

2- تاكل طبقة الأوزون (ثقب الأوزون)

الأوزون O₃ هو غاز سام وشفاف يمل إلى الزرقة ويكون الجزيء منه من ثلاثة ذرات أوكسجين. ويتوارد الأوزون في طبقتي الجو السفلي التروبوسفير وطبقة الجو العليا للستراتوسفير. إذ يتكون الأوزون في طبقات الجو السفلى من الملوثات المنبعثة من وسائل النقل أو بعض المركبات التي تحوي الهيدروكاربونات (الفربيون- الذي يدخل في الثلاجات وأجهزة التكيف وكثير من الصناعات الأخرى). وفي هذه الحالة يعتبر الأوزون من المكونات الخطيرة على صحة الإنسان لأن تنفس قدر ضئيل منه يحدث تهيج في الجهاز التنفسي وقد يحدث الوفاة. أما الأوزون الموجود في طبقات الجو العليا فيتكون من تفاعل جزيئات الأوكسجين مع الأوكسجين الحر:



أن وجود طبقة الأوزون في الستراتوسفير Stratosphere تعمل كدرع أو مرشح واقٍ يحمي الكره الأرضية من الأشعة فوق البنفسجية الضارة ولا يسمح إلا بمرور جزء يسير من هذه الأشعة. ولو لا وجود طبقة الأوزون هذه لزالت الحياة من الكره الأرضية.

ومع بداية السبعينيات بدأ الاهتمام بتأثير الملوثات الصادرة من نشاط الإنسان على طبقة الأوزون حيث لم تعد قضية تاكل طبقة الأوزون مشكلة محلية او إقليمية فحسب، بل أصبحت شأنًا عالميًا، يحتاج إلى تضافر الجهود لمواجهة الأخطار التي قد يحملها المستقبل. يرجع السبب الرئيسي لإحداث ثقب الأوزون إلى تلوث البيئة بالكيماويات وتصل هذه الكيماويات إلى منطقة الستراتوسفير عن طريق:

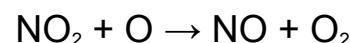
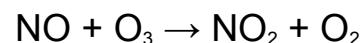
1- الایروسولات ومركبات الكلوروفلوروكاربون

ونعني بها بانها المواد الكيميائية على هيئة ذرات دقيقة محملة على غازات مضغوطة (الكلوروفلوروكاربونات) داخل علب ، وقد شاع استعمال هذه العلب المضغوطة في السنوات الأخيرة لأغراض متعددة منها اجهزة التبريد والتكييف، الثلاجات، معطرات الغرف، ومثبتات الشعر للسيدات، ومبيدات للحشرات المنزلية والمنطفات وغيرها كثير. ولأن غاز"الكلوروفلوروكاربون" سهل في تصنعيه ويعتبر رخيص التكاليف فسرعان ما دخل في صناعات كثيرة . وقد تبين أن هذا الغاز له عمر طويل قد يمتد قرناً أو يزيد فعمره المتوسط بين 75 – 100 سنة، وخلال هذه المدة الطويلة يمكنه أن يتتساعد في الجو لأنه شديد التطاير ويظل نشطاً في تفاعلاته الكيميائية، ويتمثل الخطر في هذا الغاز في احتوائه على غاز الكلور الذي ينتج من تفكك الكلوروفلوروكاربون تحت تأثير الأشعة فوق البنفسجية ولقد وجد أن الكلور الذي ينفصل من هذا الغاز هو العنصر الوسيط في تدمير غاز الأوزون وهو السبب الجوهرى والأول في نضوبه، وتقليل نسبة تركيزه في بعض طبقات الغلاف الجوى ووجود ثغرات أو فجوات في مناطق متفرقة فيه، وأن هذا النضوب ليس تفاعلاً سريعاً يحدث لتو ولحظة. بل له خاصية الاستمرار البطيء وأن هذا التفاعل قد يستمر قروناً.

2- الطيران النفاث

اول اكسيد النيتروجين، وثاني اكسيد النيتروجين اللذين ينطلقان من الطائرات سابقة الصوت، التي تحلق بمستوى طبقة الأوزون وتخترقها يؤديان الى تحفيز تحلل الأوزون بواسطة تفاعلات

كيميائية. فقد وجد أن أكاسيد النيتروجين تفتت جزيئات الأوزون كما هو موضح في المعادلات التالية:



وبذلك يعود أوكسيد النيتروجين إلى حالته الأصلية ليعيد الدورة مرة أخرى وبذلك يختل التوازن الطبيعي لغاز الأوزون.

