

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملخص مهارات المنهج

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف السادس](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 14-05-2024 17:36:30

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



[اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف السادس"](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

نماذج اختبارات نهائية مع الحلول	1
جدول مواصفات مادة العلوم الطبيعية	2
عرض بوربوينت تفاعلي للتدريب على اختبار نافس	3
أسئلة ومراجعة محلولة لوحدة القوى والطاقة	4
ملخص المنهج كاملاً	5

ملخص مهارات الصف السادس الفصل الدراسي الثالث

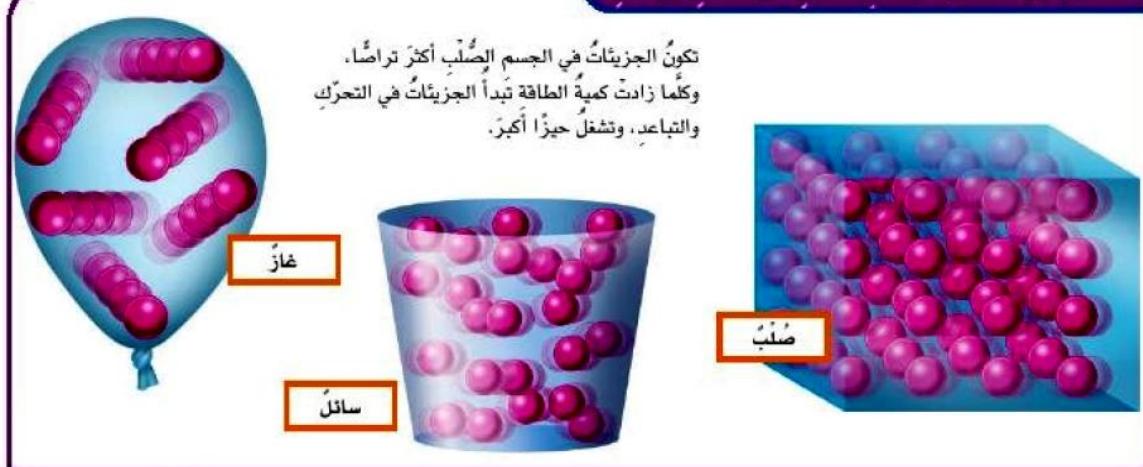
س / عَرَفِ المادَة . ثُمَّ عَدَدُ حالاتِها ؟

* المادة : هي كل شيء له كتلة و حجم .

* حالات المادة ثلاثة هي : ١- الحالة الصلبة ٢- الحالة السائلة ٣- الحالة الغازية .

س / قارن بين الجزيئات في جسم صلب وسائل وغاز ؟

الجزيئات في جسم صلب، وسائل، وغاز

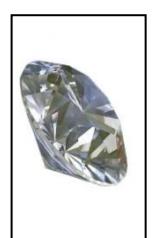


س / عَرَفِ الكثافة . ثُمَّ اكتب الصيغة الرياضية لقانون الكثافة ؟

الكثافة : هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين .

$$\text{قانون الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

س / أمامك صور لبعض المواد ، قُم بتصنيفها حسب خصائصها الفيزيائية ؟



الكلور
(الرائحة)

الذهب
(الملمس والمعان)

المغناطيس
(المغناطيسية)

البلاستيك
(العزلية)

النحاس
(الموصولة)

الألماس
(القساوة)

س / عَرَفِ الْمَحْلُولُ ، وَمَا هِيَ الدَّائِبِيَّةُ ؟

المحلول: هو مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى (مذيب + مذاب)
☆ تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول بالدائبية.

س / عَرَفِ الْمَخْلُوطُ ؟

المخلوط: هو مزيج ناتج عن خلط مادتين أو أكثر دون أن تكون مادة جديدة.

س / عَدِّ أَنْوَاعَ الْمَخَالِطِ ؟

أَنْوَاعُ الْمَخَالِطِ :

١) مَخَالِطٌ مُتَجَانِسَةٌ مُثُلُّ : * المُعَلَّقُ : (الرمل والماء - الصلصة - الشطة)
* الغَرَوِيُّ : (الدخان - الضباب - الحليب)

٢) مَخَالِطٌ غَيْرٌ مُتَجَانِسَةٌ مُثُلُّ : * السَّلَاطَةُ - الكَبْرِيتُ وَبُرَادَةُ الْحَدِيدِ - الْمُكَسَّرَاتُ - الْحَلِيلُ الْطَازِجُ - الْعَيْوُمُ وَالْهَوَاءُ .

