

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

  
وزارة التعليم  
Ministry of Education

أوراق عمل

الكيمياء 1

المستوى الأول

النظام الفصلي للتعليم الثانوي

للعام 1438/1439 هـ

الفصل الأول

مقدمة في الكيمياء

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

الفكرة العامة : الكيمياء علم أساسي في حياتنا.

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	قصة مادتين 1.1	

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

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

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

الأهداف:	1. تعرف المادة الكيميائية.
لماذا ندرس الكيمياء ؟	
تأمل الشكل 1.1	إن كل المواد في العالم مكونة من وحدات وهذه الوحدات والأشياء المصنوعة منها يسميها العلماء كل شيء في الكون مكون من هي كل شيء له كتلة ويشغل حيزا.
تعريف المادة	هي علم يدرس ..... و ..... التي ..... عليها.
تعريف الكيمياء	لأن دراستها توفر الكثير من ..... و ..... للناس ومن ذلك استعمالها في: 1- ..... كما في التلوجات لحفظ الأطعمة و ..... في المنازل والمدارس. 2- صنع ..... التي تستعمل في الوقاية من بعض أشعة الشمس الضارة.
أهمية دراسة الكيمياء بالنسبة لنا ؟	

طبقة الأوزون O <sub>3</sub> :	
الأشعة فوق البنفسجية (الكونية) أشعة UV	إن التعرض الزائد للأشعة فوق البنفسجية UV مؤذ ..... و .....
( أشعة UVB )	هي أحد أنواع الأشعة فوق البنفسجية UV والتعرض لمستويات عالية منها يسبب إما : 1- إعتاما في ..... 2- سرطانا في ..... 3- تقلل من نواتج ..... الزراعية. 4- خلا في سلاسل ..... في الطبيعة.
ملاحظة	نشأت المخلوقات الحية رغم تعرضها لمستويات منخفضة من أشعة UVB ؟ لأن الله هيا لخلايا المخلوقات الحية بعض القدرة على إصلاح نفسها عند تعرضها للأشعة. في حين يعتقد العلماء أنه يموت الكثير من المخلوقات الحية عند وصول مستوى هذه الأشعة حدا معينا لأنه يجعل الخلايا غير قادرة على المقاومة.

كيف تستطيع المخلوقات الحية البقاء على الأرض بفضل طبقة المستويات العالية من الأشعة فوق البنفسجية UVB.	تستطيع المخلوقات الحية البقاء على الأرض بفضل طبقة ..... التي خلقها الله تعالى لتحميها من
طبقات الغلاف الجوي للأرض	1- طبقة التروبوسفير. 2- طبقة ..... سفير. 3- طبقة الميزوسفير. 4- طبقة ..... سفير. 5- طبقة الإكسوسفير.

غاز الأوزون O <sub>3</sub>	
مم يتكوه غاز الأوزون	يتكون غاز الأوزون من ذرات ..... عددها ..... ذرات.
تصنيفه	مادة كيميائية ..... توجد في الغلاف الجوي.
تعريف المادة الكيميائية	هي مادة لها ..... محدد و .....
مه أمثلة المواد الكيميائية	1- غاز الأوزون O <sub>3</sub> . 2- ..... NaCl . 3- ..... C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> .
وجوده	يوجد في الغلاف الجوي للأرض في طبقة ..... حيث يتكون في المنطقة العليا منها ثم يتجمع في الجزء الأسفل.
أهميته	يقوم غاز أو طبقة الأوزون ..... الأرض من الأشعة فوق البنفسجية.
طريقة عمله	يمتص غاز الأوزون معظم ..... الكونية ( الأشعة فوق البنفسجية ) قبل وصولها إلى الأرض. وينتشر حوالي 90% من غاز الأوزون في طبقة تحيط بالأرض وتحميها.

الأهداف:

2. تبين أهمية الأوزون.

