

المملكة العربية السعودية  
وزارة التربية والتعليم  
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة جازان  
مكتب التربية والتعليم في محافظة صامطة  
مدرسة النجامية الثانوية



الفكرة العامة : الكيمياء علم أساسي في حياتنا.

# أوراق عمل الكيمياء

## الصف الأول الثانوي

### المستوى الدراسي الأول

### للعام ١٤٣٥ / ١٤٣٦ هـ

## الفصل الأول

### مقدمة في الكيمياء

### اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء A story of Two Substances	الفصل الأول
١	الصف	١.١ قصة مادتين
كيمياء	المادة	

Why Study Chemistry	لماذا ندرس الكيمياء	تقويم ختامي للدرس
---------------------	---------------------	-------------------

اسم الطالب	الدرجة	١٠
------------	--------	----

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : ١٠ دقائق

١	لماذا ندرس الكيمياء ؟ كل شيء في الكون مكون من الكيمياء ومن ذلك الجسيمات الموجودة في الفضاء والأشياء المحيطة بنا. هي علم يدرس ..... و ..... التي ..... عليها.
١	المادة الكيميائية من أمثلة المواد الكيميائية ١- ..... ٢- ..... لأن دراستها توفر الكثير من ..... للناس ومن ذلك استعمالها في: ١- ..... كما في التلجيات و ..... ٢- صنع ..... التي تستعمل في الوقاية من بعض أشعة الشمس الضارة.

طبقة الأوزون:	
الأشعة فوق البنفسجية ( أشعة UV ) إن التعرض الزائد للأشعة فوق البنفسجية UV مؤذ ..... و .....	ملاحظة تنشأ المخلفات الحية رغم تعرضها لمستويات منخفضة من أشعة UVB لأن الله هيا لها القدرة على اصلاح نفسها عند تعرضها للأشعة. في حين يعتقد العلماء أنه يموت الكثير من المخلفات الحية عند وصول مستوى هذه الأشعة حدا معيناً لأنه يجعل الخلايا غير قادرة على المقاومة.
( أشعة UVB ) ١- إعتاما في ..... ٢- سرطانا في ..... ٣- تقلل من نواتج ..... ٤- خلايا في سلاسل .....	

الغلاف الجوي للأرض :  
تستطيع المخلفات الحية البقاء على الأرض بفضل طبقة ..... التي خلقها الله تبارك وتعالى لتميها من المستويات العالية من الأشعة فوق البنفسجية UV.

طبقات الغلاف الجوي للأرض
١- طبقة التروبوسفير ٢- طبقة ..... ٣- طبقة الميزوسفير ٤- طبقة ..... ٥- طبقة الإكسوسفير

الإوزون O <sub>3</sub>	
وجوده أهميته عندما يتعرض غاز ..... للأشعة فوق البنفسجية يتفكك إلى ذرات ..... والتي بدورها تتفاعل مع ..... فينتكون الأوزون .	يوجد في الغلاف الجوي للأرض في طبقة ..... حيث يتكون في المنطقة العليا منها ثم يتجمع في الجزء الأسفل. الأرض حيث معظم الأشعة الضارة ( الأشعة فوق البنفسجية ) قبل وصولها إلى الأرض.
تكوينه الشكل 1-3 الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس تجعل جزءاً من غاز الأكسجين O <sub>2</sub> يتحلل إلى ذرات أكسجين O، وهذه الذرات المفردة تتحد مع غاز الأكسجين O <sub>2</sub> وتكون الأوزون O <sub>3</sub> نسـر . ما سيب التوازن بين غازي الأكسجين والأوزون في طبقة الستراتوسفير ؟	تكون الأوزون
علل هناك توازن بين غاز الأوزون وغاز الأكسجين في طبقة الستراتوسفير.	
مكان تكوينه قياسه كميته ثقب الأوزون	يتكون فوق خط ..... ( علل ) لأن أشعة الشمس تكون عمودية وقوية هناك ثم يتحرك حول الأرض بفعل ..... في عشرينيات القرن الماضي بدأ العالم البريطاني دويسون في قياس كمية غاز الأوزون في الغلاف الجوي. ويمكن قياسه باستخدام أجهزة موجودة على الأرض مثل مطياف بريور أو بالونات أو أقمار صناعية أو صواريخ. كمية غاز الأوزون الطبيعية في الغلاف الجوي هي : ..... باستخدام الأقمار الصناعية والبالونات والطائرات تبين أن تقلص كمية الأوزون أقل من الحجم الطبيعي حيث وصل إلى ..... وتقلص سمك طبقة الأوزون أطلق عليه .....

