مذكرة
الأنشطة الصفية

أوراق العمل

إعداد
أ / أحمد الحسياني

هذه المذكرة
لا تغني عن
الكتاب المدرسي

٣

مادة العلوم
الصف الثالث المتوسط
الفصل الدراسي الثاني

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	اتحاد الذرات	1
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

ملاحظة : مستوى الطاقة = مجال الطاقة

س١ - ..... : الفراغ المحيط بالنواة و تتحرك فيه الإلكترونات

س ٢ - ..... : المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات .

س ٣ - كلما ابتعدت الالكترونات عن النواة تزداد طاقة الإلكترونات لأن .....

س ٤ - اكتب عدد الالكترونات الذي يمكن أن يستوعبه كل مستوى

المجال	عدد الإلكترونات	ملاحظة	
الأول		عند توزيع الإلكترونات نملأ المستوى الأول ثم نملأ الثاني ثم الثالث	لكل مجال طاقة حد أقصى يستوعبه من عدد من الإلكترونات حسب المعادلة التالية : عدد الإلكترونات في المستوى = ٢ ن ٢ حيث ن : (رقم المستوى)
الثاني			
الثالث			
الرابع			

انظر أمثلة لتوزيع الالكترونات شكل ٥ ص ٨٥

س ٦ - وزع الكترونات العنصر المقابل ثم اوجد ما يأتي :

١٧
Cl
٣٥

اسم العنصر	
عدد البروتونات	
عدد الالكترونات	
عدد النيوترونات	
العدد الكتلي	

التوزيع الالكتروني

تذكر

- العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
- عدد النيوترونات = العدد الكتلي - عدد البروتونات

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	تصنيف عائلات العناصر	٢
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

◈ ذرة العنصر تفقد إلكترونات أو تكسبها أو تشارك بها (يعني تفاعل) بحثا عن الاستقرار الكيميائي.

◉ الاستقرار الكيميائي : هو أن يكون مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) للذرة ممتلئ ب.....

⊙ الغازات النبيلة - المجموعة رقم (.....) /
أكثر العناصر استقرارا لأن مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) ..... بالالكترونات

⊙ المجموعة التي ذرات عناصرها تكسب الكترونات يزداد نشاطه الكيميائي
إذا كان المستوى الخارجي قريب للنواة لأن قوة جذب النواة تكون .....
- مثل / الهالوجينات - المجموعة رقم (.....)
تستقر باكتساب إلكترون عند التفاعل ونشاطها يقل من الأعلى للأسفل.

⊙ المجموعة التي ذرات عناصرها تفقد الكترونات يزداد نشاطه الكيميائي
إذا كان المستوى الخارجي بعيدا عن النواة لان قوة جذب النواة تكون .....
- مثل / الفلزات القلوية المجموعة رقم (.....)
تستقر بفقدان إلكترون عند التفاعل ونشاطها يزيد من الأعلى للأسفل.

حالة عناصر كل مجموعة عند التفاعل الكيميائي

المجموعة	الفلزات				اللافلزات			الغازات النبيلة
	١	٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨
عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨
عدد الالكترونات المفقودة أو المكتسبة عند التفاعل لكي تستقر	تفقد ١	تفقد ٢	تفقد ٣	تشارك	تكسب ٣	تكسب ٢	تكسب ١	نادراً ما تتفاعل
النشاط الكيميائي لعناصر المجموعة	يزداد إذا اتجهنا إلى أسفل لان قوة جذب النواة اقل لأنّ مستوى طاقته الخارجي ابعد عن النواة				يقل إذا اتجهنا إلى أسفل لأن قوة جذب النواة اكبر لأنّ مستوى طاقته الخارجي أقرب إلى النواة			مستقرة لأن مستوى الطاقة الخارجي ممتلىء الالكترونات

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	التمثيل النقطي	٣
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

- عدد ..... في مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) يحدد خواص العنصر الكيميائية .
- في الذرة المتعادلة يكون : العدد الذري = عدد ..... = عدد .....
- عناصر المجموعة الواحدة تكون متشابهة في الخصائص الكيميائية **علل**

.....

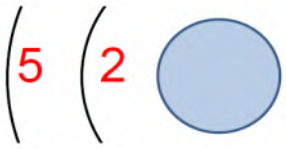
- التمثيل النقطي للإلكترونات :

هو عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد ..... في مستوى الطاقة الخارجي

س / ما أهمية معرفة عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي , و التمثيل النقطي للإلكترونات ؟

لأن .....

امثلة

العنصر	التوزيع الالكتروني	التمثيل النقطي
٧ N ١٤		
٨ O ١٦		
١٢ Mg ٢٤		

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	ارتباط العناصر - ١	4
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

◉ الرابطة الكيميائية : هي .....

◉ ..... : مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.

◉ أنواع الروابط الكيميائية : ١- ..... ٢ - ..... ٣- .....

١- الرابطة الأيونية

◆ تعريفها : هي رابطة كيميائية تنتج عن تجاذب بين ..... المختلفة في الشحنة الكهربائية

◆ تتكون : بفقد ذرة عنصر لإلكتروناته الخارجية (يصبح أيون .....)

و كسب الآخر لها (يصبح أيون .....) وتتكون قوة جذب قوية بين الأيونين

◆ تسمى المركبات الناتجة عنها مركبات .....

◆ .....: هو ذرة تحمل شحنة كهربائية نتيجة فقدانها أو اكتسابها إلكترونات .

◆ الايون السالب يضاف لاسمه (يد) مثل كلور يصبح ..... Cl^-

◆ الايون الموجب لا يتغير اسمه مثل صوديوم Na^+

◆ تحدث بين ..... و لا فلزات

امثلة على المركبات الأيونية	■ كلوريد الصوديوم	(شكل ١٢ ص ٩١)
	■	(شكل ١٤- أ ص ٩٢)
	■	(شكل ١٤- ب ص ٩٢)

٢- الرابطة الفلزية

◆ تعريفها : هي رابطة تحدث نتيجة ..... بين الكترونات المجال الخارجي مع نواة الذرة و مع أنوية الذرات الأخرى. (شكل ١٥ ص ٩٢)

◆ تحدث بين ..... فقط

◆ تؤثر هذه الرابطة على خصائص الفلز ومنها :

١- تمنع ..... الفلز عند الطرق أو السحب ٢- .....

ملحوظات		معلم المادة

مدرسة الأمير سلطان الثانوية	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	ارتباط العناصر - ٢	٥
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

٣ - الرابطة التساهمية

◄ بعض العناصر غير قادرة على فقد أو اكتساب الكترونات فتذهب إلى المشاركة بالالكترونات بحثا عن الاستقرار الكيميائي

◆ تعريفها : هي الرابطة التي تنشأ بين ذرات العناصر ..... من خلال ..... بالإلكترونات .

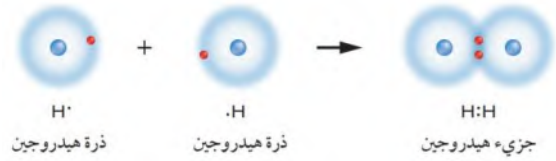
◆ (لا يحدث فقدان أو اكتساب للإلكترونات) وتتحرك الالكترونات المتشاركة حول كلا الذرتين .

◆ تسمى المركبات الناتجة عنها المركبات ..... ◆ تنشأ الرابطة التساهمية بين .....

أنواع الروابط التساهمية

حسب عدد الأزواج المشتركة

▣ ..... تشترك الذرتين بزوج واحد فقط



راجع شكل ١٦ ص ٩٣

▣ ..... تشترك الذرتين بزوجين

راجع شكل ١٧ ص ٩٤

▣ ..... تشترك الذرتين بثلاثة أزواج

راجع شكل ١٧ ص ٩٤

حسب المشاركة بالالكترونات

⊙ رابطة ..... :

◆ مشاركة غير متساوية بالالكترونات بين الذرتين

◆ تبقى الالكترونات بجانب احد الذرتين مدة أطول فينشأ قطبين سالب و موجب

مثل

- كلوريد الهيدروجين HCl راجع شكل ١٨ ص ٩٤
- ..... H_2O راجع شكل ١٩ ص ٩٥

⊙ رابطة ..... :

◆ مشاركة متساوية بالالكترونات بين الذرتين

◆ تنشأ بين ذرات العنصر نفسه

مثل

- جزيء ..... راجع شكل ١٧ ص ٩٤
- جزيء ..... راجع شكل ١٦ ص ٩٣
- جزيء ..... راجع شكل ١٦ ص ٩٣

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	صيغ المركبات	٦
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

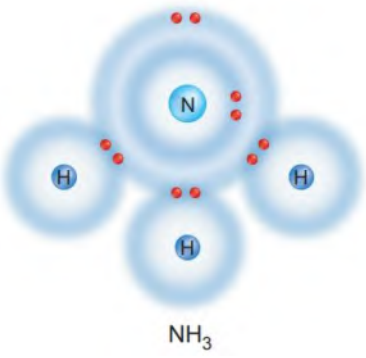
صيغ المركبات:

- صيغة المركب تدل على:
  - العناصر الداخلة في تركيب المركب.
  - عدد ذرات كل عنصر.
- أمثلة على صيغ مركبات:

- الماء (H_2O) = ذرتين ..... + ذرة .....
- مركب كلوريد الكالسيوم ($Ca\ Cl_2$) = ذرتين ..... + ذرة كالسيوم

تسمية المركبات : اسم أي المركب مكون من جزأين	
العنصر الثاني هو الأيمن (السالب)	العنصر الأول هو (الأيسر) موجب
Na Cl	
كلوريد الصوديوم	

مثال/ اكتب أسماء المركبات الكيميائية التالية :		
Ca O	Mg S	$Al_2\ O_3$
.....	.....	.....



NH_3

تبين الصيغة الكيميائية للأمونيا NH_3 اتحاد ذرة نيتروجين مع ثلاث ذرات هيدروجين.

الشكل ٢٣ تبين الصيغ الكيميائية نوع الذرات وعددها في الجزيء.

استنتج ما الذي يدل عليه الرقم "٣" في NH_3 ؟

ملحوظات		معلم المادة

رقم الدرس	موضوع الدرس	علوم
٧	الصيغ و المعادلات الكيميائية	الفصل الدراسي الثاني
	رقم الصفحة في الكتاب (-)	هـ

تقـويم	تعلم ذاتي	تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

س ١ - تتعرض المادة لنوعين من التغيرات

التغيرات		التغيرات .....
تؤثر في خصائص المادة الفيزيائية فقط ، كالحجم و الشكل و الحالة	تعريف	تُنتج مادة أخرى لها خصائص مختلفة عن خصائص المادّة الأصلية
تجمد الماء -	مثال	صدأ الحديد - .....

س ٢ - التفاعل الكيميائي : .....

س ٣ - من دلائل حدوث التفاعل الكيميائي:

١- تغير اللون ٢- تكـّون .....

٣- تغير في ..... (ملحوظ وغير ملحوظ) ٤- تصاعد .....

◉ المعادلة الكيميائية: تعبير عن التفاعل الكيميائي بالصيغ الكيميائية للمواد الداخلة و الناتجة في التفاعل
(جدول ١ ص ١١٣)

س ٤ - قانون حفظ الكتلة : كتلة المواد ..... = كتلة المواد .....

وزن المعادلة الكيميائية	لتحقيق قانون حفظ الكتلة يجب ان تكون المعادلةالكيميائية موزونة ، بحيث يكون : عدد الذرات ونوعها في المتفاعلات = عدد الذرات ونوعها في النواتج انظر : (شكل ٤ ص ١١٤) (راجع مثال ص ١١٦)	
مثال ص ١١٤	معادلة غير موزونة	معادلة موزونة
	$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$	$2Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$

الطاقة في التفاعل الكيميائي

س ٥ - تنقسم التفاعلات الكيميائية إلى:

١- تفاعلات ..... للطاقة		٢- تفاعلات ..... للطاقة
تكون الطاقة من النواتج	تعريف	تكون الطاقة من المتفاعلات
- تحرر الحرارة من التفاعل يكون: أ - ..... : مثل الاحتراق ملحوظ ب- ..... : مثل صدأ الحديد غير ملحوظ	مثال	- تحليل الماء بالطاقة الكهربائية (شكل ٨ ص ١١٨)
طاقة + $2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$	معادلة	$2H_2O$ + طاقة $\longrightarrow 2H_2 + O_2$

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	امثلة على وزن المعادلات الكيميائية	٨
	هـ		

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

ملحوظة / - اثناء وزن المعادلة لا تغير الأرقام الصغيرة أسفل يمين رموز العناصر

- فقط اضف الرقم المناسب امام العنصر او المركب في طرفي المعادلة او احدهما

مثال ❶ ص ١٨٣

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$	$2Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
2 = Ag 2 = H 1 = S	≠	1 = Ag 2 = H 1 = S	=	2 = Ag 2 = H 1 = S	=	2 = Ag 2 = H 1 = S

مثال ❷

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O +$ طاقة	$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O +$ طاقة

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
2 = H 1 = O	≠	2 = H 2 = O	=	4 = H 2 = O	=	4 = H 2 = O

مثال ❸ ص ١٨٤

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O +$ طاقة	$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O +$ طاقة

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
1 = C 2 = H 3 = O	≠	1 = C 4 = H 2 = O	=	1 = C 4 = H 4 = O	=	1 = C 4 = H 4 = O

مثال ❹

$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl + Na$

المعادلة غير صحيحة لوجود عنصر Na في المواد الناتجة و هو غير موجود المواد المتفاعلة

المعادلة الصحيحة والموزونة تكون : $H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	سرعة التفاعلات الكيميائية	٩
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

س ١/ أنواع التفاعلات الكيميائية من حيث طريقة حدوثها :

- ..... : بدون تدخل الانسان (صدأ الحديد) - ..... : تدخل الانسان (الاحتراق)

س٢ / ..... : الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي .

لماذا تعتبر طاقة التنشيط ضرورية للتفاعلات الكيميائية ؟

لتكوين روابط جديدة في النواتج يجب تكسير الروابط الكيميائية في المتفاعلات وهذا يحتاج إلى طاقة محددة

- من شروط حدوث التفاعل الكيميائي تقارب جزيئات وذرات المواد المتفاعلة وتصادمها لتكسير الروابط ومن ثم تكوين روابط جديدة في النواتج وتصادمها

س٣/ ..... : مدى سرعة حدوث التفاعل منذ بدئه

س٤/كيف تقاس سرعة التفاعل الكيميائي؟

بقياس : ❖ سرعة ..... أو ❖ سرعة .....

س ٥ - العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي:		
١- ..... - شكل ١٥ صـ ١٢٣	..... سرعة التفاعل الكيميائي كلما ..... درجة الحرارة	لان ارتفاع درجة الحرارة يزيد من سرعة وحركة الجزيئات فتزداد فرصة التصادم بين الجزيئات
٢- ..... - شكل ١٦ صـ ١٢٣	..... سرعة التفاعل الكيميائي كلما ..... تركيز المواد المتفاعلة	بسبب ازدياد فرصة التصادم بين الجزيئات والذرات
٣- ..... - شكل ١٧ صـ ١٢٤	..... سرعة التفاعل الكيميائي كلما ..... مساحة السطح	بسبب زيادة مساحة التلامس عند التصادم بين الجزيئات والذرات

العامل		العامل .....
مادة تسرع التفاعل الكيميائي ، ولاتظهر في المعادلة الكيميائية ، لانه لا يتغير ولا يستهلك دون أن تتغير . يعمل على : - زيادة ..... تصادم الجزيئات - ..... طاقة التنشيط	التعريف	مادة تعمل على إبطاء التفاعل الكيميائي
- الإنزيمات المتخصصة : جزيئات من البروتينات الكبيرة تسرع التفاعلات للازمة لكي تعمل خلايا جسم الإنسان بشكل صحيح - راجع صـ ١٢٦ - العوامل المحفزة المحولة في عوادم السيارات تعمل تسريع الاحتراق غير المكتمل وتحويل المواد الضارة (اول أكسيد الكربون) الي مواد اقل ضررا (ثاني اكسيد الكربون) - راجع شكل ١٩ صـ ١٢٦	امثلة	- مركبات هيدروكسي تولوين وهي (المواد الحافظة في المواد الغذائية) تعمل على إبطاء فساد المواد الغذائية و إطالة مدة صلاحيتها .

