

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج السعودي

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/>

* للحصول على جميع أوراق المستوى الأول في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الأول في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول لد المستوى الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

أوراق عمل

الكيمياء 1

التعليم الثانوي

نظام المقررات

للعام 1440/1441 هـ

الفصل 1

مقدمة في الكيمياء

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء	الفصل
كيمياء 1	المادة	قصة مادتين 1-1	1
Why Study Chemistry		لماذا ندرس الكيمياء	تقويم ختامي للدرس
الدرجة	اسم الطالب
10			

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

لماذا ندرس الكيمياء ؟

الأهداف:	1- تعرف المادة الكيميائية.
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..... ومن ذلك الجسيمات الموجودة في الفضاء والأشياء المحيطة بنا.
تعريف المادة	هي كل شيء له كتلة ويشغل حيزا.
تعريف الكيمياء	هي علم يدرس..... و..... التي..... عليها.
أهمية دراسة الكيمياء بالنسبة لنا ؟	- لأن دراستها توفر الكثير من..... و..... للناس ومن ذلك استعمالها في: 1-..... كما في التلجعات لحفظ الأطعمة و..... في المنازل والمدارس. 2- صنع..... التي تستعمل في الوقاية من بعض أشعة الشمس الضارة.

طبقة الأوزون O₃:

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.

الغلاف الجوي للأرض :

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

غاز الأوزون O₃

مم يتكون غاز الأوزون	يتكون غاز الأوزون من ذرات..... عددها..... ذرات.
تصنيفه	مادة كيميائية..... توجد في الغلاف الجوي.
تعريف المادة الكيميائية	هي مادة لها..... محدد و.....
من أمثلة المواد الكيميائية	1- غاز الأوزون O ₃ . 2- NaCl. 3- C ₆ H ₁₂ O ₆ .
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.

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء قصة مادتين 1-1	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		
Chlorofluorocarbons		تكون الأوزون و مركبات الكلوروفلوروكربون	تقويم ختامي للدرس
الدرجة	اسم الطالب
10			
2		الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :

تكون الأوزون .		3- توضيح كيف يتكون الأوزون. كربون.
طريقة تكونه	عندما يتعرض غاز O_2 للأشعة فوق البنفسجية في الأجزاء العليا من الستراتوسفير تتحلل جزيئاته إلى ذرات O والتي بدورها تتفاعل مع جزيئات غاز O_2 لينتكون غاز الأوزون O_3 .	
علل	غاز الأوكسجين ($O_2 \leftarrow UV$) ذرات منفردة من الأوكسجين (O) $O_3 \leftarrow O_2$ هناك توازن بين غاز الأوزون وغاز الأوكسجين في طبقة الستراتوسفير ؟ غاز $O_3 \leftarrow UV$ غاز O_2 غاز $O_2 \leftarrow UV$ ذرات منفردة من الأوكسجين (O) $O_3 \leftarrow O_2$	
مكان تكونه	يتكون فوق خط (علل) ؟ لأن أشعة الشمس تكون وقوية هناك ثم يتحرك حول الأرض بفعل الهواء.	
قياسه	في عشرينيات القرن الماضي (1976-1889م) 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 وجد فريق بحث بريطاني كمية غاز الأوزون في طبقة الستراتوسفير.	
العلمي	ما الذي استنتجه واستنتجوا أن سمك طبقة الأوزون	
البريطاني	ما الذي أقلق العلماء ما هو سبب ثقب الأوزون ؟	
ثقب 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 -	

مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs :		4- تصف تطور مركبات الكلوروفلورون.
المبردات في الماضي	في الماضي كان يستخدم غازات ضارة منها في الثلاجات بغرض التبريد. وقد تم البحث عن مبردات 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-	
اكتشافها	حضر العالم ميجلي أول مركب كلوروفلوروكربون CFC.	
مميزاتها	1- هي مواد آمنة أي غير سامة (علل) ؟ لأنها لا مباشرة مع الأخرى. 2- مبردات 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 الحدين ؟ 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.	