الأهداف:  
١. تعرف المادة الكيميائية.

٢. توضح كيف يتكون الأوزون .

٣. تبين أهمية الأوزون.

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء	الصف ١
قصة مادتين 1.1	A story of Two Substances	المادة كيمياء
تقويم ختامي للدرس	مركبات الكلوروفلوروكربون	Chlorofluorocarbons
اسم الطالب	الدرجة	١٠
أجب عن جميع الأسئلة التالية :	الزمن : ١٠ دقائق	2

### مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs :

الكلوروفلوروكربونات CFCs	
قصة تكونه	في الماضي كان يستخدم غاز ..... في الثلاجات بغرض التبريد. وقد تم البحث عن مبردات أكثر أمنا (علل) : لخطورة ..... في المنزل. لذا اهتم العلماء بتطوير صناعة مركبات الكلوروفلوروكربونات .
عناصرها	تتكون من عناصر : ١- ..... ٢- ..... ٣- .....
اكتشافه	حضر العالم ..... ميغلي أول مركب كلوروفلوروكربون CFC.
مميزاتها	هي مواد ..... أي غير سامة (علل) : لأنها لا ..... مباشرة مع ..... الأخرى و ..... وطبيعية.
استخدامها	تستعمل في : ١- صنع ..... ٢- صنع ..... ٣- صنع ..... ٤- دفع ..... من علب .....
كميتها في الغلاف الجوي	في سبعينيات القرن الماضي قاموا بقياس كميتها في الغلاف الجوي ووجدوا أنها ..... عاما بعد آخر. وبحلول سنة 1995م وجدوا أن كمياتها وصلت مستوى ..... كما في الشكل 1-6.
سمك طبقة الأوزون	لاحظ العلماء بعد ذلك أن سمك طبقة الأوزون ..... وأن كميات متزايدة من CFCs تصل إلى الغلاف الجوي.
عملها في الغلاف الجوي	تعمل على ..... سمك طبقة الأوزون.

٤. تصف تطور مركبات الكلوروفلوروكربون.

### ندريان :

س١- عرف علم الكيمياء ؟

ج١- .....

س٢- عرف المادة الكيميائية ؟

ج٢- .....

س٣- أين يوجد غاز الأوزون في الغلاف الجوي للأرض ؟

ج٣- .....

س٤- ما هي أهمية غاز الأوزون للأرض ؟

ج٤- .....

س٥- كيف يتكون الأوزون ؟

ج٥- .....

س٦- مما يتكون مركب الكلوروفلوروكربون ؟

ج٦- .....

س٧- وضح لماذا طورت مركبات الكلوروفلوروكربون ؟

ج٧- .....

س٨- فيما تستعمل مركبات الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي ؟

ج٨- .....

## الواجب المنزلي

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء قصة مادنين 1 - 1 ١٤٣٥/١١/هـ	الصف	١٠
		المادة	كيمياء

طبقة الأوزون

الواجب المنزلي للدرس

اسم الطالب	.....	الدرجة	١٠
------------	-------	--------	----

1- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س ١- عرف علم الكيمياء ؟

ج ١- .....

س ٢- عرف المادة الكيميائية ؟

ج ٢- .....

س ٣- أين يوجد غاز الأوزون في الغلاف الجوي للأرض ؟

ج ٣- .....

س ٤- ما هي أهمية غاز الأوزون للأرض ؟

ج ٤- .....

س ٥- كيف يتكون الأوزون مع التوضيح بالرسم ؟

ج ٥- .....

س ٦- وضح لماذا طورت مركبات الكلوروفلوروكربون ؟

ج ٦- .....

س ٧- فيما تستعمل مركبات الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي ؟

ج ٧- .....

