

مراجعة درس المحمي العلمي

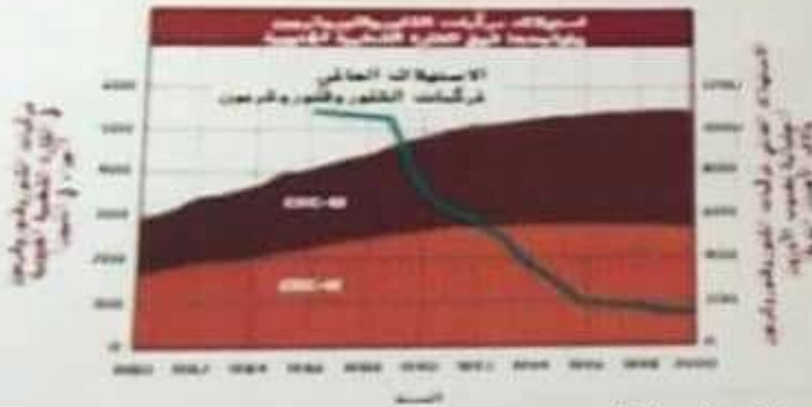
الشعبة []

الاسم:

السؤال الأول:-

اولاً:- اطلع على الشكل المجاور الذي يمثل تركيز مركبين شائعين من مركبات الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي ثم اجب عن الأسئلة التالية:

- 1- في أي عام بدأت مركبات الكلوروفلوروكربون بالثبات؟ CFC-12 : CFC-11 :
2- ما السبب الذي أدى الى انخفاض استهلاك مركبات الكلوروفلوروكربون؟



- 3- في أي مناطق تم اخذ قياسات هذا الرسم البياني؟

نبا: اجب عن الأسئلة التالية إجابة علمية كاملة:

عدد ثلاثة اكتشافات تمت بالصدفة ولهما استخدامات كبيرة في الحياة؟

- 1- 2- 3-

فكر قائدة واحدة لكل مما يلي؟

- 1- السيارة التي تعمل بالهواء المضغوط:

- 2 - الغواصة الصغيرة (طولها 4 ml):

د أربعة من إجراءات السلامة في المختبر؟

2 -

4 -



مراجعة درس الطرائق العلمية

الصفحة []

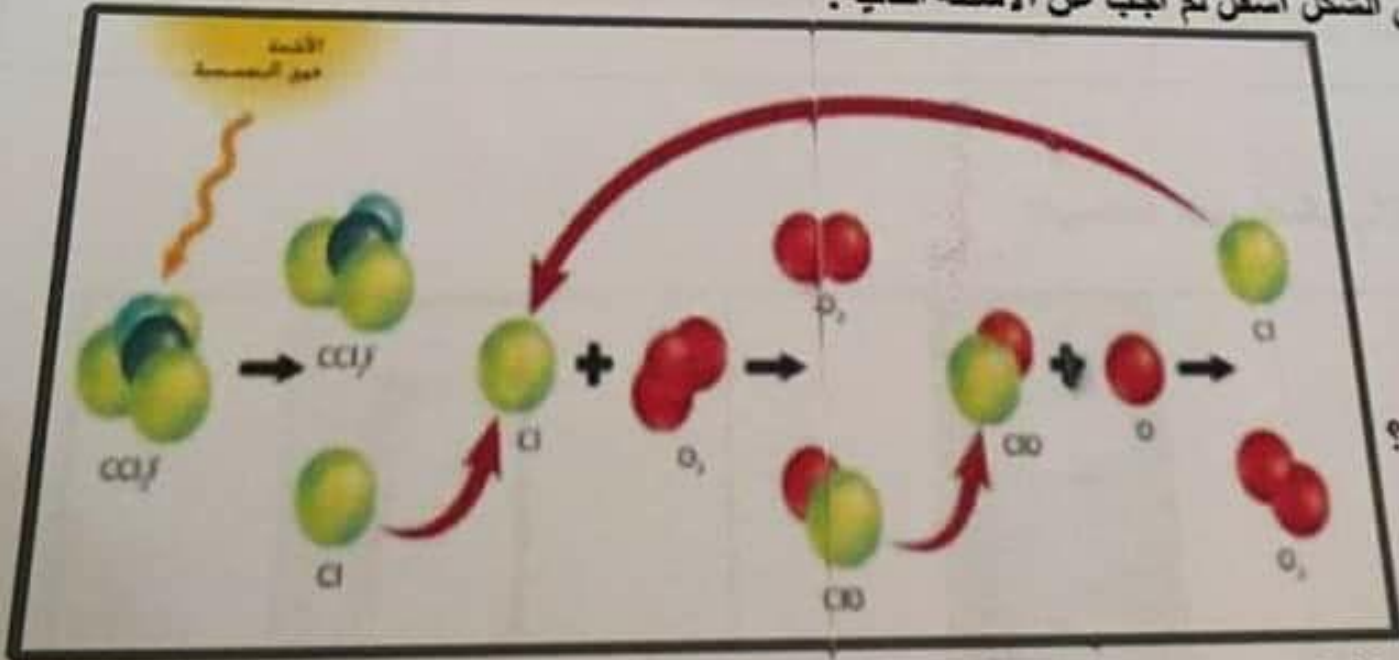
الاسم:

