



الجذادة البيداغوجية لمستوى السنة الأولى ثانوي إعدادي		
5	بطاقة رقم :	الثانية الإعدادية وادي الذهب
	التعلمات السابقة :	المادة الأولى
	- كتلة الأجسام الصلبة و السائلة - حجم الأجسام الصلبة و السائلة	
	الغلاف الزمني: 2 س	الكتلة الحجمية (1) :
	الأهداف :	مرين : تعريف الكتلة الحجمية
	- تعريف الكتلة الحجمية. - تحديد الكتلة الحجمية للجسم. - معرفة انحفاظ الكتلة و عدم انحفاظ الحجم أثناء التحول الفيزيائي	كتلة الحجمية لبعض الأجسام الصلبة، السائلة و الغازية و عدم انحفاظ الحجم أثناء تغير الحالة
	الوسائل : مخاربين مدرجين- ميزان- كتل معلمة- ماء-زيت- كحول-ملح	
	القدرات	سير الدرس
		المراحل

ة الإنطلاق

ة المشكل

ة التقصي

ة التركيب

ة التقويم

شكالية و بلورتها

وضعية إشكالية:

وضع مخبارين مدرجين أحدهما يحتوي على حجم معين من الماء والآخر على نفس الحجم من الزيت، على كفتي ميزان

**لماذا يختل توازن الميزان؟**

نشاط تجاري 1

- قياس كتلة 100 ملليلتر من سوائل مختلفة

نشاط تجاري 2

- قياس كتل لأحجام مختلفة لنفس السائل

- يعطي الأستاذ جدول يبين قيم الكتل الحجمية لبعض الأجسام الصلبة، السائلة و الغازية

- يلاحظ أن كتل السوائل مختلفة رغم تساوي أحجامها

- يلاحظ تناقص كتلة السائل عند

تناقص حجمه. بينما المقدار:  $V$

$m$  يبقى ثابتا

- يعطي تعريف الكتلة الحجمية

- يستنتج وحدة الكتلة الحجمية

- يقارن الكتل الحجمية لبعض

الأجسام

**1- تعريف الكتلة الحجمية:**

الكتلة الحجمية لمادة ما، هي كتلة وحدة الحجم لهذه المادة.

يرمز لكتلة الحجمية بالرمز  $\rho$

نحدد لكتلة الحجمية بخارج قسمة كتلة الجسم على حجم نفس الجسم، و يعبر عنها بالعلاقة  $V/m$

الوحدة العالمية لقياس الكتلة الحجمية هي  $^3m/g$

الوحدة العملية لقياس الكتلة الحجمية هي  $^3mc/g$

تحرير نص علمي

**2- الكتلة الحجمية لبعض الأجسام الصلبة، السائلة و الغازية:**

غاز الهيدروجين	هواء	الكحول	الماء	الذهب	الزجاج	المادة
0,09	1,29	0,72	1	19,3	2,5	الكتلة الحجمية $^3mc/g$

ت 6 ص 47

وضعية إشكالية:

كان أحمد يحمل إناء مملوءا بالجليد، فاحس بالإعياء، لكن سعيد طمانه بقوله: "سيصبح الإناء أخف عند انصهار الجليد"

**هل تواافق سعيد في قوله؟**

أنشطة تجريبية:

- وضع مخار مدرج به جليد فوق كفة ميزان إلكتروني
- ملاحظة القيمة المسجلة على الميزان قبل و بعد انصهار الجليد
- مقارنة حجم الجليد مع حجم الماء المحصل عليه بعد انصهار الجليد

## توظيف معارف

- يعمل المتعلم داخل مجموعة
- يعطي فرضيات
- يقترح خطة لحل المشكل

- ينجذ التجربة،
- يقارن النتائج
- يلاحظ ويستنتاج

### 3- انحفاظ الكتلة و عدم انحفاظ الحجم أثناء تغير الحالة

#### الفيزيائية

دراسة تجريبية:

انظر الشكل المقابل

ملاحظة:

- عدم تغير الكتلة أثناء الانصهار
- تغير حجم الجليد أثناء انصهاره

استنتاج:

يتغير حجم المادة أثناء تحولها من حالة فيزيائية إلى أخرى، بينما تحفظ كتلتها.

خلاصة:

بما أن كتلة المادة تحفظ، أثناء تغير حالتها الفيزيائية، بينما حجمها لا ينحظر. فإن الكتلة الحجمية للمادة تتغير حسب حالتها الفيزيائية.

مثال:

الكتلة الحجمية للماء في الحالة الصلبة ( جليد ) :  $0,90 \text{ g/cm}^3$

الكتلة الحجمية للماء في الحالة السائلة :  $1 \text{ g/cm}^3$

8 ص 47

## توظيف معارف