

تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحاير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



# ملخص مادة العلوم الصف السادس ابتدائي

الفصل الدراسي الثالث

المادة هي كل شيء له كتلة و حجم

المادة

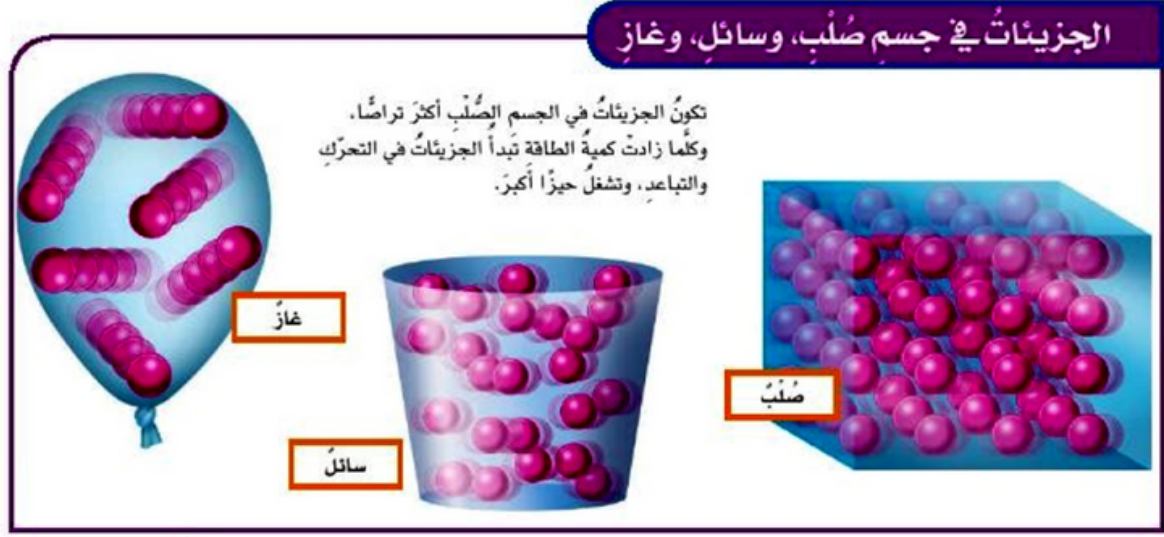
الكتلة هي مقدار كتلة المادة في الجسم ، وكتلة أي جسم لا تتغير

الكتلة

الوزن هو قياس مقدار جذب الأرض للجسم

الوزن

حالات المادة ثلاث هي : الصلبة و السائلة و الغازية



الكثافة هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين

الكثافة

قانون الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

قانون  
الكثافة

هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة

الخصائص  
الفيزيائية

أمامك صور لبعض المواد ، قُم بتصنيفها حسب خصائصها الفيزيائية ؟



الكلور  
(الرائحة)



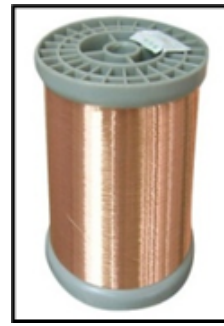
الذهب  
(الملمس واللمعان)



المغناطيس  
(المغناطيسية)



البلاستيك  
(العازلية)



النحاس  
(الموصلية)



الألماس  
(القساوة)

المحلول

هو مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى ( مذيب + مذاب )

الذائبية

تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول بالذائبية .

المخلوط

هو مزيج ناتج عن خلط مادتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية

السبيكة

مخلوط صلب يتكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى

مثل : الفولاذ - البرونز - النحاس الأصفر

## عَدُّ أنواع المخاليط ؟



\* المُعَلَّق : مخلوط مكون من أجزاء يفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت  
مثل ( الرمل والماء - الصلصة - الشطة - الزيت و الماء )  
\* العَرَوِي : مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتهة أو منتشرة خلال مادة أخرى  
مثل ( الدخان - الضباب - الحليب )

مخاليط متجانسة

هي مخاليط يمكن تمييز مكوناتها , مثل :-  
السَّلَطَة - الكبريت و بُرَادَة الحديد - المُكْسَّرَات - الحليب الطازج - العُيُوم والهواء .