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	قصة مادتين 1.1	

Chlorofluorocarbons	تكون الأوزون و مركبات الكلوروفلوروكربون	م تقويم ختامي للدرس
---------------------	-----------------------------------------	---------------------

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

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

### تكون الأوزون .

طريقة تكونه	عندما يتعرض غاز $O_2$ للأشعة فوق البنفسجية في الأجزاء العليا من الستراتوسفير تتحلل جزئياته إلى ذرات $O$ والتي بدورها تتفاعل مع جزيئات غاز $O_2$ ليتكون غاز الأوزون $O_3$ .
علا	غاز الأوكسجين ( $O_2$ ) ← ذرات منفردة من الأوكسجين ( $O$ ) $\xleftarrow{UV} O_3$ هناك توازن بين غاز الأوزون وغاز الأوكسجين في طبقة الستراتوسفير ؟ غاز $O_3 \xleftarrow{UV}$ غاز $O_2$ ..... غاز $(O_2) \xleftarrow{UV}$ ذرات منفردة من الأوكسجين ( $O$ ) $\xleftarrow{O_3}$
مكانه تكونه	يتكون فوق خط ..... (علل) ؟ لأن أشعة الشمس تكون ..... وقوية هناك ثم يتحرك حول الأرض بفعل ..... الهواء.
قياسه	في عشرينيات القرن الماضي (1889-1976م) بدأ العالم البريطاني دوبسون في قياس كمية غاز الأوزون في الغلاف الجوي.
نوع الأجهزة	ويمكن قياسه باستخدام أجهزة موجودة على الأرض مثل مطياف بريور أو بالونات أو أقمار صناعية أو صواريخ.
كميته	تقدر كمية غاز الأوزون الطبيعية في الغلاف الجوي بـ .....
فريق البحث	ما الذي وجدته الفريق
العلمي	ما الذي استنتجه الفريق
البريطاني	ما الذي ألقاه العلماء
تعب الأوزون	تقلص سمك طبقة الأوزون أطلق عليه ..... وباستخدام الأقمار الصناعية والبالونات والطائرات تبين أن تقلص كمية الأوزون أقل كثيرا من المعدل الطبيعي حيث أن مستوى الأوزون يتراوح بين ..... - .....

3. توضح كيف يتكون الأوزون.

### مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs :

المبررات في الماضي	في الماضي كان يستخدم غازات ضارة منها ..... في الثلاجات بغرض التبريد. وقد تم البحث عن مبررات أكثر أمنا (علل) ؟ لخطورة تسرب أبخرة ..... من الثلاجة وتؤدي أفراد البيت.
لماذا تم تطويرها	اهتم العلماء بتطوير صناعة مركبات الكلوروفلوروكربونات لتكون بديل آمن عن الأمونيا في .....
عناصرها	تتكون من عناصر : 1- ..... 2- ..... 3- .....
اكتشافه	حضر العالم ..... ميجلي أول مركب كلوروفلوروكربون CFC.
مميزاتها	1- هي مواد آمنة أي غير سامة (علل) ؟ لأنها لا ..... مباشرة مع ..... الأخرى. 2- مبررات ..... 3- تحضر في ..... أي لا تتكون طبيعيا.
استخدامها	تستعمل في : 1- صنع أجهزة ..... المنزلية. 2- صنع ..... 3- صنع البوليمرات. 4- 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 6 - 1 .
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.
السؤال	هل هناك علاقة بين الحداثين ؟ أي بين ازدياد كمية غاز الكلوروفلوروكربون CFCs وغاز الأوزون $O_3$ في الغلاف الجوي.
الإجابة	لمعرفة الإجابة على السؤال لا بد من : 1- أن تفهم بعض الأفكار الأساسية في الكيمياء . 2- وأن تعرف أيضا كيف يحل الكيميائيون وغيرهم من العلماء المشكلات العلمية.

4. تصف تطور مركبات الكلوروفلوروكربون.

## الواجب المنزلي

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء قصة مادنين 1 - 1 1439 / / هـ	الفصل الأول
كيمياء	المادة		

طبقة الأوزون و تكون الأوزون و مركبات الكلوروفلوروكربون

الواجب المنزلي للدرس

الدرجة	اسم الطالب
10	.....

1- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س1- عرف علم الكيمياء ؟  
ج1-

س2- عرف المادة الكيميائية ؟  
ج2-

س3- أين يوجد غاز الأوزون في الغلاف الجوي للأرض ؟  
ج3-

س4- ما هي أهمية غاز الأوزون للأرض ؟  
ج4-

س5- بين كيف يتكون غاز الأوزون ؟  
ج5-

س6- وضح لماذا طورت مركبات الكلوروفلوروكربون ؟  
ج6-

س7- ما هو أثر مركبات الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي ؟  
ج7-

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	الكيمياء و المادة 1.2	

Matter and its Characteristics	المادة وخواصها	تقويم ختامي للدرس
--------------------------------	----------------	-------------------

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

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

### المادة وخواصها :

تعريف المادة	هي كل شيء يشغل ..... وله .....
أمثلة	لمواد طبيعية مثل : ..... ولمواد صناعية مثل : مركبات الكلورو ..... كربون CFC .
تدرب	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 ..... المادة.				
تعريف الوزن	هي مقياس لكمية ..... ولقوة جذب ..... للمادة.				
الفرق بينهما	<table border="1"> <tr> <th>الوزن</th> <th>الكتلة</th> </tr> <tr> <td></td> <td></td> </tr> </table>	الوزن	الكتلة		
الوزن	الكتلة				
حلال	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.				

### التركيب والخواص الملاحظة :

خواص معظم المواد	خواص معظم المواد ..... ولا تحتاج إلى ..... لرؤيتها .
تركيب المواد	تتربك الأنواع المختلفة من المواد من حولك من ..... وتتكون العناصر من جسيمات تسمى .....
خواص الذرات	الذرات ..... جدا حتى أنه لا يمكن رؤيتها ..... الضوئية. لهذا تعد الذرات جسيمات تحت .....
حيز الذرة	تريليون ذرة يمكن تشغل حيزا يساوي ..... الموجودة في آخر هذه الجملة.
تفسير بنية المادة	تفسر بنية المادة وتركيبها وسلوكها على المستوى تحت ..... أو المستوى .....
علم ماذا تعتمد المادة	وكل ما نلاحظه عن المادة يعتمد على : 1- ..... الذرات . 2- التغيرات التي تحدث لها.

الهدف من الكيمياء	تهدف الكيمياء إلى ..... الأحداث التي لا ترى ..... المجردة والتي ينتج عنها ..... ملحوظة.
مه طرائق التوضيح	تعد ..... إحدى طرائق توضيح ذلك. أي تفسير الأحداث التي لا ترى بالعين المجردة.
تعريف النمذجة	هي أدوات ..... العلماء بما فيهم الكيميائيون لتفسير ..... التي لا ترى ..... المجردة.
مه أمثلة النمذجة	1- ..... 2- ..... 3- ..... 4- .....
تعريف النموذج	هو تفسير ..... أو لفظي أو ..... للبيانات .....
حلال	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 :

حلال	هناك مجالات دراسة متنوعة للكيمياء ؟ بسبب وجود أنواع كثيرة من .....
فروع الكيمياء	هناك فروع عدة لعلم الكيمياء ومنها : [ لاحظ الجدول 1.1 : ط 19 ]
تدرب	س1: بين فرع الكيمياء الذي يدرس مجالات الكيمياء الآتية : 1- أنواع المواد ومكوناتها ( ) 2- سلوك المادة وتغيراتها وتغيرات الطاقة ( ) 3- معظم المواد التي تحتوي على الكربون ( ) 4- المواد التي لا تحتوي على الكربون ( ) 5- نظريات تركيب المادة ( ) 6- المادة والعمليات الحيوية ( )

الأهداف: 1. تقارن بين الكتلة والوزن.

2. تفسر سبب اهتمام الكيميائيين بالوصف تحت المجهر للمادة.

3. تحدد المجالات التي يدرسها كل فرع من فروع الكيمياء.

## الواجب المنزلي

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء الكيمياء والمادة 1 - 2 1439 / / هـ	الفصل الأول
كيمياء	المادة		

المادة وخواصها

الواجب المنزلي للدرس

الدرجة	اسم الطالب
10	.....

