Masse volumique des liquides

contexte:C'est une propriété cractristiqur de la matière

Une proprété caractéristique permet d'identifier une

substance

densité (masse volumique)

eau--> 1g/ml

alcool méthylique--> 0,79g/ml

Glycérine-->1,26g/ml

mercure-->13g/ml

Masse volumique

expérience 0

Science

présenté a

Daniel Blais

Par

louis-félix Guay

MSI

Lieu esv octobre 2024

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 100 ml

.a

.b

.Becher 100 ml

manipulation

1placer les curseur de la balance

2 peser le cylindre gradué avec la balance.

3 ajouter 20ml du liquide A dans le cylindre gradué.

4 repèser le cylindre avec le liquide

La Masse

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

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | cylindre gradué + 20 ml b |
| g | g |
|  |  |

le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| inconnu A | 20 |
| Inconnu b | 20 |

Masse volumique

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | masse | volume | p | d |
|  | g | ml | g/ml |  |
| a |  | 20 |  |  |
| b |  | 20 |  |  |

Discussion: D'après mes resultatsmon liquide a est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_ce qui es proche de la valeur théorique\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Discussion: D'après mes resultats

mon liquide b est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

parce que sa densité est de \_\_\_\_\_\_

ce qui es proche de la valeur théorique

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Conclusion :1- Mon hypotèse 1 \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_ c'etait \_\_\_\_\_\_ pour le liquide

Conclusion :1- Mon hypotèse 1 \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_ c'etait \_\_\_\_\_\_ pour le liquide