



موقع دل دروسي

www.hldrway.com

موقع دل دروسي منصة تعليمية تساهم

بديل للمنهج الدراسي لكافة المراحل التعليمية

العلم و عمله

العلوم / هي طريقة لتعلم المزيد حول العالم الطبيعي.

ما الفرق بين النظرية العلمية والقانون العلمي مع التمثل ؟

النظرية العلمية : هي محاولة لتفسير سلوك تمت ملاحظته مرارا في العالم الطبيعي.

القانون العلمي : هو قواعد تصف نمطا أو سلوكا معينا في الطبيعة .

الأمثلة :

القانون العلمي	النظرية العلمية
تشرق الشمس من الشرق كل يوم	يسقط القلم نحو الأرض بسبب الجاذبية الأرضية
ظاهرة التمدد والتقلص	يتبخ الماء من الملابس بفعل الحرارة

فروع العلوم ثلاثة وهي :

١- **علم الحياة**/ يهتم بدراسة المخلوقات الحية.

٢- **علم الأرض**/ يعني بدراسة أنظمة الأرض والفضاء.

٣- **العلوم الطبيعية**/ تهتم بدراسة المادة والطاقة.

المهارات العلمية / هي الطرق التي يستخدمها العلماء للحصول على المعرفة .

مثل :- (الاستقصاء ، مهارات التفكير ، الملاحظة ، التنبؤ ، البحث ، النموذج ، القياس ، التحليل ، الاستدلال)

+ (الاستقصاء) من الفعل / استقصى ، بمعنى التحري في الأمر .

ويعني / البحث في تفاصيله وجمع المعلومات والبيانات عنه للوصول إلى أفضل النتائج

الفرضية / جواب أو تفسير منطقي محتمل يعتمد على معرفتك وملاحظتك .

الاستدلال / هو التوصل إلى استنتاجات بناء على المشاهدات السابقة .

التجربة المضبوطة / تتضمن تغيير عامل و ملاحظة تأثيره في عامل آخر ، مع ثبات العوامل الأخرى .

(المتغيرات والثوابت)

١- **المتغيرات** / هي العوامل التي يمكن أن تغير أثناء التجربة .

وتقسم إلى :- أ- متغيرات مستقلة / هي العوامل التي يتم تغييرها أثناء التجربة.

ب- متغيرات تابعة / هي العوامل التي تتغير بسبب تغيير العوامل المستقلة .

٢- **الثوابت** / هي العوامل التي يتم ضبطها أثناء التجربة ولا تتغير

ما هو المقصود بالنموذج ثم اذكر أنواعه مع التمثيل لكل نوع ؟
النموذج / هو محاكاة لشيء ما أو حدث ما ويستخدم باعتباره أداة لفهم العالم الطبيعي .

أنواعه ثلاثة وهي :

النموذج	م	تعريفه	المثال
العادي	١	يمكن مشاهدتها ولمسها	نموذج الكرة الأرضية - نموذج الخلية
الحاسوبى	٢	يتم بناؤها من خلال برامج حاسوبية	خرائط الطقس
الفكري	٣	هي عبارة عن أفكار ومفاهيم	نموذج آينشتاين

التقويم العلمي

- هل تصدق كل شيء ، وهل تثق في كل المصادر ؟
- التفكير الناقد / هو جمع ما تعرفه من معلومات مع الحقائق الجديدة لتقرر فيما إذا كنت توافق على شيء ما .
- (تقويم التفسير العلمي) من خلال :-
 - أ- تقويم الملاحظات / بالاعتماد على المعلومات المتوافرة لديك ، ثم تقدر مدى دقتها .
 - ب- تقويم الاستنتاجات / المبنية على الملاحظات ، ثم تقرر إذا كانت الاستنتاجات معقوله أم لا .
 - (تقويم البيانات)
- البيانات / هي معلومات يتم تجميعها من الملاحظات خلال البحث العلمي ، على شكل وصف أو جداول أو رسوم بيانيه ، أو أشكال .
- كلما كانت البيانات محددة (دقيقة) كلما كانت هذه البيانات معتمده وأكثر ثقة .

يجب تدوين الملاحظات تدويناً مفصلاً و شاملًا وكاملًا مهما كانت بسيطة وغير متوقعة أثناء إجراء الاستقصاء

عرف القياس ؟

القياس / هو طرقة لوصف العالم باستخدام الأرقام .

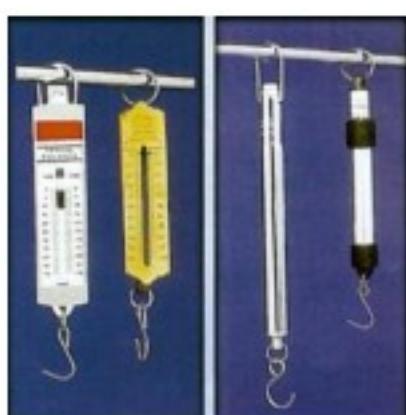
ما الفرق بين الدقة والضبط ؟

الدقة / هي وصف لمدى تقارب القياسات بعضها من بعض .

الضبط / هو مقارنة قياس ما بالقياس الحقيقي .

جدول يوضح وحدات النظام الدولي الأساسية :

الكمية	الطول	الكتلة	الحجم	درجة الحرارة	الزمن	التيار الكهربائي
الوحدة	متر	كجم	م³	كلفن	ثانية	أمبير



شكل ٦ ميزانات الأوزان يستخدم كل منها غير معلومة بكتلة مطردة.

الكتلة : هي كمية المادة الموجودة في جسم ما .

الوزن : هو مقياس للقوة ووحدة قياسه هي (النيوتن)

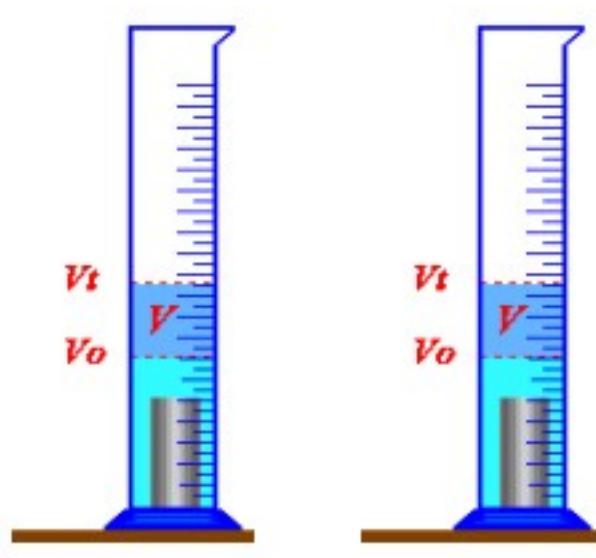
الحجم : هو مقدار الحيز الذي يشغل الجسم .

قياس حجم الأجسام :

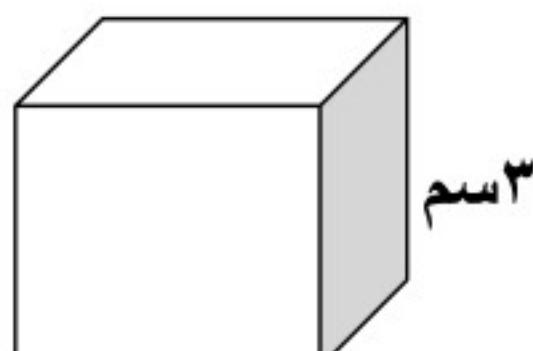
- ١ - اذا كان الجسم منتظم الشكل : يمكن قياس حجمه بطريقة رياضية مثل: علبة الكبريت.
- ٢ - اذا كان الجسم غير منتظم الشكل : يمكن قياس حجمه بطريقة الإزاحة عن طريق استخدام المخارب المدرج . مثل : الحجر .

س/ احسب حجم قطعة الحجر من خلال الرسم المقابل :

$$\text{حجم الحجر} = ٢٥ - ١٥ = ١٠ \text{ سم}^3$$



س / احسب حجم المكعب الذي أمامك بوحدة : سم ٣ ، مل ؟



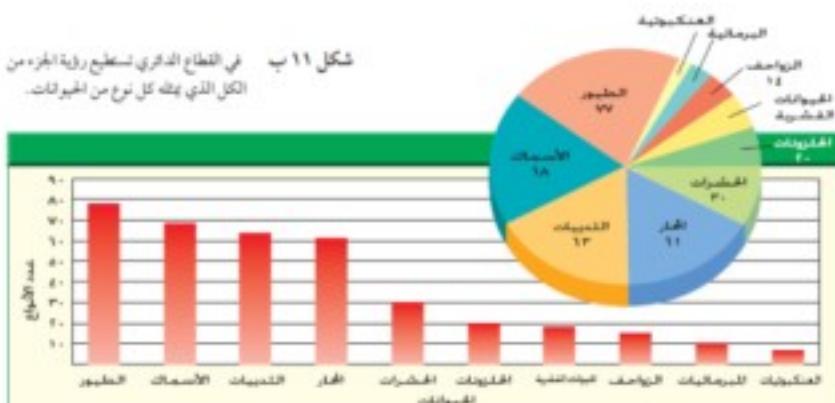
$$\begin{aligned} \text{حجم المكعب} &= (\text{طول الصلع})^3 \\ &= 3^3 \text{ سم}^3 = 27 \text{ سم}^3 \\ &= 27 \text{ مل} \end{aligned}$$

الرسوم البيانية : تستخدم لجمع البيانات وتنظيمها وتلخيصها بطريقة مرئية .

