

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملخص دروس وحدات منهج الفصل الثالث

موقع المناهج السعودية ↔ الصف السادس ↔ علوم ↔ الفصل الثالث ↔ ملخصات وتقارير ↔ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 14:27:37 2025-03-05

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات حلول اعرض بوربوينت | اوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وقارير | مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام

صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

اختبار تشخيصي للفصل الثالث 1446هـ

1

الاختبار التشخيصي للفصل الثالث 1446هـ

2

عرض بوربوينت درس الخصائص الفيزيائية للمادة

3

الخطة الأسبوعية مع الأهداف للفصل الثالث 1446هـ

4

أوراق عمل شاملة لدروس الفصل الثالث

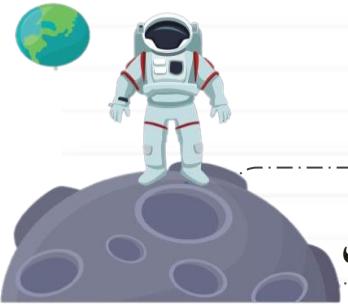
5

ما المادة؟ وكيف يمكن قياسها؟



المادة هي كل شيء له كتلة وحجم

الكتلة هي كمية المادة في الجسم تُقاس الكتلة بوحدة الجرام (جم) ويستخدم الميزان لقياس الكتلة



الوزن : هو مقدار سحب الجاذبية للجسم

يُقاس الوزن بوحدة النيوتن ويستخدم ميزان نابض

وزني على القمر أقل من وزني على الأرض
لأن قوة جذب القمر لجسمي أقل من قوة جاذبية الأرض



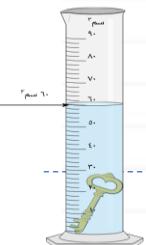
الحجم: هو العِير الذي يشغل الجسم

يُقاس حجم السوائل باللتر أو المللتر

حجم الصلب يُقاس بالسنتيمتر المكعب = سم³

قياس حجم جسم منتظم صلب **الحجم** = الطول × العرض × الارتفاع

قياس حجم جسم صلب غير منتظم



يتم غمره بماء موضوع بمخار مدرج ونحسب التغير في ارتفاع الماء
حيث أن مقدار ارتفاع الماء المزاح بالملترات يشير إلى حجم الجسم



العلوم

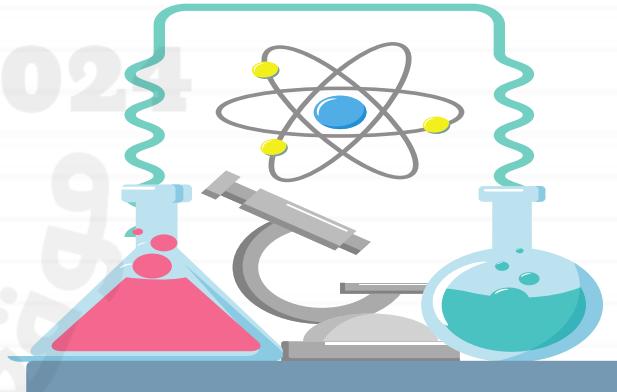


الصف السادس الابتدائي

الوحدة الخامسة : المادة

الفصل التاسع : تصنيف المادة

الفصل العاشر : التغيرات والخصائص الكيميائية

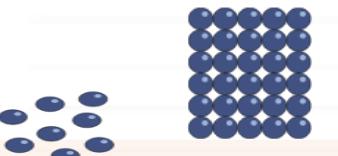


أ. يوسف البلوي

حالات المادة

١- حالة صلبة

لها شكل ثابت ، وتشغل حيز محدد وحركة جزيئاتها محدودة جدا وهي الحالة الأكثر كثافة للمادة



٢- حالة سائلة تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه وتكون الجزيئات متوازنة التباعد تردد كثافة السائل عند تحوله للمادة الصلبة



٣-الحالة الغازية ليس لها شكل محدد تشغل أي حيز توضع فيه جزيئاتها في حركة مستمرة وتنشر في كل مكان وهي الحالة الأقل كثافة للمادة



الكثافة مقدار الكتلة في حجم معين **نماذج بالجرام لكل سنتيمتر مكعب**
يمكن حساب الكثافة بالقانون $\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$

الطفو هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع سائل أو غاز
يطفو الجسم عندما تكون كثافته أقل من كثافة السائل يطفو الجليد على الماء لأن كثافة الجليد أقل



تنشأ قوة الطفو لأن الجسم في أثناء الانغمار يبعد المائع عن طريقه ليحل محله

في الوقت نفسه يدفع المائع الجسم إلى أعلى

ما الخصائص الفيزيائية

الخصائص الفيزيائية صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة مثل الكثافة واللون والقساوة والمغناطيسية ودرجة الغليان والملمس.

