

دار الكتب www.dar-alkotob.com

دار الكتب www.dar-alkotob.com

تلوث الهواء

دار الكتب www.dar-alkotob.com

www.dar-alkotob.com دار الكتب

سلسلة
دائرة المعارف البيئية

تلوث الهواء

تأليف
الأستاذ الدكتور / أحمد عبد الوهاب عبد الجواد
أستاذ علم تلوث البيئة - جامعة الزقازيق



الدار العربية للنشر والتوزيع

دار الكتب www.dar-alkotob.com

حقوق النشر

سلسلة
دائرة المعارف البيئية
تلوث الهواء

الطبعة الأولى ١٩٩١

I.S.B.N. 977 - 258 - 019 - 5

جميع حقوق التأليف والطبع والنشر © محفوظة

لدار العربية للنشر والتوزيع

٣٢ ش عباس العقاد مدينة نصر - القاهرة

ت : ٢٦٢٣٣٧٧ - ٢٦٢٥١٥٢

لا يجوز نشر أى جزء من هذا الكتاب ، أو اختزان مادته بطريقة الاسترجاع ، أو نقله على أى وجه ، أو بأية طريقة ، سواء أكانت إلكترونية، أم ميكانيكية ، أم بالتصوير، أم بالتسجيل ، أم بخلاف ذلك إلا بموافقة الناشر على هذا كتابة ، ومقدما .

دار الكتب www.dar-alkotob.com

بسم الله الرحمن الرحيم

" ظهر الفساد في البر والبحر بما كسبت أيدي الناس
ليذيقهم بعض الذي عملوا لعلهم يرجعون "

صدق الله العظيم

قرآن كريم

الروم : آية ٤١ .

دار الكتب www.dar-alkotob.com

تقديم

البيئة هي قضية اليوم ؛ إذ تؤثر على صحة الناس فى القرية وفى المدينة، فى الطريق وفى المصنع وفى الحقل . والبيئة هي قضية الغد ؛ إذ تؤثر على الموارد الطبيعية كالأرض وخصوبتها ، والمياه ونقاها وما فيها من ثروات سمكية . وليس الاهتمام بقضايا البيئة ترفا يقصد إلى صون جمال ماحولنا ونقاها ، ولكنه اهتمام يتصل ببقاء الإنسان وصحته ، وإنتاج موارده، ويتصل كذلك بمسئوليته تجاه الأجيال التالية من أولاده وأحفاده .

السبيل إلى الاهتمام بقضايا البيئة هو المعارف التى تعين على إدراك أبعاد هذه القضايا . ومن هنا يكون الترحيب كل الترحيب بهذه المجموعة النفيسة من الكتب العلمية ، التى تتناول قضايا البيئة بالشرح والتبيان العلمى الذى يجمع بين الوضوح والدقة . وهى مميزات نحمدها للمؤلف الأستاذ الدكتور/ أحمد عبد الوهاب عبد الجواد ، الذى عكف على دراسة قضايا البيئة دراسات حقلية فى أرض مصر ، ريفها وحضرها .

هذه المجموعة من الكتب العلمية التى تتناول قضايا البيئة من نواحيها المختلفة ، تسد فجوة فى المكتبة العلمية العربية ، إذ سيجد فيها القارئ مادة للثقافة البيئية ، وسيجد فيها طلاب العلم والباحثون زادا علميا يعينهم على التوسع والتعمق فى البحث والدراسة ، ولذلك نحمد للدار العربية للنشر والتوزيع نهوضها بواجب نشر هذه السلسلة التى يتألف منها - إن شاء الله - دائرة للمعارف البيئية .

تحيات للمؤلف ، والناشر ، ودعاء لهم بالتوفيق .

محمد عبد الفتاح القصاص

القاهرة يناير ١٩٩١

دار الكتب www.dar-alkotob.com

نبذة عن مؤلف هذه السلسلة

مؤلف هذه السلسلة من الكتب هو الأستاذ الدكتور/ أحمد عبد الوهاب عبد الجواد أستاذ علم تلوث البيئة بكلية الزراعة بمشتهر - جامعة الزقازيق فرع بنها - حاصل على درجة الدكتوراه فلسفة فى العلوم الزراعية عام ١٩٦٨ ، وحاصل على درجة الدكتوراه علوم D.Sc. فى تلوث البيئة عام ١٩٧٥ ، وفائز بجائزة الدولة التشجيعية فى التربية البيئية عام ١٩٨٦ ، وفائز بمنحة الكسندرفون هوم بولدت عام ١٩٧٤ ، ويعمل سكرتيراً عاماً للجمعية المصرية لعلوم السميات ، وسكرتيراً عاماً للجمعية القومية لحماية البيئة ، كما أنه عضو مجلس بحوث البيئة بأكاديمية البحث العلمى ، وعضو فى عديد من الجمعيات العلمية بمصر والخارج ، قدم للمشاهدين المصريين من خلال شاشة التلفزيون المصرى ٨٠ حلقة عن تلوث البيئة ، وكيفية حمايتها ، والآثار الجانبية الناجمة عن تلوث البيئة على الإنسان ، والحيوان ، والنبات. وقام بنشر أكثر من ١٢٠ بحثاً فى مجال تلوث البيئة وحمايتها .

إهداء

إلى مصر العزيزة

أهدى لهذا الكتاب

أحمد عبد الوهاب

مقدمة الناشر

يتزايد الإهتمام باللغة العربية يوما بعد يوم ، ولا شك أنه في الغد القريب ستستعيد اللغة العربية هيبتها التي طالما امتهنت وأذلت من أبنائها وغير أبنائها ، ولا ريب في أن إذلال لغة أمة من الأمم هو إذلال ثقافى وفكرى للأمة نفسها ، الأمر الذى يتطلب تضافر جهود أبناء الأمة رجالا ونساء ، طلابا وطالبات ، علماء ومثقفين ، مفكرين وسياسيين فى سبيل جعل لغة العروبة تحتل مكانتها اللائقة ، التى اعترف المجتمع الدولى بها لغة عمل فى منظمة الأمم المتحدة ومؤسساتها فى أنحاء العالم ؛ لأنها لغة أمة ذات حضارة عريقة استوعبت - فيما مضى - علوم الأمم الأخرى ، وصهرتها فى بوتقتها اللغوية والفكرية ، فكانت لغة العلوم والآداب ، ولغة الفكر والمخاطبة .

إن الفضل فى التقدم العلمى الذى تنعم به دول أوربا اليوم يرجع فى واقعہ إلى الصحوة العلمية فى الترجمة التى عاشتها فى القرون الوسطى . فقد كان المرجع الوحيد فى العلوم الطبية والعلمية والاجتماعية هو الكتاب المترجم عن العربية لابن سينا وابن الهيثم أو الفارابى وابن خلدون وغيرهم من العمالقة العرب . ولم ينكر الأوربيون ذلك ، بل يسجل تاريخهم ما ترجموه عن حضارة الفراعنة العرب والإغريق ، وهذا يشهد بأن اللغة العربية كانت مطوعة للعلم والتدريس والتأليف ، وأنها قادرة على التعبير عن متطلبات الحياة وما يستجد من علوم ، وأن غيرها ليس بأدق منها ، ولا أقدر على التعبير . ولكن ما أصاب الأمة من مصائب وجمود بدأ مع عصر الاستعمار التركى ، ثم البريطانى والفرنسى ، عاق اللغة من النمو والتطور، وأبعدها

عن العلم والحضارة ، ولكن عندما أحس العرب بأن حياتهم لا يبد من أن تتغير، وأن جمودهم لا يبد أن تدب فيه الحياة ، اندفع الرواد من اللغويين والأدباء والعلماء فى إنشاء اللغة وتطويرها ، حتى أن مدرسة قصر العينى فى القاهرة ، والجامعة الأمريكية فى بيروت درّستنا الطب باللغة العربية أول إنشائهما .

ولو تصفحنا الكتب التى ألفت أو ترجمت يوم كان الطب يدرس فيها باللغة العربية لوجدناها كتب ممتازة لاتقل جودة عن أمثالها من كتب الغرب فى ذلك الحين ، سواء فى الطب ، أم حسن التعبير ، أم براعة الإيضاح ، ولكن هذين المعهدين تنكرا للغة العربية فيما بعد ، وسادت لغة المستعمر ، وفرضت على أبناء الأمة فرضا ، إذ رأى الأجنبى أن فى خنق اللغة مجالا لعرقلة تقدم الأمة العربية . وبالرغم من المقاومة العنيفة التى قابلها ، إلا أنه كان بين المواطنين صنائع سبقوا الأجنبى فيما يتطلع إليه ، فتفتنوا فى أساليب التملق له اكتسابا لمرضاته ، ورجال تأثروا بحملات المستعمر الظالمة ، يشككون فى قدرة اللغة العربية على استيعاب الحضارة الجديدة ، وغاب عنهم ما قاله الحاكم الفرنسى لجيشه الزاحف إلى الجزائر : (علموا لغتنا وانشروها حتى نحكم الجزائر ، فإذا حكمت لغتنا الجزائر ، فقد حكمتها حقيقة) .

فهل لى أن أوجه النداء إلى جميع حكومات الدول العربية بأن تبادر - فى أسرع وقت ممكن - إلى اتخاذ التدابير ، والوسائل الكافية لاستعمال اللغة العربية لغة تدرّس فى جميع مراحل التعليم العام ، والمهنى ، والجامعى ، مع العناية الكافية باللغات الأجنبية فى مختلف مراحل التعليم؛ لتكون وسيلة الاطلاع على تطور العلم والثقافة والانفتاح على العالم .

وكلنا ثقة من إيمان العلماء والأساتذة بالتعريب ، نظرا لأن استعمال اللغة القومية فى التدريس ييسر على الطالب سرعة الفهم دون عائق لغوى ، وبذلك تزداد حصيلته الدراسية ، ويرتفع بمستواه العلمى ، وذلك يعتبر تأصيلا للفكر العلمى فى البلاد ، وتمكينا للغة القومية من الازدهار والقيام بدورها فى التعبير عن حاجات المجتمع ، وألفاظ ومصطلحات الحضارة والعلوم .

ولا يغيب عن حكومتنا العربية أن حركة التعريب تسير متباطئة ، أو تكاد تتوقف ، بل تُحارب أحيانا ممن يشغلون بعض الوظائف القيادية فى مسلك التعليم والجامعات ، ممن ترك الاستعمار فى نفوسهم عقدا وأمراضا ، رغم أنهم يعلمون أن جامعات إسرائيل قد ترجمت العلوم إلى اللغة العبرية ، وعدد من يتخاطب بها فى العالم لا يزيد على خمسة عشر مليون يهوديا ، كما أنه من خلال زيارتى لبعض الدول ، واطلاعى وجدت كل أمة من الأمم تدرّس بلغتها القومية مختلف فروع العلوم والآداب والتقنية ، كاليابان ، وإسبانيا ، ودول أمريكا اللاتينية ، ولم تشكل أمة من هذه الأمم فى قدرة لغتها على تغطية العلوم الحديثة ، فهل أمة العرب أقل شأنًا من غيرها ؟!

وأخيرا .. وتمشياً مع أهداف الدار العربية للنشر والتوزيع ، وتحقيقا لأغراضها فى تدعيم الإنتاج العلمى ، وتشجيع العلماء والباحثين على إعادة مناهج التفكير العلمى وطرائقه إلى رحاب لغتنا الشريفة ، تقوم الدار بنشر هذا الكتاب المتميز الذى يعتبر واحداً من ضمن ما نشرته - وستقوم بنشره - الدار من الكتب العربية التى قام بتأليفها نخبة ممتازة من أساتذة الجامعات المصرية والعربية المختلفة .

وبهذا .. ننفذ عهدا قطعناه على الماضى قديما أردناه فى خدمة لغة
الوحى ، وفيما أراه الله تعالى لنا من جهاد فيها .
وقد صدق الله العظيم حينما قال فى كتابه الكريم (وقل اعملوا فسيرى
الله عملكم ورسولة المؤمنين ، وستردون إلى عالم الغيب والشهادة فينبئكم
بما كنتم تعملون)

مجمعة كبريالة
الدار العربية للنشر والتوزيع

المحتويات

الموضوع	رقم الصفحة
الفصل الأول : تلوث الهواء	٢١
الهواء النقي.....	٢١
الهواء الملوث.....	٢٣
تقسيم ملوثات الهواء.....	٢٥
التقسيم حسب حالة الملوث.....	٢٥
التقسيم حسب التركيب الكيماوى.....	٢٦
التلوث الطبيعى الناتج من التيازك والبراكين.....	٢٧
التلوث بالمواد العضويه المحللة طبيعيا.....	٢٧
التلوث الناتج عن المحيطات طبيعيا.....	٢٩
الملوثات الناتجة من نشاط الإنسان والأحياء.....	٣٠
تلوث الهواء طبيعيا بحبوب اللقاح وحراشيف الحشرات والجراثيم والنفطريات.....	٣٠
التلوث.....	٣٧
الفصل الثانى : ملوثات الهواء التى يسأل عنها الإنسان	٣٩
أهم ملوثات الجو فى هذا العصر.....	٣٩
الملوثات الناتجة من عوادم السيارات.....	٣٩
الملوثات الناتجة من المصانع المتحركة.....	٤٢
الملوثات الناتجة من الطائرات.....	٤٤
الملوثات الناتجة من محطات الأسفلت.....	٤٥

٤٥	الملوثات الناتجة من مصانع الأسمنت.
٤٨	الملوثات الناتجة من عمليات الحريق.
٤٨	أ - حرق الفحم.
٤٩	ب - حرق الغازات الطبيعية.
٥٠	ج - حرق الزيوت.
٥١	الملوثات الناتجة من مصانع الخرسانة السابقة التجهيز.
	الملوثات الناتجة من مصانع الحديد ومصانع المعادن غير
٥١	الحديدية.
٥٣	الملوثات الناتجة من مصانع الكيماويات.
٥٤	الملوثات الناتجة من مصانع الإنشاءات.
	الملوثات الناتجة من مصانع المواد الغذائية والمواد اللازمة
٥٥	للمنازل.
٦١	الملوثات الناتجة من مصانع تكرير البترول.
٦١	الملوثات الناتجة من عملية حرق النفايات الصلبة.
٦١	١ - حرق القمامة فى محارق القمامة.
٦٢	٢ - حرق القمامة فى المقالب العامة.
٦٥	الفصل الثالث : أهم ملوثات الهواء
٦٥	الجسيمات العالقة بالهواء.
٦٥	الغبار.
٦٧	السنج.
٦٨	الأدخنة.
٦٨	الضباب.
٦٨	الرداذ.

٦٨	الضباب الملوث بالسناج.....
٦٨	المواد العضوية.....
٦٩	الميكروبات والجراثيم.....
٦٩	ثانيا : ثانى أكسيد الكبريت.....
٧٠	ثالثا : أول أكسيد الكربون.....
٧١	رابعا : ثانى أكسيد النيتروجين.....
٧٢	خامسا : الأوزون.....
٧٣	سادسا : الرصاص.....
٧٥	الفصل الرابع : غازات الصوية والمناخ
٧٩	التغيير فى طبقة الأوزون.....
٨٢	الكارثة الصامتة.....
٨٢	المصانع تستعمل السماء مقبرة للغازات والأدخنة والأثرية... ..
٨٣	مقبرة الأثرية والغازات والأدخنة تلوث مياه الأمطار.....
٩٠	الأمطار الحمضية وذقن أبو الهول.....
٩٠	الأمطار الحمضية والألوان الموجودة على الآثار.....
٩١	العوامل المؤثرة فى توزيع ملوثات الهواء.....
٩١	١ - الرياح.....
٩١	٢ - سرعة الرياح.....
٩٣	٣ - ضغط الهواء ودرجة الحرارة.....
٩٣	٤ - طوبغرافية الأرض.....
٩٥	٥ - الترسيب.....
٩٦	٦ - كيفية تمييز الملوثات.....

٩٩	الفصل الخامس : تأثير الملوثات
٩٩	التأثير على المواد غير الحية.....
١٠٠	النباتات إحدى وسائل اختبار مدى التلوث البيئي.....
١٠١	مظاهر الإصابة.....
١٠٢	أهم مظاهر الضرر الناجمة عن بعض المركبات.....
١٠٣	تأثير ثاني أكسيد الكربون على المناخ العالمي.....
١٠٩	التأثير على المناخ المحلي.....
١٠٩	التأثير على الأحياء المختلفة.....
١١٠	التأثير على تركيب المواد المختلفة في البيئة.....
١١٠	ارتفاع منسوب مياه البحر.....
١١١	تكوين ثقب الأوزون.....
١١١	تأثير ثقب طبقة الأوزون على الإنسان.....
١١٢	تأثير ثقب طبقة الأوزون على الأحياء المائية.....
١١٥	الفصل السادس :النباتات وتلوث الهواء
١١٧	أثر الأزيمة الخضراء حول المدن.....
١١٨	تلوث الهواء بالضوضاء.....
١١٨	دور الشجرة في امتصاص الضوضاء في المدن.....
١١٩	تأثير تلوث الهواء على النباتات.....
١٢٠	تأثير التلوث على إنتاج المحاصيل.....
١٢٢	تأثير تلوث الهواء على الحيوان.....
١٢٢	تلوث مياه الأمطار.....
١٢٣	التلوث غير المباشر للمحيطات والبحار.....
١٢٣	التلوث النووي والإشعاعي.....

التأثير على طبقة الأوزون.....	١٢٤
الفصل السابع : شبكات مراقبة التلوث الجوى	١٢٧
محطات الخط القاعدى للتلوث الجوى.....	١٢٨
محطات التلوث الجوى الإقليمية.....	١٢٩
محطات إقليمية فرعية.....	١٣٠
تلوث الهواء الداخلى.....	١٣٠
تلوث طبقة التروبوسفير.....	١٣٣
الفصل الثامن : تأثير ملوثات الهواء على الإنسان	١٣٥
تأثير الجهاز التنفسى فى تنظيف الهواء قبل دخوله الرئتين..	١٣٧
تأثير الغبار على صحة الإنسان.....	١٣٩
النساء والتغير الرئوى.....	١٤١
أهم آثار ملوثات الهواء على الإنسان.....	١٤٦
١ - أول أكسيد الكربون.....	١٤٦
٢ - أكاسيد النيتروجين.....	١٤٧
٣ - أكاسيد الكبريت.....	١٤٧
٤ - الرصاص.....	١٤٨
٥ - السناج.....	١٤٩
٦ - الهيدروكربونات.....	١٥١
الآثار الحادة والسريعة على الإنسان.....	١٥١
الآثار المزمنة والمتأخرة.....	١٥٢
أهم الوسائل العملية للوقاية من أخطار التلوث الناجمة عن	
المصانع المجاورة.....	١٥٤
التلوث الناتج من الأجهزة الحديثة.....	١٥٥
	١٩

١٥٧	أهم وسائل الحماية لتجنب خطر عوادم السيارات
١٦٩	الفصل التاسع : اقتصاديات تلوث الهواء وحمايته
١٧٤	وسائل حماية الهواء من التلوث
١٨١	أساسيات وسائل مكافحة تلوث الهواء
١٨٩	الفصل العاشر : تشريعات حماية الهواء من التلوث

الفصل الأول

تلوث الهواء

منذ أكثر من ٣٠٠٠ سنة اقترح أحد علماء المصريين أن يتم بيع الهواء من أجل سد العجز في أرصدة بيت المال . ولم يكن يعرف ماهو الهواء ، ولكنه كان يعرف تماما كيف أنه شديد الأهمية للحياة ؛ فهو لايمكن أن يعيش بدون هواء .

إن الإنسان يستعمل نصف لتر هواء في كل شهيق ؛ وبذلك يستهلك يوميا عشرة آلاف لتر من الهواء . وهذا يوضح - سلفاً - مدى الأضرار التي يمكن أن تكون في ١٠ آلاف لتر من الهواء يتنفسها الإنسان يوميا .

الهواء النقي

يمكن أن نسمى الهواء نقياً إذا احتوى على الأكسجين بنسبة ٢٠.٩٤٪، والنتروجين بنسبة ٧٨.٠٩٪، والأرجون بنسبة ٠.٩٣٪، وثاني أكسيد الكربون بنسبة قليلة جداً لاتزيد في الهواء النقي على ٠.٣٪ . وهذه الغازات الأربعة تكون في مجموعها ٩٩.٩٩٪ من حجم الهواء . وقد يحتوى الهواء علي بخار الماء بنسبة من ١-٤٪ . وعادة

لايتواجد ثانى أكسيد الكبريت بنسبة تزيد على ٠.٠٠١ر/ ، أى حوالى جزء واحد فى المليون . ونادراً ماتتواجد غازات أكاسيد النتروجين وأول أكسيد الكربون . وعادة تتواجد المواد الصلبة مثل الغبار والدخان فى الهواء فى صورتين .

- ١ - حبيبات أقطارها من ٠.١ ر الى ٣.٠ ميكرونأ وهذه سرعان ماتترسب على الأرض عند هدوء الهواء .
- ٢ - حبيبات صغيرة جدا ، أقطارها ما بين ٠.١ رالى ١٠ ميكرونأ ، وهى مواد ناتجة من البراكين النيازك ، والمواد العضوية المتحللة والإشعاع الطبيعى ، وقطرات من البحر .

ومن محتويات الهواء الهامة ماأتى :

بخار الماء

تبلغ كمية بخار الماء المشوثة سنويا فى الهواء ٥٠٠ بليون طن (مليون مليون) وحيث تعادل عُشر الموجودة على الأرض .

ثانى أكسيد الكربون

يُبت فى الهواء من ثانى أكسيد الكربون - سنوياً - مايعادل بليون طن (مليون مليون) فى السنة ٩٥٪ واردة من المصادر الطبيعية ، بينما ٥٪ فقط هى نتيجة للنشاط الإنسانى .

وعادة .. تقوم النباتات باستهلاك ثانى أكسيد الكربون فى وجود ضوء

الشمس والبلاستيدات الخضراء لإنتاج المواد العضوية ، وتنتج أكسجيناً لازماً للحياة .

الأكسجين

تقدر كمية الأكسجين المنتجة من النبات سنوياً بما يعادل ١٢٠٠ بليون طن ، ويبقى الأكسجين فى الهواء لمدة ٣٨٠٠ سنة دون أى تغيير فيه . هذا ويمكن للهواء عن طريق الرياح أن ينقل الملوثات من مناطق إخراجها إلى مناطق أخرى غير ملوثة .

الهواء الملوث

عرف خبراء منظمة الصحة العالمية تلوث الهواء بأنه الحالة التى يكون فيها الجو خارج أماكن العمل محتويًا على مواد بتركيزات تعتبر ضارة بالإنسان أو بمكونات بيئته . وعندما نتكلم عن تلوث الهواء .. فإننا نتكلم فى الحقيقة عن تلوث الطبقة السطحية من الغلاف الغازى المحيط بالكرة الأرضية ، والتى تمتد فوق سطح الأرض إلى مسافة تتراوح من ٨ إلى ١٥ كيلومتراً "تسمى تروبوسفير" .

وهذه الطبقة هى الطبقة الهامة بالنسبة لمعيشة الأحياء ، سواء النباتات ، أم الحيوانات ، أم الإنسان . وهذه الطبقة تحتوى على مكونات الهواء ، وهى : الأكسجين ، والنيتروجين ، والأرجون ، وثانى أكسيد الكربون ، وبخار الماء ، وبعض المواد الأخرى بنسب تختلف على مدى نقاء الهواء . وعادة تقل درجة حرارة الطبقة هذه بمعدل درجة حرارة واحد كلما ارتفعنا

١٥٠ متراً والمفروض أن هذه الطبقة من الغلاف الجوى تحوى هواء نقياً ، إلا أنه نتيجة للنشاط الانسانى المكثف بعض المكونات فى هذه الطبقة من الهواء ، واختلف هذا التلوث من مكان إلى آخر ، ورغم ذلك تنتقل الملوثات من مكان إلى آخر ، ومن أسفل إلى أعلى ، وفى جميع الاتجاهات بفعل حركة الهواء لتلوث الهواء ، فى مناطق أخرى .

وتلوث الهواء غالباً ما يرجع إلى عدد من المواد ناتجة من عدة مصادر وليس مادة واحدة وعادة ما يكون التلوث ناتجاً من مخلفات عادم السيارات، أو ناتجاً من مخلفات المصانع أو من النفايات الصلبة والسائلة للإنسان والحيوان والنبات . وتركيز الملوثات فى الهواء لا يعتمد فقط على كميات هذه الملوثات بل يعتمد أيضاً على مدى قابلية الجو لادمصاص وتوزيع كميات الملوثات بعيداً عن مصادر إنتاجها .

ولم يكن تلوث الهواء يثير اهتمام العلماء حتى المدة من ١٩٥٠ وعام ١٩٦٠ ؛ حيث بدأت تظهر مشاكل تلوث الهواء الناتجة فى الأماكن الصناعية ، وانتقلت المشكلة من مشكلة محلية إلى مشكلة عالمية . ولقد قدر العلماء مقدار كميات أكاسيد الكبريت الملوثة للهواء الناتجة عن النشاط الإنسانى بحوالى ١١٠ مليون طن ، ومقدار الأجزاء الصلبة فى الهواء بحوالى ٥٩ مليون طن ، وكميات أكاسيد الكبريت بحوالى ٦٩ مليون طن ، وأول أكسيد الكربون بحوالى ١٩٤ مليون طن ، والهيدروكربونات بحوالى ٥٣ مليون طن .

تقسيم ملوثات الهواء

يقصد بتلوث الهواء احتواء الهواء الداخلى In door أو الخارجى Out door على ملوث أو عدة ملوثات بكميات مؤثرة ، ولفترة زمنية قد يكون لها تأثير على صحة الإنسان أو النبات أو الحيوان أو المحيط الحيوى الذى يعيش فيه الإنسان .

وعادة تقسم ملوثات الهواء بعدة طرق :

١ - ملوثات أولية

وهى الملوثات التى يتم بثها من مصدر ، وتبقى هذه الملوثات كما هى فى الجو والبيئة دون أدنى تغيير .

٢ - ملوثات ثانوية

وهى الملوثات التى يتم تحويلها فى الجو إلى مركبات أخرى خلال بعض التفاعلات ، وقد تكون هذه التفاعلات مع مواد موجودة طبيعياً فى الجو، ويمكن أن تكون ملوثات أخرى ، ومثل لهذا التفاعل الضوء كيميائى تكون الأوزون ، أو تفاعل لاضوء كيميائى مثل التحلل المائى والأكسدة .

التقسيم حسب حالة الملوث

وهنا تقسم الملوثات إلى :

١ - ملوثات غازية ، وهى تلوث الهواء الجوى ، ويوجد مثيل لها

فى الهواء الجوى .

٢ - حبيبات عالقة ملوثة ، وهى إما سوائل وأما مواد صلبة . والمعروف أن الحبيبات ذات الأقطار الكبيرة ترسب على مسافة بسيطة وبسرعة . وتؤدى ضررها بجوار مصدر بثها . وهناك الحبيبات المتوسطة الحجم ، والتي يمكن أن تسافر إلى مسافات أكبر ، ولكن ترسب فى أماكن بعيدة نوعا من مناطق بثها .

أما النوع الثالث فهو ذو الحبيبات الدقيقة ، والتي عادة ، تبقى معلقة فى الجو ، وتنقل بالرياح إلى مسافات بعيدة جداً .

ومن أمثلة السوائل : الضباب ، والأيروسولات ، ومن أمثلة المواد الصلبة : الأذخنة والغيوم .

التقسيم على حسب التركيب الكيماوى

١ - ملوثات عضوية ، وهى التى تحتوى - عادة - على كربون وهيدروجين . وقد تحتوى بعض العناصر ، وفى هذه الحالة لايعتبر أول أكسيد الكربون . أو ثانى أكسيد الكربون من الملوثات العضوية ؛ لعدم احتوائهما على هيدروجين . ومن أمثلة هذه المركبات الفورمالدهيد الأثيلين - البيوتان - الميثان- الأستون - الكحولات - المبيدات .

٢ - ملوثات غير عضوية ، وتشمل المركبات التى تحتوى على كربون فى أبسط صورها ؛ مثل أول أكسيد الكربون ، وثانى أكسيد الكربون، وبعض المركبات التى لا تحتوى على كربون ؛ مثل ثانى أكسيد الكبريت، وثانى

أكسيد النتروجين ، والأمونيا ، والكلوريد ، والفلوريد .

التلوث الطبيعى الناتج من النيازك والبراكين

تتسبب ثورة البراكين والنيازك شكل رقم (١١) فى تلوث الهواء طبيعياً بكمية من الغبار والغازات التى تحتوى على كمية من المواد الكيماوية والجسيمات الصغيرة العالقة الناتجة من النيازك والبراكين ، والتى يمكنها أن تسافر آلاف الأميال فى جميع أنحاء العالم . وهى تحتوى على كميات من المواد الضارة ؛ مثل : ثانى أكسيد الكربون ، والأمونيا ، والفلوريدات ، كما تحوى على النيكل والحديد والمنجنيز والسليكون والكالسيوم والصوديوم والنحاس وغيرها من العناصر ، بالإضافة إلى الإشعاع الطبيعى .

التلوث بالمواد العضوية المحللة طبيعياً

وهذا التلوث ناتج من المواد العضوية النباتية والحيوانية المتحللة طبيعياً فى البيئة ، خاصة الناتجة من أجسام الحشرات والتى تتواجد بقاياها طبيعياً فى الهواء ، وتحت الظروف الطبيعية هوائياً ، حيث تتواجد نواتج البروتين غير التامة التحليل ، ونواتج تحلل هذه المواد ؛ مثل ثانى أكسيد الكربون ، والكبريتيدات ، وغاز الميثان ، والمواد النيتروجينية .

هذا بالإضافة إلى الغازات العضوية ؛ مثل : الكيتونات ، والهيدروكربونات ، والألدهيدات . وهذه المواد تنتج من تحلل المواد العضوية ، ومن عملية التمثيل الغذائى فى النباتات .



شكل (١) : كارتة طبيعية ، بركان ناور يفرج كميات هائلة من الغازات
والأوكسجين .

التلوث الناتج عن المحيطات طبيعياً

يتلوث الهواء فوق المحيطات عادة بالملح ؛ حيث يحتوى المتر المكعب من الهواء فوق المحيطات على ٤ ميكروجرامات - ٢٢ ميكروجراماً ملحاً ويعتمد هذا التركيز على حركة الرياح فوق المحيط . ويبلغ ماتحققه المحيطات من الملح فى الجو حوالى بليون طن فى السنة .

ويتواجد كلوريد الهيدروجين الناتج من الملح فى الهواء بكمية تعادل ٢٠٠ مليون طن سنوياً ، وهذا ناتج من التفاعل بين الملح وثانى أكسيد الكربون ، وبعض أكاسيد الكبريت . ويعتبر سطح المحيطات أحد الملوثات الرئيسية لليود ؛ حيث يتراوح تركيزه فى الهواء فوق المحيط من ٠.٥ ر.٪ - ٨ ميكروجراماً / متر مكعب من الهواء ، كما يخرج من المحيط كلوريد المغنسيوم ، وكلوريد الكالسيوم ، والبروميدات ، وأكاسيد النيتروجين . أما أول أكسيد الكربون .. فيتم انتاجه بواسطة الكائنات الحية الموجودة فى المياه . ويتراوح أول أكسيد الكربون من ٢٥ ر. - ٤٤ جزءاً فى المليون ، كما يتواجد أيضاً غاز الميثان .

ويلاحظ أن الملوثات الناتجة طبيعياً دون تدخل الإنسان - سواء من تحلل المواد العضوية النباتية والحيوانية ، أم عن طريق الحرائق ، أم العواصف الترابية والرملية ، أم عن طريق المحيطات ، أم عن طريق النيازك والبراكين - تلعب دوراً هاماً فى تلوث الهواء ، وأن هذه الكميات من الملوثات الطبيعية فى الحقيقة تفوق مثيلاتها من صنع الإنسان فى كثرتها ، إلا أنها تنوزع عادة توزيعاً منتظماً على الكرة الأرضية ؛ وبالتالي تكون متوسطاتها كملوثات صغيرة جداً ، إذا قورنت بالملوثات الناتجة من نشاط الإنسان فى

مكان ما ؛ مثل الملوثات التي تخرج من مصانع الأسمنت ، والملوثات التي تخرج من مصانع الحديد والصلب .

الملوثات الناتجة عن نشاط الإنسان والأحياء

الملوثات عادة تتواجد في صورتين رئيسيتين ؛ إما في صورة غاز ، أم في صورة جسيمات دقيقة ، وتكون الغازات حوالي ٩٠ ٪ من كل الملوثات التي تتواجد في الهواء .

والغيوم mists عبارة عن مواد صلبة أو سائلة في صورة جسيمات دقيقة مبعثرة في الجو ، ويختلف حجم جسيماتها وشكلها وكثافتها ومحتواها الكيماوى على حسب مصدرها .

تلوث الهواء طبيعياً بحبوب اللقاح وحراشيف الحشرات والجراثيم والفطريات

قد يتلوث الهواء تحت ظروف خاصة بحبوب اللقاح ، شكل رقم (٢) خاصة إذا كان الجو صافياً ، وحركة الرياح سريعة نوعاً ، والجو جافاً ، والأرض مزروعة بأحد المحاصيل ومساحات كبيرة ؛ فقد يؤدي تلوث الهواء بحبوب اللقاح إلى إصابة بعض الأشخاص بحساسية خاصة في الجهاز التنفسي ، تنتج عند دخول حبوب اللقاح داخل القصبات الهوائية في الرئة. ويختلف مدى حساسية الأفراد لهذه الحبوب ونوعها . وتبدو هذه الظاهرة واضحة عند المرور على حقول الذرة الشامية ؛ حيث تنتشر هذه الحبوب بتركيزات كبيرة .

شكل (٢) : حبوب اللقاح لبعض النباتات مكررة تحت الميكروسكوب الإلكتروني.



