

Mon liquide a est de l’eau

Parce que sa densité est de 0.99 g/ml

Ce qui est proche de la valeur théorique de

1 g/ml

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est fausse

c’était de l’eau pour le liquide

Discussion : D’après mes résultat….