الموصلات والعوازل هي صفة فيزيائية للمواد تصف قدرتها على توصيل الحرارة والكهرباء

العازل

لا يسمح بمرور الحرارة ولا التيار الكهربائي
مثل الالافرات الزجاج والبلاستيك والمطاط



الموصل

تسمح بمرور الحرارة والتيار الكهربائي
مثل الفرات الحديد النحاس الفضة

المالح والمخلوط

المخلوط مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية



خصائص المواد في المخلوط لا تتغير عندما تمزج مواده معاً

ومثال ذلك السلطة التي تحتوي على طماطم وخيار وغير ذلك من الخضروات

يمكن فصل المخلوط إلى مكوناته فالسلطة يمكن فصل مكوناتها.



المركب اتحاد عنصرين أو أكثر اتحاداً كيميائياً

عند مزج برادة الحديد والكبريت فإنَّ كلاً منها يحتفظ بخصائصه
يمكن فصل برادة الحديد عن مسحوق الكبريت باستعمال المغناطيس

إذا تم تسخين الحديد والكبريت يتحدا كيميائياً لتكوين مركب كبريتيد الحديد



مركب كبريتيد الحديد معدن بألوان ناصعة تشبه كثيراً لون الذهب
خصائصه الفيزيائية تختلف عن الحديد والكبريت

أنواع المخلوط

المخلوط المتتجانسة

لا يمكن تمييز المواد بعضها عن بعض



المخلوط غير المتتجانسة

يمكن تمييز المواد بعضها عن بعض
مثل السلطة - الحليب - العوازل
الملح والرمل الأبيض
الكبريت وبرادة الحديد

المحلول خليط من مادة تذوب في مادة أخرى مثل : الملح والماء

المذيب



المذاب



هي المادة التي تذوب وكأنها اذابت مثل الملح - السكر

قد تكون **الحاليل صلبة** كما في معظم السبائك

السبائك : هي **مخلوط** مكون من **فلز أو أكثر** ممزوج مع **مواد صلبة أخرى**

معظم السبائك محاليل



تشكل السبائك بتسخين مكوناتها وصهرها ومزجها معًا

عندما يبرد **المحلول** يصبح صلباً، وتبقى المكونات ذاتية.

الفولاذ سبيكة يصنع من **الحديد والكربون**

النحاس الأصفر من السبائك يتكون من **النحاس والخارصين**

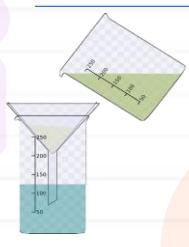
إن كتلة أي جزء يضاف إلى **المخلوط** تضاف إلى الكتلة الكلية. وهذا يحقق قانون حفظ الكتلة.

أي أنَّ الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية إعداد الخليط

فصل المخالف

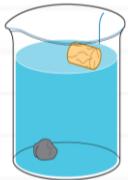
الترشيح

يمكن استخدام مرشح
لفصل الرمل عن الماء



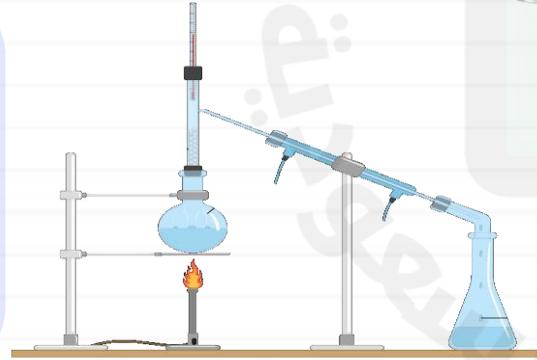
الطفو

تطفو قطع الخشب
على سطح الماء
وتترسب الصخور
في القاع



التقطير

عملية تفصل فيها مكونات
مخلوط بالتبخر والتكافاف
يتم عمل التقطير عن طريق
تسخين محلول من الملح والماء
الماء له درجة غليان منخفضة
وسيغلي أولاً ويتحول إلى غاز
ثم يتكافف بخار الماء
ويتم تجميعه في دورق آخر



الذائية

عند ذوبان السكر في الماء كلما أضفنا زيادة من السكر يصبح المحلول أحلى
نقول أنه ازداد تركيزه السكري وملح الطعام تزيد ذوبانها في المحلول عند زيادة درجة الحرارة

المغناطيسية

يفصل برادة الحديد عن
المواد غير المغناطيسية



النخل

ينخل المنخل المواد
ذات الحجم المختلفة



التبخير

يتبخّر الماء من محلول الماء
المالح ويُبقي الملح



أنواع المخالفات غير المتجانسة

الغروي

مخلوط تكون فيه **دقائق مادة مشتقة** خلال مادة
أخرى تمنع مرور الضوء من خلالها
الغرويات مخالفات تبدو متجانسة ولكنها فعلاً
غير متجانسة مثل : **الضباب والدخان والحلب**