2- A

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س8- ما الفرق بين الكتلة والوزن ؟  
ج8-

س9- عرف النماذج ؟  
ج9-

س10- اذكر مثالين على النماذج ؟  
ج10-

س11- لخص لماذا على الكيميائيين أن يدرسوا التغيرات التي لا ترى بالعين المجردة ؟ ج11-

س12- بين فرع الكيمياء الذي يدرس مجالات الكيمياء الآتية :

1- أنواع المواد ومكوناتها ( )	2- سلوك المادة وتغيراتها وتغيرات الطاقة ( )
3- معظم المواد التي تحتوي على الكربون ( )	4- المواد التي لا تحتوي على الكربون ( )
5- نظريات تركيب المادة ( )	6- المادة والعمليات الحيوية ( )
7- العمليات الكيميائية في الصناعة ( )	8- المبلمرات والمواد الكيميائية ( )
9- المادة والبيئة ( )	10- الحرارة الناتجة عن العمليات الكيميائية ( )

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	الطرائق العلمية 1.3	
A systematic Approach		الطريقة النظامية في البحث	مكتوب ختامي للدرس
10	الدرجة	.....	اسم الطالب
4	الزمن : 10 دقائق		أجب عن جميع الأسئلة التالية :
<b>الطريقة النظامية في البحث :</b>			
الطريقة العلمية	تعريفها	هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات ..... سواء أكانت ..... أو حيوية أو ..... أو غير ذلك.	الأهداف : 1. تُحدد خطوات الطريقة العلمية. 2. تُقارن بين أنواع البيانات. 3. تُحدد أنواع المتغيرات.
إنتاج العلماء	خطوات الطريقة العلمية هي :	يتبع العلماء الطريقة العلمية : 1- لحل ..... 2- للتحقق من عمل ..... الآخرين.	
خطواتها		1- ..... 2- ..... 3- ..... 4- .....	
<b>الملاحظة</b>			
بداية الدراسة	تعريفها	تبدأ الدراسة العلمية عادة بملاحظة ..... وغالبا ما تكون الملاحظات الأولية التي يقوم بها العلماء ببيانات .....	
أنواع البيانات	تعريفها	هي عملية جمع .....	
بيانات	تعريفها	هي معلومات تصف ..... أو الراحة أو ..... أو بعض الخواص الفيزيائية .	
بيانات	تعريفها	أي شيء يمكن وصفه من خلال الحواس الخمس مثل الملمس ..... أو ..... هي معلومات رقمية تبين سرعة ..... أو طوله أو ..... شيء ما . أي شيء يمكن قياسه مثل درجة ..... أو الضغط أو .....	
<b>الفرضية</b>			
تعريفها	تعريفها	هي تفسير ..... لظاهرة ما أو ..... تمت ملاحظته .	
مثال	تعريفها	نتيجة الملاحظات من قبل العلماء وضع العلماء الفرضيات التالية : 1- مركبات الكلوروفلوروكربونات تتحلل نتيجة للتفاعل مع الأشعة فوق البنفسجية الآتية من أشعة الشمس لتنتج الكلور. 2- الكلور الناتج من التفاعل يحطم جزيئات الأوزون.	
<b>التجربة</b>			
تعريفها	تعريفها	هي ..... من المشاهدات ..... التي تختبر .....	
ملاحظة المتغير	تعريفها	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	تعريفها	1- متغير مستقل : هو المتغير الذي ..... لتغيره في التجربة. 2- متغير تابع : هو المتغير الذي تعتمد قيمته على المتغير ..... ويمكن ..... ولا يمكن تغييره في التجربة. 3- متغير ضابط : هو المعيار الذي يستعمل للمقارنة في التجربة .	
مثال لتوضيح المتغيرات	تعريفها	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 الماء وتحريك ..... و الضابط هو ..... عند درجة حرارة الغرفة.	
المتغيرات الضابطة	تعريفها	يجب ضبط المتغيرات لأن لها أثر في صدق النتائج فمثلا في نموذج مولينا ورولاندر 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.	
<b>الاستنتاج</b>			
تعريفها	تعريفها	هو حكم قائم على ..... التي تم ..... عليها.	
توضيح	تعريفها	- 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 .....	
$\text{CCl}_3\text{F} \xrightarrow{\text{UV}} \text{CCl}_2\text{F} + \text{Cl} \xrightarrow{\text{O}_3} \text{ClO} + \text{O}_2 \quad \text{ClO} \xrightarrow{\text{O}} \text{Cl} + \text{O}_2$			نموذج مولينا و رولاندر

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	الطرائق العلمية 1.3	
Theory and Scientific Law		النظرية و القانون العلمي	تقويم ختامي للدرس
10	الدرجة	.....	اسم الطالب
5	الزمن : 10 دقائق		أجب عن جميع الأسئلة التالية :

### النظرية و القانون العلمي :

النظرية	
تعريفها	هي تفسير لظاهرة ..... بناء على ..... واستقصاءات مع ..... الزمن.
مثال	أوهي فرضية ..... الكثير من ..... 1- نظرية ..... 2- نظرية اينشتاين في النسبية.
توضيح	النظرية تبقى عرضة ..... وقد يتم ..... كذلك النظرية غالباً تؤدي إلى نتائج جديدة .
متى تصبح صحيحة	والنظرية تعتبر صحيحة إذا أمكن استخدامها للحصول على توقعات جديدة.
ما الذي تصفه	تصف النظرية عموماً مبدأ رئيساً في الطبيعة تم دعمه مع مرور الزمن.

