Identification des liquides

Informatique

MSI

Présenté à Daniel Blais

Par Jonathan Paradis

Groupe 02

ESV

29 avril 2019

Densité (masse volumique)

Eau 🡪 1 g/ml

Alcool méthylique 🡪 0.79 g/ml

Glycérine 🡪 1.26 g/ml

Mercure 🡪

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 Alcool méthylique

Je suppose que le liquide B est Eau

Matériel

* Balance
* Cylindre Gradué
* A
* B
* Becher 100 ml

Manipulation

Je pèse le cylindre gradué avec la balance.

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

Je repese le cylindre avec le liquide.

Résultats

La Masse

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué +20 ml de A | Cylindre gradué vide | A |
| g | g | g |
|  |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué +20 ml de B | Cylindre gradué vide | B |
| g | g | g |
|  |  |  |

Le volume

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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| substances | masse | volume | Masse volumique | densité |
| unité | g | ml | g/ml | ------- |
| A |  | 20 |  |  |
| B |  | 20 |  |  |

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide A est \_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 2- Mon hypothèse 1 est \_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_C’était \_\_\_\_ pour le liquide A

Discussion : D’après mes résultats….

Mon liquide B est \_\_\_\_\_\_\_\_\_

Parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_\_

Ce qui est proche de la valeur théorique de \_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion : 2- Mon hypothèse 1 est \_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_C’était \_\_\_\_ pour le liquide B

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