السؤال الأول:-

لا: اكمل العبارات التالية بالمصطلح المناسب:

- 1 - معيار للمقارنة أثناء التجربة
- 2 - رأي مبني على المعلومات التي تم التوصل اليها
- 3 - تفسير لظاهرة طبيعية وفقا لعدة ملاحظات وتحقيقات على مر الوقت
- 4 - علاقة في الطبيعة مدعومة بالعديد من التجارب ويعتبر ملخص حقائق طبيعية مقبولة
- 5 - تشمل الملاحظات على و و
- 6 - هي طريقة منظمة لحل مشكلة

:- اطلع على الشكل اسفل ثم اجب عن الأسئلة التالية:



هذا الشكل؟

في هذا الشكل؟

- يعتقد العلماء عندما نهل مستويات الأشعة UVB إلى نقطة معينة فلن تتكهن خلايا الكائنات الحية من التألم، وسيكون العديد منها .

الغلاف الجوي للأرض :

- توجد الكائنات الحية على الأرض لأنها تتمتع بحماية من مستويات عالية من الأشعة فوق البنفسجية UVB بفضل طبقة الأوزون

من ماهو الأوزون ؟

ج : الأوزون : يتألف من الأكسجين رمزه O_3 . وهو مادة موجودة في الغلاف الجوي تقي من معظم الأشعة الضارة قبل وصولها للأرض .

- يتشبع نحو (90%) من أوزون الأرض في طبقة تحيط بكونا ونحيطه .
من : عدد طبقات الأرض ، من الأقرب لسطح الأرض إلى الأبعد ؟

الاسم الطبقة	ارتفاعها	فيها ثقل الجزيء
التروبوسفير	من سطح الأرض إلى ارتفاع 10 km	1. تحتوي على الأكسجين الذي تنفسه 2. أدنى الطبقات 3. مكان ظهور السحاب وتخلق الطائرات 4. تتشكل طقس الأرض بأكمله فيها
الستراتوسفير	تمتد من 10 km إلى 50 km	1. تقع أعلى التروبوسفير 2. تقع فيها طبقات الأوزون التي تحمي الأرض في الستراتوسفير
الميزوسفير	من 50 km إلى 85 km	
الغلاف الحراري	من 85 km إلى 500 km	تظهر فيها انوار النيازك تصل إليها المكونات الضاربة
الأكوسفير	أعلى من 500 km	توضع فيها الأقمار الصناعية

س : لماذا يستخدم مستحضر الوقاية من الشمس ؟

1. لتوفير الحماية من الأشعة فوق البنفسجية الضارة .
2. يحمي من حروق الجلد وسرطان الجلد .

الأوزون

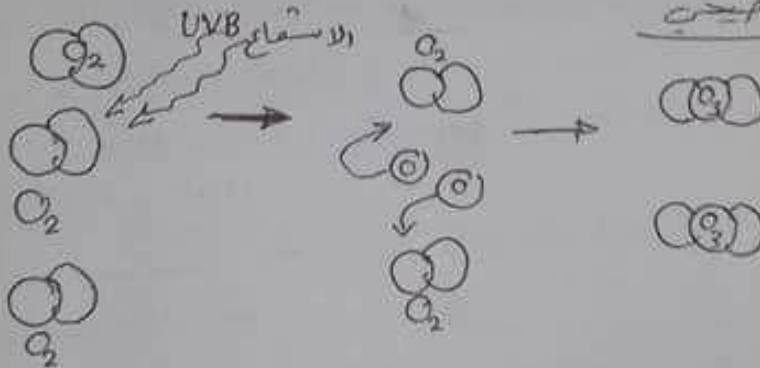
يتم بدخل الأوزون الستراتوسفير ؟

عندما يتعرض الأوكسجين (O_2) إلى الأشعة فوق البنفسجية في المناطق العلوية من الستراتوسفير . يكون الأوزون (O_3) .