القانون العلمي	
تعريفه	هو ..... موجودة في الطبيعة ..... عدة .....
مثال	1- قانون ..... 2- قانون .....

### تدريبات :

س1- 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 .

س2- وصف العالم شارل العلاقة بين درجة الحرارة والحجم للغاز عند ضغط ثابت هل نسمي هذه العلاقة قانون شارل أم نظرية شارل؟ مع ذكر السبب؟



## الواجب المنزلي

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء الطرائق العلمية 1 - 3	الفصل الأول
كيمياء	المادة	1439/ / هـ	

		الطرائق العلمية	الواجب المنزلي للدرس
--	--	-----------------	----------------------

	الدرجة	اسم الطالب
10	.....	

3- A أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س13- عرف مفهوم الطريقة العلمية ؟  
ج13-

س14- بين خطوات الطريقة العلمية ؟  
ج14-

س15- قارن بين كل مما يلي : المتغير المستقل والمتغير التابع ؟  
ج15-

س16- 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 .  
ج16-

س17- قارن بين كل مما يلي النظرية والقانون العلمي ؟  
ج17-

س18- وصف العالم شارل العلاقة بين درجة الحرارة والحجم للغاز عند ضغط ثابت هل نسمي هذه العلاقة  
قانون شارل أم نظرية شارل ؟ مع ذكر السبب ؟  
ج18-

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	البحث العلمي 1.4	
Types Of Scientific Investigations		أنواع الدراسات العلمية	مكتوب ختامي للدرس
10	الدرجة	.....	اسم الطالب
6		الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
<b>أنواع الدراسات العلمية :</b>			
يطلع الناس كل يوم من خلال وسائل الإعلام ومنها التلفزيون والصحف والمجلات والإنترنت على نتائج الأبحاث العلمية التي تتعلق كثير منها بالبيئة أو الدواء أو الصحة.		مدى اهتمام الناس بنتائج البحوث العلمية	
هي : 1- البحث ..... (الوصفي) . 2- البحث ..... (التجريبي).		أنواع البحوث في الدراسات العلمية	
<b>البحث النظري</b>			
هو البحث العلمي الذي يهدف ..... على ..... من أجل ..... نفسها.		تعريفه	
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.		مثال	
<b>البحث التطبيقي</b>			
هو البحث العلمي الذي يجري ..... مشكلة .....		تعريفه	
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.		مثال	
<b>جهاز مطياف الأشعة فوق البنفسجية والمرئية الشكل 15 - 1</b>			
يستعمل لقياس ..... غاز ..... والغازات الأخرى في أثناء أشهر ..... المعتمة .			
<b>اكتشافات غير مقصودة :</b>			
1- الكسندر فلمنج : اكتشف فطر ..... ( ستافيلوكوكس ) .		منه أمثلة الاكتشافات	
2- جوليان هيل : اكتشف ..... ( الحرير الصناعي ) .		الغير مقصودة أو الغير المتوقعة	
<b>الطلاب في المختبر.</b>			
<b>احظ الجدول 1.2 ص 27</b>		السلامة في المختبر	
س1- عدد بعض وسائل السلامة في المختبر ؟		تدريبات	
..... 1- ..... 2- ..... 3- ..... 4- .....		1	
سبب لبس المعطف والنظارات في المختبر؟		تدريبات	
فسر		2	
عدم إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوات الأصلية ؟			
عدم لبس ملابس فضفاضة أو أشباه متدلّية مثل الشماع والشعر في المختبر؟			
س2- ما احتياطات السلامة التي ستأخذها عند رؤية رموز السلامة التالية :		تدريبات	
   		3	

الأهداف :  
1. تقارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي والتقنية.