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	مراجعة هامة	↓↑
	هـ		

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

رقم المجموعة	١	٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨
عدد الإلكترونات في المجال الخارجي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨
عدد الالكترونات المفقودة أو المكتسبة عند التفاعل لكي تستقر	تفقد ١	تفقد ٢	تفقد ٣	تشارك	تكسب ٣	تكسب ٢	تكسب ١	لا
رمز الايون (X رمز لأي العنصر)	X^{+}	X^{+2}	X^{+3}		X^{-3}	X^{-2}	X^{-}	
اسم الايون	لا يتغير الاسم مثل ◄ ايون الصوديوم يسمى : الصوديوم ◄ ايون الكالسيوم يسمى : الكالسيوم ◄ ايون المغانسيوم يسمى : المغانسيوم				يضاف لاسم العنصر (يد) مثل ◄ ايون الكلور يسمى : كلوريد ◄ ايون الكبريت يسمى : كبريتيد ◄ ايون الاكسجين يسمى : اكسيد			مستقرة

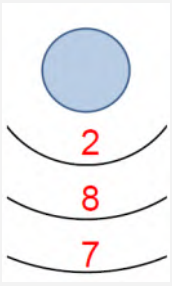
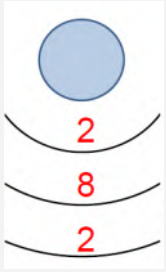
كل عنصر في الجدول الدوري يمثل بمربع كالتالي:			
فلور	٩	الرقم الأصغر	← العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الالكترونات
	F	X	← رمز العنصر
	١٩	الرقم الأكبر	← العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات

- ❖ العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
- ➢ عدد النيوترونات = العدد الكتلي – عدد البروتونات

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُومٌ	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفَصْلُ الدِّرَاسِيُّ الثَّانِي	مثال شامل	١٣
	هـ		

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

اوجد مايلي	١٧ Cl ٣٥	٨ O ١٦	١١ Na ٢٣	١٢ Mg ٢٤	١٣ Al ٢٦
اسم العنصر	كلور			مغانسيوم	
العدد الذري	١٧			١٢	
عدد البروتونات	١٧			١٢	
عدد الالكترونات	١٧			١٢	
عدد النيوترونات	١٨			١٢	
العدد الكتلي	٣٥			٢٤	
التوزيع الالكتروني					
التمثيل النقطي	$\cdot\cdot$ $: \underset{\cdot\cdot}{\overset{\cdot\cdot}{\mathrm{Cl}}} \cdot$			$\cdot \mathrm{Mg} \cdot$	
رمز الأيون	Cl^-			Mg^{++}	
اسم الأيون	كلوريد			المغانسيوم	

❖ يتم حل التمثيل النقطي و رمز الأيون و اسم الأيون **بعد** حل التوزيع الالكتروني و معرفة عدد الكترونات المجال الخارجي

ملحوظات		معلم المادة

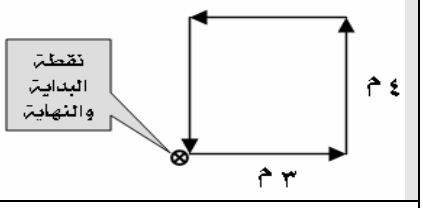
درس (10)	الحركة والسرعة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من ( ) إلى ( )

أكتب المصطلح العلمي

هي التغير في موضع الجسم	
طول المسار الفعلي الذي تسلكه من نقطة البداية إلى نقطة النهاية	
هي البعد المستقيم من نقطة البداية إلى نقطة النهاية	
المسافة التي يقطعها جسم ما في وحدة الزمن	

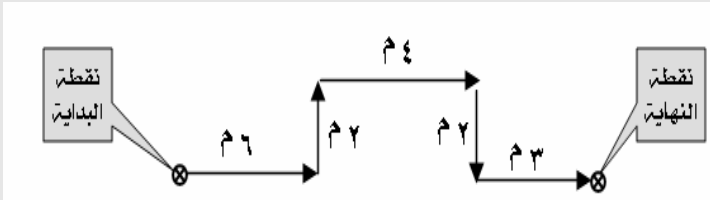
متى تكون المسافة = الإزاحة ؟ .....

متى تكون الإزاحة = صفر ؟ .....



المسافة =

الإزاحة =



المسافة =

الإزاحة =

راجع الأمثلة في الكتاب صـ ٨٢

قانون حساب السرعة

السرعة = ... / .....

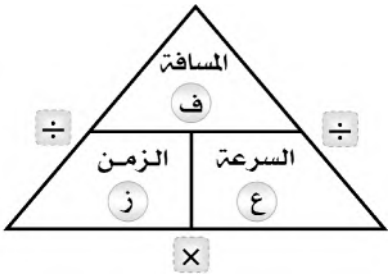
يقاس الزمن بوحدة : الثانية (ث)

تقاس المسافة بوحدة : ..... (م)

تقاس السرعة بوحدة : متر/ثانية (م/ث)

يكتب بالرموز

ع = ف / ز



مسائل حسابية

٠٠اكتب القانون أولا٠٠

❶ متسابق قطع ١٢٠ متر في ٤٠ ثانية ، احسب سرعته

❷ سيارة قطعت ٣ كم في ٥ دقائق ، احسب سرعتها

❸ متسابق سرعته ٣ م/ث ، احسب المسافة التي يقطعها في ٧ ثوان .

❹ دراجة سرعتها ٤ م/ث ، احسب الزمن اللازم قطع ٣٦ مترا .

١١	معلم المادة	صفر لم يحضر	٠,٥ متاخر	١ في الوقت المحدد	

درس (11)	الحركة والسرعة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من ( ) إلى ( )

أكتب المصطلح العلمي

حاصل قسمة المسافة الكلية التي يقطعها الجسم على الزمن الكلي لقطع هذه المسافة	
هي سرعة الجسم عند لحظة زمنية معينة	
السرعة المتوسطة = السرعة اللحظية إذا كانت سرعة الجسم	
هي مقدار سرعة جسم متحرك و اتجاه حركته	

قانون حساب السرعة المتوسطة

السرعة المتوسطة = ...

.....

مسألة

متسابق قطع ١٥ متر في ٤ ثوان ، ثم توقف لمدة ٣ ثوان ثم قطع ٢٥ متر في ٧ ثوان ، ثم تحرك ٢٠ متر في ٦ ثوان. احسب سرعته المتوسطة.

٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ العوامل المؤثرة على السرعة المتجهة :

١- ..... ٢- .....

- إذا تغير احدهما أو كلاهما تتغير السرعة المتجهة.

❖ التمثيل البياني للحركة ارجع للكتاب شكل ٦ صـ ٨٤ مهم

	في الوقت المحدد	متاخر	لم يحضر	معلم المادة	١٢
	١	٠,٥	صفر		

درس (12)	التسـارع	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من ( ) إلى ( )

❖❖ ..... : هو مقدار التغير في السرعة المتجهة خلال وحدة الزمن

طرق تغيير تسارع الأجسام	◈ ..... سرعة الجسم ◈ ..... سرعة الجسم ◈ تغيير ..... الجسم

حساب التسارع

التسارع = (..... − .....) / .....

ت = (ع ٢ − ع ١) / ز

وحدة الزمن = ثانية (ث)
وحدة السرعة = م / ث
وحدة التسارع = م / ث ٢

ع ١ = السرعة الابتدائية ع ٢ = السرعة النهائية ز = الزمن

أنواع التسارع

	ايجابي	سلبي
صفاته	▣ زيادة في السرعة ▣ التسارع في نفس اتجاه الحركة ▣ السرعة النهائية ..... من السرعة الابتدائية ▣ ناتج التسارع موجب	▣ ..... في السرعة ▣ التسارع في ..... اتجاه الحركة ▣ السرعة الابتدائية ..... من السرعة النهائية ▣ ناتج التسارع موجب
أمثله حسابية	۞ تسير عربة في مدينة ألعاب بسرعة ١٠ م/ث ، و بعد ٥ ثوان من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها ٢٥ م/ث احسب تسارع هذه العربة ؟ وما نوعه ؟ ➢ الحل : ٠٠اكتب القانون أولا٠٠ ت = ــــــــ ت = ــــــــ = ــــــ = م/ ث ٢ ❖ نوع التسارع : تسارع	۞ تسير عربة في مدينة ألعاب بسرعة ٢٥ م/ث ، و بعد ٣ ثوان من المسير على سكتها الصاعدة أصبحت سرعتها ١٠ م/ث احسب تسارع هذه العربة ؟ وما نوعه ؟ ➢ الحل : ٠٠اكتب القانون أولا٠٠ ت = ــــــــ ت = ــــــــ = ــــــ = م/ث ٢ ❖ نوع التسارع : تسارع .....

❖ ملحوظة : التسارع = صفر إذا كانت السرعة ثابتة (السرعة الابتدائية = السرعة النهائية)

❖ التمثيل البياني للتسارع ارجع للكتاب شكل ١١ صـ ٩٠ مهم

	في الوقت المحدد	متاخر	لم يحضر	معلم المادة	١٣
	١	٠,٥	صفر		

درس (٣)	الزخم والتصادم	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٣٠) إلى (٣٥)

➢ العلاقة بين القصور الذاتي والكتلة:

١- الكتلة هي : .....:

٢- القصور الذاتي : .....:

٣- العلاقة بين القصور الذاتي والكتلة هي علاقة ((.....)) فكلما ..... الكتلة أصبح ميل الجسم لمقاومة التغير في حالته الحركية أكبر.

➢ الزخم :-

راجع الكتاب صـــ ٣٠- ٣١

الزخـــــم هو ➢	.....	
يعتمد الزخم على ➢	١-	٢- .....

➢ حساب الزخم رياضياً:

قانون حساب الزخم ➢	الزخم = ... X ..... رمزياً : خ = ... X .....
وحدة قياس الزخم هي :	.....

مسألة حسابية:

أحسب زخم سيارة كتلتها ٩٠٠ كجم تتحرك بسرعة ٢٧ م / ث شمالاً ؟

المعطيات :..... القانون :	الحل :

قانون حفظ الزخم ➢	.....

س: توقع ماذا ستكون النتيجة بالاعتماد على مبدأ حفظ الزخم:	١- اصطدام جسم صغير متحرك بآخر أكبر منه ساكن:	.....
	٢- اصطدام جسم كبير متحرك بآخر أصغر منه ساكن:	.....
	٣- اصطدام جسمين متساوين في الكتلة والسرعة يتحركان في اتجاهين متعاكسين:	.....

درس (٣)	القانون الأول والثاني لنيوتن	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٤٤) إلى (٤٦)

➢ القوة :

١. ..... هي مجموع القوى المؤثرة على جسم ما.

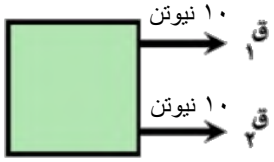
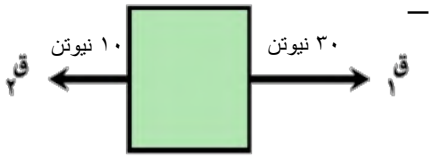
٢- تكون القوى متزنة إذا كانت المحصلة تساوي ..... وغير ذلك تسمى قوى ..... .

٣- قوة ..... هي قوة تعيق حركة الأجسام ..

➢ قانون نيوتن الأول : -

قانون نيوتن الأول هو ➢	ينص قانون نيوتن الأول على أنه: ((يبقى الجسم على حالته ..... من سكون أو حركة في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه .....))
قانون نيوتن الثاني ➢	يمثل القانون الثاني لنيوتن للحركة بالعلاقة الرياضية: القوة المحصلة = ...× .....

➢ تطبيقات على القوة المحصلة:

ما مقدار واتجاه القوة المحصلة في الحالتين:	أ- 	ب ـ 
	القوتان : ..... المقدار = ... الاتجاه :	القوتان : ..... المقدار = ... الاتجاه : .....
هل القوى الممثلة في الصورة التالية متزنة أم لا ولماذا؟ ➢	الجواب : ..... السبب :	

تابع درس القانون الأول والثاني لنيوتن

مقارنة بين أنواع الاحتكاك ➢	أ- الاحتكاك السكوني :	.....
	ب- الاحتكاك الانزلاقي :	.....
	ج- الاحتكاك التدحرجي :	.....

➢ **العوامل المؤثرة في الجاذبية :**

أ - ..... **ب - .....**

الوزن ➢

يعرف الوزن بأنه: .....

ويمكن حسابه وفق المعادلة التالية:

الوزن (نيوتن) **= ..... (.....) X ..... (.....)**

قانون نيوتن الثاني ➢

يمثل القانون الثاني لنيوتن للحركة بالعلاقة الرياضية:

التسارع = ... ÷ .....

مسائل حسابية

❶ جسم كتلته ٥٠ كجم أحسب وزنه ؟

المعطيات :

القانون :

الحل :

❷ احسب تسارع صندوق كتلته ٢٠ كجم دفع بقوة ٤٠ نيوتن ؟

المعطيات :

القانون :

الحل :

❸ دفع كتاب على سطح كتلته ٢ كجم فنتج عنه تسارع ٢ م/ث٢ فكم القوة المؤثرة على هذا الكتاب؟

المعطيات :

القانون :

الحل :

❹ تتحرك كرة بتسارع ١٥٠٠ م/ ث٢ والقوة المحصلة المؤثرة فيها ٣٠٠ نيوتن فما كتلتها ؟

المعطيات :

القانون :

الحل :

درس (٤)	قانون نيوتن الثالث	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٦٠) إلى (٦٥)

➢ **قانون نيوتن الثالث : -**

قانون نيوتن الأول هو ➢	**ينص قانون نيوتن الثالث على أنه:** ((.....))
توضيح للقانون ➢	**وفقا للقانون الثالث لنيوتن** "إذا أثر جسم بقوه في جسم آخر فإن الجسم الثاني يؤثر الأول بقوة مساوية لها في ..... ومعاكسة لها في ....."

➢ **س/ علل لما يأتي : الفعل ورد الفعل قوتان لا تلغي إحداهما الأخرى .:**

الجواب/السبب: .....

تطبيقات على قانون نيوتن الثالث : ((اكتب توضيح بسيط عن كل تطبيق))

١) الطيور

.....

.....

.....

.....

.....

.....

٢) إطلاق الصواريخ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

٣) قياس الوزن:

.....

.....

.....

	١	٠,٥	صفر	معلم المادة	٦
	في الوقت المحدد	متأخر	لم يحضر		

درس (١٢)	الكهرباء الساكنة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٤٢) إلى (١٤٣)

أكتب المصطلح العلمي

ذرة مشحونة بشحنة سالبة أو موجبة	
عدم التوازن للشحنة الكهربائية على الجسم	
قوة تؤثر بها الأجسام المشحونة على بعضها البعض	

- في الأجسام الصلبة يمكن للالكترونات أن تنتقل من جسم إلى أخر بعدة طرق منها .....
- في المحاليل تنتقل الشحنات بسبب حركة .....

➢ تقسم المواد حسب توصيلها للكهرباء إلى مواد:

١ - ..... مواد يمكن للالكترونات الحركة فيها بسهولة . مثل (البلاستيك و .....)

٢- ..... مواد تتحرك فيه الالكترونات بسهولة . مثل (..... و الذهب)

علل فلز النحاس من أفضل الموصلات للكهرباء . .....