العلق

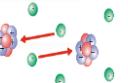


مخلوط مكون من **أجزاء ينفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت إذا ترك المخلوط ساكناً مثل :**
الرمل والماء - الصلصال

ما التغيرات الكيميائية



تكون المواد من ذرات مرتبطة معاً.
عندما ترتبط ذرات مع ذرات أخرى تكون الرابطة الكيميائية
الرابطة الكيميائية :
قوة تجعل الذرات تتراصط معاً . وتكوين الروابط أو تفككها يغير الخصائص الكيميائية للمادة
التغير الكيميائي
تغير ينتج عنه مواد جديدة ، لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية



العلامات التي قد تدل على حدوث التغير الكيميائي
(تغير اللون - نصاعد الغازات - انطلاق الحرارة أو الضوء)



يتكون التفاعل الكيميائي من جزأين
مواد موجودة قبل حدوث التغير الكيميائي هي **المواد المتفاعلة**
ومواد تنتج عن التغير الكيميائي تسمى **المواد الناتجة**

يوصف التفاعل الكيميائي بصورة رمادية باستخدام المعادلة الكيميائية

تستعمل المعادلة الكيميائية حروف وأرقام تدل على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة

ت تكون **المواد المتفاعلة والمواد الناتجة** من ذرات العناصر نفسها
ولكن أعيد ترتيبها وطريقة ترابطها
قانون حفظ الكتلة.

المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تحول من شكل إلى آخر جميع

هناك ثلاث أنواع من التفاعلات الكيميائية

١- تفاعل الاتحاد

ترتبط عناصر أو مركبات معاً لتكوين مركبات جديدة أكثر تعقيداً

٢- التحلل الكيميائي

وهو عكس تفاعل الاتحاد الكيميائي تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها

٣- تفاعل الإحلال

تبادل العناصر الجزيئات أماكنها ويحل أحد العناصر محل آخر مكوناً مركباً جديداً

سرعة التفاعلات الكيميائية

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل من أهمها

٣- الضغط

٢- التركيز

١- درجة الحرارة

التفاعلات الماصة للطاقة والتفاعلات الطاردة للطاقة

التفاعلات الماصة للطاقة

تفاعلات تحتاج إلى مصدر طاقة تتطلب
مصدر طاقة مستمر



مثال : عملية البناء الضوئي

التفاعل الطارد للطاقة

تفاعلات كيميائية تطلق طاقة



مثال : حرارة ضوء المشعل الكهربائي
الذي يستخدم فيihan

الخصائص الكيميائية

• **الخاصية الكيميائية:** تصف الكيفية التي تتفاعل بها المادة مع مواد أخرى.

- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري اعتماداً على بعض هذه الخصائص.
- العناصر في المنطة نفسها من الجدول الدوري لها خصائص كيميائية متشابهة.
- اللون الأزرق يدل على الفلزات، واللون الأخضر أشباه الفلزات، واللون الأصفر اللافزات.

الفلزات

• وتقع في الجانب الأيسر من الجدول الدوري (العناصر الملونة باللون الأزرق). ومن خصائصها:
لامعة. وقابلة للثني بسهولة.



• تصنف الفلزات إلى ثلاث فئات، فلزات قلوية، فلزات قلوية ترابية، وفلزات انتقالية.

تصنيف الفلزات

فلزات انتقالية:

تقع في وسط الجدول الدوري
النحاس **الحديد الذهب**
النيكل الزنك



خصائصها

قاسية - لها لمعان (بريق)
تستعمل لصناعة النقود
والمجوهرات والآلات

فلزات قلوية ترابية

تقع يمين العناصر القلوية
البوتاسيوم - **الماغنيسيوم**



خصائصها

خفيفة ولينة - أقل نشاطاً
من الفلزات القلوية

فلزات قلوية:

تقع في الجانب الأيسر البعيد من الجدول الدوري
الصوديوم - **الليثيوم** -
البوتاسيوم



خصائصها

ناعمة الملمس - نشطة جداً
- لا توجد منفردة في الطبيعة

أشباء الفلزات واللافزات

توجد أشباه الفلزات واللافزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري منها **البورون** - **السيليكون** - **الزنخ**.



ومن خصائصها أنها شبه موصلة للكهرباء.



- * توصل الكهرباء عند درجات الحرارة العالية مثل الفلزات.
- * عند درجات الحرارة المختصة جداً لا توصل الكهرباء مثل اللافزات.

يستحمل السيليكون وأشباه الفلزات الأخرى في الآلات ورقائق الحاسوب، والدوائر الكهربائية.

اللافزات



منها **الأكسجين** - **الكريبون** - **النيتروجين**

خصائصها: يوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار لا توصل الحرارة والكهرباء.