مخاليط غير متجانسة

## طرق فصل المخاليط

1 المغناطيسية :  
باستخدام المغناطيس

2 الفصل بالغربال  
( المنخل )

3 الطفو : صب الماء  
فتطفو بعض الأشياء

4 الترشيح : باستخدام  
المرشح و ورقة الترشيح

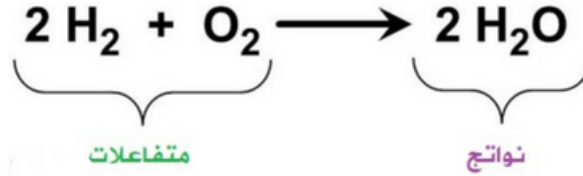
5 التبخر : تسخين المحلول  
يتبخر المذيب و يبقى المذاب

هو تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية  
تختلف عن خصائص المواد الأصلية

التغير  
الكيميائي

تتكون المواد من ذرات مرتبطة معاً وعندما ترتبط مع ذرات أخرى تتكون  
الرابطة الكيميائية وهي قوة تجعل الذرات تترابط معاً .

تتكون المعادلة الكيميائية من مواد متفاعلة و مواد ناتجة



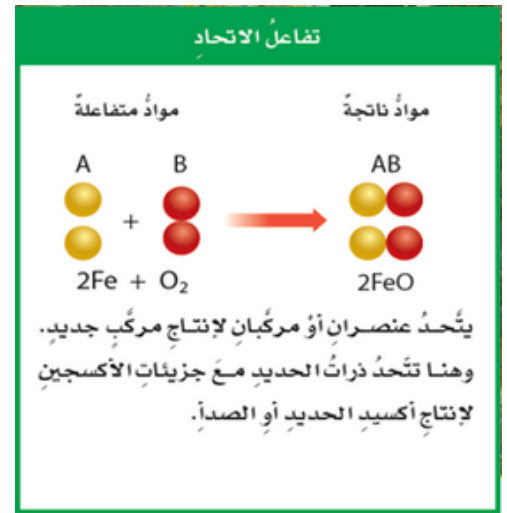
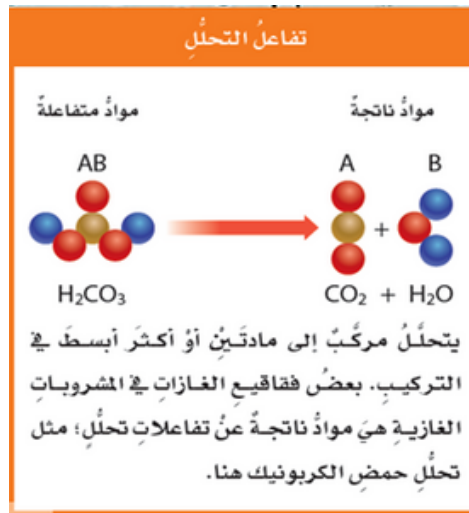
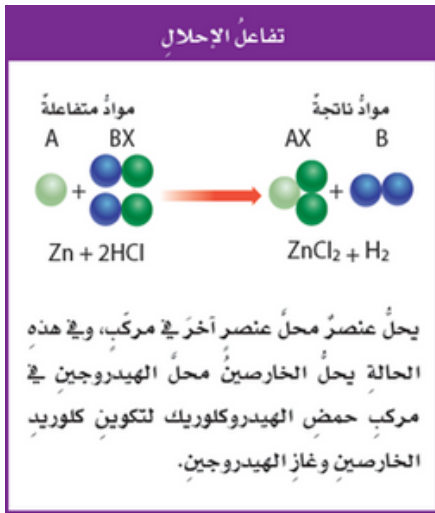
هي تفاعلات يصاحبها انطلاق للطاقة كنواتج للتفاعل، مثل الطاقة  
الناتجة عن جهاز اللحام