الواجب المنزلي

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء قصة مادتين 1-1 1441 / / هـ	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		

طبقة الأوزون و تكون الأوزون و مركبات الكلوروفلوروكربون

الواجب المنزلي للدرس

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

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

1- A

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 :

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء الكيمياء و المادة 2 - 1	الفصل 1
كيمياء 1	المادة	المادة و خواصها	تقويم ختامي للدرس
Matter and its	الدرجة	اسم الطالب
10		
3		الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
المادة و خواصها :			
تعريف المادة	هي كل شيء يشغل وله	أمثلة	لمواد طبيعية مثل : ولمواد صناعية مثل : مركبات الكلورو كربون CFC .
تدريب	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	الكتلة	الوزن	
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.		
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		
على 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.		
من طرائق التوضيح	تعد إحدى طرائق توضيح ذلك. أي تفسير الأحداث التي لا ترى بالعين المجردة.		
تعريف النماذج	هي أدوات العلماء بما فيهم الكيميائيون لتفسير التي لا ترى المجردة.		
من أمثلة النماذج	1- نموذج 2- نموذج 3- نموذج 4- نموذج		
تعريف النماذج	هو تفسير أو لفظي أو للبيانات		
علل	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	هناك فروع عدة لعلم الكيمياء ومنها : (لاحظ الجدول 1 - 1 : ص 19)		
تدريب	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- نظرات تركيب المادة () 6- المادة و العمليات الحيوية ()		

فروع الكيمياء.

1- تقارن بين الكتلة والوزن.

2- تفسر سبب إهتمام الكيميائيين بالوصف تحت المجهر للمادة.

3- تحدد المجالات التي يدرسها كل فرع من

الواجب المنزلي

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء الكيمياء والمادة 1 - 2 1441 / / هـ	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		

المادة وخواصها

الواجب المنزلي للدرس

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

جـ أجب عن جميع الأسئلة التالية :

2- A

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- المبيدات والمواد الكيميائية ()
9- المادة والبيئة ()	10- الحرارة الناتجة عن العمليات الكيميائية ()

توقيع المعلم : ملاحظات :

المقررات		النظام	مقدمة في الكيمياء		الفصل
كيمياء 1		المادة	الطرائق العلمية 1-3		1
A systematic			الطريقة النظامية في البحث		تقويم ختامي للدرس
الدرجة		اسم الطالب			
10					
الزمن		أجب عن جميع الأسئلة التالية :			
4		دقائق			
الطريقة النظامية في البحث :					
الطريقة العلمية		تعريفها		هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات..... سواء أكانت..... أو حيوية أو..... أو غير ذلك.	
البيانات		إتباع العلماء		يتبع العلماء الطريقة العلمية : 1- لحل..... 2- للتحقق من عمل..... الآخرين.	
خطواتها		خطوات الطريقة العلمية هي :		1-..... 2-..... 3-..... 4-.....	
الملاحظة					
بداية الدراسة		تبدأ الدراسة العلمية عادة بملاحظة..... وغالبا ما تكون الملاحظات الأولية التي يقوم بها العلماء ببيانات.....			
تعريفها		هي عملية جمع.....			
أنواع البيانات		بيانات		تعريفها	
		بيانات		تعريفها	
		بيانات		تعريفها	
		بيانات		تعريفها	
الفرضية					
تعريفها		هي تفسير..... لظاهرة ما أو..... تمت ملاحظته .			
مثال		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.			
التجربة					
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		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		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		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.			
الاستنتاج					
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.....			
نموذج مولينا و رولاندر		$\text{CCl}_3\text{F} \xrightarrow{\text{UV}} \text{CCl}_2\text{F} + \text{Cl} \xrightarrow{\text{O}_3} \text{ClO} + \text{O}_2 \quad \text{ClO} \xrightarrow{\text{O}} \text{Cl} + \text{O}_2$			

الأهداف:

1- تُحدد خطوات الطريقة العلمية.

2- تُقارن بين أنواع البيانات.

3- تُحدد أنواع المتغيرات.

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء	الفصل
كيمياء 1	المادة	الطرائق العلمية 1-3	1

Theory and	النظرية و القانون العلمي	تقويم ختامي للدرس
------------	--------------------------	-------------------

الدرجة	اسم الطالب
10

الزمن	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
5	دقائق

النظرية و القانون العلمي :

النظرية	
تعريفها	هي تفسير لظاهرة بناء على واستقصاءات مع الزمن.
مثل	1- نظرية 2- نظرية اينشتاين في النسبية.
توضيح	النظرية تبقى عرضة وقد يتم كذلك النظرية غالبا تؤدي إلى نتائج جديدة .
متى تصبح صحيحة	والنظرية تعتبر صحيحة إذا أمكن استخدامها للحصول على توقعات جديدة.
ما الذي تصفه	تصف النظرية عموما مبدأ رئيسا في الطبيعة تم دعمه مع مرور الزمن.