ملاحظات :

توقيع المعلم :

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء Chemistry and Matter	الصف المادة	الصف المادة
	الكيمياء والمادة 1.2	كيمياء	1

تقويم ختامي للدرس	المادة وخواصها
-------------------	----------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق 3

المادة وخواصها:	
تعريف المادة	هي كل شيء يشغل ..... وله .....
أمثلة	لمواد طبيعية مثل : لمواد صناعية مثل :
تدريب	صنف ما يلي ما إذا كانت مادة أم لا : الكتاب ( ..... ) ، الهواء ( ..... ) ، الكربون ( ..... ) ، الضوء ( ..... ) التراب ( ..... ) ، الأفكار والآراء ( ..... ) ، موجات الراديو ( ..... ) ، الحرارة ( ..... )

الكتلة والوزن :	
تعريف الكتلة	هي مقياس .....
تعريف الوزن	هي مقياس لكمية المادة ولقوة .....
الفرق بينهما	الكتلة
علل	يستعمل العلماء الكتلة بدلا من الوزن في قياساتهم ؟ لأن الوزن ..... من مكان لآخر حسب الارتفاع عن سطح الأرض لاختلاف قوة الجاذبية الأرضية أما الكتلة فهي ..... في أي مكان.

التراكيب والخواص الملاحظة :	
تقسيم المواد من حيث التركيب والخواص الملاحظة	- تقسم المواد من حيث التركيب والخواص الملاحظة إلى قسمين هما : 1- خواص مواد واضحة ترى بالعين ..... مثل : بناء ..... 2- خواص مواد غير واضحة تقسم إلى قسمين وهي : a- مواد لا ترى بالعين المجردة وإنما ترى بالمجاهر الضوئية ..... مثل ..... b- مواد صغيرة لا ترى بالمجاهر الضوئية وتسمى جسيمات تحت ..... مثل .....
ملاحظة	تفسر بنية المادة وتركيبها وسلوكها على المستوى تحت المجهرى أو المستوى الذري. - تتكون المواد من ..... وتتكون العناصر من جسيمات تسمى .....

- تهدف الكيمياء إلى تفسير الأحداث التي لا ترى ..... والتي ينتج عنها تغيرات ملحوظة.  
- وتعد النماذج إحدى طرائق توضيح ذلك.

النموذج	هو تفسير ..... أو لفظي أو ..... للبيانات .....
النماذج	هي أدوات ..... العلماء بما فيهم الكيميائيون لتفسير ..... التي لا ترى ..... المجردة.
من أمثلة النماذج	1- ..... 2- ..... 3- ..... 4- .....
علل	لماذا يستعمل العلماء عدة أنواع من النماذج ؟ وذلك ..... الأشياء التي يصعب ..... لماذا يستعمل الكيميائيون النماذج لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ؟ وذلك لأن النماذج ..... الكيميائيين على إدراك ..... الصعبة التي لا يمكنهم ..... عادة.

الكيمياء : علم أساسي :	
علل	هناك مجالات دراسة متنوعة للكيمياء ؟ - بسبب وجود أنواع كثيرة من .....
فروع الكيمياء	[ : لاحظ الجدول 1.1 ص 19 ]
تدريب	س 1 : صنف ما يلي حسب فرع الكيمياء الذي ينتمي له : 1- دراسة المعادن ( ..... ) 2- ضبط جودة المنتجات ( ..... ) 3- سرعة التفاعلات ( ..... ) 4- البلاستيك ( ..... ) 5- حرارة التفاعل ( ..... ) 6- التلوث ( ..... ) 7- الأدوية ( ..... ) 8- الأصباغ ( ..... ) 9- التمثيل الغذائي ( ..... )

الأهداف: 1. تقارن بين الكتلة والوزن. 2. تفسر سبب اهتمام الكيميائيين بالوصف تحت المجهرى للمادة. 3. تحدد المجالات التي يدرسها كل فرع من فروع الكيمياء.