وَمِنَ الْطُرُقِ الْمُسْتَخْدَمَةِ لِفَصْلِ الْمَخَالِطِ :

- ١ - الْمَغَناطِيسِيَّةُ : بِاسْتِخْدَامِ الْمَغَناطِيسِ .
- ٢ - الْفَصْلُ بِالْغَرَبَالِ (النَّخْلُ) : بِاسْتِخْدَامِ الْغَرَبَالِ (النَّخْلُ) .
- ٣ - الْطَفْوُ : صَبُّ السَّائِلِ فَتَطَافِرُ أَشْيَاءٍ وَتَبْقَىُ أُخْرَىٍ أَسْفَلَ الْإِنَاءِ .
- ٤ - التَّرْشِيحُ : بِاسْتِخْدَامِ الْمَرْسَحِ وَوَرْقَةِ التَّرْشِيحِ .
- ٥ - التَّبَغُّرُ : تَسْخِينُ الْمَحْلُولِ، يَتَبَغَّرُ الْمَذِيبُ وَيَبْقَىُ الْمَذَابُ .

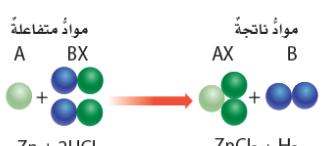
طُرُقُ فَصْلِ الْمَخَالِطِ

س / مَا هُوَ التَّغَيِّيرُ الْكِيمِيَّانيُّ ؟

٦) التَّغَيِّيرُ الْكِيمِيَّانيُّ : هو تغيير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية.

س / مَا هِيَ أَنْوَاعُ التَّفَاعُلَاتِ الْكِيمِيَّانِيَّةِ ؟

تفاُلُ الإحلال



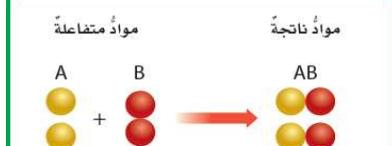
يَحْلُّ عَنْصُرٌ مَحَلًّا لِعَنْصُرٍ آخَرَ فِي مَرْكَبٍ، وَفِي هَذِهِ الْحَالَةِ يَحْلُّ الْخَارِصِينُ مَحَلَّ الْهِيَدْرُوجِينَ فِي مَرْكَبِ حَمْضِ الْهِيَدْرُوكَلُورِيكِ لِتَكُونَ كَلُورِيدِ الْخَارِصِينِ وَغَازِ الْهِيَدْرُوجِينِ.

تفاُلُ التَّحْلُلِ



يَتَحَلَّ مَرْكَبٌ إِلَى مَادَتَيْنِ أَوْ أَكْثَرَ أَبْسَطَ فِي التَّرْكِيبِ. بَعْضُ فَقَاقِعِ الْغَازَاتِ فِي الْمَشْرُوبَاتِ الْغَازِيَّةِ هِيَ مَوَادٌ نَاتِجَةٌ عَنْ تَفَاعُلَاتٍ تَحْلُلٍ؛ مَثَلَ تَحْلُلِ حَمْضِ الْكَربُونِيِّكِ هَنَا.

تفاُلُ الْإِتَّهَادِ



يَتَحَدُّ عَنْصَرَانِ أَوْ مَرْكَبَيْنِ لِإِنْتَاجِ مَرْكَبٍ جَدِيدٍ. وَهُنَّا تَشَحَّدُ ذَرَاتُ الْحَدِيدِ مَعَ جَزِيئَاتِ الْأَكْسِجينِ لِإِنْتَاجِ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ أَوِ الصَّدَأِ.

س / قام العلماء بتصنيف العناصر في الجدول الدوري حسب خصائصها الكيميائية المتشابهة إلى ثلاثة أقسام رئيسية ، أذكرها مع التوضيح بالشرح ؟

***تصنيف العناصر في الجدول الدوري حسب خصائصها الكيميائية المتشابهة إلى ثلاثة أقسام رئيسية هي :-**

الفَلَزُّات

تقع الفلزات في الجانب الأيسر من الجدول الدوري.

❖ **خصائصها**: (لامعة - قابلة للثنى بسهولة - موصلة للحرارة والكهرباء) .

تقع أشباه الفزات واللافلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري

٢) أشباه الفلزات //

مثل (السيلكون - البورون - الجيرمانيوم) .