3- إطلاق الصواريخ إلى الفضاء

تنقسم الصواريخ المستخدمة في عمليات غزو الفضاء إلى نوعين من حيث نوع الوقود المستخدم في دفعها هما:

أ) صواريخ تعمل بالوقود السائل.

ب) صواريخ تعمل بالوقود الجاف.

وحيث أن القدر المهول من الطاقة اللازمة لدفع حركة الصاروخ للأمام تستلزم حرق قدر هائل من الوقود السائل أو الصلب، أي أن الغازات الناتجة عن الاحتراق والتي ت النفث في الجو من مؤخرة الصاروخ تكون هائلة الحجم وتقدر بآلاف الأطنان، وفي كل أنواع الصواريخ تحتوي هذه الغازات قدرًا كبيرًا من الغازات الوسيطة لتدمير الأوزون كالكلور والنيتروجين وغيرهما، ويكون ذلك بنسبة كبيرة في الصواريخ التي تستخدم الوقود الجاف وبنسبة أقل في الصواريخ ذات الوقود السائل. ولقد قدر العلماء أن 500 عملية إطلاق متتالية لصواريخ ساترن - 5 الأمريكية كفيلة بالقضاء على كل غاز الأوزون في الغلاف الجوي. فقد ورد في إحصائية أن كل عملية إطلاق صاروخ (مكوك فضائي) تدمر مليون طن من غاز الأوزون.

4- التجيرات النووية

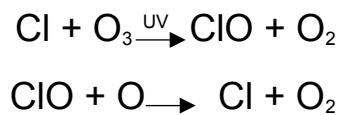
لقد كان لتفجير القنبلتين الذريتين فوق مدineti هيروشيمـا ونـكازاكي اليـابانـيتـين الكـثير من الآثار فقد أـعـقـبـ هـذـاـ التـفـجـيرـ الذـرـيـ بـثـوـانـ مـعـدـوـدـ عـمـدـ منـ الدـخـانـ صـعـدـ إـلـىـ اـرـتـقـاعـ عـالـ فيـ الجـوـ ثـمـ الفـضـاءـ مـلـيـدـاـ بـغـيـومـ كـثـيـفـةـ حـبـتـ ضـوـءـ الشـمـسـ عـدـةـ سـاعـاتـ،ـ وـمـعـ كـلـ مـاـ حـوـاهـ عـمـدـ الدـخـانـ منـ آـذـىـ فـلـاـ شـكـ أـنـ الغـازـاتـ وـالـحـرـارـةـ الـبـالـغـةـ الـتـيـ نـجـمـتـ عـنـهـ،ـ كـانـ لـهـ تـأـثـيرـاتـ بـالـغـةـ عـلـىـ طـبـقـةـ الـأـوزـونـ وـمـاـ تـحـتـهـ وـمـاـ فـوـقـهـ،ـ وـهـيـ تـطـاـولـ عـنـانـ السـمـاءـ مـخـتـرـقـةـ كـلـ طـبـقـاتـ الغـلـافـ الجـوـيـ بـدـافـعـ ذـاتـيـ قـوـيـ اـكـتـسـبـتـهـ مـنـ قـوـةـ التـفـجـيرـ هـذـهـ.ـ وـالـيـوـمـ أـصـبـحـتـ التـفـجـيرـاتـ الـنـوـوـيـةـ تـجـرـىـ مـنـ أـجـلـ التـجـارـبـ،ـ لـيـسـ فـقـطـ فـيـ تـحـتـ الـأـرـضـ أـوـ فـيـ الـمـنـاطـقـ الـصـحـراـوـيـةـ الـنـائـيـةـ وـحـدـهـ،ـ بـلـ تـجـرـىـ أـيـضـاـ فـيـ أـعـالـىـ الغـلـافـ الجـوـيـ وـهـيـ كـلـهاـ تـبـثـ فـيـ الغـلـافـ الجـوـيـ قـدـرـاـ مـنـ الغـازـاتـ وـالـإـشـعـاعـاتـ وـالـحـرـارـةـ الـتـيـ بـلـاـ شـكـ تـعـمـلـ عـلـىـ تـدـمـيرـ غـازـ الـأـوزـونـ أـوـ عـلـىـ الـأـقـلـ نـصـوبـهـ.

5- الـهـالـوـنـاتـ:ـ الـتـيـ تـسـتـخـدـمـ فـيـ مـكـافـحةـ الـحـرـائـقـ.

6- بـرـومـيدـ الـمـيـثـيلـ:ـ الـمـسـتـخـدـمـ كـمـبـيـدـ حـشـريـ لـتـعـقـيمـ الـمـخـزـونـ مـنـ الـمـحـاـصـيلـ الـزـرـاعـيـةـ وـلـتـعـقـيمـ الـتـرـبـةـ الـزـرـاعـيـةـ نـفـسـهـاـ.