## الواجب المنزلي

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء الكيمياء والمادة 1 - 2 ١٤٣٥/١١ هـ	الصف ١ ث
		المادة كيمياء

الكيمياء والمادة

الواجب المنزلي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	١٠
------------	--------	----

2- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س٨- ما الفرق بين الكتلة والوزن ؟  
ج٨-

س٩- عرف النماذج ؟  
ج٩-

س١٠- اذكر مثالين على النماذج ؟  
ج١٠-

ملاحظات :

توقيع المعلم :

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء Scientific Methods	الصف ١٠	العدد ١										
الطرائق العلمية 1.3		المادة	كيمياء										
تقويم ختامي للدرس		الطريقة النظامية في البحث											
اسم الطالب	الدرجة		١٠										
أجب عن جميع الأسئلة التالية :		الزمن : ١٠ دقائق											
الطريقة النظامية في البحث :		٤											
<p>الاهداف:</p> <p>١. تُحدد خطوات الطريقة العلمية.</p> <p>٢. تُقارن بين أنواع البيانات .</p> <p>٣. تُحدد أنواع المتغيرات .</p>													
<p>الطريقة العلمية هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات ..... سواء أكانت ..... أو حيوية أو ..... أو غير ذلك .</p> <p>يتبع العلماء الطريقة العلمية لحل ..... وللتحقق من عمل ..... الآخرين.</p>													
<p><b>خطوات الطريقة العلمية :</b></p> <p>١- ..... ٢- ..... ٣- .....</p>													
<p><b>الملاحظة</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>تعريفها</th> <th>هي عملية جمع .....</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>أنواع البيانات</td> <td>بيانات هي معلومات تصف ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن وصفه من خلال الحواس الخمس مثل الملمس ..... أو .....</td> </tr> <tr> <td>بيانات</td> <td>بيانات هي معلومات رقمية تبين سرعة ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن قياسه مثل درجة ..... أو ..... أو .....</td> </tr> </tbody> </table>				تعريفها	هي عملية جمع .....	أنواع البيانات	بيانات هي معلومات تصف ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن وصفه من خلال الحواس الخمس مثل الملمس ..... أو .....	بيانات	بيانات هي معلومات رقمية تبين سرعة ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن قياسه مثل درجة ..... أو ..... أو .....				
تعريفها	هي عملية جمع .....												
أنواع البيانات	بيانات هي معلومات تصف ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن وصفه من خلال الحواس الخمس مثل الملمس ..... أو .....												
بيانات	بيانات هي معلومات رقمية تبين سرعة ..... أو ..... أو ..... أمثلة : أي شيء يمكن قياسه مثل درجة ..... أو ..... أو .....												
<p><b>الفرضية</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>تعريفها</th> <th>هي تفسير أو ..... قابل .....</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>مثال</td> <td>نتيجة الملاحظات من قبل العلماء وضع العلماء الفرضيات التالية : ١- مركبات الكلوروفلوروكربونات تتحلل نتيجة للتفاعل مع الأشعة فوق البنفسجية الآتية من أشعة الشمس لتنتج الكلور. ٢- الكلور الناتج من التفاعل يحطم جزيئات الأوزون.</td> </tr> </tbody> </table>				تعريفها	هي تفسير أو ..... قابل .....	مثال	نتيجة الملاحظات من قبل العلماء وضع العلماء الفرضيات التالية : ١- مركبات الكلوروفلوروكربونات تتحلل نتيجة للتفاعل مع الأشعة فوق البنفسجية الآتية من أشعة الشمس لتنتج الكلور. ٢- الكلور الناتج من التفاعل يحطم جزيئات الأوزون.						
تعريفها	هي تفسير أو ..... قابل .....												
مثال	نتيجة الملاحظات من قبل العلماء وضع العلماء الفرضيات التالية : ١- مركبات الكلوروفلوروكربونات تتحلل نتيجة للتفاعل مع الأشعة فوق البنفسجية الآتية من أشعة الشمس لتنتج الكلور. ٢- الكلور الناتج من التفاعل يحطم جزيئات الأوزون.												