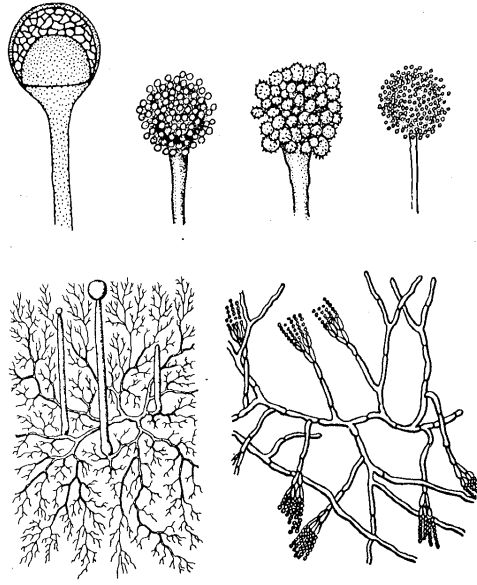
كما أن هناك بعض المواطنين الحساسين لحراشيف الحشرات ، أو للحشرات الصغيرة جدا مثل "الهاموش" ، "والصعو" ، الذي يوجد بكميات كبيرة خاصة على السواحل وقرب الغروب . وقد تدخل هذه الحشرات العيون وتسبب التهابها . كما أن جراثيم الفطريات شكل رقم (٣) الناتجة من الزراعات المصابة بشده بالفطريات قد تلعب دور حبوب اللقاح فى أثرها، ولكنها قد تكون أشد ؛ نظرا لإفرازها مواد سامة قد تضر بالخلايا الحيوانية.

التلويث

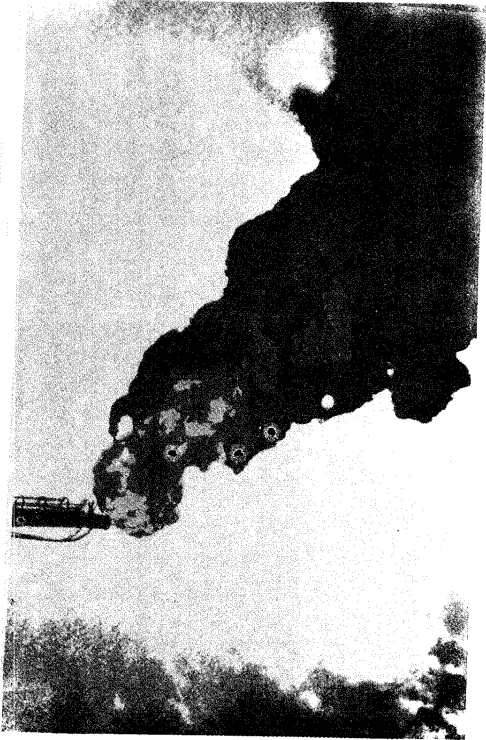
هذا وقد تنشأ ملوثات ثانوية نتيجة تفاعل بعض الملوثات الأولية مع الجو ؛ مثل الأوزون ، وبعض المركبات الضوئية كيميائية . فعلى سبيل المثال يمكن أن تتفاعل قطرات الماء مع كبريتيد الأيدروجين لتكوين الأحماض التي تتساقط - فى صورة أمطار حمضية - على كثير من الدول الأوروبية .

أما الدخان Smoke فهو خليط من مجموعة من الغازات الناتجة عن الحرق أو البخر ؛ فإذا كان لونه أسود أو رمادياً شكل رقم (٤) فيعنى ذلك أنه يحتوى على كربون غير محروق حرقاً كافياً . وإذا كان لونه بنياً محمراً فإن ذلك يعنى أنه يحتوى على أكاسيد الحديد ، التي تخرج عادة من مصانع الحديد والصلب ومصانع الفحم . وقد يحوى الدخان السليكا والفلوريد ، والألمونيوم ، والرصاص ، وبعض المركبات العضوية من الهيدروكربونات والأحماض والقواعد والفينولات .

أما الهباب Soot فهو ناتج عادة من نواتج الحريق ، وهو يحتوى على



شكل (٣) : أنواع مختلفة من البكتريا والفاطر والجراثيم المنتشرة فى الهواء .



شكل (٤) : محطات تكرير البترول مصدر دائم لتلوث الهواء، حيث يتصاعد كميات من الدخان الأسود .

نسبة عالية من الكربون غير المحترق احتراقاً تاماً .

وعادة يحتوى الدخان الكثيف على نسبة عالية من بخار الماء والضباب Fog ، وهو يحتوى على قطرات كثيرة من الماء التى تتحول فى السماء إلى Clouds غيوم .

أما الشبورة Haze فهى تتكون من غبار أو جزيئات ملحية فى منتهى الصغر فى المجال الغروبى ، لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة .

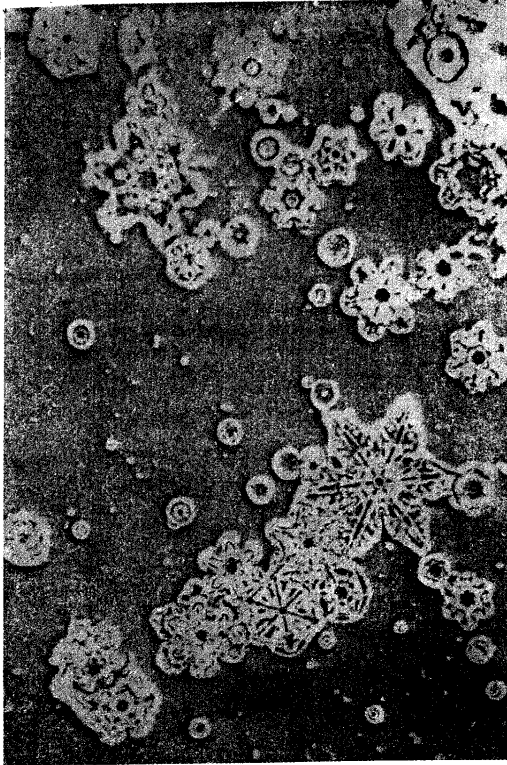
أما الأبخرة Fumes فهى نواتج من تصنيع المعادن والزيوت . أما الغبار Dust فهو عبارة عن حبيبات أكبر من الجزيء . ويتراوح قطرها من ٢٠٠٠ - ٥٠٠ ميكرون (١ ميكرون = ١/١٠٠٠ من المليمتر) . وهى إما مواد طبيعية ، وإما مواد صناعية المصدر ؛ وعلى ذلك فعند تنفس الإنسان أثناء حياته العادية سوف يتنفس من المواد السامة الملوثة للهواء .

ففى داخل المنزل يكون الإنسان معرضاً لتنفس هواء يحتوى على مخلفات الطبخ فى المطابخ ؛ شكل رقم (٥) من أدخنة ناتجة من البوتاجاز، أو أبخرة ناتجة من الغذاء ، أو من المواد المستعملة فى التنظيف ، أو من المواد الكيماوية التى تستعمل فى المنزل مثل المبيدات وأدوات التجميل وبقايا الملابس ، وفى الأماكن التى يتم تدفئتها أو تبريدها بأجهزة التبريد أو التسخين ، والتى تنتج أنواعاً خاصة من الملوثات .

أما فى خارج المنزل فالإنسان معرض ليتنفس هواء يحتوى على حراشيف وبقايا حشرات طائرة ، وروائح كريهة من مخلفات الإنسان والحيوان ، وأتربة من الحقول والشوارع ، وغازات مصانع ، وغازات من عوادم السيارات ،



شكل (٥) : كميات من الدخان والأبخرة تتعرض لها السيدة بالمطبخ .



شكل (٦) : الطييات السائلة مكررة تحت الميكروسكوب .

وحيوب لقاح النباتات ، وجراثيم ميكروبات ، وكائنات حية دقيقة مثل
الفطريات والبكتيريا وجراثيمهم ، والفيروسات ، ويقايا عضوية متحللة من
النباتات والحيوانات وغيرها شكل رقم (٦) .

الفصل الثانى

ملوثات الهواء التى يسأل عنها الإنسان

لقد بدأ الإنسان فى تلوث البيئة منذ العصر الحجرى عندما عرف النار، وأخذ يشعل كميات كبيرة من المواد الخشبية ثم المواد العضوية ؛ من أجل إنتاج الطاقة . وعندما زاد تحضر الإنسان بدأ يستخدم كميات كبيرة من مواد الحريق ؛ بقصد تدفئة وتشغيل المصانع .

وفى عام ١٨٨٥ بدأ يستخدم الفحم بدلاً من المواد الخشبية بعد استخراجها من الأرض . وفى عام ١٩٢٥ استُخدم البترول ، وبدأ استخدام الفحم يقل عاماً بعد عام ، وأصبحت الطاقة بالبترول تمثل حوالى ٨٠ ٪ من مصادر الطاقة .

أهم ملوثات الجو فى هذا العصر

١ - الملوثات الناتجة من عوادم السيارات

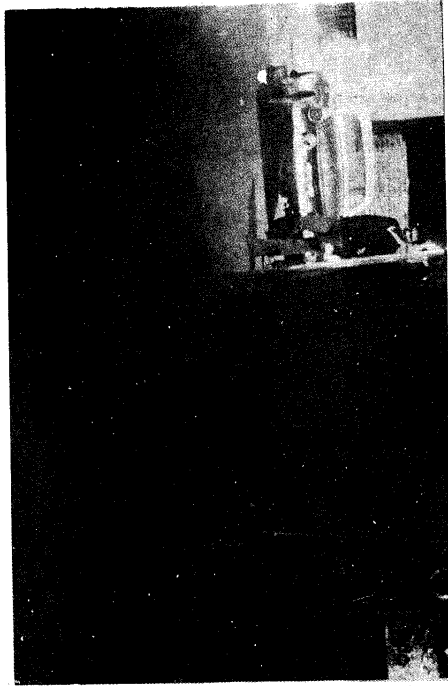
تعتبر السيارات فى العالم هى المسؤولة عن حقن الجو بحوالى ٦٠ ٪ من ملوثات الهواء . وتجوب شوارع العالم عدة بلايين من السيارات تستخدم

كميات هائلة من الوقود . إن أسطول السيارات العالمى كان ٤٨ مليون سيارة عام ١٩٥٠ ، وأصبح ٣٣١ مليون سيارة عام ١٩٨٢ .

وإذا أخذنا مدينة القاهرة كمثال للمدن المزدحمة نجد أن الأعداد المسجلة من السيارات عام ١٩٦٩ هو ٨٥٨٠٠ سيارة ، ارتفع عددها ليصل عام ١٩٧٤ إلى ١٣٣٥٠٠ سيارة ، وتصل الآن إلى أكثر من ٦٥٠٠٠٠٠ سيارة، تستهلك حوالى ١٢٥ مليون طن بنزيناً ، وتنتج حوالى ١٠٠ ألف طن نواتج احتراق . أما عن أضرار نواتج الاحتراق على الإنسان فإن غاز أول أكسيد الكربون يزداد تركيزه فى الدم ؛ فيعطل نقل الأوكسجين للأنسجة؛ حيث يسبب حالات دوار واغماء ؛ وبالتالي يقل نشاط الإنسان وإنتاجه ، بجانب الأضرار الصحية التى قد تصل إلى حد تسمم الدم . هذا بالإضافة إلى خروج الرصاص ، وهو يعتبر ساماً للنباتات والكائنات الحية ؛ حيث يؤدي إلى تعطيل الإنزيمات ؛ وبالتالي فقر الدم ، ويؤثر بشدة على الأطفال؛ مسبباً حالات التخلف الدراسى ؛ لتأثيره على المخ .

كما يحتوى عادم السيارات شكل رقم (٧) على أكاسيد نيتروجينية ، تسبب أمراضاً صدرية . أما الهيدروكربونات .. فتكون مايسمى بالضباب الكيموضوى ، كما أن الدخان وبعض الهيدروكربونات يسبب مرض السرطان للإنسان ، أما ثالث أكسيد الكبريت وغيره من مركبات الكبريت .. فهى التى تكون الأمطار الحمضية التى أصبحت مشكلة فى الدول الأوروبية .

إن بعض الأكاسيد النتروجينية الموجودة فى عادم السيارات تنتج الضباب الكيموضوى ، الذى يتفاعل مع الهيدروكربونات فى وجود ضوء الشمس؛



شكل (٧) : إحدى الأريستات ثيث كميات مائة من عادم السيارات .

ليكون مواد شديدة الخطورة مثل الأوزون . كما أن العادم يخرج كميات من
جزئيات الكربون والزيوت والمواد غير المتطايرة .

ويوضح الجدول رقم (١) ماتخرجه كل من السيارات وماكينات الديزل
من المواد الضارة .

جدول رقم (١) : الفرق بين ماتخرجه السيارات وماكينات الديزل من ملوثات

السيارات	ماكينات الديزل	المركبات الناتجة
		رطل لكل ١٠٠٠ جالون وقود
٤	١٠	الدهيدات
٣	٤	بنزوبيرين
٢٩١٠	٦٠	أول أكسيد الكربون
٥٢٤	١٨٩	هيدروكربونات
١١٣	٢٢٢	أكاسيد نتروجينية
٩	٤٠	أكاسيد كبريت
٤	٣١	أحماض عضوية
١١	١١٠	جزئيات صلبة

٢ - الملوثات الناتجة من المصانع المتحركة

حيث إن كثيراً من المصانع تستعمل السولار كمصدر لإنتاج الطاقة ،

وحيث إن السيارات الكبيرة تستعمل كميات كبيرة من هذا السولار ، وتسير فى شوارع المدن تبت فيها كميات هائلة من المواد الضارة - سواء أول أكسيد الكربون ، أم الألدهيدات ، أم الهيدروكربونات ، أم الأوكاسيد النيتروجينية ، أم أكاسيد الكبريت ، أم الأحماض العضوية - لذلك يطلق كثير من العلماء على مثل هذه السيارات العملاقة اسم "المصانع المتحركة"؛ حيث يجب أن تمتنع هذه السيارات من مجرد التواجد حتى حول المدن ؛ لما تحمله من أضرار بالغة بالنسبة لتلوث الهواء .

ونظرا للانفجار السكانى وشدة الحاجة إلى الطاقة الكهربائية والحرارية- خصوصا فى دول العالم الثالث - بدأت كثير من هذه الدول فى إنشاء محطات توليد الطاقة ؛ وفضلت أن تستخدم فيها الوقود البترولى ، خاصة المازوت أو الغاز الطبيعى ؛ باعتبارها أحد نواتج البترول يسهل الحصول عليها بأسعار معقولة . ونتيجة لعمليات حرق المازوت .. ينتج كميات هائلة من المواد الملوثة للجو الشديدة الضرر للإنسان ، بالإضافة إلى ثانى أكسيد الكربون وأول أكسيد الكربون . وتخرج كميات هائلة من ثانى أكسيد الكبريت ، وثالث أكسيد الكبريت ، وأكاسيد نتروجينية . وكل من الغازات الأخيرة يعتبر شديدة الضرر للإنسان والحيوان . وتعتبر هذه الغازات أيضا ضارة للنبات ، إذا زاد تركيزها على حدود معينة .

لقد أوضحت الدراسات - التى أجريت على ٣٥٠٠٠ سيارة تمر داخل نفق - أن متوسط ما تخرجه السيارة الواحدة فى هذا النفق ٣٥٨ مليجراماً / ميل مواد ضارة ، منها ١٥٨ مليجراماً مواد عضوية ، و٣١ ملليميغراماً من الرصاص . وفى اليابان أجريت التجربة نفسها على ١٩ نفقاً ، يتراوح طول النفق من ٤٦٥ إلى ٢٩٥٣ متراً ، واتضح أن أعلى

تركيز من أول أكسيد الكربون كان ٢١٥ جزءاً في المليون .

هذا .. وبجانب ما تخرجه السيارات من عادم السيارات .. فإن السيارات تكون سبباً في ملوثات أخرى بطريقة غير مباشرة ، أهمها أثرية الطرق والسيلكا الناتجة من الرمال وحبيبات الأسفلت ، وكذا نواتج احتكاك العجلات الكوتش بالشارع ، بالإضافة إلى الفطريات وجيوب اللقاح والأملاح والرصاص والكاديوم الناتج من نواتج احتكاك الكاوتش بالشوارع أثناء سير السيارات .

٣ - الملوثات الناتجة من الطائرات

نظراً للزيادة الكبيرة في عدد الطائرات التي تحبب المجال الجوي ، والتي تلوث على الأخص طبيعة الترويسفير والطبقة السفلى من الاستراتوسفير .. فلقد دعا ذلك العلماء إلى محاولة تقدير كميات الملوثات التي تخرجها هذه الطائرات ؛ فعلى سبيل المثال .. يبلغ ما تبثه طائرات الجت في الجو - والتي تطير تحت ٣٥٠٠ قدم - من الألكهيدات، وأول أكسيد الكربون ، والهيدروكربونات وأكاسيد النيتروجين والحبيبات الصلبة ٥ ، ٥٦ ، ١٥ ، ٣٧ ، ٥٤ رطلاً لكل ١٠٠٠ جالون من الوقود على التوالي .

بينما كان ما تبثه طائرات التريو هو ٥ ، ٤٠ ، ٥ ، ٢٣ ، ١٢ رطلاً لكل ١٠٠٠ جالون من الوقود على التوالي .

وما تبثه الطائرات التي تعمل بموتورات بساتم ٥ ، ٢٤٥٠ ، ٤٩١ ، ١٤٧ ، ١٢ رطلاً لكل ١٠٠٠ جالون من المركبات السابقة على التوالي .

ويلاحظ أن الطائرات الأخيرة هي أشد الطائرات في بث ملوثات في الجو.

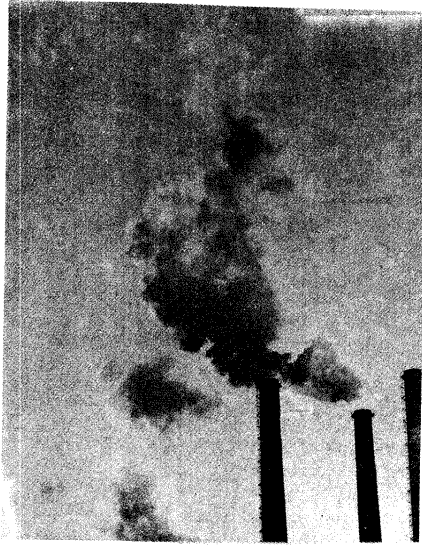
٤ - الملوثات الناتجة من محطات الأسفلت

عادة .. تضم محطات إنتاج الأسفلت - التي تستخدم في الرصف - عدة وحدات من الكسارات والهزازات والرمال شكل رقم (٨) ، هذا بالإضافة إلى القار ومحتوياته . وعادة تخرج أكبر كمية من الملوثات من هذه المحطات من الكسارات والهزازات أو عند تجفيف الأسفلت .

وعموما .. تبلغ كميات الأتربة والغازات الناتجة مقابل طن من الأسفلت خمسة أرتال ، ومعظم هذه الملوثات تهبط في أماكن قريبة من أماكن بثها .

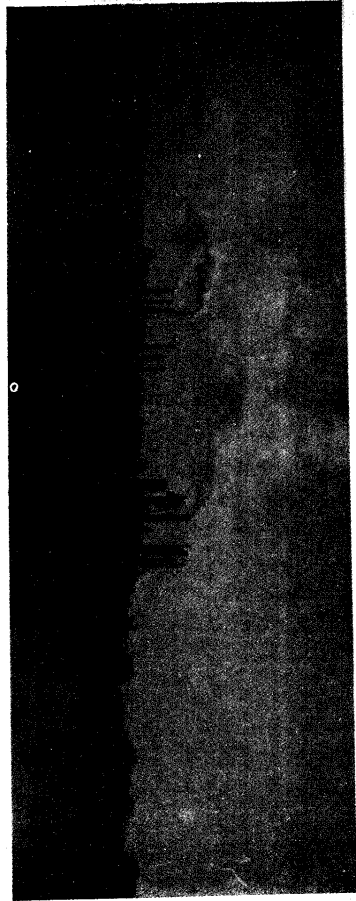
٥ - الملوثات الناتجة من مصانع الأسمنت

تتكون المواد الأولية في مصانع الأسمنت من الحجر الجيري ، والجبس الرملي ، والطفلة ، وخبث الحديد . ويتم تصنيع الأسمنت بطريقتين : الطريقة الجافة والطريقة الرطبة . ويتبع في مصر غالبا تصنيع الأسمنت بالطريقة الجافة شكل رقم (٩) ، ورغم أن الطريقة الرطبة لا تخرج كميات كبيرة من الملوثات . وعادة .. يتم طحن المواد جيدا وخلطها ، ثم تعريضها في الأفران لدرجات حرارة تصل إلى ١٤٠٠°م ، ويتم ذلك باستعمال السولار ، أو وقود غازي . وعادة .. تخرج عديد من الغازات الضارة بالصحة العامة، سواء ثاني أكسيد كبريت ، أم أول أكسيد كبريت ، وثاني أكسيد كبريت ، وثاني أكسيد النيتروجين ، وبعض الألكهيدات والهيدروكربونات . وعادة .. تخرج كميات من الأتربة القلوية أو الأتربة الأسمنتية ، أو الأتربة الناتجة من



شكل (٨) : إحدى محطات إنتاج الأسفلت وترى الكميات الهائلة من الأتربة التي تخرج من الكسارات والهزازات .

شكل (٩) : مصانع الأسمتت وكميات طازجة من الموزات تطلق سماء المنطقة .



المواد الأولية. وعادة يتم ترسيبها عن طريق فلاتر الكتروستاتيكية ؛ لمنع خروجها مع الهواء .

٦ - الملوثات الناتجة من عمليات الحريق

أ - حريق الفحم

ينتج من احتراق الفحم عدة أنواع من الغازات ؛ أهمها أول أكسيد الكربون ، وأكاسيد النتروجين ، وأكاسيد الكبريت ، والألدهيدات ، والهيدروكربونات . وتختلف نسبة كل من هذه المركبات حسب تركيب الفحم، وطريقة الاحتراق ، وحجم الوحدة التي يتم فيها الحريق .

ويوضح الجدول رقم (٢) المواد الناتجة من الفحم عند حرقه بطرق مختلفة

جدول (٢) : كميات المواد الملوثة الناتجة من حرق الفحم بطرق مختلفة
(رطل / طن من الفحم)

المادة الملوثة	محطات إنتاج الحركة	المصانع	النازل
ألدهيدات	٠.٠٥	٠.٠٥	٠.٠٥
أول أكسيد الكربون	٥	٣	٥٠
هيدروكربونات	٢	٣	١٠
أكاسيد نتروجينية	٢٠	٢٠	٨
أكاسيد كبريت	٢٨	٣٨	٣٨
كميات المواد الصلبة	٢٥	٢٥	٢٥

كما يبيث حرق الفحم كميات من المواد الصلبة المتطايرة التي تعتمد كميتها على كمية الرماد في الفحم المحروق ، كما هو مبين في الجدول ، كما أن حرق الفحم يخرج منه مادة البنزوين ، وهي من المواد المسببة للسرطان ، وتتراوح هذه الكمية من ٦٠٠ إلى ١٠٠٠٠٠ ميكروجرام / طن طبقا لكيفية الحريق .

ب - حرق الغازات الطبيعية

يوضح الجدول رقم (٣) الناتج من حرق الغازات الطبيعية في ثلاث وسائل، وهي : محارق لتوليد الحركة ، والغلايات للمصانع ، والمنازل .

جدول (٣) :كمية الملوثات الخارجة من حرق الغاز الطبيعي بمعدل رطل/مليون قدم مكعب .

المادة الملوثة	محطات توليد الحركة	غلايات المصانع	المنازل
الدهيدات	١	٢	متغير
بنزوين	اثر	٢٠٠	١٣٠٠
أول أكسيد الكربون	متغير	٤ر	٤ر
هيدروكربونات	متغير	متغير	متغير
أكاسيد نتروجين	٣٩٠	٢١٤	١١٦

جدول (٣) : يتبع .

المادة الملوثة	محطات توليد الحركة	غلايات المصانع	المنازل
أكاسيد كبريت	٤ر	٤ر	٤ر
أمونيا	متغير	٣ر	٣ر
أحماض عضوية	متغير	٦٢	٦٢
جسيمات عالقة	١٥	١٨	١٩

ج - حرق الزيوت

وهي تقاثل بالضبط حرق الفحم ، ولكن الجسيمات العالقة تكون كمياتها أقل نوعا ، كما هو مبين بالجدول رقم (٤) .

جدول (٤) : كمية الملوثات بالرطل / ١٠٠٠ جالون زيت .

المادة الملوثة	وحدات توليد كبيرة	وحدات توليد صغيرة
الدهيدات	٦٠ر	٢
بنزوين	٥٠٠٠ ميكروجرام	٤٠٠٠ ميكروجرام
أول أكسيد الكربون	٤ر	٢

جدول (٤) : يتبع .

المادة الملوثة	وحدات توليد كبيرة	وحدات توليد صغيرة
هيدروكربونات	٣٢٠	٢
أكاسيد نتروجين	١٠٤	٧٢
ثاني أكاسيد كبريت	١٥٧	١٥٧
ثالث أكاسيد كبريت	٢٤٠	٢
جسيمات عالقة	٨	١٢

٧ - الملوثات الناتجة من مصانع الخرسانة السابقة التجهيز

تنتج الملوثات من خلطة الرمل والزلط وغيرها من المواد ، أو أثناء نخل المواد . وقدرت كمية الأتربة الملوثة للجو بمعدل ٠.٢٥ رطلاً لكل ياردة من الخرسانة في الأحوال الجيدة . أما في الأحوال السيئة فيكون ٢ رطلاً لكل ياردة من الخرسانة .

٨ - الملوثات الناتجة من مصانع الحديد ومصانع المعادن غير الحديدية

أ - مصانع الألمونيوم

ويخرج منها فلوريد هيدروجين ، وفلورين ، وكربون ، وألمونيوم .

ب - مصانع النحاس

يخرج منها أول أكسيد الكربون ، وأكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النيتروجين ، والكالسيوم ، وكذلك مركبات خارجية .

ج - مصانع الحديد

ويخرج منها أول أكسيد الكربون ، أكاسيد الكبريت ، وأكاسيد الحديد ، والفلوريدات ، وكربونات النيكل ، وأتربة السيليكار والجرانيت ، وفحم الكوك ، والفسفور المتطاير .

د - مصانع الرصاص والزنك

ويخرج منها أكاسيد الكبريت ، والفلوريدات ، والكادميوم .

هـ - مصانع المنجنيز

ويخرج منها الفلوريدات ، والكلوريدات ، وأكاسيد الباريوم .

ع - مصانع المعادن الثانوية

ويخرج منها أكاسيد النيتروجين ، وأكاسيد المعادن ، وحمض الهيدروكلوريك .

د مصانع النحاس الأصفر والبُرُنز

ويخرج منها أكاسيد الزنك ، واكاسيد الرصاص .

ز - مصانع الألمونيوم الثانوية

ويخرج منها الفلوريدات ، والكلوريدات ، والأوزون ، وعديد من المعادن.

٩ - الملوثات الناتجة من مصانع الكيماويات

أ - مصانع إنتاج ال Adipi Acid (المستخدم في تحضير الخيوط الصناعية) ، ويخرج منها أكاسيد النيتروجين .

ب مصانع الأمونيا ، ويخرج منها أول أكسيد الكربون والأمونيا .

ج - مصانع الكلورين ، ويخرج منها غاز الكلوريد والزئبق .

د - مصانع حامض الهيدروفلوريك ، ويخرج منها فلوريد الهيدروجين ، وثلاثي فلوريد السيلكون ، وثاني أكسيد الكبريت .

هـ - مصانع حامض النتريك ، ويخرج منها أكسيد النيتروجين ، وثاني أكسيد النيتروجين .

و - مصانع مواد الطلاء ، ويخرج منها الألهيدات ، الكيتون ، والفينولات ، والترينبات والجلسرين .

ز - مصانع تقطير البترول ، ويخرج منها كبريتيد الهيدروجين والسيلينيوم، والفلوريدات ، والهيدروكربونات ، والسليكون ، وفلوريد الهيدروجين .

ع - مصانع الأحبار ، ويخرج منها الأكرولين ، والأحماض العضوية ،
والفيتولات ، والترينبات .

م - مصانع حامض الكبريتيك ، ويخرج منها ثاني أكسيد الكبريت ،
وأكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النتروجين .

ن - مصانع الإسفنج الصناعي ، ويخرج منها الألكان ، والألكين ،
ونتريل الايثان ، والكربونيل .

١٠ - الملوثات الناتجة من مصانع الإنشاءات

أ - مصانع الأسفلت ، ويخرج منها ضباب الزيوت ، والبنزوين ،
والأستبتوس ، وأول أكسيد الكربون .

ب - مصانع الطوب ، ويخرج منها الفلوريدات ، وثاني أكسيد
الكبريت.

ج - مصانع كلوريد الكالسيوم ، ويخرج منها أول أكسيد الكربون ،
والأستيالين وأكاسيد الكبريت .

د - مصانع الأسمت ، ويخرج منها أنواع مختلفة من الأثرية ،
بالإضافة إلى الكروميوم .

هـ - مصانع الخزف والسيراميك ، ويخرج منها الفلوريدات والسيليكات ،
والأمونيا .

و - مصانع الزجاج ، ويخرج منها الكلور ، والفلوريدات ، وأكاسيد
الكبريت ، وأكاسيد النتروجين ، وأول أكسيد الكربون .

١١ - الملوثات الناتجة من مصانع الأغذية والمواد اللازمة للمنازل

- ١ - مصانع القهوة ، ويخرج منها الدخان ، والرائحة .
- ٢ - محالج القطن ، ويخرج منها الأتربة وشعيرات القطن ، وهبو القطن.
- ٣ - محلات التنظيف الجاف ، ويخرج منها المذيبات العضوية الصناعية، والمذيبات البترولية .
- ٤ - مصانع العلف والمطاحن ويخرج منها السليكات ، وتراب الحبوب ، والفطريات ، والزئبق ، والتين .
- ٥ - مصانع الأسماك ، ويخرج منها سلفات الهيدروجين ، وثلاثي ميثيل أمين .
- ٦ - مصانع النشا ، ويخرج منها بودرة النشا .

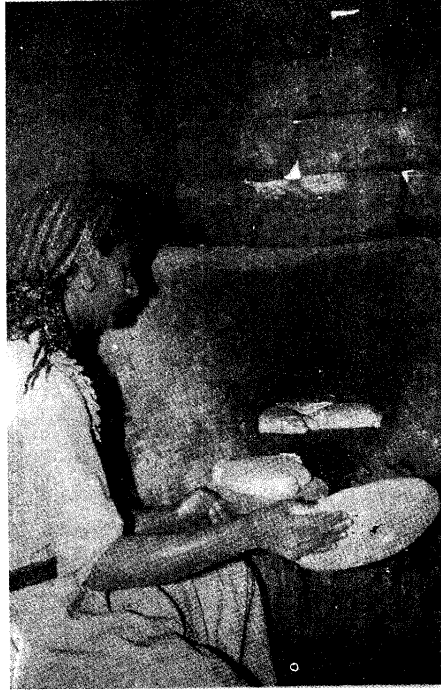
هذا .. يستخدم الفحم الحجري والفحم النباتي فى كثير من المصانع، كوسيلة اقتصادية لإنتاج الطاقة . وعادة ما يخرج من حرق هذه الأنواع من الفحم النواتج التالية : الكربون ، والسيلكون ، والألمونيوم ، وأكاسيد الحديد ، كما تخرج بعض الغازات ، وهى : أكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النتروجين ، وفلوريد الهيدروجين ، وأول أكسيد الكربون ، وكربونات النيكل، والألدهيدات ، والهيدروكربونات . كما يحتوى الدخان أيضا على الرصاص والكادميوم ، والسيلينيوم ، والفانديوم ، والزنك ، وعدد كبير آخر

من العناصر .

ويتوقف مدى تلوث الهواء بهذه المواد على طريقة الحرق ، وسعة فرن الحريق ، وغيرها من العوامل .

أما الغاز .. فيستخدم عادة لتدفئة المنازل وبعض المصانع والمكاتب . وعادة .. تخرج نواتج من حرق هذا الغاز ، أهمها ثانى أكسيد الكربون ، وبخار الماء ، وأكاسيد النتروجين . أما الزيوت فينتج عن حرقها أكاسيد الكبريت، وأكاسيد النتروجين ، ومجموعة كبيرة من الكبريتات ، والتي تكون ١٧ إلى ٢٥٪ ، و ١٠ - ٣٠٪ رمادا ، و ٢٥ - ٥٠٪ حبيبات متفحمة . وتعتبر مادة السيلينيوم أهم المواد التي تخرج من حرق الزيوت. أما المخلفات فتنتج عن حرقها حبيبات كربون ، وسناج طائر ، ونسبة قليلة من أكاسيد النتروجين وأكاسيد الكبريت . ويعتبر أول أكسيد الكربون والأدهيدات والهيدروكربونات أكثر المواد تلويثا للجو .

ولقد كان الناتج من حرق المخلفات في الماضي - من حيث الأهمية في التلوث - أكاسيد النتروجين وأكاسيد الكبريت . أما الآن فإن الكلوريدات أصبحت أهم المواد الملوثة ؛ لاحتواء المخلفات على نسبة عالية من البوليفينيل والبلاستيك ، والتي ينتج عنها حامض الهيدروكلوريك ، وكذلك كمية من الفلوريدات والسيانيد والفوسفات والأدهيدات . هذا وتقوم بعض الدول بحرق القمامة في الأماكن الحالية ، وهذه تسبب تلوث الجو المحيط بأول أكسيد الكربون وهيدروكربونات ، خاصة الهكسان وبعض الأحماض العضوية .



شكل (١٠) : الخشب ومخلفات المزارع كمصدر هام للوقود فى الريف .

هذا وتستعمل المنازل فى الوقت الحالى الخشب للتدفئة وكوقود . شكل رقم (١٠) ولقد اتضح للباحثين أن وسيلة التدفئة هذه تخرج حبيبات متوسط قطرها ٣٪ ميكرونات ، وتخرج - فى الوقت نفسه - المواد الضارة التى تخرج من الفحم .

هذا وتنتج مصانع صهر المعادن الكروميوم والمنجنيز والزنك والرصاص ، وكذلك ثانى اكسيد الكبريت والفلوريدات والكاديوم ، ومجموعة اخرى من المركبات . ويعتبر الملوث الرئيسى فى مصانع الألمونيوم الفلوريد ، الذى يخرج من الكربوليت ، بينما - فى حالة صهر النحاس - تكون أهم الملوثات مركبات الكبريت ، وأول أكسيد الكربون ، وأكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النتروجين ، والفلوريدات ، والصنّاج .

