

ملخص ثانٍ للوحدة السادسة المادة والخصائص الحرارية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاطي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← فيزياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-12-2025 11:22:32

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات احلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
فيزياء:

إعداد: يمنى الحجرية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة فيزياء في الفصل الأول

ملخص مختصر لدرس الطاقة

1

تجمیع قوانین منهج الفیزیاء

2

عرض بوربوینت لدرس التغیرات فی الطاقة

3

أسئلة اختبارية مع نماذج الإجابة

4

استقصاء عملي للوحدة الخامسة نموذج الحركة الجزيئية البسيطة للمادة

5

ملخص الوحدة السادسة (المادة والخصائص الحرارية)

إعداد: ايمى الحجرية

نتائج مترتبة على التمدد

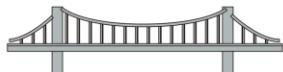
تهشم الزجاج
ونكسه

حل المشكلة

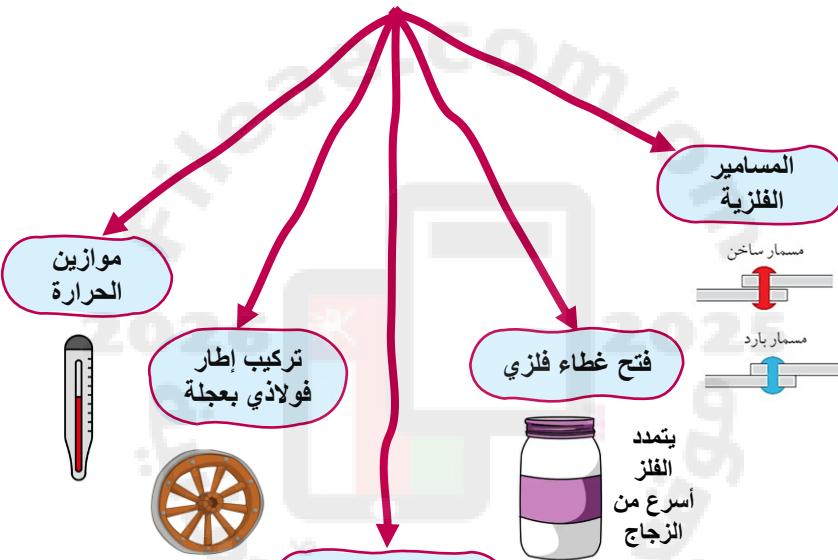
تمدد الجسور
الفلزية وسُكك
الحديد

حل المشكلة

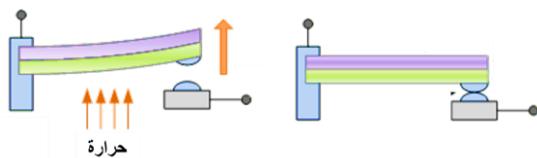
تطوير زجاج بيركس
الذي يتمدد قليلاً
ومعالجة الزجاج
المقسى كيميائياً
للتقليل منه تهشمته



استخدامات التمدد



يستخدم في أجهزة الإنذار
ومنظمات الحرارة



تعريف التمدد

زيادة حجم المادة عندما ترتفع درجة حرارتها.

تمدد المادة يكون بسبب اكتساب الجزيئات طاقة أكبر فتتحرك بشكل أسرع وتزيد المسافات بينها فتشغل حيزاً أكبر.

مقارنة سرعة التمدد

المادة الغازية

المادة السائلة

المادة الصلبة

الأكثر تمدداً

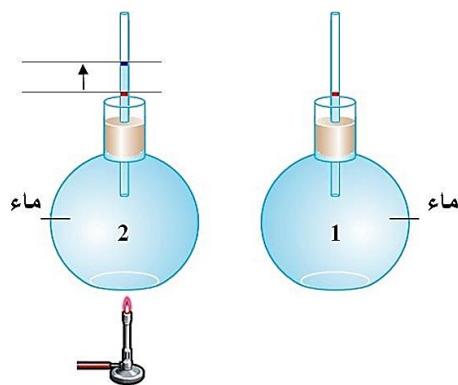
الأقل تمدداً

يصعب عليها دفع
الجزيئات المجاورة
بسبب التقارب بينها

هناك استثناءات حيث أن بعض السوائل يتمدد
بسرعة أكبر (مثل البارفين والبنزين)

تجارب ملاحظة التمدد

تمدد المواد الصلبة



تمدد المواد السائلة

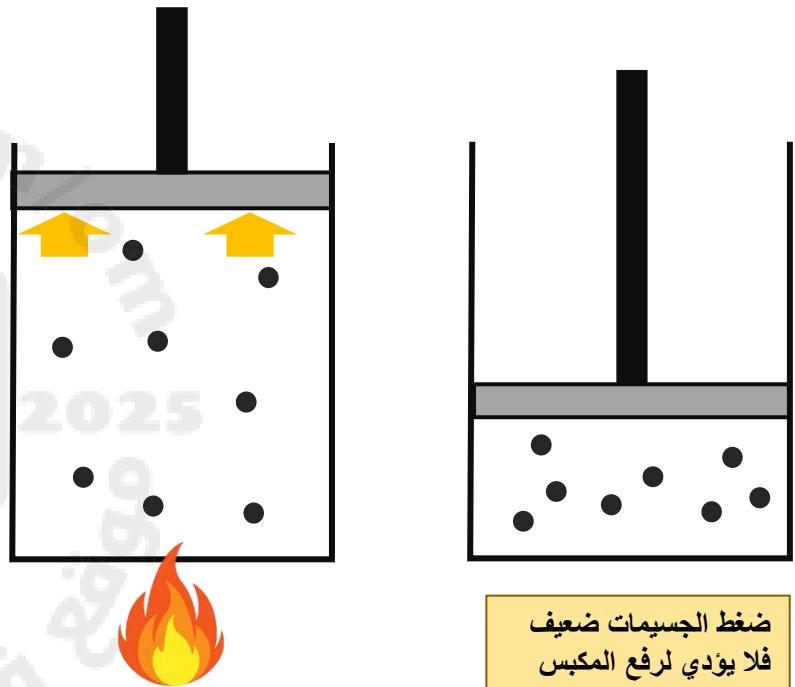
عند تمدد السائل نلاحظ
ارتفاع المادة السائلة



تمدد المواد الغازية

عند تمدد الغاز في
الدورق يخرج على
شكل فقاعات
هواء

تمدد المواد الغازية



بزيادة درجة الحرارة تتحرك الجزيئات بسرعة
يتمدد الغاز فرتفع المكبس
عندما يتساوى ضغط الغاز مع وزن المكبس فإنه يقف
عندما يرتفع المكبس يكون الضغط داخل الوعاء ثابتًا
اذا لم يتحرك المكبس(بقي الحجم ثابتا) فإن الضغط يزيد داخل الوعاء