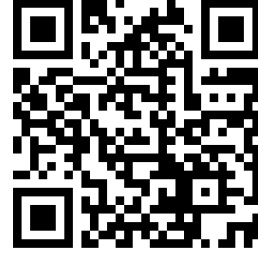


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملخص المهارات للفصل الثالث

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف الثاني](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-13 04:43:41

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني



المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني والمادة علوم في الفصل الثاني

مراجعة وملخص حمل للمنهج	1
اختبار تشخيصي سكرة الشمري	2
تقويم ختامي للمهارات سكرة الشمري	3
سجل التقويم المستمر في العلوم	4
الاختبار الفتري 1445هـ	5

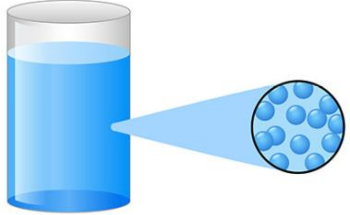
ملخص مهارات الصف الثاني - الفصل الدراسي الثالث

حالات المادة

غاز



سائل



صلب



س / ماهي خواص المواد الصلبة ؟

ج / خواص المواد الصلبة :

- 1- المادة الصلبة مادة لها شكلٌ مُحدَّدٌ خاصٌ بها .
- 2- تُختلف المواد الصلبة عن بعضها في الشكل والملمس والكتلة .
- 3- المواد الصلبة بعضها ينثني وبعضها الآخر يتكسر عند ثنيه ، بعضها يطفو على الماء وبعضها الآخر ينعمر فيه . -- بعضها قاسٍ وبعضها الآخر لين .

س / كيف نقيس الأجسام الصلبة ؟

- ج / نقيس الأجسام الصلبة باستخدام أدوات تُسمى أدوات القياس .
مثل : المسطرة وتستخدم لقياس طول الجسم وعرضه وارتفاعه .
الميزان ويستخدم لقياس كتلة الجسم .

س / ماهي خواص السوائل ؟

ج / خواص السوائل :

- 1- المادة السائلة مادة تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه (ليس لها شكل خاص بها) .
- 2- جميع السوائل لها كتلة بعضها خفيف كالحليب ، وبعضها كثيف كالعسل .

س / ماهي خواص الغازات ؟

ج / خواص الغازات :

- 1- المادة الغازية مادة تنتشر لتملأ الحيز الذي توجد فيه (ليس لها شكل خاص بها) .
- 2- لا نرى الغازات في الهواء ولكنها موجودة في كل مكان حولنا .
- 3- نعرف أنها موجودة عندما يُملأ بها بالون أو كرة ، كما نُجسُّ بالهواء عندما تهب الرياح .

أمثلة على التغيرات الفيزيائية



تقطيع الخضار والفواكه

ذوبان الثلج

تبخر الماء

س / ما الفرق بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي ؟ مع ذكر أمثلة ؟

- ج / التغير الفيزيائي : هو تغير في حجم المادة أو شكلها فقط . يمكنني أن أغير شكل الورق أو قياسه بخصه أو طيه، ولكنه يبقى ورقاً ، وتبقى له الخواص نفسها . فهذا التغير يُعتبر تغير فيزيائي .

التغير الكيميائي :

هو تحول المادة إلى مادة أخرى لها خواص مختلفة . مثل احتراق الورق .



طي الملابس

طحن الحبوب

أمثلة على التغيرات الكيميائية



الألعاب النارية

احتراق الخشب

احتراق قتل الشمعة

صنع الكيك

قلي البيض

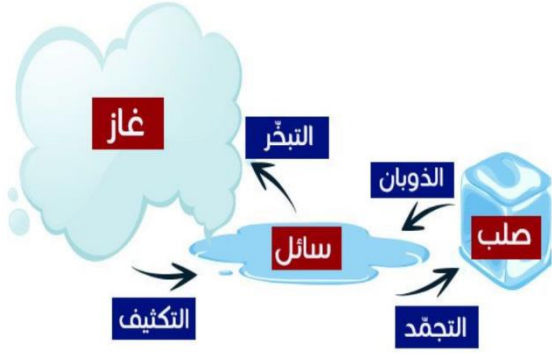
الحبوب الفوارة

س / أي التغيرات التالية تغير فيزيائي ، وأيها تغير كيميائي ؟
طي الورق - احتراق الورق - تحول الماء إلى ثلج -