اما مصانع الكيماويات .. فهى تنتج كميات هائلة من الأمونيا والكلورين وأحماض النيتريك والفيثاليك ، بينما تخرج مصانع البويات عددا كبيرا من الملوثات العضوية ، مثل الألهيدرات والفينولات والعنبتولات والجلسرين ، بالإضافة إلى الرصاص والزنبيق والتيتانيوم والسلينيوم .

أما مصانع الأسمنت .. فتخرج كميات كبيرة من تراب الأسمنت ، بالإضافة إلى الفلوريدات وقلوريد الأيدروجين . هذا وتعتبر الفلوريدات أهم الملوثات التى تخرج من مصانع الزجاج .

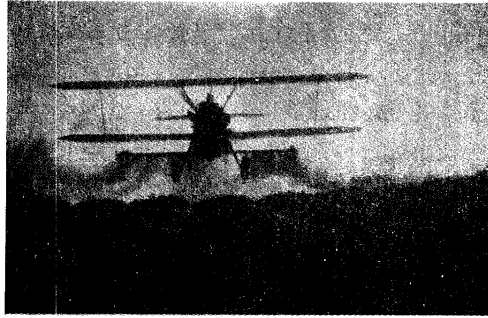
أما مصانع الأغذية فتخرج كميات كبيرة من الرائحة غير المرغوبة ، بالإضافة إلى ثلاثى ميثيل اين ، وكبريتيد الأيدروجين والأثرية الناتجة من

طحن الحبوب ، وأتربة التبن ، وبقايا الحبوب ، وجراثيم الفطريات ، وبقايا المبيدات الفطرية ، خاصة مركبات الزئبق العضوية ، وبعض النشويات التي تنتظر في الجو .

هذا بالإضافة إلى ما يخرج من النشاط الإنساني في المزرعة أو الحقل أو المنزل ، سواء عند تخزين الجبن ، أم عند تصنيع مواد العلف ، أم عند استخدام المبيدات في مكافحة الحشرات ، أم عند استخدام المواد الكيميائية في الزراعة ؛ مثل المواد الجاذبة والفرمونات والمواد المنظمة للنمو ، وكذلك الأسمدة الصناعية .

هذا وتنتج البشرية أكثر من مليون طن من المبيدات ، يتم حقنها في الجو أثناء معاملة المحاصيل ، يصل حوالى ٥٠٪ إلى التربة الزراعية ، وتخرج منها لتصبح مصدرا هاما من مصادر تلوث الجو باستمرار بالمبيدات.

فلقد ثبت أن بقايا المبيدات تبقى في الأراضى الزراعية لمدة طويلة جدا ، تصل إلى أكثر من ٢٠ عاماً ، وأنها تتراكم عاماً بعد عام ، لتصل إلى تركيزات عالية ، وفي الوقت نفسه يتم بخرها من التربة إلى الهواء الجوى ؛ حيث تعتبر مصدرا دائما لتلوثه ، وأن الذى يتابع حالة الجو فى الريف يجد أن بقايا المبيدات فى الجو تعتبر عالية التركيز جدا ، وهذا يرجع فى المقام الأول إلى أن الجو يكون ملوثا بشدة أثناء عملية الرش بالطائرات شكل رقم (١١) أو "الموتورات" أو أثناء معاملة التربة ، ثم يقل هذا التركيز نتيجة حركة الهواء، ويستمر بقاء المبيدات فترة طويلة ، حيث تتبخر - تدريجياً - من على أسطح أوراق النباتات المعاملة ، بالإضافة إلى تبخرها المستمر من



شكل (١١) : طائرة الرش بالمبيدات تلوث الهواء والماء والتربة .

التربة الزراعية .

١٢ - الملوثات الناتجة من مصانع تكرير البترول

ينقسم العمل فى مصانع تكرير البترول إلى أربع مراحل عملية ، هى :
الفصل ، وعملية التحويل ، وعملية المعاملة ، ثم عملية الخلط .

وفى كل من المراحل الأربع .. تخرج كميات هائلة من المواد الملوثة ؛
أهمها : الهيدروكربونات ، والحبيبات العالقة ، وثانى أكسيد النتروجين ،
وأول أكسيد الكربون ، والألدهيدات ، والشادر . وتختلف كمياتها حسب
نوع الزيت والمرحلة التى يتم فيها عملية تكرير البترول .

١٣ - الملوثات الناتجة من عملية حرق النفايات الصلبة

ينتشر فى الوقت الحاضر أسلوب غريب للتخلص من النفايات الصلبة ،
برغم شدة خطورة هذا الأسلوب من حيث تلوث الهواء .

فجميع مقالب القمامة الحكومية والخاصة يتم فيها حرق القمامة عن
عمد؛ بقصد التخلص من كميات كبيرة منها ، وفى الوقت نفسه .. قامت
معظم المحافظات بشراء وحدات حرق القمامة كهربائيا فى أفران خاصة .

ونظرا لأهمية هذا الموضوع وشدة خطورته نوضح فيما يلى نتائجه .

١ - حرق القمامة فى محارق القمامة

تتكون المحارق من ثلاث حجرات ؛ حجرة لوضع القمامة ، وأخرى

للتقليب وإضافة الهواء لإتمام إحراق القمامة ، وفي الحجرة الثالثة يتم حرق جميع البقايا العضوية ، وتتحول القمامة تماما إلى رماد جدول رقم (٥) .

وقد تكون المحارق من حجرة واحدة ، تقوم بجميع الأعمال السابقة . ويوضح الجدول التالي كميات المواد الضارة الخارجة نتيجة حرق القمامة في المحارق وفي المقابل العامة .

٢ - حرق القمامة في المقابل العامة

عادة ما يتم الاحتراق الذاتي للقمامة . وقد يتمثل المسؤولون في عملية إحراق هذه القمامة . وعادة .. تكون نتائج الحرق هذه غير كافية ؛ حيث تبقى كميات كبيرة من المواد العضوية غير محروقة حرقا كاملا جدول رقم (٦) .

جدول (٥) : كمية الملوثات الخارجة من المحارق (رطل / طن قمامة) .

المادة الملوثة	محارق متعددة الغرف	محارق ذات غرفة واحدة
ألدheidsات	١ر١	٥ - ٦٤
بنزوين	٦٠٠٠٠ مليونجرام	١٠٠٠٠٠٠
أول أكسيد الكربون	٧	٢٠ - ٢٠٠
هيدروكربونات	١٤	٢٠ - ٥٠
أكاسيد نتروجين	٢١	١٦

جدول (٥) : يتبع .

المادة الملوثة	مخارج متعددة الغرف	مخارج ذات غرفة واحدة
أكاسيد كبريت	١٩	غير مقدرة
أمونيا	٣	غير مقدرة
أحماض عضوية	٦	غير مقدرة
جسيمات عالقة	٦	٢٠٢٥

جدول (٦) : كمية الملوثات الخارجة من القمامة في الهواء الطلق .

المادة الملوثة	في هواء المقالب
الدهيدات	٤
بنزوين	٢٥٠٠
أول أكسيد الكربون	غير مقدرة
هيدروكربونات	٢٨٠
أكاسيد نتروجين	٦
أكاسيد كبريت	١٢
أمونيا	٢٣
أحماض عضوية	١٥
جسيمات عالقة	٤٧

Vertical line on the left side of the page.

Horizontal line near the bottom of the page.

الفصل الثالث

أهم ملوثات الهواء

أجمع العلماء على أن هناك ستة ملوثات هامة جدا ، تؤدي إلى تلوث الهواء ، لها تأثير كبير على صحة الإنسان ، وهي : محتوى الهواء من المواد الصلبة خصوصا الحبيبات التي قطرها أقل من ١٠ ميكرونات (PM_{10}) ، وثاني أكسيد الكبريت ، وأول أكسيد الكربون ، وثاني أكسيد النتروجين ، والأوزون ، والرصاص . إلا أن بعض العلماء يضيف ثاني أكسيد الكربون والسناج ؛ والهيدروكربونات كموا ملوثة .

أولا : الجسيمات العالقة بالهواء

وهذه يمكن تقسيمها إلى ما يأتي :

أ - الغبار

عندما يدخل الإنسان شقته .. فإن أول شئ يدخل رثيته هو هواء الشقة ، ولو دخل الواحد منا حجرة وفتح النافذة ليدخل شعاع الشمس ، ثم نظر إلى هذا الشعاع سيجد الهواء ملوثاً بآلاف بل ملايين من جزيئات

الغبار الصغيرة جدا شكل رقم (٦) سابعة ومعلقة فى الهواء ، وهذا فقط ماتراه العين المجردة .

والغبار عبارة عن جزيئات صغيرة جدا من المواد الترابية العالقة التى يحملها الهواء ؛ نتيجة عوامل طبيعية ؛ مثل العواصف الترابية والبراكين ، أو بفعل عمليات صناعية يشارك فيها الإنسان . والغبار بصفة عامة يمثل شكلا من أشكال التلوث ، ويسبب أضرارا كبيرة ، وتأتى خطورته من الناحية الكمية ، وذلك لأنه يتواجد بكميات كبيرة ، ويغضى مساحات واسعة.

أنواع الغبار

للغبار ثلاثة أنواع ؛ الأول ؛ "الغبار الساقط" ، الذى يصل قطر جزيئاته إلى أكثر من ميكرون ، ويتسبب بسرعة أو على مسافات بعيدة عن مصادره، لكن الرياح الشديدة يمكن أن تحمله ثانية ، وهو قليل التأثير على الجهاز التنفسى ؛ لأن شعيرات الأنف تحجز القسم الأكبر منه ، خاصة مايزيد قطره على ١٠٠ ميكرون .

أما النوع الثانى .. فهو "الغبار المعلق" ، ويتراوح قطر جزيئاته من ١-١٠ ميكرونات ، ويبقى معلقا فى الهواء لفترة طويلة ، كما أن ترسيبه يتم بشكل بطىء ، ويتوقف أساسا على الظروف المناخية من رطوبة وحرارة ورياح وغيرها . ويعتبر الغبار المعلق أخطر الأنواع الملوثة للهواء ؛ وذلك لأنه يشكل القسم الأكبر من الغبار الموجود فى الهواء ، كما يحتوى على

جزيئات دقيقة لها تأثيرات مرضية على الجهاز التنفسي خاصة للأطفال ؛ وذلك لأنه يستطيع أن يخترق فتحات الانف بشكل سهل ، ويصل إلى القصبات والحويصلات الهوائية كما أنه يترسب على أوراق النباتات ويسد الثغور ؛ وبالتالي يقلل من عملية تبادل غاز الأكسجين الذي يخرج من النباتات ، بدلا من غاز ثاني أكسيد الكربون الموجود في الجو ، خاصة في الأجواء الرطبة .

أما النوع الثالث .. فهو "الجزيئات الغبارية المعلقة" ، والتي لا ترى إلا بالمجهر ، وهي جزيئات صغيرة جدا ، لا تترسب غالبا وإنما تبقى معلقة في الهواء ، وقطرها أقل من 1 ميكرون ، وتوجد في الهواء غير الملوث بعدة مئات في السنتيمتر المكعب ، أما في الهواء الملوث فيصل عددها إلى 100.000 جزء في السنتيمتر المكعب ، وهو لا يستقر في الرئة ، ويعتبر غير ممرض .

ب - السناج

يظهر السناج واضحا في الربيف عندما يقوم الفلاحون بإضاءة لمبات الكيروسين ، وهو عبارة عن جسيمات صلبة دقيقة ، قطرها أقل من ميكرون واحد ، وهذه الجسيمات تتكون أساسا من الكربون غير المحترق احتراقا كاملاً . ويتواجد السناج بكثرة في الأفران والمطاعم .

ج - الأذخنة

وهي ناتجة من احتراق المعادن وتأكسدها ؛ حيث تتبخر هذه الأكاسيد والجسيمات بفعل الحرارة الشديدة ، وهي حبيبات صغيرة دقيقة قطرها أقل من ميكرون واحد .

د - الضباب

وهو يتواجد بكثرة في مصانع الأغذية ، أو في الطرق في الصباح الباكر، أو في المطايخ . ويتكون من قطرات من الماء نتجت من تكثف بخار الماء .

هـ - الرذاذ

وهي قطرات من سائل معلق في الهواء ، يمكن رؤيتها بالعين المجردة ، وهي ناتجة من سوائل تم تجزئتها بالوسائل الطبيعية .

و - الضباب الملوث بالسناج

وهو يحدث عادة في المطاعم وبعض المنازل في الريف ؛ حيث يختلط الضباب مع السناج في صورة قطرات صغيرة .

ع - المواد العضوية

عادة مايتواجد في الهواء كميات من المواد العضوية المتحللة الناتجة من

النباتات المنزرعة التي تحملها الرياح إلى أماكن عديدة . وقد تكون هذه المواد العضوية من أصل نباتي أو أصل حيواني .

ز - الميكروبات والجراثيم

عادة ما يحمل الهواء عديداً من الميكروبات والجراثيم المحمولة على قطرات ، أو رذاذ المياه ، أو الأتربة ، أو المواد العضوية شكل رقم (٣) .

والجسيمات تشمل حبيبات الأتربة ، والغازات ، والهباب ، وأذخنة ، وقطرات سائلة تُبَيِّتُ عادةً في الجو من مصادر مختلفة من السيارات أو المصانع أو محطات القوى أو الحرائق أو من نشاط الرياح أو من الغازات المنبعثة في الجو . هذا والحدود المسموح بها هي متوسط ٥٠ ميكروجراماً / للمتر المكعب سنويا . ويسمح بالتعرض لـ ١٥٠ ملليجراماً لكل متر مكعب لمدة يوم واحد في السنة وليست بصفة مستمرة . ويبلغ ما تبثه الولايات المتحدة في الجومن المواد الصلبة من وسائل النقل ١٤ مليون طن سنويا ، بينما الذي يبث من مصادر الطاقة ١٧ مليون طن ، ومن المصانع ٢٦ مليون طن ، ومن المخلفات الصلبة ٣ مليون طن ، ومن مصادر مختلفة ٩ مليون طن ، بإجمالي ٦٩ مليون طن سنويا . ويقدر ما يُبَيِّتُ في هواء العالم كله بحوالي ٢١٦ مليون طن .

ثانياً : ثاني أكسيد الكبريت

ينتج هذا الغاز من محطات توليد الكهرباء ، ومن حرق الفحم ، ومن

حرق الزيوت ، ومن محطات تكرير البترول ، ومن مصانع الورق ، ومن المصانع التي لا تنتج الحديد .

وهناك ثلاثة حدود مسموح بها من ثالث أكسيد الكبريت : حدود سنوية بواقع ٠.٣ ر جزءاً في المليون ، أو ٨٠ ميكروجراماً لكل متر مكعب . وحدود مسموح بالتعرض لها في يوم واحد في العام وهي ١٤ جزءاً في المليون ، أو ٣٦٥ ميكروجراماً / متر مكعب . وحدود مسموح بالتعرض لها لمدة ثلاث ساعات فقط ، وهي ٥ جزءاً في المليون ؛ أي ١٣٠٠ ميكروجرام / متر مكعب .

وعادة يستعمل الحدان الأول والثاني ، ولا يستعمل الحد الثالث .

ولقد قدرت الولايات المتحدة ما تبثه من ثاني أكسيد الكبريت في الجو من وسائل المواصلات بـ ١٦.٤ مليون طن سنوياً ، ومن المصانع بـ ٣.٤ مليون طن سنوياً بمجموع قدره ٢٠.٧ مليون طن سنوياً .

ثالثاً : أول أكسيد الكربون

وهو غاز عديم اللون والرائحة ، وهو غاز سائل ينتج عن طريق مصادر الطاقة المحتوية على الكربون . وينتج ثالثاً أول أكسيد الكربون المنبعث في الكون من وسائل نقل خاصة ووسائل النقل الثقيلة . والحدود المسموح بها مرة واحد في السنة هي ٣٥ جزءاً في المليون ولمدة ساعة واحدة ، أو ٩ أجزاء في المليون لمدة ٨ ساعات ، ويقدر أول أكسيد الكربون المنبعث من

وسائل النقل فى الولايات المتحدة بـ ٤١.٢ مليون طن فى السنة ، والمنبعث من مصادر الطاقة ٦.٧ مليون طن سنوياً ، ومن المصانع ٤.٧ مليون طن ، ومن المخلفات الصلبة ١.٧ مليون طن ، ومن مصادر متنوعة ٦ مليون طن ، ويكون الإجمالى السنوى حوالى ٦١.٢ مليون طن فى السنة .

رابعاً : ثانى أكسيد النيتروجين

غاز لونة بنى مصفر ؛ غاز نشط فى الجو ، وهو يدخل مع المركبات العضوية المتطايرة فى تفاعلات كبيرة فى الغلاف الجوى لإنتاج الأوزون ، وينتج عن حرق هذا الغاز كمية هائلة من الحرارة ، وتعتبر وسائل النقل ومحطات توليد الكهرباء ، ووحدات الغلايات فى المصانع المصدر الرئيسى لإنتاج هذا الغاز .

وتسبب أكاسيد النيتروجين حساسية فى الرئة والقصبات الهوائية ، وتسبب حساسية للجهاز التنفسى للإصابة بالأمراض . وعلى سبيل المثال تبث أمريكا فى الجو ٨.١ مليون طن متري من وسائل النقل فى العام ، بينما تبث مصادر الطاقة ١٠.٨ مليون طن ، وتبث المصانع ٦ مليون طن ، والمخلفات الصلبة ١ مليون طن ، ومصادر متنوعة تبث ٢ مليون طن ؛ وبذلك يكون إجمالى ثانى أكسيد النيتروجين الذى يبتث فى الجو هو ١٩.٨ مليون طن .

خامسا : الأوزون

الأوزون هو ناتج من الأكسدة الضوء كيميائية لكثير من المركبات ، أهمها ثانى أكسيد النيتروجين ، وأول أكسيد الكربون والأكسجين ، والهيدروكربونات ، وكذا الميثان . ويعتبر الأوزون فى الطبقة العليا من الجو مفيد للحياة ؛ حيث يحمى الكرة الأرضية من الأشعة فوق البنفسجية التى تبشها الشمس . ولتركيز العالى من الأوزون فى طبقات الجو السفلى تأثير كبير على الصحة العامة . فالمعروف أن الأوزون لا ينتج مباشرة ، ولكنه ناتج من تفاعلات معقدة بين عديد من المركبات والغازات والمواد العضوية المتطايرة فى وجود ضوء الشمس . ويمكن تشجيع تكوين الأوزون أو يتم تثبيطة طبقا لما يحويه الهواء الجوى من ملوثات ، وطبقا لارتفاع درجة الحرارة ، وطبقا للوقت من السنة . وعادة يتم بث هذه المواد العضوية المتطايرة وأكاسيد النيتروجين عن طريق وسائل النقل والمصانع ، خاصة مصانع الكيماويات ومحلات تنظيف الملابس ومواد الطلاء وبعض المذيبات .

ويختلف طول مدة إنتاج الأوزون من مكان إلى آخر ومن وقت من السنة إلى وقت آخر ؛ فعادة تعتبر المدة من شهر مايو حتى أكتوبر أحسن الأشهر لإنتاج الأوزون .

وعادة .. فإن أقصى تركيز مسموح بالتعرض له من الأوزون ليوم واحد فى السنة هو ١٢ جزءاً فى المليون . وتقدر الولايات المتحدة كميات المواد العضوية المتطايرة التى تبشها أمريكا فى الجو سنوياً بحوالى ٦ مليون

طن من وسائل النقل ، و٩ر مليون طن من مواد حرق الطاقة ، و٨ر٥ مليون طن من المصانع ، و٦ر مليون طن من النفايات الصلبة ، و٤ر٢ مليون طن من مصادر مختلفة . ويبلغ إجمالي ما يتم بثه فى الجو ١٨ر٦ مليون طن سنوياً .

سادساً : الرصاص

للمستوى العالى من الرصاص تأثير ضار جداً وخطير على الإنسان والبيئة . ويعتبر الرصاص ضاراً جداً بالكائنات الحية الرقيقة ، ويشيط هدم المواد العضوية ، والتركيز العالى منه يشيط عملية التمثيل الضوئى . وللرصاص تأثير شديد على الجهاز العصبى خاصة عند الأطفال ، ويسبب أمراض الكلى ، ويقلل من عملية النمو ، ويقلل من المناعة فى الجسم . والرصاص ينتج من إضافات نواتج البترول ، وكذلك مصانع صهر المعادن غير الحديدية وكذا مصانع إنتاج البطاريات . وتعتبر وسائل المواصلات المسؤولة عن ٣٤٪ من كميات الرصاص الموجودة سنوياً فى الجو . ولقد نجحت الولايات المتحدة خلال مشروعين لحماية الهواء من نقص كمية الرصاص الموجودة فى الجو من ٢١١٠٠ طن عام ١٩٥٨ إلى ٨ر٠٠٠ طن عام ١٩٨٧ ، ثم إلى ٧٦٠٠ طن متري عام ١٩٨٨ .

ويرجع ذلك إلى تقليل تركيز الرصاص فى البنزين ؛ فعلى سبيل المثال كان البنزين يحتوى من الرصاص عام ١٩٧٠ على جرام واحد / جالون ، وأصبح نصف جرام فى الجالون عام ١٩٨٥ ، ثم قل ليكون ١ر/الجالون عام ١٩٨٦ .

وتقدر كمية الرصاص التي تيشها وسائل النقل سنويا فى الولايات المتحدة ٢٦٠٠ عام ١٩٨٨ بعد أن كانت ٩٤٦ الف طن عام ١٩٧٩ . وكميات الرصاص الناتجة من مصادر الطاقة ٥٠٠ طن عام ١٩٨٨ . بعد أن كانت ٤٩٠٠ طن عام ١٩٧٩ ، والناتج من المصانع ٢٠٠٠ طن عام ١٩٨٨ بعد أن كانت ٥٢٠٠ طن ١٩٧٩ ، أما الناتج من النفايات الصلبة فهو ٢٥٠٠ طن عام ١٩٨٨ ، بدلا من ٤٠٠٠ طن عام ١٩٧٩ . ويبلغ مايبث فى الجو فى الولايات المتحدة ٧٦٠٠ طن عام ١٩٨٨ ، بدلا من ١٠٨٦٠٠ طن عام ١٩٧٩ . ولقد نجحت اليابان فى جعل ٩٠٪ من منتجاتها البترولية خالية من الرصاص ويبين جدول رقم (٧) الحدود المسموح بها من ملوثات الهواء .

الفصل الرابع

غازات الصوية والمناخ

Vertical line on the left side of the page.

Horizontal line near the bottom of the page.

يعتبر ثانى أكسيد الكربون وبخار الماء والأوزون وبعض الأثار الصغيرة من الغازات المتحركة فى حرارة الجو . وتسمى هذه الغازات بـ "غازات الصوية" ؛ حيث تقوم هذه الغازات بامتصاص حرارة الشمس ، وتعيد بثها مرة أخرى إلى سطح الأرض .

وعلى ذلك اذا ارتفع تركيز هذه الغازات فى الهواء فإن درجة حرارة الجو تزداد. ويقدر العلماء كمية ثانى أكسيد الكربون الناتج عن حرق طاقة بما يوازى ٥ بليون طن من الكربون ، وسيرتفع هذا الرقم إلى ٧ - ١٣ بليون طن عام ٢٠٠٠ ، ومن ١٠ - ٣٠ بليون طن كربوناً عام ٢٠٣٠ . ولقد دلت البحوث العلمية على أن تركيز ثانى أكسيد الكربون يختلف فى الهواء الجوى من عام إلى آخر .

ولقد قدر العلماء تركيز ثانى أكسيد الكربون عام ١٩٥٠ فى منطقة القطب الجنوبي بـ ٢٨٠ جزءاً فى المليون . ولقد ارتفع تركيز ثانى أكسيد الكربون ، ليصل إلى ٣١٥ جزءاً فى المليون عام ١٩٥٨ ، ويصل عام ١٩٨٤ إلى ٣٤٣ جزءاً فى المليون . ومن المتوقع أن يصل فى القرن القادم إلى ٦٠٠ جزء فى المليون . هذا وتلعب بعض الغازات الموجودة فى صورة

آثار - مثل أكاسيد النتروجين والميثان والكلوروفلوروكربون والأوزون ويخار الماء - دورا هاما فى رفع درجة حرارة الجو .

وتبلغ كمية أكاسيد النتروجين المحقونة فى الجو بـ ٣٠ مليون طن سنويا .
ولقد ارتفع تركيز هذه الأوكاسيد من ٢٨٩ جزءاً فى البليون عام ١٩٧٠ إلى ٣٠٣ أجزاء فى البليون عام ١٩٨٤ ، وسيصل تركيزها عام ٢٠٣٠ إلى ٣٧٥ جزءاً فى البليون .

وتقدر كمية الميثان المحقونة فى الجو بـ ٥٥٠ مليون طن . ومعظم هذه الكمية (١٠٪ منها) تتم أكسدته . ويقدر تركيز الميثان فى الجو عام ١٩٨٥ بـ ١٦٥ جزءاً فى المليون . وقد كان ١٥٢ جزءاً فى المليون عام ١٩٧٧ ، وسيصل تركيزه عام ٢٠٣٠ إلى ٢٣٤ جزءاً فى المليون .

أما غاز الكلوروفلوروكربون الناتج من الصناعة .. فقد قُدِّر بما يوازى ٤٠٠.٠٠٠ طن . ويبلغ تركيزه ١٥٠ جزءاً فى الترليون فى عام ١٩٧٧ ، ووصل إلى ٢٣٠ جزءاً فى الترليون ، وسيصل عام ٢٠٣٠ إلى ١٨٠٠ جزءاً فى الترليون .

وسيترتب على رفع تركيز ثانى أكسيد الكربون - إلى الضعف - زيادة فى درجة الحرارة من ١٥ - ٤٥ درجة مئوية . ولقد أوضحت البحوث أن درجة حرارة الكرة الأرضية ارتفعت من ٣ إلى ٧ درجة سنوية خلال المائة عام الماضية .

وسوف يؤدي ارتفاع درجة حرارة الكرة الأرضية ١٥ - ٤٥ درجة مئوية إلى ارتفاع فى مستوى ماء البحر من ٢٠ - ١٤٠ سم ؛ نتيجة ذوبان

الثلوج فى مناطق القطبين الجنوبي والشمالي ، وسيؤدى هذا الارتفاع فى درجة الحرارة إلى التأثير على الزراعة وبالذات على إنتاج الغذاء . وسوف يؤدى رفع درجة حرارة الكرة الأرضية درجتين مئويتين فقط إلى نقص فى إنتاج المحاصيل يتراوح من ٣ - ١٧ ٪ . وسوف يؤدى ارتفاع درجة الحرارة إلى تشجيع نمو الحشرات والأمراض ؛ بما يؤثر على إنتاج النبات .

التغير فى طبقة الأوزون

يحيط بالغلاف الغازى المحيط بالكرة الأرضية شكل رقم ١٢ - المسمى تروبوسفير - طبقة أخرى تسمى استراتوسفير ، تمتد إلى ارتفاع يتراوح من ٥٥ - ٨٠ كيلومتراً وتتميز هذه الطبقة بثبات حرارتها وخلوها من العواصف. وتقسم هذه الطبقة عادة إلى طبقة سفلى خالية تماماً من الغازات ذات جو صافٍ مستقر ، تستعملها الطائرات فى الطيران ، يعلوها طبقة وسطى تعرف بطبقة الأوزون ، تبلغ درجة حرارتها ٩٥ درجة مئوية ، ثم يلى ذلك طبقة مكهربة . وطبقة الأوزون هذه تعمل كمصفاة طبيعية تمتص الأشعة فوق البنفسجية الضارة بالحياة .

وعادة .. يتم تحطيم الأوزون خلال عدة عمليات كيميائية ؛ وينتج عن ذلك أكثر من ٢٠٠ مادة . ويلعب الأكسجين والهيدروجين والكلور ومركبات النتروجين دوراً هاماً فى هذه التفاعلات . ونتيجة للأنشطة الإنسانية تنتج بعض المركبات التى تؤثر تأثيراً مباشراً فى بقايا الأوزون ؛ حيث يتغير تركيز الأوزون فى الهواء الجوى ، أو فى طبقة الأوزون . ولقد أكدت البحوث أن مادة الكلوروفلوروكربون ومادة ثلاثى كلوريد الكربون ومادة ميثيل الكلورفورم كل هذه المواد تحلل عن طريق الأشعة فوق البنفسجية .



شكل (١٢) : طبقات الجو العليا ، طبقة التروپوسفير وطبقة الأستراتوسفير
المتوية على طبقة الأوزون ثم طبقة الميزوسفير .

وينتج عن ذلك انفراد ذرات كلور التي تعمل كمادة لتحطيم الأوزون . ويبلغ تركيز مادة الكلورفلوروكربون في البيئة عام ١٩٨٥ ٢٣ جزءاً في الترليون، بينما كان تركيز مادة ثلاثي كلوريد الكربون في نفس العام ٤٠٠ جزء في الترليون . ويبلغ تركيز ميثيل كلورفورم ١٢٥ جزءاً في الترليون من العام نفسه . وعادة .. تتم التفاعلات في ارتفاعات أقل من ٣٠ كيلومترا وقد يؤدي إنتاج غاز البروم إلى تكسير طبقة الأوزون ؛ فعلى سبيل المثال إرتفع تركيز بروميد الميثيل خمس مرات منذ عام ١٩٧٢ . وتؤدي زيادة استخدام غاز بروموفلور وكربون والمستخدم في مكافحة الحرائق إلى زيادة نسبتة في الجو ؛ حيث ارتفع تركيزه ١٠٪ خلال المدة عام ١٩٧٨ وحتى ١٩٨٣ .

ويزيادة تركيز الكلوريد وأكاسيد النتروجين والبروميد من ٠.٢ جزءاً في البليون إلى ١ جزءاً في المليون سوف يؤدي ذلك إلى نقص في كمية الأوزون ٤٪ . وعند تركيز كلورين يصل إلى ١٦ جزءاً في المليون سيصاحب ذلك نقص في الأوزون يعادل ١٨ - ٤٣٪ . وإذا زاد تركيز البروميد من ٠.٢ - ١ جزءاً في البليون سيقبل الأوزون بنفس النسبة .

لقد دلت نتائج البحوث في الوقت الحاضر على أن هناك نقصاً يعادل ٤٠٪ من كمية الأوزون في طبقة الأستراتوسفير السفلية ، والممتدة من ١٥-٢٠ كيلومتراً وعادة يحدث هذا النقص الخطير في شهري أغسطس وسبتمبر ، ويبقى ثابتاً خلال أكتوبر ، ثم يعود مرة أخرى إلى طبيعته في شهر نوفمبر . ولقد دلت نتائج البحوث على أن نقص الأوزون بنسبة ١٪ في الغلاف الجوي يعنى في الحقيقة زيادة في كمية الأشعة فوق البنفسجية المارة خلال الغلاف الجوي بنسبة ٢٪ ، والمعروفة بضررها الشديد على الحياة والإنسان وصحته .

كما أن نقص الأوزون فى طبقة الأستراتوسفير وزيادته فى الغلاف الهوائى التروبوسفير يعنى فى الحقيقة تغييراً كبيراً فى مناخ الكرة الأرضية؛ حيث سيؤدى ذلك إلى رفع درجة حرارة طبقة التروبوسفير ، وهو ما يعبر عنه بتأثير الصوية .

الكارثة الصامتة

يمكن أن يطلق العلماء على مشكلة تلوث الهواء فى حلوان وطرة والإسكندرية "الكارثة الصامتة" ؛ حيث يفبث باستمرار ، ودون توقف كميات هائلة من الغازات - سواء ثانى أكسيد الكربون ، أم أول أكسيد الكربون ، أم أكسيد الكبريت وأكاسيد النتروجين ، أم الدهيدات ، أم الكيتونات ، أم أتربة ، أم مشتقات أسمنتية ، أم مواد قلوية - بكميات تزيد يومياً على ٢٠٠ طن ومعدل ثابت ؛ فهى مصدر دائم للملوثات ، ومصدر تلوث دائم للفرد وللإنسان والحيوان والنبات.

المصانع تستعمل السماء مقبرة للغازات والأدخنة والأتربة

كانت البيئة - لعهد قريب - تؤثر على الإنسان ومحيطه الحيوى ، وكانت تسبب له مخاطر كبيرة عن طريق الأمطار والسيول والزوايع والبراكين وغير ذلك ، إلا أنه بعد دخول الإنسان عصر الزراعة وعصر الصناعة بدأ الإنسان يؤثر فى البيئة التى يعيش فيها ، وبدأ يتأثر هو بما جننت يده . ولقد واكب التقدم الزراعى والصناعى بعد الثورة زيادة هائلة فى عدد المصانع ، وزيادة كبيرة فى الإنتاج ، كانت بمثابة طفرة اهتمت الدولة فيها

بزيادة الإنتاج دون أن تبدى أى اهتمام ، أو أيدت اهتماما بسيطا للأثار الجانبية لهذه المصانع على تلوث الهواء أو الماء أو التربة أو المواد الغذائية.

وسنحاول هنا أن نلقى الضوء على مثل هذه المشكلة التي تتكرر فى أكثر من مكان موضحين فيها مقدار الضرر والآثار الجانبية الخطيرة الناتجة عن هذا الضرر ، خاصة فى مجال تلوث الهواء ، فعلى سبيل المثال لو أخذنا مصنعا واحداً كبيراً فى محافظة القاهرة ، وتتبعنا ما يمكن أن ينتجه هذا المصنع نجد أن هذا المصنع الواحد يستعمل يوميا وقوداً بمعدل حوالى ٨٠٠ طن يوميا ؛ وبالتالي يبلغ ما يمكن أن ينتجه المصنع الواحد فى الجو ٩ طنأ أدهيدات ، و٨٥ طنأ من أول أكسيد الكربون ، ١٣ طنأ هيدروكربونات ، ٢١٣ طنأ أكاسيد نتروجينية ، و٣٨٥ طنأ من أكاسيد كبريت ، ٢٩٩ طنأ أحماض عضوية يوميا ؛ أى إن المصنع الواحد يبعث فى الجو سنويا ٣٢٤ طنأ أدهيدات ، و٢٠٨٨ طنأ من أول أكسيد الكربون ، و٤٦٨٠٠ طن هيدروكربونات ، ٧٦٦٨ طنأ من أكاسيد نتروجينية ، و١٣٦٨ طنأ من أكاسيد كبريت ، و١٠٤٤ طنأ من الأحماض العضوية .