القانون العلمي	
تعريفه	هو موجودة في الطبيعة عدة
مثل	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؟

4- نصف الفرق بين النظرية والقانون العلمي.

الواجب المنزلي

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء الطرائق العلمية 1 - 3 1441 / / هـ	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		

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

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

جـ أجب عن جميع الأسئلة التالية :

3- A

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 :

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 4 - 1	الفصل 1
كيمياء 1	المادة	أنواع الدراسات العلمية	تقويم ختامي للدرس
Types Of Scientific Investigations		الدرجة	اسم الطالب
10	
6		الزمن : 10 دقائق	

أنواع الدراسات العلمية :		الأهداف:
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	1- تقارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي والتقني.
أنواع البحوث في الدراسات العلمية هي : 1- البحث (الوصفي) . 2- البحث (التجريبي).	أنواع البحوث في الدراسات العلمية	
البحث النظري		
هو البحث العلمي الذي يهدف على من أجل نفسها.	تعريفه	2- تطبيق تعليمات السلامة في المختبر .
الباحثان مولينا و رولاند قاما بإجراء بحث نظري على تفاعلات CFCs مع الأوزون رغم عدم وجود دليل بيني في ذلك الوقت وقد توصلوا إلى أن مركبات CFCs يمكن أن تزيد سرعة تفكك الأوزون.	مثال	
البحث التطبيقي		
هو البحث العلمي الذي يجري مشكلة	تعريفه	2- تطبيق تعليمات السلامة في المختبر .
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	
جهاز مطياف الأشعة فوق البنفسجية والمرئية الشكل 15 - 1		
يستعمل لقياس غاز والغازات الأخرى في أثناء أشهر المعتمة .		
اكتشافات غير مقصودة :		
1- الكسندر فلمنج : اكتشف فطر (ستافيلوكوكس) .	من أمثلة الاكتشافات الغير مقصودة أو الغير المتوقعة	الطلاب في المختبر
2- جوليان هيل : اكتشف (الحرير الصناعي) .		
لاحظ الجدول 1 - 2 - 27		
1- عدد بعض وسائل السلامة في المختبر ؟	السلامة في المختبر	تدريبات
1- 2- 3-	تدريبات	
فسر	تدريبات	
سبب لبس المعطف والنظارات في المختبر؟	فسر	تدريبات
عدم إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوات الأصلية ؟	فسر	تدريبات
عدم لبس ملابس فضفاضة أو أشباه متدلالية مثل الشماع والشعر في المختبر؟	فسر	تدريبات
س2- ما احتياطات السلامة التي ستتخذها عند رؤية رموز السلامة التالية :		
   		

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 4 - 1	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		

وتستمر القصة	تقويم ختامي للدرس
--------------	-------------------

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

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 - CCl_4 2 - ميثيل الكلوروفورم CH_3CCl_3 3 - Br_2	المواد الأخرى التي تفكك غاز الأوزون هي
موافقة الدول التي وقعت هذه الاتفاقية على : 1 - استعمال هذه المركبات . 2 - وضع على كيفية استعمالها في	يهدف ميثاق مونتريال إلى
من خلال الشكل 1 - 17 . فإن الاستعمال العالمي لمركبات CFCs بدأ يتراجع بعد ميثاق مونتريال.	ماذا بعد ميثاق مونتريال
عرف العلماء أن ثقب الأوزون يتكون سنويا فوق القارة المتجمدة في فصل	أين يتكون ثقب الأوزون سنويا
يتكون الأوزون $Cl + Br \xrightarrow{\Delta} O_3$ نشطتين كيميائياً	ثقب الأوزون حالياً كيف يتكون في القارة المتجمدة الجنوبية
يحدث تناقص لغاز الأوزون فوق القطب الشمالي لكن درجة الحرارة لا تبقى مدة كافية مما يعني تناقصاً في غاز الأوزون عند القطب الشمالي .	ثقب الأوزون حالياً كيف يتكون فوق القطب الشمالي
DU	مستوى الأوزون الطبيعي هو
DU -	مستوى الأوزون حالياً يقع بين
20 م	توقع العلماء في عام
20 م	توقع النماذج الحاسوبية في عام
	عودة طبقة الأوزون إلى الوضع الطبيعي

فوائد الكيمياء :

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

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

الواجب المنزلي

المقررات	النظام	مقدمة في الكيمياء البحث العلمي 1 - 4 1441 / / هـ	الفصل 1
كيمياء 1	المادة		

البحث العلمي

الواجب المنزلي للدرس

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

جـ أجب عن جميع الأسئلة التالية :

4- A

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 :