

٢- اتساع ثقب الأوزون تعريف الأوزون :

هو غاز سام يكون من ثلاث ذرات من الأوكسجين ونسبته في الغلاف الجوي ضئيلة قد لا تتجاوز ١ Ppm ويوجد طبيعياً بطبقة الستراتوسفير. يمثل استنزاف طبقة الأوزون في الجزء العلوي من الغلاف الجوي واحداً من أبرز التغير العالمي ، فقد بدأت سماكة طبقة الأوزون الذي يتشكل بفعل تأثير أشعة الشمس في جزيئات الأوكسجين ، تقل بسبب تعرضها للمواد الكيميائية المصنعة و أن العالم يفقد ؛ بالمائة من الأوزون بالعقد ، الأمر الذي أعتبر في غاية الخطورة ، حيث أن طبقة الأوزون تحمي الأرض من الأشعة فوق البنفسجية التي تنطلق من الشمس مسببة سرطان الجلد

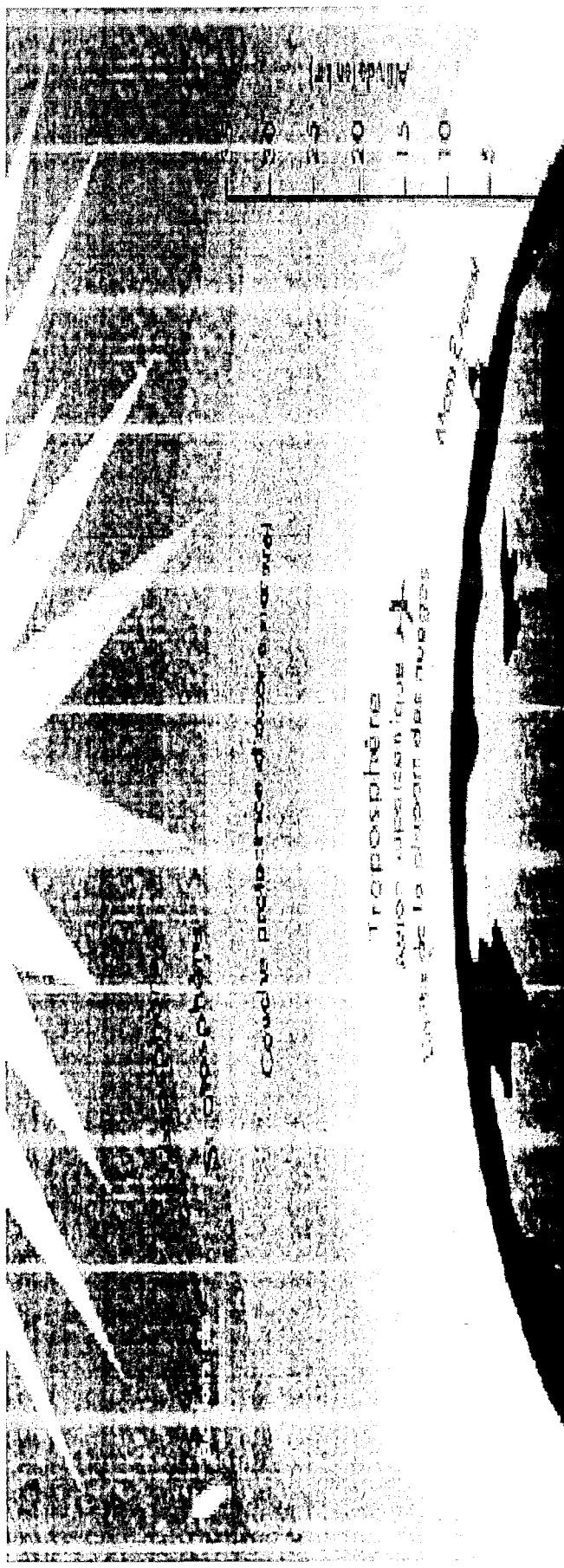
الطيف الشمسي :
الطيف الشمسي هو مجموع الأشعة الشمسية ذات الأطوال والأشكال المختلفة والتي تستقبلها الأرض -

