

# Thème I : Organisations et transformations la matière

## Chapitre 2 : La masse volumique

**Activité 1 :** Définition masse volumique

*Classe inversée*

vidéo : [https://www.youtube.com/watch?v=fDo\\_\\_Czsngs](https://www.youtube.com/watch?v=fDo__Czsngs)



**A savoir :**

La masse volumique d'un matériau est la masse de ce matériau par unité de volume. 1 L d'eau pure pèse 1 kg. La masse volumique de l'eau pure vaut 1 kg/L

Formule :  $\rho = \frac{m}{V}$

Triangle :

Exemples d'unités :

Schéma eau  $\rho = 1\text{kg/L}$  et huile  $\rho = 0,9\text{ kg/L}$

**Activité 2 :** Rappels

- Avec quel instrument mesure-t-on une masse ? Quelles sont les unités possibles de la masse ?

.....  
.....

### Tableau de conversions des grammes

tonne	q		kg	hg	dag	g	dg	cg	mg

exemples :

# Thème I : Organisations et transformations la matière

## Chapitre 2 : La masse volumique

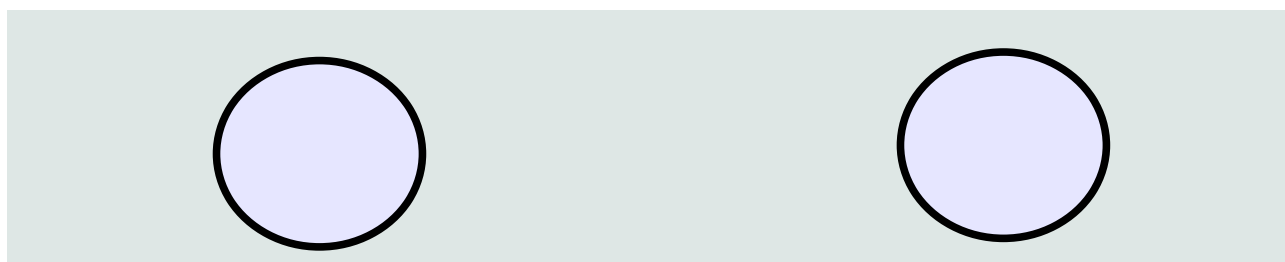
- Avec quel instrument mesure-t-on un volume ? Quelles sont les unités possibles du volume ?  
 .....  
 .....

**Tableau de conversion des litres et m<sup>3</sup>**

m <sup>3</sup>			dm <sup>3</sup>			cm <sup>3</sup>			mm <sup>3</sup>		

exemples :

**A savoir :**



**Activité 3 :** Détermination de différentes masses volumiques

*Activité expérimentale*

1) Remplir le tableau suivant : Formule :  $\rho = \frac{m}{V}$

	Masse en g	Volume en mL	Masse volumique en g/mL → <b>arrondir le résultat au dixième</b>
civre			
fer			
aluminium			

**Thème I : Organisations et transformations la matière**  
**Chapitre 2 : La masse volumique**

2) Classer dans l'ordre croissant les masses volumiques

.....

.....

**Activité 4 :** Exercices

11, 16 p 68-70