إن المصنع الواحد يبعث فى هذه المقلب ١٠٨٠٠٠ طن أتربة ، ومركبات أسمنتية ؛ مثل سليكات ثنائى الكالسيوم ، وسليكات ثلاثى الكالسيوم وألومنيات ثلاثى الكالسيوم ، وألومنيوفيريت رباعى الكالسيوم ، هذا بالإضافة إلى كثير من القلويات وأكاسيد المعادن .

مقبرة الأتربة والغازات والأدخنة تلوث مياة الأمطار

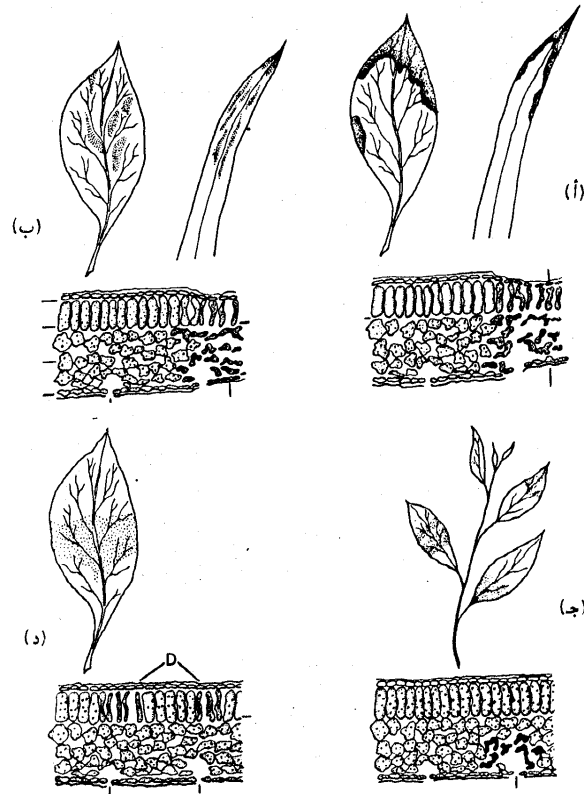
إلى عهد قريب كانت مياة الأمطار أنقى المياہ وأعذبها ، وكانت كثير

من الدول تعتمد عليها فى عمليات الشرب ، خاصة إذا علمنا أن كمية المياه المخزونة فى الهواء فى صورة بخار الماء وضباب وأمطار تعادل ٥٠٠ بليون (مليون مليون) طن ؛ أى ما يعادل عشر ما هو موجود على الأرض من مياه .

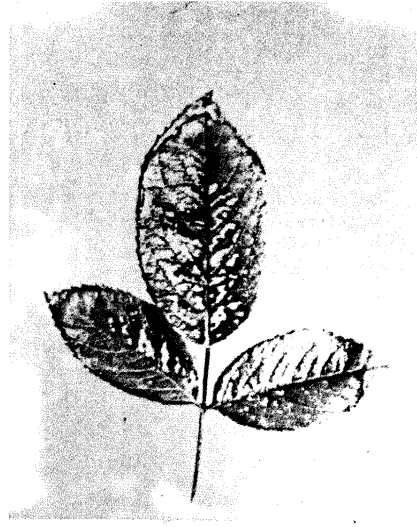
ولقد أثار انتباه العلماء منذ سنوات موت بقاع كثيرة من الغابات ، وظهور علامات التسمم على بعض الأشجار فور سقوط الأمطار ، خاصة فى ألمانيا وفرنسا والمجلترا وأمريكا وكندا ، وبدأ العلماء يبحثون عن المشكلة وأسبابها ، واتضح لهم أن مياه الأمطار قد تلوثت بكميات هائلة من الأحماض ، حتى أن درجة تركيز أيون الأيدروجين (الحموضة) قد وصلت إلى أكثر من ٤ر٤ ؛ مما يؤثر تأثيراً مباشراً على فسيولوجيا النبات والخلية ، ويسبب أضراراً حروفاً فى أطراف الأوراق والنموات الحديثة شكل رقم (١٣، ١٤) ، وقد يؤدى إلى موت الشجرة أو النبات كاملاً شكل رقم (١٥) . وازدادت المشكلة تعقيداً عندما فُوجئ العلم بعلماء المجلترا وكندا يوضحون أن مياه الأمطار قد احتوت على تركيزات من مبيدات لم تستعمل فى المجلترا وكندا ، أنتقلت من أماكن بعيدة لتسقط فى كل من المجلترا وكندا.

وفى تحليل دقيق لمياه الأمطار فى مصر اتضحت الحقائق الخطيرة التالية:

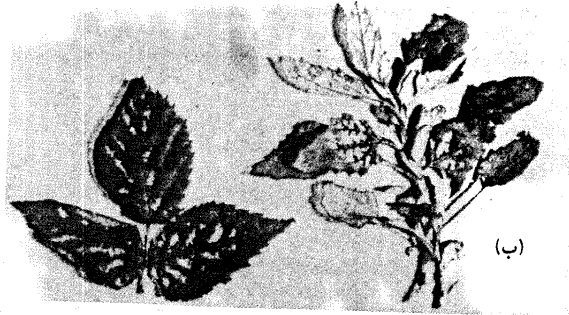
١ - أنه بتحليل عينات من مياه الأمطار فى كل من القاهرة والقليوبية والإسكندرية والإسماعلية كانت الحموضة فى هذه المياه تتراوح من ٦ر٨ - ٥ر٢ ، وهى تعتبر حموضة عالية .



شكل (١٣) : الأثر المباشر لبعض الملوثات على الأوراق وعلى الخلايا النباتية
 (أ) تأثير الفلوريد . (ب) تأثير ثاني أكسيد الكربون .
 (ج) تأثير الأذخنة . (د) تأثير الأوزون .



(أ)



(ب)

شكل (١٤) : تأثير الملوثات على حرق حواف أوراق نبات اليرسيم .
(أ) على موت القمم النامية .
(ب) على أوراق نبات الشليك .



شكل (١٥) : التأثير المباشر للملوثات على موت الأشجار .

٢ - بعملية إحصائية قدرت كمية الأمطار التي سقطت في محافظة الإسماعلية والإسكندرية والقليوبية والقاهرة بـ ٩٠٣٠٠ مليون لتر / الكيلومتر المربع ، ٢١٢٢٠٠ مليون لتر /الكيلومتر المربع ، و ٤١٩٠٠٠ مليون لتر / الكيلومتر المربع و ٣٩٣٠٠ مليون لتر/الكيلومتر المربع على التوالى ، و قدرت كمية الأحماض المتساقطة على نفس المحافظات بمقدار ١٠٣٨١ طن / كم مربع ، و ١٠٨٧ طن / كم٢ ، ١٨٨ طن كم٢ ، ٤٥ طن / كم٢ محسوبة على أساس حامض كبريتيك فى المحافظات السابقة على التوالى .

٣ - تتساقط مع الأحماض كميات من بقايا المبيدات ؛ فلقد أثبتت التحاليل الدقيقة أن مياه الأمطار قد احتوت على تركيزات من بقايا المبيدات، خاصة الـ د.د.ت واللتدين .

٤ - تتساقط مع الأمطار كميات هائلة من المواد الصلبة والأترية ، تراوحت من ٢٣ر٤ - ٥٤ر٦ جرام / لكل متر مكعب من المياه .

٥ - احتوت المياه المتساقطة فى صورة أمطار على عديد من العناصر؛ مثل الحديد والمنجنيز والكادميوم والزنك والنحاس.

٦ - أدى سقوط الأمطار فى مصر إلى ظهور آثار تسمم على النباتات، خاصة المناطق الصحراوية ؛ حيث ذبلت أطراف النباتات وماتت معظم أطراف الأوراق الخضراء وتنتج من ذلك نقص كبير فى محاصيل الفول والطمماطم وأشجار الفاكهة خاصة البرتقال واليوسفى شكل رقم (١٦) .



شكل (١٦) : تأثير تساقط الأمطار الملوثة على أشجار المانجرو والمالح .

الأمطار الحمضية وذقن أبو الهول

أعتقد أن الأمطار الحمضية - بما فيها من أحماض وصلت حموضتها إلى ٢٥ هـ - تعتبر المسؤلة عن تآكل كثير من الأحجار التى خلفها قدماء المصريين وفى مقدمتها أحجار أبو الهول .

أن ذقن أبو الهول لا تمسها المياه الأرضية والصرف الصحى كما يقول المسؤولون من خبراء الآثار المصرية .

أن ذقن أبو الهول لا يمسه إلا الهواء الملوث بتركيزات عالية من ثانى وثالث أكسيد الكبريت . وفى وجود قطرات المياه تتحول هذه الغازات إلى حامض كبريتيك ، وتتآكل كربونات الكالسيوم (الحجر الجيري) ، الذى يتكون منه تمثال أبو الهول وغيره من الآثار .

الأمطار الحمضية والألوان الموجودة على الآثار المصرية

سوف تفقد مصر أغلى كنوزها التى خلفها أجدادنا منذ آلاف السنين وكانت إلى عهد قريب زاهية الألوان غير متآكلة ؛ بسبب تلوث الهواء بتركيزات عالية من أكاسيد الرصاص ، وثانى أكسيد الكبريت ، وثالث أكسيد الكبريت ، وكلها مواد كيميائية قادرة على التفاعل مع مكونات الألوان التى رُسمت بها كثير من الآثار المصرية ، والتى أجمع علماء الآثار فى مصر والعالم على أنها ستتلاشى تماما قبل عام ٢٠٠٠ ؛ حيث تنتهى ملامح هذه الآثار التى ظلت تهز الدنيا باحفظها بروقتها وجمالها ورقتها عبر الآف السنين ؛ والسبب تلوث الهواء ، والسبب الثانى سقوط الأمطار

الحمضية التي تتفاعل مباشرة مع الأحجار (كربونات الكالسيوم) ؛ فتزول طبقة أو طبقات بالتفاعل الكيماوى ، وتزول معها ألوان ونقوش صمدت آلاف السنين ، وتندثر خلال عشرات السنين بسبب تلوث البيئة .

العوامل المؤثرة على توزيع ملوثات الهواء

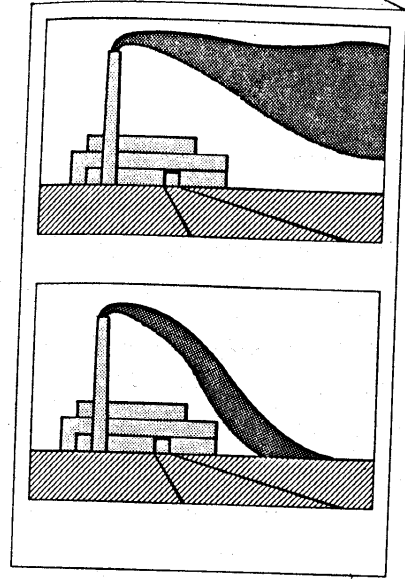
تلعب العوامل التالية دورا هاما فى توزيع ملوثات الهواء من مكان إلى آخر .

١ - الرياح

يعتبر كل من اتجاه الرياح وسرعتها من العوامل الهامة فى توزيع الأدخنة والمواد الضارة الناتجة من نشاط الإنسان . وتعمل الرياح بطريق غير مباشر على تخفيف درجة التلوث للمواد الملوثة فى مكان ما . وعادة ما يكون اتجاه الملوثة فى اتجاه الرياح ؛ لذلك قد تتلوث بقعة بتأثير الرياح ، ولا تتلوث بقعات أخرى فى نفس المكان . وقد تحمى الغابات الأماكن المنخفضة من التلوث ؛ حيث يعمل كستار يحميها شكل رقم (١٧).

٢ - سرعة الرياح

كلما زادت سرعة الرياح وتخفيف الملوثة كلما زاد اتساع الرقعة الملوثة، ويمكن للرياح نقل الملوثة من بلاد إلى أخرى ؛ كما حدث فى حالة السحابة النووية الناتجة من المفاعل النووى السوفيتى . وعلى سطح الأرض تكون سرعة الرياح أبطأ وأضعف ؛ وبالتالي يقل تأثيرها على الأرض فى توزيع الملوثة . وكلما قلت سرعة الرياح بقيت الملوثة فى أماكنها ، وقل



شكل (١٧) : تأثير سرعة الهواء على تحريك الملوثات :
(أ) رياح خفيفة . (ب) رياح قوية .

انتشارها كما تؤدي الدوامات دورها في الحد من انتشار التلوث .

٣ - ضغط الهواء ودرجة الحرارة :

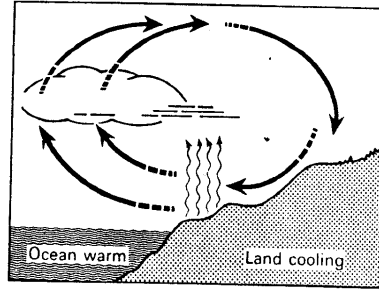
وفي مستوى البحر فإن ضغط الهواء يكون في المتوسط ١٤٧ رطلاً / بوصة مربعة ، أو ٢٢٧٨٥ رطلاً / المتر المربع ، وعلى ارتفاع ١٨٠٠٠ قدم (٥ كيلومترًا) فرق سطح البحر يكون الضغط حوالي الضعف .

وعادة تكون درجة حرارة الهواء قرب سطح التربة أعلى من المناطق العليا ، وكلما ارتفع الهواء ١٠٠٠ قدم نقصت درجة الحرارة ٤.٥° فهرنهايت (أو درجة واحدة مئوية لكل ١٥٠ مترًا) .

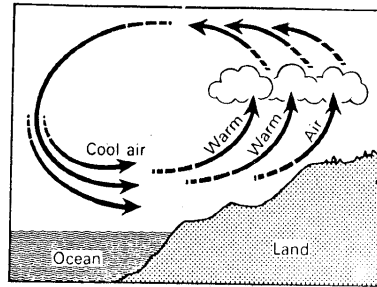
هذا وقد تحدث حالة عكسية ؛ حيث تزداد درجة الحرارة كلما ارتفعنا في الجو ؛ وهذا يؤدي إلى تراكم الملوثات قرب سطح التربة ، ويعتمد ذلك على درجة حرارة أشعة الشمس ، ودرجة الحرارة الناتجة من سطح الأرض والرياح.

٤ - طوبوغرافية الأرض

- تلعب طوبوغرافية الأرض دورا هاما في حركة الملوثات ، فإذا كان مصدر الملوثات في منطقة يحدها جبال أو تلال .. فإن ذلك يحد من حركة الملوثات؛ حيث تتراكم في المنطقة تركيزات من الملوثات ، وإذا تواجد أحد الأنهار أو إحدى البحيرات أو أحد البحار أو المحيطات .. فإن حركة الهواء تلعب دورا هاما في حركة الملوثات ؛ وذلك بتأثير درجة حرارة الشمس وحركة تيارات الهواء الباردة والساخنة كما هو واضح في الشكل التالي رقم (١٨ ، ١٩).



شكل (١٨) : حركة الهواء أثناء وجود عوائق نهاريًا .



شكل (١٩) : حركة الهواء أثناء وجود عوائق ليلاً .

٥ - الترسيب

تعدّ عملية الترسيب من أهم المؤثرات على تنظيف الجو ، ويتم الترسيب عادة عن طريق هطول الأمطار.

وفي المناطق الصناعية - حيث تتكون الغيوم الناتجة من عادم المصانع المحملة بالرصاص الناتج من حرق الجازولين - فإن تفاعل الرصاص واليود يكون نواة ، تتراكم حولها قطرات الثلج ، التي تصل أقطارها في هذه الحالة إلى ١٠٠.٠٠٠ مرة قدر الأحجام العادية من قطرات الثلج غير الملوث ، وهذا نوع من أنواع الترسيب الطبيعي . كما تلعب المحتويات الطبيعية لأجزاء الملوثات دورا هاما في توزيعها وانتشارها.

أ - حجم جزئيات الملوثات

فالمعروف أنه كلما كانت الجسيمات صغيرة تعذر ترسيبها على الأرض . وتعتبر الجسيمات التي تزيد قطرها على ١٠ ميكرونات قابلة للترسيب على الأرض ، وبالتالي لا تحمل لمسافات طويلة . والمعروف أن الجسيمات من ١ - ١٠ ميكرون في الحجم يمكن ترسيبها من الهواء عن طريق الأبنية أو الأشجار أو بعض المعوقات ، كذلك تعمل مياه الأمطار على ترسيب هذه الجزيئات خاصة ذات القطر الأقل من ميكرونين . أما الجسيمات التي أقطارها من ١ - ١٠ ميكرونًا .. فيتم التخلص منها عن طريق التجمع في حالة سكون الهواء ويمتنع ذلك كلما زادت سرعة الهواء . أما الجزيئات التي يقل قطرها عن ١٠ ميكرونًا .. فإنها تسلك سلوك الغازات ك حيث تتحرك دائما مع الهواء .

ب - الرطوبة

فى التفاعل بين الغازات والجزئيات يلعب بخار الماء دورا هاما ؛ ففى حالة وجود غازات الأمونيا وحمض الكبريتيك وفى وجود الرطوبة بالنسبة العالية تتكون سلفات الأمونيوم .

ج - شكل سطح الحبيبات

فيلعب شكل سطح الحبيبات دورا هاما فى انتقالها ؛ فكلما كان سطحها خشناً .. زادت فرصة انتقالها من مكان إلى آخر .

د - وزن الحبيبات

كلما زاد وزن الحبيبات كانت الفرصة مهيئة أكثر للسقوط السريع ، وكلما خف الوزن كانت فرصتها فى الانتقال من مكان إلى آخر بطريق أسرع .

كيفية تمييز الملوثات

التمييز عن طريق الرائحة Odors

يمكن التمييز بين بعض الملوثات عن طريق الرائحة . ولعل الذى يمر على القرى أثناء عمليات الرش بالمبيدات ليستطيع التمييز بين المناطق المرشوشة وغير المرشوشة .

وقد تكون الرائحة غير سامة ، وقد تكون سامة وقد يختلف شخصان فى

التمييز بين رائحة واحدة ؛ حيث يعتمد ذلك على مدى حساسية كل منهم للرائحة . هذا وقد تختلف الرائحة عندما تُخلط مادتان ذواتا رائحتين مختلفتين ، وقد تحدث الرائحة طبيعياً ؛ نتيجة للنشاط الطبيعي للتخمر بالبكتيريا ، أو نتيجة للتحليل الطبيعي لبعض المواد العضوية النباتية والحيوانية ، وكذلك الرائحة التي تخرج من الطحالب البحرية .

وتخرج من المنازل عديد من الروائح الناتجة عن استخدام المنظفات والمطهرات ، أو نواتج إخراج الإنسان ، أو رائحة الأسماك والأطعمة والفورمالدهيد ومواد الطلاء ومواد تلميع الموبيليات والجازولين والزيوت والروائح العطرية والكافور ، وجزئيات ورائحة الفحم والمواد الناتجة من التبناك والدخان .

وتزداد الروائح حول المصانع التي تقوم بتكرير البترول والغازات الطبيعية وصناعة الكيماويات والمبيدات وصناعة الورق ومصانع المعادن والأسمنت والأسمدة ومصانع الأغذية وغيرها .

وتنشأ الروائح من المواد الملوثة التي تخرج من المصانع التي سبق ذكرها سابقاً ، وهي المسؤولة عن الرائحة المميزة لكل مجموعة من المصانع ، أو كل مصنع على حدة .

Vertical line on the left side of the page.

Horizontal line near the bottom of the page.

الفصل الخامس

تأثير الملوثات

التأثير على المواد غير الحية

قد تؤثر الملوثات على أشياء خاصة ؛ فمثلا يؤثر ثاني أكسيد الكربون على حجارة المساكن والمباني التي تبنى من الحجر الجيري ؛ حيث يسبب تفتتها أما أكاسيد الكبريت فتؤثر على الأبنية المحتوية على الألمنيوم ؛ حيث تتكون بودرة من سلفات الألومنيوم ؛ وعلى الأجزاء النحاسية ؛ حيث يتكون الغلاف المخضر من سلفات النحاس . هذا ويؤثر كبريتيد الأيدروجين في المدن الصناعية على لون المباني ؛ حيث يحولها إلى لون رمادي مسود ؛ نتيجة لتكوين كبريتيد الرصاص ، ويؤثر فلوريد الأيدروجين على الأجزاء المعدنية والزجاج ، وحيث يؤثر في سرعة استهلاك هذه المواد .

فبينما يلعب الأوزون دورا هاما وخطيراً في أحداث شقوق في الكاوتشوك ومنتجات الكاوتشوك ، كما يؤثر الأوزون على بعض المنسوجات. أما الكربون - وهو المادة الصلبة التي تخرج مع الحريق - فهر

المسؤول عن تغطية الأسطح باللون الأسود.

النباتات إحدى وسائل اختبار مدى التلوث البيئى

تعتبر النباتات الخضراء من أهم الوسائل لمعرفة مدى تلوث البيئة . ولعل أقرب الأمثلة على ذلك النباتات الخضراء التى تتواجد فى الشوارع أثناء سير السيارات ، حيث تبقى مغلقة بطبقة من نواتج عادم السيارات ، ويبدو عليها اصفرار الأوراق وقلة النمو ، وتموت أجزاء كبيرة منها .

وقد تستخدم النباتات فى بعض الحالات كوسيلة من وسائل الاختبار ؛ حيث تزرع النباتات الحساسة للملوثات ؛ مثل نبات الدخان ، وبعض أنواع البقوليات ؛ لاختبار مدى تلوث الهواء ببعض المركبات السامة ؛ مثل الأوزون فى حالة نبات الدخان ، ومركب بيروكسى أسيثيل نيترات PAN فى حالة البقوليات ، واستخدام نبات الجلاديولس والتبوليب للملوثات من الفلوريدات ، والبرسيم لثنائى أكسيد الكبريت . هذا وقد تستخدم بعض أوراق النباتات التى يتم تعريضها داخل موديلات اختبار ، تتكون من حجرات خاصة ، ويتم تمرير الهواء الملوث بها كمواد لاختبار مدى التلوث ؛ فيستعمل - على سبيل المثال - الجلاديولس ، والتبوليب ، واليبيه كنباتات اختبار ؛ حيث تقدر مساحات الأوراق التى حدثت بها أضرار .

وعادة تصل الملوثات إلى النباتات بإحدى طريقتين ، إما عن طريق الأجزاء الخضرية على سطح التربة ، وإما من خلال جذور النبات ؛ لتصل إلى جميع أجزاء النبات .

وتتلخص مظاهر تأثير هذه الملوثات على النباتات فى تكسير وموت بعض الخلايا فى الأوراق ، شكل رقم (١٣) واحداث التسوس فى الخلايا البرانشيمية ، شكل رقم (١٣) وكذلك حدوث تغير فى لون الأوراق إلى اللون الأصفر ، مع ظهور بقع بنية فاتحة أو بنية قائمة من الخلايا الميتة (شكل رقم ١٤ أ ، ١٤ ب) .

وعادة تدخل الملوثات أيضا عن طريق الثغور التنفسية ، والتي تكون مفتوحة نهاراً ومغلقة ليلاً .

مظاهر الإصابة

تعتبر الرطوبة النسبية أهم العوامل المسئولة عن امتصاص الملوثات عن طريق الثغور التنفسية . وعادة تقوم هذه الملوثات بتحطيم وإصابة الخلايا القريبة من هذه الثغور .

هذا .. وتؤدى الملوثات - نتيجة لتأثيرها على فسيولوجية النبات - إلى قصر ، ونمو غير طبيعى للنباتات ، واصفرارها ، وسقوط أزهارها ، وقلة محصولها ، ورداءة المحصول .

هذا والمعروف أن النباتات الصغيرة تعتبر أشد حساسية للملوثات من النباتات الكبيرة السن ، كما أن بعض النباتات مثل الجلادبولس والتبوليب تعتبر أشد حساسية من نباتات أخرى ، ويختلف النبات نفسه من حيث تأثره ببعض المركبات المختلفة .

هذا .. وقد تتداخل مظاهر الضرر الناتج من الملوثات مع مظهر الضرر

الناتج من الحشرات والبكتيريا والفطر والفيروسات . فعلى سبيل المثال . .
بتدخل مظهر الإصابة بالفيروس مع مظهر الضرر الناتج من الأوزون .

أهم مظاهر الضرر الناجمة عن بعض المركبات

الفلوريدات

وهي تعتبر من أهم المواد الكيماوية التي تؤثر على النباتات ؛ حيث إن لهذه المواد القدرة على المرور إلى جميع أجزاء النبات من القاعدة إلى القمة. وتؤثر هذه المواد مباشرة على الخلية مسببة جفافها وتحولها إلى لون بني . ويبدو واضحاً الفرق بين الخلايا المصابة وغير المصابة . ويظهر تأثير فلوريد الأيدروجين على أوراق الجلاديولس إذا تواجد في الهواء بتركيز جزيء واحد في البليون شكل رقم (١٣) .

ويتسبب هذا المركب في تساقط نسبة كبيرة من الأوراق . أما عن تأثيره على أشجار الفاكهة . . فإن هذه المركبات تسبب انكماش الورقة لتصبح شكل الملعقة أو المركب ، بالإضافة إلى أن النباتات التي تتعرض لمثل هذه المركبات تصفر حروف أوراقها ، بالإضافة إلى تأثر القمم النامية فيها .

أكاسيد الكبريت

فإنها تسبب موت النباتات وجفافها خصوصاً في المنطقة بين العروق ؛ حيث تأخذ اللون الفضي ، وتحمر الأوراق نوعاً ، خصوصاً في قمة الأشواك الموجودة على النباتات . وعادة ما تظهر بقع ميتة في الأوراق ناتجة من

موت الخلايا.

المؤكسدات

فعادة ما تتراكم فى الخلايا البرانشيمية حول الثغور التنفسية ، وتبدو الأوراق متغيرة اللون ؛ حيث تكون مائلة إلى اللون الأبيض المصدأ . وتتواجد بقع بنية فى الأوراق ، وقد تأخذ الأوراق اللون البرونزى ، وتشابه فى مظهر ضررها - إلى حد ما - أكاسيد الكبريت .

غاز الكلور

وهذا أشد سمية من ثانى أكسيد الكبريت ثلاث مرات . وتظهر الاضرار فى صورة بقع بنية ميتة بين العروق فى النباتات البقولية ، خاصة عند منتصف الورقة . وفى نباتات الطماطم والدخان والخيار . ويبدو الضرر على صورة مساحات من الأوراق بها نخر وتسوس ، ويبدو اللون الأصفر فى المساحات بين العروق فقط .

تأثير ثانى أكسيد الكربون على المناخ العالى

لقد اهتم العلماء - فى جميع أنحاء العالم - بدراسة تأثير تركيز ثانى أكسيد الكربون فى الجو ، خاصة ثانى أكسيد الكربون الناتج عن النشاط الإنسانى ، سواء عن طريق حرق الفحم والخشب والزيوت وغيرها ، أم عن طريق قطع الغابات .

وقد اتضح من البحوث أن ثانى أكسيد الكربون قد زاد حوالى ١٥٪.

عما كان عليه فى القرن الماضى .

ويتوقع العلماء أن ارتفاع نسبة أكسيد ثانى الكربون سوف يسبب ارتفاع درجة الحرارة فى الكرة الأرضية ؛ مما يؤثر بطريق مباشر وغير مباشر على التغيرات المناخية ؛ حيث يكون ثانى أكسيد الكربون بمثابة شبكة فى اتجاه واحد ؛ فهو ينفذ الأشعة المرئية التى تحتوى على معظم الطاقة الشمسية المسؤولة عن تدفئة المحيطات والأرض ، وفى نفس الوقت يقوم جزئى ثانى أكسيد الكربون فى الجو بامتصاص الطاقة ، وإعادة بثها مرة أخرى إلى الجو . فعلى سبيل المثال إذا افترضنا عدم وجود ثانى أكسيد الكربون إطلاقاً فى الجو .. فإن الحرارة ستفقد بسرعة من التربة .

والمعروف أن درجة حرارة الجو ناتجة عن التوازن بين درجة حرارة الجو وبين درجة حرارة التربة والمياه فى المحيطات . كما أن هناك كمية كبيرة من الطاقة تخرج أثناء ثورة البراكين وأثناء الحقبة الجيولوجية السابقة ، وقد خرجت مع البراكين كميات هائلة من ثانى أكسيد الكربون ؛ حيث تحولت إلى كربونات كالسيوم و كربونات مغنسيوم ، أو تحولت إلى مواد عضوية . وتقدر كمية الكربون الموجودة فى الرواسب الكربونية تحت الأرض بحوالى " ٥٠ مليون جيجاتون (الجيجاتون = بليون طن) . بينما قدر الكربون فى المواد العضوية بحوالى " ٢٠ مليون جيجاتون . وهذه الـ ٢٠ جيجاتون من الكربون تعتبر أكثر من ٢,٠٠٠ مرة مما هو موجود فى المحيطات والمحيط الجوى .

وهناك حقيقة مقلتها أن معظم الكربون فى طبقات الأرض السطحية مر فى جو الكرة الأرضية تم ترسيبه مرة أخرى فى مكونات التربة ، وهو يؤثر

تأثيراً مباشراً على حرارة الأرض .

فعلى سبيل المثال .. فى كوكب فينوس - الذى لا يحوى محيطات - يحتوى الجو على ثانى أكسيد الكربون فقط ؛ حيث نجد أن درجة الحرارة على سطح قشرته 500° مئوية . منذ حوالى ١٠٠ سنة قام العالم السويدى "أسفانت ارهينيوس" والعالم الأمريكى " توماس كاميرلين " بدراسة تأثير ثانى أكسيد الكربون فى الجو على درجة حرارة الكرة الأرضية .

ولقد اكتشف العلماء أنه بزيادة تركيز ثانى أكسيد الكربون إلى الضعف سترتفع درجة حرارة الكرة الأرضية .

وبالرغم من أن المحيطات تستوعب ثانى أكسيد الكربون ٦٠ مرة أكثر من الجو .. فإنه مازال هناك اتجاه إلى زيادة ثانى أكسيد الكربون فى الجو . وعادة .. قد يتحول ثانى أكسيد الكربون فى مياه المحيطات إلى كربونات وبيكربونات فى صورة أيونية ، بينما تتواجد نسبة قليلة جداً فى صورة ثانى أكسيد الكربون .

وعادة .. يتم التبادل الغازى بين المحيطات والجو لعمق ٨٠ متراً فقط فى المحيطات . وعادة ما تتراوح نسبة ثانى أكسيد الكربون فى هذه الطبقة بين ٦ فى الجو إلى (١) فى الماء .

ولقد لاحظ العلماء أن متوسط درجة الحرارة قد ارتفعت فى المدة من ١٨٨٠ إلى ١٩٨٠ خمس درجات .

ولقد أوضحت الدراسات بالموديلات الحاسوبية أن مناخ العالم - خاصة

درجات الحرارة - سوف يتغير نتيجة لذلك .

هذا والمعروف أن ثاني أكسيد الكربون يحافظ على حرارة الأرض التي تكتسبها من الشمس ، حيث يعمل كشبكة من جانب واحد لحفظ الحرارة ؛ ويلتالي يمكن للشمس أن تقوم بتسخين كل من المحيطات والبحار ، وفي نفس الوقت تعمل جزيئات ثاني أكسيد الكربون على امتصاص الحرارة ، وإعادة إصدارها مرة أخرى في الجو من على سطح الأرض .

فإذا فرض عدم وجود ثاني أكسيد الكربون على الإطلاق .. فسوف تتجمد البحار والمحيطات والأرض . وفي العصر الجيولوجي خرجت كميات هائلة من ثاني أكسيد الكربون عن طريق البراكين ، ولكنها تحولت إلى كربونات كالسيوم وكربونات مغنسيوم إلى مواد عضوية . وقد قدرت هذه الكمية من الكربونات بـ "٥٠ مليون جيجاتون (الجيجاتون = بليون طن) ، وتكونت أيضا ترسيبات عضوية ، تقدر بـ ٢٠ بليون جيجاتون .

وتعتبر هذه الكمية (٧٠ جيجاتون) أكثر من ٢٠٠٠ مرة قدر الكربون الموجود في جو الكرة الأرضية ، سواء في المحيطات ، أم في الجو ، أم في المحيط الجوى ؛ حيث قدرت محتوياتها بـ "٧٢ ألف جيجاتون فقط .

ويحتوى الجو من هذه الكمية على ٧٠٠ جيجاتون فقط . وفي كوكب فينوس - حيث لا توجد محيطات - يحتوى الهواء الجوى على ثاني أكسيد كربون فقط ؛ ولذلك فدرجة الحرارة ٥٠٠ درجة مئوية .

منذ حوالى ١٠٠ عام تمكن أحد العلماء السويديين وعالم أمريكى فى وقت واحد من تقدير ما يحدث لجو الكرة الأرضية إذا زاد تركيز ثاني

أكسيد الكربون فى الجو . ولقد قدر بعض العلماء تركيز ثانى أكسيد الكربون فى محطة ماينالو فى هاواى (والتي تعتبر إلى حد كبير غير ملوثة محليا) . وقد وجد أن تركيز ثانى أكسيد الكربون قد ارتفع تركيزه من ٣١٥٨ جزئياً فى المليون فى عام ١٩٥٩ إلى ٣٣٤.٦ جزئياً فى المليون عام ١٩٦٨ بارتفاع قدره ٦٪ . ويعنى ارتفاع تركيز ثانى أكسيد الكربون ١٩ جزئياً فى المليون زيادة فى الكربون تعادل ٤٠ جيجاتون فى الجو خلال الـ "١٩" سنة الماضية .