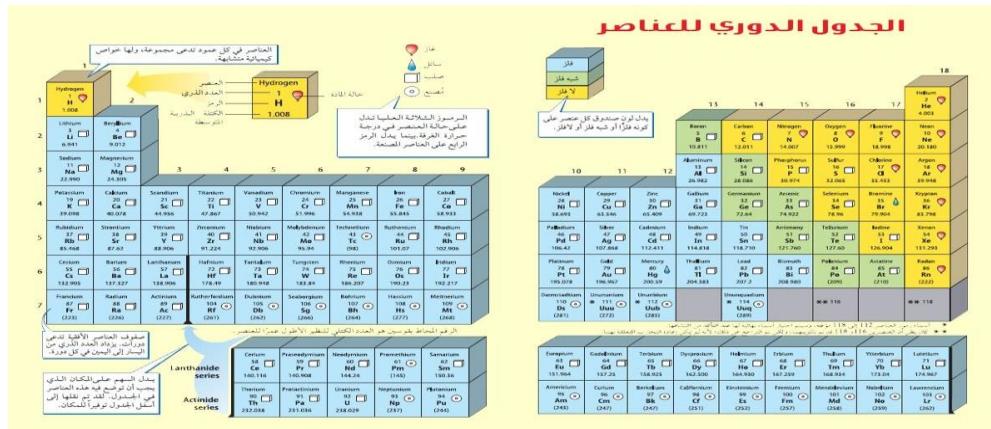
خواصها: تشتهر أشباه الفلزات في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات - أشباه الفلزات شبه موصله للكهرباء .

اللّفْزَات // ٣

ومنها (الأكسجين - الكربون - النيتروجين)

❖ خصائصها: لها خصائص عكس خصائص الفلزات . ويوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار ، معظم اللافازات لا توصل الحرارة والكهرباء .

* **الغازات النبيلة** : منها (الأرجون - النيون - الزنون - الهيليوم) .



س / كييف نميّز بين الأحماض والقواعد ؟

القاعد

الْأَبْرَاجُ

* ملمسها صابونی :

ذات طعم مر.

ذات طعم لاذع *

* تحول ورق تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء .

* تحول ورق تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .

* لها رقم هيدروجيني أكثر من ٧.

* لـهـارـقـمـ هـيـدـورـجـيـنـيـ أـقـلـ مـنـ ٧ـ .

* تستعمل القواعد القوية في البطاريّات.

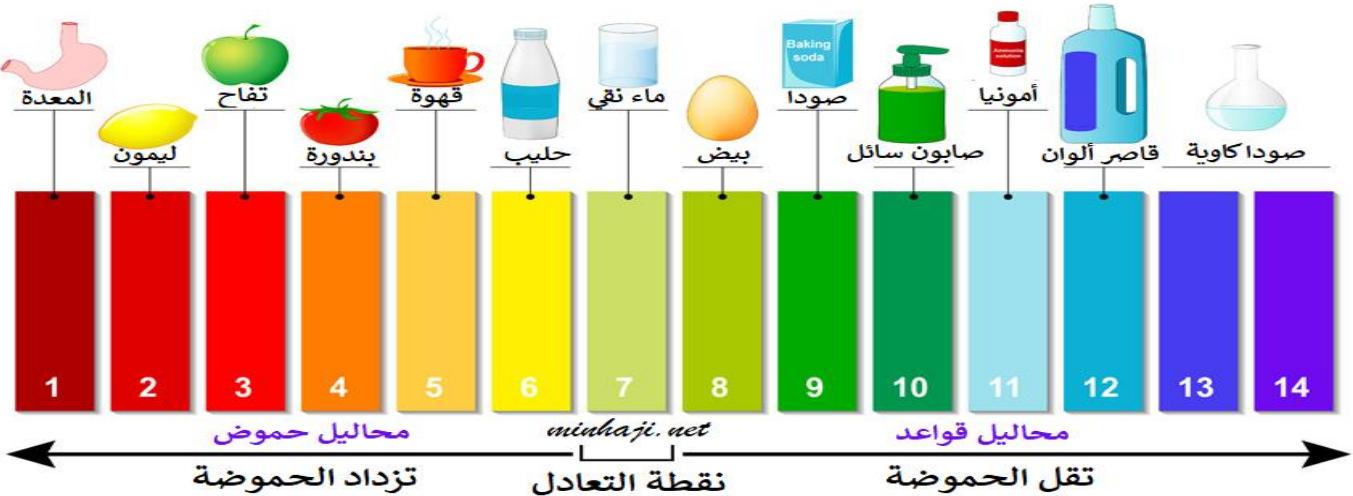
* تستعمل الأحماض لإنتاج البلاستيك والأنسجة.

* من الأمثلة على القواعد :

* من الأمثلة علم الأحماض :

الصابون - مواد التنظيف

حمض، النيترات - حمض، الكربونات



س / عِرَفْ كُلًا مِنْ : الْحَرْكَةُ ، السُّرْعَةُ ، النَّسَارَعُ ؟
الحركة : هي التغير في موقع الجسم بمرور الزمن.

