

Chapitre 1 – Masse et volume

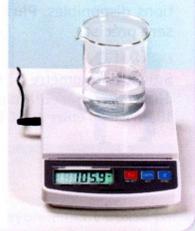
1. La masse

Masse

La masse d'un objet, est une grandeur qui décrit **la quantité de matière** qui le compose.

L'unité de la masse est le **kilogramme (kg)**.



<p>Mesurer La masse d'un solide</p> <p>Étape 1. Allumer la balance électronique. Attendre quelques secondes pour que la balance se stabilise. Lorsque cela est fait, elle affiche : 0 g.</p> <p>Étape 2. Poser l'objet sur la balance.</p> <p>Étape 3. Lire la masse, qui est affichée directement par la balance.</p> 	<p>Mesurer La masse d'un liquide</p> <p>Pour mesurer la masse d'un liquide (ou d'un solide en poudre), il faut utiliser un récipient.</p> <p>Étape 1. Poser le récipient vide sur la balance : la balance affiche la masse du récipient.</p> <p>Étape 2. Faire la tare en appuyant sur le bouton TARE (ou ZÉRO, selon les modèles) : la balance indique alors 0 g.</p> <p>Étape 3. Verser le liquide (ou le solide en poudre) dans le récipient.</p> <p>Étape 4. La mesure affichée par la balance est celle du liquide (ou du solide en poudre) seul.</p> 
--	--

2. Le volume

Volume

Le volume d'un corps est la grandeur qui indique l'espace qu'il occupe. L'unité du volume est le **litre (L)** ou le **mètre cube (m³)**.

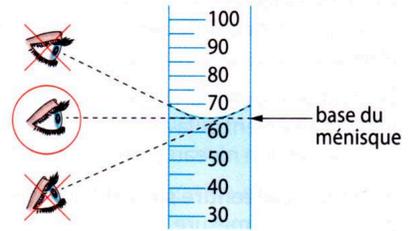


Mesurer le volume d'un liquide

L'espace entre les petits traits d'une graduation est appelé une **division**. Il est possible de lire cette valeur en haut de l'éprouvette ou de l'interpréter seul.

Le liquide a tendance à « remonter » le long des parois internes de l'éprouvette. La surface du liquide forme alors un creux appelé **ménisque**.

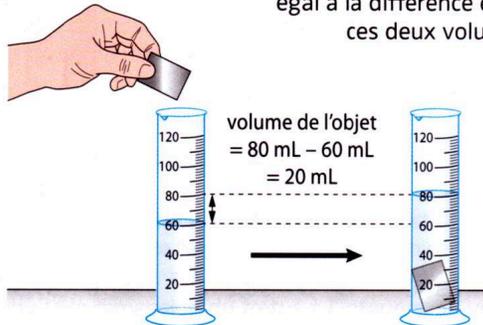
Pour la mesure du volume, il faut placer son œil à hauteur de la surface du liquide et choisir le trait de graduation à la base du ménisque.



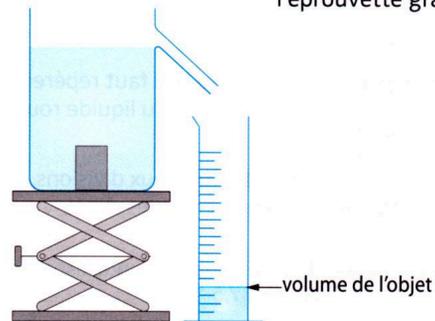
Mesurer le volume d'un solide

Pour mesurer le volume d'un solide, on l'immerge totalement dans un liquide. Deux méthodes existent alors.

1^{re} méthode. Mesurer le volume du liquide avant et après l'immersion du solide, par exemple dans une éprouvette graduée. Le volume du solide est alors égal à la différence entre ces deux volumes.



2^e méthode. Remplir de liquide un vase à trop plein, puis immerger le solide. Le volume du solide est alors égal au volume de liquide qui a débordé dans l'éprouvette graduée.



On remarque qu'un litre d'eau pèse un kilogramme.

3. Conversion d'unités

Convertir une grandeur c'est l'exprimer dans une autre unité, car elle est plus pratique ou permet de mieux comparer deux valeurs.

Utilisation du tableau de conversion :

k_	h_	da_	__	d_	c_	m_

Un mètre cube (m^3) est le volume compris dans un cube de 1 m de côté, il correspond à 1 000 L.

Un litre est égale à un décimètre cube (dm^3), c'est-à-dire le volume d'un cube de 10 cm de côté.

Fiche de mémorisation active

Quelle est l'unité de la masse ?	le gramme(g) ou le kilogramme(kg)
Avec quel appareil mesure-t-on la masse ?	la balance
Qu'est-ce que le volume d'un objet ?	c'est la place qu'il occupe
Avec quel appareil mesure-t-on le volume ?	avec une éprouvette graduée
Quelle est l'unité du volume ?	le litre(L) ou le mètre cube(m ³)
Combien pèse un 1 L d'eau ?	1 kg ou 1 000 g
Donner les unités du tableau de conversion	kilo(k); hecto(h); déca(da); unité; déci(d); centi(c); milli(m)
Combien vaut un dm ³ en litre (ou un multiple du litre) ?	1 L
Combien vaut un m ³ en litre (ou un multiple du litre) ?	1 000 L
Comment utiliser le tableau de conversion ?	<ul style="list-style-type: none">• on place le chiffre des unités dans la colonne correspondant à l'unité de la valeur ;• on place les autres chiffres en respectant l'ordre ;• le nouveau chiffre des unités se trouve dans la colonne de la nouvelle unité.