Masse volumique des liquides

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière. Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance

Densité (masse3 volumique)

EAU🡪1g/ml

Alcool méthilique🡪0,79g/ml

Glycérine🡪1,26g/ml

Mercure🡪13g/ml

Masse volumique

Matière

MSI

Présenté à Daniel blais

Par Mathieu Dodier

02

 ESV 09-11-2021

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est L’EAU

Je suppose que le liquide B est ALC0OLE métilique

Matériel

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

Manipulation

1 : Je pèser le sylindre gradué avec la balance

2 : Ajouter 20 ml du liquiode A dans le cylindre gradué

3 : Repeser le cylindre avec le liquide

Résultas

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Mesureliquide | VolumeDu liquide | MasseDu cylindre vide | Masse du cylindreEt du liquidre |
| a | 20ml | 44.4g | 65.5g |
| b | 20ml | 10.26g | 30.14g |

La Masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 A |
| G | G |
| 16.1g | 19.88g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +20 B |
| G | G |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ML |
| Inconnu A | 20 |
| Inconnu B | 20 |

Discussion : D’aprè mes résultat……………….

Mon liquide A est alcool ethilique

Parce que sa densité est de 0.8

Ce qui est proche de la valeur théorique de alcool ethilique

Conclusion : 1-Mon hypotèse 1 vrai

Parce que c’était alcool ethilique pour le liquide A

Discussion : D’aprè mes résultat……………….

Mon liquide B est eau

Parce que sa densité est de 0.994

Ce qui est proche de la valeur théorique de l’eau

Conclusion : 1-Mon hypotèse 1 eat vrai

Parce que c’était eau pour le liquide B