عناصر اللافزات الموجودة في العمود الأخير إلى الجهة اليمنى من الجدول الدوري
تسمى الغازات النبيلة



تقع في العمود الأخير إلى الجهة اليمنى لا تتفاعل مع العناصر الأخرى مثل **الأرجون** - **النيون** - **الرنون** - **الهيليوم**

يستخدم الأرجون في المصايد الكهربائية.
يستخدم الرنون في المصايد للسيارات

يستخدم الـ**هيليوم** عادة في البالونات
يستخدم الرنون في المصايد للسيارات

يوجد عن يسار الغازات النبيلة عمود يحتوي على عناصر تتبع اللافزات تسمى **الهالوجينات**



الهالوجينات

توجد عن يسار الغازات النبيلة مثل: **الفلور** - **الكلور**. **الأحماض القواعد**

الكلور من اللافزات النشطة حيث يرتبط مع الصوديوم ليكون **كloride الصوديوم** NaCl أو **ملح الطعام**

استعمالات الأحماض والقواعد



تستعمل الأحماض القوية
لإنتاج البلاستيك والأنسجة
وأكثرها استعمالاً
الكريتيك - الستريك -
الهيدروكلوريك



تستعمل القواعد القوية
في البطاريات
تستعمل الأمونيا في التنظيف
وقصر الألوان

خصائص الأملاح:

حمض الهيدروكلوريك من المواد الخطرة وهيدروكسيد الصوديوم مادة قاعدية خطيرة
عند خلطهم معاً ينتج **ملح الطعام** (كوريديم الصوديوم)

الملح : مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة

التفاعل الذي يتم عند خلط **حمض** مع قاعدة يسمى **التعادل** ، وينتج عنه ملح وماء

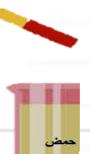
تمتاز معظم الأملاح بارتفاع درجة انصهارها وصلابتها
بعضها قابل للذوبان بسهولة ومحاليل الأملاح موصولة للتيار الكهربائي
كربيرات الماغنيسيوم تستعمل في الاستحمام لأنها تهدئ العضلات.

كما تستعمل كربيرات الباريوم للمساعدة على تصوير أعضاء الجسم

يستعمل بروميد الفضة في إنتاج أفلام التصوير الفوتوغرافية.

يستعمل الملح المساعدة على صهر الجليد على الطرق وحفظ الأطعمة.

مواد خاصة يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة
كتغير لون ورقة تباع الشمس وعصير الكرنب



حمض

مواد حارقة ذات طعم لاذع ، تتفاعل
مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين
تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء
إلى حمراء

المادة التي لها رقم هيدروجيني
أقل من 7 أحماض



القواعد:
ذات طعم مر ، ملمسها صابوني
تحول ورقة تباع الشمس الحمراء
إلى زرقاء

المادة التي لها رقم هيدروجيني
أكثر من 7 تكون قواعد

كيف يمكن معرفة ما إذا كان المادة حمضية أو قاعدية

يستعمل لهذه الغاية مقياس الرقم الهيدروجيني الذي يقيس مدى حموضة
أو قاعدية المادة مبتداً من الصفر حتى 14 وكل درجة لون مميز

المادة التي لها رقم هيدروجيني
أكثر من 7 تكون قواعد.

المادة التي لها رقم هيدروجيني
أقل من 7 تكون أحماضاً.

الحاليل التي لها رقم هيدروجيني يساوي 7 ومنها الماء المقطر فهي متعدال



ما الحركة؟

الموقع: هو المكان الذي يوجد فيه الجسم بالنسبة إلى جسم أو نقطة ما.



يمكن تحديد موقع الجسم باستعمال نقطة مرجعية

مجموعة من النقاط المرجعية تسمى شبكة الأحداثيات.

تصف هذه الشبكة موقع الجسم باستعمال نقاط على محور أو محاور.

عندما يغير الجسم موقعه نرسم سهم
يبدأ من **الموقع الأول** الذي انتقل منه الجسم



وينتهي عند **الموقع الجديد** الذي وصل إليه ويعبر عنه بالحركة

الحركة: تغيير في موقع الجسم بمرور الزمن، توصف بتحديد مقدارها واتجاهها.

يُقاس المقدار من نقطة البداية إلى نقطة النهاية بواسطة أدوات قياس المسافة،
ومنها المسطرة، أو الشريط المتر، ووحدة القياس هي المتر.



يحدد الاتجاه بكلمات، منها: شمال، وجنوب، وأمام، وخلف، وأعلى، وأسفل.
يمكن استعمال البوصلة أو المنقلة لتحديد الاتجاه، ويُقاس الاتجاه بوحدة الدرجة.