أنواع الرسوم البيانية ثلاثة :

التعريف	الأنواع	م
علاقة بين متغيرين ويجب أن تكون أعدادا .	الخطي	١
علاقة بين متغيرين أحدهما رقميا والآخر فنوي .	الأعمدة	٢
يبيّن العلاقة بين أجزاء الكل .	القطاع الدائري	٣

شكل ١١ ب في القطاع الدائري تستطيع رؤية الجزر من الكل الذي يمثل كل نوع من الحيوانات.



الخاصية الفيزيائية : هي أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي .

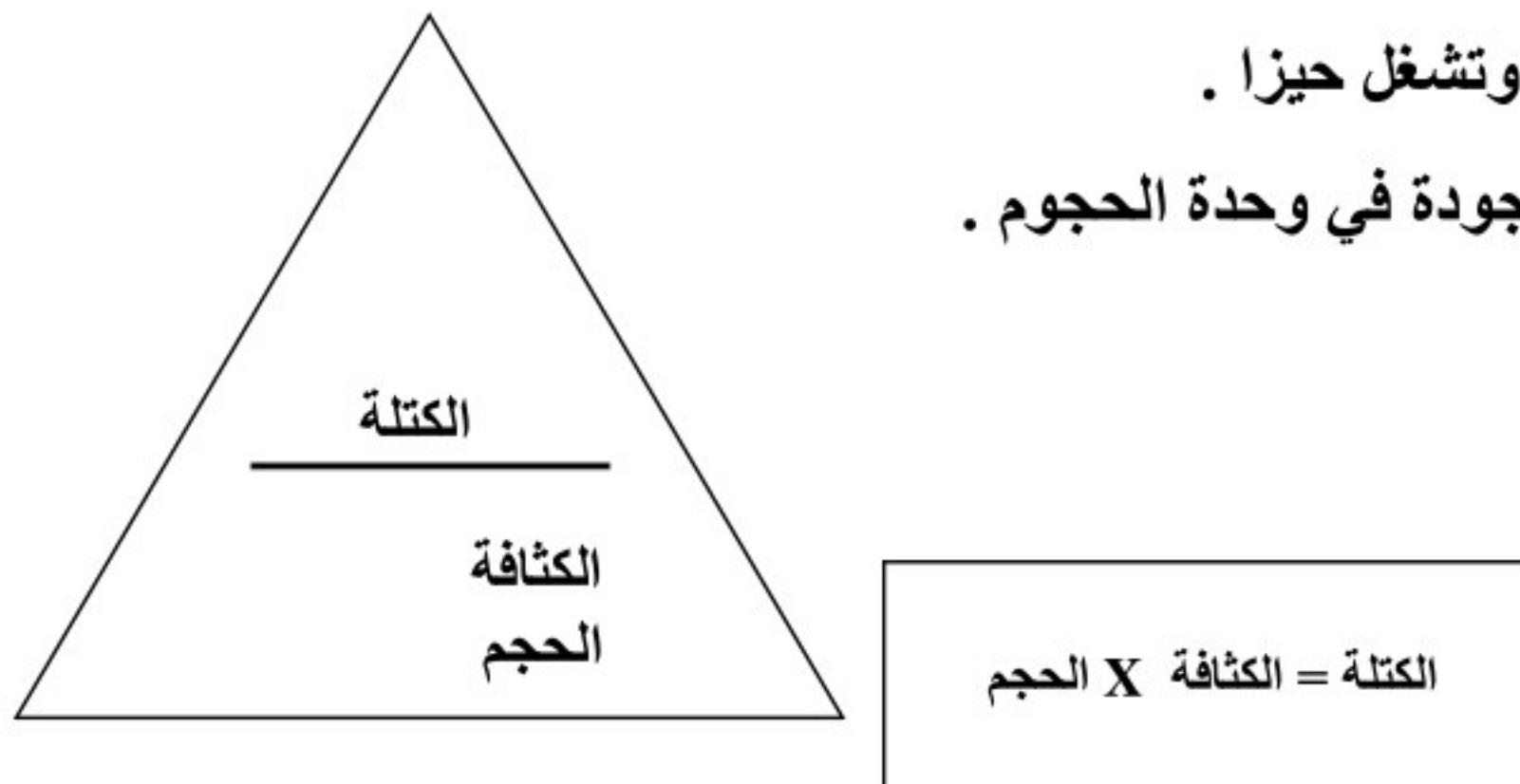
التغير الفيزيائي : هو تغيير الخصائص الفيزيائية ولكن هوية المادة الأصلية تبقى دون تغيير .

اللون - الطول - الحجم - الكثافة - درجة الانصهار - قابلة للطرق	الخاصية الفيزيائية
الاحتراق - التفاعل مع الأكسجين - التفاعل بوجود الكهرباء أو الضوء	الخاصية الكيميائية

الخاصية الكيميائية : هي الخاصية التي تعطي المادة المقدرة لحدوث تغير فيها ينتج مواد جديدة.

المادة : هي أي شيء له كتلة وتشغل حيزا .

الكثافة : هي كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجم .



$\text{الكتلة} = \frac{\text{الكتافة}}{\text{الحجم}}$	$\text{الكتلة} = \frac{\text{الحجم}}{\text{الكتافة}}$
---	---

س / اوجد كثافة قطعة من الخشب كتلتها ٣٠ جم و حجمها ٣ سم^٣ ؟
ج /

$$\text{الكتلة} = \frac{\text{الكتافة}}{\text{الحجم}}$$

$$30 \text{ جم} = \frac{10 \text{ جم} / \text{سم}^3}{3 \text{ سم}^3}$$

س / إذا كانت كتلة مكعب من الحديد ٢٤ جم و حجمه ٦ سم^٣ احسب كثافته ؟

الحل :

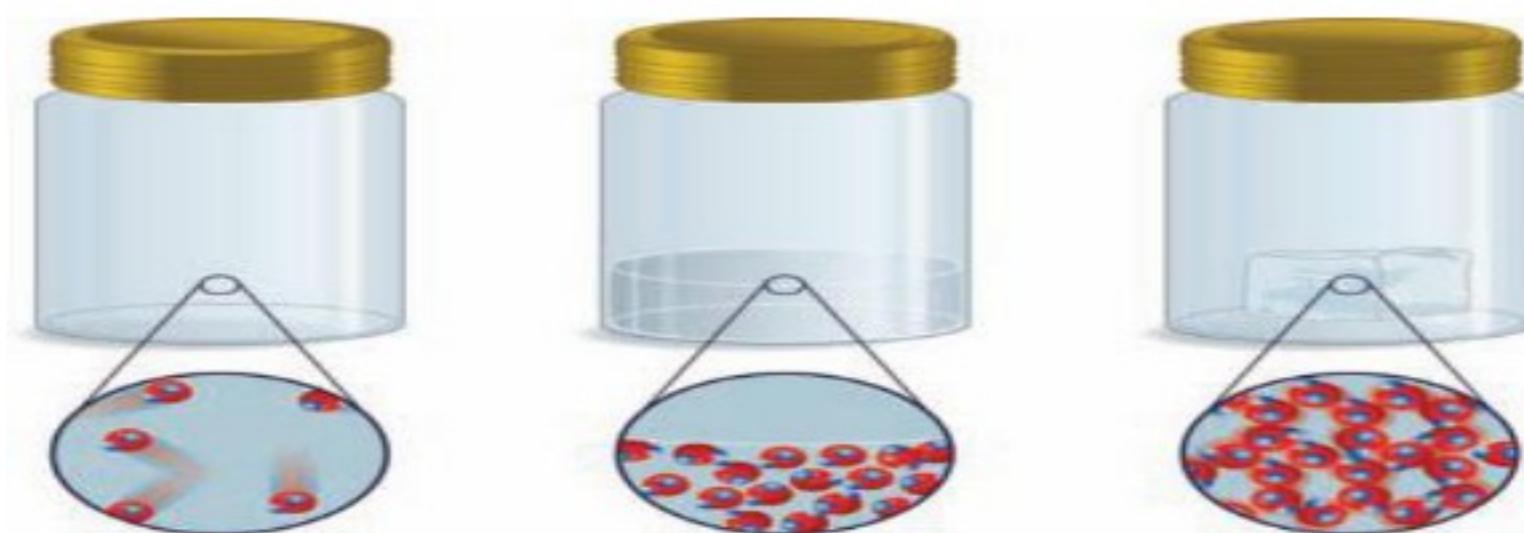
س / اوجد كتلة صندوق خشبي إذا كانت كثافته ٨ جم/سم^٣ و حجمه ٥ سم^٣ ؟

الحل :

حالات المادة الأربع : الصلابة - السائلة - الغازية - البلازما .

حركة الدقائق :

المثال	الحجم	الشكل	حالة المادة	م
مكعب الثلج	ثابت	ثابت	الصلبة	١
الماء	ثابت	يأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه	السائلة	٢
الهواء	غير ثابت	تأخذ شكل الوعاء الذي تحبس فيه	الغازية	٣
النيون	الحرارة العالية جدا	تحدث عند درجات	البلازما	٤



الحالة الغازية

الحالة السائلة

الحالة الصلبة

درجة الانصهار : هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من حالة الصلابة إلى حالة السائلة .

درجة الغليان : هي درجة الحرارة التي يتحول عندها الماء من حالة السائلة إلى الحالة الغازية .

