

2 - تعريف الحجم :

الحجم هو الحيز من الفضاء الذي يحتله الجسم و نرسم له بالحرف V :

المخبار المدرج أداة تستعمل لقياس احجام السوائل في المختبر

الوحدة العالمية لقياس الحجم هي المتر المكعب ورمزها m^3

بالنسبة للسوائل والغازات نستعمل كذلك وحدات السعة وهي اللتر ورمزها L :

يعطي الجدول التالي مختلف وحدات الحجم، والعلاقة بينها وبين وحدات السعة:

Km^3			hm^3			dm^3			m^3			dm^3			cm^3			mm^3		
												hL	daL	L	dL	cL	mL			

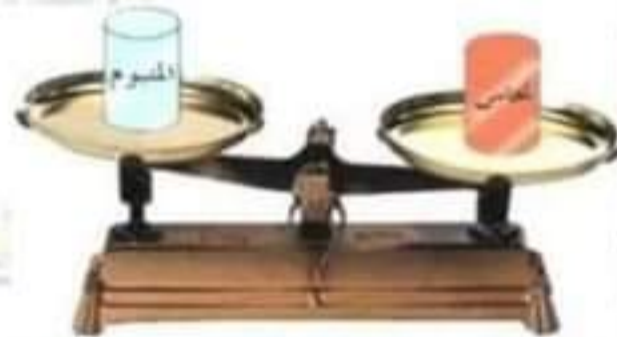
تطبيق : $1 m^3 = 1000 L$; $1 mL = 1 cm^3$; $1L=1000mL$; $0,2 CL = 2 cm^3$

II - مفهوم الكتلة الحجمية

1- أجب ولاحظ

تجربة 01

نقوم بقياس كتلة قطعتين من الحديد والخشب لهما نفس الحجم :



★ كتلة الحديد أكبر من كتلة الخشب رغم تساوي حجمها

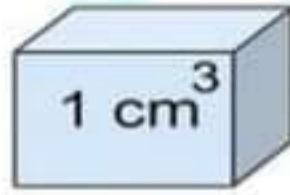
يمثل الرسم التالي مواد لها نفس الكتلة لكن احجامها مختلفة:



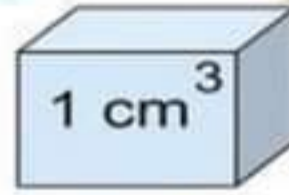


I- طرح الإشكالية:

بينما كان سامي عائد الى المنزل صحبة صديقه من المدرسة عثر على قطعة معدنية رمادية اللون فقال له صديقه انها من مادة الألومينيوم لكن سامي عارضه وقال له اظن انها من الرصاص فتخالفا وقررا الاستعانة بأستاذ العلوم الفيزيائية الذي قدم لهما المعطيات التالية وطلب منها تحديد المادة المكونة للقطعة:



الاليمينيوم
2.7g



الرصاص
11.35g

السؤال: حدد طبيعة المادة المكونة لهذه القطعة استنادا الى المعطيات المقدمة من قبل الاستاذ

II- تذكير

1. تعريف الكتلة:

الكتلة مقدار فيزيائي قابل للقياس يمثل كمية المادة الموجودة بالجسم ويرمز لها بالحرف: m

الوحدة العالمية لقياس الكتلة هي الكيلوغرام ورمزها: Kg

الآلة لقياس الكتلة هي الميزان



ميزان كفتين



ميزان الكتروني

من اجزاء الكيلوغرام الغرام ورمزه: g حيث ان: $1Kg=1000g$

t	q	-	Kg	hg	dag	g	dg	cg	mg

★ تختلف كتل الاجسام رغم تساوي اجماعها

★ تختلف اجماع المواد رغم تساوي كتلتها

تجربة 02

نقوم بقيس كتل اجماع مختلفة من الماء ونسجل النتائج في الجدول التالي:



150	100	50	الحجم $V(\text{cm}^3)$
149,99	100,24	49,13	الكتلة $m(\text{g})$
0,99	1	0,98	$(\text{g} / \text{cm}^3)(m / V)$

