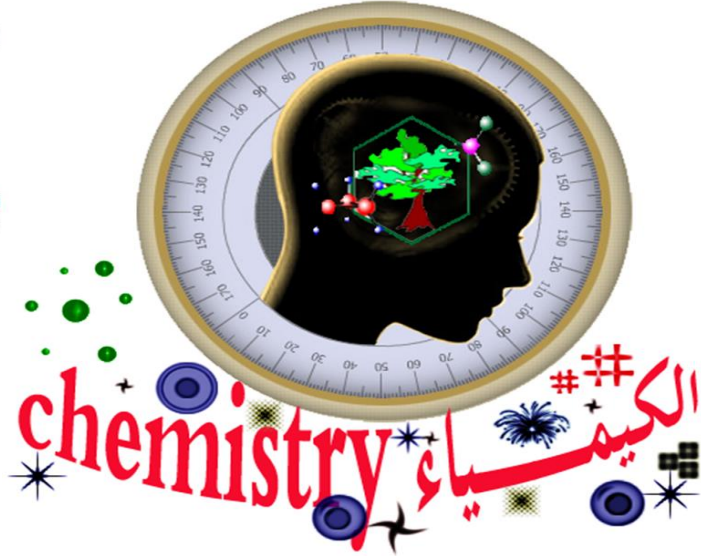


الرجل العظيم هو الذي يتحمل نتائج عمله



إهداء

إلى الذين يسعون
للتميز في العلم
وتحصيله بغية الارتقاء
بأمتهم ، أهدي ثمرة
جهدي المتواضع هذا
ليكون لهم نبراساً
ودليلاً



كيمياء الصف الأول الثانوي

الفصل الدراسي الأول

إعداد الأستاذ : أحمد المالكي

Almalki101@gmail.com

كراسة المعلم

معرفةتنا محدودة وجهلنا غير محدود

حقوق الطبع والنشر محفوظة

عقد صداقة

أساسها تبادل المعرفة والثقة والتقدير ، ودينها تقديم أفضل ما عندنا جميعاً .. معلماً وطالباً !.

الطالب

الأستاذ

أ/ أحمد حميد الجعدي

يقول فيثاغورس : إذا اخترت إنسان فوجدته لا يصلح أن يكون صديقاً فأحذر من أن تجعله لك عدواً .

ملاحظات

١- هذه الأوراق لا تعتبر كافية والمرجع المطلوب هو الكتاب.

٢- هذه الأوراق الهدف منها التنظيم والتوضيح.

٣- يجب حل الأسئلة الموجودة في نهاية كل فصل في الكتاب.



*ماذا ترى في الصورة الموجودة في صفحة 8 التفاعلات الكيميائية تحدث يوماً من حولنا.

*تقديم الفكرة العامة.

س1: أذكر أمثلة على عمليات كيميائية تحدث في غرفة الصف؟

- منها -

س2: أذكر أمثلة على عمليات كيميائية تحدث في البيت؟

-

-

س3: ما هي الأدلة التي تشير إلى حدوث التغير في المادة أثناء الاحتراق؟

-

خلاصه: الكيمياء علم أساسي في حياتنا.

مقدمة في الكيمياء



الكيمياء علم أساسي في حياتنا

- حقائق كيميائية :

١- أن الكثير من العمليات التي تجري حولنا هي نتيجة تفاعلات كيميائية.

٢- يدرس الكيميائيون التفاعلات الكيميائية مثل : انبعاث ضوء وحرارة ، وصدأ المسامير أو المواد الحديدية الأخرى.

٣- الماء هو المادة الكيميائية الوحيدة التي توجد في الطبيعة في الحالات : الصلبة والسائلة والغازية ، وتغطي 70% من سطح الأرض.

- نشاط استهلاكي : راجع ص ٩ -

الدرس الأول : 1-1 : قصة مادتين .

■ الفكرة الرئيسية : الكيمياء هي دراسة الأشياء من حولنا.

■ الربط بواقع الحياة : أي عمل بشري يكون الهدف منه الحصول على الايجابيات فنظهر لنا بعض السلبيات ، يحدث هذا في ابسط الأمور كترتيب أثاث المنزل و يحدث هذا أيضاً في العلوم كلها.

■ لماذا ندرس الكيمياء ؟

عند تأمل الأشياء من حولك تجد أن كل شي في الكون مكون من مادة، ومن ذلك الجسيمات الموجودة في الفضاء والأشياء المحيطة بنا .