المفردة الجديدة	التعريف
الذرة	هي دقيقة صغيرة جدا تتكون منها اغلب أنواع المادة.
العنصر	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .
النظام	هي ذرات نفس العنصر ولها نفس عدد البروتونات ولكنها تختلف في عدد النيترونات.
المركب	هو مادة اصغر اجزائها ذرات تشكلت من ارتباط عنصرين أو أكثر معا.
المخلوط	تجمع من مركبات وعناصر لا تشكل مادة جديدة .
قانون نيوتن الأول	الجسم المتحرك لا يغير حركته مالم تؤثر عليه قوة غير متزنة.
الاحتكاك	هي قوة ممانعة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة وتقاوم حركة هذه السطوح بعضها البعض .
القصور الذاتي	هو الميل لمقاومة إحداث تغيير في حركة الجسم.

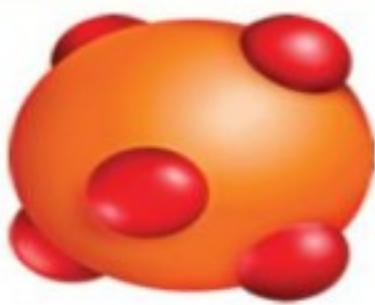
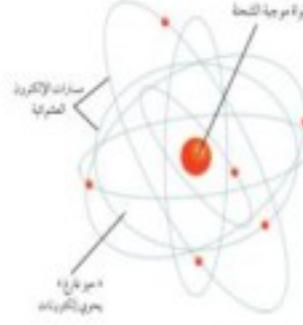
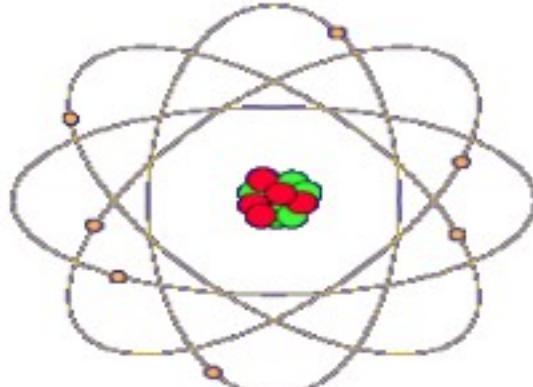
هي قضيب أو لوح يدور حول نقطة ثابتة تعرف بنقطة الارتكاز .	الرافعة
هو التغير في السرعة المتجهة مقسوما على الزمن اللازم لهذا التغير .	التسارع

درجة انصهار الجليد = صفر م
التغيرات الكيميائية : غير عكوسية .

درجة انصهار الجليد = صفر م
التغيرات الفيزيائية : عكوسية

ينص قانون حفظ الكتلة : على أن كتلة المواد الناتجة = كتلة المواد المتفاعلة .

الذرات والعناصر والجدول الدوري

ملاحظات	أفكاره عن الذرة	نموذج	م
فيلسوف يوناني ٤٤٠ قبل الميلاد	<p>أعتقد أن الكون يتتألف من (فراغ + جسيمات صغيره جدا من المادة لا يمكن تقسيمها إلى أجزاء أصغر)</p> <p>سمى هذه الأجزاء الصغيرة <u>ذرات</u> (وتعني الشيء الذي لا يتجزأ).</p>	ديموقرطيطس (الذرة)	١
بناءا على تجارب لافوازيه ظهر لاحقا قانون حفظ المادة / إن المادة لا تفنى ولا تستحدث ، وإنما تحول من شكل إلى آخر.	<p>من خلال احتراق الخشب ' وصدأ الحديد أوضح أن كتلة المواد المتفاعله تساوي المواد الناتجه</p>	لافوازيه	٢
اعتمد نموذج دالتون كنظريه ذريه للمادة نموذج دالتون نموذج فكري وليس مادي	<p>(نموذج دالتون الذري)</p> <p>المادة تتكون من ذرات صغيرة جدا لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة.</p> <p>كل نوع من المادة يتكون من نوع واحد من الذرات.</p>	دالتون	٣
	<p>الذرة تتكون من كرة متجانسة موجبة الشحنة تتوزع فيها الكترونات سالبة الشحنة. شكل ٣ ص ٦٨</p>	تومسون	٤
	<p>معظم حجم الذرة فراغ، وتتكون من نواة غاية في الصغر ،تحوي بداخلها جسيمات موجبة الشحنة.</p> <p>سمى هذه الجسيمات (بروتونات)</p> <p>اقتصر أن الألكترونات تنتشر في الفراغ المحيط بالنواة.</p> <p>شكل ٤ ص ٦٩</p>	رutherford (البروتونات)	٥
	<p>اكتشف دقيقه داخل النواة متعادله الشحنه (غير مشحونه)</p> <p>أطلق عليها اسم (<u>نيترون</u>)</p>	تشادويك (النيوترونات)	٦
	<p>الألكترونات تدور حول نواة الذرة في مستويات طاقة مختلفه ، مستوى الطاقة الأول القريب من النواه يتسع للألكترونين ومستويات الطاقة الأعلى أكثر بعده عن النواه وتتنفس للألكترونات أكثر.</p>	بور	٧
	<p>توصل العلماء إلى أن الألكترونات تملك خصائص موجيه وخصائص مادية وأن مستويات الطاقة غير محددة</p> <p>وأن الألكترونات توجد حول النواة على شكل غيمة الكترونية</p> <p>شكل ٦ ص ٧٠</p>	الذري الحديث	٨

الجدول الدوري للعناصر

أنظر ص ٢١٨ - ٢١٩

هو مخطط لعرض العناصر بشكل منظم .

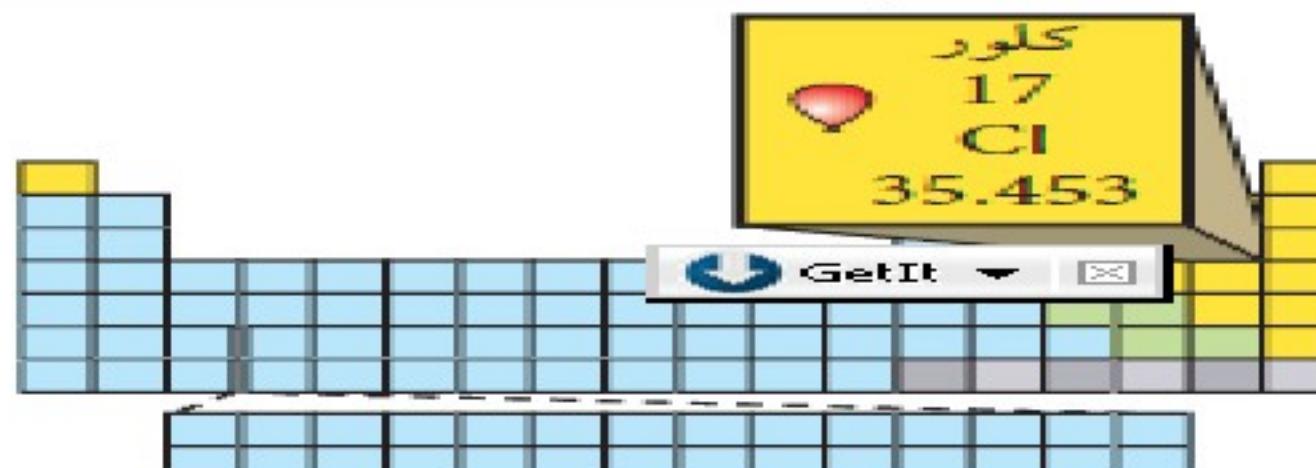
- كل عنصر يكتب على شكل رمز كيميائي يتكون من حرف واحد أو حرفين
- تم تنظيم العناصر وفق خصائصها إلى صفوف أفقية تسمى (دورات) وصفوف عمودية تسمى (مجموعات)

عناصر (الدورة) الواحدة تتساوى في (عدد مستويات الطاقة).

وعناصر (المجموعة) الواحدة تتشابه في (التركيب) وتميل لتكوين (روابط) متشابهة.

ملاحظة هامة :		
١- العدد الذري هو نفسه عدد البروتونات وعدد الالكترونات .		
٢- عدد الكتلة = عدد البروتونات + عدد النيترونات .		
٣- عدد النيترونات = عدد الكتلة - عدد البروتونات .		

اسم العنصر	←	كلور
العدد الذري	←	١٧
رمز العنصر	←	Cl
الكتلة الذرية	←	٣٥,٤٥٣



: العنصر / مادة تتكون من نوع واحد من الذرات

خصائص العناصر

- يختلف كل عنصر عن العنصر الآخر في عدد البروتونات (العدد الذري) وبالتالي لكل عنصر خصائصه المميزة .
 - ذرات العنصر الواحد لها نفس عدد البروتونات .
 - عدد النيترونات لعنصر ما قد يتغير من ذرة إلى أخرى وتسمى حينها بالنظائر .
- النظائر / هي ذرات نفس العنصر لها نفس عدد البروتونات ، ولكنها تختلف في عدد النيترونات

اسم العنصر/ الهيدروجين	Hydrogen	الحالة/ غازية
العدد الذري / ١	1	
رمز العنصر/ H	H	
عدد الكتلة / ١,٠٠٨	1.008	

تصنيف العناصر

الفلزات	اللا فلزات	أشباء الفلزات
لها لمعان فلزي	ليس لها لمعان فلزي (معتمه)	بعضها لامع
موصله للحرارة والكهرباء	ضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء	الكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجه أقل من الفلزات
كلها صلبه ماعدا الزئبق	معظمها غازية ، ويوجد منها سائله ، وصلبه (هشه قابله للكسر)	كلها صلبه في درجة حرارة الغرفه
معظم العناصر فلزات	تقع في الجانب الأيمن من الجدول الدوري، باستثناء الهيدروجين.	تقع بين الفلزات والألفلزات
قابله للطرق والسحب	توجد في جسم الانسان بنسبة تزيد عن %٩٧	تشبه خصائصها الفلزات واللافلزات
مثل الذهب النحاس الفضة	الكلور الصوديوم	مثل السليكون الذي يستخدم في صنع الدوائر الكهربائيه للحاسوب والتلفاز وأجهزة الكترونيه أخرى.