★ تزداد كتلة الماء بازدياد حجمه

★ يبقى حاصل m/V ثابت ويساوي تقريبا 1g/cm^3

3- تعريف الكتلة الحجمية

الكتلة الحجمية لمادة ما هي كتلة وحدة الحجم لهذه المادة وهي مقدار فيزيائي يميز نوع المادة المكونة للجسم ونرمز

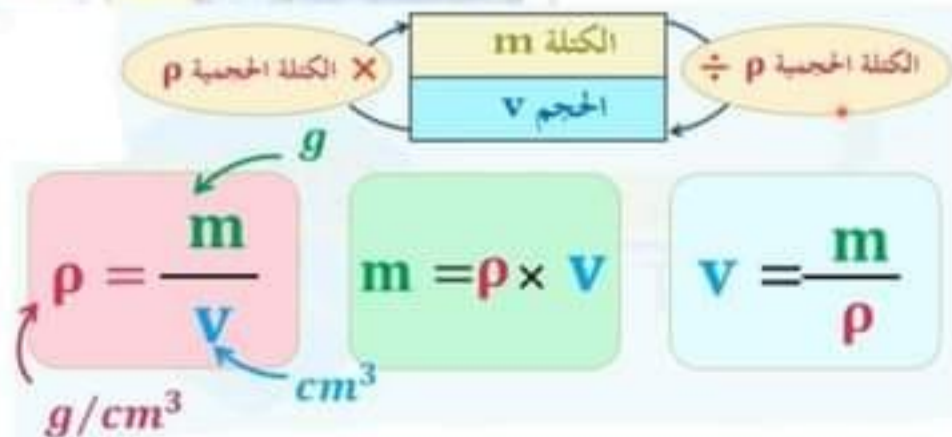
بـ (ρ) ووحدتها العالمية Kg/m^3 وتكتب ايضا $\text{Kg} \cdot \text{m}^{-3}$:

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

kg/m^3 ρ m kg V m^3



كما يمكن استعمال وحدة الغرام في السنتمتر المكعب (g/cm^3) ويمكن أيضا احتساب كتلة الجسم او حجمه من خلال كتلته الحجمية:



مع العلم ان:

$$1Kg.m^{-3} = 1000 * g.cm^{-3}$$

ملاحظة:

تتغير الكتلة الحجمية لجسم متجانس صلبا او سائلا او غازيا بتغير الظروف (درجة الحرارة او الضغط) نتيجة لتغير الحجم وثبوت الكتلة
يتغير حجم المادة عند تحولها من حالة فيزيائية إلى أخرى بينما تبقى كتلتها ثابتة.

امثلة:

الجسم	الكتلة الحجمية للحالة	
	الصلبة	السائلة
الماء	0,9g/mL	1g/mL
النحاس	8,9g/mL	7,9g/mL
الألومنيوم	2,7g/mL	2,4g/mL

امثلة لبعض الكتل الحجمية لأجسام ومواد في ظروف عادية (درجة حرارة وضغط):

الأجسام	الكتلة الحجمية g / cm ³	الأجسام	الكتلة الحجمية g / cm ³	الأجسام	الكتلة الحجمية g / cm ³	الأجسام	الكتلة الحجمية g / cm ³
الذهب	19.30	الحديد	7.87	الفلين	0.24	الكحول	0.79
النحاس	8.96	الألمنيوم	2.7	الماء	1	الزيت	13.5
الفضة	10.5	الرصاص	11.35	الزيت	0.8	الحليب	1.03

تمرين تطبيقي

يزن نصف لتر من الحليب الخالص 0.515 kg

1. أحسب الكتلة الحجمية لهذا الحليب ؟
2. ما الكتلة الحجمية للخليط الناتج عند إضافة 250 cm³ من الماء إلى الحجم السابق من الحليب ؟
الكتلة الحجمية للماء $\rho = 1 g/cm^3$