<p><b>التجربة</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>تعريفها</th> <th>هي ..... من المشاهدات ..... التي تختبر .....</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ملاحظة المتغير</td> <td>وضع الفرضية يساعد العالم على وضع التجربة ولذلك على العالم أن يصمم تجربة أو أكثر لاختبار المتغيرات. هو كمية أو حالة يمكن أن يكون له أكثر من قيمة واحدة.</td> </tr> <tr> <td>أنواعه</td> <td>١- متغير مستقل : هو المتغير الذي ..... ٢- متغير تابع : هو المتغير الذي تعتمد قيمته على المتغير ..... ويمكن ..... ٣- متغير ضابط : هو المعيار الذي يستعمل للمقارنة في التجربة .</td> </tr> <tr> <td>مثال لتوضيح المتغيرات</td> <td>التجربة : إذا قمت بإجراء تجربة لإثبات الفرضية القائلة أن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن بسرعة أكبر منه في الماء الذي درجة حرارته 20 C . فإن المتغير المستقل هو ..... لأنه هو الذي نخطط لتغييره. و المتغير التابع هو ..... لأنه يتغير لتغير المتغير المستقل . و العوامل الثابتة هي كمية ..... وكمية ..... وتحريك ..... و الضابط هو ..... عند درجة حرارة .....</td> </tr> <tr> <td>المتغيرات الضابطة</td> <td>يجب ضبط المتغيرات لأن لها أثر في صدق النتائج فمثلا في نموذج مولينا ورولاندي يلاحظ أن هناك متغيرات أخرى قد تؤثر في صدق النتائج مثل أن يكون هناك غازات أخرى تتفاعل مع الأوزون الموجود في طبقة الستراتوسفير كذلك أثر الرياح وتغير قيم الأشعة فوق البنفسجية.</td> </tr> </tbody> </table>				تعريفها	هي ..... من المشاهدات ..... التي تختبر .....	ملاحظة المتغير	وضع الفرضية يساعد العالم على وضع التجربة ولذلك على العالم أن يصمم تجربة أو أكثر لاختبار المتغيرات. هو كمية أو حالة يمكن أن يكون له أكثر من قيمة واحدة.	أنواعه	١- متغير مستقل : هو المتغير الذي ..... ٢- متغير تابع : هو المتغير الذي تعتمد قيمته على المتغير ..... ويمكن ..... ٣- متغير ضابط : هو المعيار الذي يستعمل للمقارنة في التجربة .	مثال لتوضيح المتغيرات	التجربة : إذا قمت بإجراء تجربة لإثبات الفرضية القائلة أن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن بسرعة أكبر منه في الماء الذي درجة حرارته 20 C . فإن المتغير المستقل هو ..... لأنه هو الذي نخطط لتغييره. و المتغير التابع هو ..... لأنه يتغير لتغير المتغير المستقل . و العوامل الثابتة هي كمية ..... وكمية ..... وتحريك ..... و الضابط هو ..... عند درجة حرارة .....	المتغيرات الضابطة	يجب ضبط المتغيرات لأن لها أثر في صدق النتائج فمثلا في نموذج مولينا ورولاندي يلاحظ أن هناك متغيرات أخرى قد تؤثر في صدق النتائج مثل أن يكون هناك غازات أخرى تتفاعل مع الأوزون الموجود في طبقة الستراتوسفير كذلك أثر الرياح وتغير قيم الأشعة فوق البنفسجية.
تعريفها	هي ..... من المشاهدات ..... التي تختبر .....												
ملاحظة المتغير	وضع الفرضية يساعد العالم على وضع التجربة ولذلك على العالم أن يصمم تجربة أو أكثر لاختبار المتغيرات. هو كمية أو حالة يمكن أن يكون له أكثر من قيمة واحدة.												
أنواعه	١- متغير مستقل : هو المتغير الذي ..... ٢- متغير تابع : هو المتغير الذي تعتمد قيمته على المتغير ..... ويمكن ..... ٣- متغير ضابط : هو المعيار الذي يستعمل للمقارنة في التجربة .												
مثال لتوضيح المتغيرات	التجربة : إذا قمت بإجراء تجربة لإثبات الفرضية القائلة أن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن بسرعة أكبر منه في الماء الذي درجة حرارته 20 C . فإن المتغير المستقل هو ..... لأنه هو الذي نخطط لتغييره. و المتغير التابع هو ..... لأنه يتغير لتغير المتغير المستقل . و العوامل الثابتة هي كمية ..... وكمية ..... وتحريك ..... و الضابط هو ..... عند درجة حرارة .....												
المتغيرات الضابطة	يجب ضبط المتغيرات لأن لها أثر في صدق النتائج فمثلا في نموذج مولينا ورولاندي يلاحظ أن هناك متغيرات أخرى قد تؤثر في صدق النتائج مثل أن يكون هناك غازات أخرى تتفاعل مع الأوزون الموجود في طبقة الستراتوسفير كذلك أثر الرياح وتغير قيم الأشعة فوق البنفسجية.												
<p><b>الاستنتاج</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>تعريفها</th> <th>هو حكم قائم على ..... التي تم ..... عليها.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>توضيح</td> <td>- عندما تؤيد النتائج التي تظهر من التجربة ( البيانات ) الفرضية التي تم افتراضها فإن الفرضية قد تكون ..... - وإذا كانت البيانات لا تؤيد الفرضية فإنه يجب ..... الفرضية أو .....</td> </tr> </tbody> </table>				تعريفها	هو حكم قائم على ..... التي تم ..... عليها.	توضيح	- عندما تؤيد النتائج التي تظهر من التجربة ( البيانات ) الفرضية التي تم افتراضها فإن الفرضية قد تكون ..... - وإذا كانت البيانات لا تؤيد الفرضية فإنه يجب ..... الفرضية أو .....						
تعريفها	هو حكم قائم على ..... التي تم ..... عليها.												
توضيح	- عندما تؤيد النتائج التي تظهر من التجربة ( البيانات ) الفرضية التي تم افتراضها فإن الفرضية قد تكون ..... - وإذا كانت البيانات لا تؤيد الفرضية فإنه يجب ..... الفرضية أو .....												