➢ القوة الكهربائية يمكن أن تكون قوة : انظر شكل ٢ ص ١٤٣

١- قوة ..... بين الشحنات المختلفة .

٢- قوة ..... بين الشحنات المتشابهة .

➢ مقدار القوة الكهربائية بين جسمين مشحونين يعتمد على :

١- ..... بين الجسمين (إذا نقصت ..... زاد القوة)

٢- ..... لكلا الجسمين (إذا زادت ..... زادت القوة)

▣ ..... : هو الحيز المحيط بالشحنة الكهربائية و يظهر فيه تأثيرها .

- تزداد قوة المجال الكهربائي كلما ..... من الشحنة الكهربائية

➢ التفريغ الكهربائي : حركة ..... مثل : .....

	١ في الوقت المحدد	٠,٥ متاخر	صفر لم يحضر	معلم المادة	١٤

درس (١٣)	التيار الكهربائي	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٤٤) إلى (١٤٨)

❖ التفريغ الكهربائي يحرر كمية هائلة من الطاقة الكهربائية في لحظة واحدة .... مثل البرق
❖ التيار الكهربائي يعطي طاقة ثابتة و مستمرة يمكن التحكم فيها لتشغيل الأجهزة .

▣ ..... : هو تدفق للشحنات الكهربائية

- ينتج التيار الكهربائي في ..... بسبب تدفق الإلكترونات
- ينتج التيار الكهربائي في ..... بسبب تدفق الأيونات.

= يقاس التيار الكهربائي بوحدة (.....) ويرمز لها بالرمز A

▣ ..... : هي مسار مغلق تتحرك فيه الشحنات الكهربائية

◉ تتكون الدائرة الكهربائية البسيطة من :

- مصدر للتيار الكهربائي (بطارية)
- أسلاك كهربائية.
- جهاز كهربائي بسيط (مصباح - جرس ...)

▣ ..... : مقياس لمقدار ما يكسبه كل إلكترون من طاقة وضع كهربائية

= يقاس الجهد الكهربائي بوحدة (.....) ويرمز لها بالرمز V

❖❖ كيفية سريان التيار الكهربائي

راجع صـ ١٤٧

البطاريات

- فائدة البطارية : .....
- عمر البطارية : يعتمد عمر البطارية على استهلاك المواد الكيميائية فيها .

▣ ..... : هي مقياس مدى صعوبة تدفق الإلكترونات في المادة.

= تقاس المقاومة الكهربائية بوحدة (.....) ويرمز لها بالرمز Ω

◉ العوامل التي تعتمد عليها المقاومة الكهربائية : انظر شكل ٧ ص ١٤٧

١- ..... السلك (كلما زاد ..... تزداد المقاومة)
٢- سمك السلك (كلما زاد سمك السلك ..... المقاومة)
٣- نوع المادة المصنوع منها السلك

علل يستخدم النحاس في صناعة أسلاك التمديدات الكهربائية

.....

علل يستخدم في المصابيح سلك رفيع جدا من مصنوع من مادة التنجستن

.....

١٥	معلم المادة	صفر لم يحضر	٠,٥ متاخر	١ في الوقت المحدد	

درس (١٤)	قانون اوم	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٤٩) إلى (١٥٠)

العلاقة بين الجهد والتيار والمقاومة

(قانون أوم)

يعتمد مقدار التيار الكهربائي المار على:

- الجهد الكهربائي (كلما ..... الجهد الكهربائي زاد التيار الكهربائي)
- المقاومة الكهربائية (كلما ..... المقاومة الكهربائية زاد التيار الكهربائي)

قانون اوم

الجهد الكهربائي = ... × .....

جـ = ت × م

تذكر

- ❖ يقاس الجهد الكهربائي بوحدة (.....)
- ❖ تقاس شدة التيار الكهربائي بوحدة (.....)
- ❖ تقاس المقاومة الكهربائية بوحدة (.....)

أمثلة

❶ عند إضاءة مصباح كهربائي يسري تيار كهربائي في دائرته شدته ٠,١ أمبير ، فإذا كانت مقاومة الدائرة ٣٠ اوم ، فما هو الجهد الكهربائي ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

❷ سخان كهربائي يسري تيار كهربائي في دائرته شدته ٠,٥ أمبير ، فإذا كان الجهد الكهربائي ١١٠ فولت ، فما مقدار مقاومة السخان ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

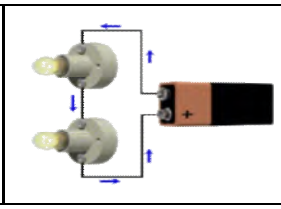
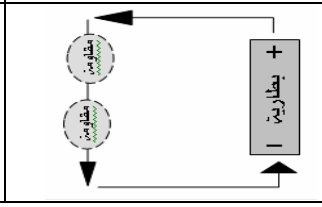
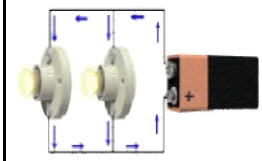
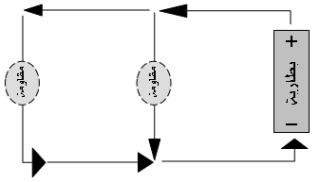
➢ الحل :

❸ غسالة كهربائية مقاومتها الكهربائية ٢٤ اوم ، يسري تيار كهربائي في دائرتها شدته ٥ أمبير ، احسب قيمة الجهد الكهربائي ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

درس (١٥)	الدوائر الكهربائية	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٥١) إلى (١٥٥)

أنواع الدوائر الكهربائية : هناك طريقتان للتوصيل الأجهزة والمصابيح في الدوائر الكهربائية هي :

	١- التوصيل على	٢- التوصيل على .....
عدد المسارات	دائـــــرة يسري فيها التيار الكـهربائي عبر مسار	دائـــــرة يسري فيها التيار الكـهربائي عبر .....
خواص التوصيل	- إذا قطع هذا المسار تتوقف الأجهزة الكهربائية . - تعطل أي جهاز يؤدي لتعطل باقي الأجهزة . - عند إضافة جهاز جـديد إلى دائرة التوصيل على التوالي ..... شدة التيار الكهربائي .	- إذا قطع أحد لمسارات لن تتوقف بقية الأجهزة . - نعطل أي جهاز لا يؤدي لتعطل باقي الأجهزة . - تختلف شـدة التيار الكهربـائي من مســار إلى أخر بحسب مقاومة كل جهاز .
الشكل	 	 

علل توصيل الأجهزة في المنازل على التوازي وليس التوالي .

.....

علل عند إضافة جهاز جديد إلى دائرة التوصيل على التوالي تقل شدة التيار الكهربائي .

.....

حماية الدوائر الكهربائية

عند زيادة المقاومة الكهربائية (الأجهزة) تسخن الأسلاك إلى حد قد يؤدي إلى حدوث حريق ولمنع ذلك تستخدم قواطع كهربائية أو (.....) تفصل التيار الكهربائي تلقائيا

القدرة الكهربائية

▣ تعريف القدرة الكهربائية : كمية .....

= تقاس القدرة الكهربائية بوحدة (.....) و يرمز لها بالرمز W

حساب القدرة الكهـربـائية

القدرة الكهربائية = ... × .....

القدرة الكهربائية = ت × جـ

مثال ما مقدار القدرة الكهربائية التي يسـتهلكها مصباح موصل بمصدر تيار كهربائي ذو جهد ١١٠ فولت و شدة تياره ٠,٥٥ أمبير .

٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

➢ تعتمد تكلفة الطاقة الكهربائية المستهلكة في الأجهزة المنزلية على عوامل هي :

١ - قدرة الجهاز على الاستهلاك ٢ - ..... ٣ - التعرفة من شركة الكهرباء

◆ **الصدمة الكهربائية** : هو مرور تيار كهربائي عبر جسم الإنسان

	١ في الوقت المحدد	٠,٥ متاخر	صفر لم يحضر	معلم المادة	١٧

درس (١٦)	الخصائص العامة للمغناطيس	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٦٦) إلى (١٦٩)

- يوجد المغناطيس في الطبيعة في معدن يسمى (المجناتيت)

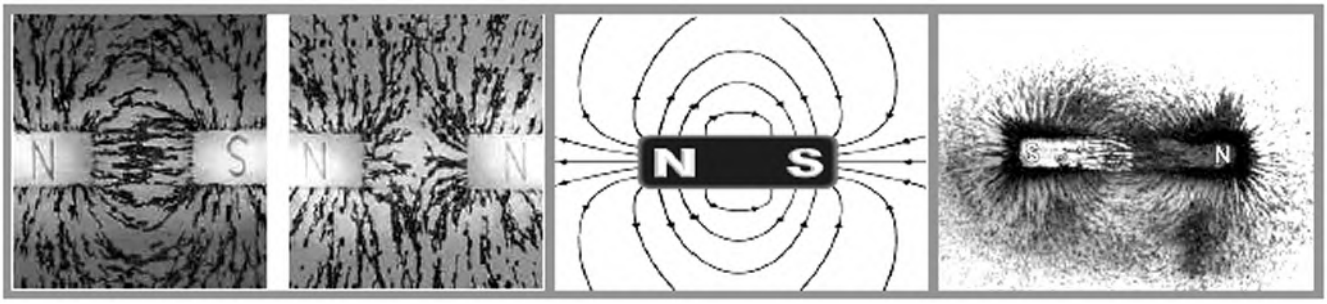
➢ من خصائص المغناطيس :

- كل مغناطيس له قطبان : ..... (N) و ..... (S)
- الأقطاب المتشابهة ..... و الأقطاب المختلفة ..... . راجع شكل ١ صـ ١٦٦
- تتركز قوة المغناطيس في (.....) ، و تقل في (.....) المغناطيس .

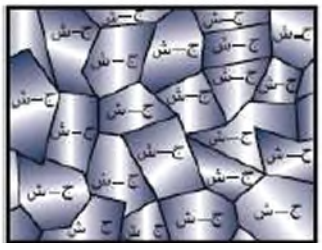
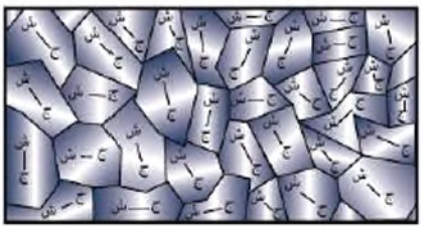
▣ ..... : المنطقة المحيطة بالمغناطيس و تظهر فيها آثار المغناطيس .

◈ تبدأ خطوط المجال المغناطيسي من القطب ..... وتنتهي في القطب ..... راجع شكل صـ ١٧٧

◈ ينشأ المجال المغناطيسي عن حركة ..... حول النواة ، و كذلك حركتها حول نفسها .



▣ ..... : هي مجموعة من الذرات تتوافق في اتجاه مجالاتها المغناطيسية .

	المادة القابلة للمغنطة	المادة غير القابلة للمغنطة
اتجاه المجالات المغناطيسية	مجالات المناطق المغناطيسية لها نفس الاتجاه	مجالات المناطق المغناطيسية بشكل عشوائي
شكل	ب / صـ ١٦٩ 	أ / صـ ١٦٩ 

	١ في الوقت المحدد	٠,٥ متاخر	صفر لم يحضر	معلم المادة	١٨

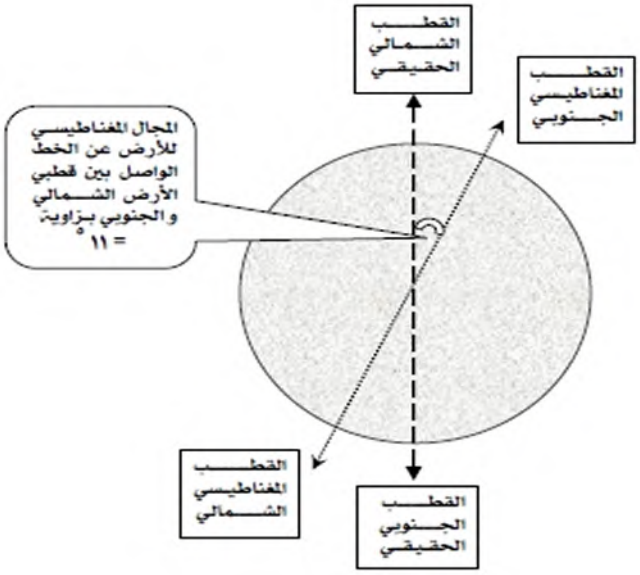
درس (١٧)	المجال المغناطيسي للأرض	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٧٠) إلى (١٧٢)

▣ ..... : هو المنطقة المحيطة بالأرض و التي تتأثر بالمجال المغناطيسي للأرض

- ◈ المجال المغناطيسي للأرض متغيرٌ بصورة مستمرة (الأقطاب تتغير)
- ◈ تفسير وجود المجال المغناطيسي للأرض : حركة .....
- ◈ فوائد المجال المغناطيسي للأرض :
  - ◆ .....
  - ◆ بعض المخلوقات الحية تعتمد على المجال المغناطيسي للأرض في تحديد طريقها .

◈ **ملحوظة :**

تشكل الأرض مغناطيسا بشكل مقلوب أي أن القطب الشمالي للمغناطيسي الأرضي باتجاه القطب الجنوبي الحقيقي - الجغرافي - للأرض ، والقطب الجنوبي للمغناطيس الأرضي باتجاه القطب الشمالي الحقيقي- الجغرافي - للأرض .



تنبيه الرسم في الكتاب شكل ٦ صـ ١٧٠ غير صحيح
الأقطاب المغناطيسية معكوسة

◈ اتجاه إبرة البوصلة باتجاه ..... الحقيقي دائما ، يثبت أن القطب المغناطيسي الجنوبي للأرض باتجاه الشمال الحقيقي (الجغرافي) للأرض .

درس (١٨)	التيار الكهربائي والمغناطيسية – ١	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٧٣) إلى (١٧٧)

▣ المغناطيس الكهربائي

انظر شكل ٩ ج صـ ١٧٣

◆ **تعريفه : هو** .....

➢ **العوامل المؤثرة بقوة المغانط الكهربائية :**

١- ..... **: يزداد المجال المغناطيسي إذا زادت** .....

٢- ..... **: يزداد المجال المغناطيسي إذا زادت** ..... **حول قضيب الحديد**

➢ **من الأجهزة التي تعمل على المغناطيس الكهربائي :**

◆ ..... انظر شكل ١٠ صـ ١٧٤

◆ **الجلفانومتر : يستخدم ضمن أجهزة أخرى منها :** انظر شكل ١١ صـ ١٧٥

- **مؤشر وقود السيارة**
- ..... **(لقياس التيار الكهربائي)**
- ..... **(لقياس الجهد الكهربائي)**

▣ المحرك الكهربائي

انظر شكل ١٣ صـ ١٧٦

◆ **تعريفه : هو** .....

◆ **يوجد المحرك الكهربائي في أجهزة منها : المروحة و** .....**و** .....

أنواع التيار الكهربائي			مثال
تيار	AC	هو تيار كهربائي يتغير اتجاهه بشكل منتظم	التيار الناتج عن المولدات
تيار	DC	هو تيار كهربائي يتدفق في اتجاه واحد	التيار الناتج عن البطاريات

▣ المولد الكهربائي

انظر شكل ١٧ صـ ١٧٨

◆ **تعريفه : هو جهاز** .....