المركبات و المخالفط :

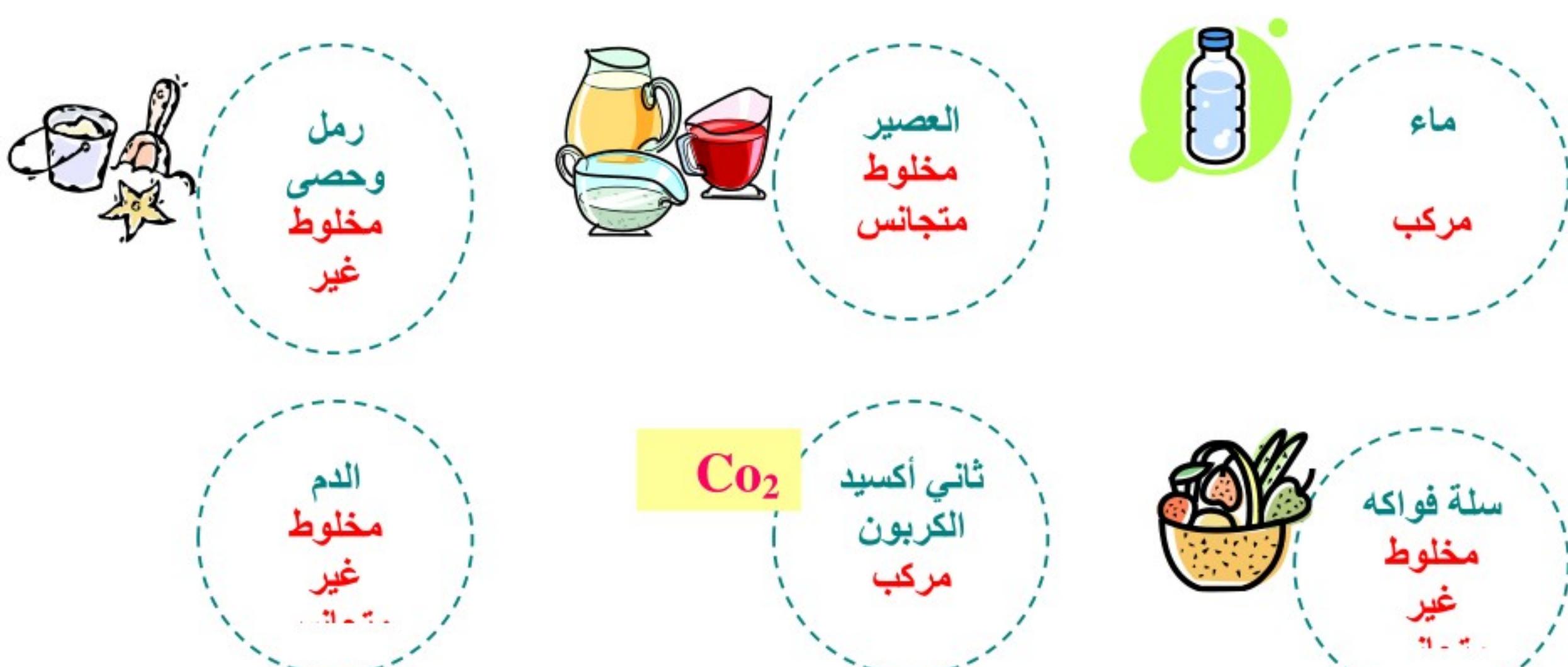
المخالفط	المركبات
<p>المخلوط : هو أن تضع مادتين أو أكثر لتكوين مادة جديدة دون حدوث اتحاد كيميائي</p> <p>مثل : مخلوط مكون من الرمل والماء</p>	<p>المركب: هو مادة أصغر أجزاءها ذرات تشكلت من ارتباط عنصرين أو أكثر معاً</p> <p>مثل : مركب الماء H_2O الذي يتكون من عنصري الهيدروجين والأكسجين</p>

تصنيف المخالفط

متجانسة	غير متجانسة
<p>*تعني أنها لا تتغير من مكان إلى آخر ضمن المخلوط</p> <p>*لا نستطيع رؤية أجزاء المختلفة لهذا النوع من المخالفط</p>	<p>*تختلف أجزاء المخلوط غير المتجانس بعضها عن بعض</p> <p>*يمكن رؤية أجزاء المختلفة مثل</p>

العناصر والمركبات والمخلوطات

المكونات				الامثلية
H ₂ الهيدروجين	O ₂ الأكسجين	Cl الكلور	Na الصوديوم	العناصر
CO ₂ ثاني أكسيد الكربون		NaCl ملح الطعام	H ₂ O الماء	المركبات
ماء البحر	العصير	محلول السكر	الهواء	المخلوط المتجلانس
الزيت في الماء	الدم	الرمل في الماء	السلطة	المخلوط غير المتجلانس



قوانين الحركة والشغل

السرعة / تغيير (المسافه) التي يقطعها الجسم مع (الزمن).



السرعة المتوسطة / وصف لحركة جسم يسرع ويتباطى .

- حساب السرعة المتوسطة (م / ث) = المسافه (م) ÷ الزمن (ث)



السرعة الحظية / هي مقياس السرعة عند لحظة معينة .

- مثل / قراءة عداد السرعة في السيارة عند لحظه معينه تساوي (١٢٠ كيلومتر / ساعه)

السرعه الثابته / سرعه الجسم المتحرك ثابته لا تتغير بمرور الزمن.

- أي أن السرعة اللحظية والسرعة المتوسطة متساوتان.

- حساب المسافه :- المسافه = السرعه المتوسطة \times الزمن

السرعة المتجهة / مقدار سرعة الجسم ، وإتجاه حركته.

- تغير السرعة المتجهة لجسم ما إذا تغير سرعته ، أو تغير إتجاه حركته ، أو كلاهما.

التسرع / تغير (السرعة) مع (الزمن) .

- حساب التسارع / إذا تغيرت سرعة الجسم ، ولم يتغير اتجاه حركته ، نحسب التسارع كالتالي :-

$$\text{التسارع} = \frac{(\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية})}{\text{الزمن}}$$

$$z = t - (u^2 - \frac{1}{u}) \div \text{بالموز}$$

1

- الوحدة الدولية للتسارع هي م / ث

ف — ع = و تختصر :

$$\frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}} = \text{السرعة}$$

$$\frac{u - \bar{u}}{z} = t$$

$$\frac{\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}}{\text{الزمن}} = \text{التسارع}$$

$$\frac{Q}{m} = t \quad \text{وختصر:}$$

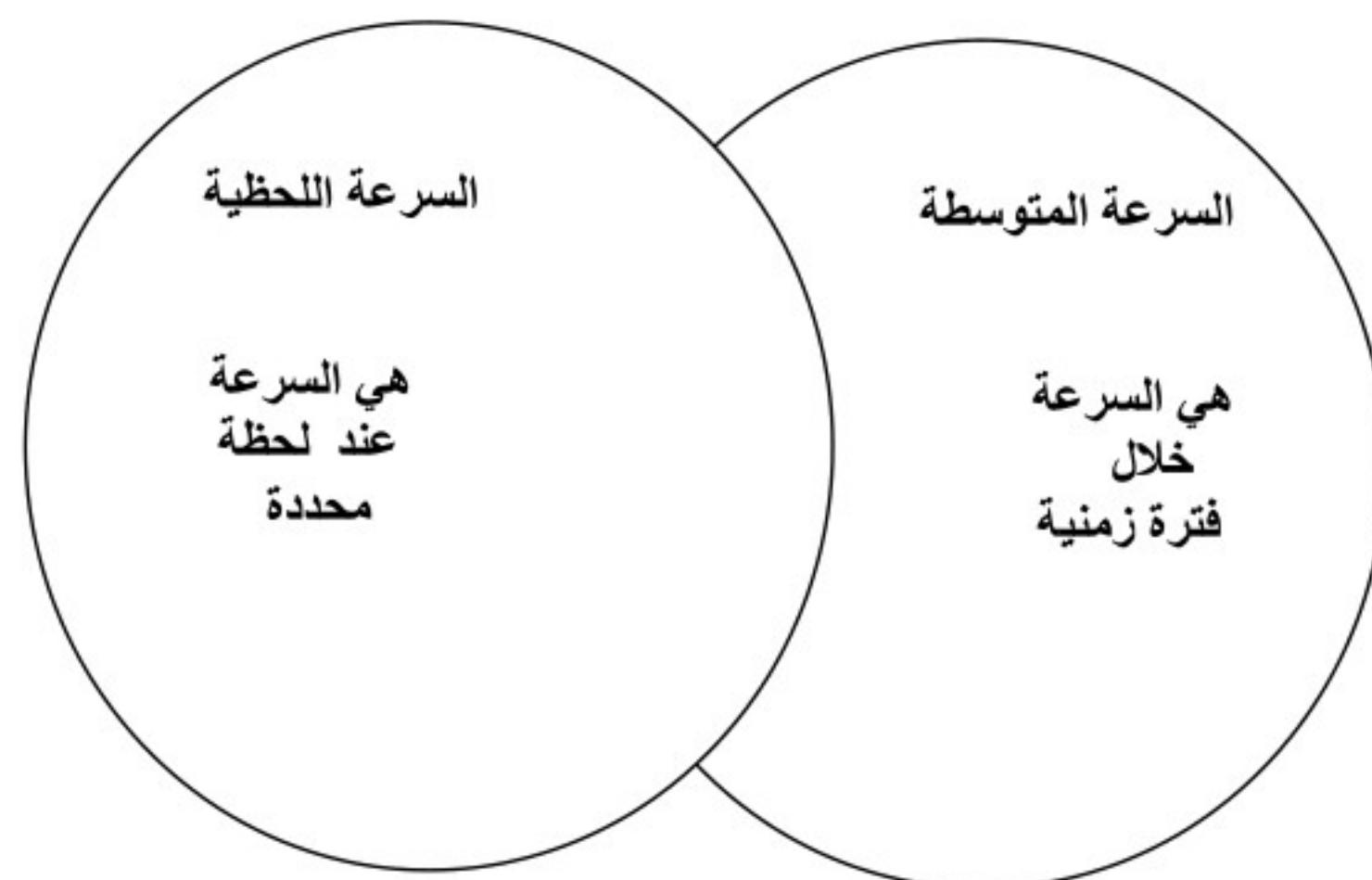
$$\text{التسارع} = \frac{\text{القوة المحصلة}}{\text{الكتلة}}$$