ولقد قدر بعض العلماء كمية ثانى أكسيد الكربون الخارج من حرق الفحم الحجري منذ عام ١٨٦٠ إلى عام ١٩٥٨ بما يعادل ٧٦.٥ جيجاتون من الكربون . وفى نفس الوقت تم تقدير الكمية من ثانى أكسيد الكربون خلال الفترة من ١٨٦٠ حتى ١٩٧٧ بـ "٤٨" جيجاتون ، وهى تعادل ٤٠ جزئياً من المليون من ثانى أكسيد الكربون . ولقد قدر بعض العلماء معدل ارتفاع درجة الحرارة للكرة الأرضية فى المدة من ١٨٨٠ إلى ١٩٨٠ بـ "٤" درجات ؛ وهذا يعنى ارتفاع درجة ثانى أكسيد الكربون فى الكرة الأرضية ٤٣ جزئياً فى البليون .

ولقد أوضحت الدراسات أنه برفع درجة تركيز ثانى أكسيد الكربون إلى الضعف سوف يؤدي ذلك إلى رفع درجة حرارة الكرة الأرضية ٩ درجات . وارتفاع درجة حرارة الكرة الأرضية يعنى تغير المناخ العام للكرة الأرضية ؛ حيث وجد العلماء أن حجم الثلج الموجود فوق مستوى سطح البحر يعادل مليوني كليو متر مكعب من الثلج ، وأنه بارتفاع درجة الحرارة سيذوب الثلج ؛ ويعنى ذلك ارتفاع مستوى الماء فى البحر ما بين ٥-٦ أمتار ؛ ومعنى ذلك غرق بلاد كثيرة فى العالم ، بالإضافة إلى حدوث كوارث فى

العالم ، وحدث أعاصير وبراكين وحرائق فى الغابات وشقوق بالأرض
وتحاريق .

يتسبب تلوث الهواء فى تغيير المناخ المحلى والدولى ؛ حيث يؤدى إلى
ظاهرة جو الصويات .

وأهم الغازات التى تؤدى إلى هذه الظاهرة ثانى أكسيد الكربون والميثان
والأوزون وأكاسيد النتروجين ، وبعض آثار من الغازات الأخرى التى لها
القدرة على امتصاص حرارة الشمس ويشها للكرة الأرضية ، بينما تكون
نفاذية هذه الحرارة من الأرض إلى الجو بطيئة جدا ؛ مما يؤدى إلى ارتفاع
درجة حرارة كوكب الأرض ؛ حيث يتوقع خبراء الجو أن درجة الحرارة سوف
ترتفع إلى ما بين ١-٧ درجات مئوية عام ٢٠٣٠ ، وسوف يؤدى ارتفاع
درجة حرارة الكرة الأرضية ٥ درجات فقط إلى أن يصبح كوكب الأرض أكثر
دفئا عن أى وقت خلال المليونى سنة الماضية .

وسوف يؤدى إلى ارتفاع درجة حرارة أوروبا وأمريكا الجنوبية ، بينما
سترتفع ٥ درجات فى منطقة الصحارى ، وقد تزيد على ذلك فى أماكن
أخرى .

إن عدد الأيام التى تصل فيها درجة الحرارة إلى ٥٣٢ فى مدينة نيويورك
سوف يزداد من ١٢ إلى ٨٤ يوماً ، بينما سيرتفع الرقم فى شيكاغو من ١٦
إلى ٥٦ يوماً ، وفى لوس أنجلوس من ٥ أيام إلى ٢٧ يوماً .

التأثير على المناخ المحلي

لا يمكن أن يؤكد أيُّ من العلماء ما سوف يحدث للمناخ المحلي لدولة من الدول ، ولكن نتائج البحوث التي أجريت على موديلات بالكمبيوتر توضح أنه سوف تؤدي عملية رفع درجة حرارة الجو إلى زيادة الضباب والسحب ؛ وبالتالي قد يؤثر ذلك على كميات الأمطار الإقليمية ؛ وسوف يؤدي ارتفاع درجة حرارة الجو إلى تغير في مناطق سقوط الأمطار ؛ حيث ستتغير أيضاً درجة رطوبة التربة صيفاً وشتاءً ؛ نتيجة ارتفاع درجة حرارة الجو ، سواء في أوروبا أم في الصحارى أم في جنوب أمريكا . وسيؤدي فقد الرطوبة من التربة إلى قلة قدرتها الشديدة على امتصاص كميات أكبر من الماء ، وسيؤدي ذلك إلى فقد كمية من الرطوبة من التربة إلى الجو ، وسيؤدي ذلك إلى جفاف التربة .

التأثير على الأحياء المائية

نظراً لتساقط كميات كبيرة من المياه الحمضية في أوروبا كلها وجنوب أمريكا أصبحت الأحياء المائية مهددة بالانقراض .

إن نصف الـ ٧٠٠٠٠٠٠ بحيرة في ست من الولايات الشمالية من كندا أصبحت حساسة جداً للحموضة . وقد حدث الشيء نفسه في الولايات المتحدة وهولندا وبلجيكا والدنمارك وألمانيا الغربية وإيطاليا ودول اسكندنافيا وإيرلندا . وأصبحت معظم البحيرات في آسيا وأفريقيا وشمال أمريكا حساسة للحموضة . كما أن معظم التقارير العالمية توضح تأثير الكائنات النباتية الحيوانية والأسماك الموجودة في هذه البحيرات الملوثة بهذه الملوثات؛

كما يؤثر على سلسلة الغذاء في الماء ، وما يزيد المشكلة تعقيداً وصول كثير من الملوثات مع المياه المنصرفة مع الأراضي ، والتي غالباً ما تحتوي على تركيز أعلى من المعادن ، خاصة الألومنيوم . ولو فرض أن نزول الأمطار الحمضية توقف . فإن إعادة الحياة مرة أخرى إلى وضعها الطبيعي يحتاج إلى سنوات كثيرة .

التأثير علي تركيب المواد المختلفة في البيئة

لقد أدى التلوث الشديد للهواء - اعتباراً من نصف القرن التاسع عشر ، والمتمثل في زيادة الرطوبة والجفاف والحموضة وأنواع الملوثات المختلفة ، سواء أكاسيد الرصاص ، أم أكاسيد الكبريت ، أم أكاسيد النتروجين . . . إلخ - إلى تغير في المواد الموجودة في الطبيعة ؛ مثل الأثار والمباني والإسفنج وورق الجرائد والمعادن والنماثيل والمباني والنحر في الأحجار ، وتغيير الألوان ، وهذا الضرر الاقتصادي لا يقدر بثمن .

ارتفاع منسوب مياه البحر

سيؤدي ارتفاع درجة حرارة جو الكرة الأرضية إلى مزيد من الذف ؛ وسيؤدي ذلك إلى تمدد المياه وذوبان الثلوج في القطبين الجنوبي والشمالي ، وسيؤدي ذوبان الثلوج وتمدد مياه البحار إلى ارتفاع منسوبها إلى ما بين ٢٠ إلى ١٤٠ سم إذا ارتفعت درجة الحرارة إلى ١.٥ إلى ٤.٥ سم ، وسيؤدي رفع درجة الحرارة إلى ٣ درجات إلى ارتفاع منسوب البحر ٨٠ سم ، وسيؤدي ذلك إلى غرق كثير من الأراضي في دول كثيرة ، وسيؤدي إلى تآكل في الشواطئ ، وسيزيد من ملوحة الأنهار والترع ، سيرفع منسوب

المياه الأرضية . وحيث إن ثلث سكان العالم يعيش على مسافة لا تزيد على ٦٠ كيلو متراً من السواحل . فعلى سبيل المثال سيؤدي ارتفاع مياه البحر ٥٠ سم فى مصر إلى هجرة ١٦٪ من سكان مصر ، بينما تكون الحال فى بنجلاديش أسوأ ؛ حيث سيؤدي ارتفاع مياه البحر ٥٠ سم إلى تدمير ٢٨٪ من مساكن المواطنين .

تكوين ثقب الأوزون

تعتبر طبقة الأوزون الموجودة فى طبقة الأستراتوسفير هامة جدا فى تقليل كمية الأشعة فوق البنفسجية المنبعثة من الشمس ، والتي تصل إلى سطح الأرض ، وتؤثر بطريق مباشر على الإنسان والنباتات والحيوانات البرية ، وكذلك على الأحياء المائية .

تأثير ثقب الأوزون على الإنسان

إن التأثير المباشر للأشعة فوق البنفسجية يكون على الجلد مباشرة وعلى الأغشية ، كما أن زيادة التعرض لهذه الأشعة يسبب سرطان الجلد والعمى وقلة المناعة فى الجسم ؛ وبالتالي سهولة التعرض للإصابة بالأمراض .

وعلى مستوى العالم .. يصاب ١٠٠.٠٠٠ مواطن بسرطان الجلد كل عام . وتعتبر الأشعة فوق البنفسجية هى المسؤول الأول عن ذلك ويتوقع العلماء أنه كلما نقص الأوزون بنسبة ١٪ فإن ذلك سيؤدي إلى الإصابة بسرطان الجلد بزيادة قدرها ٢٪ .

تأثير ثقب الأوزون على النيمات الحضرية

لم يكن - منذ خمسة عشر عاما - أحد يعرف شيئا عن تأثير الأشعة فوق البنفسجية على النبات . واليوم هناك أكثر من ٢٠٠ صنف من النباتات قد اختبرت من حيث تأثرها بالأشعة فوق البنفسجية . ولقد أظهرت ثلثا النباتات حساسيتها للأشعة فوق البنفسجية . ومن هذه النباتات الفاصوليا والفول والبطيخ والكرنب . وتقلل الأشعة فوق البنفسجية - عادة - من مساحة الأوراق ؛ وبالتالي تقلل من حجم الأوراق التي تقوم بعملية التمثيل الضوئي ؛ ومن ثم تؤدي إلى قلة الإنتاج . ولقد أثبتت بعض البحوث حساسية هذه النباتات للآفات والحشائش والأمراض . ولا توجد سوى معلومات قليلة عن تأثير هذه الأشعة على النباتات البرية .

تأثير ثقب الأوزون على الأحياء المائية

بالرغم من أن المعلومات المتاحة عن الآثار الجانبية لثقب الأوزون على الأحياء المائية تعتبر قليلة .. فقد أثبتت البحوث العملية أن الأحياء المائية أصبحت حساسة عند تعرضها للأشعة فوق البنفسجية .

وعادة تتأثر الكائنات الحية النباتية - التي تعيش في الطبقة السطحية من المياه - أكثر من تأثر الكائنات الموجودة في الأعماق ، والتي تكون - عادة - حساسة للملوثات ، وكذا الأمراض .

وحيث إن الهائمات النباتية هي المورد الأساسي لغذاء الأسماك .. فإن نقص هذه الكائنات النباتية ينعكس مباشرة على الثروة السمكية . هذا

علاوة على ثبوت التأثير المباشر للأشعة فوق البنفسجية على الهائمات الحيوانية بها ، ومنها الأسماك والقشريات . ولقد لوحظ أنه إذا عرضت بعض هذه الأحياء -لمدة ١٥ يوماً- لأشعة بنفسجية تزيد ٢٠٪ عن المستوى العادى .. فإن ذلك يتسبب فى قتل كثير من هذه الهائمات الحيوانية - ذوات الأعمار الصغيرة - ولعمق ١٠ أمتار .

الفصل السادس

النباتات وتلوث الهواء

تلعب النباتات دورا هاما فى عمل توازن بين مكونات الهواء ؛ فهى تقوم بامتصاص ثانى أكسيد الكربون ، وتعطى الأوكسجين اللازم للحياة ، كما أنها تعمل كمرشحات طبيعية للهواء الجوى من الأتربة والغبار وعوادم السيارات ، وعوادم المصانع التى تحتوى على الأتربة وذرات الكربون والقطران . وفى تجربة أجريت بفرنسا عن قدرة النباتات على ادمصاص كثير من الملوثات ، سواء فى صورة أتربة ، أم عوادم سيارات ، أم قطران . . . إلخ .. اتضح ما يأتى :

أوراق نبات Orme يترسب عليها ٢.٧٣٥ جم

أوراق نبات Marronnier يترسب عليها ٢,٢٩٥

أوراق نبات Saphora يترسب عليها ٩٩٦ و

أوراق نبات Slerocary يترسب عليها ٩٦٩ و

أوراق نبات Tillent يترسب عليها ٦٣٩ و

ولقد قدر العلماء احتياجات الإنسان من المسطحات الخضراء بمساحة

٦٥٥ متراً مربعاً . هذا مع العلم بأن ما يخص المواطن الأمريكى ١٨ متراً مربعاً ، والاتحاد السوفيتى ٢٢٠ ، وبريطانيا ٢٢٤ ، والمواطن المصرى ٢سم٢، بعد أن كان ما يخصه ٢١٨ عام ١٩٥٩ .

ويمكن لمساحة قدرها ١٥٠ هكتاراً أن تنتج أكسجيناً كافياً لتنفس ١٠٠ ألف شخص طوال الحياة . وقد أثبتت البحوث أن هكتاراً من الأشجار يبت ٤٨٠٠ كيلو جراماً كربوناً . بينما يبت هكتار من المسطحات الخضراء ١٠٠٠ كيلو جرام كربوناً ؛ أى ما يوازى ٢٤٠٠متر مكعب من ثانى أكسيد الكربون .

ولقد قدر العلماء ما يجب زراعته مقابل كل سيارة كبيرة بمائة شجرة فى حالة نمو عادى ، بينما تحتاج السيارة الصغيرة إلى ١٠ شجرات .

وتلعب الأشجار دوراً هاماً فى خفض درجة الحرارة ؛ فلقد قدرت درجات الحرارة التى تسببت الأشجار فى خفضها طبقاً لنوع النبات ؛ فمثلاً فى حالة شجرة *Jacaranda avalifolia* كان معدل انخفاض الحرارة هو ٩.٦٣ م. أما فى حالة شجرة *Cosimiron edrilis* . فقد كان معدل انخفاض الحرارة ٣.٧٥ م ؛ حيث يتوقف دور الشجرة فى خفض درجة حرارة هواء المكان على شكل الشجرة، وحجم المساحة التى تظللها ، ونسبة الرطوبة فى أرض الموقع، ويمكن طبع اسم الشجرة *Pinus hilepensis* الإبرية الأوراق أن تُخفض درجة الحرارة ٩.٠٨ م ؛ حيث إنها تقوم بامتصاص الحرارة .

وفى تجارب عملية عن تأثير التشجير على خفض درجة الحرارة لوحظ أنه بينما كانت درجة حرارة الجو ٩٣.٠٨ م كانت تحت أشجار الصنوبر الكثيرة

الأوراق الكبيرة الحجم ٩٠م كانت تحت أشجار الفيكس ٢٣.٢ م .

كما أن درجة جفاف الأرض في المنطقة المظللة بالأشجار تلعب دوراً هاماً؛ فالمعروف أن الأرض الرطبة تعدل من درجة الحرارة ؛ فعلى سبيل المثال كان الفرق بين درجة الحرارة في المنطقة المروية وغير المروية تحت نفس الظروف ٧ درجات ؛ وذلك يعني أن حدوث البخر من التربة يزيد من درجة الحرارة ؛ فعلى سبيل المثال كل جرام ماء يتبخر يحتاج النبات إلى امتصاص ٥٨٣ كالورى ؛ وأن الهكتار يتبخر فيه من ٤٠٠٠ إلى ٥٠٠٠ طن ماء في السنة .

إن امتصاص النبات للطاقة يكون من الوسط المحيط به حيث يدخل ذلك في عملية النتج ؛ وبالتالي تكون البرودة الناتجة من التبخير ، وتختلف قدرة الشجرة في عكس الحرارة أو إمتصاصها ؛ فعلى سبيل المثال يقوم نبات الغليو بعكس ٣٣٪ من الأشعة ، ويمتص ٧٢٪ ، يخلل ٥٪ منها.

أثر الأحزمة الخضراء حول المدن

بدأت بعض المدن الكبيرة في العالم - مثل لندن وباريس وموسكو ونيويورك - في استخدام ما يسمى بـ "الأحزمة الخضراء" حول المدن ؛ حيث تزرع عدة صفوف من الأشجار التي تعمل كحزام . يلف حول المدينة ، وتعمل كمرشح طبيعي لتصفية وتقليل الملوثات في الهواء . ويشترط في الأشجار التي تزرع بها هذه الأحزمة الخضراء أن تكون الأشجار مقاومة لتأثير الملوثات .

تلوث الهواء بالضوضاء

: لعل أهم المشاكل التي تقابل المتخصصين في إنشاء الطرق في المدن في الوقت الحاضر هو إنشاء طرق تتسع للأعداد الهائلة من السيارات بمشاكلها، سواء ما تخرجه من ملوثات ، وأيضاً ما تخرجه من ضوضاء . لقد أوضح العلماء أن كل فرد في نيويورك سوف يصاب بالصمم عام ٢٠٠٠ بسبب الضوضاء . وليست المشكلة مشكلة الصمم ، ولكن الآثار الفسيولوجية والصحية والسيكولوجية على الإنسان ؛ حيث تؤثر الضوضاء على طبلة الأذن ، كما تؤثر الضوضاء المرتفعة على الدورة الدموية للإنسان ، وتزيد من سرعة النبض ، وتنشط الجهاز العصبي ، وتزيد من إفراز الأدرينالين ؛ مما يؤدي إلى ارتفاع نسبة السكر في الدم ، وارتفاع ضغط الدم ، وتؤثر بذبذباتها على الجلد ؛ فيتغير نشاط الأنسجة .

ولقد حسبت معدلات إصدار الضوضاء - على سبيل المثال - فكان تشغيل الموتور يصدر ١٣٠ ديسيبل ، بينما (كلاكس) السيارة يصدر ١٠٠ ديسيبل ، ويصدر الترام ٥٠ ديسيبل ، أما ضوضاء الشقة العادية فهي ٤٠ ديسيبل .

دور الشجرة في امتصاص الضوضاء في المدن

وجد أن أوراق الأشجار قادرة على امتصاص نسبة من الضوضاء ، تصل إلى حوالي ٣٥٪ من جملة الذبذبات التي تمر بالأوراق . وفي حالة وجود أشجار كثيفة تصل هذه النسبة إلى ٤٥٪ . ووجد أيضاً أن المسطحات الخضراء تقلل من الضوضاء بنسبة قد تصل إلى ٤٠٪ ، لذلك ينادي

العلماء بضرورة زراعة جانبي الطريق ، وضرورة زراعة جزر من النباتات فى وسط الشارع ؛ لزيادة المساحة الخضراء ؛ حيث تنخفض درجة الحرارة ، وتقل الضوضاء ، وتقل الملوثات عن طريق هذه النباتات . فلقد أثبتت البحوث أن الطرق غير المزروعة تصل فيها كمية المواد العالقة بالهواء ٨ - ١٠ أضعاف الموجودة فى طرق مماثلة مزروعة على الصفيين .

تأثير تلوث الهواء على النباتات

يتوقف تأثير ملوثات الهواء على النباتات على عدة عوامل كثيرة أهمها: تركيز هذه الملوثات فى الجو وآثارها السامة ، وخواصها الكيماوية والطبيعية ، وتأثيرها على فسيولوجيا النبات ، ومدى تأثير هذه الملوثات على التربة الزراعية التى تنمو فيها النباتات . فعلى سبيل المثال يتطير من مصانع الأسمنت مواد قلوية تضر بخصوبة التربة الزراعية بزيادة تلوثها ، كما أن كثيراً من الملوثات - خاصة المعادن الثقيلة وأكاسيدها - ذات تأثير سىء على الكائنات الحية الموجودة بالتربة الزراعية والمسؤولة عن خصوبتها. وعقب سقوط الأمطار الحمضية على النباتات تصفرُ النباتات، وتذبل أطراف الأوراق والقمة النباتية وتموت ، ويتغير لون النبات ، وينعكس ذلك على إنتاجه فى هذا الموسم .

كما أن ترسيب الأتربة والمواد الملوثة على الأوراق له أهمية خطيرة على فسيولوجيا عملية التنفس والنتح والتمثيل الكلورفىلى ؛ فهى أولاً تحجب الشمس ، وتقوم بسد الثغور التنفسية ؛ حيث تعوق عملية التنفس وعملية النتح ، مسببة ضعفاً عاماً فى النبات .

هذا وقد لوحظ أن هناك نباتات حساسة جدا لهذه الملوثات ، بينما هناك نباتات تتحمل هذه الملوثات ، وأخرى مقاومة جدا لذلك . ولقد اكتشف العلماء أن هناك نباتات قادرة على استهلاك كميات هائلة من ثاني أكسيد الكبريت ليلا ونهاراً ، وهناك نباتات قادرة على امتصاص بعض الملوثات مثل أكاسيد الكبريت .

تأثير تلوث الهواء على إنتاج المحاصيل

كل من الأوزون والبيروكسي أستيل نترات يعتبر من المواد الشديدة الخطورة على المحاصيل الزراعية ، فهي تؤثر مباشرة على أنسجة النباتات، وتثبط عملية التمثيل الضوئي للملوثات الأخرى . كما أنها تسبب عديداً من الأمراض ، وتسبب عدم سقوط الأمطار . ولقد دلت البحوث على أن تركيز الأوزون في بعض مناطق من الولايات المتحدة كان من الارتفاع لدرجة أنه أنقص إنتاج محاصيل الذرة وفول الصويا ٧٪ ، بينما تسبب في نقص محصول البرسيم ٣٠٪ .

ولقد نقص إنتاج جميع محاصيل الولايات المتحدة بمتوسط يتراوح من ٥-١٠٪ بخسارة قدرت بحوالى "مليونى جنيه " سنويا .

وإذا وجد ثانى أكسيد النيتروجين مع الأوزون .. فإن ذلك يسبب زيادة حساسية النباتات للضوء . فلقد أوضحت الدراسات فى أمريكا وألمانيا وهولندا أن تلوث الهواء بالغازات الثلاثية السابقة مجتمعة يتسبب فى نقص كمية المادة العضوية الجافة فى النباتات عنها إذا كان الهواء ملوثاً بالأوزون فقط . ولقد تسببت الأمطار الحمضية فى تقليل إنتاج المحاصيل تحت

الظروف المعملية .

هذا .. وتتسبب الأمطار الحمضية ووجود المواد المؤكسدة - التي سبق ذكرها - فى تدمير الغابات فى أوربا وجنوب أمريكا ؛ حيث تتسبب هذه الملوثات فى إحداث أضرار خطيرة بأوراق النباتات ، علاوة على زيادة حساسية أوراق الأشجار للإصابة بالأمراض ، وتقليل عملية التمثيل الكلورفىلى ، وزيادة الأضرار على الخلية النباتية ، وفقدان فى المواد الغذائية ؛ نتيجة حرقها مع المياه الحمضية ؛ حيث إن هذه المواد يسهل ذوبانها فى الأمطار الحمضية ؛ حيث تتسبب الأمطار الحمضية فى الإضرار بأوراق الأشجار خاصة عند القمة ، وسقوط كثير من الأشجار الميتة .

ولقد أثبتت البحوث العلمية أن هذه الملوثات تعتبر سامة لبادرات النباتات خاصة غاز الأوزون .

ولقد أوضحت الدراسات أن الأضرار لا تحدث فقط فى النموات الخضراء ، بل أيضا فى الأجزاء الموجودة تحت الأرض ، وأصبح من سمات تسمم النبات بالأمطار الحمضية الأضرار الواضحة على النموات الخضرية ، وكذا موت كثير من الأشجار وسقوطها ، خاصة إذا علمنا أن الغيوم والضباب قد تكون أشد سمية من الأمطار الحمضية ؛ حيث تحتوى على تركيز كبير من الأحماض .

وتؤدى كثرة الأمطار الحمضية إلى إذابة العناصر الضرورية للنبات الموجود فى التربة ، وأهمها الألومينا وبعض المعادن وفقدتها من التربة ؛ مما يسبب نقصا فى محتوى التربة من المواد الغذائية .

تأثير تلوث الهواء على الحيوان

إن الأضرار التي تلحق بالإنسان من تلوث الهواء تشبه الأضرار التي تلحق بالحيوان . ويؤدى هذا الأثر - فى الغالب - إلى عدم نشاط الحيوان، وعدم قدرته على الإنتاج ، وقد يؤدى إلى تشوه الأجنة ، كما أنه يلوث ماءه وغذائه ؛ وبالتالي المنتجات الناتجة منه من ألبان وبيض ولحوم . وقد لوحظ أن الحيوانات التي تتواجد بجوار مصانع الألومنيوم والأسمدة الفوسفاتية تصاب بتآكل الأسنان ، وهزال ، ونقص فى إدرار اللبن ؛ نتيجة تلوث الهواء بمركبات الفلور .

تلوث مياه الأمطار

أوضحت الدراسات التي أجريت فى إنجلترا وكندا وأمريكا أن مياه الأمطار قد تلوثت ببقايا المبيدات وكذا بالأحماض . وتعتبر مشكلة تلوث مياه الأمطار بالأحماض من أهم المشاكل التي تواجه أوروبا ؛ حيث تسببت الأمطار الحمضية فى موت آلاف الأقدنة من الغابات ؛ مما يؤثر على الثروة الخشبية فى العالم ، وكذلك على إنتاج الأكسجين اللازم لتنفس البشر . كما أوضحت الدراسات أن هطول الأمطار يكون مصحوباً ببقايا من مبيدات لم تستعمل فى هذه البلاد ؛ مما يجعل مشكلة تلوث البيئة مشكلة عالمية ، وتسبب مشكلة قومية .

كما تسبب الأمطار الحمضية التي تسقط تهديداً للصحة حيث تتراكم المعادن السامة مثل الكاديوم فى التربة . ولقد أوضحت الدراسات أن ٥٢٪ من الأشجار فى ألمانيا الغربية قضى عليها المطر الحمضى ، ونفس الشيء

فى هولندا وسويسرا ويخسائر تتراوح بين ٣٣ ، ٥٠ ٪ لغاياتهم .وقد وافقت ٢٥ دولة أوروبية والأمم المتحدة وكندا على معاهدة لوقف إنتشار التلوث المسؤول عن سقوط الأمطار الحمضية .

التلوث غير المباشر للمحيطات والبحار

أصبحت مياه الأمطار الملوثة مصدراً مهماً من مصادر تلوث مياه المحيطات والبحار بكميات كبيرة من الملوثات ، سواء الأحماض ، أم المبيدات ، أم كثير من المركبات ؛ مثل أكاسيد النيتروجين وأكاسيد الكبريت؛ مما يشكل بدوره آثراً بالغة على الكائنات النباتية والحيوانية التى تعيش فى هذه المياه ، التى تلعب دوراً هاماً وخطيراً فى المحيط الحيوى للإنسان ، وتكمن الخطورة أيضاً فى تلوث الأحياء الموجودة بالبحار والمحيطات ؛ نتيجة لتراكم هذه المركبات فى أجسام الأسماك والأحياء المائية؛ مما يشكل خطراً مباشراً على الإنسان .

التلوث النووى والإشعاعى

يتعرض الإنسان باستمرار إلى إشعاعات نووية من مصادر طبيعية مثل الأشعة الكونية ، كما أنه قد يتعرض بطريق الخطأ إلى إشعاعات من مصادر غير طبيعية من انفجار القنابل الذرية أو حدوث كوارث مثل كارثة شرنوبل التى حدثت فى الاتحاد السوفيتى ، كما يمكن أن تخرج بعض الإشعاعات متسربة من مؤسسات الطاقة النووية ومفاعلاتها أو من نواتجها، أو مع القمامة الخطرة الناتجة من المعامل التى تستعمل الكيماريات المعاملة إشعاعياً ، أو من مصادر تحتوى على إشعاع مثل بعض الأجهزة العلمية.

وتتسبب الحوادث النووية فى إثارة قلق كبير لاسيما منذ الحادثة التى وقعت فى ٢٦ نيسان / أبريل ١٩٨٦ ، وذلك فى إحدى الوحدات النووية الأربع فى تشيرنوبيل إحدى جمهوريات أوكرانيا الاشتراكية السوفيتية .
وتعتبر أسوأ حادثة فى تاريخ القوى النووية . وقد نجم عن هذه الحادثة مايلى :

- ١ - آثار الفزع فى جميع أنحاء العالم .
- ٢ - موت عدد من البشر .
- ٣ - حدوث سحابة من المواد المشعة نتيجة اشتعال النار فى المحطة .
- ٤ - أدت السحابة المحتوية على المواد النشطة إشعاعياً - والتى حامت فى سماء أوروبا - إلى ماياتى :
 - ١ - تلوث المياه بكثير من دول أوروبا .
 - ٢ - تلوث المزروعات والمواد الغذائية .
 - ٣ - تلوث للإنسان والحيوان .
 - ٤ - إجلاء أكثر من ٩٠.٠٠٠ شخص من دائرة يبلغ قطرها ٣٠ كيلومتراً مربعاً .
 - ٥ - خسائر اقتصادية فادحة فى الدول الأوروبية ؛ نتيجة إعدام كميات هائلة من المواد الغذائية الملوثة .

التأثير على طبقة الأوزون

هناك دراسات تؤكد تآكل طبقة الأوزون فى بعض مناطق العالم فى

القضيبين الجنوبي والشمالي ، وفوق مناطق جبال الألب ، علما بأن طبقة الأوزون هي الطبقة التي تحمي الكرة الأرضية من الأشعة فوق البنفسجية ويتركز غلاف الأوزون في طبقة تقع على ارتفاع من ١٥ - ٣٠ كيلومتراً من سطح البحر ودرجة الحرارة بها ٩٠ م^٠ ، وهذه الطبقة تلى طبقة التروبوسفير وهذه الطبقة الأخيره تقع على بعد من سطح البحر حتى ١٥ كيلومتراً فوق سطح البحر . ولقد أوضحت الدراسات حدوث تلوث الهواء، خاصة بالمواد التي بها كلور أو فلور مثل ثلاثي كلوريد أحادي كلوريد الميثان ، وثاني كلوريد ثنائي فلوريد الميثان ، ورابع كلوريد الكربون ، وثلاثي كلوريد الميثان ، وثلاثي كلوريد ثلاثي فلوريد الميثان ، وكلوريد الميثان ، والتي أصبحت تستخدم بكثرة في الصناعة ، خاصة صناعة التلجيات وأجهزة التكييف ومعجون الحلاقة والمواد المعطرة والأيروسولات وغير ذلك من العلب الصغيرة التي تخرج محتوياتها من ثقب صغير تحت ضغط .

الفصل السابع

شبكات مراقبة التلوث الجوى

تهتم منظمة الأرصاد الجوية العالمية برصد وقياس المواد التى تلوث الغلاف الجوى . وتتكون هذه الشبكة من ٢٠٠ محطة لهذا الغرض ، منتشرة فى ٧٣ دولة من الدول الأعضاء فى المنظمة .

وتعتبر المنظمة الجهاز المسؤول أمام الأمم المتحدة فى رصد مقياس التلوث بالغلاف الجوى ؛ وذلك طبقاً لمؤتمر استوكهولم ، الذى نص على تأسيس برنامج الأمم المتحدة للبيئة، وتحديد محله التنفيذى .

لقد تم تأسيس محطات مراقبة التلوث الجوى - إقليمياً ، وعالمياً - لتتبع التغيرات التى تحدث فى مكونات الغلاف الجوى وتغيراتها، وكذلك لدراسة التغيرات المحتملة لهذه المتغيرات فى المستقبل .

وعموماً .. تنقسم تنظم محطات رقابة التلوث الجوى إلى ثلاثة أنواع رئيسية ، هى :

١ - محطات الخط القاعدي للتلوث الجوى

ويشترط لإنشاء هذه المحطات ما يأتى :

- ١ - أن يكون الموقع بعيدا عن التجمعات السكنية .
- ٢ - أن يكون الموقع بعيدا عن مسار الخطوط الجوية .
- ٣ - أن يكون الموقع بعيدا عن مسار طرق النقل السريع .
- ٤ - أن يكون الموقع معرضا لكثير من الحوادث الطبيعية مثل الحرائق ، وثورات البراكين، والعواصف الرملية ، والعواصف الترابية .
- ٥ - ألا يكون من المنتظر أن يختلف - خلال الـ ٥٠ سنة المقبلة - أسلوب استخدام الأراضي في دائرة نصف قطرها ١٠٠ كيلومتر حول المحطة، وتقوم هذه المحطة الجوية برصد وقياس التلوث الجوى طبقا لبرنامج تضعه منظمة الأرصاد الجوية ؛ وذلك لتحديد التقديرات التى يمكن أن تحدث للاجور على مدى طويل ؛ وذلك لأهمية هذه التقديرات لكل من الطقس والمناخ.

ويجب فى هذه المحطة أن يتبع ما يأتى :

- ١ - ضرورة أن يكون عدد العاملين قليلاً جداً ؛ حتى لا يؤثروا اثناء تواجدهم على تلوث البيئة .
- ٢ - أن يقل تلوث البيئة عن طريق عدد العاملين إلى أقل حد ممكن؛ فلا يكون للمستلزمات اللازمة لهم تأثير على تلوث البيئة .

٣ - أن تكون الطاقة المطلوبة للتدفئة والإعاشة طاقة كهربائية ، وأن يكون مصدر توليدها بعيدا عن الموقع .

٢ - محطات التلوث الجوى الإقليمية

وهى محطات منتشرة في بعض الدول ؛ بقصد تقدير وقياس تلوث الهواء في هذه الدول، طبقا لبرنامج تُعدّه منظمة الأرصاد الجوية العالمية ؛ وذلك للربط بين المتغيرات التي تحدث في البيئة - وعلى المدى الطويل - وأثر ذلك على تلوث الغلاف الجوى الناتج عن النشاط الإنساني في هذا الجزء من العالم .

ويشترط في هذه المحطة ما يأتي :

- ١ - أن يكون موقع المحطة بعيدا عن المناطق الأهلة بالسكان ؛ حتى لا يحدث تغيير حاد ومتأرجح في كمية الملوثات من النشاط الإنساني . ويتوقف البعد عن المناطق الأهلة بالسكان طبقا لقوة مصادر التلوث .
- ٢ - أن يتراوح البعد بين المحطة والمناطق الأهلة بالسكان من ٤٠ - ٦٠ كيلوا متراً .
- ٣ - ضرورة تغطية الطرق حول المحطة بالأسفلت .
- ٤ - زراعة الأراضي حول المحطة بطبقة دائمة من الحشائش ؛ حتى لا يتعرض الموقع للأثرية المباشرة محليا .
- ٥ - أن يكون الموقع بعيدا عن مصادر الدخان بضعة آلاف من الأمتار .
- ٦ - ألا يتعرض لهبوب رياح شديدة في أى اتجاه .