- **مثل / محطات توليد التيار الكهربائي و مولدات الكهرباء المتنقلة**

	في الوقت المحدد	متاخر	لم يحضر	معلم المادة	٢٠
	١	٠,٥	صفر		

درس (١٩)	التيار الكهربائي والمغناطيسية - ٢	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٧٩) إلى (١٨٣)

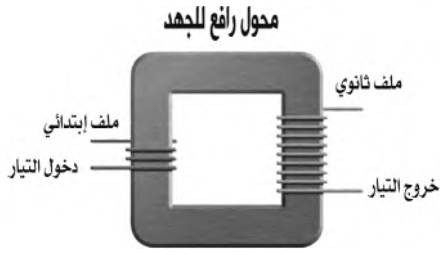
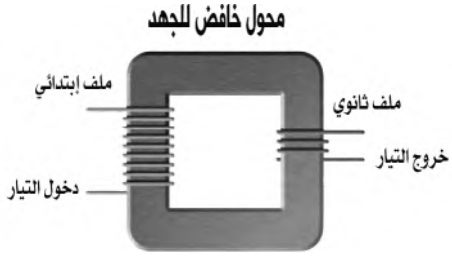
علل يتم رفع الجهد إلى ٧٠٠ ألف فولت عند نقله عبر خطوط النقل الكهرباء وقبل وصوله للمنازل .

.....

▣ المحول الكهربائي

انظر شكل ١٣ صـ ١٧٦

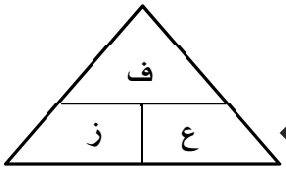
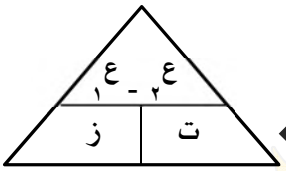
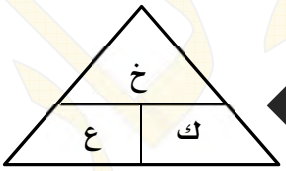
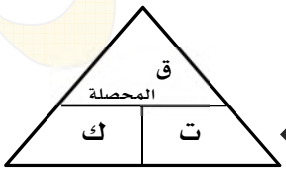
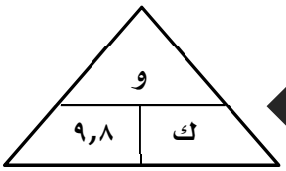
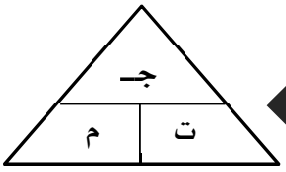
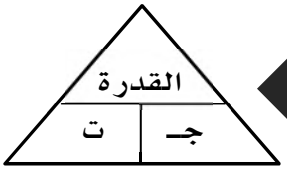
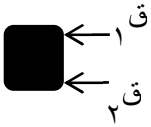
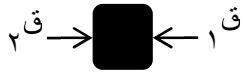
◆ **تعريفه : هو** .....

أنواع المحولات		
	أ - محول رافع للجهد	ب - محول خافض للجهد
الفرق في عدد اللفات	عدد لفات الملف الابتدائي ..... من عدد لفات الملف الثانوي	عدد لفات الملف الابتدائي ..... من عدد لفات الملف الثانوي
الشكل		
الاستخدام	من محطة توليد الكهرباء إلى أسلاك شبكة التوزيع	من أسلاك شبكة التوزيع إلى المنازل

نسبة تحويل المحول الكهربائي	$\frac{\text{جهد الملف الثانوي}}{\text{جهد الملف الابتدائي}} = \frac{\text{عدد لفات الملف الثانوي}}{\text{عدد لفات الملف الابتدائي}}$	راجع صـ ١٨١ راجع صـ ١٨٩ س ٢٧- ٢٨

الموصلات الفائقة		
	التعريف	.....
	العيوب	تتطلب تبريد السلك بشكل مستمر
	المميزات	لا يحدث .....
	الاستخدامات	١- في مسرعات الجسيمات ٢- أسلاك نقل الطاقة الكهربائية ٣- صناعة الشرائح الالكترونية للحاسوب ٤- ..... ٥- أجهزة التصوير بـ .....

علوم ثالث متوسط – الفصل الدراسي الثاني

م	الدرس	القوانين	الكمية	رمزها	الوحدات
❶	الحركة	قانون السرعة  ع = ف / ز	المسافة	ف	(م) أو (كم)
			الزمن	ز	(ثانية) أو (ساعه)
			السرعة	ع	(م / ث) أو (كم / ساعه)
❷	التسارع	قانون التسارع  ت = (ع٢ - ع١) / ز	السرعة الابتدائية	ع١	م / ث
			السرعة النهائية	ع٢	م / ث
			الزمن	ز	ثانية
			التسارع	ت	م / ث٢
❸	الزخم والتصادمات	قانون الزخم  خ = ك × ع	الكتلة	ك	كجم
			السرعة	ع	م / ث
			الزخم	خ	كجم . م / ث
❹	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثاني  ت = ق المحصلة / ك	القوة المحصلة	ق المحصلة	كجم . م / ث٢ أو (نيوتن)
			التسارع	ت	م / ث٢
			الكتلة	ك	كجم
❺	قانون نيوتن الثاني	قانون الوزن  و = ك × ٩,٨	الوزن	و	كجم . م / ث٢ أو (نيوتن)
			الكتلة	ك	كجم
			تسارع الجاذبية الأرضية = ٩,٨ م / ث٢		
❻	الدوائر الكهربائية	قانون أوم  جـ = ت × م	الجهد الكهربائي	جـ	فولت (V)
			التيار الكهربائي	ت	أمبير (A)
			المقاومة الكهربائية	م	أوم (Ω)
❼	الدوائر الكهربائية	قانون القدرة  القدرة = جـ × ت	التيار الكهربائي	ت	أمبير (A)
			الجهد الكهربائي	جـ	فولت (V)
			القدرة الكهربائية	[redacted]	(واط) أو (فولت . أمبير)
❽	قانون نيوتن الأول	قانون القوة المحصلة  ❖ اذا كانت القوى باتجاه واحد ق المحصلة = مجموع القوى	قانون القوة المحصلة  ❖ اذا كانت القوى باتجاهين متعاكسين ق المحصلة = القوة الأكبر – القوة الأصغر		

[redacted]

مذكرة
الأنشطة الصفية

أوراق العمل

إعداد
أ / أحمد الحسياني

الحلول الصحيحة

هذه المذكرة لا تغني عن الكتاب المدرسي

٣

مادة العلوم
الصف الثالث المتوسط
الفصل الدراسي الثاني

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	اتحاد الذرات	١١
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

مستوى الطاقة = مجال الطاقة

س١ - السحابة الالكترونية : الفراغ المحيط بالنواة و تتحرك فيه الإلكترونات

س ٢ - مستويات الطاقة : المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات .

س ٣ - كلما ابتعدت الالكترونات عن النواة تزداد طاقة الإلكترونات لأن قوة جذب النواة لها تقل

س ٤ - اكتب عدد الالكترونات الذي يمكن أن يستوعبه كل مجال

المجال	عدد الإلكترونات	ملاحظة	
الأول	٢	عند توزيع الإلكترونات نملأ المستوى الأول ثم نملأ الثاني ثم الثالث	لكل مجال طاقة حد أقصى يستوعبه من عدد من الإلكترونات حسب المعادلة التالية : عدد الإلكترونات في المستوى = ٢ ن ٢ حيث ن : (رقم المستوى)
الثاني	٨		
الثالث	١٨		
الرابع	٣٢		

انظر أمثلة لتوزيع الالكترونات شكل ٥ ص ٨٥

س ٦ - وزع الكترونات العنصر المقابل ثم اوجد ما يأتي :

١٧
Cl
٣٥

اسم العنصر	كلور
عدد البروتونات	١٧
عدد الالكترونات	١٧
عدد النيوترونات	١٨
العدد الكتلي	٣٥

التوزيع الالكتروني

تذكر

- العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
- عدد النيوترونات = العدد الكتلي - عدد البروتونات

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	تصنيف عائلات العناصر	١٢
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❒ تقـويم	❒ تعلم ذاتي	❒ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

◈ ذرة العنصر تفقد إلكترونات أو تكسبها أو تشارك بها (يعني تفاعل) بحثا عن الاستقرار الكيميائي.

◉ الاستقرار الكيميائي : هو أن يكون مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) للذرة ممتلئ بالإلكترونات

⊙ الغازات النبيلة - المجموعة (١٨) /
أكثر العناصر استقرارا لأن مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) ممتليء بالالكترونات

⊙ المجموعة التي ذرات عناصرها تكسب الكترونات يزداد نشاطه الكيميائي
إذا كان المستوى الخارجي قريب للنواة لأن قوة جذب النواة تكون اكبر
- مثل / الهالوجينات - المجموعة (١٧)
تستقر باكتساب إلكترون عند التفاعل ونشاطها يقل من الأعلى للأسفل.

⊙ المجموعة التي ذرات عناصرها تفقد الكترونات يزداد نشاطه الكيميائي
إذا كان المستوى الخارجي بعيدا عن النواة لان قوة جذب النواة تكون اقل
- مثل / الفلزات القلوية المجموعة (١)
تستقر بفقدان إلكترون عند التفاعل ونشاطها يزيد من الأعلى للأسفل.

حالة عناصر كل مجموعة عند التفاعل الكيميائي

المجموعة	الفلزات				اللافلزات			الغازات النبيلة
	١	٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨
عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨
عدد الالكترونات المفقودة أو المكتسبة عند التفاعل لكي تستقر	تفقد ١	تفقد ٢	تفقد ٣	تشارك	تكسب ٣	تكسب ٢	تكسب ١	نادراً ما تتفاعل
النشاط الكيميائي لعناصر المجموعة	يزداد إذا اتجهنا إلى أسفل لان قوة جذب النواة اقل لأنّ مستوى طاقته الخارجي ابعد عن النواة				يقل إذا اتجهنا إلى أسفل لأن قوة جذب النواة اكبر لأنّ مستوى طاقته الخارجي أقرب إلى النواة			مستقرة لأن مستوى الطاقة الخارجي ممتليء الالكترونات

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	التمثيل النقطي	١٣
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

- عدد **الإلكترونات** في مستوى الطاقة الخارجي (الأخير) يحدد خواص العنصر الكيميائية .
- في الذرة المتعادلة يكون : العدد الذري = عدد **البروتونات** = عدد **الالكترونات**
- عناصر المجموعة الواحدة تكون متشابهة في الخصائص الكيميائية **علل**

لأن لها نفس عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي

- التمثيل النقطي للإلكترونات :

هو عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد **الالكترونات** في مستوى الطاقة الخارجي

س / ما أهمية معرفة عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي , و التمثيل النقطي للإلكترونات ؟

لأن الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي هي التي تبين كيف يتفاعل العنصر

امثلة

العنصر	التوزيع الالكتروني	التمثيل النقطي
٧ N ١٤	2 5	N
٨ O ١٦	2 6	O
١٢ Mg ٢٤	2 8 2	Mg

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	ارتباط العناصر - ١	١٤
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

- الرابطة الكيميائية : هي القوى التي تربط بين ذرتين
- المـركب : مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.
- أنواع الروابط الكيميائية : ١- الأيونية ٢ - الفلزية ٣- التساهمية

١- الرابطة الأيونية

- تعريفها : هي رابطة كيميائية تنتج عن تجاذب بين الايونات المختلفة في الشحنة الكهربائية
- تتكون : بفقد ذرة عنصر لإلكتروناته الخارجية (يصبح أيون موجب)
  و كسب الآخر لها (يصبح أيون سالب) وتتكون قوة جذب قوية بين الأيونين
- تسمى المركبات الناتجة عنها مركبات أيونية .
- الأيـون : هو ذرة تحمل شحنة كهربائية نتيجة فقدانها أو اكتسابها إلكترونات .
- الايون السالب يضاف لاسمه (يد) مثل كلور يصبح كلوريد Cl^-
- الايون الموجب لا يتغير اسمه مثل صوديوم Na^+
- تحدث بين فلزات و لا فلزات

امثلة على المركبات الأيونية	■ كلوريد الصوديوم	(شكل ١٢ ص ٩١)
	■ كلوريد المغانسيوم	(شكل ١٤-أ ص ٩٢)
	■ اكسيد المغانسيوم	(شكل ١٤- ب ص ٩٢)

٢- الرابطة الفلزية

- تعريفها : هي رابطة تحدث نتيجة تجاذب بين الكترونات المجال الخارجي مع نواة الذرة و مع أنوية الذرات الأخرى. (شكل ١٥ ص ٩٢)
- تحدث بين الفلزات فقط
- تؤثر هذه الرابطة على خصائص الفلز ومنها :

١- تمنع تكسر الفلز عند الطرق أو السحب ٢- توصيل الفلز للتيار الكهربائي

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	ارتباط العناصر - ٢	١٥
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

٣ - الرابطة التساهمية

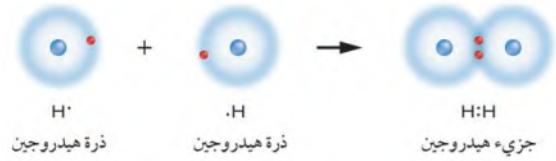
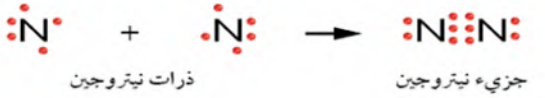
◄ بعض العناصر غير قادرة على فقد أو اكتساب الكترونات فتذهب إلى المشاركة بالالكترونات بحثا عن الاستقرار الكيميائي

◆ تعريفها : هي الرابطة التي تنشأ بين ذرات العناصر اللا فلزية من خلال التشارك بالإلكترونات .

◆ (لا يحدث فقدان أو اكتساب للإلكترونات) وتتحرك الالكترونات المتشاركة حول كلا الذرتين .

◆ تسمى المركبات الناتجة عنها المركبات الجزيئية ◆ تنشأ الرابطة التساهمية بين اللافلزات

أنواع الروابط التساهمية

حسب عدد الأزواج المشتركة	حسب المشاركة بالالكترونات
▣ أحادية تشترك الذرتين بزوج واحد فقط  راجع شكل ١٦ ص ٢٢٣	⊙ رابطة قطبية : ◆ مشاركة غير متساوية بالالكترونات بين الذرتين ◆ تبقى الالكترونات بجانب احد الذرتين مدة أطول فينشأ قطبين سالب و موجب **مثل** - كلوريد الهيدروجين HCl راجع شكل ١٨ ص ٢٢٤ - الماء H_2O راجع شكل ١٩ ص ٢٢٥
▣ ثنائية تشترك الذرتين بزوجين راجع شكل ١٧ ص ٢٢٤	⊙ رابطة غير قطبية : ◆ مشاركة متساوية بالالكترونات بين الذرتين ◆ تنشأ بين ذرات العنصر نفسه **مثل** - جزيء النتروجين راجع شكل ١٧ ص ٢٢٤ - جزيء الكلور راجع شكل ١٦ ص ٢٢٣ - جزيء الهيدوجين راجع شكل ١٦ ص ٢٢٣
▣ ثلاثية تشترك الذرتين بثلاثة أزواج  راجع شكل ١٧ ص ٢٢٤	

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	صيغ المركبات	١٦
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❒ تقـويم	❒ تعلم ذاتي	❒ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

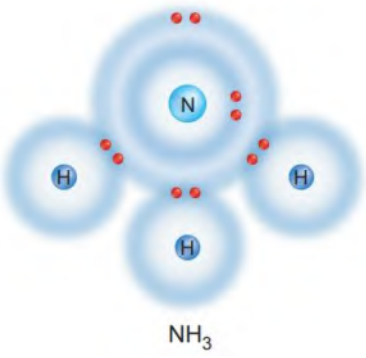
صيغ المركبات:

- صيغة المركب تدل على:
  - العناصر الداخلة في تركيب المركب.
  - عدد ذرات كل عنصر.
- أمثلة على صيغ مركبات:

- الماء (H_2O) = ذرتين هيدروجين + ذرة اكسجين
- مركب كلوريد الكالسيوم ($Ca Cl_2$) = ذرتين كلور + ذرة كالسيوم

تسمية المركبات : اسم أي المركب مكون من جزأين	
العنصر الثاني هو الأيمن (السالب)	العنصر الأول هو (الأيسر) موجب
Na Cl	
كلوريد الصوديوم	

مثال/ اكتب أسماء المركبات الكيميائية التالية :		
Ca O	Mg S	$Al_2 O_3$
اكسيد الكالسيوم	كبريتيد المغانيسوم	أكسيد الألمنيوم



NH_3

تبين الصيغة الكيميائية للأمونيا NH_3 اتحاد ذرة نيتروجين مع ثلاث ذرات هيدروجين.