وختصر : ف . ق = ش

$$\text{الشغف} = \text{القوة} \times \text{المسافة}$$

الشغل	القوة	التسارع	السرعة	الكمية
جول نيوتن.م	نيوتن	م/ث نيوتن/كجم	م/ث	الوحدة

س / ما واجه الشبه والاختلاف بين السرعة المتوسطة والسرعة اللحظية ؟



تطبيقات حسابية على القوانين السابقة

١ - احسب السرعة المتوسطة لسيارة قطعت مسافة ٦٠٠ كم في ٦ ساعات ؟

$$\text{الحل : } \frac{\text{مسافة}}{\text{زمان}} = \frac{600}{6} = 100 \text{ كم/ساعة}$$

٢ - حدد السرعة المتوسطة بوحدات كم/ساعة لمتسابق يقطع مسافة ٢٠ كم في ٤٥ دقيقة ؟

الحل :

٣ - انطلقت سيارة من السكون فبلغت سرعتها ٤٠ م/ث خلال ٨ ثواني . احسب تسارع السيارة ؟

$$\text{الحل : } \frac{\text{تسارع}}{\text{زمان}} = \frac{40 - 0}{8} = 5 \text{ م/ث}$$

٤ - سيارة تسير بسرعة ٣٠ م/ث ضغط سائقها على الفرامل فتوقفت بعد ٣ ثواني .
احسب تسارع السيارة ؟

الحل :

٥ - إذا كانت كتلة عربة تسوق ٢٥ كم وتدفع بقوة ١٠ نيوتن فما تسارع العربة؟

$$\text{الحل : } t = \frac{F}{m} = \frac{10 \text{ نيوتن}}{25 \text{ كجم}} = 0.4 \text{ م/ث}$$

٦ - إذا دفعت كرة كتلتها ١٥ كجم بقوة ٣٠ نيوتن فما تسارع الكرة ؟

الحل :

٧ - احسب الشغل الذي تعمله قوة مقدارها ١٠ نيوتن تؤثر لمسافة ٤ م ؟

$$\text{الحل : } ش = ق \times ف = 10 \times 4 = 40 \text{ جول}$$

٨ - إذا أثرت قوة مقدارها ٦٠ نيوتن على جسم فتحرك مسافة ٢٠ متر احسب مقدار الشغل ؟

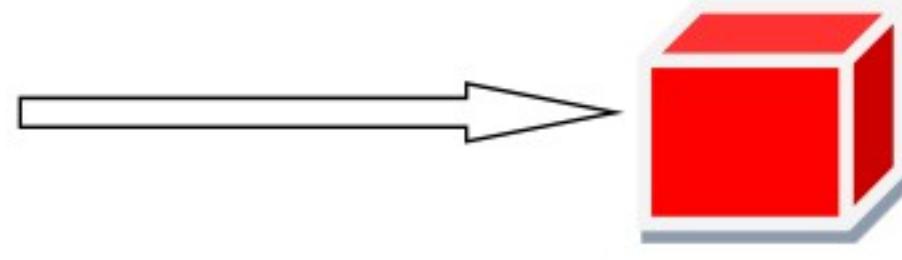
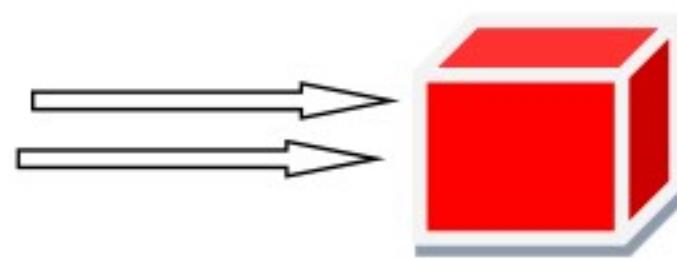
الحل :

- تسير عربة في مدينة الملاهي بسرعة ١٠ م/ث ، وبعد ٥ ثوان من المسير أصبحت سرعتها ٢٥ م/ث احسب تسارع العربة ..

$$\text{الحل // التسارع} = \frac{25 - 10}{5} = \frac{15}{5} = 3 \text{ م/ث}$$



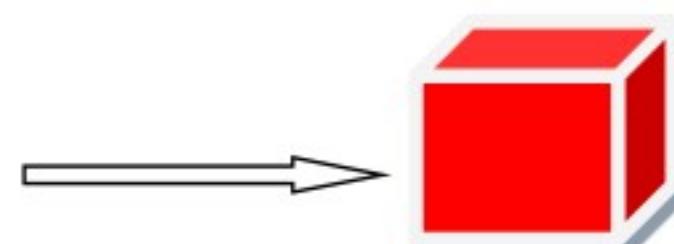
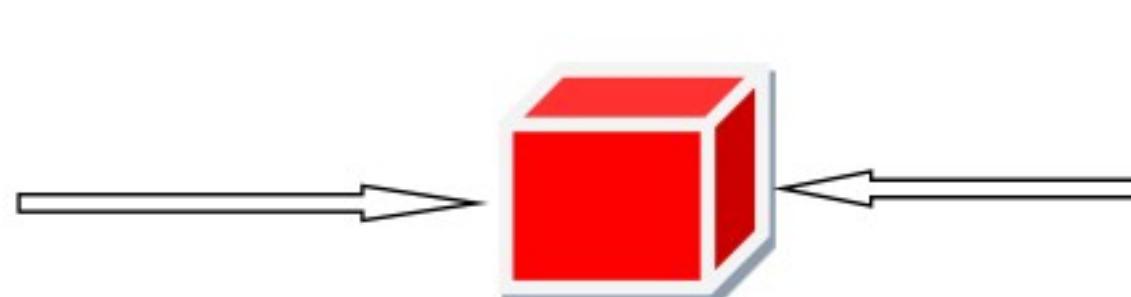
تأثير القوى على الجسم



عندما تؤثر قوتان في الاتجاه نفسه ، على جسم ما ، فإن القوة المُحصّلة تساوي مجموعهما



إذا اثّرت قوتان متساوين على جسم ما ، ولكن باتجاهين متعاكسين ، فإن القوة المُحصّلة تساوي صفر



قوتان غير متساوين في اتجاهين متعاكسين، فإن القوة المُحصّلة تساوي = الفرق بينهما، واتجاهها نحو القوة الأكبر

((قوانين الحركة لنيوتن))

١ - القانون الأول لنيوتن:-

(أن الجسم الساكن يبقى ساكن ، والجسم المتحرك بسرعه ثابتة يبقى كذلك مالم تؤثر فيه قوة محصلة)

- بمعنى :- يظل الجسم الساكن ساكن لا يتحرك ، والجسم المتحرك يبقى متحرك في خط مستقيم وبسرعه ثابتة ، مالم تؤثر فيهم قوة تجبرهم على تغيير حالتهم الحركيه .
- مثل / حركة الكواكب حول الشمس . وحركة الأقمار الصناعيه تظل تدور لأنها لا تلقي مقاومه . ومثل / الكتاب على الطاوله يظل ساكن (لا يتحرك).

قوة الإحتكاك

- توقف الجسم المتحرك عن الحركة ، دليل على وجود قوة أخرى معاكسه لهذه الحركة تسمى قوة الإحتكاك .
- الإحتكاك / قوة ممانعه للحركة تنشأ بين سطحين متلامسين .
- قوة الإحتكاك تؤثر دائمًا عكس إتجاه الحركة ، كلما زادت خشونة السطحين المتلامسين زادت قوة الإحتكاك
- مثل / حركة العربه على البلاط أفضل من حركتها على السجاد.

القصور الذاتي / هو ميل الجسم لمقاومة إحداث تغيير في حركته.

- كلما زادت (كتلة الجسم) زاد قصوره الذاتي .
 - مثل / تحريك أو إيقاف جسم ثقيل أصعب من تحريك أو إيقاف جسم خفيف

٢- القانون الثاني لنيوتن :-

- (إذا أثرت قوة محصلة في جسم ما ، فإن تسارع هذا الجسم يكون بإتجاه تلك القوة ، وهذا التسارع = القوة المحصلة \div الكتلة .)

- وبالرموز فإن :- $t = Q_m \div k$

- مثل / س / قوة مقدارها ١٠ نيوتن أثرت في كرة سله كتلتها ٢ كجم ، أحسب تسارع الكرة ؟
 الحل : - التسارع = القوة المحصله ÷ الكتله

$$\text{التسارع} = 2 \div 10$$

$$\text{التسارع} = 5 \text{ م/ث}$$

- الكتله والتسارع / كلما كانت الكتله أكبر كلما كان التسارع أقل .