كيف يحدث استنزاف طبقة الأوزون

تبدأ عملية تأكل طبقة الأوزون عندما تتطاير المركبات الهايوجينية والمواد الأخرى المستهلكة للأوزون في الغلاف الجوي وبكفاءة تقوم الرياح بخلط الطبقة السفلية من الغلاف الجوي وتوزع الغازات بشكل متساوي. المركبات الهايوجينية شديدة الاستقرار ولذلك لا تتحل في الأمطار. بعد سنوات عديدة تصل جزيئات المواد المستهلكة للأوزون إلى الطبقة العليا من الغلاف الجوي (فوق سطح الأرض بعدة كيلومترات). الأشعة فوق البنفسجية القوية تفكك جزيئات المواد المستهلكة للأوزون CFCs ، رابع كلوريد الكاربون، مثل كلورو فورم والغازات الأخرى المطلقة لذرات الكلور، والهالونات ومثيل البروم المطلقة لذرات البروم. تشير التقديرات إلى أن ذرة كلور واحدة تستطيع تحرير أكثر من 100.000 جزء أوزون قبل أن تغادر الطبقة العليا من الغلاف الجوي. حيث تتفاعل ذرة الكلور النشطة مع جزيء من غاز الأوزون ينتج عنه جزيء أوكسجين وأحادي أوكسيد الكلورين. تتفاعل ذرة أوكسجين نشطة مع أحادي أوكسيد الكلور حيث تتطاير ذرة كلور نشطة لتحطيم جزيء أوزون جديد وهكذا تتم الدورة.



إن الكمية الإجمالية للأوزون تعتبر ثابتة فيما لو كان إنتاج واستنراط الأوزون متوازناً وهذا ما كان سائداً لعدة عقود مضت. إلا أن الزيادة الكبيرة في الكلور والبروم المتواجد في الطبقة العليا من الغلاف الجوي قلبت هذا التوازن فاصبح تدمير الأوزون أسرع من امكانية تفاعل تكوينه الطبيعي والمحافظة عليه مما أدى إلى تناقص مستوى الأوزون في طبقة الستراتوسفير.

ومن الجدير بالذكر أن الولايات المتحدة وغرب أوروبا تختص بإنتاج حوالي 80% من المواد المؤثرة على طبقة الأوزون وتختص روسيا واليابان بحوالي 10 - 12% وتختص الدول النامية مجتمعة بحوالي 8 - 10%. وبما أن الأوزون يعمل كمصفاة للاشعة فوق البنفسجية وبالتالي فإن زيادة تدمير طبقة الأوزون يعني زيادة في وصول الأشعة فوق البنفسجية ذات التأثيرات الضارة على صحة الإنسان والكائنات الحية الأخرى والبيئة. إن الأشعة فوق البنفسجية هي جزء من الطيف الكهرومغناطيسي ذو أطوال موجات أقصر من الضوء المرئي وعادة ما تقسم إلى ثلاثة حزم هي:

1- UV A: هي الحزمة من الأشعة فوق البنفسجية ذات طول موجي مابين 320-400 نانوميتر وهي لا ت penetrate بالأوزون وليس لها تأثيرات ضارة.

2- UV B: هي الحزمة من الأشعة فوق البنفسجية ذات طول موجي بين 280-320 نانوميتر. وطبقة الأوزون تحمي من اغلب اشعة هذه الحزمة القادمة من الشمس والتي لها العديد من التأثيرات الضارة وبشكل رئيسي تحرير الـ DNA وانواع من سرطانات الجلد وتأثير على بعض المواد والمحاصيل وعلى الحياة البحرية. من المهم الوقاية دائماً من هذه الحزمة من الأشعة حتى لو لم يكن هناك تحرير لطبقة الأوزون وذلك بارتداء القبعات، النظارات الشمسية، والكريمات الواقية من الشمس.

3- UV C: هي الحزمة من الأشعة فوق البنفسجية ذات طول موجي اقل من 280 نانوميتر، وهي شديدة الخطورة ولكن ت penetrate بالكامل بالأوزون وبالاوكسجين العادي.

