Masse volumique des liquides

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

Eau🡪1g/ml

Alcool méthylique🡪0,79g/ml

Glycérine🡪1,26g/ml

Mercure🡪13g/ml

Masse volumique

Science

MSI

Présenter à Daniel Blais

Par

Nathan Turcotte

Groupe 02

ESV

9 novembre

But: Identifier la substance A et B

Hypothèse

Je suppose que le liquide A est Glycérine

Je suppose que le liquide B est eau

Matériel

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

 Manipulation

1. Peser le cylindre gradué avec la balance
2. Ajouter 20ml du liquide A dans le cylindre gradué
3. Repeser le cylindre avec le liquide

Résultat

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+20ml A |
|  G |  G  |
| 46.15 g | 62.3 g |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué+20ml B |
|  G |  G  |
| 16.6 g | 36 g |

Le volume

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

Discussion : D’après mes résultat mon liquide A est de l’alcool éthylique

Parce que sa densité est de 0.8075

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

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est fausse c’étais de l’alcool éthylique pour le liquide. A

Discussion : D’après mes résultat mon liquide B est eau

Parce que sa densité est de 0.97

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

Conclusion : 1-mon hypothèse 1 est fausse c’étais de l’eau pour le liquide. B