التفاعلات الطاردة  
للطاقة

هي تفاعلات تحتاج إلى مصدر طاقة حرارية أثناء التفاعل مثل  
عملية البناء الضوئي

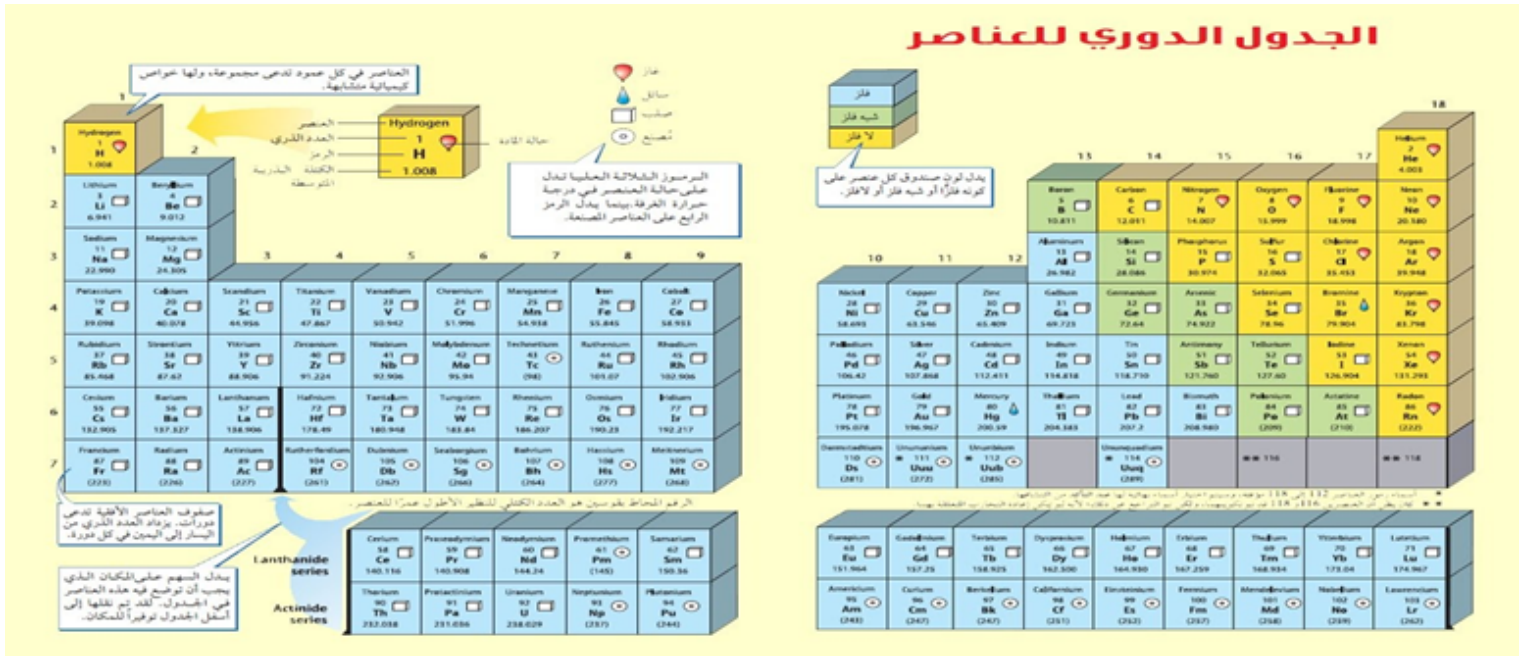
التفاعلات الماصة  
للطاقة

## أنواع التفاعلات الكيميائية



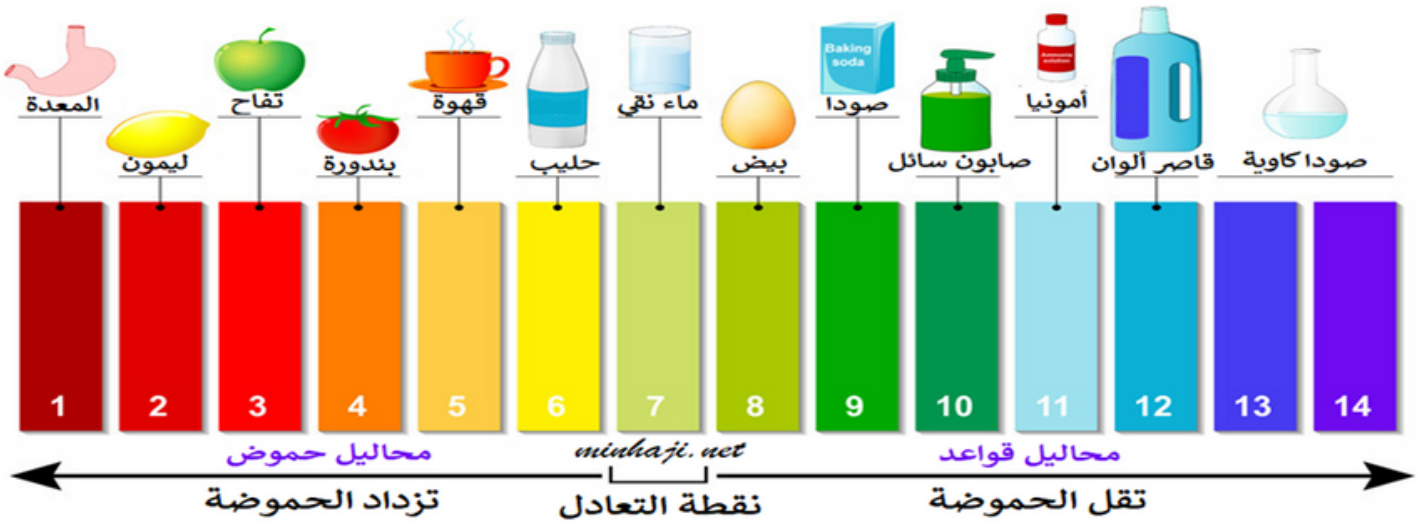
# تصّف العناصر في الجدول الدوري حسب خصائصها الكيميائية المتشابهة إلى ثلاثة أقسام رئيسية هي :

أشباه الفلزات	اللافلزات	الفلزات
تقع أشباه الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري منها ( الاكسجين - الكربون - النيتروجين )	تقع اللافلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري مثل ( السيلكون - البورون - الجيرمانيوم )	تقع الفلزات في الجانب الأيسر من الجدول الدوري مثل الصوديوم - البوتاسيوم - الكالسيوم - المغنيسيوم .
أهم خصائصها	أهم خصائصها	أهم خصائصها
لها خصائص عكس خصائص الفلزات . ويوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار ، معظم اللافلزات لا توصل الحرارة والكهرباء . * الغازات النبيلة : منها ( الأرجون - النيون - الزنون - الهيليوم ) . * الهالوجينات : منها ( الفلور - الكلور )	تتشارك أشباه الفلزات في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات - أشباه الفلزات تشبه موصله للكهرباء	( لامعة - قابلة للثني بسهولة - موصلة للحرارة والكهرباء )