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء الطرائق العلمية 1.3	Scientific Methods	الصف المادة	الصف المادة
----------------	--	--------------------	----------------	----------------

التقويم ختامي للدرس  النظرية و القانون العلمي

اسم الطالب	الدرجة	الدرجة
.....	.....	10

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق 5

### النظرية والقانون العلمي :

#### النظرية

هي تفسير لظاهرة	بناء على	واستقصاءات مع	الزمن.
أو هي فرضية	الكثير من	.....	.....
مثل	1- نظرية	2- نظرية	.....
توضيح	النظرية تبقى عرضة	وقد يتم	كذلك النظرية غالباً تؤدي إلى نتائج جديدة والنظرية تعتبر صحيحة إذا أمكن استخدامها للحصول على توقعات جديدة.

#### القانون العلمي

تعريفه	هو	موجودة في الطبيعة	عدة
مثل	1- القانون	2- القانون	.....

#### تدريبات :

س 1- عرف مفهوم الطريقة العلمية ؟

.....

س 2- بين خطوات الطريقة العلمية ؟

.....

س 3- قارن بين كل مما يلي : المتغير المستقل والمتغير التابع ؟

.....

س 4- طلب منك دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون فوجدتم أن حجم البالون يزداد عند تسخينه ما المتغير المستقل؟ وما المتغير التابع؟ وما العامل الذي يبقى ثابتاً؟ وكيف يتم ضبط التجربة .

.....

س 5- قارن بين كل مما يلي النظرية والقانون العلمي ؟

.....

س 6- وصف العالم شارل العلاقة بين درجة الحرارة والحجم للغاز عند ضغط ثابت هل نسمي هذه العلاقة قانون شارل أم نظرية شارل؟ مع ذكر السبب ؟

.....

4. تصف الفرق بين النظرية والقانون العلمي .



## الواجب المنزلي

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء الطرائق العلمية 1 - 3 ١٤٣٥/١١ هـ	الصف ١٠	الصف ١٠
-------------	--	------------	------------

الطرائق العلمية

الواجب المنزلي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	١٠
------------	--------	----

3- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س ١١- عرف مفهوم الطريقة العلمية ؟

ج ١١-

س ١٢- بين خطوات الطريقة العلمية ؟

ج ١٢-

س ١٣- قارن بين كل مما يلي : المتغير المستقل والمتغير التابع ؟

ج ١٣-

س ١٤- طلب منك دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون فوجدتم أن حجم البالون يزداد عند تسخينه ما المتغير المستقل؟ وما المتغير التابع؟ وما العامل الذي يبقى ثابتاً؟ وكيف يتم ضبط التجربة .

