

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الأول المتوسط اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/7>

* للحصول على جميع أوراق الصف الأول المتوسط في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/7science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الأول المتوسط في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/7science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الأول المتوسط اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade7>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>



التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول الخواص والتغيرات الفيزيائية

أولاً: استخدام الحواس والخواص الفيزيائية ٨٢، ٨١، ٨٠



التغير الفيزيائي	الخاصية الفيزيائية
التعريف	التعريف
مثل	مثل

.....

.....

المادة

الكثافة

ثانياً: حالات المادة ٨٣، ٨٢



حالات المادة أربع وهي : ١- ٢- ٣- ٤-

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

(جدول مقارنة بين حالات المادة)

المقارنة	الصلبة	السائلة	الغازية	البلازما
حركة دقائق المادة
الصفات المميزة
مثال				

.....

.....

درجة الانصهار

درجة الغليان

الناجحون يتقون دائما في نجاحهم

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

تابع 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 للمادة
				مثال

ثالثاً : خواص الفلزات واستعمالها

خواص اللافلزات	خواص الفلزات
١- _____	١- _____
٢- _____	٢- _____
٣- _____	٣- _____
٤- _____	٤- _____
مثل: _____	مثل: _____

_____	استخدامات بعض الفلزات

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : الخواص والتغيرات

الكيمياء
أولاً : قابلية التغير

الخاصية الكيميائية

ثانياً : خواص كيميائية 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 =

كتل المواد الناتجة

مثال

الناجحون يتقون دائماً في نجاحهم