مجموعة أجسام تمكنني من قياس الحركة أو تحديد الموقع
معظم الأشياء يمكن أن تكون إطاراً مرجعياً

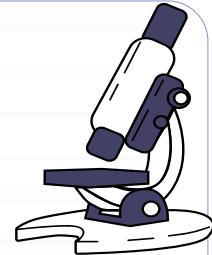
الصف - ملعب الكرة - ساحة - المدرسة



الإطار المرجعي



العلوم

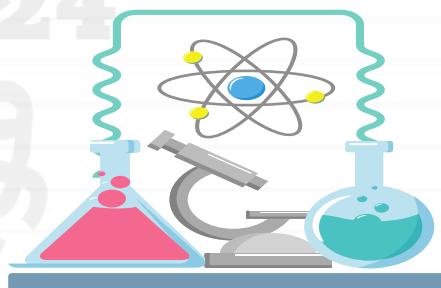


الصف السادس الابتدائي

الوحدة السادسة : القوى والطاقة

الفصل الحادي عشر القوى و الحركة

2024



أ. يوسف البلوي

القوى والحركة



القوة: أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر.

السحب والشد والرفع والدفع كلها تعبر عن القوة

تقاس القوة بوحدة نيوتون.



لتمثيل القوة نرسم سهماً للتعبير عن مقدار القوة واتجاهها

تنشأ العديد من القوى عند وجود تلامس بين الأجسام.

مثل قوة الونش لسحب سيارة معطلة



هناك قوى أخرى تؤثر دون وجود تلامس بين الأجسام مثل إبرة البوصلة



يوجد أنواع أخرى من القوى تشتهر في أنها قوى دفع أو سحب من ذلك قوة الطفو

قوة الطفو هي قوة دفع لأنها ناتجة عن الاختلاف في الكثافات

تعمل قوة الطفو على رفع المواد الأقل كثافة أعلى المواد الأكثر كثافة.



تؤثر في الطائرة في الشكل المعاور مجموعة من القوى تمثل في:

قوة الدفع قوة الرفع قوة المقاومة قوة الجاذبية

فمحركات الطائرة تدفعها إلى الأمام،

وفي أثناء اندفاعها يمر الهواء حول الأجنحة مكوناً قوة تسمى قوة الدفع لأنها

لكي ترتفع الطائرة يجب أن تكون قوة الرفع أكبر من وزن الطائرة (قوة الجاذبية).

ولكي تندفع إلى الأمام، ينبغي أن تكون قوة الدفع أكبر من المقاومة.

ما السرعة

السرعة: مقدار التغير في موقع الجسم خلال وحدة الزمن.



لحساب السرعة نقسم المسافة المقطوعة على الزمن المستغرق لقطع المسافة نفسها.

وحدة قياس السرعة هي وحدة المسافة لكل وحدة زمن،

مثل: متر لكل ثانية (م/ث)، كيلومتر لكل ساعة (كم/س).



السرعة = المسافة ÷ الزمن



حساب السرعة

السرعة المتجهة: تقيس مقدار سرعة الجسم واتجاه حركته



التسارع: تغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته
أو كليهما معاً بالنسبة إلى الزمن.

تغير الاتجاه

لا يكتسب الجسم تسارعاً فقط في أثناء زيادة أو تناقص مقدار سرعته.

أن الجسم قد يتتسارع وهو يتحرك بسرعة ثابتة.



عندما تتحرك سيارة بسرعة ثابتة،
ثم تغير اتجاه حركتها عندما تصبح الطريق منحنية،
دون أن تغير مقدار سرعتها فإن ذلك يكسبها تسارعاً.

عندما يقود الدراجون دراجاتهم في مسار دائري،
فإنهم يكسبونها تسارعاً.



استعمال القوة

عند استخدام القوى لـ**تغيير الحالة الحركية للأجسام**، فإنها

تحريك الأجسام الساكنة،
أو توقف حركتها

أو تزيد من سرعتها، أو **تبطئها**،
أو تغير من اتجاه حركتها



القوة تكسب الأجسام التي تؤثر فيها تسارعاً.

يعتمد التسارع المكتسب على مقدار القوة، و زمن تأثيرها.

بعض القوى يؤثر في الأجسام فترة قصيرة من الزمن
ويكتسبها تسارعاً كبيراً.



مثال ذلك عند ما يضرب لاعب الجولف الكرة بمضربيه
من القوى ما يؤثر بشكل مستمر لزمن طويل،
ويكتسبها تسارعاً قليلاً نسبياً، مثال ذلك القوة المؤثرة في المنطاد.

ما الجاذبية وما الاحتكاك؟

الجاذبية الأرضية تجعل الأجسام تسقط في اتجاه الأرض.

الجاذبية: قوة تجذب جميع الأجسام بعضاً في اتجاه بعض.



عند قذف كرة إلى أعلى، فإن قوى الجاذبية المتبادلة
بين الكرة والأرض تعمل على إسقاطها نحوها.