الشكل ٢٣ تبين الصيغ الكيميائية نوع الذرات وعددها في الجزيء.
استنتج ما الذي يدل عليه الرقم "٣" في NH_3 ؟

ملحوظات		معلم المادة

	علوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	الصيغ و المعادلات الكيميائية	١٧
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

س ١ - تتعرض المادة لنوعين من التغيرات		
التغيرات الفيزيائية		التغيرات الكيميائية
تؤثر في خصائص المادة الفيزيائية فقط ، كالحجم و الشكل و الحالة	تعريف	تُنتج مادة أخرى لها خصائص مختلفة عن خصائص المادّة الأصلية
تجمد الماء - طي الورقة	مثال	صدأ الحديد - احتراق الورقة

س ٢ - التفاعل الكيميائي : تغيرات تحدث للمادة وينتج عنها مواد جديدة .

س ٣ - من دلائل حدوث التفاعل الكيميائي:

١- تغير اللون ٢- تكـّون راسب

٣- تغير في درجة الحرارة (ملحوظ وغير ملحوظ) ٤- تصاعد غاز

◉ المعادلة الكيميائية: تعبير عن التفاعل الكيميائي بالصيغ الكيميائية للمواد الداخلة و الناتجة في التفاعل

(جدول ١ ص ١١٣)

س ٤ - قانون حفظ الكتلة : كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة

وزن المعادلة الكيميائية	لتحقيق قانون حفظ الكتلة يجب ان تكون المعادلةالكيميائية موزونة ، بحيث يكون : عدد الذرات ونوعها في المتفاعلات = عدد الذرات ونوعها في النواتج انظر : (شكل ٤ ص ١١٤) (راجع مثال ص ١١٦)	
مثال ص ١٨٤	معادلة غير موزونة	معادلة موزونة
	$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$	$2Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$

الطاقة في التفاعل الكيميائي		
س ٥ - تنقسم التفاعلات الكيميائية إلى:		
١- تفاعلات طاردة للطاقة		٢- تفاعلات ماصة للطاقة
تكون الطاقة من النواتج	تعريف	تكون الطاقة من المتفاعلات
- تحرر الحرارة من التفاعل يكون: أ - سريع : مثل الاحتراق ملحوظ ب- بطيء : مثل صدأ الحديد غير ملحوظ	مثال	- تحليل الماء بالطاقة الكهربائية (شكل ٨ ص ١١٨)
طاقة + $2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$	معادلة	$2H_2O$ + طاقة $\longrightarrow 2H_2 + O_2$

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	امثلة على وزن المعادلات الكيميائية	١٨
	هـ		

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

ملحوظة / - اثناء وزن المعادلة لا تغير الأرقام الصغيرة أسفل يمين رموز العناصر

- فقط اضف الرقم المناسب امام العنصر او المركب في طرفي المعادلة او احدهما

مثال ❶ ص ١٨٣

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$	$2Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
2 = Ag 2 = H 1 = S	≠	1 = Ag 2 = H 1 = S	=	2 = Ag 2 = H 1 = S	=	2 = Ag 2 = H 1 = S

مثال ❷

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O +$ طاقة	$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O +$ طاقة

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
2 = H 1 = O	≠	2 = H 2 = O	=	4 = H 2 = O	=	4 = H 2 = O

مثال ❸ ص ١٨٤

المعادلة الكيميائية غير موزونه	المعادلة الكيميائية موزونه
$CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O +$ طاقة	$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O +$ طاقة

المواد الناتجة		المواد المتفاعلة		المواد الناتجة		المواد المتفاعلة
1 = C 2 = H 3 = O	≠	1 = C 4 = H 2 = O	=	1 = C 4 = H 4 = O	=	1 = C 4 = H 4 = O

مثال ❹

$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl + Na$

المعادلة غير صحيحة لوجود عنصر Na في المواد الناتجة و هو غير موجود المواد المتفاعلة

المعادلة الصحيحة والموزونة تكون : $H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	سرعة التفاعلات الكيميائية	١٩
	هـ	رقم الصفحة في الكتاب (-)	

❐ تقـويم	❐ تعلم ذاتي	❐ تعلم تعاوني
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

س ١/ أنواع التفاعلات الكيميائية من حيث طريقة حدوثها :

- تلقائية : بدون تدخل الانسان (صدأ الحديد) - غير تلقائية : تدخل الانسان (الاحتراق)

س٢ / طاقة التنشيط : الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي .

لماذا تعتبر طاقة التنشيط ضرورية للتفاعلات الكيميائية ؟

لتكوين روابط جديدة في النواتج يجب تكسير الروابط الكيميائية في المتفاعلات وهذا يحتاج إلى طاقة محددة

- من شروط حدوث التفاعل الكيميائي تقارب جزيئات وذرات المواد المتفاعلة وتصادمها لتكسير الروابط ومن ثم تكوين روابط جديدة في النواتج وتصادمها

س٣/ سرعة التفاعل الكيميائي : مدى سرعة حدوث التفاعل منذ بدئه

س٤/كيف تقاس سرعة التفاعل الكيميائي؟

بقياس : ❖ سرعة تكوّن أحد النواتج أو ❖ سرعة استهلاك أحد المتفاعلات

س ٥ - العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي:		
١- الحرارة - شكل ١٥ صـ ١٢٣	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي كلما زادت درجة الحرارة	لان ارتفاع درجة الحرارة يزيد من سرعة وحركة الجزيئات فتزداد فرصة التصادم بين الجزيئات
٢- التركيز - شكل ١٦ صـ ١٢٣	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي كلما زاد تركيز المواد المتفاعلة	بسبب ازدياد فرصة التصادم بين الجزيئات والذرات
٣- مساحة السطح - شكل ١٧ صـ ١٢٤	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي كلما زادت مساحة السطح	بسبب زيادة مساحة التلامس عند التصادم بين الجزيئات والذرات

العامل المحفز		العامل المثبط
مادة تسرع التفاعل الكيميائي ، ولاتظهر في المعادلة الكيميائية ، لانه لا يتغير ولا يستهلك دون أن تتغير . يعمل على : - زيادة مساحة تصادم الجزيئات - تخفيض طاقة التنشيط	التعريف	مادة تعمل على إبطاء التفاعل الكيميائي
- الإنزيمات المتخصصة : جزيئات من البروتينات الكبيرة تسرع التفاعلات اللازمة لكي تعمل خلايا جسم الإنسان بشكل صحيح - راجع صـ ١٢٦ - العوامل المحفزة المحولة في عوادم السيارات تعمل تسريع الاحتراق غير المكتمل وتحويل المواد الضارة (اول أكسيد الكربون) الي مواد اقل ضررا (ثاني اكسيد الكربون) - راجع شكل ١٩ صـ ١٢٦	امثلة	- مركبات هيدروكسي تولوين وهي (المواد الحافظة في المواد الغذائية) تعمل على إبطاء فساد المواد الغذائية و إطالة مدة صلاحيتها .

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُوم	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفصل الدراسي الثاني	مراجعة هامة	↓↑
	هـ		

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

رقم المجموعة	١	٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨
عدد الإلكترونات في المجال الخارجي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨
عدد الالكترونات المفقودة أو المكتسبة عند التفاعل لكي تستقر	تفقد ١	تفقد ٢	تفقد ٣	تشارك	تكسب ٣	تكسب ٢	تكسب ١	لا
رمز الايون (X رمز لأي العنصر)	X^{+}	X^{+2}	X^{+3}		X^{-3}	X^{-2}	X^{-}	
اسم الايون	لا يتغير الاسم مثل ◄ ايون الصوديوم يسمى : الصوديوم ◄ ايون الكالسيوم يسمى : الكالسيوم ◄ ايون المغانسيوم يسمى : المغانسيوم				يضاف لاسم العنصر (يد) مثل ◄ ايون الكلور يسمى : كلوريد ◄ ايون الكبريت يسمى : كبريتيد ◄ ايون الاكسجين يسمى : اكسيد			مستقرة

كل عنصر في الجدول الدوري يمثل بمربع كالتالي:			
فلور	٩	الرقم الأصغر	← العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الالكترونات
	F	X	← رمز العنصر
	١٩	الرقم الأكبر	← العدد الكتلي

- ❖ العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
- ➢ عدد النيوترونات = العدد الكتلي – عدد البروتونات

ملحوظات		معلم المادة

	عُلُومٌ	موضوع الدرس	رقم الدرس
	الفَصْلُ الدِّرَاسِيُّ الثَّانِي	مثال شامل	↕
	هـ		

الفصل (٣ /)	زمن الإجابة ( ) دقيقة	اليوم ..... التاريخ : / / ١٤ هـ

اوجد مايلي	١٧ Cl ٣٥	٨ O ١٦	١١ Na ٢٣	١٢ Mg ٢٤	١٣ Al ٢٦
اسم العنصر	كلور	اكسجين	الصوديوم	مغانسيوم	ألمنيوم
العدد الذري	١٧	٨	١١	١٢	١٣
عدد البروتونات	١٧	٨	١١	١٢	١٣
عدد الالكترونات	١٧	٨	١١	١٢	١٣
عدد النيوترونات	١٨	٨	١٢	١٢	١٣
العدد الكتلي	٣٥	١٦	٢٣	٢٤	٢٦
التوزيع الالكتروني	2 8 7	2 6	2 8 1	2 8 2	2 8 3
التمثيل النقطي	$:\ddot{Cl}\cdot$	$\cdot\ddot{O}\cdot$	$Na\cdot$	$\cdot Mg\cdot$	$\cdot Al\cdot$
رمز الأيون	Cl^-	O^{--}	Na^+	Mg^{++}	Al^{+++}
اسم الأيون	كلوريد	اكسيد	الصوديوم	المغانسيوم	ألمنيوم

❖ يتم حل التمثيل النقطي و رمز الأيون و اسم الأيون **بعد** حل التوزيع الالكتروني و معرفة عدد الكترونات المجال الخارجي

ملحوظات		معلم المادة

درس (١)	الحركة و الازاحة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٨) إلى (١٩)

⊙ أكتب المصطلح العلمي

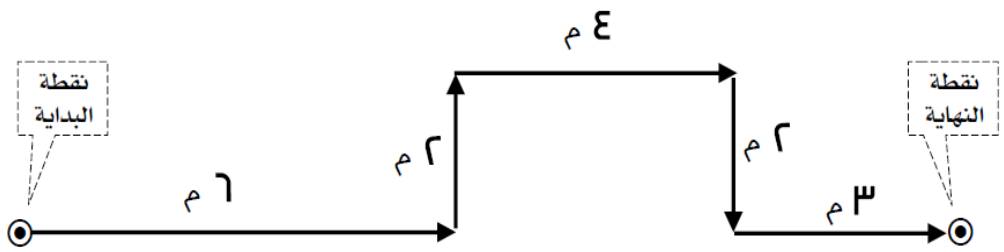
هي التغير في موضع الجسم	الحركة
طول المسار الذي يتحركه الجسم من نقطة البداية إلى نقطة النهاية	المسافة
هي طول البعد المستقيم من نقطة البداية إلى نقطة النهاية مع الاتجاه	الإزاحة

متى تكون المسافة = الإزاحة ؟ إذا كانت الحركة مستقيمة (في خط مستقيم)

متى تكون الإزاحة = صفر ؟ إذا كانت نقطة النهاية نفس نقطة البداية

أمثلة على حساب المسافة و الازاحة

مثال ❶

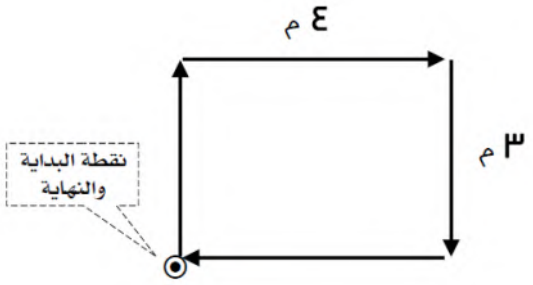


اوجد ما يلى :

المسافة = ١٧ متر

الإزاحة = ١٣ م شرقاً

مثال ❷



اوجد ما يلى :

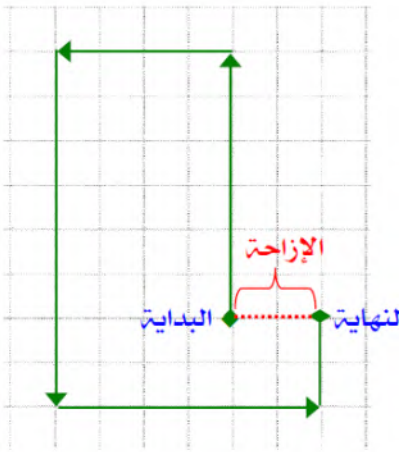
المسافة = ١٤ متر

الإزاحة = صفر

راجع الأمثلة في الكتاب صـ ١٩

مثال ❸ احسب إزاحتك إذا تحركت :

٦ م شمالا ، ثم ٤ م غربا ، ثم ٨ م جنوبا ، ثم ٦ م شرقا ، ثم ٢ م شمالا .



المسافة = ٢٦ متر

الإزاحة = ٢ م شرقاً

		معلم المادة

درس (٢)	السرعة – ١	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	صـ (٢٠)

▣ **السرعة** : المسافة التي يقطعها الجسم في وحدة الزمن

قانون حساب السرعة

السرعة = المسافة / الزمن

يكتب بالرموز

$ع = \frac{ف}{ز}$

يقاس الزمن بوحدة : الثانية (ث)

تقاس المسافة بوحدة : متر (م)

تقاس السرعة بوحدة : متر/ثانية (م/ث)

مسائل حسابية

٠٠اكتب القانون أولا٠٠

❶ متسابق قطع ١٢٠ متر في ٤٠ ثانية ، احسب سرعته .

$ع = \frac{ف}{ز} = \frac{١٢٠}{٤٠} = ٣$ م/ث

❷ سيارة قطعت ٣ كم في ٥ دقائق ، احسب سرعتها .

٣ كم = ٣٠٠٠ متر و ٥ دقائق = ٣٠٠ ثانية

$ع = \frac{ف}{ز} = \frac{٣٠٠٠}{٣٠٠} = ١٠$ م/ث

❸ متسابق سرعته ٣ م/ث ، احسب المسافة التي يقطعها في ٧ ثوان .

ف = ع × ز

ف = ٣ × ٧ = ٢١ م

❹ دراجة سرعتها ٤ م/ث ، احسب الزمن اللازم لقطع ٣٦ مترا .

$ز = \frac{ف}{ع} = \frac{٣٦}{٤} = ٩$ ث

معلم المادة		

درس (٣)	السرعة – ٢	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٢١) إلى (٢٣)

أكتب المصطلح العلمي

حاصل قسمة المسافة الكلية التي يقطعها الجسم على الزمن الكلي لقطع هذه المسافة.	السرعة المتوسطة
هي سرعة الجسم عند لحظة زمنية معينة.	السرعة اللحظية
تكون السرعة المتوسطة = السرعة اللحظية ◄ إذا كانت سرعة الجسم	ثابتة

قانون السرعة المتوسطة

$$\text{السرعة المتوسطة} = \frac{\text{المسافة الكلية}}{\text{الزمن الكلي}}$$

مسألة متسابق قطع ١٥ متر في ٤ ثوان ، ثم توقف لمدة ٣ ثوان ، ثم قطع ٢٥ متر في ٧ ثوان ، ثم تحرك ٢٠ متر في ٦ ثوان . احسب سرعته المتوسطة .

