

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

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

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

<https://almanahj.com/sa/8>

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

<https://almanahj.com/sa/8>

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

<https://www.almanahj.com/sa/83>

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

<https://www.almanahj.com/sa/grade8>

<https://me.t://https>

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

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الأول : درجة الحرارة

درجة الحرارة والطاقة الحرارية



	تعريف الطاقة الحرارية
	العلاقة بين درجة الحرارة والطاقة الحرارية
١- ٢-	أمثلة لتمدد وتقلص المواد
١- ٢-	العوامل المؤثرة في التمدد والتقلص

السبب	النتيجة
	تتمدد المواد بارتفاع درجة حرارتها
	تتقلص المواد بانخفاض درجة حرارتها
	تشقق الإسفلت في فصل الصيف

قياس درجة الحرارة



علي : لم يستطع العلماء إلى الآن قياس الطاقة الحركية لكل جزيء بمفرده ؟

	مبدأ عمل مقاييس درجة الحرارة
	وصف مقياس درجة الحرارة
	أنواع مقاييس درجة الحرارة

م	نوع المقياس (التدرج)	الرمز	درجة تجمد الماء	درجة غليان الماء	المسافة بين درجة التجمد والغليان
١					
٢					
٣					

قوانين مهمة للتحويل بين مقاييس درجة الحرارة (حفظ)

١- لتحويل درجة الحرارة من فهرنهايت إلى سلزيوس
٢- لتحويل درجة الحرارة من سلزيوس إلى فهرنهايت
٣- لتحويل درجة الحرارة من سلزيوس إلى كالفن

حلي تطبيق الرياضيات ص ١٥٢ في الصفحة المقابلة

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثاني : انتقال الحرارة

الموصلات الحرارية



العوازل الحرارية	الموصلات الحرارية	وجه المقارنة
		التعريف
تحتوي معظم العوازل على	تكون الموصلات جيدة بسبب	السبب
	و	أمثلة

السبب	النتيجة
	أفضل الموصلات الحرارية هي الفلزات
	تبنى المنازل بحيث تحتوي جدرانها على عوازل
	تحتوي معظم المواد العازلة على فقاعات هوائية

امتصاص الحرارة



الحرارة النوعية هي

.....

مواد حرارتها النوعية أي تحتاج إلى
وهي تمتص الحرارة بـ مثل

مواد حرارتها النوعية أي تحتاج إلى
وهي تمتص الحرارة بـ مثل

المواد من حيث حرارتها النوعية

السبب	النتيجة
	يسخن الرمل أسرع من الماء مع أنهما يتعرضان لنفس الحرارة
	تبرد رمال الشاطئ ليلاً أسرع من مياه البحر

التلوث الحراري



التعريف	
مكان حدوثه	١- ٢-
تأثير التلوث الحراري مع السبب	١- ٢-
طرق خفض التلوث الحراري

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثالث : المحركات والثلاجات (١)

المحركات الحرارية

ص ١٦٠ و ١٦١

<p>وصف لعمل المحرك الحراري</p> <p>الطاقة الميكانيكية هي : الألة المستخدمة في السيارات والمركبات تسمى</p>																
<p>تتكون آلة الاحتراق الداخلي من داخل كل أسطوانة ماهي العلاقة بين عدد الاسطوانات وقدرة الآلة ؟ كلما</p>	<p>مكوناتها</p>															
<p>دورة المحرك رباعية الأشواط (مراحل عمل آلة الاحتراق الداخلي) ادرسي الرسومات ص ١٦١</p>																
<table border="1"> <thead> <tr> <th>م</th> <th>الشوط</th> <th>ملخص ما يحدث فيه</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>١</td> <td></td> <td>١- ٢- ٣-</td> </tr> <tr> <td>٢</td> <td></td> <td>١- ٢-</td> </tr> <tr> <td>٣</td> <td></td> <td>١- ٢-</td> </tr> <tr> <td>٤</td> <td></td> <td>١- ٢-</td> </tr> </tbody> </table>	م	الشوط	ملخص ما يحدث فيه	١		١- ٢- ٣-	٢		١- ٢-	٣		١- ٢-	٤		١- ٢-	<p>مراحل عملها</p>
م	الشوط	ملخص ما يحدث فيه														
١		١- ٢- ٣-														
٢		١- ٢-														
٣		١- ٢-														
٤		١- ٢-														
<p>علي لا نحتاج في محرك الديزل إلى شمعة احتراق .</p>																
<p>١- أشكال آلة الاحتراق الداخلي</p> <p>٢-</p>																

التاريخ: / / ١٤٣ هـ

الدرس الثالث: المحركات والثلاجات (٢)

الثلاجات

ص ١٦٢ و ١٦٣

		فكرة عمل الثلاجة
		سائل التبريد
ملخص ما يحدث فيها		مراحل عمل الثلاجة
	المرحلة	
	١- امتصاص الطاقة الحرارية	
	٢- فقد الطاقة الحرارية	
تعمل مكيفات الهواء بنفس الطريقة التي تعمل بها الثلاجات مع اختلاف بسيط حيث :		كيف تعمل مكيفات الهواء ؟
١- يقوم سائل التبريد بـ		
٢- ثم		
٣- يخرج الهواء الساخن عبر		
إلى		

أنواع المضخات الحرارية		
		أنواعها
		تستخدم في
		عملها

التاريخ: / / ١٤٣ هـ