

## Masse volumique des liquides

Contexe: C'est une propriété caractéristique de la matière. Une propriété caractéristique permet d'identifier une substance.

### Densité (masse volumique)

Eau -> 1g/ml

Alcool éthilique ->0.79g/ml

Glycérine ->1.26g/ml

Mercure ->13g/ml

Pareil ou différent  
Labo 1

Sciences

Présenté à

Daniel Blais

Par

Émile

MSI 1

ESV

19 déc. 2023

But:

Déterminer si les deux liquides sont pareils ou différents

Hypothèse:

Je suppose que les liquides sont différents

Matériel:

.balance

.Cylindre gradué de 100ml

.A

.B

.bécher de 100ml

Manipulation:

Peser le cylindre gradué avec la balance

Ajouter 20ml du liquide A dans le cylindre gradué

Repeser le cylindre avec le liquide

Tableau des résultats

	volume	Masse vide	Masse plein
	ml	g	g
A	20ml	47.5	67.95
B	20ml	61.59	77

A	B						
Plein-vide	Plein-vide						
67.95 - 47.5=20.45	77 - 61.59 =15.41						
	<table border="1"> <tr> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> </tr> </table>						
A	B						
m/v	m/v						
1.0225	0.7705						

Discussion: D'après mes résultats mon liquide A est: eau  
 Parce que sa densité est de: 1.0225  
 Ce qui est proche de la valeur théorique de : 1

Discussion: D'après mes résultats mon liquide B est: alcool  
 éthilique  
 Parce que sa densité est de: 0.7705  
 Ce qui est proche de la valeur théorique de : 0.79