اكتب القانون.

$$\text{السرعة المتوسطة} = \frac{\text{المسافة الكلية}}{\text{الزمن الكلي}} = \frac{١٥ + ٢٥ + ٢٠}{٤ + ٣ + ٧ + ٦} = \frac{٦٠}{٢٠} = ٣ \text{ م/ ث}$$

السرعة المتجهة

▣ **السرعة المتجهة** : هي مقدار سرعة جسم متحرك و اتجاه حركته .

➢ العوامل المؤثرة على السرعة المتجهة :

١ - مقدار السرعة ٢ - اتجاه الحركة

- إذا تغير احدهما أو كلاهما تتغير السرعة المتجهة.

تذكر / السرعة المتجهة تكتب بالمقدار و الاتجاه	مثال	٩ م/ ث ➢ ليست سرعة متجهة ٩ م/ ث شرقاً ➢ سرعة متجهة

التمثيل البياني للحركة

مهم - انظر للكتاب شكل ٦ صـ ٢٢ - راجع الكتاب س ٢٤ و س ٢٥ صـ ٤١

		معلم المادة

درس (٤)	التسـارع	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٢٤) إلى (٢٩)

❖ **التسارع** : هو مقدار التغير في السرعة المتجهة خلال وحدة الزمن .

طرق تغيير تسارع الأجسام : ◈ **زيادة** سرعة الجسم ◈ **تقليل** سرعة الجسم ◈ تغيير **اتجاه** الجسم

حساب التسارع

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

$$ت = \frac{ع_٢ - ع_١}{ز}$$

وحدة الزمن = ثانية (ث)
وحدة السرعة = م / ث
وحدة التسارع = م / ث ٢

$ع_١$ = السرعة الابتدائية $ع_٢$ = السرعة النهائية ز = الزمن

عند حل المسائل نكتب القانون المستخدم بالكلمات أو بالرموز

أنواع التسارع

	التسارع الموجب	التسارع السالب
صفاته	▣ زيادة في السرعة ▣ التسارع في نفس اتجاه الحركة (الحركة ← التسارع ←) – اتجاه الحركة هو اتجاه السرعة المتجهة ▣ السرعة النهائية **أكبر** من السرعة الابتدائية ▣ ناتج التسارع موجب	▣ **نقص** في السرعة ▣ التسارع في **عكس** اتجاه الحركة (الحركة ← التسارع →) – اتجاه الحركة هو اتجاه السرعة المتجهة ▣ السرعة الابتدائية **أكبر** من السرعة النهائية ▣ ناتج التسارع سالب
أمثله حسابية	۞ تسير عربة في مدينة ألعاب بسرعة ١٠ م/ث ، و بعد ٥ ثوان من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها ٥ م/ث . احسب تسارع هذه العربة ؟ وما نوعه ؟ •اكتب القانون أولا• ➢ الحل : $ت = \frac{ع_٢ - ع_١}{ز}$ $ت = \frac{٢٥ - ١٠}{٥} = \frac{١٥}{٥} = ٣$ م/ث٢ ❖ نوع التسارع : تسارع **موجب**	۞ تسير عربة في مدينة ألعاب بسرعة ٢٥ م/ث ، و بعد ٣ ثوان من المسير على سكتها الصاعدة أصبحت سرعتها ١٠ م/ث . احسب تسارع هذه العربة ؟ وما نوعه ؟ •اكتب القانون أولا• ➢ الحل : $ت = \frac{ع_٢ - ع_١}{ز}$ $ت = \frac{١٠ - ٢٥}{٣} = \frac{-١٥}{٣} = -٥$ م/ث٢ ❖ نوع التسارع : تسارع **سالب**

❖ ملحوظة : التسارع = صفر إذا كانت السرعة ثابتة (السرعة الابتدائية = السرعة النهائية)

❖ **التمثيل البياني للتسارع** مهم – انظر للكتاب شكل ١١ صـ ٢٨ – راجع الكتاب س ١٩ صـ ٤١

		معلم المادة

درس (٥)	الزخم والتصادمات	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٣٠) إلى (٣١)

أكتب المصطلح العلمي

مقدار المادة في جسم ما.	الكتلة
ميل الجسم لمقاومة (ممانعة) إحداث أي تغيير في حالته الحركية	القصور الذاتي

- يزداد القصور الذاتي للجسم كلما زادت كتلة الجسم

(كلما زادت كتلة الجسم أصبح ميل الجسم لمقاومة التغير في حالته الحركية أكبر)

▣ الزخم (كمية الحركة) : هو مقياس لصعوبة إيقاف الجسم المتحرك

➢ العوامل التي تعتمد عليها كمية الحركة (الزخم) :

١ - كتلة الجسم ٢ - السرعة المتجهة

- إذا زادت كتلة الجسم أو زادت سرعته المتجهة زاد الزخم ، وكان إيقاف الجسم اصعب .
- اتجاه الزخم نفس اتجاه السرعة المتجهة

معادلة حساب الزخم

الزخم = الكتلة × السرعة

بالرموز

خ = ك × ع

- وحدة قياس الكتلة : كيلو جرام (كجم)
- وحدة قياس السرعة : م/ث
- وحدة قياس الزخم : كجم . م/ث

مسائل

❶ دراجة نارية كتلتها ٢٥ كجم ، تتحرك بسرعة ٣ م/ث غربا . احسب زخم الدراجة ؟

اكتب القانون

خ = ك × ع

خ = ٢٥ × ٣

خ = ٧٥ كجم . م/ث

❷ سيارة كتلتها ٨٠٠ كجم ، تتحرك شرقا بسرعة ٢٠ م/ث . احسب زخم السيارة ؟

اكتب القانون

خ = ك × ع

خ = ٨٠٠ × ٢٠

خ = ١٦٠٠٠ كجم . م/ث

معلم المادة		

درس (٦)	حفظ الزخم	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٣٢) إلى (٣٥)

▣ قانون حفظ الزخم

(يبقى الزخم الكلي لمجموعة من الأجسام ثابتا ما لم تؤثر قوى خارجية في المجموعة)

(الزخم الكلي) قبل التصادم = (الزخم الكلي) بعد التصادم

- القوى الخارجية فقط مثل قوة **الاحتكاك** هي التي يمكنها أن تغير من مجموع الزخم الكلي لمجموعة الأجسام
- يستخدم قانون حفظ الزخم للتنبؤ بالسرعة المتجهة للأجسام بعد تصادمها .

➢ استخدام قانون حفظ الزخم - راجع الكتاب : مثال / الطالب والحقيبة ـــ صـ ٣٣ مهم

- الزخم الكلي لجسمين متعاكسين في الاتجاه ، و متساويان في الكتلة و مقدار السرعة = **صفر**

➢ أنواع التصادمات :

١ - التصادم **المرن (الارتداد)** (يؤدي إلى ارتداد الأجسام المتصادمة) مثل / تصادم كرة البولينج مع الاقماع

٢ - التصادم **غير المرن (الالتحام)** (يؤدي إلى التحام الجسمين المتصادمين) مثل / تصادم لاعبي كرة القدم

أمثلة لبعض حالات التصادم			راجع الكتاب صـ ٣٤
	قبل التصادم	بعد التصادم	
١	جسم (أ) كتلته صغيرة متحرك بسرعة باتجاه جسم (ب) ساكن كتلته كبيرة	سرعة الجسم (أ) أكبر من سرعة الجسم (ب)	يتحرك الجسمان باتجاهين متعاكسين (ارتداد)
٢	جسم (ب) كتلته كبيرة متحرك بسرعة باتجاه جسم (أ) ساكن كتلته صغيرة	سرعة الجسم (أ) أكبر من سرعة الجسم (ب)	يتحرك كلا الجسمان بنفس اتجاه الحركة قبل التصادم
٣	جسمان (أ) و (ب) لهما نفس الكتلة ونفس السرعة كل منهما يتحرك باتجاه الآخر	لهما نفس السرعة (الزخم الكلي = صفر)	يتحرك الجسمان باتجاهين متعاكسين (ارتداد)

مسألة

كرة A كتلتها ١ كجم و تتحرك بسرعة متجهة ٦ م/ث شرقاً اصطدمت بكرة B كتلتها ٢ كجم فتوقفت الكرة A ، إذا كانت الكرة B ساكنة قبل التصادم ، فاحسب سرعتها المتجهة بعد التصادم .

اكتب القانون

الحل

الزخم الكلي قبل التصادم = الزخم الكلي بعد التصادم

زخم الكرة A + زخم الكرة B = زخم الكرة A + زخم الكرة B

$(ك \times ع)_A + (ك \times ع)_B = (ك \times ع)_A + (ك \times ع)_B$

$(١ \times ٦)_A + (٢ \times ٠)_B = (١ \times ٠)_A + (٢ \times ع)_B$

$٦ + ٠ = ٠ + ٢ع_B$

$٦ = ٢ع_B$

ع للكرة B = ٣ م/ث شرقاً

		معلم المادة

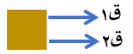
درس (٧)	القوة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٤٦) إلى (٤٨)

▣ القوة : هي **المؤثر الذي يعمل على تغيير حركة الأجسام**

- القوة نوعان : ١ – قوة **دفع** ← ٢ – قوة **سحب** →
- وحدة قياس القوة هي : **نيوتن**
  ❖ نيوتن = كجم . م/ث٢
- القوة كمية متجهة تحدد بالمقدار و الاتجاه

▣ **القوة المحصلة** : مجموع القوى المؤثرة في جسم ما . يرمز للقوة المحصلة بـ (قم)

كيف نحسب القوة المحصلة ؟

القوى في اتجاه واحد		القوى في اتجاهين متعاكسين	
تُجمع القوى ويكون الاتجاه نفسه		تُطرح القوى من بعضها (الفرق بينهما) ويكون اتجاهها في اتجاه القوة الكبرى	
			
قم = ق١ + ق٢	قم = ق١ + ق٢	قم = ق١ – ق٢	قم = ق١ – ق٢
		حيث ان : ق ١ = القوة الكبرى ق ٢ = القوة الصغرى	
مثال اوجد محصلة القوى التالية : ١٠ نيوتن ← ١٥ نيوتن **الحل** ٢٥ نيوتن ←		**مثال** اوجد محصلة القوى التالية : ١٠ نيوتن ← ١٥ نيوتن **الحل** ٥ نيوتن ←	

القوى المتزنة	القوى غير المتزنة
– قوتان أو أكثر في جسم تلغي بعضها أثر بعض – القوة المحصلة لها تساوي صفرا – لا تتغير السرعة المتجهة للجسم	– قوتان أو أكثر في جسم لا تلغي بعضها أثر بعض – القوة المحصلة لها لا تساوي صفرا – تتغير السرعة المتجهة للجسم
مثال	مثال
٩ نيوتن ← ٩ نيوتن ٩ نيوتن → ٩ نيوتن	١٥ نيوتن ← ٩ نيوتن ٩ نيوتن → ٩ نيوتن

معلم المادة		

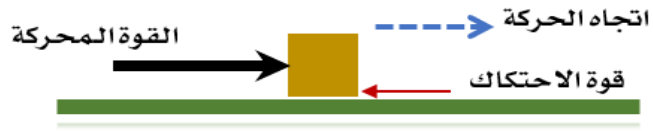
درس (٨)	قانون نيوتن الأول – الاحتكاك	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٤٨) إلى (٥٢)

▣ نص قانون نيوتن الأول :

(يبقى الجسم على حالته من سكون أو حركة مالم تؤثر عليه **قوة خارجية**)

- يصف حركة جسم عندما تكون القوة المحصلة المؤثرة فيه = صفر

▣ **الاحتكاك** : هي قوة ممانعة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة .

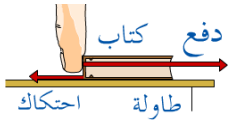
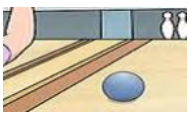


- اتجاه قوة الاحتكاك : **عكس** اتجاه حركة الجسم

❖ اتجاه حركة الجسم نفس اتجاه السرعة المتجهة

- قوة **الاحتكاك** هي القوة المسؤولة التي تجعل جميع الأجسام تقريبا تتوقف عن الحركة
- جميع أشكال قوة الاحتكاك تعمل على **إنقاص** سرعة الجسم

أشكال الاحتكاك		
الاحتكاك **السكوني**	يمانع تحريك الأجسام الساكنة	
الاحتكاك **الانزلاقي**	يقلل سرعة الأجسام المتحركة	
الاحتكاك **التدحرجي**	ناتج عن دوران جسم على سطح – الاقل تأثيرا على السرعة	

ما شكل الاحتكاك في الصور التالية ؟			
احتكاك **انزلاقي**		احتكاك **سكوني**	
احتكاك **تدحرجي**		احتكاك **انزلاقي**	
احتكاك **انزلاقي**		احتكاك **تدحرجي**	

معلم المادة		

درس (٩)	قانون نيوتن الثاني – الجاذبية	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٥٢) إلى (٥٥)

▣ نص قانون نيوتن الثاني :

(تسارع جسم ما يساوي حاصل قسمة محصلة القوة المؤثرة فيه على **كتلته**)

- يكون اتجاه التسارع **نفس** اتجاه القوة المحصلة

قانون نيوتن الثاني

$$\text{التسارع} = \frac{\text{القوة المحصلة}}{\text{كتلة الجسم}}$$

$$ت = \frac{ق\ م}{ك}$$

امثلة حسابية

❶ اثرت قوة محصلة مقدارها ٥٠ نيوتن على جسم كتلته ٢ كجم ، احسب تسارع الجسم ؟

الحل

ت = ق م ÷ ك

ت = ٥٠ ÷ ٢ = ٢٥ م/ث٢

❷ جسم كتلته ٥ كجم ، يتحرك بتسارع ٣ م/ث٢ احسب مقدار القوة المحصلة.

الحل

ق م = ت × ك = ٣ × ٥

ق م = ١٥ نيوتن

مهم : راجع المسائل صـ ٥٦ راجع سؤال / (٢٩ – ٣١ – ٣٢ صـ ٥٦) (١١ صـ ٧٣)

استخدام قانون نيوتن الثاني

يستخدم هذا القانون في حساب تسارع الجسم عند :

- **زيادة السرعة** عندما تكون القوة المحصلة في نفس اتجاه الحركة
- **نقص السرعة** عندما تكون القوة المحصلة في عكس اتجاه الحركة
- **الانعطاف** عندما لا تكون القوة المحصلة مع اتجاه الحركة ولا معاكسا لها فيتحرك الجسم في مسار دائري

▣ **الجاذبية** : قوة تجاذب تسحب الأجسام بعضها في اتجاه بعض

➢ تعتمد الجاذبية على : ١- **كتلة** كل من الجسمين . كلما زادت الكتلة زادت الجاذبية

٢- **المسافة** بين الجسمين . كلما زاد البعد بين الجسمين قلت الجاذبية

	الكتلة	الوزن
التعريف	مقدار ما في الجسم من مادة	مقدار قوة جذب الأرض للجسم
وحدة القياس	كجم	نيوتن
تأثير المكان	ثابتة ، و لا تتغير بتغير المكان	يتغير بتغير المكان
مثال	جسم كتلته ١٠٠ كجم ، احسب وزنه . **الحل** الوزن = الكتلة × تسارع الجاذبية الأرضية و = ك × جـ ثابت تسارع الجاذبية الأرضية = ٩,٨ م/ث٢ و = ١٠٠ × ٩,٨ = ٩٨٠ نيوتن	

▣ الحركة **الدائرية** : حركة جسم في مسار دائري .

- يتغير فيها اتجاه حركة الجسم باستمرار مما يعني أن الجسم يتسارع باستمرار. - مثل حركة القمر الاصطناعي

▣ قوة مقاومة الهواء من اشكال **الاحتكاك** تؤثر في الأجسام المتحركة .