السرعة : هي مقدار التغير في موقع الجسم خلال الزمن.

* قانون السرعة = المسافة ÷ الزمن

التسارع : هو التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن .

* قانون التسارع = التغير في السرعة ÷ الزمن * وحدة التسارع هي (م / ث) / ث

س / ما الفرق بين القوى المترنة والقوى غير المترنة؟ مع ذكر أمثلة؟

القوى غير المترنة

* القوى غير المترنة : هي قوى تؤثر في جسم دون أن تغير من إلى تغير حركته .

* تعمل على إيقاف الحركة أو تغيير اتجاهها .

* تؤثر في جسم متحرك .

القوى المترنة

* القوى المترنة : هي قوى تؤثر في جسم دون أن تغير من حركته .

* تعمل في اتجاهات متعاكسة .

* تؤثر في جسم ساكن دائماً .

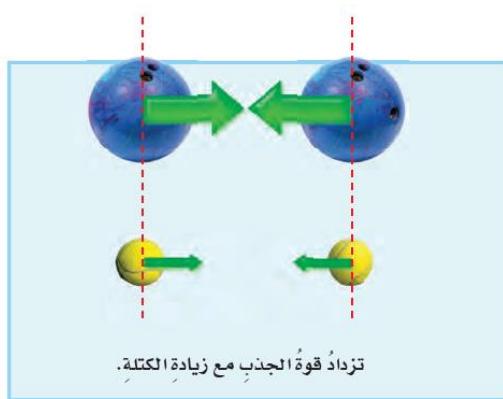
مثال على القوى غير المترنة :

إذا واجه السائق منططاً، يقوم بتحفيز اتجاه السيارة أو تغيير سرعتها .

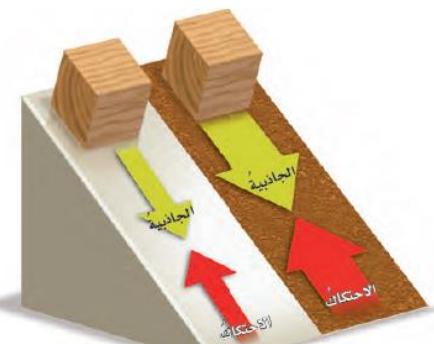
وإذا أراد سائق زيادة سرعة السيارة فإنه يزيد من قوة دفع المحرك لتصبح أكبر من قوة الاحتكاك ، وتؤدي هذه القوة إلى تغيير حركة الجسم .

مثال على القوى المترنة :

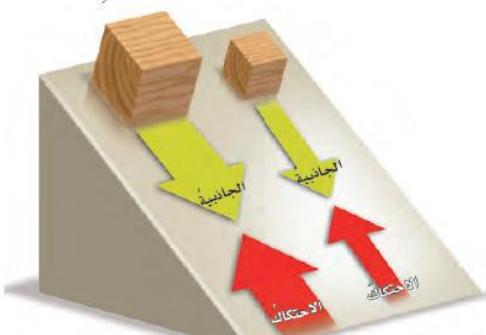
عندما تسير سيارة بسرعة ثابتة في خط مستقيم ، هناك قوى تؤثر في السيارة ، منها قوة دفع محرك السيارة ، وقوة احتكاك العجلات ، وإذا افترضنا أن هاتين القوتين هما الوحيدين المؤثرين فيها فلا بد أنهما مترندين ، وستظل السيارة سائرة بسرعة ثابتة ، وفي خط مستقيم مادامت هاتان القوتان مترندين .



انزلاق المثلث



يزداد الاحتكاك مع زيادة خشونة السطح



يزداد الاحتكاك مع زيادة القوة العمودية للجسم المتحرك

القانون الأول لنيوتون

الجسم الساكن يبقى ساكناً، والجسم المتحرك يبقى متحركاً بنفس السرعة والاتجاه في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة غير متزنة.

القانون الثاني لنيوتون:
إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعاً في اتجاهها،
ويزيد بزيادة القوة غير المتزنة.

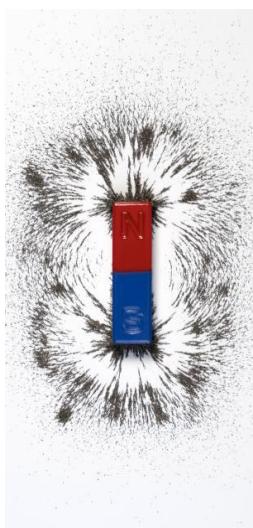
$$F = k \times t$$

القانون الثالث لنيوتون

لكل قوة فعل قوة رد فعل متساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه.