لقد ازداد الاهتمام العالمي بقضية استنزاف الأوزان في العقود الأخيرة نظراً لما تشكله من خطورة الآثار الصحية والبيئية، لا على الإنسان وحده، بل على الحيوان والنبات والنظم البيئية الأخرى. فقد ذكر فريق العمل المعنى بالتقويم البيئي التابع لبرنامج الأمم المتحدة لشئون البيئة في تقرير نشره في نوفمبر عام 1991، أن استنزاف طبقة الأوزون والزيادة الناتجة في الأشعة فوق البنفسجية قد يؤديان إلى تعجيل معدل تكون الضباب الدخاني الذي يبقى معلقاً في الأجواء لأيام عدّة. مثلما حدث في لندن عام 1952 عندما ساد الضباب الدخاني جو هذه المدينة وحول نهارها إلى ليل على مدى بضعة أيام، وادى إلى خسائر فادحة في الارواح وصلت إلى حوالي 4 آلاف حالة وفاة. كما أن تأكل درع الأوزون قد يؤدي إلى زيادة في معدلات سرطان الجلد بنسبة 26% أما الأشعة فوق البنفسجية من نوع UVB، فتلعب دوراً رئيسياً في تكوين الأورام الجلدية، وهي النوع الأشد خطراً، حيث إن تعرض الجلد للأشعة فوق البنفسجية يمكن أن يحدث تلّاً Epidermal أي تحت البشرة الخارجية للجلد مباشرةً بسبب تلف الحامض النووي D.N.A وينتج عن ذلك انقسام الخلايا وحدوث الأورام وسرطان الجلد. ، وهذا يعني حدوث ما يقدر بحوالي 300 ألف حالة سرطان جلد سنوياً، وستكون حصة الولايات المتحدة فقط ما يقرب من 180 مليون حالة خلال ثمانين سنة، إن لم يتحرك المجتمع الدولي بشكل فاعل لوقف استنزاف طبقة الأوزون.

من الأخطار الصحية الأخرى لمشكلة تدهور حالة طبقة الأوزون حدوث مرض المياه البيضاء، (أي اعتام عدسة العين). فطبقاً لتقرير الأمم المتحدة (سابق الذكر) فإن نفاد الأوزون بمعدل 10% قد يتسبب في اصابة حوالي 1.7 مليون شخص سنوياً، بهذا المرض نتيجة تعرضهم للأشعة فوق البنفسجية، إضافة إلى اصابة العين بمرض الماء الأزرق، لعدم قدرتها على مقاومة هذه الأشعة، كما أن الكميات المتزايدة من الأشعة فوق البنفسجية، والتي تخترق طبقة الأوزون، تضعف فعالية جهاز المناعة عند الإنسان، وهذا ما يجعل الأشخاص أكثر عرضة للإصابة بالأمراض المعدية، الناتجة عن الفيروسات مثل الجرب، وكذلك الناتجة عن البكتيريا كمرض السل، والأمراض الطفيليّة الأخرى.

ولا تتوقف الآثار السلبية لتقليص طبقة الأوزون على البشر وحدهم، فيسهم تدمير طبقة الأوزون واتساع الثقب في هذه الطبقة في زيادة درجة حرارة سطح الأرض وبالتالي يؤدي ذلك إلى ما يُعرف بظاهرة الاحتباس الحراري. ولعل أكثر المناطق تضرراً هي المنطقة المدارية، نتيجة ارتفاع درجة الحرارة، وقوة أشعة الشمس. كما تشير بعض البحوث إلى أن نصف النباتات التي درست حساسة للأشعاعات UVB ينخفض انتاجها ويصغر حجم أوراقها ما يؤثر في انتاج المحاصيل الزراعية، مثلما أوضحت بعض التقارير، أن هناك احتمالات لتناقص انتاج فول الصويا بنسبة 23% نتيجة تعرضها لهذا النوع من الأشعة. إضافة إلى أن التراكيب الكيميائية، لبعض أنواع النباتات، قد تتغير بسبب هذا الوضع، مما يضر بمحتوها من المعادن وقيمتها الغذائية، بصورة عامة.

ومن ناحية أخرى فهناك مخاوف من اضعاف تجمعات الكائنات الحية الدقيقة، الموجودة في مياه البحار والمحيطات والمعروفة بالعوالق النباتية، نتيجة تعرضها للأشعة فوق البنفسجية، وتعتبر هذه الكائنات أساساً مهماً لسلسلة الغذاء في الانظمة البيئية المتواجدة في المياه العذبة والمالحة، وهي مقدمتها الأسماك والربيان وغيرها. كما أن العوالق النباتية تقوم بدور كبير في امتصاص غاز ثاني أكسيد الكربون في الجو وبذلك تخفف من وطأة الاحتباس الحراري، كما أنها تطلق

الاكسجين الضروري لاستمرار الحياة. بالإضافة إلى ذلك فإن زيادة الاشعة فوق البنفسجية يهلك يرقات الأسماك التي تعيش قربياً من سطح الماء.