Masse volumique des liquide :par alex st-pierre

contexte:cest une propriété caractéristique de la matiere .une propriété caratéristique permet d'identifier une substance.

Densité(masse volumique)

Eau->1g/ml

Alcool méthylique -->0,79g/ml

Glycérine-->1.26g3ml

Mercure-->13g/ml

Identification de liquide

Matière

MSI

Présenté a Daniel Blais

Par:samuel cloutier

Groupe 02

18 avril 2016

E.S.V

Observation

Si on a une balanc.e et un cylindre graduer on va parler de masse volumique

Interrogation

Quelle est l'identité du liquide x?

Quelle est l'identité du liquide y?

 Hypothèse

Je suppose que liquide x est alcool mhétalien

Je suppose que le liquide y est glycérine

Matériel

-->balance

-->cylindre gradué

-->x

-->y

-->becher 100 ml

Manipulation

Je pèse le cylindre gradué avec la balance

J`'ajoute 20 ml du liquide A dans le cylindre graduée

Je repese le cylindre avec le liquide.

Résulta

La masse

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué+20ml x | Cylindre gradué vide | Liquide seul |
| g | g | g |
| 53.85 | 37.065 | 16.79 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cylindre gradué+20ml y | Cylindre gradué vide | Liquid seul |
| g | g | g |
| 73.665 | 47.46 | 26.205 |

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconu x | 20 |
| Inconu y | 20 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| substance | masse | volume | Mase volumique | Densité |
| unité | g | ml | g/ml | -------- |
| x | 16.79g | 20 | 0.83g/m |  |
| y | 26.205 | 20 | 1.3g/m | b |

Discusion:d'après mes résulta....

Mon liquide x estalccol mhétalinque

Parce que sa densité est de 0.79g/m

Ce qui est proche de la valeur téhorique de0.83g/m

Conclusion:\_mon hypotése 1 estvrai

C'état de la glécérine. Pour le liquide