

## الحجم والكتلة Le volume et la masse

### I. مفهوم الحجم Notion de volume

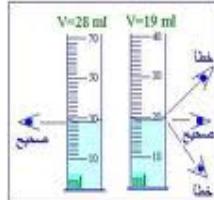
- 1- تعريف الحجم جسم ما هو الحيز الذي يحتله هذا الجسم في الفضاء ونرمز له بالحرف  $V$  ووحدته العالمية هي المتر المكعب  $m^3$   
 سعة إناء هي حجم السائل الذي يملأ هذا الإناء ووحدتها في النظام العالمي للوحدات هي اللتر (L).

2- تعريف السعة

3- وحدات الحجم والسعية

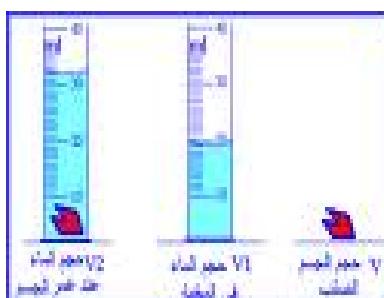
$m^3$	$dm^3$	$cm^3$	$mm^3$	وحدات الحجم
				وحدات السعة
	kl	hl	dal	1 ml

4- قياس الحجم  
أ- حجم سائل



لقياس حجم جسم سائل نستعمل الأواني المدرج مثل المخار المدرج  
 قيمة القسمة الواحدة لهذا المخار هي :  $(50-30)/10 = 2\text{ml}$

حجم هذا السائل هو :  $V = ml$



تسمى هذه الطريقة إزاحة السائل وتمكننا من قياس حجم جسم صلب بتطبيق العلاقة

$$V = V_2 - V_1$$

1- حجم السائل -  $V_2$  حجم السائل والجسم الصلب -  $V$  حجم الجسم الصلب.

خلاصة - لا يتغير حجم الجسم الصلب رغم تغيير شكله.

- يأخذ السائل شكل الإناء الذي يوجد فيه ولا يتغير حجمه.

5- حساب حجم جسم صلب بالصيغة الرياضية.

الفاكرة	الأسطوانة	متوازي المستويات	المكعب
$V = 4/3 \cdot \pi \cdot r^3$	$V = \pi \cdot r^2 \cdot h$	$\pi = 3.1$	$V = L \cdot l \cdot h$

### II. مفهوم الكتلة Notion de masse

#### 1- تعريف

الكتلة مقدار فيزيائي يتعلق بكمية المادة المكونة للجسم ويزيد بين الجسم الثقيل والجسم الخفيف ونرمز له بالحرف  $m$  ووحدته العالمية هي الكيلوغرام  $\text{Kg}$

2- وحدات الكتلة

t	q	.	Kg	hg	dag	g	dg	cg	mg
---	---	---	----	----	-----	---	----	----	----

3- قياس الكتلة

الجهاز المستعمل لقياس الكتلة هو الميزان وتوجد عدة أنواع من الميزان أهمها الميزان الإلكتروني وميزان الكفتين أنظر وصف واستعمال الميزان ص:28  
 ملحوظة - الوزن **poids** مخالف للكتلة. - عند إستعمال ميزان الكفتين نحتاج إلى الكتل المعلمة وهي أجسام مسجل عليها قيم كتلتها.  
 - لا تتغير الكتلة بتغيير شكل الجسم. - يتعلق حجم كمية من الغاز بالضغط المطبق عليها أما كتلتها فلا تتغير.

### III. الكتلة الحجمية La masse volumique

#### 1- تعريف الكتلة الحجمية

الكتلة الحجمية لمادة معينة هي كتلة وحدة الحجم لهذه المادة ونحصل عليها بقسمة كتلة جسم من هذه المادة على حجمه ونرمز لها بالحرف  $\rho$  ونكتب  $\rho = m/v$ . الوحدة العالمية للكتلة الحجمية هي  $\text{Kg}/\text{m}^3$  ووحداتها العلمية هي  $\text{g}/\text{cm}^3$  بالنسبة للأجسام الصلبة و  $\text{g}/\text{ml}$  بالنسبة للسوائل و  $\text{g}/\text{l}$  بالنسبة للغازات

2- تطبيقات - تحديد الكتلة الحجمية لمادة الألومنيوم. \* قياس كتلة أسطوانة للأجسام الصلبة و  $m=55.9\text{g}$ . وجدنا

\* قياس حجم هذه الأسطوانة بالإعتماد على طريقة إزاحة الماء وبتطبيق العلاقة

وجدنا  $V=20\text{cm}^3$  إذن الكتلة الحجمية للألومنيوم هي :  $\rho = 55.9\text{g} / 20\text{cm}^3 = 2.7\text{g}/\text{cm}^3$

3- تحديد الكتلة الحجمية للماء. \* قياس حجم كمية من الماء بواسطة مخار مدرج وجدنا  $V=x\text{ ml}$

\* قياس كتلة هذه الكمية من الماء بواسطة ميزان إلكتروني وجدنا  $m=x\text{ g}$  \* الكتلة الحجمية للماء هي :

ملحوظات - نتائج القياسات التجريبية تنتهي تقريبية . - بما أن  $\rho = m/v$  فإن  $\rho = m/v$  و  $m = \rho \cdot v$ .

- تدل الكتلة الحجمية  $\rho = 7.8\text{g}/\text{cm}^3$  على أن كتلة  $1\text{cm}^3$  من هذه المادة هي  $7.8\text{g}$ .

- الكتلة الحجمية لبعض المواد في الشروط العاديّة لدرجة الحرارة والضغط.

البيتان	الهواء	زيت الزيتون	الماء	الذهب	الحديد	المادة
2.4g/l	1.29g/l	0.82g/ml	1g/ml	19.3g/cm <sup>3</sup>	7.8g/cm <sup>3</sup>	كتلتها الحجمية

- عند قياس حجم جسم صلب، بواسطة إناء مدرج، يجب اختيار السائل

الذي لا يذيب الجسم الصلب، وإذا كان الجسم يطفو نعمره داخل السائل

بسلاك رقيق أو بوضع جسم ثقيل فوقه. - عند غمر جسم صلب في سائل

فإن حجمه يساوي حجم السائل المزاح.