عفن الخبز - قلي البيض

- ج / (طي الورق تغير فيزيائي) (تحول الماء إلى ثلج تغير فيزيائي)
(احتراق الورق تغير كيميائي) (عفن الخبز تغير كيميائي)
(قلي البيض تغير كيميائي)

تحولات المادة



س / كيف يُعَيَّرُ التَّسْخِينُ والتَّبريدُ حالةَ المادةِ ؟
ج / عند تَسْخِينِ المادةِ الصُّلْبَةِ تتحول إلى مادة سائلة وهذه العملية تُسمى انصهار ،
مثال : عند تَسْخِينِ الثلج فإنه ينصهر ويتحول إلى ماء .

عند تَسْخِينِ المادةِ السائلة تتحول إلى غاز أو بخار وهذه العملية تُسمى تبخر ،
مثال : عند تَسْخِينِ الماء فإنه يتبخر ويتحول إلى غاز أو بخار ماء .

عندما يَبْرُدُ الغاز يتحول إلى سائل وهذه العملية تُسمى تكثف ،
مثال : عندما يَبْرُدُ بخار الماء فإنه يتكثف ويتحول إلى سائل .

عند تَبْرِيدِ المادةِ السائلة تتحول إلى مادة صلبة وهذه العملية تُسمى تجمد ،
مثال : عند تَبْرِيدِ الماء في مُجَمِّدِ الثلجة (الفريزر) فإنه يتجمد ويتحول إلى ثلج .

س / أذكر بعض أنواع القوى ؟

- ج / من أنواع القوى :
- ١- قُوَّةُ الدَّفْعِ : هِيَ قُوَّةٌ تُحَرِّكُ الشَّيْءَ بَعِيداً عَنِّي .
 - ٢- قُوَّةُ السَّحْبِ : هِيَ قُوَّةٌ تُحَرِّكُ الشَّيْءَ فِي اتِّجَاهِي .
 - ٣- قُوَّةُ الجاذبيَّةِ : هِيَ قُوَّةٌ تَسْحَبُ الأجسامَ فِي اتِّجَاهِ الأَرْضِ .
 - ٤- قُوَّةُ الاحتكاكِ : هِيَ قُوَّةٌ تُبْطِئُ حَرَكَةَ الأجسامِ أو تُوقِفُهَا .



س / ما الفرق بين الأجسام التي تتجذب للمغناطيس والأجسام التي لا تتجذب ؟

ج / * الأجسام التي تتجذب للمغناطيس مصنوعة من الحديد أو تحتوي على حديد .
* الأجسام التي لا تتجذب للمغناطيس مصنوعة من الخشب أو البلاستيك أو النحاس .

س / أيُّ الأجسام التالية ينجذب للمغناطيس وأيها لا ينجذب ؟

(مِشْأَرٌ مِنَ الحَدِيدِ - بِالوَنَاتِ - بُرْغِيٌّ مِنَ الحَدِيدِ - قَلَمٌ تَلْوِينِ شَمْعِي - مِمْحَاةٌ - قُفْلٌ)

ج / الأجسام التي تتجذب للمغناطيس مثل : مِشْأَرٌ مِنَ الحَدِيدِ ، بُرْغِيٌّ مِنَ الحَدِيدِ ، قُفْلٌ .
الأجسام التي لا تتجذب للمغناطيس مثل : بِالوَنَاتِ ، قَلَمٌ تَلْوِينِ شَمْعِي ، مِمْحَاةٌ .

س / ماذا نسمي طَرْفِيَّيِ المِغْنَابِيسِ ؟

ج / طَرْفَا المِغْنَابِيسِ يُسَمَّيَانِ قُطْبَا المِغْنَابِيسِ .