أ- الأشعة المرئية)
الضوء المرئي (: وهي
التي ترافقها ظاهرة الضوء
ويترشح
طول موجتها بين ٣٩٠ و
٧٦٠ مليمكرون -

أ- الأشعة خيبر المرئية
* الأشعة فوق البنفسجية : طول
موجتها أقصى من ٣٩٠ مليمكرون
* الأشعة تحت الحمراء :
طول موجتها أكثر من ٧٦٠
مليمكرون -

ثقب الأوزون هو الغطاء الواقي من الأشعة فوق البنفسجية والأضرار التي لحقة به:

- تعمل طبقة الأوزون بتزئشح الأشعة فوق البنفسجية الخطرة الآتية من الشمس، وهي بذلك تحمي الحياة على كوكب الأرض (وتكون على بعد ١٠ إلى ١٦ كيلومتر تقريباً فوق سطح كوكب الأرض). و يعتقد العلماء أن طبقة الأوزون تكونت قبل ٤٠٠ مليون سنة، وظلت هكذا دون أن تتعرض لأي تدخل لفترة طويلة. و لقد اكتشف العلماء سنة ١٩٧٤ أن انبعاثات مادة الكلوروفلوروكربون من صنع الإنسان، وهي مجموعة من المواد الكيميائية الصناعية واسعة الاستخدام، قد تهدد طبقة الأوزون.
- وأنه عند وصول مواد الكلوروفلوروكربون إلى طبقة الستراتوسفير وبسبب الأشعة فوق البنفسجية التي تشعها الشمس في تحلل هذه المواد الكيميائية المستقرة ما يؤدي إلى إطلاق ذرات الكلور. وبمجرد تحررها من رابطتها الكيميائية تبدأ ذرات الكلور في إطلاق تفاعل تسلسلي يدمر كميات كبيرة من الأوزون الموجود في طبقة الجو العليا الستراتوسفير (الأوزون).
- يقاس تركيز الأوزون في الجو بوحدة جزء في المليون ويقدر هذا التركيز بجهاز يسمى دوبسون للتحليل الضوئي و هو جهاز يحلل طيف ضوء الشمس وقت ظهور خطوط الطيف التي يشكلها غاز الأوزون .



طبقة الأوزون O3 - والعلاقة بين الاحتباس الحراري و ثقب الأوزون ما هو ثقب الأوزون؟

إن طبقة الأوزون تحمي الأرض من دخول الأشعة فوق البنفسجية و إن وجود الأشعة فوق البنفسجية داخل الغلاف الجوي يحدث ضرراً بالغاً في كل أشكال الحياة حتى على الإنسان (تسبب تهيج وحساسية الأضحية المخاطية للعيون و الجهاز التنفسي و تسبب السعال وقد تحدث تورمات خبيثة في أنسجة الرئتين أو خلل في المورثات الجينية مؤدية لسرطان الجلد ...) عند محاولة دخول الأشعة فوق البنفسجية، تمتص جزيئات الأوزون تلك الأشعة، ويتم ذلك الامتصاص عبر انقسام تلك الجزيئات. بعد الامتصاص مباشرة، تنقسم جزيئية الأوزون إلى جزئين، بعد ذلك تعود الجزيئات التي انقسمت لتتحد من جديد، فتعود إلى وظيفتها من جديد (أي تعود لتمتص الأشعة الفوق بنفسجية التي تحاول الدخول للغلاف باستمرار، ثم تنقسم... وهكذا دواليك...).