➢ تزداد قوة مقاومة الهواء عند زيادة سرعة الجسم ، و يؤثر فيها شكل الجسم.

▣ السرعة **الحدية** : هي السرعة الثابتة التي يصل لها الجسم اثناء سقوطه للأرض

➢ تحدث عندما تكون : قوة مقاومة الهواء (الاحتكاك) = قوة **الجاذبية الارضية** (الوزن)

معلم المادة		

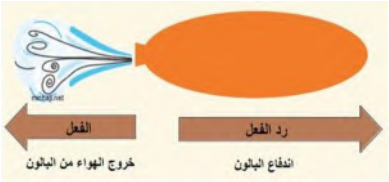
درس (١٠)	قانون نيوتن الثالث – انعدام الوزن	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٦٠) إلى (٦٥)

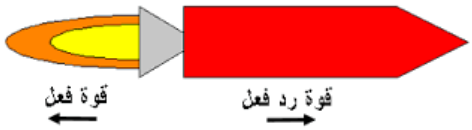
▣ نص قانون نيوتن الثالث :

(لكل فعل ردة فعل مساويه في **المقدار** ومعاكسه له في **الاتجاه**)

- الفعل و رد الفعل قوتان لا تلغيان بعضهما لأنهما تؤثران في جسم مختلف عن الآخر

امثلة على تطبيق قانون نيوتن الثالث





انعدام الوزن

- الوزن ينعدم و يصبح = **صفر**
- يحدث فقط عند حالة السقوط الحر للجسم ، لأنه يقع تحت تأثير قوة **الجاذبية الارضية** فقط
- الأجسام التي تدور حول الأرض تبدو بدون وزن لأنها في حالة سقوط حر عبر مسار منحن حول الأرض.
- المركبة الفضائية في حالة سقوط حر نحو الأرض لذلك ينعدم الوزن داخلها .

حالات الوزن داخل المصعد

المصعد متوقف	المصعد نازل (سقوط حر)
يعطي مؤشر الميزان : الوزن الصحيح	يعطي مؤشر الميزان : الوزن = صفر
عندما تقف على الميزان تؤثر فيه بقوة فيتحرك مؤشر الميزان ولكن يؤثر الميزان في جسمك بقوة أعلى تساوي وزنك.	- الجسم الساقط سقوطا حرا (لا يتأثر الا بقوة الجاذبية الأرضية) - عندما تكون داخل المصعد النازل فتكون انت والميزان في حالة سقوط حر ، ولا تتأثرا الا بقوة الجاذبية الارضية فقط ، حيث : لن يؤثر الميزان عليك بقوة ، وجسمك لا يؤثر في الميزان

معلم المادة		

مسائل	مسائل حسابية عن القوة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٤٩) إلى (١٥٠)

قانون نيوتن الثاني	التسارع = القوة المحصلة / كتلة الجسم	ت = ق م / ك	

أمثلة

❶ جسم يقع تحت تأثير قوتين : ق١ = ٣٠ نيوتن غربا و ق٢ = ٤٠ نيوتن شرقا
احسب القوة المحصلة .

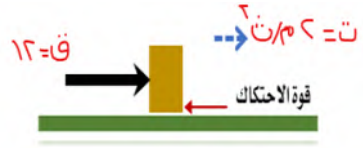
الحل :

القوة المحصلة = ق٢ - ق١
القوة المحصلة = ٤٠ - ٣٠ = ١٠ نيوتن شرقا

❷ دفع صندوق كتلته ٢ كجم على سطح طاولة بقوة مقدارها ١٥ نيوتن
احسب قوة الاحتكاك المؤثرة في الصندوق إذا كان تسارعه ٥ م/ث٢ .

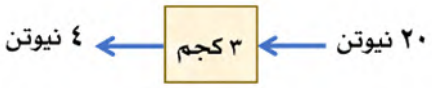
الحل :

القوة المحصلة المؤثرة = ق م = (١٥ - قوة الاحتكاك)



ق م = ت × ك
(١٥ - قوة الاحتكاك) = ٢ × ٥
١٥ - قوة الاحتكاك = ١٠
قوة الاحتكاك = ٥ نيوتن

❸ احسب تسارع الجسم في الشكل المقابل.

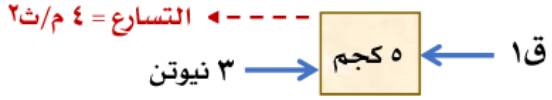


الحل :

القوة المحصلة المؤثرة = ق م = ٢٠ + ٤ = ٢٤ نيوتن

ت = ق م ÷ ك
ت = ٢٤ ÷ ٣ = ٨ م/ث٢

❹ احسب قيمة ق ١ في الشكل المقابل



الحل : التسارع في نفس اتجاه ق١ اذا ق١ اكبر من ٣ نيوتن

القوة المحصلة المؤثرة = ق م = (ق١ - ٣)

ق م = ت × ك
(ق١ - ٣) = ٤ × ٥
(ق١ - ٣) = ٢٠
ق١ = ٢٣ نيوتن

معلم المادة		

درس (١١)	الكهرباء الساكنة	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٨٠) إلى (٨٢)

أكتب المصطلح العلمي

ذرة مشحونة بشحنة سالبة أو موجبة	الايون
عدم التوازن للشحنة الكهربائية على الجسم	الكهرباء الساكنة

- في الأجسام الصلبة يمكن للإلكترونات أن تنتقل من جسم إلى أخر بعدة طرق منها : الدلك
- في المحاليل تنتقل الشحنات بسبب حركة الايونات

◗ كيف يصبح الجسم مشحونا كهربائيا ؟ اذا اكتسب او فقد الكترونات

➢ تقسم المواد حسب توصيلها للكهرباء إلى مواد:

١ - العوازل : مواد لا تتحرك فيه الالكترونات بسهولة. مثل (البلاستيك و الخشب)

٢- الموصلات : مواد تتحرك فيه الالكترونات بسهولة . مثل (النحاس و الفضة)

علل فلز النحاس من أفضل الموصلات للكهرباء . لأن للنحاس مقاومة كهربائية قليلة

▣ القوة الكهربائية : قوة تؤثر بها الأجسام المشحونة على بعضها البعض

➢ القوة الكهربائية يمكن أن تكون قوة : انظر شكل ٣ ص ٨١

- قوة تجاذب بين الشحنات المختلفة .
- قوة تنافر بين الشحنات المتشابهة.

➢ مقدار القوة الكهربائية بين جسمين مشحونين يعتمد على :

١- المسافة بين الجسمين (إذا نقصت زادت زاد القوة)

٢- كمية الشحنة لكلا الجسمين (إذا زادت كمية الشحنة زادت القوة)

▣ المجال الكهربائي : هو الحيز المحيط بالشحنة الكهربائية و يظهر فيه تأثيرها .

- تزداد قوة المجال الكهربائي كلما اقتربنا من الشحنة الكهربائية

➢ حث الشحنات / فصل الشحنات الموجبة عن الشحنات السالبة بسبب تأثير المجال الكهربائي

انظر شكل ٤ ص ٨٢

➢ التفريغ الكهربائي : حركة سريعة للشحنات الفائضة من مكان لآخر مثل : البرق و الصاعقة

- يحدث التفريغ الكهربائي في الهواء او الفراغ

		معلم المادة

درس (١٢)	التيار الكهربائي	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٨٢) إلى (٨٦)

❖ التفريغ الكهربائي يحرر كمية هائلة من الطاقة الكهربائية في لحظة واحدة .... مثل البرق
❖ التيار الكهربائي يعطي طاقة ثابتة و مستمرة يمكن التحكم فيها لتشغيل الأجهزة .

▣ التيار الكهربائي : هو تدفق للشحنات الكهربائية

- ينتج التيار الكهربائي في المواد الصلبة بسبب تدفق الإلكترونات
- ينتج التيار الكهربائي في السوائل بسبب تدفق الأيونات.

= يقاس التيار الكهربائي بوحدة (الأمبير) ويرمز لها بالرمز A

▣ الدائرة الكهربائية البسيطة : هي مسار مغلق تتحرك فيه الشحنات الكهربائية

◉ تتكون الدائرة الكهربائية البسيطة من :

- مصدر للتيار الكهربائي (بطارية)
- أسلاك كهربائية.
- جهاز كهربائي بسيط (مصباح - جرس ...)

▣ الجهد الكهربائي : مقياس لمقدار ما يكسبه كل إلكترون من طاقة وضع كهربائية

= يقاس الجهد الكهربائي بوحدة (الفولت) ويرمز لها بالرمز V

❖❖ كيفية سريان التيار الكهربائي

➢ تتحرك الالكترونات من القطب السالب عبر الاسلاك الى القطب الموجب راجع صـ ٨٣

البطاريات

- فائدة البطارية : تزوّيد الدائرة الكهربائية بالطاقة .
- عمر البطارية : يعتمد عمر البطارية على استهلاك المواد الكيميائية فيها .

▣ المقاومة الكهربائية : هي مقياس مدى صعوبة تدفق الإلكترونات في المادة.

= تقاس المقاومة الكهربائية بوحدة (الأوم) ويرمز لها بالرمز Ω

◉ العوامل التي تعتمد عليها المقاومة الكهربائية : انظر شكل ٩ ص ٨٥

١- طول السلك كلما زاد طول السلك تزداد المقاومة)
٢- سمك قطر السلك (كلما زاد سمك قطر السلك قلت المقاومة)
٣- نوع المادة المصنوع منها السلك .

علل يستخدم النحاس في صناعة أسلاك التمديدات الكهربائية
لان مقاومته الكهربائية قليلة ، فلا يسخن

علل يستخدم في المصابيح سلك رفيع جدا من مصنوع من مادة التنجستن
لان مقاومته الكهربائية كبيرة ، ويسخن ويتوهج ولا ينصهر لأن درجة انصهاره مرتفعة

معلم المادة		

درس (١٣)	قانون اوم	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٨٧) إلى (٨٨)

العلاقة بين الجهد والتيار والمقاومة

(قانون أوم)

يعتمد مقدار التيار الكهربائي المار على:

- الجهد الكهربائي (كلما زاد الجهد الكهربائي زاد التيار الكهربائي) .... علاقة طردية
- المقاومة الكهربائية (كلما قلت المقاومة الكهربائية زاد التيار الكهربائي) .... علاقة عكسية

قانون اوم

الجهد الكهربائي = التيار × المقاومة

جـ = ت × م

تذكر

- ❖ يقاس الجهد الكهربائي بوحدة (فولت)
- ❖ تقاس شدة التيار الكهربائي بوحدة (أمبير)
- ❖ تقاس المقاومة الكهربائية بوحدة (اوم)

أمثلة

❶ عند إضاءة مصباح كهربائي يسري تيار كهربائي في دائرته شدته ٠,٣ أمبير ، فإذا كانت مقاومة الدائرة ٣٠ اوم ، فما هو الجهد الكهربائي ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

جـ = ت × م

جـ = ٠,٣ × ٣٠

جـ = ٩ فولت

❷ سخان كهربائي يسري تيار كهربائي في دائرته شدته ٠,٥ أمبير ، فإذا كان الجهد الكهربائي ١١٠ فولت ، فما مقدار مقاومة السخان ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

$$م = \frac{جـ}{ت}$$

$$م = \frac{١١٠}{٠,٥} = ٢٢٠ \text{ اوم}$$

❸ غسالة كهربائية مقاومتها الكهربائية ٢٤ اوم ، يسري تيار كهربائي في دائرتها شدته ٥ أمبير ، احسب قيمة الجهد الكهربائي ؟ ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

جـ = ت × م

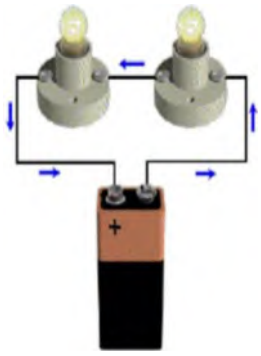
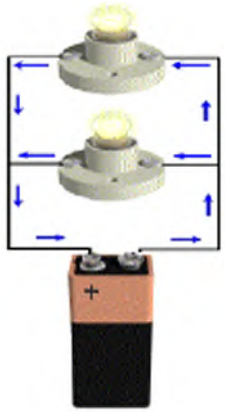
جـ = ٥ × ٢٤

جـ = ١٢٠ فولت

معلم المادة		

درس (١٤)	الدوائر الكهربائية	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٨٩) إلى (٩٠)

أنواع الدوائر الكهربائية : هناك طريقتان للتوصيل الأجهزة والمصابيح في الدوائر الكهربائية هي :

	١- التوصيل على التوالي	٢- التوصيل على التوازي
عدد المسارات	دائـــرة يسري فيها التيار الكـهربائي عبر مسار واحـد	دائـــرة يسري فيها التيار الكـهربائي عبر أكثر من مسار
خواص التوصيل	- إذا قطع هذا المسار تتوقف الأجهزة الكهربائية . - تعطل أي جهاز يؤدي لتعطل باقي الأجـــهزة . - عند إضافة جهاز جـديد إلى دائـرة التوصـيل على التوالي تـقل شدة التيار الكهربائي .	- إذا قطع أحد لمسارات لن تتوقف بقية الأجهزة . - نعطل أي جهاز لا يؤدي لتعطل باقي الأجهزة . - تختلف شـدة التيار الكهربـائي من مســـار إلى أخر بحسب مقاومة كل جهاز .
الشكل		

علل توصيل الأجهزة في المنازل على التوازي وليس التوالي .

حتى يعمل كل جهاز بشكل مستقل ولا يتأثر بتعطل أحد الأجهزة أو انقطاع أحد المسارات

علل عند إضافة جهاز جديد إلى دائرة التوصيل على التوالي تقل شدة التيار الكهربائي .

بسبب زيادة المقاومة وكلما زادات المقاومة قلت شدة التيار الكهربائي

معلم المادة		

درس (١٥)	القدرة الكهربائية	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (٩١) إلى (٩٣)

حماية الدوائر الكهربائية

عند زيادة المقاومة الكهربائية (الأجهزة) يزداد التيار المتدفق مما يسبب الى ارتفاع حرارة الأسلاك مما قد يؤدي إلى حدوث حريق ولمنع ذلك تستخدم قواطع كهربائية أو (المنصهرات) تفصل التيار الكهربائي تلقائيا

القدرة الكهربائية

▣ تعريف القدرة الكهربائية : معدل تحول الطاقة الكهربائية إلى أي شكل اخر

كمية الطاقة الكهربائية المستهلكة في الثانية الواحدة

= تقاس القدرة الكهربائية بوحدة (واط) و يرمز لها بالرمز W

حساب القدرة الكهربائية

القدرة الكهربائية = التيار × الجهد الكهربائي

القدرة الكهربائية = ت × جـ

مثال ما مقدار القدرة الكهربائية التي يستهلكها مصباح موصل بمصدر تيار كهربائي ذو جهد ١١٠ فولت و شدة تياره ٠,٥٥ أمبير . ٠٠اكتب القانون أولا٠٠

➢ الحل :

القدرة الكهربائية = ت × جـ

القدرة الكهربائية = ٠,٥٥ × ١١٠ = ٦٠,٥ واط

➢ تعتمد تكلفة الطاقة الكهربائية المستهلكة في الأجهزة المنزلية على عوامل هي :

١ - قدرة الجهاز على الاستهلاك ٢ - زمن الاستهلاك ٣ - رسوم شركة الكهرباء

كيلو واط ٠ ساعة(KWh)

= مقدار الطاقة الكهربائية التي تساوي استهلاك 1000 واط من القدرة بشكل مستمر لمدة ساعة واحدة

◆ الصدمة الكهربائية : هو مرور تيار كهربائي عبر جسم الإنسان

معلم المادة		

درس (١٦)	الخصائص العامة للمغناطيس	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٠٤) إلى (١٠٧)

● يوجد المغناطيس في الطبيعة في معدن يسمى (المجناتيت)

➢ من خصائص المغناطيس :

❖ كل مغناطيس له قطبان : شمالي (N) و جنوبي (S)

❖ الأقطاب المتشابهة تتنافر و الأقطاب المختلفة تتجاذب . راجع شكل ١ صـ ١٠٤

❖ تتركز قوة المغناطيس في (القطبين) ، و تقل في (المنتصف) المغناطيس .