اعتقد أصحق نيوتن أن الأجسام تجذب بعضها بعضاً،

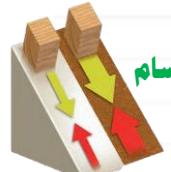
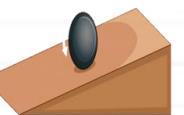
وأن هذه الجاذبية تعتمد على (كتلة كل من الجسمين المتجاذبين، المسافة بينهما)

كلما زادت كتلة كل منهما زاد التجاذب بينهما،
وكلما زادت المسافة بينهما قل التجاذب.

ما الاحتكاك؟

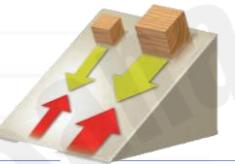


الاحتكاك: قوة تعيق حركة الأجسام، تنشأ بين سطحين متلامسين
في أثناء حركة أحدهما بالنسبة إلى الآخر.
يعد الاحتكاك من قوى المقاومة.



تحريك جسم على سطح أملس أسهل من تحريكه على سطح خشن

تزداد قوة الاحتكاك بزيادة وزن الجسم المتحرك وزيادة الضغط الواقع على سطوح الأجسام
تعتمد قوة الاحتكاك على سطحي الجسمين المتلامسين
والقوة التي يضغط بها كل منهما على الآخر



مقاومة الهواء:

عندما يتحرك جسم في الهواء فإن الهواء يصطدم بالجسم ويبطيء حركته
كلما زادت سرعة الجسم زادت مقاومة الهواء



مثل: قوة السحب في الطائرة والتي تنتج عن مقاومة الهواء
السوائل تنتج قوة إعاقة للأجسام المتحركة

مثل : فلماً يمكن أن يقاوم حركة القارب ويبطيء سرعته



القوى غير المترنة

تؤدي هذه القوة إلى تغيير حركة الجسم

مثل: إذا أراد السائق زيادة سرعة السيارة فإنه يزيد
من قوة دفع المحرك ليصبح أكبر من قوة الاحتكاك،
وعندئذ تصبح القوى المؤثرة في الجسم قوى غير مترنة.

القوى المترنة:

تؤثر قوى في جسم دون أن تغير من حركته

تعمل هذه القوى في اتجاهات متعاكسة وتؤثر
دائماً في الأجسام الساكنة ويمكن أن تؤثر في
جسم متحرك.



القانون الثالث لنيوتن

لكل فعل رد فعل مساوٍ له في المقدار ومعاكس له في الاتجاه



عندما يؤثر جسم في جسم آخر بقوة فإن الجسم الآخر يؤثر في الأول بقوة متساوية لها في المقدار ومضادة لها في الاتجاه



تسمى القوة التي يؤثر بها الجسم الأول (فعل)، والقوة التي أثر بها الجسم الثاني (رد الفعل).

توجد القوى في الطبيعة على صورة أزواج من القوى المتساوية في المقدار والمتضادة في الاتجاه (الفعل ورد الفعل)



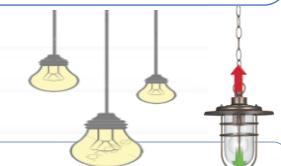
يلاحظ هذا القانون عند الجلوس على كرسي وعند ارتداد الأجسام التي ترتطم بالأرض.



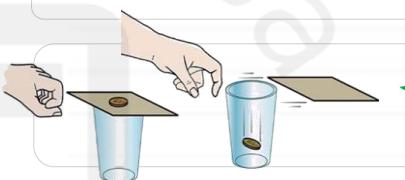
قانون نيوتن الأول:

الجسم الساكن يبقى ساكناً والجسم المتحرك يبقى متحركاً بالسرعة والاتجاه نفسه ما لم تؤثر فيهما قوى غير متزنة

هذا يعني أنه إذا أثرت قوى متزنة في جسم ساكن يبقى ساكناً، والجسم المتحرك بسرعة ثابتة مقداراً واتجاهًا يبقى كذلك وذلك لأن القوى المؤثرة فيه متزنة



أما إذا تغيرت الحالة الحركية للجسم فلابد من وجود قوى غير متزنة أثرت فيه.



هذه الخاصية في الأجسام التي تجعلها تقاوم أي تغيير في حالتها الحركية تسمى القصور الذاتي

حسب هذه الخاصية تكون الأجسام غير قادرة على تغيير حالتها الحركية من تلقاء نفسها.

القانون الثاني لنيوتن

إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فأكسبته تسارعاً يزداد بزيادة القوة غير المتزنة ويقل بزيادة كتلة الجسم.