٣ - محطات إقليمية فرعية

يجب على الدولة إقامة أكثر من محطة ، لرصد تغيرات تلوث البيئة في المناطق الصناعية والمناطق الأهلة بالسكان ، وقد يصل عددها في موقع واحد إلى أكثر من ١٠٠ محطة ، وقد تستخدم - لبعض الأوقات - المحطات المتنقلة خاصة في الشوارع المزدحمة ، وتكون مهمة هذه المحطات هي الحصول على عينات من الهواء بأجهزة قليلة التكاليف ؛ وذلك لتحديد الملوثات . هذا ويتواجد في مصر ٥ شبكات لمراقبة التلوث الجوى ، في سيوة ، وسانت كاترين ، وسيدى برانى ، والقصر ، والغردقة .

تلوث الهواء الداخلى

إن أقرب الأمثلة لتلوث الهواء الداخلى هو التلوث الشديد للمحلات الموجودة في وسط المدن ؛ حيث يتغير هواء هذه المحلات ، خاصة الموجودة على طرق رئيسية أو في ميادين عامة تجرّبها السيارات التى تلوث الهواء تلويثاً شديداً . ويجب اتخاذ الإجراءات اللازمة لتقليل التلوث داخل هذه المحلات .

كما أن الشقق الموجودة بالجهة القبلية لكثير من المصانع التى ثبتت كميات هائلة من الملوثات - مثل الشقق المجاورة لمصانع الأسمت - تعتبر مثلاً صارخاً لتلوث الهواء الداخلى ؛ حيث نجد - كل صباح - كميات هائلة من الهواء الضار بكل شىء موجود بهذه الشقق ، الناتج عن ترسيب الأتربة والغبار . هذا بالإضافة إلى ما يحويه هواء هذه الشقق من أكاسيد

الكبريت وأكاسيد النيتروجين والهيدروكربونات ، وغير ذلك من الملوثات التي يظهر أثرها - جلياً - على الدهان الذهبي للمباني والتابلوهات . وتؤثر على ألوان الحوائط - الناتجة عن ترسيب أكاسيد الرصاص - على الألوان الزيتية .

وتعد المنازل الريفية نموذجاً للتلوث الداخلي ؛ نظراً لتعدد أفرادها ؛ حيث ترتفع نسبة ثاني أكسيد الكربون في الجو إلى درجة خطيرة على الصحة ، وقد يؤدي ذلك في بعض الأحوال إلى اختناق بعض أفراد الأسرة أو كلهم . هذا بالإضافة إلى ما تبثه مصادر إنتاج الطاقة من الهباب الناتج من تشغيل وابور الكيروسين ، أو حرق الأخشاب أو الجلفة أو الحطب أو اللبسات السهاري أو اللبسات العويل ، وغيرها من مصادر الإثارة الليلية من كميات هائلة من السناج ، وثاني أكسيد الكربون ، وأول أكسيد الكربون ، وأكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النتروجين ، والهيدروكربونات ، والألدهيدات . هذا بالإضافة إلى ملوثات خاصة ؛ مثل غاز الميثان الناتج من تخمر الأسمدة العضوية الناتجة من حيوانات المزرعة ، والتي غالباً ما تلوث أجزاء من المنزل الريفي . ويضاف إلى ذلك التلوث بنوع من الأثرية ، ينتقل من الحقل مباشرة بواسطة التيارات الهوائية . وتأتي هذه الأثرية - بما تحتويه من بقايا المبيدات والأسمدة والكيماويات المستخدمة في الزراعة والتلوث بالهواء المحمل بذرات المبيدات والأسمدة والكيماويات - أثناء العمليات الزراعية .

هذا .. بالإضافة إلى ملوثات أخرى شديدة الأهمية ؛ وهي التلوث بالميكروبات والحشرات ، خاصة الذباب والباعوض والبراغيث والقران ، التي تلوث البيئة وتسبب في الإصابة بأكثر من ٤٢ مرضاً .

هذا بالإضافة إلى التلوث بحبوب اللقاح ، وكذا بالمواد العضوية الناتجة،
سواء من الأسمدة العضوية ، أم بقايا النباتات وتحللها . يضاف إلى ذلك
تلوث الهواء بفصل التيارات الهوائية .

يضاف إلى هذه المصادر من مصادر التلوث الداخلي مصادر التلوث عن
طريق الأجهزة الحديثة ، والتي هي ثمرة التقدم التكنولوجي ، والتي أصبح
المواطنون يتنافسون على إيجادها بمنازلهم ، سواء في المدينة ، أم في
القرية، وأهمها :

١ - التلوث الضوضائي ؛ عن طريق أجهزة التسجيل والراديو
والتلفزيون والفيديو ومكبرات الصوت . وستكلم عن ذلك في حينه .
٢ - التلوث عن طريق أجهزة صعق البعوض والذباب ؛ حيث تبث هذه
الأجهزة كميات هائلة من الأشعة فوق البنفسجية الضارة بالنسبة للأعين ،
والتي عادة ماتسبب سرطان الجلد .

٣ - التلوث عن طريق أجهزة التكييف ؛ حيث تعتبر أجهزة التكييف
مصدرا مستمرا لكثير من الميكروبات التي تسبب الإصابة بأمراض البرد ؛
حيث تقوم مرشحات الهواء - في هذه الأجهزة - بالاحتفاظ بهذه الميكروبات
ويشها باستمرار في هذه الأماكن . هذا بالإضافة إلى احتمالات تسرب غاز
الفيرون من هذه الأجهزة . وهذه الأجهزة تضر بصحة الإنسان ، وتقوم هذه
الأجهزة أيضا ببث بعض الموجات فوق الصوتية التي تؤثر في بعض
المواطنين .

٤ - الثلاجات وخطرها الرئيسي في تعرض الإنسان لتيارات البرد
المفاجئة ، بالإضافة إلى احتمال تلوث البيئة بغاز الفيرون . الذي قد يسبب

الإضرار بصحة الإنسان .

تلوث طبقة التروبوسفير

طبقة التروبوسفير - كما سبق أن أوضحنا - هي الطبقة من الغلاف الجوى التى تحيط مباشرة بالكرة الأرضية ، والتي تتنفس بها الهواء الجوى. وعادة يسبب تلوث طبقة التروبوسفير أضراراً للمحاصيل الزراعية والحياة والماشية وصحة الإنسان والمباني وغيرها .

وعادة تسبب الملوثات الأولية - مثل ثاني أكسيد الكبريت وثاني أكسيد النتروجين والهيدروكربونات وأول أكسيد الكربون والميثان - تفاعلات مشتركة ، يتكون فيها ملوثات ثانوية ؛ مثل الأمطار الحمضية والكيماويات المؤكسدة ضوئياً . وعادة ما يحدث الضرر البيئى نتيجة تفاعل كلتا المجموعتين من الملوثات .

وهذه التفاعلات التى تحدث فى وجود ضوء الشمس يمكنها أن تكون هيدروجين بيروكسيد ومركب بيروكسى أستيل نترات ، ومركبات أخرى، ويسمى مركب الأوزون وهيدروجين بيروكسيد ومركب بيروكسى أستيل نترات بالمواد المؤكسدة الضوء كيميائية . وتعتبر هذه المواد شديدة الخطورة على الزراعات ، وكذا على صحة الإنسان .

Vertical line on the left side of the page.

Horizontal line near the bottom of the page.

الفصل الثامن

تأثير ملوثات الهواء علي الإنسان

تخضع صحة الإنسان لعوامل مختلفة داخلية وراثية وخارجية بيئية تختلف في تأثيرها . وقد كانت العوامل الداخلية والوراثية - في الماضي - هي المسؤول الأول عن صحة الإنسان ، إلا أنه في الآونة الأخيرة - وبعد دخول الإنسان عصر الصناعة - أصبحت العوامل الخارجية البيئية هي المسؤول الأول عن صحة هذا الإنسان . وأحد العوامل البيئية الهامة تلوث الهواء ؛ حيث يحتاج الفرد إلى حوالي ١٥ كيلو جراماً هواء يومياً ، حيث يحتاج في كل شهيق إلى نصف لتر هواء ، كما يحتاج في اليوم إلى عشرة آلاف لتر ، وفي السنة إلى ٣٦ مليون لتر . فإذا تغير تركيب الهواء من هواء نقي إلى هواء ملوث تسبب ذلك في حدوث أمراض واضطرابات فسيولوجية خطيرة ؛ لذلك يجب على الإنسان تجنب إحداث أية تغيرات في الصفات الطبيعية أو الكيماوية أو البيولوجية للهواء ، وإلا تسبب ذلك في حدوث أخطار للإنسان تختلف من أخطار بسيطة إلى أخطار شديدة فعلي سبيل المثال .. فإن التغيير في صفات الهواء الطبيعية - سواء برفع درجة حرارته ، أم بخفضها - يعرض الإنسان للإصابة بتنشيط المراكز العصبية ،

أو يزيد من تعرضه لأمراض البرد أو الميكروبات ، كما يقلل من نقص مقاومة الجسم للأمراض . كما أن تغير درجة رطوبة الهواء بالنقص أو الزيادة يسبب جفاف الجلد والأغشية المخاطية ونقص الماء من الجسم ، وقد تؤدي زيادتها أو نقصها أيضا إلى اضطرابات في عملية إفراز العرق .

كما أن التغير في حركة الهواء والضغط الجوي - وهي صفات طبيعية للهواء - يؤثر على الإنسان ونشاطه . وأقرب الأمثلة على ذلك ارتفاع الضغط فوق الجبال ، حيث يصاب الإنسان بداء الجبال وغيره من الأمراض . هذا وتؤثر الإشعاعات الناجمة عن الشمس - سواء ضوء الشمس ، أم الإشعاعات الراديوية وهي من الصفات الطبيعية للهواء - تأثيرا ضارا على الإنسان في حالة زيادتها أو نقصها ؛ حيث إنها قد تحدث أمراضاً خطيرة ؛ مثل أمراض الأجهزة التناسلية والجهاز العصبي ، وبعض الإصابات السرطانية مثل سرطان الجلد .

أما صفات الهواء الكيماوية فهي تتكون من المواد الكيماوية التي سبقت الإشارة إليها ، وأهمها الأكسجين الذي يحتاج إليه كل الكائنات الحية؛ حيث يحتاج الإنسان إلى ٣٥٠ مللى في الدقيقة في حالة الراحة ، وقد تصل إلى ٥٠٠٠ مللى في الدقيقة عند الجرى . وعادة ما يدخل الهواء المحمل بالأكسجين إلى الرئتين وهو محمل بتركيز ٢١٪ . أكسجيناً ، ويخرج وهو محمل بـ ١٥ - ١٨٪ . أكسجيناً أما الغاز الثاني فهو ثاني أكسيد الكربون ، ويبلغ تركيزه في الهواء الجوي ٠٣٪ . عند الشهيق ، بينما تتراوح نسبته في الهواء الزفير من ٢٥ - ٥٪ . وإذا زادت نسبة ثاني أكسيد الكربون في الهواء إلى ١٪ . يصاب الإنسان بضيق في التنفس ، وبأمراض تنفسية خطيرة ، أهمها السعال وارتفاع

الحرارة والصداع وسرعة النبض وارتفاع الضغط ، وقد يؤدي ذلك إلى الوفاة.

أما الغاز الثالث - وهو غاز الأوزون - فالمفروض أنه لا يتواجد في الجو المحيط بالإنسان ، ولكنه يتكون في الجو لأسباب كثيرة في الوقت الحاضر . وإذا زادت نسبته على واحد في المليون .. فإنه يتسبب في أضرار خطيرة للأغشية المخاطية المبطنة للجهاز التنفسي .

هذا بالإضافة إلى عديد من المركبات ؛ مثل أكاسيد الكبريت ، وأكاسيد النتروجين ، وأكاسيد الفحم الشديدة السمية ، وكبريتيد الهيدروجين ، والميثان ، والهيدروكربونات ، وغيرها من المركبات الشديدة الضرر على الإنسان .

أما التغيرات البيولوجية .. فتشمل تلوث الهواء بكثير من الفيروسات والبكتيريا والفطريات الممرضة والاكاروسات شكل رقم (٢٠) ، وكذا حبوب اللقاح شكل رقم (٢) التي تسبب كثيراً من الأمراض التي تصيب الإنسان الموجود في هذا الهواء الملوث بيولوجيا .

دور الجهاز التنفسي في تنظيف الهواء قبل دخوله إلى الرئتين

يتكون الجهاز التنفسي من عدد من الأعضاء التي تتحكم في دخول هواء التنفس وخروجه ، وتكيف درجة حرارته ورطوبته وتنقيته . فالأنف هو أول أجزاء الجهاز التنفسي ؛ حيث يبطن من الداخل بغشاء مخاط غني



شكل (٢٠) : الإكاروس الذى يعيش فى الرتبة الذى يتواجد فى هواء المنازل .

بالغدغد المخاطية والشعيرات الدموية ، وظيفته ترطيب هواء الشهيق وتكييف درجة حرارته مع حرارة الجسم . كما أن المادة المخاطية تنقى الهواء من ذرات الأتربة العالقة بالهواء وكذا المواد الغريبة ، عن طريق مجموعة من الشعيرات ، تعمل كمصفاة للهواء ، ثم البلعوم الذى يحمل الهواء إلى الحنجرة ، التى يوجد عند مدخلها غضروف يسمى لسان المزمار، يقوم بإغلاق الحنجرة عند بلع الطعام .

وتؤدى الحنجرة إلى القصبة الهوائية التى تنقسم إلى شعبتين هوائيتين، كل منهما تؤدى إلى رئة ، وكل قصبة مبطنة من الداخل بغشاء مخاطي . وتوجد أعداد كبيرة من الأهداب ، التى تعمل على دفع الإفرازات وذرات الغبار إلى أعلى للتخلص منها .

والرئة تكون فى الجنين وردية اللون ، ثم تتحول إلى اللون الأرجوانى، ثم إلى الأرجوانى الداكن كلما زاد العمر ؛ لترسيب ذرات التراب والكربون والقطران فى الرئة . وكلما ازداد تلوث الهواء ازداد اسمرار الرئة .

ويتنفس الإنسان بمعدل ١٧ - ١٨ مرة فى الدقيقة . والتنفس يشمل عمليتى الشهيق والزفير ؛ حيث يحصل الدم على الأكسجين ويطرد ثاني أكسيد الكربون . ويتنفس الإنسان فى كل شهيق حوالى نصف لتر هواء، ويبلغ ما يستهلكه الإنسان يوميا عشرة آلاف لتر هواء . ولكن ماتأثير الغبار على صحة الإنسان ؟

تأثير الغبار على صحة الإنسان

الغبار - كما ذكرنا سابقا - نوعان ، أحدهما جزيئاته كبيرة ، والآخر

جزئياته صغيرة أو (ناعمة) ، وليس هناك خطورة من الجزئيات الكبيرة ، لأن الحاجز الأنفي يمنعها من الوصول إلى الرئة ، وتخرج عن طريق السعال . ولكن الخطورة تكمن في الغبار ذي الجزئيات الناعمة ؛ لأنها تبقى معلقة في الهواء لمدة طويلة ؛ وبالتالي يتم استنشاقها بكميات كبيرة . والرئة غير قادرة على طرد مثل هذه الجزئيات ؛ حيث تخترق الجهاز التنفسي وتصل إلى الحويصلات الهوائية .

والخطورة فيما تحتويه هذه الجزئيات الناعمة من مختلف أنواع الغبار الجيري والرملي والأسمنتي والطيني ودخان السجائر ودخان المصانع وعوادم السيارات والمحروقات وذرات الفحم المحروقه وغيرها ، وهذا ما يطلق عليه الغبار الممرض . هنا مع ملاحظة أن الغبار ذا الجزئيات أقل من (ا ر .) ميكرونأ يعامل معاملة الغازات ، ولا يستقر في الرئة ؛ لذا .. يعتبر غير ممرض .

ونظرا لأن الجراثيم والمواد التي تسبب الحساسية تشكل جزءا كبيرا من مكونات الغبار .. فإن ذلك يعتبر السبب الأول لمعظم أمراض الجهاز التنفسي الحادة ، بما في ذلك السل الرئوي ، والحصبة ، والجراثيم العنقودية والرئوية ، بالإضافة إلى مرض (داء المبانى) ، وأعراض الصداع ، والغثيان والإسهال، والدوخة ، والطفح الجلدي وآلام البطن ، والصداع . كما لوحظ وجود نسبة عالية من المياه البيضاء بالعين ، تصل إلى ٩٠٪ . لدى المصابين بالتغير الرئوي ، والذين تزيد أعمارهم على ٥٠ سنة ، في حين أنه لا تزيد نسبة المياه البيضاء في العين إلى أكثر من ٣٠٪ . لدى المرضى العاديين غير المصابين بالتغير الرئوي .

النساء والتغبرُّ الرئوي

لماذا ترتفع نسبة إصابة النساء (وخاصة ربات البيوت) بمرض التغبرُّ الرئوي ؟

أثبت أكثر من تقرير ويحث علمي أن النساء (وخاصة ربات البيوت اللاتي يقضين معظم أوقاتهن بالمنزل) مصابات بمرض التغبرُّ الرئوي ؛ نتيجة تعرضهن - فترات طويلة من الوقت - للغبار ذي الجزيئات الناعمة الصغيرة المسببة لأمراض الرئة والتي تتراوح أقطارها كما قلنا من (١.٠ ر) ميكرونًا إلى ميكرون واحد . كما تصاب ربات البيوت بهذا المرض - أيضاً - بسبب عادات خاطئة في تنظيف الغبار لدى الكثيرات من ربات البيوت ؛ كتنظيف السجاد والموكيت ، والذي يحتوي علي كميات كثيرة من الجراثيم . وفي مؤتمر حول أمراض الحساسية عقد في سويسرا في أواخر عام ١٩٨٩م أعلن العلماء أن السجاد المثبت (الموكيت) يعتبر من أول الأسباب الهامة للإصابة بمرض (الربو) ؛ حيث يعتبر الموكيت المأوى المثالي للعث المنزلي الذي يعتبر من أكثر مسببات الربو ، كما أن أجهزة التكييف وأجهزة الترطيب تحتضن - بالإضافة إلى الجراثيم - فطريات مختلفة ، تكون سببا في بعض الأمراض التنفسية ، ويعتبر مرض "حمى المكيفات" أوضح مثال على ذلك .

ويمكن تقسيم مواد التلوث التي تؤثر على الجهاز التنفسي إلى مايتى :

١ - مواد مهيجة للرئة ؛ مثل أكسيد الكبريت ، وأكسيد النتروجين،

والأوزون ، والكلور ، والأمونيا . وهذه تؤثر على بطانة القصبات التنفسية.
٢ - الأثرية ؛ مثل الكوارتز ، والسليكا ، والكربون ، والأسبستوس ،
والكوبلت ، وأكسيد الحديد . وهذه تؤثر على pulmonary interstitial
.tissues

٣ - Beryllium agents producing granulome ؛ مثل
مثل الذى يؤثر على الرئة .

٤ - المواد المسببة للحصى ؛ مثل الزنك ، والمانجنيز ، وهبو القطن .
وهذه تؤثر على Alveoli .

٥ - المواد المسببة للاختناق ؛ مثل أول أكسيد الكربون ، وكبريتيد
الهيدروجين . وهما يؤثران على الهيموجلوبين ، وكذلك على الجهاز التنفسى
المركزى .

كيف تتجنب الغبار الممرض

فى حالة وجود الغبار الممرض فى المنزل بكميات كبيرة يلزم - أولاً -
إزالة مصادره ؛ ويكون ذلك بالنظافة المستمرة باستخدام وسائل التنظيف
العادية سواء المكناس اليدوية ، أم المكناس الكهربائية ، ولكن مع ضرورة
وضع قطعتين من الشاش عرض القطعة ٧ - ١٠ سم ، وطولها ٥٠ سم ،
وبيئهما قطعة غير سميكة من القطن ، بحيث تلف جيدا على الأنف والفم
بعد ترطيبها بالماء . ويشترط السماح بالتنفس العادى للقائم بعملية
التنظيف.

وفى جميع الأحوال يفضل ترطيب الأرضيات أو الجدران برذاذ من الماء
لتقليل تحرك الغبار الممرض .

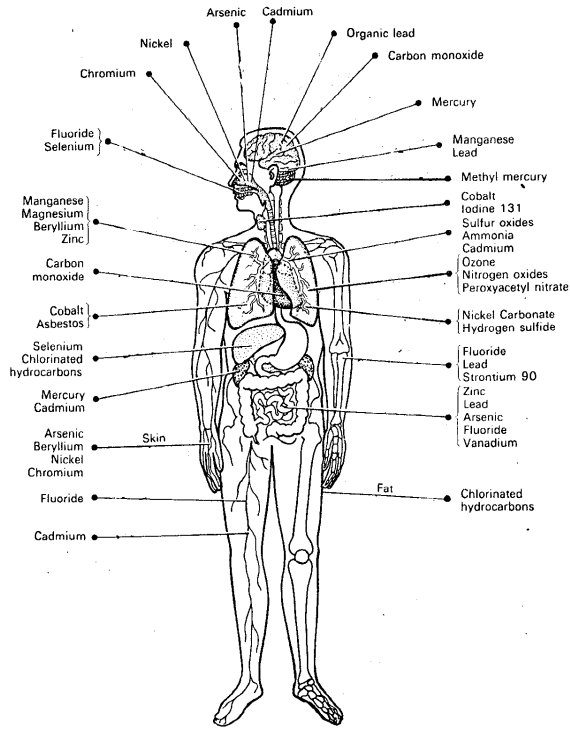
وقد لوحظ أن الأماكن التي تتواجد بها كميات كبيرة من النباتات الخضراء (خصوصاً المتخصصة في امتصاص الغبار بجميع أنواعه كما سيرد في الأبواب اللاحقة) يقل بها - إلى درجة كبيرة - الغبار الممرض .

ولكى تتمكن من تقليل كميات الغبار الذي يخترق الأماكن المغلقة عن طريق الفتحات المختلفة لابد من إغلاق هذه الفتحات بإحكام ، مع إجراء عمليات التهوية لهذه الأماكن ، في الأوقات التي يقل فيها الغبار ؛ مثل الصباح الباكر ، وبعد الغروب ؛ حيث يتواجد الغبار بكميات كبيرة أثناء ارتفاع درجة الحرارة ، ويفعل التيارات الهوائية .

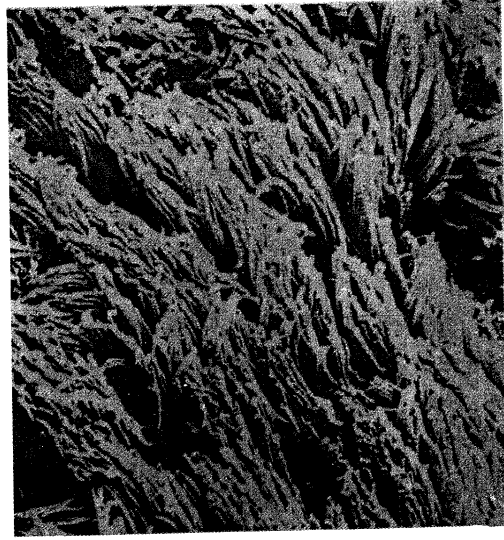
التأثير على صحة الإنسان

يؤدي تلوث هواء طبقة التروبوسفير إلى أضرار خطيرة بالنسبة لصحة الإنسان شكل رقم (٢١) ؛ فالأوزون - على سبيل المثال - يسبب أضراراً خطيرة للرئتين وللجهاز التنفسي للإنسان ؛ حيث يؤدي تلوث الهواء لقطرات المياه - المحتوية على حامض كبريتيك - إلى تحطيم الأغشية الحامية للرئتين شكل رقم (٢٢) من الداخل . كما يؤثر دخول كل من ثاني أكسيد الكربون وثاني أكسيد النيتروجين على وظائف الجهاز التنفسي . أما أكاسيد النيتروجين والهيدروكربونات وأول ثاني أكسيد الكربون فإنها تتفاعل في وجود ضوء الشمس ؛ لإنتاج ما يُسمى بـ "مركبات ضوء كيميائية photo chemical smog" ، والتي تسبب مشاكل صحية كبيرة .

وهناك مجموعة من البشر لديهم الحساسية للملوثات الهوائية ؛ فمثلاً المصابون بالربو لديهم حساسية لهذه الملوثات ، كما أن هناك كثيراً من



شكل (٢١) : تأثير جميع أجزاء جسم الإنسان بالملوثات المختلفة .



شكل (٢٢) : الأغشية الحامية للراتين مكبرة تحت الميكروسكوب الإلكتروني .

أمراض الحساسية للجهاز التنفسي ، يصاب بها الإنسان فور تعرضه لتركيزات مستمرة من هذه الملوثات .

وتلعب الأمطار الحمضية دوراً هاماً وخطيراً في صحة الإنسان ؛ حيث تقوم هذه الأمطار بصرف المعادن السامة في مياه الشرب وفي الترع والقنوات والبحيرات ؛ حيث تُربى فيها الأسماك ؛ فلقد لوحظ - مثلاً - ارتفاع تركيز الزئبق ، وهو من الملوثات الخطيرة جداً على الصحة ؛ نتيجة تلوث المياه بالأمطار الحمضية .

إن الضباب المخلوط بمركبات ضوء كيميائية وبعض الدخان تسبب في موت ٤٠٠٠ شخص في لندن عام ١٩٥٢ . من التأثير المباشر على القلب والرئتين . ومنذ عام ١٩٧٠ والحكومة الأمريكية تدفع عدة بلايين من الدولارات ؛ نتيجة مشاكل تلوث الهواء . وتدلل التقارير الواردة من بولندا على أن مدينة "كاتوريس" تعتبر من أكثر مدن العالم تلوثاً . ويسبب هذا التلوث أضراراً خطيرة بالجهاز الدوري ، كما يسبب أمراضاً بالجهاز التنفسي والسرطان وتشوه الأجنة .

أهم آثار ملوثات الهواء على الإنسان

١ - أول أكسيد الكربون

ينافس ثاني أكسيد الكربون الأوكسجين في الادمصاص خلال الأنسجة. وقد لوحظ أن ذلك يحرم الإنسان والحيوان من ٢٠ ٪ من الأوكسجين اللازم، ولقد اوضحت الدراسات أن غاز أول أكسيد الكربون يتواجد بكثرة في

الأماكن المزدحمة بالسيارات ؛ مثل ميدان التحرير ، وميدان رمسيس ، وميدان الجيزة ، لدرجة أن درجة تركيزه وصلت إلى أكثر من ٥٣ جزيئاً في المليون ، علماً بأن المسموح به عالمياً لا يزيد على ٣٠ جزيئاً في المليون ، ويتسبب أول أكسيد الكربون فيما يأتي :

- ١ - ظهور حالة الدوار أو الإغماء .
- ٢ - قلة نشاط الإنسان وقلة إنتاجه .
- ٣ - قد تصل درجة التأثير إلى درجة التسمم في التركيزات العالية .

٢ - أكاسيد النتروجين

تتواجد هذه الغازات في عوادم كثيرة من المصانع ، وتؤثر تأثيراً مباشراً على الجهاز التنفسي . وقد وجد أن غازات أكاسيد النتروجين تتواجد بتركيزات عالية في المناطق الصناعية بما يعادل ١٠ أمثال الحدود المسموح بها . وقد لوحظ أن هذه الأكاسيد تؤدي إلى :

- ١ - زيادة تركيز غاز الأوزون ؛ نتيجة لتفاعل هذه الأكاسيد مع الجو .
- ٢ - وجدت علاقة بين هذه الغازات في هواء المدن وبين الإصابة بالأمراض الصدرية ، وخاصة لدى أطفال المدارس .
- ٣ - يؤدي وجود هذه الغازات في الجو إلى ظهور الضباب الكيموضوي، والذي يلعب دوراً هاماً في تكوين الأوزون .

٣ - أكاسيد الكبريت

تنبعث هذه الغازات من عمليات احتراق الوقود ، وكذلك نتيجة

للتفاعلات الكيماوية ، وأثناء إنتاج حامض الكبريتيك فى مصانع الأسمدة الكيماوية ، ومصانع الكيماويات . كما أنه ينبعث نتيجة لاحتراق المازوت. ويمكن أن يخرج أيضاً من احتراق الفحم والبتروول ، خصوصاً من الورش والمخابز وبعض المصانع ، وكذا من السيارات الديزل .

ويؤدى تلوث الجو بهذه الأكاسيد إلى :

- ١ - نزول الأمطار الحمضية ؛ نتيجة تفاعل هذه الغازات مع قطرات المياه وتكوين حامض الكبريتيك .
- ٢ - حدوث أضرار بالغة بالجهاز التنفسى .
- ٣ - تسبب هذه الغازات فى تآكل المعادن والآلات وأحجار البناء .
- ٤ - أوضحت الدراسات التى أجريت فوق مبنى نقابة المهن الهندسية بشارج رمسيس أنه بتعرض الورق لمدة ٣ شهور فقدت الأوراق نصابها بنسبة ٤٠ ٪ ، كما أنه احتوى على نسبة من حامض الكبريتيك ، وانخفضت مقاومة الورق للشنى بنسبة ٣٠ ٪ .

٤ - الرصاص

يعتبر الرصاص من أهم نواتج احتراق البنزين فى مصر . وفى الوقت نفسه هو أخطرها ؛ حيث يتم إضافة الرصاص إلى البنزين ؛ لتحسين خواصه، ورفع رقم الأوكتان . ويعتبر هذا العنصر ساماً جداً بالنسبة للإنسان والحيوان . ولقد أوضحت النتائج أن تركيز الرصاص يصل فى بعض مناطق القاهرة - أثناء الذروة - إلى ١٥ ميكروجراماً من الرصاص لكل متر مكعب هواء .

ولقد أوضحت الدراسات ماياتى :

١ - يؤدي هذا العنصر إلى أضرار صحية بالغة ؛ حيث يعطل عمل الإنزيمات .

٢ - يؤدي إلى حدوث فقر دم .

٣ - يؤدي إلى التخلف الدراسى للأطفال ؛ حيث يؤثر على خلايا المخ .

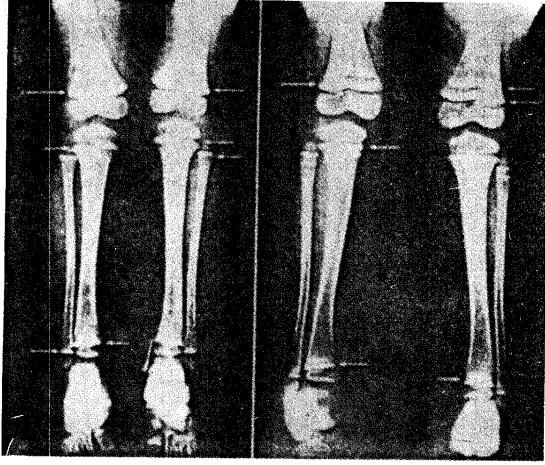
٤ - وجدت تركيزات عالية فى دم جنود المرور فى الشوارع المزدحمة ، وأوضحت الدراسة التى أجريت عليهم الآثار الجانبية لهذا العنصر على إنزيمات الدم ، وكذا على حدوث فقر الدم لدى الجنود و يترسب الرصاص فى عظام الأطفال شكل رقم (٢٣) .

٥ - السناج

السناج هو ذرات الكربون التى تظهر نتيجة لعدم الحرق التام للمواد ؛ مثل القار والسولار والكاوتش والفحم والبتروول ؛ حيث تخرج كميات كبيرة من جزيئات الكربون فى صورة دقائق صغيرة ، تحمل معها جزيئات من الهيدروكربونات وبعض المعادن الثقيلة .

ولقد أوضحت الدراسات التى أجريت بالمركز القومى للبحوث أن هواء تالقاهرة يحتوى على تركيزات عالية من هذه المواد ، ويتضح ذلك - جلياً - من تلوث الملابس وتلوث الكتب فى المكتبات ، وتلوث المكاتب والأثاث فى الأماكن القريبة من وسط القاهرة .

ويؤدى تلوث الهواء إلى ماياتى :



شكل (٢٣) : ترسيب الرصاص في عظام أرجل الأطفال .

- ١ - تؤدي الهيدروكربونات وثالث أكسيد الكبريت وبعض المعادن الثقيلة المصاحبة لجزيئات الكربون إلى الإصابة بالسرطان .
- ٢ - تؤدي كثرة هذه المكونات في الجو إلى حجب الرؤيا ، وذلك واضح - جلياً - في منطقة عين الصيرة بعد الخامسة مساءً ؛ حيث يقوم أصحاب قمائن الطوب بحرق كميات كبيرة من مصاصة القصب ، وكذا كاوتش السيارات والمازوت وظهر جلياً في الكويت بعد حرق آبار البترول .
- ٣ - اتساخ المنازل والملابس ؛ مما يزيد من استعمال المنظفات الصناعية .

٦ - الهيدروكربونات

تلعب الهيدروكربونات دوراً هاماً في تكوين الضباب الكيموضوي ، كما تسبب الإصابة ببعض الأمراض السرطانية .

الآثار الحادة للملوثات

تبدو الآثار الحادة لتلوث الهواء على الإنسان عند حدوث المرض أو الوفاة . وهناك أمثلة واضحة لكوارث تلوث بيئية ، نسوقها على سبيل المثال ، وتتنضح فيها الآثار الحادة والسريعة على الإنسان ، وأهمها حادثة المكسيك عام ١٩٥٠ عند تسرب غاز كبريتيد الألدروجين السام من معمل تكرير البترول .

وقد وقعت حوادث مأساوية في المصانع الكيماوية ، من بينها ما وقع أخيراً في فليكسبور في المملكة المتحدة عام ١٩٧٤ ، وكانت مأساة يهوبال بالهند عام ١٩٨٤ من أسوأ ما حدث ؛ حيث يتجمع الفقراء بجوار المصانع ؛ لعدم توافر المساكن الملائمة لهم .