س / عَرِفُ الْكَهْرَباءَ السَّاکِنَةَ ؟

الكهرباء الساكنة : هي تراكم جسيمات مسحونة على سطوح الأجسام . وتنتج عندما يدلك جسمان معًا فتنقل الإلكترونات من أحد الجسمين إلى الآخر .



س / ما هو المغناطيسي ، وماذا تسمى المنطقة المحيطة به ؟

المغناطيسي : هو جسم له القدرة على سحب جسم آخر له خصائص مغناطيسية . وللمغناطيس قطبان : أحدهما شمالي والأخر جنوبي يؤثران بقوى في مغناطيسات ومواد مغناطيسية أخرى . القطبان المتشابهان لمغناطيسين يتنافران ، بينما القطبان المختلفان يتجانبان .

المنطقة المحيطة بالمغناطيسي تسمى المجال المغناطيسي .

المجال المغناطيسي : هو المنطقة المحيطة بالمغناطيسي ويظهر فيها آثار قوته المغناطيسية على مواد معينة . وهو عبارة عن خطوط غير مرئية تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية حول المغناطيس .

س / عَرِفْ كُلَاً مِنْ : التِّيَارُ الْكَهْرَبَائِيُّ ، الدَّائِرَةُ الْكَهْرَبَائِيَّةُ ، الْمَغَناطِيسُ الْكَهْرَبَائِيُّ ، الْمُولَدُ الْكَهْرَبَائِيُّ ؟

□ يُسَمِّي سُرِيَانُ الْكَهْرَبَاءِ فِي مُوَصِّلٍ بِالْتِيَارِ الْكَهْرَبَائِيِّ .

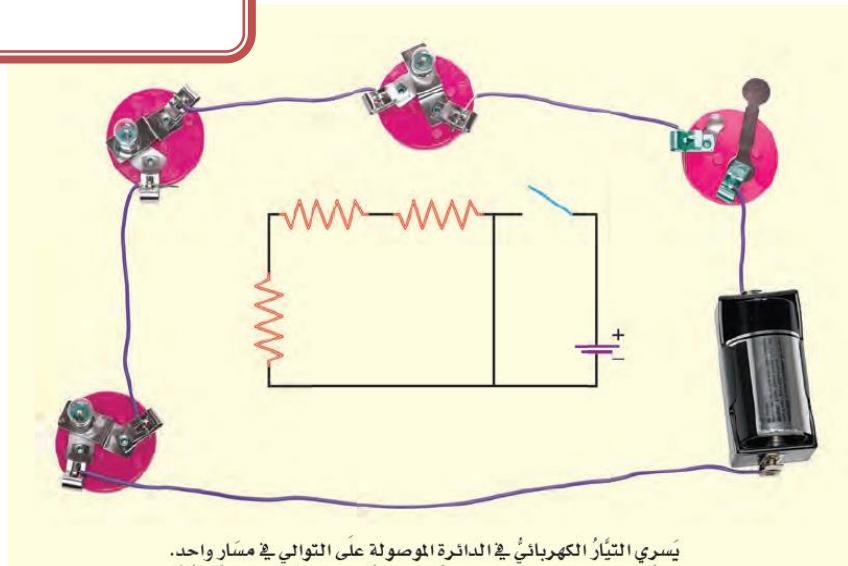
□ عِنْدَمَا يَمْرُ التِّيَارُ الْكَهْرَبَائِيُّ فِي مَسَارٍ مَغْلُقٍ مِنَ الْمُوَصَّلَاتِ يُسَمِّي الدَّائِرَةُ الْكَهْرَبَائِيَّةَ .

□ **الْمَغَناطِيسُ الْكَهْرَبَائِيُّ** : هُوَ دَائِرَةٌ كَهْرَبَائِيَّةٌ تُكَوَّنُ مِجَالًا مَغَناطِيسِيًّا .

□ **الْمُولَدُ الْكَهْرَبَائِيُّ** : هُوَ أَدَاءٌ تَنْتَجُ تِيَارًا كَهْرَبَائِيًّا مِنْ خَلَالِ دُورَانِ مَلْفٍ فَلَزِيٍّ بَيْنَ قَطْبَيِّيْ مَغَناطِيسِيْا .

أَنْوَاعُ الدَّوَائِرِ الْكَهْرَبَائِيَّةِ

دَائِرَةٌ مَوْصُولَةٌ عَلَى التَّوَالِيِّ



دَائِرَةٌ مَوْصُولَةٌ عَلَى التَّوَازِيِّ