تسارع الجسم يزداد بزيادة القوة التي تؤثر فيه، ويقل بزيادة كتلته. أي أن سبب التسارع هو وجود قوة غير متزنة تؤثر في الجسم

العلوم



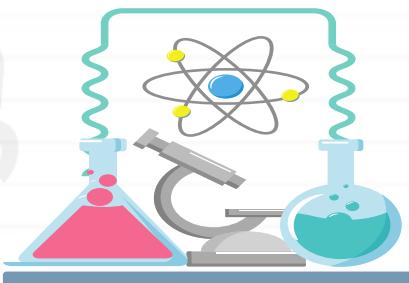
الصف السادس الابتدائي

الوحدة السادسة : القوى والطاقة

الفصل الثاني عشر

الكهرباء والمحنطيسية

2024



أ. يوسف البلوي



ما الكهرباء الساكنة؟

الكهرباء هي حركة الإلكترونات

ت تكون الذرة من بروتونات وإلكترونات

للبروتونات شحنة موجبة (+) للإلكترونات شحنة سلبية (-)

الجسيمات المتماثلة الشحنات تتنافر



عندما يدخل جسمان معًا تنتقل الإلكترونات من أحد الجسمين إلى الآخر وهذا ما يسبب الكهرباء الساكنة.



الكهرباء الساكنة : هي تراكم جسيمات مشحونة على الأجسام

قوة الجذب بين الإلكترونات والبروتونات كبيرة

و عند اقتراب جسيمان تسبب الكهرباء الساكنة انتقال الإلكترونات خلال الهواء في اتجاه البروتونات القريبة لينتج عنها شارة كهربائية ،

التاریخ : منع تراكم الشحنات الرائدة على الأجسام الموصلة عن طريق وصلها بجسم موصل كبير ، وهو الأرض وبذلك فإن الجسم المتصل بالأرض يمر شحناته الرائدة إلى الأرض



كيف تسري الكهرباء



التيار الكهربائي : هو سريان الكهرباء في موصل .

الدائرة الكهربائية : مرور التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات

تشتمل : مصدر الجهد : البطاريات - مفتاح كهربائي - أسلاك توصيل - مصباح كهربائي

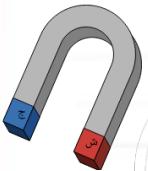


تنقل الإلكترونات من مصدر الجهد (البطارية) عبر أسلاك معدنية مروراً (اللمية) لتعود إلى مصدر الجهد من جديد

هناك جزء من الدائرة الكهربائية تقاوم مرور الإلكترونات تسمى المقاومة الكهربائية ويمثله المصباح الكهربائي



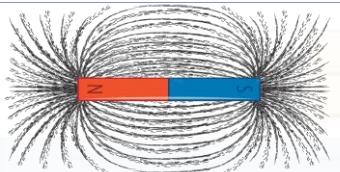
ما المغناطيسية



المغناطيس جسم له القدرة على سحب جسم آخر له خصائص مغناطيسية يوثر المغناطيس في فلزات معينة مثل الحديد والنikel والكوبالت.

المغناطيس قطبان: قطب شمالي N وقطب جنوب S
الأقطاب المشابهة تتنافر والأقطاب المختلفة

الأرض مغناطيس لها قطباً شمالياً وآخر جنوباً وإبرة المغناطيس تشير إلى القطب الشمالي المغناطيسي للأرض

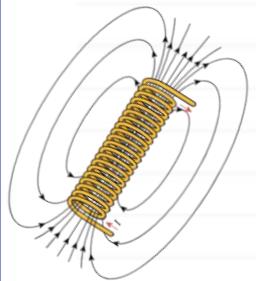


تكوين المغناطيسات

إذا أصطفت أقطاب كثيرة في اتجاه واحد تكتسب المادة **الخصائص المغناطيسية** ويكون **مغناطيس دائم**

تظهر **الخصائص الفيزيائية** في بعض **الفلزات كالحديد والنikel والكوبالت** تجذب نحو **المغناطيس** حيث تصطف ذرات المادة في اتجاه واحد لتسلك سلوك **المغناطيس** عندما ننشر قطع صغيرة من **الفلزات** - مثل **برادة الحديد** - فوق **مغناطيس** فإنها تشكل خطوطاً وهذه **الخطوط** تمثل اتجاهات **القوى المغناطيسية** حول **المغناطيس** وتعبر عن **المجال المغناطيسي**

ما المغناطيسات الكهربائية



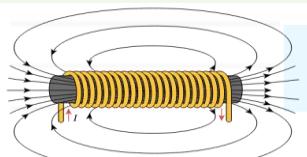
المغناطيس الكهربائي دائرة كهربائية تكون مجالاً مغناطيسياً

أبسط **المغناطيسات الكهربائية** سلك فلزي مستقيم يمر فيه تيار كهربائي يولد حوله مجالاً مغناطيسياً دائرياً حول كل نقطة على محور السلك.

عند لف السلك الفلزي على شكل حلقة تزداد قوة المجال المغناطيسي ..

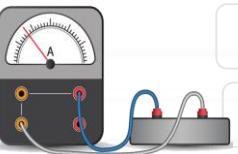
يمكن لعدد من الحلقات أن تكون ملتفاً

تحتاج المغناطيسية المكونة من كل حلقة معاً لجعل الملف مغناطيسياً قوياً ،



عند وضع قضيب حديد داخل الملف الحزوني، أو **زيادة التيار الكهربائي**، أو **زيادة عدد اللفات** يزيد المجال المغناطيسي.