وفى عام ١٩٧٦ حدثت مأساة سيفيرو ؛ فقد أثارت الفزع - بنوع خاص - بسبب حرقها بمنطقة أهلة بالسكان . وما حدث عام ١٩٨٧ بمنطقة الورديان بالإسكندرية أحد الأمثلة الصارخة لكوارث تلوث الهواء بالدخان .

وفى بلجيكا عام ١٩٣٠ والولايات المتحدة ١٩٤٨ حدثت كارثة مركبات الكبريت الخارجة من المصانع . وقد لعبت طوبوغرافية المكان وكذا وقوف حركة الرياح دورا هاما فى امتداد فعلها السام لفترة طويلة ؛ حيث تسببت فى موت كثير من كبار السن والأطفال ؛ بسبب التأثير على الجهاز الدورى والتنفسى . وفى لندن ١٩٥٢ كانت هناك علاقة واضحة بين عدد الوفيات وكميات الكربون والجسيمات الأخرى المعالقة بالدخان ، ودرجة تركيز أكاسيد الكبريت ، وذلك للسكان الموجودين بجوار المصانع ، والتي أصيب فيها السكان بأمراض الجهاز الدورى والتنفسى ، التي أدت إلى موت المصابين .

الآثار المزمنة والمتأخرة

تبدو الآثار المزمنة والمتأخرة واضحة من وقائع النتائج التي ظهرت ؛ نتيجة لتلوث الهواء بشدة فى الدول الآتية :

١ - فى إنجلترا اتضح أن النزلات الشعبية المزمنة كانت أكثر وضوحاً بين موزعى البريد الذين يعملون فى مناطق ملوثة منها لدى الذين يعملون فى مناطق غير ملوثة . ووجدت علاقة كبيرة بين التلوث والنزلات الشعبية ، كما تسبب حرق الوقود فى تلوث خطير للهواء على نطاق مدينة لندن بأكملها ؛ نتيجة للضباب الدخانى الذى تسبب فى موت آلاف من المواطنين.

٢ - فى تشيكيوسلوفاكيا أجريت دراسة على صحة الأطفال فى كل من المناطق الشديدة التلوث والمناطق الأقل تلوثاً . ولقد أوضحت النتائج أن الأطفال فى المناطق الشديدة التلوث تقل لديهم نسبة الهيموجلوبين فى الدم ، ومستوى الكالسيوم والفسفور ، مع ظهور حالات الكساح بينهم ، علاوة على قلة النمو .

٣ - فى لوس أنجلوس ومكسيكى سيتى وساوبالو يتواجد الضباب الدخانى الضوء كيمائى .

٤ - فى آسيا وأفريقيا وأمريكا اللاتينية يؤدى استعمال الخشب والروث والفضلات الزراعية فى الأفران المفتوحة - فى حدود تركيزات خطيرة من الغازات السامة - إلى تراكم هذه المواد فى المنازل . وتدل التقديرات أن ١٪ من سكان الريف فى الهند ونيبال وعشرات الملايين من الناس يعانون أمراض القلب والرئة المزمنة ، وكذلك التهاب الشعب الهوائية المزمن ، وانتفاخ الرئة والربو والسرطان الأنفى البلعومى .

٥ - أوضحت الدراسة فى كثير من بلاد العالم وجود علاقة كبيرة بين أمراض الجهاز الدورى وتهيج العينين ، والحد من الرؤية ، ووجود طعم غريب فى الفم ، والاضطرابات المزمنة فى الجهاز التنفسى ، وبين كمية الملوثات الموجودة فى الهواء .

٦ - ثبت علمياً أن أول أكسيد الكربون ينافس الأوكسجين فى الإمتصاص ؛ ولذلك يصاب رجال المرور فى الأماكن المزدحمة بالسيارات بفقر الدم .

٧ - نسبة انتشار الأمراض النفسية أكثر فى الأماكن الشديدة التلوث منها فى المناطق النظيفة .

- ٨ - ثبت وجود علاقة بين سرطان الرئة والمواد الضارة الموجودة بالهواء.
٩ - ثبت وجود علاقة بين حجب أشعة الشمس نتيجة تلوث الهواء ، خاصة حجب الأشعة فوق البنفسجية وإصابة الأطفال بليين العظام ؛ نتيجة لعدم تكوين فيتامين "د" .

أهم الوسائل العملية للوقاية من أخطار التلوث الناجمة عن المصانع المجاورة

- ١ - يفضل عدم السكن فى أماكن بها هذه المصانع كلما أمكن ذلك.
٢ - فى حالة الضرورة يفضل أن يكون السكن فى الجهة البحرية من المصانع ، وليس فى الجهة القبلية .
٣ - إذا لم تتوافر الوسيلتان السابقتان فيراعى فى هذه الحالة ما يأتى:
أ - يفضل قفل جميع الشبابيك والأبواب التى تقع فى الجهة القبلية من المصنع .
ب - ضرورة تركيب طبقتين من السلك متتاليتين ؛ لتعملا كمصفاة ، لترسيب الهواء قبل دخوله.
ج - يفضل استخدام المراوح الشافطة فى المنزل ، مع ضرورة تركيب مرشح عبارة عن طبقتين من القطن ، بينهما طبقة من الصوف الزجاجى ، لترشيح الهواء الداخلى إلى المنزل .
د - محاولة زراعة أشجار عالية حول المنزل فى صفوف متلاصقة من الأشجار الطويلة ؛ مثل شجر الكازوارينا أو الصفصاف ، الذى يلعب دورا هاما فى ترسيب محتوى الهواء من المواد العالقة .

- هـ - ضرورة وجود كميات كبيرة من النباتات داخل شبابيك المنزل والبلكونات والتراسات . وحماية هذه النباتات يفضل عمل طبقتين من السلك ؛ لتقليل المواد الملوثة لهذه النباتات .
- و - ضرورة زراعة كميات من نباتات الظل داخل المنزل . وفائدة الأشجار أو النباتات داخل المنزل هي إنتاج كمية كبيرة من الأوكسجين ، وامتصاص كميات هائلة من ثاني أكسيد الكربون ، تستخدمها النباتات فى عملية التمثيل الضوئى .
- ز - يفضل أن يخرج أفراد الأسرة كل أسبوع لمدة يومين ، يتعرضون فيهما لأشعة الشمس الساطعة والهواء النقى .
- ح - يفضل فتح الشبابيك والأبواب فى عطلات المصانع أو ليلا ، عندما تكون المصانع متوقفة عن العمل .
- ط - فى حالة ضرورة التواجد فى الهواء الملوث يفضل عمل كاماة يدوية ، تتكون من طبقتين من الشاش ، عرض كل طبقه ١٠ سم ، وبينهما طبقه من القطن تلف حول الأنف والفم .

التلوث الناتج من الأجهزة الحديثة

١ - التلوث الناتج من الثلاجات

أدى استخدام الثلاجات بكثرة فى المنازل إلى احتمالات تسرب غاز الفريون - ولو ببطء - من موتورات هذه الثلاجات ، بالإضافة إلى تعرض مستعملى الثلاجات أثناء الفتح والقفل لتيارات من الهواء البارد المشبع بالرطوبة ؛ مما يؤثر بطريق غير مباشر على الجهاز التنفسى .

٢ - التلوث الناتج عن أجهزة التكييف

لقد وهب الله الإنسان بيئة تتغير فيها درجة الحرارة والرطوبة على مدى اليوم ؛ فهي في الصباح الباكر مختلفة عن وقت الظهر ، مختلفة عن المساء . وتختلف على مدار السنة صيفا وشتاء وربيعا وخريفا . وهذه التغيرات البيئية - على مدار اليوم أو العام - تؤثر تأثيراً محسناً بحكمة الخالق ، وله حكمة في ذلك .

وقد لوحظ أن الإنسان الذي يعيش في بيئة ثابتة من حيث درجات الحرارة يكون أكثر حساسية وتعرضاً للأمراض من الشخص الذي يتعرض لتغيرات جوية من حرارة ورطوبة وشمس وظل على مدى اليوم أو العام ؛ لذلك تعتبر أجهزة التكييف من الأجهزة ذات التأثير المرضي للإنسان على مر السنين ، وقد يكون التأثير غير ملحوظ ، ولكن الضرر قائم ، كما أنه ثبت علمياً أن مرشحات الهواء في أجهزة التكييف تعتبر مكاناً ملائماً لنمو كثير من الميكروبات ؛ ومن ثم .. فهي تعتبر مصدراً هاماً للميكروبات المرضية للإنسان ، خاصة أمراض الرئة والحساسية .

٣ - أجهزة التلفزيون والكمبيوتر

يبث التلفزيون خلال إرساله كميات من الموجات الألكتروستاتيكية ، التي تنتقل عبر الهواء ؛ لتؤثر على الإنسان وعلى عينه . كما أن الأشعة فوق البنفسجية تلعب دوراً هاماً في التأثير على المشاهد لفترات طويلة ، ويقوم الكمبيوتر بنفس الدور .

٤ - أجهزة صعق الذباب والبعوض

انتشرت فى الوقت الحاضر أجهزة صعق الذباب والبعوض . وترجع خطورة هذه الأجهزة إلى الضرر الناشئ عن الأشعة فوق البنفسجية التى تسبب حدوث سرطان فى الجلد ، وضعفاً فى البصر ، وفى حالة ضرورة استعمالها يفضل عدم تواجد الإنسان بجوارها أو بالقرب منها .

أهم وسائل الحماية لتجنب خطر عوادم السيارات

١ - إذا كنت راكباً سيارة

- أ - يجب أن يكون الموتور فى حالة جيدة . ويفضل أن يتم تركيب أحد المرشحات أو الأجهزة السابقة ؛ لمنع خروج غاز من الشكمانات .
- ب - يفضل استخدام البنزين العالى الجودة الخالى من الرصاص .
- ج - يفضل إغلاق شبايبك السيارة ؛ لتجنب التعرض المباشر لعوادم السيارات المجاورة لسيارتك .
- د - يفضل إبطال الموتور عند التوقف ؛ إسهاماً فى الإقلال من كمية الملوثات فى الجو .
- هـ - فى الأماكن المزدحمة بالسيارات يمكنك عمل كمادة يدوية تتكون من قطعتين من الشاش ، بينهما شريحة رقيقة من القطن المرطب بالماء ، يتم استعمالها فى هذه المناطق فقط .
- و - يمكن تكليف كهربائى التكييف بتركيب فلتر فى مقدمة الجزء الذى يدخل فيه الهواء إلى داخل السيارة ، يتكون من عدة طبقات متبادلة من

الصوف الزجاجى والقطن ، ويتم تغييره كل فترة من الزمن .

٢ - إذا كنت فى محل أو ورشة

١ - يجب أن تقوم بزراعة عدة أشجار أمام المحل أو الورشة مثل أشجار البونسيانا والصفصاف أو أشجار الفيكس لتقوم بانتاج كمية كبيرة من الأكسجين وحيث تقل نسبة الأكسجين فى المناطق المزدحمة بالسيارات بالاضافة إلى أن هذه الأشجار تستهلك كمية كبيرة من ثانى أكسيد الكربون.

ب - يفضل للأفراد عدم التعرض المباشر للهواء المحمل بعوادم السيارات داخل المحل ويفضل عمل عدة عوائق فى صورة حوائط متعرجة من البلاستيك أو السلك أو الخشب ، بقصد ترسيب محتويات الهواء من المواد الصلبة ويفضل اغلاق أبواب المحل تماما مع تركيب مراوح شافطة للهواء - مركب عليها فلتر عبارة عن طبقات متتالية من القطن والصوف الزجاجى .

ج - يفضل صرف نصف لتر لبن لكل عامل بالمحل بقصد تعويض فقر الدم الناتج عن التعرض لهذه المواد الضارة .

٣ - إذا كنت فى أحد المساكن فى المناطق المزدحمة

بالسيارات

أ - يفضل زراعة أعداد كبيرة من النباتات ، سواء فى الشبائيك ، أم البلكونات ، أم فى الحديقة ؛ بقصد زيادة كمية الأكسجين فى الجو المحيط. وكذا استهلاك كميات كبيرة من ثانى أكسيد الكربون .

ب - يفضل إغلاق الأبواب والشبابيك إعتباراً من الساعة ٩ صباحاً وحتى الساعة ١٠ مساءً ، مع تركيب شفاطات تسحب الهواء إلى الداخل ، مع تركيب مرشحات عبارة عن طبقات متتالية من القطن والصوف الزجاجي .
ج - يفضل مغادرة الشقة يومين - على الأقل - من كل أسبوع ، في أماكن بعيدة عن المناطق الملوثة ؛ لاستنشاق كميات كبيرة من الهواء النقي .

وعادة .. يتم زراعة النباتات في النوافذ باستعمال صناديق توضع خارج النوافذ أو بداخلها . ويفضل في هذه الحالة أن تكون النباتات داخل النوافذ، أو تزود في أصص ، ثم توضع في الصناديق المصنعة من الخشب أو الصاج أو الأسبستوس الأسمنتي المضغوط . وبعد أن يُعدّ الصندوق الخشبي بأبعاد حسب النافذة وحسب نوع الأصص والنباتات المزروعة .. يتم تبطينه بمادة عازلة للرطوبة من الأسفلت الساخن ، أو يبطن من الداخل بالصاج غير القابل للصدأ ، أو رقائق الرصاص ، ثم توضع طبقة من الزلط سمكها ٢ - ٣ سم ، ثم طبقة من الرمل سمكها ٣ سم ، ثم يكمل بطمي مخلوط بـ "١٠٪ سبلة أو بيت موث .

ويتم الشيء نفسه في حالة استعمال الأصص . ويجب التأكد من عدم وجود ثغوب بالأصص أو الصناديق الخشبية .

هذا ويفضل بعض الناس استعمال نباتات الظل المعلقة في الحجرات أو البلكونات . وفي هذه الحالة يتم تعليقها بالأسقف . ويراعى في جميع الأحوال ضرورة ألا يتسرب الماء من الأصص أو الأواني ؛ حفاظاً على محتويات المنزل .

ويمكن زراعة أعداد كبيرة من نباتات الظل داخل المنزل ، كما يمكن زراعة

أعداد كبيرة من النباتات الحولية الشتوية أو الصيفية أو الصباريات. وتعتبر هذه الطريقة أسهل الطرق للتخلص من ثاني أكسيد الكربون ، وزيادة نسبة الأوكسجين فى الجو المحيط بالأسرة ، مع مراعاة فتح بعض الشبابيك ليلا ، حيث إن هذه النباتات تنفس ليلا ، حيث تأخذ الأوكسجين وتعطى ثاني أكسيد الكربون . ولقد أثبتت البحوث أن الأتوبيس الواحد يحتاج إلى زراعة ١٠٠ شجرة ، بينما تحتاج السيارة الصغيرة إلى زراعة ١٠ شجرات لامتصاص ما تنتجه السيارة من ثاني أكسيد الكربون فى السنة .

احذر

احذر التعرض لهواء ملوث أو شرب ماء ملوث أو التغذية على غذاء ملوث ؛ فإن كل هذه الملوثات لابد أن تمر على الكبد . والكبد هو أكبر غدة فى جسم الإنسان ، ويتركب من عدد كبير من الفصوص الصغيرة ، ويحوى الشعيرات الصفراوية التى تحمل إفراز الصفراء . ويقوم الكبد بإفراز العصارة الصفراوية ، كما أنه يقوم باستخلاص السموم ومعادلتها وإبطال مفعولها ، ثم التخلص منها عن طريق إفرازها مع العصارة الصفراوية .

وكلما ازدادت المواد الملوثة التى تصل إلى الكبد .. ازداد إنهاكه ؛ حيث تؤدي كثرة عمله إلى ما يسمى بـ "الفشل الكبدى" ، بالإضافة إلى الملوثات التى تصيبه مباشرة ، وإذا فشل الكبد فى تكسير المواد السامة فإنها تتحرك فى الدم ؛ حيث تخزن فى أجزاء من الجسم ، مسببة الإصابة بالسرطان .

- احذر التعرض لهواء ملوث أو شرب ماء ملوث أو التغذية على غذاء

ملوث ، فإن هذه الملوثات تمر على الكليتين اللتين تقعان على جدار البطن الخلفى ، واحدة على كل جانب من العمود الفقري . وتتركب الكلية من محفظة الكلية ، وطبقة القشرة ، وطبقة النخاع . وتقوم الكلية بإخراج الفضلات الناتجة من عملية التمثيل الغذائى فى الجسم ، وإفراز السموم وفضلات العقاقير التى يلزم الجسم التخلص منها ، بالإضافة إلى فوائد أخرى كثيرة . ويمكن اعتبار الكلية مصفاة للمواد السامة . وكلما زادت هذه المواد السامة زاد إنهاك الكلية ؛ ويؤدى ذلك إلى فشلها فى فصل هذه السموم ، وهذا ما يسمى بـ "الفشل الكلوى" ، حيث لاتتقوى الكلية - فى هذه الحالة - على فصل السموم ؛ مما يتسبب فى تزايد تركيز هذه السموم فى الدم .

- احذر التعرض المستمر لتيار هوائى - به تركيزات عالية من الملوثات- فى الميادين العامة ، والشوارع المزدحمة ، وجوار المصانع التى تبت كمية كبيرة من الملوثات.

- احذر التواجد داخل ورشة ميكانيكية للسيارات أثناء تجربة السيارة، حيث تخرج كميات كبيرة من الأدخنة ، وثانى أكسيد الكربون ، وأول أكسيد الكربون ، وأكاسيد الكبريت والكربون والألدهيدات . ويجب أن يقوم أصحاب هذه الورش بتركيب ماسورة خاصة ، يسهل تركيبها فى شحمانات السيارات ، وتتصل هذه الماسورة بمروحة ، وتفتح أعلى العمارة.

- احذر التواجد فى مكان مغلق (سيارة - حجرة - نادى - معمل)، يقوم بعض الأفراد فيه بالتدخين ؛ حيث إن السيجارة تخرج كميات كبيرة من المواد السامة . وعلى الرغم من عدم قيام بعض الأفراد بالتدخين

إلا أنهم يتنفسون نفس المواد السامة كالمدخن .

- يفضل قفل شبابيك السيارة عند الإشارات ؛ حيث تتعرض لكميات كبيرة من عوادم السيارات من السيارات المجاورة .

- إذا اضطرت إلى السكن بجوار مصانع .. يفضل السكن فى المناطق البحرية من المصنع ؛ حتى لا تحمل الرياح الملوثات لك ولعائلتك .

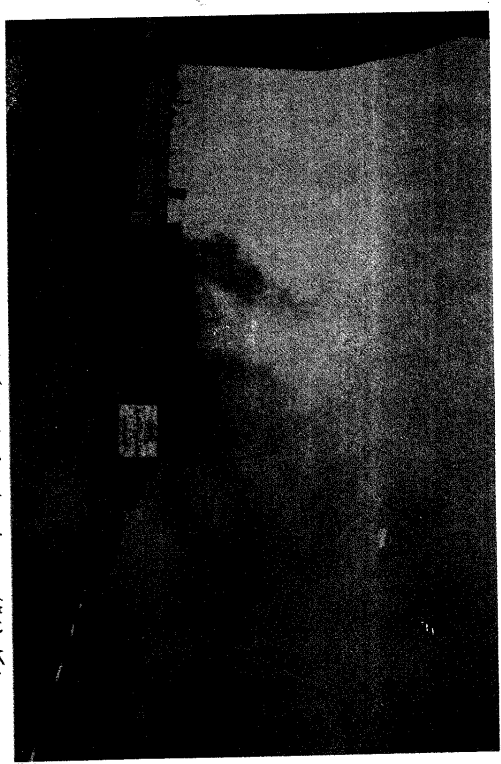
- إذا كنت داخل مصنع فيجب اتخاذ كل الإجراءات الوقائية التى ينصح بها الأمن الصناعى ؛ وذلك لحماية نفسك من التلوث .

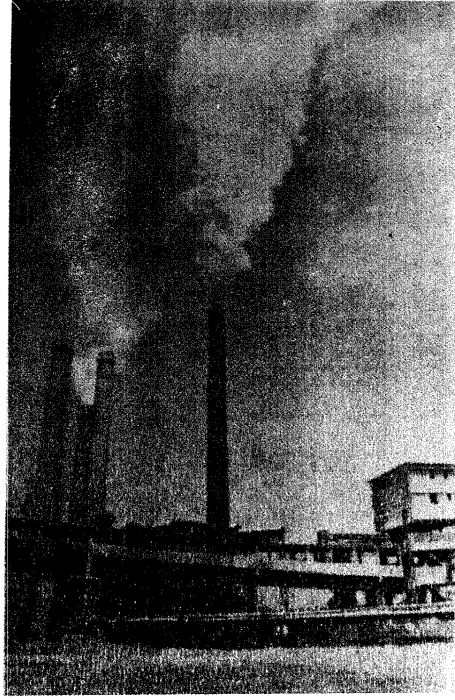
لقد أصبحت الأعداد الهائلة من المصانع - الموجودة حالياً داخل المدن أو قرب أطرافها - تشكل ضرراً صحياً على المواطنين القاطنين بجوارها ، سواء أكانت هذه المصانع كبيرة ، أم مصانع صغيرة شكل رقم (٢٤) ، فى صورة مسابك وورش صغيرة لسبك وتصنيع المعادن ، أو لإنتاج المواد الكيماوية .

ولإعطاء فكرة مبسطة عن دور بعض هذه المصانع فى تلوث البيئة فعلينا أن نعرف أن أكثر من ٥٥ ٪ من الطاقة الإنتاجية لأفران مصانع الأسمنت تنطأير فى الهواء ، ويمكن إحصاء هذه الكمية بما يعادل ٢٠٠ طن يوميا تقذف فى الهواء من المصنع الواحد شكل رقم (٢٥) .

وينشأ عن تواجد هذه الحامات (التى تتكون عادة من سليكات ثنائى الكالسيوم وسليكات ثلاثى الكالسيوم وألومنيات ثلاثى الكالسيوم والومنيوفريت رباعى الكالسيوم ، وهى الناتج من خليط الحجر الجيرى والرملة والطفلة وخام الحديد وتسخينها على درجة ١٤٥٠° م) أضرار

شكل (٢٤) : سبب ممانع وكلمات لا يمكن الإنسان تصورها من اللسان والبراز المبرئ.

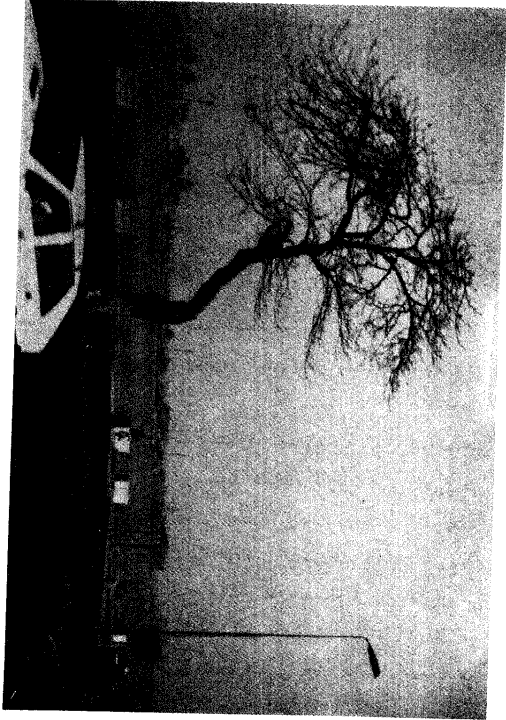




شكل (٢٥) : مايفرجه أحد مصانع الأسمنت من أتربة وملوثات في السماء .

بالصحة العامة ، منها على سبيل المثال لا الحصر ما يأتى :

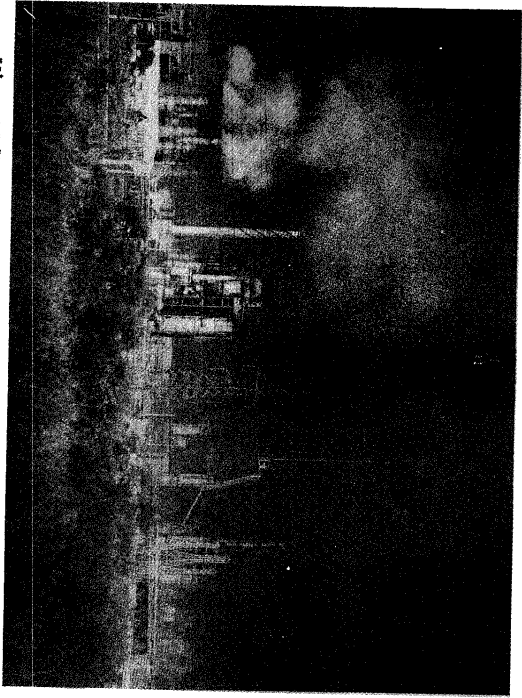
- ١ - يسبب دخول هذه الأتربة الأسمنتية إلى داخل الرئة تحجر الرئة .
- ٢ - تسبب هذه الأتربة الإصابة بأمراض الحساسية .
- ٣ - تسبب هذه الأتربة كثيرا من الأمراض الجلدية للمعرضين لها .
- ٤ - تسبب هذه الأتربة إصابة الإنسان بالالتهاب الرئوى ومرض السلييكوزس .
- ٥ - ثبت أن وجود الأتربة فى الهواء يسبب بعض الأمراض النفسية خاصة للأطفال .
- ٦ - أثبتت البحوث احتمال إصابة الإنسان بقرحة المعدة نتيجة لكثرة التعرض لها .
- ٧ - تعمل هذه المواد على حجب الأشعة فوق البنفسجية بنسبة ٣٠٪؛ مما يؤثر على تكوين فيتامين (د) الطبيعى الذى يسبب نقصه لين العظام فى الأطفال .
- ٨ - موت الأشجار والمزروعات باعتبارها كائنات حية نتيجة لتراكم هذه المواد عليها شكل رقم (٢٦) . ودراسة كميات الملوثات التى تخرج فى الهواء فى منطقة صناعية وجد أنه فى بعض الأوقات قد تصل كمية هذه الملوثات إلى ٢٠٠ / ميكروجرام / ٣م هواء ، وتشمل هذه أنواعا كثيرة من المواد الضارة بالصحة ، والتى تخرج مباشرة من المصانع أو من الأفران عن طريق المداخن . وفى بعض الحالات تكوّن الغازات حوالى ٩٠ ٪ من الملوثات ، وقد تنشأ ملوثات ثانوية نتيجة تفاعل بعض الملوثات الأولية مع الجو ؛ مثل الأوزون وبعض المركبات الضوء كيميائية ؛ فعلى سبيل المثال يمكن أن تتفاعل قطرات الماء مع أكاسيد الكبريت ومركباته ؛ لتكون



شكل (٢٦) : الأشجار ميتة بجوار أحد مصانع الأسمتت .

الأحماض التي تتساقط فى صورة أمطار حمضية فى كثير من الدول الأوربية .

أما الدخان فهو خليط من مجموعة من الغازات الناتجة عن الحرق ، أو البخر ؛ فإذا كان لونه أسود أو رمادياً .. فيعنى ذلك أنه يحتوى على كربون غير محروق حرقاً كافياً ، وإذا كان بنياً محمراً .. فان ذلك يعنى أنه يحتوى على أكسيد الحديد الذى يخرج عادة من مصانع الحديد والصلب ومصانع الفحم شكل رقم (٢٧) ، وقد يحتوى الدخان على السليكا والفلوريد والألومنيوم والرصاص وبعض المركبات العضوية من الهيدروكربونات والأحماض والقواعد والفينولات .



شكل (٣٧) : ألتجار وألرأء مآآآة من الأآان وعرأء المصآاع نآآة فف مآآة صناعفة.

الفصل التاسع

اقتصاديات تلوث الهواء وحمايته

إن علم الإقتصاديات البيئية يعامل البيئة على أنه كيان اقتصادى له ندرة وأولويات ؛ حيث تظهر المشكلة الاقتصادية فى الأحوال التى تعجز فيها الموارد عن إشباع الرغبات البشرية المتنافسة ، كما ترتبط بعلاقات سببية . يتفاعل الإنسان مع ما يحيط به من موارد البيئة . وتبحث اقتصاديات البيئة فى كيفية الاستخدام الأمثل لموارد البيئة فى مواجهة الطلب المتزايد والمتنافس عليها ، والذي أصبح يفوق المعروض منها ؛ بهدف تحقيق الرفاهية لأفراد المجتمع .

وهناك بعد آخر هام فى بحث اقتصاديات البيئة هو البعد الزمنى فى حدود أسبابها وآثارها على البنيان الاقتصادى ؛ فقد تطول هذه التغيرات أو تقصر ، وفقا لأسلوب تغييرها وكيفية معالجتها . وعلى هذا الأساس تسهم اقتصاديات البيئة بالتحليل الاقتصادى للعلاقات بين الأهداف الاقتصادية وبين الآثار الإيجابية والسلبية . وأهم العوامل المؤثرة على حجم واتجاهات هذه الآثار المقتصد القومى .

ولتوضيح اقتصاديات تلوث الهواء وحمايته سنتابع ما يحدث فى أحد مصانع الأسمنت كمثال من الوحدات التى تقوم بتلويث البيئة ، وتنافس اقتصاديات التلوث والحماية منها معا .

يقوم هذا المصنع بحرق الهواء - يومياً - بكميات هائلة من ثانى أكسيد الكربون والكربون والألدهيدات والكيثونات وغيرها من المواد الناتجة : عن حرق ٨٠٠ طن سولار يوميا : فلو تم استبدال هذا السولار بالغاز الطبيعى ، أو لو تم حرق السولار حرقاً كاملاً .. لانخفضت كميات الملوثات الخارجة من المداخن إلى درجة كبيرة جدا : حيث سيكون الناتج الخارج فقط هو عبارة عن ثانى أكسيد الكربون وبخار الماء ، وهذه المواد تقدر البيئة على استيعابها : حيث تقوم النباتات باستهلاك ثانى أكسيد الكربون المتكون ، أما الماء فستتكون منه السحب ، ولن تكلف هذا الشركة إلى قروشاً ضئيلة ، إذا قورنت بالأضرار الاقتصادية التى ستحدث فيما بعد . كما يخرج يوميا من خلال مداخن المصنع كميات من الأتربة والأسمنت تعادل فى المتوسط ٢٥٠ طناً يوميا ، وهذه الكمية يقوم المصنع بطحنها وخلطها وتسخينها حتى درجة حرارة ١٤٠٠ م° : أى إن المصنع استهلك فيها مواد خام بثمان ، وتم تكسيروها وطحنها بثمان ، وقام بتسخينها بوقود ذى ثمن ، ثم قام المصنع بإلقائها فى الهواء : ومعنى ذلك أن المصنع قد قام بعقد جزئى كبير من الطاقة الإنتاجية خلال مداخنة بالإضافة إلى هذه الكمية من الخامه .

هذا هو الضرر المباشر الاقتصادى الحادث فى الشركة ، ثم بعد ذلك .. فإن هذا الهواء - الذى يتناثر فى المنطقة كلها - يسبب أضراراً اقتصادية للمصنع أو للعمالة أو للمواطنين ، أو لمواطنى مدينة القاهرة ، أو لمصر ، أو لإفريقيا ، ثم المحيط الحيوى كله . وهذه الأضرار هى :

- ١ - تسبب هذه الملوثات سرعة استهلاك قطع الغيار ؛ نتيجة لقيام هذه الأثرية بعمل مناطق زحتكاك بين أجزاء الآلات ، يستوجب تغييرها .
- ٢ - تتسبب فى زيادة الأعطال فى أسطول النقل التابع للشركة ؛ حيث تتأثر الموتورات والأجزاء المتحركة لهذه السيارات .
- ٣ - تتسبب فى زيادة التكاليف ؛ بسبب الغياب والمرض ونقص الكفاءة الإنتاجية والإنتاج ؛ نتيجة لمرض العمال .
- ٤ - تسبب ذلك فى انخفاض مدى الرؤية فى الشركة وفى المناطق المحيطة بها ، مما دفع الناس إلى إغلاق النوافذ والأبواب ؛ مما يضطرهم إلى استهلاك كميات هائلة من الكهرباء .
- ٥ - يؤدى ضغط الرؤية فى المناطق المحيطة إلى كثرة الحوادث أو بقاء السير بالسيارات ؛ مما يعطل حركة المرور .
- ٦ - زيادة تكاليف إصلاح المباني والممتلكات العقارية فى المنطقة ، وتشويه المنظر الجمالى للمنطقة ، لتراكم الأثرية والملوثات عليه .
- ٧ - تلف المحاصيل والنباتات والأشجار فى المناطق المجاورة للمصنع ؛ لكثرة المواد الضارة التى تغطى أوراق هذه النباتات .
- ٨ - هذا بالإضافة إلى أضرار عامة على صحة المواطنين فى المنطقة ؛ حيث ارتفعت نسبة الإصابة بأمراض الحساسية ، وأمراض الجهاز التنفسى ، والأمراض الجلدية .

٩ - ارتفاع درجة الحرارة فى المنطقة ، وماله من تأثير عام على حركة الهواء والرياح ، مع الضرر الأكبر الناتج عن زيادة الملوثات فى الجو ومايتبعه من تغيرات فى المناخ الإقليمى والمناخ العالمى .

١٠ - يضاف إلى ذلك - وهو الأهم - أثر هذه الملوثات على صحة الإنسان ؛ فلقد أثبتت البحوث أن هذه الأتربة والغازات الضارة قد تسبب إصابة الإنسان بكثير من الأمراض ، نذكر منها ماياتى :

١ - الإصابة بمرض السلييكوزس والتحجر الرئوى.

٢ - الإصابة بأمراض الجهاز التنفسى ، خاصة الحساسية والالتهاب الرئوى .

٣ - إصابة الكبد والطحال بالعناصر الثقيلة ، خاصة السليكا التى تمر فى الدم ، لتصل إلى الكبد والطحال .

٤ - وجدت علاقة بين بعض هذه المركبات والإصابة بسرطان الرئة .

٥ - تلاحظ إصابة المعرضين لهذه الأتربة - بشدة - بقرحة المعدة .

٦ - تؤثر هذه الأتربة على جلد الإنسان ، وتؤدى إلى كثير من الأمراض الجلدية ، وأبسطها القشف وجفاف الجلد .

٧ - عادة ما يصاب الذين يعملون بالكسارات والمطاحن والأفران بالأمراض السمعية والبصرية .

