**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

**Identification de liquide**

Science

MSI

Présenter à Daniel Blais

Par Cynthia Bertrand

Groupe 02

ESV

18 avril 2016

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

**Interrogation**

Quelle est l'identité de liquide X ?

Quelle est l'identité de liquide Y ?

**Hypothèse**

Je suppose que le liquide X est Mercure

Je suppose que le liquide Y est Glycérine

**Matériel**

-Balance

-Cylindre gradué

-X

-Y

-Becher 100ml

**Manipulation**

Je pèse le cylindre gradué avec la balance.

J'ajoute 20ml de liquide X dans le cylindre gradué.

Je repese le cylindre ave les liquide.

**Résultat**

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre graduée +20ml de X | Cylindre graduée (vide) |
| g | g |
| 54,46g | 38,2g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué +20ml de Y | Cylindre gradué (vide) |
| g | g |
| 75,3g | 49,73g |

**Le volume**

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu X | 20 |
| Inconnu Y | 20 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Substances | Masse | Volume | Masse volumique | Densité |
| Unité | g | ml | g/ml | ------ |
| X | 16,26g | 20 | 0,813g/ml | 0,813 |
| Y | 25,57g | 20 | 1,2785g/ml | 1,2785 |

Discussion: D'après mes résultats....

Mon liquide X est Alcool Méthylique

Parce que sa densité est de 0,813

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0,79g/ml

Conclusion: 1-Mon hypothèse 1 est fausse

Car c'était l'alcool méthylique pour le liquide X

Discussion: D'après mes résultats....

Mon liquide Y est Glycérine

Parce que sa densité est de 1,2785

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1,26g/ml

Conclusion: 2- Mon hypothèse est vrai

Car c'était la glycérine pour le liquide X

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Inconnu | Masse | V | M.V | D |