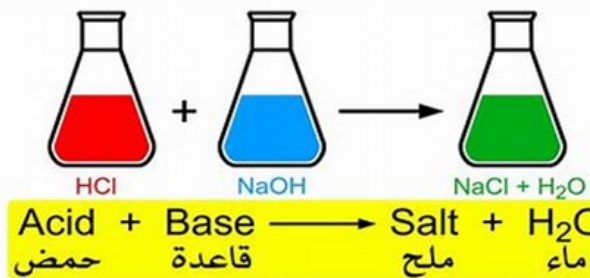


## التمييز بين الأحماض و القواعد

القواعد	الأحماض
<ul style="list-style-type: none"> <li>* ملمسها صابوني .</li> <li>* ذات طعم مر .</li> <li>* تحول ورق تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء .</li> <li>* لها رقم هيدروجيني أكثر من 7 .</li> <li>* تستعمل القواعد القوية في المنظفات و البطاريات .</li> <li>* من الأمثلة على القواعد : الصابون - مواد التنظيف .</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>مواد حارقة عند لمسها .</li> <li>* ذات طعم لاذع .</li> <li>* تحول ورق تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .</li> <li>* لها رقم هيدروجيني أقل من 7</li> <li>* تستعمل الأحماض لإنتاج البلاستيك والأنسجة .</li> <li>* من الأمثلة على الأحماض : حمض النيتريك - حمض الكبريتيك</li> </ul>



الملح : هو مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة .  
يسمى التفاعل الذي يتم عند خلط حمض مع قاعدة التعادل ، و ينتج عنه ملح وماء



