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 --> 0,79g/ml

Glycérine --> 1,26g/ml

Mercure --> 13 g/ml

Identification de liquide

science

MSI

Présenter à Daniel Blais

Par Hubert Lessard (Dylan parent)

Groupe 02

ESV

18 avril 2016

Observation

Si on a une balance et un cylindre gradué on va parler de masse volumique.

Interrogation

Quelle est l'identité du liquide x?

Quelle est l'identité du liquide y?

Hypothèse

Je suppose que le liquide x est mercure

Je suppose le liquide y est glycérine

Matériel

-> Balance

-> cylindre gradué

->X

->Y

->Becher 100 ml

Manipulation

Je pèse le cylindre gradué avec la balance.

J'ajoute 20 ml du liquide x dans le cylindre gradué.

Je repese le cylindre avec le liquide.

Résultats

La masse

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué+20 ml de X | Cylindre gradué vide |  |
| g | g |  |
| 53.53 | 37.2 |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué+20 ml de y | Cylindre gradué vide |  |
| g | g |  |
| 70.63 | 46.1 |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnue X | 20 |
| Inconnue Y | 20 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Substances | Masse | Volume | Masse volumique | Densité |
| unité | g | ml | g/ml | ------------- |
| X | 16.33 | 20 | 0.8165 |  |
| Y | 24.53 | 20 | 3.5315 |  |

Discussion: D'après mes résultats...

Mon liquide X est alcool méthylique

Parce que sa densité est de 0.8165

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.79

Conclusion: 1-Mon hypothèse 1 est vrai

C'était l'alcool méthylique pour le liquide X.

Discussion: D'après mes résultats...

Mon liquide X est Glycérine

Parce que sa densité est de 0.8165

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.79

Conclusion: 1-Mon hypothèse 1 est vrai

C'était l'alcool méthylique pour le liquide X.