



## الدرس الأول الخواص والتغيرات الفيزيائية

### أولاً: استخدام الحواس والخواص الفيزيائية



الخاصة الفيزيائية

التغير الفيزيائي

التعريف

التعريف

مثل

مثل

المادة

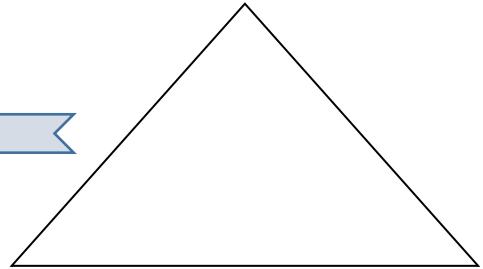
الكتافة



\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_



### ثانياً : حالات المادة



حالات المادة أربع وهي : -١ -٢ -٣ -٤

ت تكون المادة من دقائق أو جسيمات متحركة. وتزداد حركة الجسيمات بارتفاع الحرارة

( جدول مقارنة بين حالات المادة )

البلازما	الغازية	السائلة	الصلبة	المقارنة
-----	-----	-----	-----	حركة دقائق المادة
-----	-----	-----	-----	الصفات المميزة
-----	-----	-----	-----	مثال

درجة الانصهار

درجة الغليان

**تاج الدرس الأول : الخواص والتغيرات الفيزيائية****أكمل الجدول التالي :****مراجعة مفصلة**

البلازما	الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة	
				حركة دقائق الوسط
				المسافة بين الجزيئات
				الشكل
				الحجم
				الخاصية المميزة المادة
				مثال

**ثالثاً : خواص الفلزات واستعمالها**

خواص اللآلزات	خواص الفلزات
١	١
٢	٢
٣	٣
٤	٤
مثال:	مثال :

	<b>استخدامات</b> <b>بعض الفلزات</b>
--	--

## الدرس الثاني : الخواص والتغيرات

### أولاً : قابلية التغيير

الخاصية الكيميائية

#### ثانياً : خواص كمية شائعة

أمثلة

على الخواص

الكيميائية

السبب	النتيجة
	تحفظ الفيتامينات وبعض الأدوية في زجاجات بنية معتمة

التغير الكيميائي

### مقارنة بين التغيرات الفيزيائية والتغيرات الكيميائية

التغيرات الكيميائية	التغيرات الفيزيائية

#### ثالثاً: قانون حفظ الكتلة

قانون حفظ الكتلة

أي أن

كتل المواد المتفاعلة =

خشب + أكسجين =

مثال