## الموقع

هو المكان الذي يوجد فيه الجسم ، ويمثل حركة الجسم

## الحركة

هي التغير في موقع الجسم بمرور الزمن

## السرعة

هي مقدار التغير في موقع الجسم خلال الزمن  
قانون السرعة = المسافة ÷ الزمن  
وحدّة السرعة هي م / ث

## السرعة المتجهة

تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته

## التسارع

هو التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن  
قانون التسارع = التغير في السرعة ÷ التغير في الزمن  
وحدّة التسارع هي م / ث<sup>2</sup>

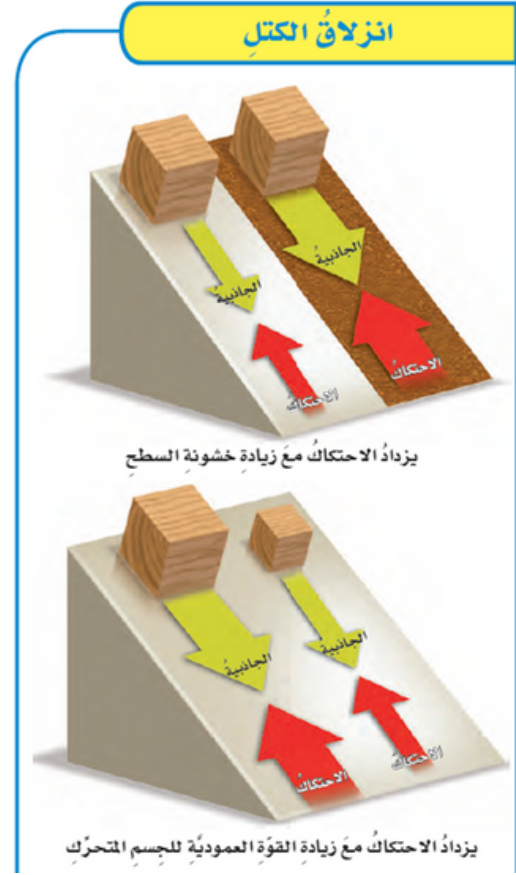
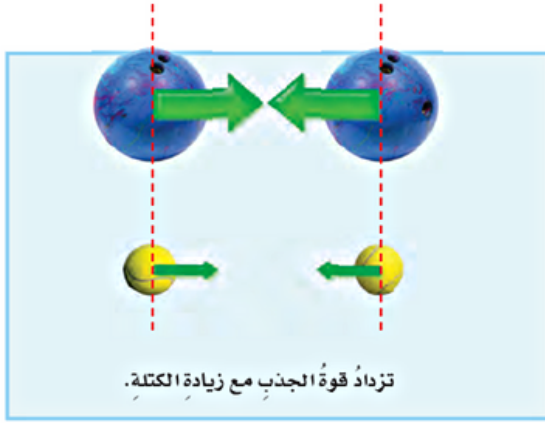
## القوة

هي أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر . وتقاس بوحدة ( نيوتن )

## الاحتكاك

هي قوة تعيق حركة الأجسام

القوى غير المتزنة	القوى المتزنة
<p>القوى غير المتزنة : هي قوى تؤثر في جسم وتؤدي إلى تغيير حركته .</p> <p>* تعمل على إيقاف الحركة أو تغيير اتجاهها .</p> <p>* تؤثر في جسم متحرك .</p> <p>مثال على القوى غير المتزنة : إذا واجه السائق منعطفاً , يقوم بتغيير 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 .</p>	<p>القوى المتزنة : هي قوى تؤثر في جسم دون أن تغير من حركته .</p> <p>* تعمل في اتجاهات متعاكسة .</p> <p>* تؤثر في جسم ساكن دائماً .</p> <p>مثال على القوى المتزنة : 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 الوحيدتان المؤثرتان فيها فلا بد أنهما متزنتان , وستظل السيارة سائرة بسرعة ثابتة , وفي خط مستقيم مادامت هاتان القوتان متزنتين</p>



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

**القانون الثالث لنيوتن**  
 لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة  
 لها في الاتجاه.

**القانون الثاني لنيوتن:**  
 إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعاً في اتجاهها،  
 ويزداد بزيادة القوة غير المتزنة.  
 $ق = ك \times ت$

الكهرباء

هي حركة الإلكترونات

الكهرباء الساكنة

هي تراكُم جُسيَمات مشحونة على سطوح الأجسام .  
وتنتج عندما يدلك جسمان معاً فتنقل إلكترونات من أحد الجسمين إلى الآخر

بالتيار الكهربائي

يسمى سريان الكهرباء في موصل بالتيار الكهربائي .