٣- القانون الثالث لنيوتن :-

- (لكل فعل ردة فعل مساوية له في المقدار ومعاكسه له في الإتجاه)

- مثل / ان يدفع شخص جالس على عربه ذات عجلات جدارا أمامه ، فإن العربه سترتد إلى الخلف لأن الجدار يدفع الشخص والعربه ايضا بقوة مساویه ومعاکسه في الإتجاه.

الشغف / يحدث عندما تؤثر قوة في جسم وتؤدي إلى تحريك الجسم في نفس إتجاه القوة المؤثرة.

عندما تحمل صندوق بذراعيك فإنك تبذل (شغلا)، ولكن حين تسير به نحو الأمام فإنك لا تبذل (شغلا)

لأن إتجاه قوة ذراعيك التي تحمل الصندوق إلى (أعلى) بينما حركة الصندوق حين تسير به تكون إلى الأمام).

* كلما كانت القوة أكثر كلما زاد الشغل المبذول

* يقاس الشغل بوحدة (الجول) (ز) نسبة إلى العالم البريطاني، جيمس بريسكوت جول

حساب الشغل / بالقانون التالى :- $\text{الشغل} = \text{القوة} \times \text{المسافة}$

- حيث يقاس الشغل بوحدة (الجول) (ج) و القوة (نيوتن) ، و المسافه (م)

ش = ق × ف

- مثل :-

٩- رياضي يرفع أثقالاً بوزن ٥٠٠ نيوتن ، مسافة ٢م من الأرض إلى موقع أعلى من رأسه ، أحسب الشغل المبذول

$$\text{الحل: } \text{الشغل} = \text{القوة} \times \text{المسافة}$$

$$\text{الشغل} = ٢ \times ٥٠٠$$

$$\text{الشغل} = 1000 \text{ جول}$$

الآلة / أداة تسهل الشغل.

- عن طريق :-

١- زيادة القوة .

٢- المسافه التي تؤثر بها القوة .

٣- تغير إتجاه القوة.

- الآلات نوعين :-

أ- بسيطه / تتطلب حركه واحدة .

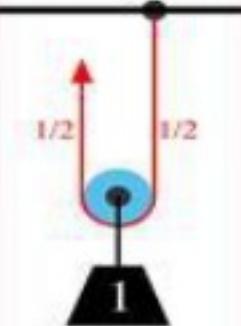
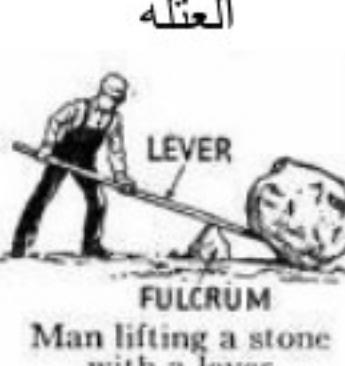
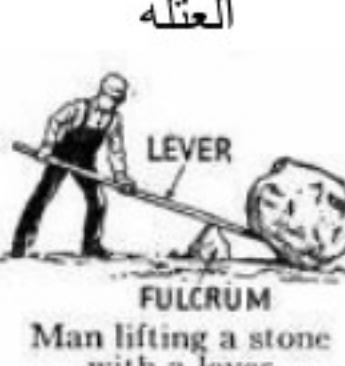
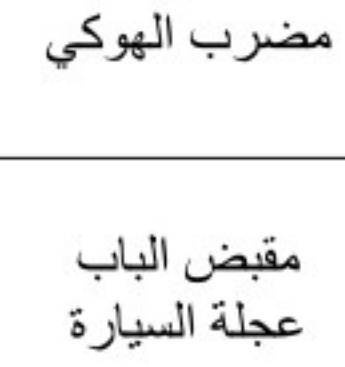
مثل / مفك البراغي فهو يعمل بحركه دائيرية،

ومثل البكره ، والرافعه (العتله) ، والعجله والممحور ، والسطح المائل ، والسطح المائل ، والإسفين ، والبرغي .

ب- مركبه / مثل مفتاح العلب . / يحول القوة الصغيرة من يدك إلى قوة كبيرة تقطع بها غطاء العلبة.

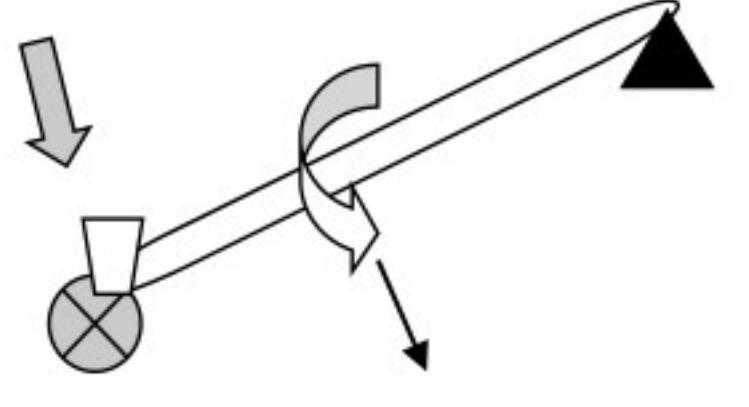
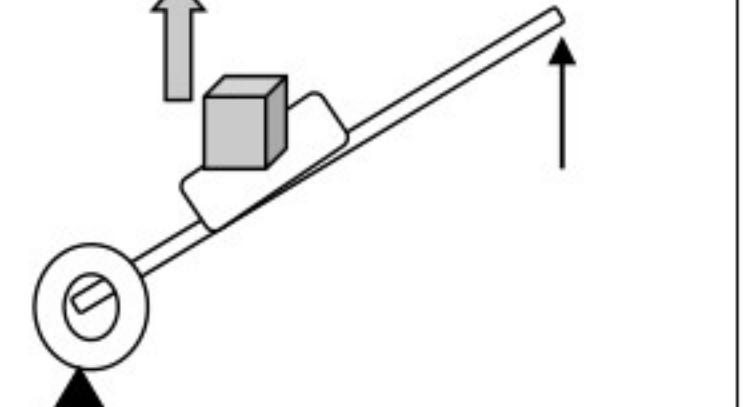
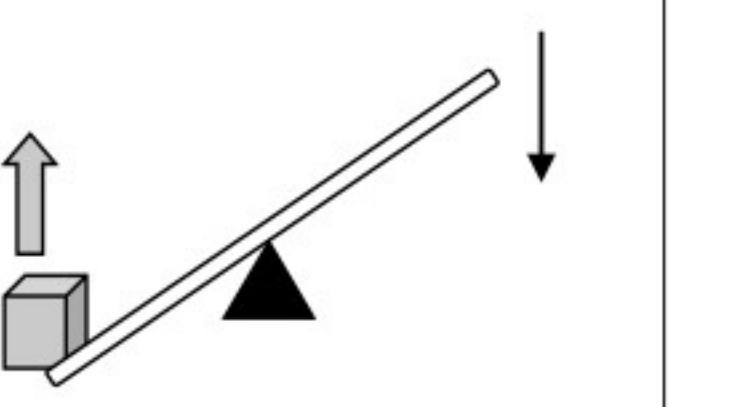
الفائدة الآلية

الفائدة الآلية = القوة الناتجه ÷ القوة المؤثرة

م	الآلية	توضيح	طريقة عملها	الفائدة الآلية	مثل
	البكرة البسيطة	البكرة عجله ذات حافه غائره يمر خلالها حبل	تغير اتجاه القوة		
١	البكرة المركبة		تغير اتجاه القوة تغير مقدار القوة	تساوي ٢ اكبر من ١	
٢	الرافعه (العتله)	الرافعة / قضيب يدور حول نقطة ثابته. وهي ثلاثة انواع :- رافعة النوع الأول قوة مؤثرة - نقطة إرتكاز - قوة ناتجه	زيادة القوة تغير اتجاه القوة	العتله  Man lifting a stone with a lever	
		رافعة النوع الثاني قوة مؤثرة - قوة ناتجه - نقطة إرتكاز	زيادة القوة	عربة اليد	
		رافعة النوع الثالث نقطة إرتكاز - قوة مؤثرة - قوة ناتجه	زيادة المسافة	مضرب الهوكي	
٣	العجله والمحور	هما جسمين مثبتين معاً ويدوران حول المحور ذاته . الجزء الأكبر يسمى عجله والجزء الأصغر يسمى محور	تغير مقدار القوة	مقبض الباب عجلة السيارة	
٤	المستوى المائل	سطح منحدر.	تغير اتجاه القوة تغير مقدار القوة	ص ١٠٩	
٥	البرغي	سطح مائل يلتف حول عمود	تغير اتجاه القوة	المسمار الحزوبي	
٦	الإسفين	سطح مائل متحرك له وجه واحد أو وجهان مائلان.	تغير اتجاه القوة	أسنان آكلات اللحوم	

الرافعه (العتله) .

تصنف إلى ثلاثة أنواع :- حسب موقع :- (نقطة الإرتكاز ، القوة المؤثرة ، القوة الناتجه)

٣- رافعة النوع الثالث	٢- رافعة النوع الثاني	١- رافعة النوع الأول
		
نقطة إرتكاز - قوة ناتجه	نقطة إرتكاز - قوة مؤثرة	قوه مؤثرة - نقطه ناتجه

الكهرباء والمغناطيسية

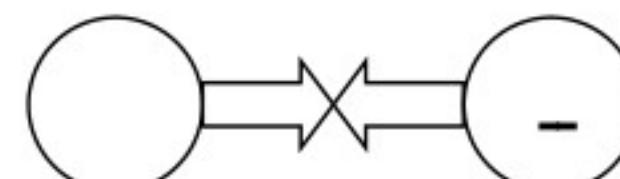
تتكون المادة من ذرات وت تكون الذرة من جزأين هما :

- ١- مركز الذرة (نواة الذرة) : ويوجد فيه البروتونات والنيترونات .
- ٢- الالكترونات : وتوجد حول الذرة .