ج ١٤-

س ١٥- قارن بين كل مما يلي النظرية والقانون العلمي ؟

ج ١٥-

س ١٦- وصف العالم شارل العلاقة بين درجة الحرارة والحجم للغاز عند ضغط ثابت هل نسمي هذه العلاقة قانون شارل أم نظرية شارل؟ مع ذكر السبب ؟

ج ١٦-

ملاحظات :

توقيع المعلم :

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء	الصف 1
البحث العلمي 1.4	Scientific Research	كيمياء

تقويم ختامي للدرس	أنواع الدراسات العلمية	Types Of Scientific Investigations
-------------------	------------------------	------------------------------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق 6

**أنواع الدراسات العلمية :**  
أنواع البحوث في الدراسات العلمية: 1- البحث ..... 2- البحث .....

البحث النظري	
تعريفه	هو البحث العلمي الذي يهدف على ..... من أجل ..... نفسها.
مثال	الباحثان مولينا و رولاند قاما بإجراء بحث نظري على تفاعلات CFCs مع الأوزون رغم عدم وجود دليل يبيّن في ذلك الوقت وقد توصلوا إلى أن مركبات CFCs يمكن أن تزيد سرعة تفكك الأوزون.

البحث التطبيقي	
تعريفه	هو البحث العلمي الذي يجري مشكلة .....
مثال	بعد مرور وقت من قيام مولينا و رولاند بكتابة بحثهما النظري أجرى العلماء قياسات على كميات CFCs في طبقة الستراتوسفير والتي أدت إلى صدق الفرضية وبذلك تحول البحث النظري إلى بحث تطبيقي.

- جهاز مطياف الأشعة فوق البنفسجية والمرئية يستعمل في :  
.....  
.....

**اكتشافات غير مقصودة**  
من أمثلة الاكتشافات الغير مقصودة أو الغير المتوقعة :  
1- الكسندر فلمنج اكتشف .....  
2- جوليان هيل اكتشف .....

الطلاب في المختبر لاحظ الجدول 2 - 1 ص 27  
س 1- عدد بعض وسائل السلامة في المختبر ؟  
1- .....  
2- .....  
3- .....

**تدريبات 1:**  
1- فسر : سبب لبس المعطف والنظارات في المختبر؟  
.....  
2- فسر : عدم إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوات الأصلية ؟  
.....  
3- فسر : عدم لبس ملابس فضفاضة أو أشباه متدلّية مثل الشماع والشعر في المختبر؟  
.....

**تدريبات 2:** - ما احتياطات السلامة التي ستستخدمها عند رؤية رموز السلامة التالية :



.....  
.....  
.....  
.....

الأهداف:  
1. تقارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي والتقنية.  
2. تطبيق تعليمات السلامة في المختبر .

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 1.4	الصف 1 المادة كيمياء
-------------	---------------------------------------	-------------------------

تقويم ختامي للدرس	ونستمر القصة	The Story Continues
-------------------	--------------	---------------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

7	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
---	------------------	-------------------------------

وتستمر القصة بين ثقب الأوزون و CFC مركب الكلورو فلورو كربونات :

وتستمر القصة بين ثقب الأوزون و CFC مركب الكلور و فلورو كربونات :	
1- المواد الأخرى المؤثرة في ثقب الأوزون هي	1- 2- 3-
يهدف ميثاق مونتريال إلى	
ثقب الأوزون حالياً	
مستوى الأوزون الطبيعي هو	
مستوى الأوزون حالياً يقع بين	
يتوقع العلماء عودة طبقة الأوزون إلى الوضع الطبيعي في عام	
بينما تتوقع النماذج الحاسوبية عودة طبقة الأوزون في عام	

فوائد الكيمياء :	
من فوائد الكيمياء في حياتنا اليومية	1- المشاركة في حل مشكلة 2- اكتشاف ولقاحات 3- التوصل لصناعة تعمل 4- التوصل لصناعة صغيرة لا يتجاوز طولها

**تدريبات :**

س 1- سم ثلاث منتجات تقنية حسنت من حياتنا أو العالم من حولنا ؟

ج 1-

.....

.....

.....

## الواجب المنزلي

الفصل الأول	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 1 - 4 ١٤٣٥/١١/هـ	الصف	١ ث
		المادة	كيمياء

البحث العلمي

الواجب المنزلي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	١٠
------------	--------	----

4- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س ١٧- قارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي ؟  
ج ١٧-

س ١٨- لخص السبب وراء كل من ؟  
a - لبس المعطف والنظارة في المختبر ؟

b - عدم إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة الى العبوة الأصلية ؟

c - عدم لبس عدسات لاصقة في المختبر ؟

ملاحظات :

توقيع المعلم :