تذكر أن :

المادة الكيميائية (المادة النقية) :

مثل : -

تذكر أن :

المادة :

مثل :

■ هل يستحق العلم الذي يدرس المادة التي تحيط بنا في كل شيء أن ندرس الكيمياء ونتعلم أهميتها بالنسبة لنا ؟

■ الكيمياء هي :

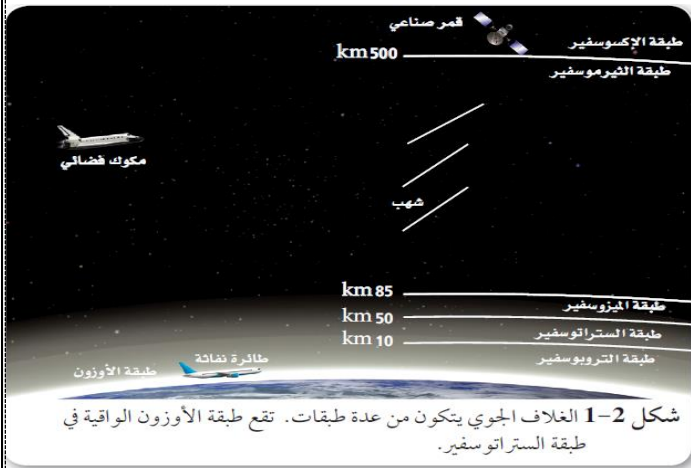
المقصود بجميع نواحيها : (تركيبها ، خواصها ، التغيرات التي تطرأ عليها ، وجميع ما تحتويه المادة من أسرار . والغرض من ذلك : الوصول إلى اكتشافات حياتية جديدة و تطبيقات صناعية تساهم في خدمتنا و تسهيل سبل حياتنا .

طبقة الأوزون ..

تذكر أن :
أصل الكلمة : أوزون (Ozone)
كلمة إغريقية ، وتعني يشم.

التركيب الكيميائي : لها تركيب كيميائي محدد و ثابت. هو

أين يوجد الأوزون: يوجد في الغلاف الجوي للأرض الذي يتكون من عدة طبقات منها:



١- (.....) (.....)

تعلو سطح الأرض إلى (١٠) كيلومتر
تحتوي الهواء و الغيوم وتحدث فيها كل تقلبات الطقس .

٢- (.....) (.....)

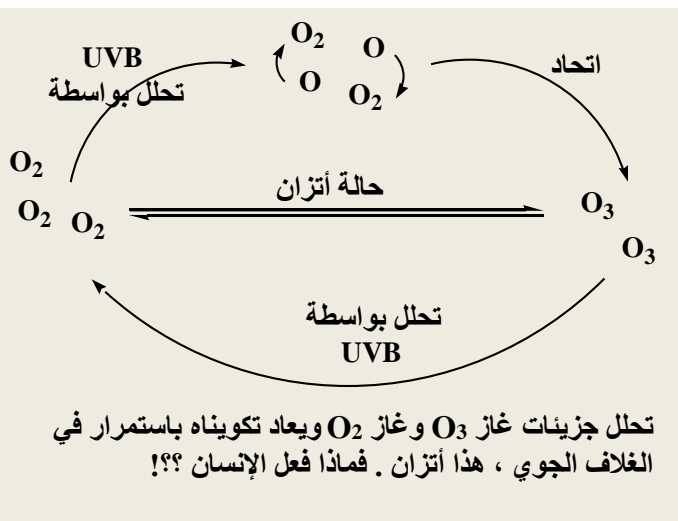
تعلو (تروبوسفير) (١٠-٥٠) كيلومتر
وهي التي تحتوي طبقة الأوزون التي تمتص معظم الأشعة الكونية
قبل أن تصل إلى الأرض.

كيف يتكون الأوزون ؟

عندما يتعرض غاز O_2 إلى الأشعة UVB في الأجزاء العليا للغلاف الجوي في (الستراتوسفير) تتحلل جزيئات O_2 المتعرضة للأشعة إلى ذرات منفردة O تتفاعل بدورها مع جزيئات O_2 أخرى لم تتحلل لتكون الأوزون. الذي يمكن أن يتفاعل بدوره إي الأوزون مع UVB ليتحلل إلى الأكسجين.

- يتكون الأوزون فوق خط الاستواء ؛

لأن أشعة الشمس تكون عمودية و قوية ، ثم يتحرك حول الأرض بفعل تيارات الهواء في الستراتوسفير .



تحلل جزيئات غاز O_3 و غاز O_2 ويعاد تكوينه باستمرار في الغلاف الجوي ، هذا أوزون . فماذا فعل الإنسان ؟؟!

- قام العالم دوبيسون (١٨٨٩-١٩٧٦) في قياس كمية الأوزون في الغلاف الجوي . فالأوزون يتشكل في المناطق العليا من طبقة الستراتوسفير إلا أنه يتجمع في الجزء الأسفل فيها وتقاس كمية الأوزون عن طريق أجهزة موجودة على الأرض مثل بريور ، أو عن طريق بالونات أو أقمار صناعية أو صواريخ.

قياسات دوبيسون **Dubson** تقدر كمية الأوزون التي يجب أن توجد في الجو بـ (300 Du).

ووجد أن مستوى الأوزون يتراوح بين 150 Du – 200 وهذا أقل من المستوى الطبيعي.

- تحقق فريق بريطاني من انخفاض كمية الأوزون في طبقة الستراتوسفير واستنتجوا أن سمك طبقة الأوزون في تناقص وهذا التناقص في

السمك يسمى عادة (.....) إلا أنه ليس ثقباً ، فالأوزون ما زال موجود .

