MASSE VOLUMIQUE DES LIQUIDE

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 🡺1,36g/ml

Mercure🡺13g/ml

MASSE VOLUMIIQUE

SCIENCE

Présenté à Daniel Blais

PAR :

Olivier Groleau

Grouoe 102

Lieux : ESV

Date :

2022-11-07

BUT : identifier la substance A et B

HYPOTHÈSE : je suppose que A est du mercure

Et je suppose que B est de l’eau

LISTE DU MATÉRIEL :



* Balance



* Cylindre graduer de 10ml



* A



* B
* Becher de 100 ml



MANIPULATION :

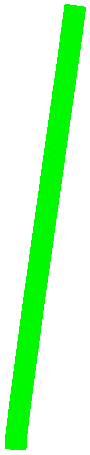


1. Peser le cylindre gradué.

2. Ajouter 20 ml du liquide de A dans le cylindre gradué.



3. Repese le cylindre gradué.

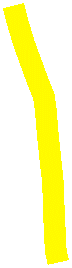


LA MASSE

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

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

LE VOLUME



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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse | Volume | Masse volumique | Densité |
| A | 8,78 | 10 | 0,878 | 0,878 |
| B | 11,85 | 10 | 1,185 | 1.185 |

D’Arès mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Pace que sa densité est de 8,78

Ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau

Conclusion : mon hypothèse est fausse

Discutions : D’Arès mes résultats…

Mon liquide B est de la Glycérine

Pace que sa densité est de 11,85

Ce qui est proche de la valeur théorique de la glycérine