ما الكهرباء الساكنة؟

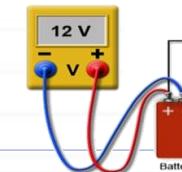


تقاس المقاومة الكهربائية بوحدات تسمى **أوم**

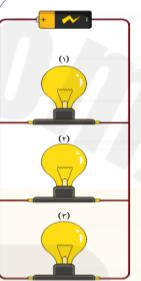
يقاس التيار الكهربائي بوحدة تسمى **الأمبير**

وتقاس الطاقة الكهربائية بوحدة **(الجول)** ،

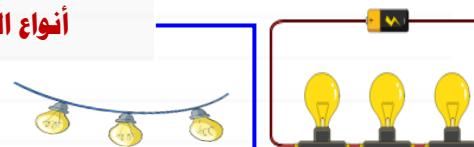
وستعمل وحدة **الفولت** للتعبير عن قياس حركة الإلكترونات .



أنواع الدوائر الكهربائية



دوائر كهربائية على التوازي
الدوائر الكهربائية في المنزل



دوائر كهربائية على التوازي
مثل الدوائر الكهربائية في حبال الرزينة

توصيل الدوائر الكهربائية في المنزل على التوازي

يوجد فيها أكثر من مسار موصل بالكهرباء
كلما قلت المقاومة في المسار ازداد التيار الكهربائي فيه

إذا فصل التيار الكهربائي في أحد المسارات يتوقف سريان التيار في هذا المسار فقط ويستمر سريانه في المسارات الأخرى.

في حالة اهتراء أحد الأسلاك، قد يحدث تلامس بين الموصلات وقد يحدث مخاطر كبيرة كتلف الأجهزة أو حريق في المنزل.

مسار مغلق واحد في دائرة كهربائية تسمى دائرة موصولة على التوازي

كلما أضيفت مقاومات جديدة يقل التيار والطاقة التي تصل كل مقاومة بسبب زيادة المقاومة الكلية في الدائرة

إذا تعطل أو أزيل أحد المصايد الكهربائية تقطف سائر المصايد

لا توصيل الدوائر الكهربائية في المنزل على التوازي

ما المغناطيسية

تعتمد بعض الأجهزة الكهربائية على المغناطيس الكهربائي في عملها : جرس الباب - سماعات الصوت
المحرك الكهربائي المستخدم في (المراوح الكهربائية - السيارات)

المولد الكهربائي

أداة تنتج تياراً كهربائياً من خلال دوران ملف بين قطبي مغناطيس

❖ يتصل ذراع المولد المبين في بملف.

❖ عند تحريك الذراع يدور الملف في المجال المغناطيسي.

❖ تدفع قوى المجال المغناطيسي إلكترونات الملف ويولد تيار كهربائي يسري في الأسلام المتصلة بالحلقة.



❖ في المولدات الضخمة المستخدمة في محطات توليد الطاقة الكهربائية

❖ توجد ملفات عديدة تدور في المجال المغناطيسي لمغناطيسات عديدة لتوليد تيار كبير

الرفع المغناطيسي

الرفع المغناطيسي: رفع جسم باستخدام قوى مغناطيسية دون ملامسته.

❖ تتم عملية الرفع المغناطيسي من خلال وضع قطبيان متبايناهان لمغناطيسين أحدهما فوق الآخر، فيحدث بينهما قوى تناقض ترتفع الأجسام.

❖ صمم المهندسون أنواعاً من القطارات تعتمد على الرفع المغناطيسي للحركة على مسار مغناطيسي.



حيث تثبت مغناطيسات أسفل القطار وفي المسار الذي يسير عليه

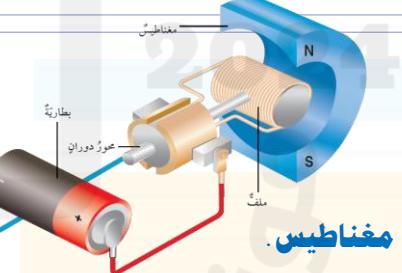
جعل الأقطاب المقابلة في كل من القطار والمسار متباينة وعلى استواء واحد تبدأ المغناطيسات الكهربائية في رفع القطار مسافة ملليمترات قليلة فوق المسار، ويتحرك القطار إلى الأمام بفعل تحويل الأقطاب المغناطيسية جيئة وذهاباً.



ما المغناطيسية

تعتمد بعض الأجهزة الكهربائية على المغناطيس الكهربائي في عملها : جرس الباب - سماعات الصوت

المحرك الكهربائي المستخدم في (المراوح الكهربائية - السيارات)



المحرك الكهربائي: أداة تحول الطاقة الكهربائية إلى حركية .