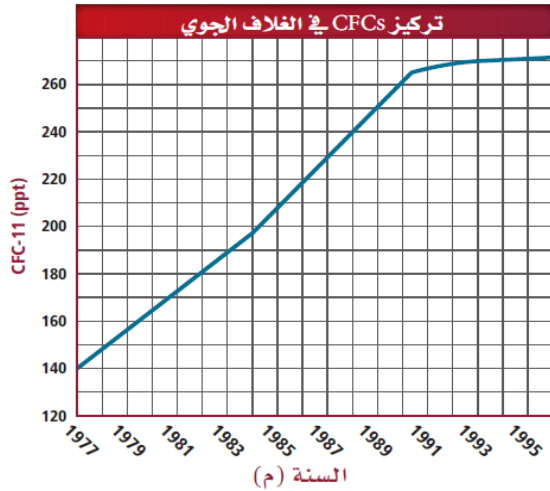
👉 **واقفة :**

هيا الله للخلايا بعض القدرة على إصلاح نفسها ، لكن هذه القدرة تقل عندما تتعرض لكمية كبيرة من أشعة UVB

■ سبب ثقب الأوزون هي :

.. (.....) ..

- في عشرينيات القرن الماضي بعد ازدياد إنتاج الثلجات التي استعملت غازات ضارة كالأمونيا للتبريد ، فأبخرة الأمونيا المتسربة تؤذي أفراد البيت ،بدأ الكيميائيون في البحث عن مبردات أكثر أمناً .
- حضر العالم توماس ميجلي (١٩٢٨) أول مركب (كلوروفلوروكربون(CFC)) وهو مادة مكونة من الكلور والفلور والكربون والتي اعتقد العلماء أنها مادة آمنة وذلك لأنها



الرسم البياني :

صف كيف تتغير كمية الكلوروفلوروكربونات بين عامي 1977 و 1995

- زاد استعمال مركبات CFC منذ عام 1977 حتى عام 1990 م ، ثم بدأ استعمالها يتناقص حتى عام 1995م

ملاحظة :

Ppt : وحدة قياس تركيز تعني جز من من الألف
Part Per thousand

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته

الملفات وورد ترسل على الايميل بروابط. تستطيع التحميل ومن ثم يمكن الاحتفاظ بالروابط للأبد فانا أثناء التدريس أعمل تحديث لبعض المواضيع تستطيع الحصول على التحديثات على نفس الروابط في أي وقت يحلو لك مثلاً بداية فصل دراسي أو نهايته

وهنا التفصيل

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته
كيمياء المرحلة الثانوية
بذلنا فيها جهد كبير وشاق ولكي يستمر العمل ودعم للجهود

سعر الأعمال كالتالي

أول ثانوي وورد الفصل الدراسي الأول ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب
أول ثانوي وورد الفصل الدراسي الثاني ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب
ثاني ثانوي وورد الفصل الدراسي الأول ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب
ثاني ثانوي وورد الفصل الدراسي الثاني ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب
ثالث ثانوي وورد الفصل الدراسي الأول ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب
ثالث ثانوي وورد الفصل الدراسي الثاني ٧٠ ريال كراسة المعلم وكراسة الطالب

مقررات

كيمياء (١) ١٠٠ ريال
كيمياء (٢) ١٠٠ ريال
كيمياء (٣) ١٠٠ ريال
كيمياء (٤) ١٠٠ ريال

عند حصولك على الروابط أحتفظ بها ... لتحصل على التحديثات على نفس الرابط ، عند فقدانك للملفات تستطيع الحصول عليها مرة أخرى

عينة من كيمياء الأول الثانوي الفصل الأول

<https://drive.google.com/file/d/0Bz98r811ydhpdnJMMDZ3MG9kZVU/view?usp=sharing>

عينة من كيمياء الثاني الثانوي الفصل الأول

<https://drive.google.com/file/d/0Bz98r811ydhpelJYblc3dm45ZzA/view?usp=sharing>

عينة من كيمياء الثاني الثانوي الفصل الأول

<https://drive.google.com/file/d/0Bz98r811ydhpZzZMY3R5YVR4c3c/view?usp=sharing>

.. المجتمع مسلم .. حقوق الطبع والنشر محفوظة
أنصح باستعمال كراسة الطالب لكثرة التطبيقات فيها

يتم إيداع المبلغ في حساب الراجحي
201608010259726

آيبان

SA728000201608010259726

أحمد حميد المالكي

.. ثم يؤكد الإيداع برسالة على الإيميل فيها وقت الإيداع مع الملخص المطلوب حسب التفصيل أعلاه

... عندها ستجد الملخصات شبيك لبيك بين يديك وشكراً

للتواصل almalki101@gmail.com

واتس اب

٠٥٠٠٨٢١٤٣٥

إهداء للجميع

نسخ الرابط + قوئل + قم بالتحميل
*أسئلة تحليل المحتوى للصف الأول الثانوي الفصلين

<https://drive.google.com/folderview?id=0Bz98r811ydhpRWp4QU9qYVVQcHM&usp=sharing>

*أسئلة تحليل المحتوى للصف الثاني الثانوي الفصلين

<https://drive.google.com/folderview?id=0Bz98r811ydhpM1FzMml2MW9wQkk&usp=sharing>