2. تطبق تعليمات السلامة في المختبر .

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء	الفصل الأول
كيمياء	المادة	البحث العلمي 1.4	

The Story Continues وتستمر القصة م تقويم ختامي للدرس

الدرجة	اسم الطالب
10	.....

7 الزمن : 10 دقائق أجب عن جميع الأسئلة التالية :

**ونسلمر القصة بين ثقب الأوزون و CFC مركب الكلورو فلورو كربونات:**

<b>وتستمر القصة بين ثقب الأوزون و CFC مركب الكلور و فلورو كربونات</b>							
<p>1 - <math>CCl_4</math> .....</p> <p>2 - ميثيل الكلوروفورم <math>CH_3CCl_3</math> .....</p> <p>3 - <math>Br_2</math> .....</p>	<p>المواد الأخرى التي تفكك غاز الأوزون هي</p>						
<p>موافقة الدول التي وقعت هذه الاتفاقية على :</p> <p>1 - استعمال هذه المركبات .....</p> <p>2 - وضع ..... على كيفية استعمالها في .....</p>							
<p>من خلال الشكل 1 - 17 .</p> <p>فإن الاستعمال العالمي لمركبات CFCs بدأ يتراجع بعد ميثاق مونتريال.</p>							
<p>عرف العلماء أن ثقب الأوزون يتكون سنويا فوق القارة المتجمدة ..... في فصل .....</p>							
<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 15%;">يتكون الأوزون</td> <td style="width: 15%; text-align: center;"><math>\Delta</math> <math>\rightarrow</math> <math>O_3</math></td> <td style="width: 15%; text-align: center;"><math>Cl + Br</math></td> <td style="width: 15%; text-align: center;"><math>\rightarrow</math></td> <td style="width: 15%;">تتكون ..... جليديه في طبقة الستراتوسفير</td> <td style="width: 15%;">في فصل .....</td> </tr> </table>	يتكون الأوزون	$\Delta$ $\rightarrow$ $O_3$	$Cl + Br$	$\rightarrow$	تتكون ..... جليديه في طبقة الستراتوسفير	في فصل .....	<p>ثقب الأوزون حاليا كيف يتكون في القارة المتجمدة الجنوبية</p>
يتكون الأوزون	$\Delta$ $\rightarrow$ $O_3$	$Cl + Br$	$\rightarrow$	تتكون ..... جليديه في طبقة الستراتوسفير	في فصل .....		
<p>يحدث تناقص لغاز الأوزون فوق القطب الشمالي لكن درجة الحرارة لا تبقى ..... مدة كافية مما يعني تناقصا ..... في غاز الأوزون عند القطب الشمالي .</p>							
<p style="text-align: center;">DU</p>							
<p style="text-align: center;">DU -</p>							
<p>توقع العلماء في عام 20 م .....</p>	<p>عودة طبقة الأوزون إلى الوضع الطبيعي</p>						
<p>توقع النمذجة الحاسوبية في عام 20 م .....</p>	<p>عودة طبقة الأوزون إلى الوضع الطبيعي</p>						

**فوائد الكيمياء :**

<p>1- المشاركة في حل مشكلة تآكل .....</p> <p>2- اكتشاف بعض ..... ولقاحات ..... ومنها الايدز و الأنفلونزا.</p> <p>3- التوصل لصناعة ..... تعمل بالهواء ..... ولا تسبب تلوث للجو.</p> <p>4- التوصل لصناعة غواصة صغيرة دخلت في صناعتها الليزر والحاسوب لا يتجاوز طولها 4 mm .</p>	<p>من فوائد الكيمياء في حياتنا اليومية</p>
-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------

**تدريبات :**

س1- سم ثلاث منتجات تقنية حسنت من حياتنا أو العالم من حولنا ؟  
ج1-

## الواجب المنزلي

1	المستوى	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 1 - 4 / / 1439 هـ	الفصل الأول
كيمياء	المادة		

البحث العلمي

الواجب المنزلي للدرس

الدرجة	اسم الطالب
10	.....

4- A

جـ أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س19- قارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي ؟  
ج19-

س20- لخص السبب وراء كل من ؟  
a - لبس المعطف والنظارة في المختبر ؟

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

c - عدم لبس عدسات لاصقة في المختبر ؟

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....