من ٠٠ اذكر خطوات تكون الأوزون (O_3) ؟

1. فيكون غاز الأوكسجين من ذرات اوكسجين أحادي .
2. تقسم طاقة الاشعاع غاز الأوكسجين إلى ذرات اوكسجين فردية (O)
3. تتفاعل ذرات الأوكسجين مع جزيء الأوكسجين مكونة O_3

رسم توضيحي



يمكن للأوزون امتصاص الاشعاع والأقسام لإعادة تكوين غاز الأوكسجين
 - على - وجود توازن بين مستويات غاز الأوكسجين والأوزون في الستراتوسفير ؟
 ج - لأن الأوزون يحارب على الأقسام عندما امتصاصه الاشعاع مكوناً غاز الأوكسجين
 - (١٨٩٩ - ١٩٦٤) بدأ العالم (مي.ام. بي. ديبسون) بقياس مقدار الأوزون في

الستراتوسفير

- يتكون الأوزون في الطبقات العليا للستراتوسفير
- يتركز الأوزون في الطبقات الأدنى من الستراتوسفير
- يمكن تمييز الأوزون في الستراتوسفير الأدنى بالاجهزة الموجودة على الأرض أو بالونات أو الاحمار الهوائية والصواريخ
- ساعدت قياسات ديبسون العلماء على تحديد الممدار الطبيعي للأوزون الذي يجب وجوده في الستراتوسفير
- تعد 300 وحدة ديبسون أو (300 DU) الممدار الطبيعي للأوزون في الستراتوسفير

١٠. ما يجب تكون الاوزون في الستراتوسفير بنسبه أكبر فوق خط الاستواء
 ج. لأن تكون الاوزون يعتمد على الامتصاص فوق السطح (١٧) الصادرة من
 الشمس المباشرة على الاوكسجين وتفتتها ويكون تركيز الامتصاص المباشر
 عند خط الاستواء أكبر من تركيز الامتصاص التي تسقط على اجزاء اخرى من كوكب
 الارض .

- (١٩٨١ - ١٩٨٣) سجلت من قبل مجموعة بحبه بريطانيه مستويات منخفضه
 من حيث فوق القاره القطبيه الجنوبيه وكانت حوالي (١٦٥ DU)
 (١٩٨٥) ابلغوا عن انخفاضه مؤكدا في مقدار الاوزون في الستراتوسفير .
 - ترجمت الدعوى إلى ان هناك ترقق في طبقة الاوزون .

١٠. ما حقيقة نسب الاوزون ؟
 ج. ليس هناك ثبات في الاوزون ، ولكن يطلق هذا المصطلح لان الطبقة الرابعه
 الاربع من المقاد
 - سجلت حقيقه ترقق الاوزون اندازا للعلماء الذين لم يتوقعوا مثل هذه المستويات
 المنخفضه في الاوزون .

مركبات الكلوروفلوروكربون :-
 - بدأت مرقه ماده الكلوروفلوروكربون بعد بدايات انتاج التلاجات .
 - استخدم في التلاجات بدائله غاز الاكبريت لماده مبردة ، إلا ان تسرب غاز
 الاكبريت من التلاجات والحاقها الضرر بالاسره ، دفع الكيميائيين لإيجاد
 ماده مبردة جديده أقل ضرراً
 - توصل العالم توماس ميدجليج هونور إلى توليف مركب الكلوروفلوروكربون .
 - تمنع الكلوروفلوروكربون في المختبر وهي ماده غير طبيعيه .