إلا أن انبعاث بعض الغازات داخل الغلاف الجوي مثل (الكلور المتبعث من مستحضرات التجميل والتنظيف والتعقيم وهي بخاخات أو الايروسولات وحتى المبيدات الزراعية أو ثاني أكسيد الأوزون المتبعث من مداخن المصانع الكبرى أو ثاني أكسيد الكبريت المنبعث بكثرة من احتراق نفايات النفط ومن أفرن صهر المعادن الصلبة و الطيران النفاث و إطلاق الصواريخ إلى الفضاء و التفجيرات النووية أو غيرها...) هي من أسباب تقي الأوزون حيث تؤثر أغلب المواد أنفة النكر في آلية اتحاد تركيبة جزيئات الأوزون بعد انقسامها ويمنع إعادة توليد أو توحد جزيئات الأوزون وشيئاً فشيئاً تفشل الكثير من ذرات الأوزون بالعودة إلى وظيفتها (أي حماية الغلاف من الأشعة فوق البنفسجية) فيحدث هناك نقص في كمية الأوزون O3، يتراكم هذا النقص ويزيد مع كثرة وازدياد انبعاث الغازات الضارة بطبقة الأوزون . ومع الوقت ينحصر هذا النقص في أكثر مكان تصعد إليه تلك الغازات الضارة بطبقة الأوزون فيحدث ترقق في طبقة الأوزون، وشيئاً فشيئاً تبدأ بالتلاشي ويحدث الثقب في طبقة الأوزون، وبالتالي تبدأ الأشعة فوق البنفسجية بالتسرب إلى جو الأرض محدثة أضراراً هائلة بالحياة على كوكب الأرض . هناك بعض الغازات الغير سامة والتي تضر بطبقة الأوزون. تعد ظاهرة حرق الإطارات المطاطية (المنتشرة في بلداننا العربية) من أخطر العوامل التي تسبب أضراراً في طبقة الأوزون.

آثار استنفان طبقة الأوزون :

- الإصابة بالأمراض المعدية - إحداث خلل في جهاز المناعة - الإصابة بسرطانات الجلد - تقليل من القدرة الإنتاجية لأنواع من النباتات
- له آثار على الحيوانات المائية - تدمير الكائنات الحية المفيدة - الإصابة العينية وبخاصة زيادة المياه البيضاء.

علاقة احتباس الحرارة بثقب الأوزون؟

يوجد علاقة وطيدة وتسمى بالعلاقة الدائرية، أي أن الاحتباس الحراري يساهم في وجود ثقب لطبقة الأوزون، وبالعكس، عند وجود ثقب ما بطبقة الأوزون يحدث تسرب للأشعة فوق البنفسجية إلى داخل الأرض، ما يؤدي إلى احتقان أكبر واحتباس للحرارة، وهي باختصار كالتالي :

- تتبعث الغازات الدفينة داخل الجو
 - تستمر بالصعود حتى تبلغ طبقة الأوزون
 - عند اصطدامها بالأوزون، تؤثر سلباً في آلية وعمل جزيئات الأوزون
 - بسبب هذا التأثير السلبي مع الوقت خلل في أداء غاز الأوزون
 - بمرحلة معينة (يصبح هناك ثقب في طبقة الأوزون) فيحدث تسرب للأشعة فوق البنفسجية
 - يساهم دخول الأشعة فوق البنفسجية إلى جونا بزيادة الحرارة داخل غلاف الكرة الأرضية
 - تزيد من حرارة اليابسة
 - يساعد ارتفاع حرارة اليابسة بارتفاع الغازات الدفينة أكثر، فتصل إلى مدى أعلى وأعمق داخل طبقة الأوزون
 - تزيد من نسبة ذوبان القطبين
- وإذا فالعلاقة وطيدة، كما هناك تفاصيل أكثر لم نأتي على ذكرها، وهناك البعض الآخر الذي لم يتم اكتشافه حتى الآن وتبقى تفاصيل كثيرة للحياة على ظهر هذا الكوكب غامضة ومحيرة!

علاقة نقص الغابات بطبقة الأوزون :

يوجد علاقة لا بد من إلقاء الضوء عليها، عندما نتكلم عن الأشجار علينا أن نعرف أنها عنصر هام جداً في خفض معدلات ثاني أكسيد الكربون ونعني بذلك عملية امتصاصه ليلاً كما هو معروف عن النباتات بشكل عام وعن الأشجار بنسبة كبيرة (عملية التمثيل الضوئي) .

إن وجود عدد كبير من الغابات في اليابسة من شأنه أن يحدث توازناً متقارباً إلى حد ما بين انبعاثات غاز ثاني أكسيد الكربون وبين امتصاصه من قبل الأشجار، إنها معادلة بسيطة، أي أن الأسباب التي تساهم في تناقص الغابات تؤدي إلى زيادة في وجود ثاني أكسيد الكربون، الأمر الذي يرفع ذلك الغاز أكثر وأكثر إلى أن يصل إلى طبقة الأوزون ليؤثر سلباً على آلية عمل غاز الأوزون وبالتالي فإن تناقص الغابات يؤدي أيضاً إلى الضرر بشكل غير مباشر على طبقة الأوزون.