الشحنة	الرمز	الجسيمات الذرية
+ موجبة	p	البروتونات
متعادلة	n	النيترونات
- سالبة	e	الالكترونات

الذرة المتعادلة : كمية الشحنة الموجبة = كمية الشحنة السالبة .

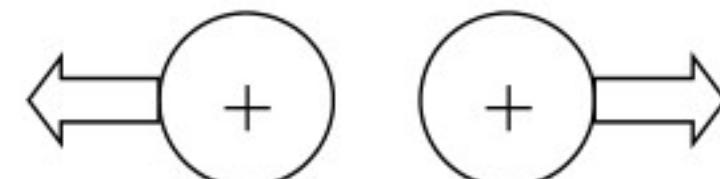
الذرة المشحونة : عندما تفقد او تكتسب الكترونا .



• الشحنات المختلفة تجاذب



• الشحنات المتشابهة تناصر



• الشحنات المتشابهة تناصر

نعلم القوة الكهربائية على عاملين : ١- المسافة بين الشحنات .
٢- مقدار الشحنة .

شحن الأجسام كهربائيا:

١- **الشحن بالللامس** : هي عملية انتقال الشحنة الكهربائية بين جسمين متلامسين . مثل البالون وفراء القط

٢- **الشحن بالتأثير** : هي عملية إعادة ترتيب الشحنة الكهربائية بسبب وجود مجال كهربائي . مثل البالون والحائط

الموصلات : مواد تسمح بحركة الشحنات الكهربائية بسهولة في داخلها .

مثل : الذهب – الفضة – النحاس .

العزلات: مواد لا تسمح بحركة الشحنات الكهربائية بسهولة في داخلها .
مثل : البلاستيك – الزجاج – الخشب – المطاط .

الكهرباء الساكنة

هي / عدم التوازن في كمية الشحنة الموجبة والسلبية في جسم ما.

التفرغ الكهربائي / هو انتقال شحنه ساكنه من مكان إلى آخر . مثل الصدقة التي تحدث عند لمس مقبض الباب بعد السير على سجاد

مثل :- أ- الصدقة الكهربائية (الشرارة الكهربائية) ، ب- صاعقة البرق

التاريف: هي عملية تصريف الشحنات الكهربائية من مانعة الصواعق إلى الأرض .



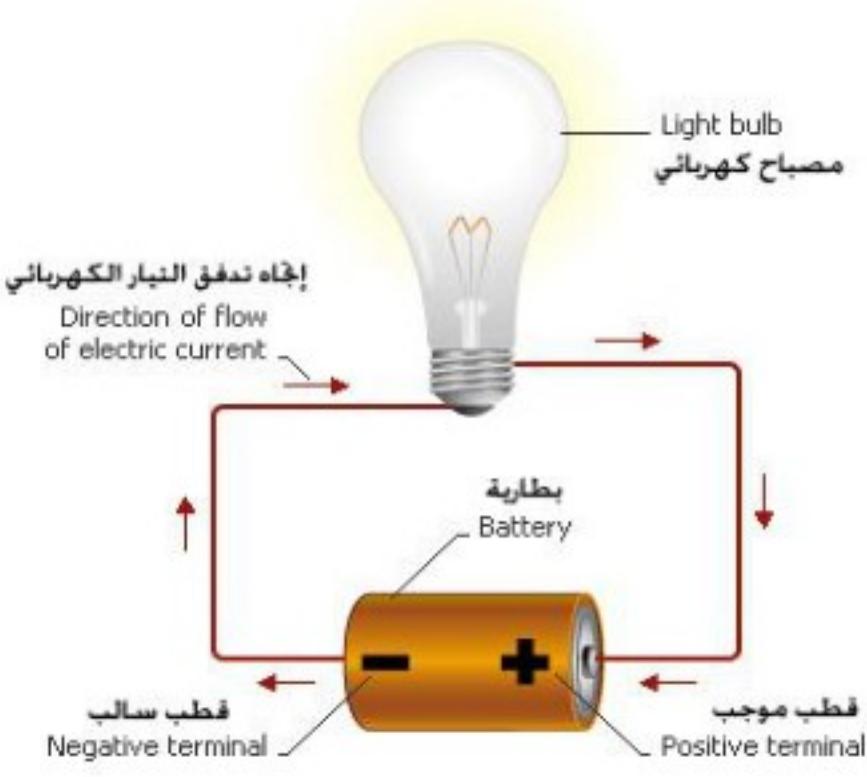
التيار الكهربائي والمغناطيسية

التيار الكهربائي : هو سريان للشحنات الكهربائية .

الدائرة الكهربائية : هي المسار المغلق التي تتحرك فيه الشحنات الكهربائية .

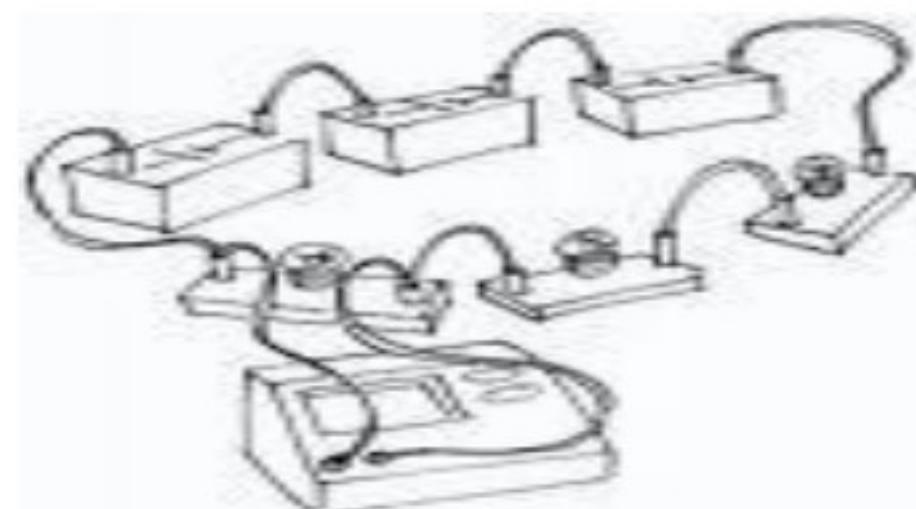
الدائرة الكهربائية البسيطة

- مسار مغلق تتحرك فيه الشحنات الكهربائية .



النوصيل في الدوائر الكهربائية :

١- دائرة التوالى : يتم توصيل الأجهزة بعضها البعض لتتشكل مسارا مغلقا يسري خلاله التيار.



٢- دائرة التوازي : يتم توصيل الأجهزة لتتشكل أكثر من مسار مغلق لسريات التيار .



المقاومة الكهربائية	الجهد الكهربائي	التيار الكهربائي	الكمية
الاوم	الفولت	الأمبير	الوحدة
Ω	V	A	الرهمز

المقاومة الكهربائية : هي مقياس لمدى صعوبة سريان الالكترونات في ذلك الجسم .

الجهد الكهربائي : هي كمية الطاقة الكهربائية التي تنقلها الشحنات الكهربائية عندما تنتقل

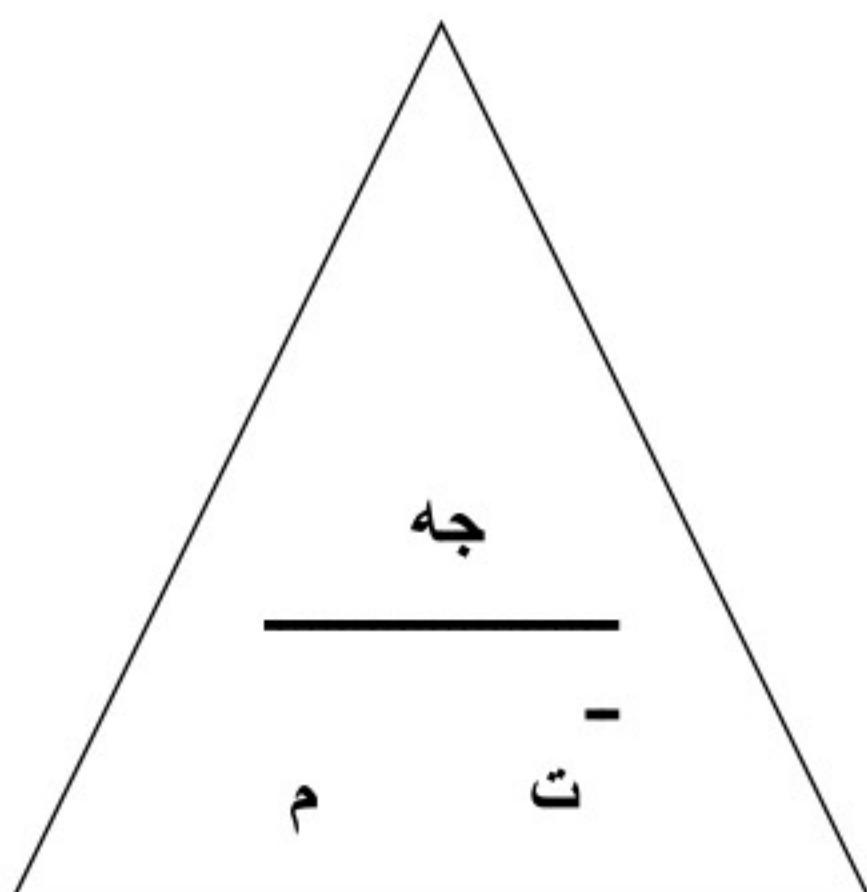
من نقطة إلى أخرى في دائرة .

