Densité (Masse Volumique)

Eau 🡪 1g/ml

Alcool Methylique 🡪 0,79g/ml

Glycerine 🡪 1.26g/ml

Mercure 🡪 13g/ml

Identification des liquides

Info

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Jonathan Paradis

ESV

Groupe 02

Date: 2019-04-29

Observation

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

Interrogation

Quelle est l’identité du liquide A ?

Quelle est l’identité du liquide B ?

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est de l’Alcool méthylique

Je suppose que le liquide B est de l’eau

Matériel

🡪Balance

🡪Cylindre gradué

🡪A

🡪B

🡪Becher 100ml

🡪Compte Goutte

Manipulation

Je pèse le cylindre gradué avec la Balance.

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

Je repese le cylindre avec le liquide.

Résultats

La Masse

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué +20ml de A | Cylindre gradué Vide | A |
| 53.79g | 37g | 16.79g |
|  |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué +20ml de B | Cylindre gradué Vide | B |
| 63.1g | 37g | 26.1g |
|  |  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnue A | 20 |
| Inconnue B | 20 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Substance | masse | volume | Masse volumique | densité |
| unité | g | ml | g/ml | -------- |
| A | 16.79 | 20 | 0.8395g/ml | 0.8395 |
| B | 26.1 | 20 | 1.305g/ml | 1.305 |

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’alcool méthylique

Parce que sa densité est de 0.8395

Ce qui est proche de la valeur

Théorique de 0.79

Conclusion : 1-Mon hypothèse 1 est Vrai

C’était de l’alcool méthylique pour le liquide

Discussion : D’après mes résultats…

Mon liquide B est de la Glycérine

Parce que sa densité est de 1.305

Ce qui est de proche la valeur

Théorique de 1.26

Conclusion : 2-Mon hypothèse 2 est fausse

C’était de la Glycérine pour le liquide B

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Inconnue | Masse | V | M.V | D |