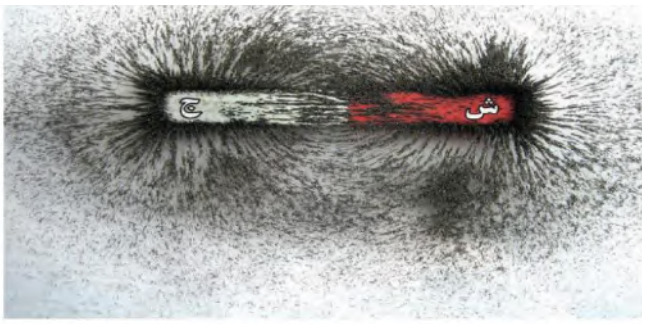
▣ المجال المغناطيسي : المنطقة المحيطة بالمغناطيس و تظهر فيها آثار المغناطيس .

➢ تبدأ خطوط المجال المغناطيسي من القطب الشمالي وتنتهي في القطب الجنوبي

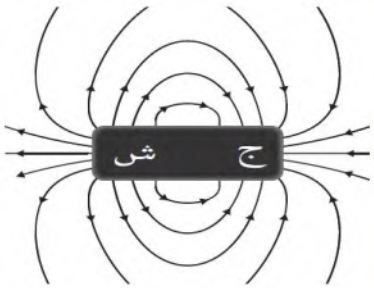
➢ كيف تستدل على وجود مجال مغناطيسي ؟ بنثر برادة حديد وتشكل خطوط منحنية

- تنحني خطوط المجال المغناطيسي : و تتقارب عند التجاذب و تتباعد عند التنافر شكل ٣ صـ ١٠٦

شكل صـ ١٠٥



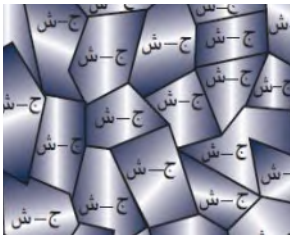
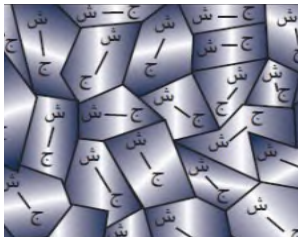
تساعد برادة الحديد على إظهار خطوط المجال المغناطيسي حول قضيب مغناطيسي.



تبدأ خطوط المجال المغناطيسي من القطب الشمالي، وتنتهي في القطب الجنوبي

◈ ينشأ المجال المغناطيسي عن حركة الالكترونات حول النواة ، و كذلك حركتها حول نفسها .

▣ المنطقة المغناطيسية : هي مجموعة من الذرات تتوافق في اتجاه مجالاتها المغناطيسية .

	المادة القابلة للمغنطة	المادة غير القابلة للمغنطة
اتجاه المجالات المغناطيسية	مجالات المناطق المغناطيسية لها نفس الاتجاه	مجالات المناطق المغناطيسية بشكل عشوائي
مثال	الحديد - الفولاذ - النيكل - الكوبلت	الخشب - البلاستيك - الزجاج - المطاط
شكل	ب / صـ ١٠٧ 	أ / صـ ١٠٧ 

معلم المادة		

درس (١٧)	المجال المغناطيسي للأرض	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١٠٧) إلى (١١٠)

▣ **المجال المغناطيسي للأرض** : هو المنطقة المحيطة بالأرض و التي تتأثر بالمجال المغناطيسي للأرض

◈ المجال المغناطيسي للأرض متغيرٌ بصورة مستمرة (الأقطاب تتغير)

◈ تفسير وجود المجال المغناطيسي للأرض : حركة **الحديد المصهور في باطن الأرض**

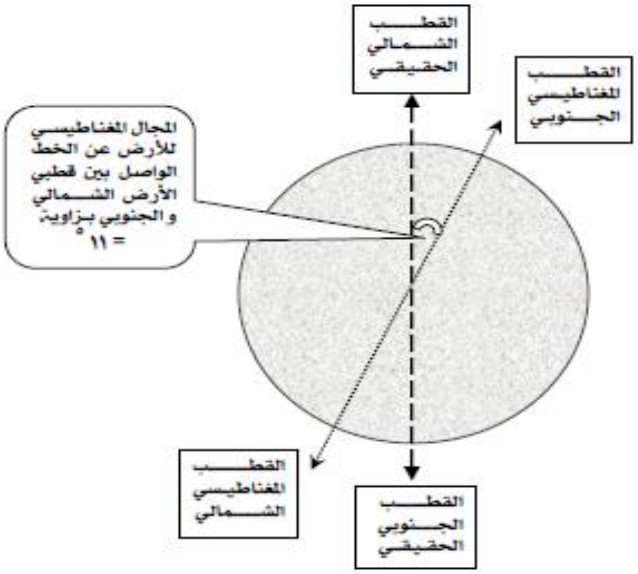
◈ فوائد المجال المغناطيسي للأرض :

◆ **حماية الأرض من الجسيمات المتأينة القادمة من الشمس**

◆ بعض المخلوقات الحية تعتمد على المجال المغناطيسي للأرض في تحديد طريقها .

◈ **ملحوظة :**

تشكل الأرض مغناطيسا بشكل مقلوب أي أن القطب الشمالي للمغناطيسي الأرضي باتجاه القطب الجنوبي الحقيقي - الجغرافي - للأرض ، والقطب الجنوبي للمغناطيس الأرضي باتجاه القطب الشمالي الحقيقي - الجغرافي - للأرض .



شكل ٦ صـ ١٠٨

◈ اتجاه **القطب الشمالي** لإبرة البوصلة نحو القطب الشمالي الجغرافي للأرض،

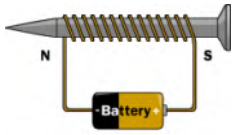
يثبت أن القطب المغناطيسي الجنوبي للأرض يوجد في الشمال الحقيقي (الجغرافي) للأرض .

معلم المادة		

درس (١٨)	الكهرومغناطيسية – ١	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١١١) إلى (١١٧)

◉ ينشأ عن حركة الشحنات الكهربائية (الالكترونات) في السلك مجالا مغناطيسيا

▣ المغناطيس الكهربائي



◆ تعريفه : هو سلك يلف حول قلب من الحديد ويسري فيه تيار كهربائي

➢ العوامل المؤثرة على المغناطيس الكهربائي :

١- شدة التيار الكهربائي : تزداد قوة المغناطيس الكهربائي إذا زادت شدة التيار الكهربائي المار في الملف

٢- عدد اللفات : تزداد قوة المغناطيس الكهربائي اذا زاد عدد اللفات حول القلب الحديدي

➢ من الأجهزة التي تعمل على المغناطيس الكهربائي :

◆ الجرس الكهربائي انظر شكل ١٠ صـ ١١٢

◆ الجلفانومتر : يستخدم ضمن أجهزة أخرى منها : انظر شكل ١١ صـ ١١٣

- مؤشر وقود السيارة
- الأميتر (لقياس التيار الكهربائي) – يوصل على التوالي الدائرة الكهربائية
- الفولتميتر (لقياس الجهد الكهربائي) – يوصل على التوازي الدائرة الكهربائية

★ يتجاذب

السلكان اللذان يسري فيهما تياران كهربائيّان في الاتجاه نفسه ، كالأقطاب المغناطيسية المختلفة تمامًا .

شكل ١٢ ص ١١٤

★ يتنافر

السلكان اللذان يسري فيهما تياران كهربائيّان في اتجاهين متعاكسين ، كالأقطاب المغناطيسية المتشابهة تمامًا .

▣ المحرك الكهربائي

انظر شكل ١٣ صـ ١١٤

◆ تعريفه : هو جهاز يحوّل الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية

◆ يوجد المحرك الكهربائي في أجهزة منها : المروحة و الغسالة الكهربائية و الخلاط الكهربائي

أنواع التيار الكهربائي			مثال
تيار متردد	AC	هو تيار يتغير فيه اتجاه حركة الالكترونات عدة مرات في الثانية	يُنتج من المولدات
تيار مستمر	DC	هو تيار تتدفق الالكترونات في اتجاه واحد	يُنتج من البطاريات

★ يمكن توليد التيار الكهربائي المستمر DC من البطاريات و من بعض المولدات

▣ المولد الكهربائي

انظر شكل ١٧ صـ ١١٦

◆ تعريفه : هو جهاز يحول الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية

- مثل / محطات توليد التيار الكهربائي و مولدات الكهرباء المتنقلة
- مصادر الطاقة الحركية / الشلالات – الرياح – الفحم والنفط

معلم المادة		

درس (١٩)	الكهرومغناطيسية – ٢	رقم الصفحة في الكتاب
	التاريخ : / / ١٤هـ	من (١١٧) إلى (١٢١)

علل يتم رفع الجهد إلى ٧٠٠ ألف فولت عند نقله عبر خطوط النقل الكهرباء و قبل وصوله للمنازل .

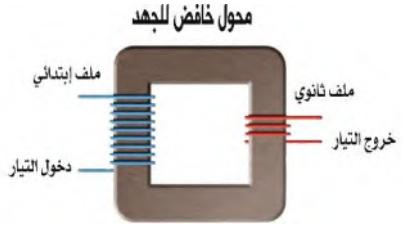
لان جزء من الطاقة الكهربائية يتحول إلى حرارة في الأسلاك (يفقد)

▣ المحول الكهربائي

انظر شكل ٢٠ صـ ١١٨

◈ تعريفه : هو **جهاز يغير الجهد الكهربائي للتيار المتردد**

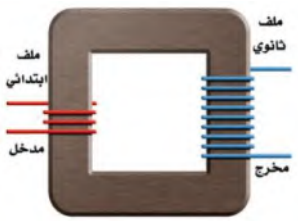
أنواع المحولات

	أ – محول رافع للجهد	ب – محول خافض للجهد
عدد اللفات	عدد لفات الملف الابتدائي **اقل** من عدد لفات الملف الثانوي	عدد لفات الملف الابتدائي **اكبر** من عدد لفات الملف الثانوي
الشكل		
الاستخدام	من محطة توليد الكهرباء إلى أسلاك شبكة التوزيع	من أسلاك شبكة التوزيع إلى المنازل

نسبة تحويل المحول الكهربائي

$$\frac{\text{جهد الملف الثانوي}}{\text{جهد الملف الابتدائي}} = \frac{\text{عدد لفات الملف الثانوي}}{\text{عدد لفات الملف الابتدائي}}$$

راجع صـ ١٨١
راجع صـ ١٨٩ س ٢٧- ٢٨



مثال

في الشكل المجاور إذا كان الجهد الكهربائي الداخل هو ٦٠ فولت . اوجد قيمة الجهد الناتج ؟

$\frac{\text{جـ ث}}{\text{جـ أ}} = \frac{\text{ل ث}}{\text{ل أ}}$

تناسب

حاصل ضرب الطرفين = حاصل ضرب الوسطين

$\frac{\text{جـ ث}}{٦٠} = \frac{٩}{٣}$

$\text{جـ ث} \times ٣ = ٩ \times ٦٠$

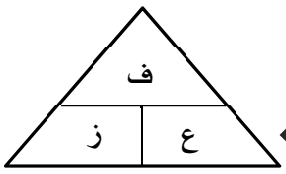
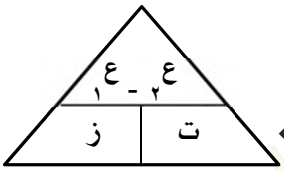
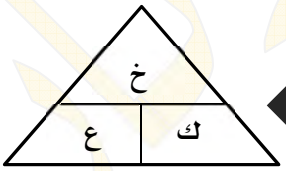
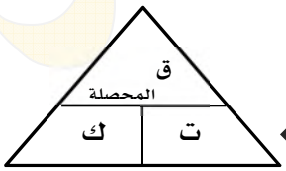
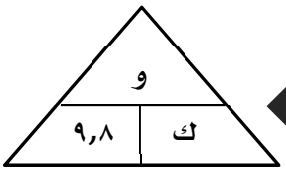
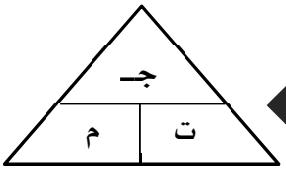
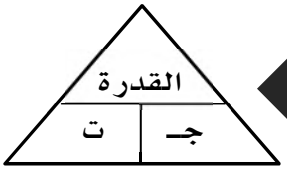
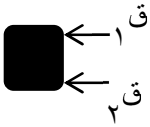
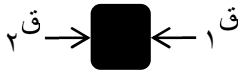
$\text{جـ ث} = ١٨٠$ فولت

الموصلات الفائقة

التعريف	مواد لا يواجه التيار الكهربائي فيها أي مقاومة كهربائية
العيوب	تتطلب تبريد السلك بشكل مستمر
المميزات	لا يحدث ضياع للطاقة الكهربائية
مثال	الالمنيوم عند تبريده إلى درجة -٢٧٢ ° مئوية
الاستخدامات	– في مسرعات الجسيمات – أسلاك نقل الطاقة الكهربائية – صناعة الشرائح الالكترونية للحاسوب – القطارات المغناطيسية – أجهزة التصوير بـ الرنين المغناطيسي

معلم المادة		

علوم ثالث متوسط – الفصل الدراسي الثاني

م	الدرس	القوانين	الكمية	رمزها	الوحدات
❶	الحركة	قانون السرعة  ع = ف / ز	المسافة	ف	(م) أو (كم)
			الزمن	ز	(ثانية) أو (ساعه)
			السرعة	ع	(م / ث) أو (كم / ساعه)
❷	التسارع	قانون التسارع  ت = (ع٢ - ع١) / ز	السرعة الابتدائية	ع١	م / ث
			السرعة النهائية	ع٢	م / ث
			الزمن	ز	ثانية
			التسارع	ت	م / ث٢
❸	الزخم والتصادمات	قانون الزخم  خ = ك × ع	الكتلة	ك	كجم
			السرعة	ع	م / ث
			الزخم	خ	كجم . م / ث
❹	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثاني  ت = ق المحصلة / ك	القوة المحصلة	ق المحصلة	كجم . م / ث٢ أو (نيوتن)
			التسارع	ت	م / ث٢
			الكتلة	ك	كجم
❺	قانون نيوتن الثاني	قانون الوزن  و = ك × ٩,٨	الوزن	و	كجم . م / ث٢ أو (نيوتن)
			الكتلة	ك	كجم
			تسارع الجاذبية الأرضية = ٩,٨ م / ث٢		
❻	الدوائر الكهربائية	قانون أوم  جـ = ت × م	الجهد الكهربائي	جـ	فولت (V)
			التيار الكهربائي	ت	أمبير (A)
			المقاومة الكهربائية	م	أوم (Ω)
❼	الدوائر الكهربائية	قانون القدرة  القدرة = جـ × ت	التيار الكهربائي	ت	أمبير (A)
			الجهد الكهربائي	جـ	فولت (V)
			القدرة الكهربائية		(واط) أو (فولت . أمبير)
❽	قانون نيوتن الأول	قانون القوة المحصلة  ❖ اذا كانت القوى باتجاه واحد ق المحصلة = مجموع القوى	قانون القوة المحصلة  ❖ اذا كانت القوى باتجاهين متعاكسين ق المحصلة = القوة الأكبر – القوة الأصغر		

al_no0or2008@hotmail.com