- خواص ماده الكلوروفلوروكربون .
 ١. ماده صلبه
 ٢. غير سامه
 ٣. مستقره لالتفاعل مع مواد اخرى
 ٤. ماده مبردة للتلاجات .
استخدامات الكلوروفلوروكربون :-
 - ١٩٣٥ استخدمت ماده الكلوروفلوروكربون كماده مبردة في المكيفات والتلاجات
 - استخدمت في الرغافح البلاستيكيه والمذيبات
 - استخدمت كوقود داسر في علي الرش

Yashem
Yaser

الكيمياء والمادة (قسم 2)

- تتضمن دراسة الكيمياء دراسة الأنواع المختلفة للمادة
- يطلق على الكيمياء اسم العلم المركزي (عقل)
- لان الاتزان والتكامل في الطائفة الحضراء وادوية الاضرار تعتمد على الكيمياء
- عن غيرها تفصل أساليب أدوية طعماء كيميائية تحدث عمليات كيميائية

المادة وخصائصها

- المادة: هي كل ما يحيط بك
- أنواع المواد:
- 1. مادة طبيعية مثل الأوزون
- 2. مواد غير طبيعية مثل مركبات الكلور والفلوروكربون

المادة	هي أي شيء له كتلة ويستغل حيزا
الكتلة	هي مقياس يعكس مقدار المادة وهي مقياس لكمية المادة
يصنف المواد التالية من حيث مادة أدوية فادحة ، الكتان ، الهواد الحجارة ، الضوء ، الموجات اللاسلكية	
مواد	الكتان ، الهواد
ليست مواد	الحجارة ، الضوء ، الموجات اللاسلكية

ما هو الوزن؟

الوزن: هو مقدار قوة جذب الأرض لتلك المادة

العوامل التي تعتمد عليها قوة جذب الأرض للجسم ؟
تعتمد قوة الجاذبية على ارتفاع الجسم عن سطح الأرض وهي تقل كلما زاد الارتفاع

- ينقل العلماء التفكير بالمادة من خلال كتلتها ، لانهم يقيسونها بصورة مستقلة عن الجاذبية الأرضية

شرح سبب اعتقاد العلماء ان مادة الكلوروفلوروكربون آتت على البيئة ؟
لأنها لا تتفاعل بسهولة مع المواد الاخرى مما دفع العلماء للاعتقاد
ان الجزيئات كانت مستقرة .

ما هي حقول استخدام الكيمياء في الحياة اليومية ؟
في الدفوف المستعملة في تشغيل السيارات او تدفئة المنازل
وفي الملابس التي نرتديها والطعام الذي نأكله

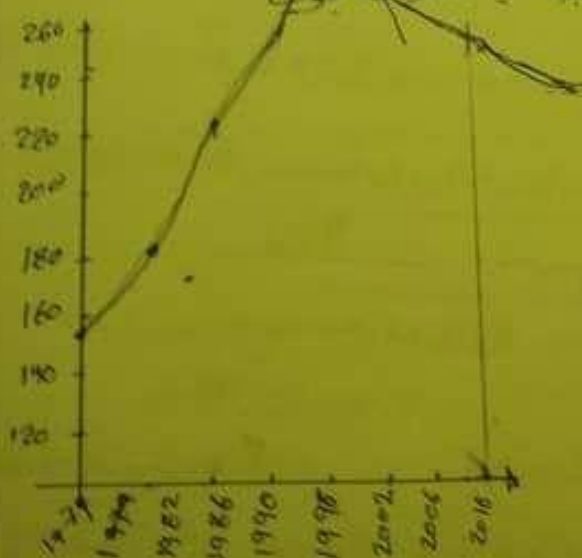
التشف العلماء وجود مركبات الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي في سبعينات
القرن العشرين وقرر قياس مقدارها في الستراتوسفير .
اكتشفوا ان كميات الكلوروفلوروكربون تزداد عاماً بعد عام .
(1996) وصل تركيز الكلوروفلوروكربون الى اعلى مستويات

اعتقد العلماء ان بالرغم من ارتفاع مستويات الكلوروفلوروكربون إلا انها
لا تشكل خطراً نظراً لاستقرارها الكيمائي

لا حظ العلماء ملاحظتين هامتين :-

1. ان طبقة الاوزون آخذة بالترقق

2. ازدياد تركيز مركب الكلوروفلوروكربون في الغلاف الجوي



من هذا الرسم نلاحظ :-

استمرار ارتفاع نسبة التركيز

العالمي لتلوث الكلوروفلوروكربون

في الغلاف الجوي حتى عام 1996 تقريباً

حيث أصبح مستوياً ثم أخذت

النسبة بالتنازل من عام

1994 تقريباً

وانتهت الشرح