ولا بد من الإشارة هنا إلى أهم الأسباب التي تسبب إختفاء الغابات من اليابسة:
- تسرب بعض الغازات السامة - الأمطار الحامضية - حرائق الغابات - قطع الأشجار للحصول على أخشابها

الغازات الملوثة

CO2 - dioxyde de carbone
CH4 - méthane
PAN - Peroxy acétyl nitrate
HCFC - Hydrochlorofluorocarbone
HFC - Hydrofluorocarbone
N2O - protoxyde d'azote
SF6 - Hexafluorure de soufre
SO2 - dioxyde de soufre
NO - monoxyde d'azote
NO2 - dioxyde d'azote
CO - monoxyde de carbone
O3 - ozone
COV - composés organiques volatils
CFC - chlorofluorocarbones

الوعي البيئي والوعي المجتمعي

١- مؤتمر ريو (قمة الأرض) :-

انعقد سنة ١٩٩٢ في مدينة ريو دي جانيرو البرازيلية شارك فيه ١٧٢ دولة حيث تطرق الى ظاهرة التغيرات المناخية ، حماية الغابات ، الحد من انبعاث غازات الاحتباس الحراري ...

٢- بروتوكول كيوتو :-

انعقد سنة ١٩٩٧ في مدينة كيوتو اليابانية شاركت فيه أكثر من ١٠٠ دولة تطرق الى ظاهرة التغيرات المناخية ، ظاهرة الاحتباس الحراري...
٣- مؤتمر مراكش :-

انعقد بمدينة مراكش المغربية سنة ٢٠٠١ توصل فيه المشاركون الى اتفاق مبدئي يهدف الطريق أمام تنفيذ بروتوكول كيوتو
٤- مؤتمر نيروبي :-

انعقد بمدينة نيروبي الكينية سنة ٢٠٠٦ دعى الى تطبيق بروتوكول كيوتو
٥- مؤتمر بالي :-

انعقد في مدينة بالي الاثونيسية سنة ٢٠٠٧ حيث كان مكملا لمؤتمر كيوتو
٦- مؤتمر مونتريال :-

انعقد بمدينة مونتريال الكندية سنة ٢٠٠٨ تطرق فيه المشاركون الى الحفاظ على طبقة الأوزون و المناخ .

الحلول المقترحة:

- (١) رفع الوعي البيئي لدى الرأي العام، وتشجيع الكل على المشاركة في حماية البيئة
- (٢) تحسين هيكل الطاقة و تعزيز تطوير تكنولوجيا الفحم النظيف .
- (٣) * رفع فعالية توظيف الطاقة والتشجيع على توفير الطاقة.
- (٤) * تنقية الملوثات قبل أن تنتشر في الغلاف الهوائي .
- (٥) * تقصص اعتمادنا على النفط كمصدر أساسي للطاقة .
- (٦) * خفض وتيرة القضاة على الغابات يسمح بالمساهمة بشكل كبير في خفض الانبعاثات .
- (٧) * استخدام مصادر الطاقة المتجددة مثل الطاقة الشمسية وطاقة الرياح وحرارة الأرض الجوفية .
- (٨) * تشجيع التكنولوجيا الجديدة مثل تجميع الكربون وتخزينه
- (٩) * ابتكار مصانع و آلات صديقة للبيئة .

الملخص

ن تغير المناخ قد بدأ يؤدي الناس والأنظمة البيئية. حيث يمكن أن نرى ذلك في اختفاء الجليد القطبي و ارتفاع مستويات البحر واختلال الأنظمة البيئية وأمواج الحرارة المميتة ، قفيس الطعام وهدم اللذين يشهدون هذه التحولات، بل البئس كافة ، ونحن قد غيرنا الطبيعة عندما تسببتنا في بث كميات ضخمة من الملوثات في جو الأرض ، وتغير الطبيعة بهذه الدرجة العنيفة يصاحبه ردود أفعال عنيفة، يحاول الإنسان مواجهةها بالعلم والتكنولوجيا.