الدائرة الكهربائية

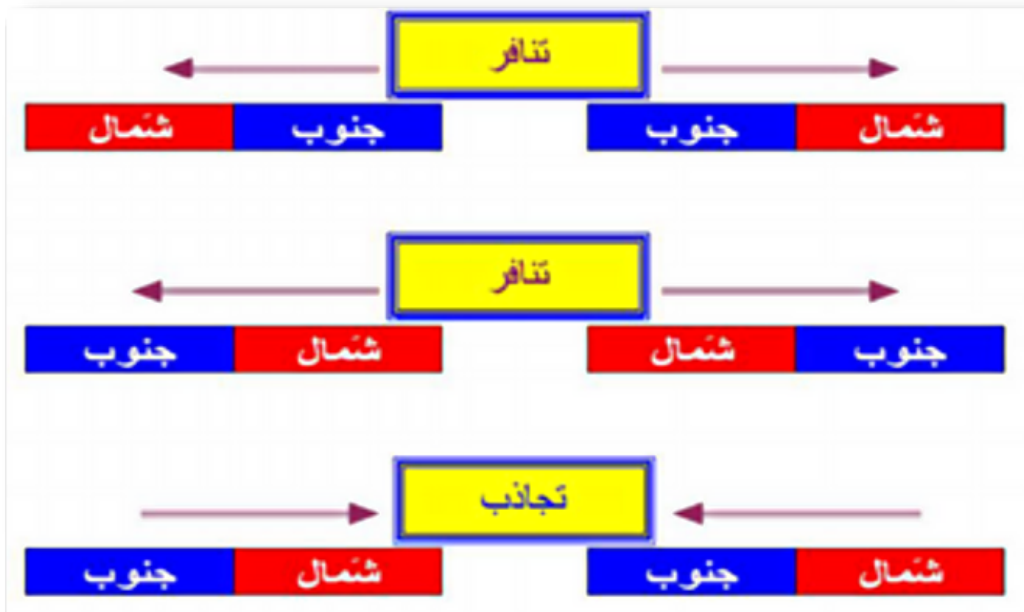
عندما يمر التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات يسمى  
الدائرة الكهربائية

المقاومة الكهربائية

أجزاء من الدائرة الكهربائية تقاوم مرور الإلكترونات فيها .

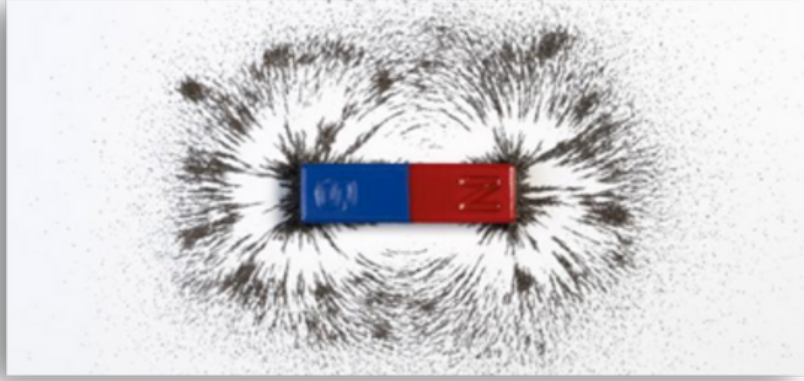
المغناطيس

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



# المجال المغناطيسي

هو المنطقة المحيطة بالمغناطيس ويظهر فيها آثار قوته المغناطيسية على مواد معينة وهو عبارة عن خطوط غير مرئية تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية حول المغناطيس



هو دائرة كهربائية تُكوّن مجالاً مغناطيسياً

المغناطيس  
الكهربائي

بأنه جهاز كهرومغناطيسي يعمل على تحويل الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية

المحرك  
الكهربائي

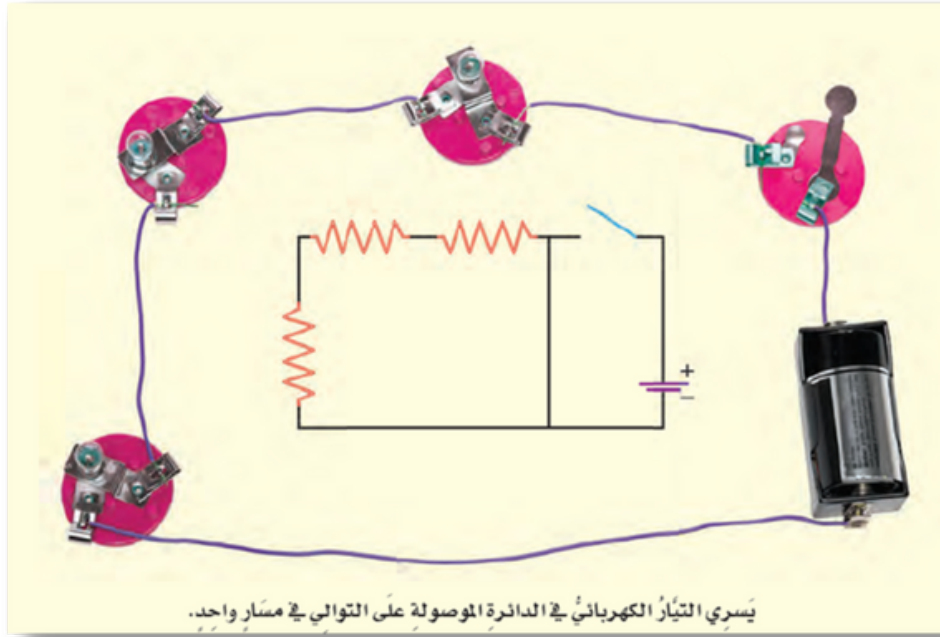
هو أداة تنتج تياراً كهربائياً من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيس

المولد  
الكهربائي

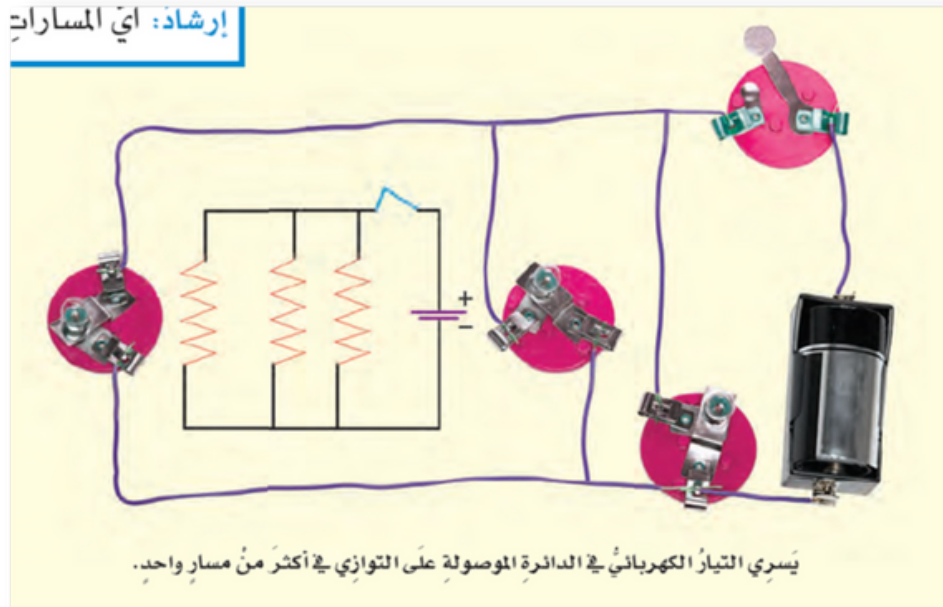
هو رفع جسم باستخدام قوى مغناطيسية دون ملامسته

الرفع  
المغناطيسي

## أنواع الدوائر الكهربائية



### دائرة موصولة على التوالي



### دائرة موصولة على التوازي

# ملخص مادة المهارات الصف السادس ابتدائي

الفصل الدراسي الثالث

نَسْأَلُ اللّٰهَ أَنْ يَكُونَ عَلَمَا نَافِعَا

