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🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26g/ml

Mercure🡺13g/ml

Masse volumique

Matière

Sciences

Présenté par Daniel Blais

Par

Jason Quigley

Groupe 02

But : Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est eau

Je suppose que le liquide B est alcool

Matériel

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

Manipulation

Peser le cylindre gradué avec la balance

Ajouter 20 ml du liquide A dans le cylindre gradué

Peser le cylindre avec liquide

Résultat

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 10.20 | 30,04 |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20ml A |
| G | G |
| 47.21 | 63.31 |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu b | 20 |

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’alcools éthylique

Parce que sa densiter est de 0.8

Ce qui est proche de la valeur théorique de 0.807

Mon liquide B est de l’eau

Parce que sa densiter est de 0.992

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.000

Conclusion1-Mon hypothèse 1 est fausse c’était le liquide a qui étais de l’alcool et le liquide b qui étais de l’eau. Contrairement a mon hypothèse que je croyais que le liquide b étais de l’alcool et le liquide a étais de l’eau.