قانون أوم :

الجهد = التيار \times المقاومة

التيار = الجهد / المقاومة

المقاومة = الجهد / التيار



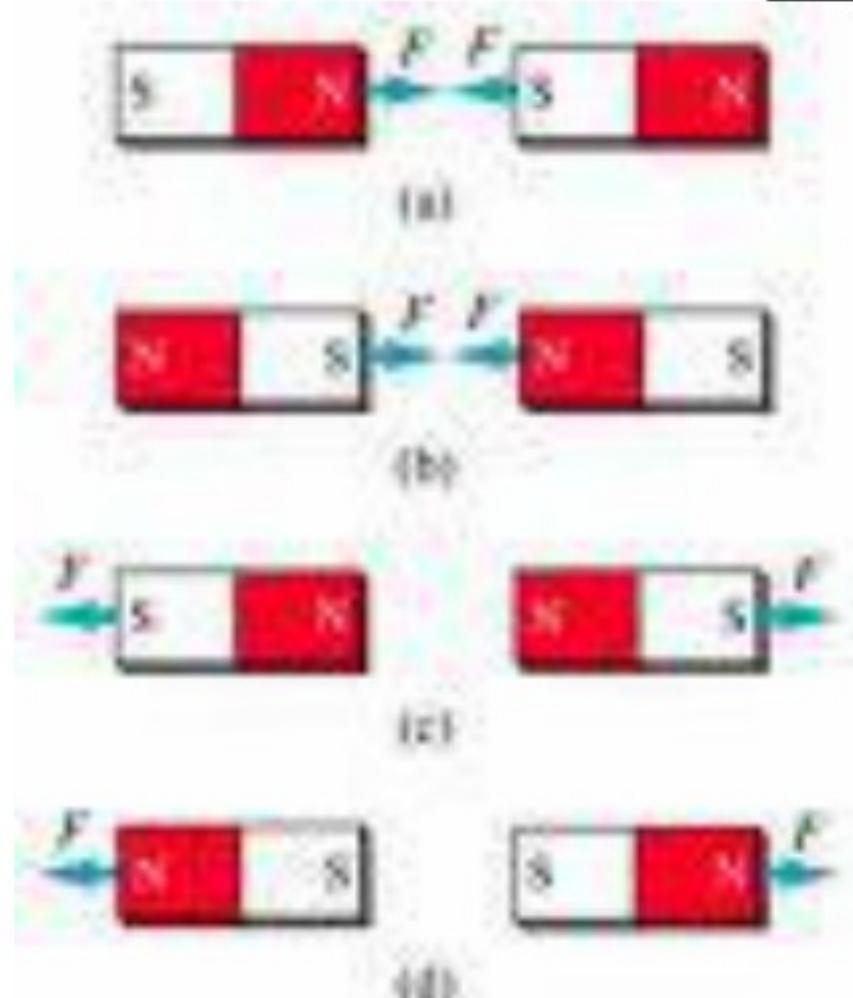
تطبيق :

في أحد أجهزة العاب الكمبيوتر كان جهد بطارية الجهاز ٤٢ فولت و مقاومة دائرة الجهاز ٦ اوم
ما مقدار التيار الذي يسري في الجهاز ؟

$$\text{الحل : التيار} = \frac{\text{الجهد}}{\text{المقاومة}} = \frac{6}{42} = 0.14 \text{ أمبير}$$

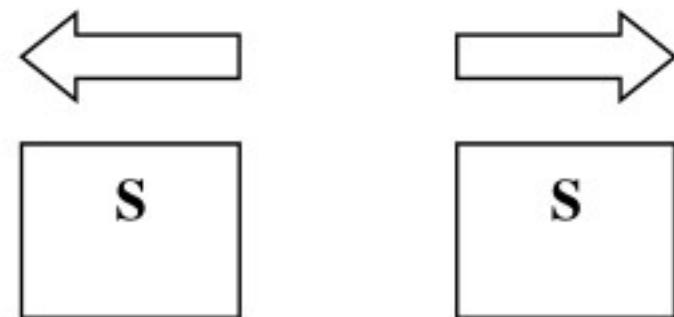
س / اوجد مقدار جهد دائرة كهربائية اذا علمت ان التيار الذي يسري في الدائرة ١٠ أمبير
ومقاومة الدائرة ٢٠ اوم ؟

المغناطيسية

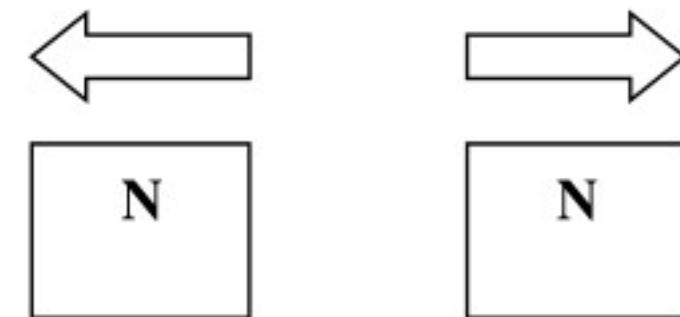


لكل مغناطيس قطبان : قطب شمالي وقطب جنوبى
تتركز القوة في المغناطيس في : قطبيه .

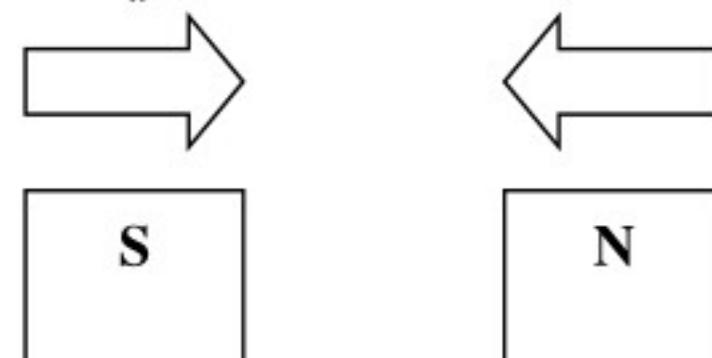
الأقطاب المتشابهة تتنافر (قطبان جنوبيان)



الأقطاب المتشابهة تتنافر (قطبان شماليان)

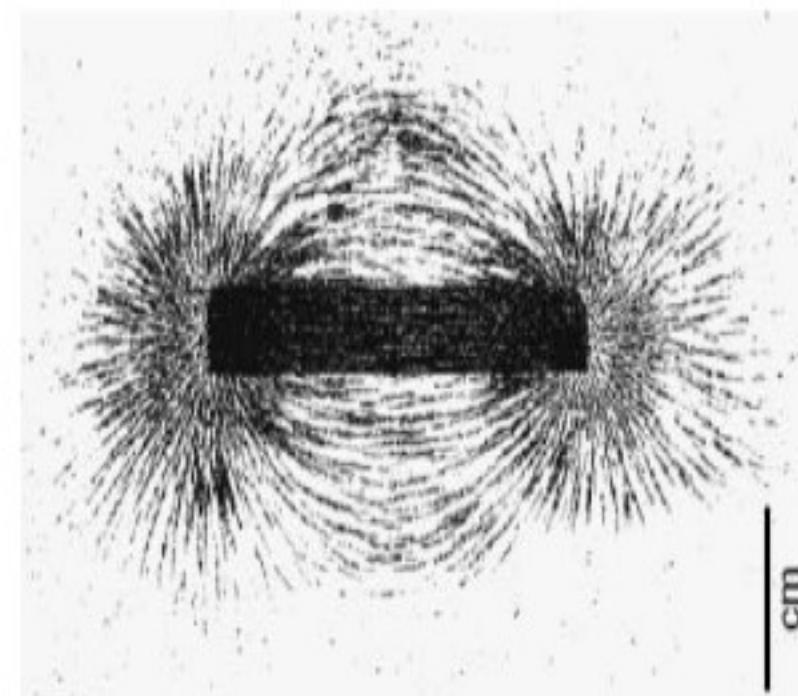


الأقطاب المختلفة تتجاذب (قطب شمالي وأخر جنوبى)



المجال المغناطيسي

كل مغناطيس محاط بمجال مغناطيسي يؤثر بقوة في المغناط الأخرى
شكل المجال المغناطيسي ، عبارة عن (خطوط منحنية تتزاحم عند الأقطاب)



المواد المغناطيسية : هي المواد التي تحتوي على عناصر الحديد والنيكل والكوبالت.

المواضيطة

مغناطيس دائم	مواد مغناطيسية	مواد غير مغناطيسية	
مغناطيس	الحديد ، النيكل ، الكوبالت	الألومنيوم	مثل
مagnet	magnet	is not magnet	elements of the material
تشير لاتجاه نفسه	ذات اتجاهات عشوائية	لا يوجد	poles of magnetic fields
يجدب المواد المغناطيسية أو مغناطيس آخر	تتجذب للمغناطيس ويمكن أن تصبح مغناطيس مؤقت	لا تتجذب للمغناطيس	magnetic

المغناطيس الكهربائي : هو السلك الذي يسري فيه تيار كهربائي وملفوف على قلب حديدي.

الحث الكهرومغناطيسي : هي حركة كل من المغناطيس والحلقة كل منهما للأخر لتوليد التيار الكهربائي .

س / ما وُجِهَ الشبهُ والاختلافُ بَيْنَ الْبَطَارِيَّةِ وَالْمُولَدِ الْكَهْرَبَائِيِّ ؟