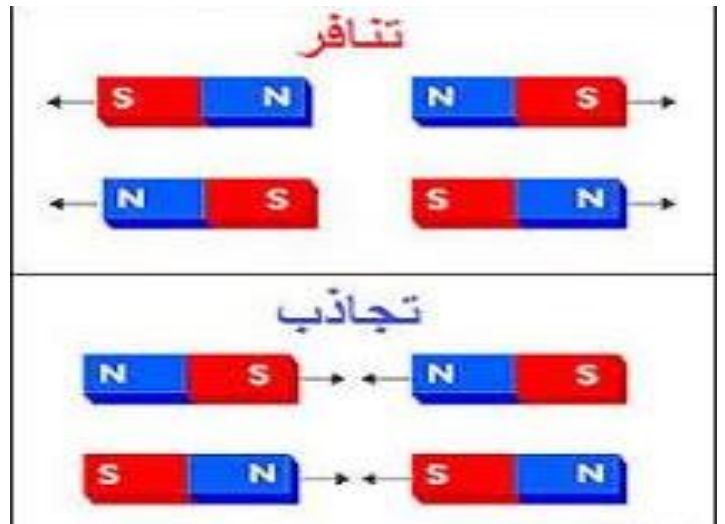
س / كم قُطْباً للمِغْنَابِيسِ ؟

ج / للمِغْنَابِيسِ قُطْبَانِ : أَحَدُهُمَا شمالي والآخر جنوبي .

- القُطْبُ الشَّمَالِي يرمز له بالحرف الانجليزي N .
- والقُطْبُ الجَنُوبِي يرمز له بالحرف الانجليزي S .

س / متى يتجاذب قُطْبَا مِغْنَابِيسِيْنِ ومتى يتنافران ؟

ج / إذا تشابه الأقطاب يحدث التنافر .
أما إذا اختلفت الأقطاب فيحدث التجاذب .





س / ماهي الحرارة ؟

ج / الحرارة : هي أحد أشكال الطاقة التي يُمكنُها أن تُغيّر حالة المادة فالحرارة قد تُحوّل الصُّلب إلى سائل ، أو السائل إلى غاز .

س / كيف نقيس درجة الحرارة ؟

ج / نقيس درجة الحرارة باستخدام مقياس الحرارة (التيرمومتر)

س / أذكر أمثلة لأشكال الكهرباء المتحركة ؟

ج / من أشكال الكهرباء المتحركة :

- ١- البتاريات .
- ٢- الكهرباء المتحركة التي نحصل عليها من محطة توليد الطاقة الكهربائية حيث تتحرك هذه الكهرباء عبر الأسلاك حتى تصل إلى مقابس الكهرباء الموجودة في جدران منازلنا .



س / أذكر أمثلة لأشكال الكهرباء الساكنة ؟

ج / من أشكال الكهرباء الساكنة :

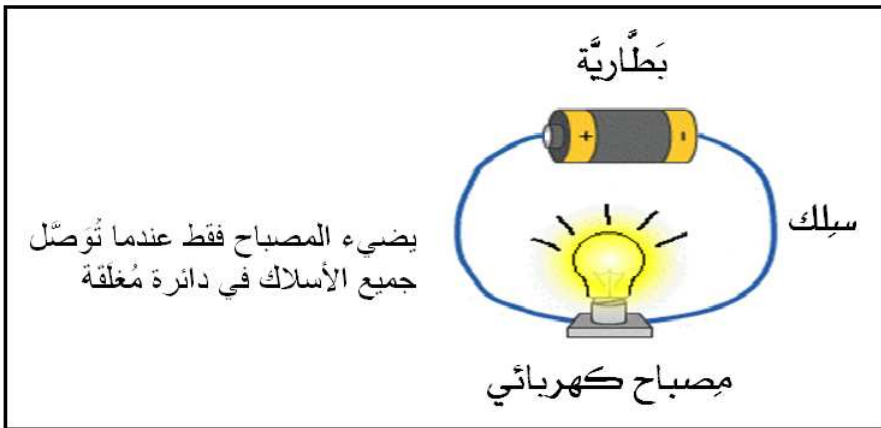
- * التصاق الملابس عند اخراجها من النشافة الكهربائية .
- * التصاق الملابس عندما نلبسها مباشرة بعد كيها .
- * الشُّعور بفرقة خفيفة عند خلع الملابس .
- * التصاق البالون بالجدار بعد دلكه بقطعة من الصوف .
- * البرق .

س / أذكر بعض استخدامات الكهرباء ؟

ج / من استخدامات الكهرباء : تشغيل المكيف - تشغيل جهاز الحاسب الآلي - تشغيل الثلاجة .



س / فم بعمل نموذج لدائرة كهربائية بسيطة ؟



ج / الدائرة الكهربائية :

هي المسار المغلق الذي تسري فيه الكهرباء المتحركة

- * يجب أن تكون الدائرة الكهربائية موصلة تماماً حتى تتحرك فيها الكهرباء (أي تكون مغلقة)

الدائرة الكهربائية