٨ - فى دراسة شيقة على تلاميذ المدارس المجاورة للمصنع - حيث كانت هناك منطقة شديدة التلوث ، ومنطقة نصف ملوثة ، ومنطقة خالية من التلوث - أمكن الحصول على النتائج الخطيرة التالية :

١ - كان الأطفال فى المنطقة الملوثة شديدى التعرض لأمراض الحساسية وأمراض الجهاز التنفسى ، يعكس المنطقة الخالية من التلوث .

- ٢ - بمقارنة صدر الأطفال بأشعة X وجدت فروق واضحة بين صدر الأطفال فى المناطق الملوثة ، وصدرهم فى المناطق غير الملوثة .
- ٣ - كانت أمراض العيون مرتفعة جدا فى المناطق الملوثة عنها فى المناطق النصف ملوثة ، عنها فى المناطق غير الملوثة .
- ٤ - كانت إصابة جلد الأطفال فى المناطق الملوثة بالجفاف وبأمراض الجلد أكثر منها فى الحالة النصف ملوثة ، بينما كان طبيعياً فى المناطق غير الملوثة .
- ٥ - كانت الحالة العصبية والنفسية للأطفال فى المناطق الملوثة أكثر منها فى المنطقتين الملوثة وغير الملوثة .

وإذا درسنا اقتصاديات الأضرار الناتجة عن عدم الحد من الملوثات الخارجية من هذا المصنع .. لوجدنا أن هذه الأضرار تعادل آلاف المرات ثمن تركيب وحدة فلتير للمداخن ، أو ثمن تغيير نظم مصادر الصاقة . هذا بالإضافة إلى الأثر الذى لا يمكن أن يقدر بثمن ، وهو ما يحدث لصحة الإنسان ؛ حيث إن الأثر فى مجال صحة الإنسان يعادل آلاف المرات ثمن وحدات منع التلوث .

قدر علماء البيئة أثر الضرر الاقتصادى الناتج من تلوث الهواء على الإنتاج الزراعى ، وفنوع الغابات ، وتلوث المياه ، والمباني بما يعادل ٨٪ فى فرنسا ، و ٢٪ فى هولندا . علماً بأنه لم يدخل فى الضرر الاقتصادى التأثير على صحة الإنسان ، والذى يفوق الضرر الاقتصادى السابق .

لقد أوضح تقرير الأمم المتحدة أن الأمطار الحمضية تسبب أضراراً اقتصادية خطيرة جداً ، سواء فى مصادر الأسماك ، أم فى الغابات ، أم

الزراعة ، أم الحياة البرية ، وكذا على خصوبة البيئة .

لقد تسببت الأمطار الحمضية فى اهدار الحياة المائية فى معظم البحيرات فى كندا والولايات المتحدة وأوروبا .

كما تسببت الأمطار الحمضية فى أضرار خطيرة فى تلويث مياه الشرب؛ حيث تتسبب حموضة المياه فى إذابة بعض العناصر السامة من البحيرات والأراضى .

لقد وصلت حموضة بعض المياه إلى أكثر من ٤ ، وتسبب ذلك فى زيادة عنصر النحاس والزنك والكالديوم والألمونيوم بنسبة ١٠ - ١٠٠ ضعف عن محتوى المياه النقية .

وسائل حماية الهواء من التلوث

لقد اهتمت الثورة عند قيامها بإنشاء قلعة صناعية لتحسين مستوى المواطنين ، وأنشأت فى خلال هذه الفترة أكثر من سبعمائة وخمسين مصنعا، سواء الثقيل منها ، أم مصانع لإنتاج المواد الغذائية أو الحديد أو النحاس أو الورق ... إلخ . ولقد كان الاهتمام - فى المراحل الأولى من التشغيل - بالإنتاج دون أى اهتمام ، أو مع اهتمام بسيط بمشكلة تلوث البيئة وأثره على صحة المواطن .

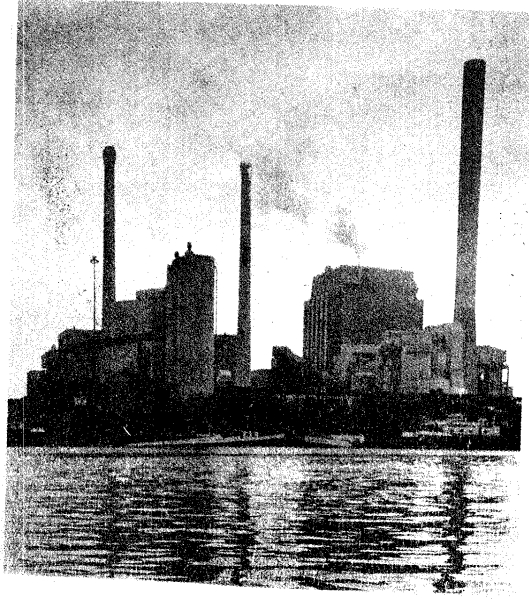
واستمرت هذه الحال عشرات السنين ، إلى أن تفجرت مشكلات تلوث البيئة ، ليس على المستوى المحلى فقط ، ولكن على المستوى العالمى أيضا .

لقد كانت مشكلة تلوث البيئة مشكلة ثانوية . ومما ضاعف من ثانويتها أن تكنولوجيا حماية البيئة من التلوث كانت مرتفعة الثمن ؛ مما دعى كثيرا من الشركات إلى عدم التفكير في مبدأ تزويد مصانعهم بمرشحات هواء ، أو بوحدات لمعالجة المياه قبل صرفها في البحر أو النيل أو الترغ أو البحيرات شكل رقم (٢٨) ؛ حيث كانت أرخص الطرق وأسرعها تتمثل في دفن النفايات الغازية والأترية في السماء ، أو إلقاء مياه صرف المصانع دون أية معالجة في مياه البحر الأبيض المتوسط ، أو في مياه النيل ، أو في الترغ والبحيرات .

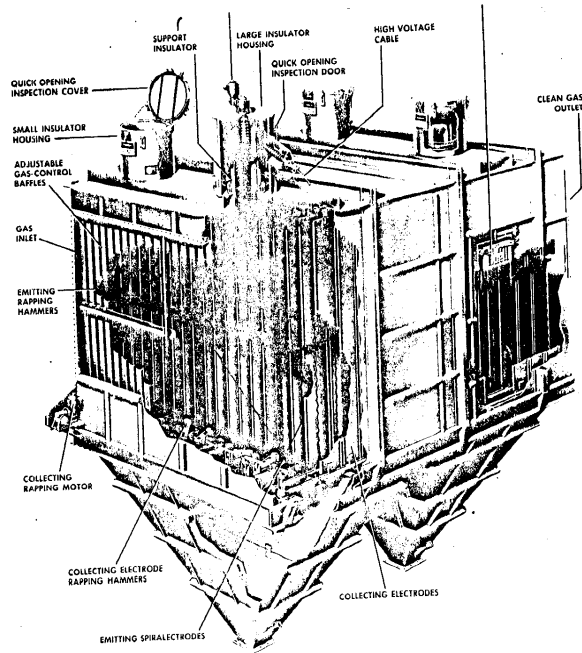
ولقد اهتمت الدولة اهتماما شديداً بوسائل حماية الهواء من التلوث ؛ فأصدرت قوانين تحمي هذا الهواء من التلوث ، وأجبرت وزارة الصناعة المصانع على ضرورة تركيب وحدات لتصفية الهواء من الملوثات قبل دفته في السماء .

ولمنع تلوث الهواء .. بدأت بعض المصانع في استخدام الوسائل الآتية :

- ١ - استبدال نوع الوقود بنوع آخر ؛ مثل استخدام الكهرباء والغاز الطبيعي والطاقة النووية بدلا عن السولار والفحم .
- ٢ - استخدام مرشحات الهواء في المصانع ، سواء أكانت المرشحات الإلكترونية إستاتيكية شكل رقم (٢٩) ؛ مثل مرشحات مصانع الأسمت ، أم المرشحات الميكانيكية - أم باستخدام وسائل لترسيب الملوثات من الهواء ، سواء بالنفرد المركزي ، أم بالتريسيب في غرف كبيرة ، أم بارتظام الجزينات بعدة حواجز ، أم باستخدام المرشحات على هيئة كيس ، أم باستخدام وسائل ترطيب الهواء ؛ للمساعدة على تجميع الحبيبات وتكبيرها ؛ لإتاحة الفرصة لترسيبها شكل رقم (٣١) .



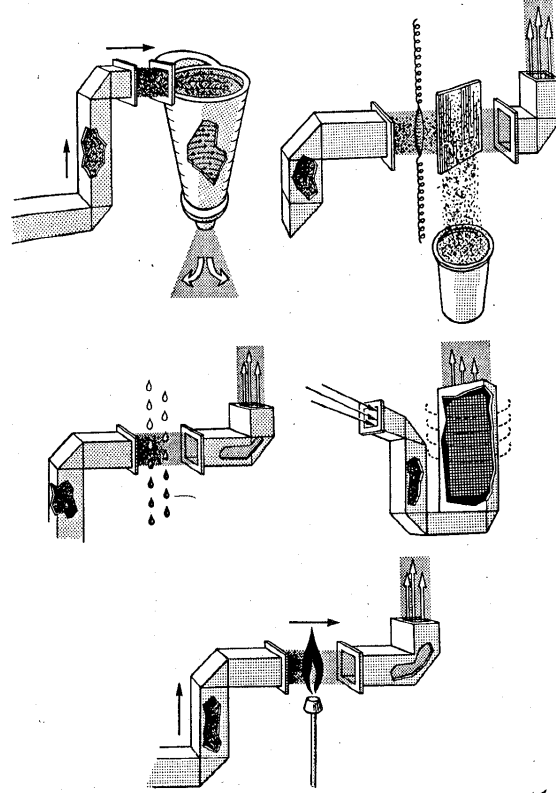
شكل (٢٨) : أحد المصانع يصب مخلفاته في الهواء والماء .



شكل (٢٩) : المرشح الإلكتروستاتيكي الذي يركب بمصانع الأسمنت لترشيح الهواء من تراب الأسمنت .



شكل (٣٠) : ترسيب الملوثات الصلبة عن طريق السيكلون .



شكل (٣٩) : الطرق المختلفة لإزالة ملوثات الهواء .

(أ) بالطرق الميكانيكية . (ب) بالمرشحات .

(ج) بالمرشحات الإلكترونية .

(د) بالطريقة الرطبة . (هـ) عن طريق الحرق .

٣ - استخدام مرشحات الشكمانات فى السيارات ؛ حيث أنتجت الشركات ثلاثة أنواع من المرشحات . الأول مرشح إلكترونى يقوم بضبط نسبة الأكسجين إلى كمية الوقود ؛ لضمان حرق الوقود حرقاً كاملاً . والنوع الثانى .. المرشحات التى تتكون من البلاتين ؛ حيث تقوم بتخليص الهواء من معظم الملوثات الضارة بالصحة . ويعاب على هذه المرشحات ارتفاع أثمانها ، كما أنها تتلف بسرعة إذا كان البنزين محتويًا على مادة الرصاص .

أما النوع الثالث .. فهو مرشحات من كيماويات ماصة ؛ حيث توضع هذه الكيماويات فى علب خاصة فى آخر الشكمان ، تقوم بامتصاص المواد الضارة من العادم .

وتحاول كثير من الدول - فى الوقت الحاضر - استخدام أنواع أخرى من الوقود غير البنزين ؛ مثل الإيثانول بدلا عن البنزين ، أو استخدام الطاقة الشمسية فى إنتاج كهرباء ؛ لإدارة موتور كهربائى للسيارة ، أو باستعمال الغاز الطبيعى فى إدارة المحرك ، ولكنها مازالت فى صورة تجارب لم تدخل النطاق التجارى .

٤ - استخدام التشجير كإحدى الوسائل الناجحة فى تصفية الملوثات من الجو ؛ حيث تعمل غابة الأشجار كمصفاة لتنقية الهواء الجوى . كما ثبت أن كثيراً من أنواع الأشجار تمتص كميات هائلة من ثانى أكسيد الكربون ، وتُخرج كميات كبيرة من الأكسجين ، كما أن بعض النباتات لها القدرة على امتصاص بعض المواد الضارة ؛ مثل أكاسيد الكبريت ، وأول أكسيد الكربون . وقد ثبت أن للشجرة الخضراء دوراً فى حماية البيئة من التلوث .

أساسيات وسائل مكافحة تلوث الهواء

- ١ - إذا فرض وجود مصدر لتلوث الهواء .. فيجب :
أولا : مكافحة هذا التلوث من المنبع بإضافة وحدة حماية ، أو بتغيير نوع الوقود ، أو بإصلاح العطب المتسبب .
ثانيا : التخلص من الملوثات بتوزيعها فى الهواء .

أولا : مكافحة التلوث من المنبع

- ١ - عن طريق منع الملوث من الخروج .
- ٢ - إذا خرج الملوث .. فيجب تحطيمه أو صيده قبل أن يصل إلى الهواء الجوى .

وحيث إن أفضل الطرق هو منع الملوث من الخروج .. فإذا لم نتمكن من ذلك .. فيجب اتخاذ أحد الإجراءات التالية :

- أ - إذا كانت المعدات تعمل .. ففى هذه الحالة يمكن :
 - تعديل نوعية وكميات مواد التشغيل الأساسية .
 - إحداث تعديل أو تغيير فى وسائل التشغيل .
 - تعديل أو تغيير طريقة التصنيع .
 - استخدام طرق تصنيع أخرى كبديل عن هذه الطرق المستخدمة ؛ للحصول على نفس المنتج ، ولكن بأقل كمية من الملوثات .
 - زيادة كفاءة الآلات أو طريقة التشغيل .
- ب - إذا كانت هناك نية لتغيير طريقة الإنتاج .. فيجب البحث أولا عن

طرق جديدة تقلل من الملوثات ، وذلك بعد إجراء بحوث فى محطة البحوث أو المعامل على طريقة الإنتاج الجديدة .

ج - يمكن استخدام وسائل للاستفادة من هذه المواد بدلا من فقدها فى الجو بإحدى الطرق الآتية :

١ - هدم الملوث تماما .

٢ - حجب الملوث .

٣ - التفاعل مع الملوث .

٤ - جمع الملوث .

وعادة ما تتم عملية هدم الملوث بإحدى وسيلتين ، هما :
الأولى : استخدام الحرق بالغاز إذا كان الملوث قابلاً للاحتراق .
الثانية : باستعمال مادة مساعدة لإحراق الملوث .

ولكن هذه الطرق تستخدم فقط فى حالة الملوثات العضوية .

وعادة ما تتم عملية حجب الملوث . وتعتبر عملية حجب الملوثات صعبة، خاصة فى الملوثات ذات الرائحة ؛ حيث يفضل إجراء تفاعل معها لتمسك من حجمها . وهذه الطريقة - أيضا - صعبة فى حالة الملوثات ذات الرائحة.

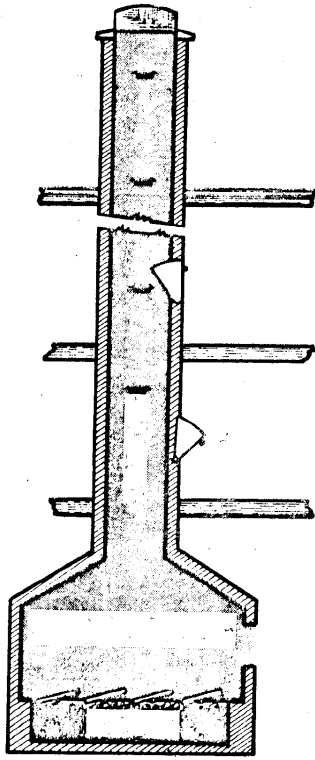
أما الطريقة الأخيرة .. فهى جمع الملوثات . وتعتبر أفضل الطرق ، وهذه تعتبر سهلة فى حالة الملوثات الصلبة ، ولكنها صعبة فى حالة الملوثات الغازية أو السائلة .

ثانياً : التخلص من الملوثات بتخفيفها

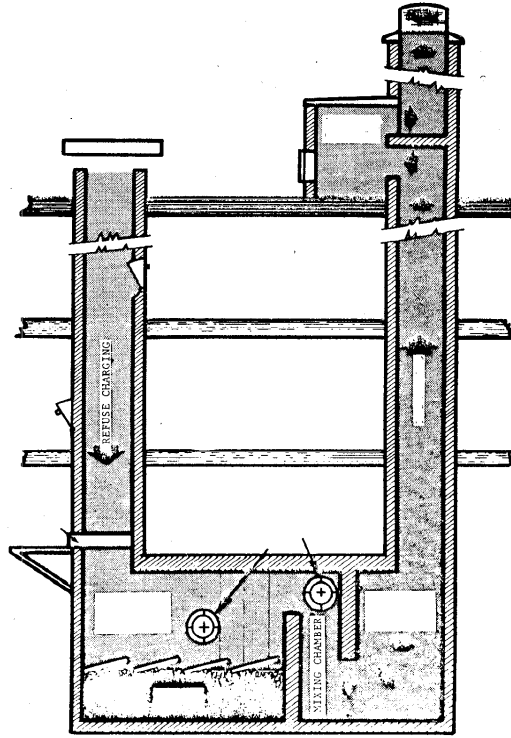
تعتبر هذه الطريقة أسهل الطرق بالنسبة للمصانع ؛ حيث تقوم المصانع ببيت ملوثاتها فى الهواء ، ويتم ذلك عن طريق :

- ١ - استعمال مداخن طويلة ؛ حيث تقوم تيارات الهواء - عادة - بتوزيع هذه الملوثات على أماكن كثيرة ، وتؤدي إلى تخفيف التركيز فى الهواء إلى درجة كبيرة .
 - ٢ - أن تجعل الشركة حول المصنع مكاناً خالياً ، ترسب فيه الملوثات بعيداً عن المناطق السكنية .
 - ٣ - استخدام الأحوال الجوية بدقة ؛ حيث يُوقَّفُ مصدر الملوثات عن العمال فى حالة سكون الرياح ، ويبدأ فى العمل عندما تبدأ حركة الرياح .
- من أهم وسائل تعديل وسيلة التشغيل نسوق المثال التالى :

عادة ما يستخدم الفحم - فى أوربا - فى حجرة الحرق كما فى شكل (٣٢) ؛ حيث تخرج الغازات إلى الطبقة العليا من سقف المنزل ، من خلال مواسير تمتد داخل الأدوار المختلفة ، وينشأ عن ذلك خروج كمية كبيرة من الملوثات ؛ حيث إن هذه الطريقة لا يمكن تماماً من عملية حرق الوقود حرقاً كافياً ؛ لذلك يمكن تعديل وسيلة الحرق كما فى شكل (٣٣) ؛ حيث تقسم غرفة الاحتراق إلى غرفتين ، غرفة للاحتراق ، وغرفة لتبريد الهواء الخارج . ويدخل الهواء من خلال ماسورة فوق حجرة الاحتراق ، بينما يخرج الهواء من الماسورة الموجودة بجوار غرفة التبريد ؛ حيث يصعد إلى السطح خلال ماسورة ، وقبل خروجه إلى الجو مباشرة .. يتم تحويله إلى حجرة أخرى ،



شكل (٣٢) : المدفنة ذات الحجرة الواحدة .



شكل (٣٣) : المدفنة ذات الحجرتين .

تسبب استقرار وترسيب الحبيبات المحملة بهذا الهواء .

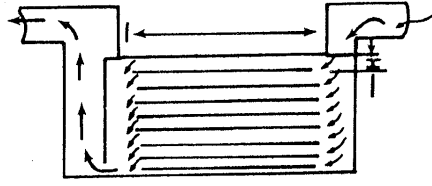
هذا ويمكن استخدام عدة شرائح من المعدن خلال غرفة يدخل الهواء من أحد أطرافها ، يبحث يمر على كل الألواح ، ثم يخرج من الطرف الآخر من الحجرة ؛ حيث يسبب ترسيب كمية كبيرة مما يعلق في الهواء شكل (٣٤) .

هذا ويمكن استخدام السيكلون الحلزوني ، حيث يؤدي دوران الهواء في هذا الجرىء الحلزوني إلى ترسيب الحبيبات ؛ حيث يتم سحبها بسهولة عن طريق حلزون ، ليطردها إلى الخارج شكل (٣٠) .

هذا .. وتستعمل عدة أنواع من الحجرات المزودة بحواجز ، تقلل من سرعة الهواء ، وتسبب تصادمها في العوائق الموجودة بالحجرات ؛ فيؤدي ذلك إلى ترسيب الملوثات في قمع ؛ حيث يتم سحبها من أسفل .

هذا .. وتستعمل مصانع الأسمنت مايسمى بـ "المرشحات الكهروستاتيكية"؛ حيث يتكون المرشح من الداخل - كما في شكل (٢٩) - من عدد من الألواح في وضع رأسى ، وتُحمل هذه الألواح بشحنات كهربائية ، ثم تقوم مطارق بطرق هذه الألواح ؛ لإتاحة الفرصة للحبيبات الملصقة على هذه الألواح للتجمع في قمع أسفل المرشح ؛ حيث يتم سحب المواد المترسبة ميكانيكياً .

هذا وتوجد آلاف من وسائل حماية الهواء من التلوث ، تختلف في شكلها ووظيفتها وطريقة تشغيلها .



شكل (٣٤) : الترسيب خلال المرور من عدة ألواح داخل حجرة خاصة لترسيب ملوثات الهواء الصلبة .

Vertical line on the left side of the page.

Horizontal line near the bottom of the page.

الفصل العاشر

تشريعات حماية الهواء من التلوث

عندما نتكلم عن التشريعات فى مجال حماية الهواء من التلوث .. يجب أن يوضع فى الحسبان أن مشكلة تلوث الهواء ليست مشكلة مكان أو مدينة أو محافظة أو دولة ، بل هى مشكلة عالمية تخص جميع الدول فى آن واحد؛ فالمعروف أن الملوثات التى تنتج من دولة تُلوّث - بطريق مباشر - دولة أخرى أو عدة دول ، وأقرب الأمثلة على ذلك حادثة تشيرنوبل التى حدثت فى روسيا ، وتأثرت بها معظم الدول الأوروبية .

ولقد اهتمت الأمم المتحدة وهيئة الصحة العالمية بمناقشة مشكلات تلوث الهواء والتشريعات التى تتناولها ؛ لذلك عقدت عدة مؤتمرات ، تناولت فيها هيئة الصحة العالمية التشريعات الخاصة بتلوث الهواء - فى الدول المختلفة - بالعرض والتحليل .

وتختلف التشريعات من دولة إلى أخرى ؛ ففى بعض الدول تتضمن قوانينها مبادئ عامة تاركة التفاصيل للتشريعات المنفذة للقانون ، كما أن هناك دولاً أخرى تتضمن تقاريرها معدلات دقيقة كحدود قصوى .

وعموماً .. فالمفروض أن تضم قوانين تلوث الهواء النقاط التالية :

- (١) تعريف أنواع ملوثات الهواء .
- (٢) تقسيم المؤسسات والمنشآت حسب نشاطها والمخلفات التي تنتجها.
- (٣) تحديد السلطات القائمة بالمراقبة والقياس والتفتيش .
- (٤) وضع مواصفات خاصة للتشغيل ؛ لتقليل الملوثات الناتجة ، وتحديد أجهزة الحماية المطلوبة .
- (٥) تأكيد حصول المؤسسة على ترخيص ، واتباع ما جاء بالترخيص.
- (٦) تكليف جهات وهيئات تتولى عملية قياس الملوثات ، وتوفير وسائل الوقاية منها .
- (٧) تحديد تركيزات قصوى مسموح بها .

هذا ويلاحظ أن الحدود المسموح بها - عادة - تختلف من دولة إلى أخرى .

أما بالنسبة للتشريعات المصرية الصادرة في مجال تلوث الهواء ... فإن معظم ما أقره المشرع من التشريعات المختلفة - فيما يخص تلوث الهواء - لم يصدر عن قصد هادف ومتكامل لخدمة حماية الهواء من التلوث ، ولكن معظمها يعالج جوانب تهم المرفق التي وضعت من أجله هذه التشريعات ؛ وبالتالي .. فهي لا تعالج مشكلة تلوث البيئة معالجة كاملة. ونورد فيما يلي أهم هذه القوانين والقرارات .

- ١ - ورد في المادة ٣٧٧ عقوبات في فقرتها الثانية ما ينص على "ضرورة عدم تنظيف أو إصلاح المداخن أو الأفران أو المعامل التي تستخدم

فيها النار".

إن الهدف من هذا التحريم هو منع التلوث ، فضلاً على منع اندلاع النار، وإحداث الحرائق من هذه المداخل .
٢ - نصت المادة رقم ٢٤ بخصوص المحلات التي يوجد بها أفران أو بيوت نار على أنه إذا وجد بالمحل فرن أو بيت نار أو مدخنة وجب استيفاء الشروط الآتية :

١ - تكون محلات النار ثابتة ، وبكيفية يمكن معها تحويل الأدخنة كلية إلى مدخنة ، ترتفع مترين أعلى سطح أى بناء ، يقع فى نطاق دائرة نصف قطرها ٢٥ متراً ، ويركب فى نهايتها كراة وخزان هباب ، ويراعى فى مكان الخزان أن يكون فى متناول اليد ؛ لتسهيل تنظيفه . وفى المداخل الكبيرة والمرتفعة يجوز أن تكون بدون كراة وخزان هباب ، على أن تكون ذات تصميم يمنع تلوث الهواء إلى الحد غير المسموح به . وتشبت المداخل الصاج بالحوائط تثبيتاً مثنياً ، أو يصنع لها حامل من حوص وزوايا حديدية أو شدادات من الصلب .

٢ - تكون المداخل من الخرسانة أو المبانى أو الفخار المبنى حوله بسمك كاف أو من الصاج ، ولا يجوز استعمال الصاج للمداخل التى تمتد داخل المناور التى تطل عليها فتحات الأدوار العليا ، عدا ما كان منها خاصاً بدورات المياه والمطابخ . ويراعى أن تكون المداخل خالية من الانحناءات الحادة أو الامتدادات الأفقية الطويلة .

٣ - نصت المادة رقم (١) من قرار وزير الإسكان والشئون البلدية والقروية رقم ٢٣٦ لعام ١٩٥٨ على : "أن تزود أماكن الغريلة بفتحات

تهوية لا تقل مساحتها عن سدس مساحة الأرضية . وللإدارة العامة للوائح والرخص أن تشترط استعمال أجهزة ميكانيكية لتزويد المحل بهواء نقي ، ومص الهواء الفاسد والأتربة والغبار الناتج عن العمليات ، ونقله بواسطة أنابيب مغلقة إلى غرفة ترسيب محكمة الغلق ، تقام خارج تلك الأماكن بحيث يسهل إزالة المتخلفات منها بطريقة صحيحة ، كما نصت المادة ٢ من قرار وزير الشؤون البلدية والقروية رقم ١٩٥٩/٩٤٤ على أنه يجب فى مصانع تشغيل الكاوتشوك مراعاة ألا يزيد تركيز الغبار أو الغازات أو الأبخرة أو المواد الضارة الأخرى - فى جو المصنع أو المحل - على المستويات التى تحددها الادارة العامة للوائح والرخص" .

٤ - تنص المادة رقم (١) من قرار وزير الإسكان والتشييد رقم ٦١ لسنة ١٩٧٢ على أنه : "إذا كانت تنبعث من مواد الصناعة غازات أو أبخرة أو غبار أو أية مواد غير نقية أو ضارة بصحة العمال .. يجب اتخاذ الإجراءات لمنع انتشارها، سواء بالطرق الطبيعية ، أم بتركيب أجهزة لسحبها من أماكن انبعاثها" .

٥ - تنص المادة رقم (١) من قرار وزير الإسكان والتشييد رقم ٦٢ لسنة ١٩٧٢ على أنه : "يجرى تعطيل الماكينات التى يصدر عن تشغيلها أتربة أو غازات أو أبخرة ، مع تزويدها بالأجهزة الشافطة ؛ للتخلص من الملوثات الضارة بالصحة ، إذا كان تعطيل الماكينات غير كاف ، مع مراعاة ألا تزيد درجة تركيزها بالجو الداخلى للمصنع عن المستوى المسموح به ، وفقاً للقرارات المحلية والتوصيات الدولية فى هذا الشأن ، مع ضرورة الكشف ؛ للتحقق من عدم تسرب الملوثات بجو العمل بنسبة أعلى من المسموح بها ؛ كلما اقتضى الأمر ذلك .

تنص المادة رقم (١) من قرار وزير الإسكان والتشييد رقم ٩٤ لعام ١٩٧٢ على أنه : " يجب - فى مجال لحام المعادن بالكهرباء - مراعاة توافر التهوية فى أماكن اللحام ؛ فإذا كانت الغازات أو الأدخنة المتصاعدة نتيجة اللحام ذات تركيز سام .. فيجب تركيب أجهزة تهوية موضعية قريبة من منطقة اللحام " .

٦ - صدر القرار الجمهورى رقم ٨٦٤ لسنة ١٩٦٩ بإنشاء لجنة عليا لحماية الهواء من التلوث برئاسة وزير الصحة .

٧ - صدر القرار الوزارى رقم ٣٣٨ لسنة ١٩٧٥ بشأن تشكيل لجنة تنفيذيه للجنة العليا ، لحماية الهواء من التلوث .

٨ - صدر القرار الوزارى رقم ٤٧٠ لسنة ١٩٧٢ ؛ بشأن معاينة تلوث الهواء الجوى للمؤسسات والوحدات الصناعية التابعة لها . وتنص المادة الأولى على أنه : "يراعى ألا تزيد نسبة التلوث داخل أجواء العمل وفى الجو العام الخارجى على هذه النسب المقررة فى الجدولين رقمى (٨ ، ٩) التالين :

كما تنص المادة الثانية على أنه : "على جميع الجهات والمؤسسات الحكومية والأهلية اتخاذ الاحتياطات والاشتراطات اللازمة ؛ لضمان عدم ارتفاع نسب التلوث ، الناتجة من تشغيل الوحدات الصناعية التابعة لها عن الحد المقرر بجدول رقم (١٠) .

ويجب ألا تزيد كميات الجسيمات العالقة على المناطق السكنية على ٢٠ طنأ / الميل المربع / الشهر .

جدول (أ): الحد الأقصى المسموح به في جو العمل والجو العام الخارجي .
الغازات والأبخرة .

المادة	الجو الداخلي للمصنع تعرض لمدة ٨ ساعات		الجو الخارجي المتوسط خلال ٢٤ ساعة	
	جزء في المليون	مللي جم/متر ^٣	جزء في المليون	مللي جم/متر ^٣
الأستالد هايد	٢٠٠	٣٥٠	٧٠	١٢
	٥٠٠	---		---
الأستون	١٠٠٠	٢٥٠٠	٣٣	٨٠
الأكرولين	٠.٥	١.١٨	٠.٧	٠.١٥
الأموليا	١٠٠	٧٠	٣.٢٥	٢.٥
	٥	١.٩	١.٦٥	٠.٦٥
	٠.٥	١.٩٥	---	---
	١٥	٨٠	١	٣
	١	٦	---	---
البروم	١	٦	---	---
أول أكسيد الكربون	٥٠	٠.٦٠	٢.٥	٢.٩
الكلور	١	٢.٩	٠.٣	٠.٩
الكورفورم	٥٠	٢٥٠	١.٧	٨
	٧٥	٣٥٠	٣	١٤
الكريزول	٥	٢٢	٠.٢	٠.٩
	٤٠٠	١٤٠٠	١٣	٤٦
	١٠٠	٤٠٠	٣	١٥

جدول (٨): يتبع

المادة	الجو الداخلي للمصنع تعرض لمدة ٨ ساعات		الجو الخارجي المتوسط خلال ٢٤ ساعة	
	جزء فى المليون	مللى جم/متر ^٣	جزء فى المليون	مللى جم/متر ^٣
السيكاهاكسانون	٥٠	٢٠٠	١٥	٦
الكحول الأيثيلى	١٠٠٠	١٦٠٠	٤٠	٧٥
الاثير الايثلى	٤٠٠	١٢٠٠	١٥	٥٠
الفورمالدهيليد	٥	٦	٢	٢٥
الكور الحازولين	١٥	١	٠.٢	٠.١
" بنزين العريات "	٥٠٠	—	٢٠	—
الهبتين	٥٠٠	٢٠٠٠	٢٠	—
الهكسين	٥٠٠	١٨٠٠	٢٠	٧٠
اليود	٠.١	١	٠.٣	٠.٤
النيترى بنزين	١	٥	٠.٣	١٥
النيترى جلسرين	٥	٥	٠.١٥	١٥
الأكنين	٥٠٠	—	٢٠	—
الأوزون	١	٢	٠.٣	٠.١
البننتين	١٠٠٠	٣٠٠٠	٣٣	١٠٠
الفينول	٥	٢٠	٠.١	٠.٤

جدول (٨): يتبع

المادة	الجو الداخلي للمصنم تعرض لمدة ٨ ساعات		الجو الخارجي المتوسط خلال ٢٤ ساعة	
	جزء فى المليون	ملى جم/متر ^٣	جزء فى المليون	ملى جم/متر ^٣
الفوسجين	١	٤	٠.٣	١٥
الفوسفين	٣	٥	٠.١	٠.٢
أستابين	١	٥٥	--	--
أسترين	١٠٠	٩٠	--	--
أول كلوريد الكبريت	١	٥٥	--	--
التولوين	٢٠٠	٨٠٠	٦	٢٥
أوراء - تولويدين	٥	٢٢	١٧	٧٥
الترينتين	١٠٠	--	٤	--
الزيلين	٢٠٠	٩٠٠	٦	٢٦
كلوريد الأيدروجين	٥	٧	٠.٨	٠.٧
الكحول الميثيلى	٢٠٠	٢٥٠	٢	٢٥
ثانى أكسيد الكربون	٥٠٠	٩٠٠	٥٠٠	٩٠٠
ثانى كبريتيد الكربون	٢٠	٦٠	٠.٢	٠.٦
ثانى كلوريد الأئين	٥٠	٢٠٠	٥	٢٥
كبريتيد الأيدروجين	٣٠	٢٨	٠.٧	٠.٣
ثانى أكسيد النتروجين	٥	١٠	٠.١	٠.٢

جدول (٨): يتبع

المادة	الجو الداخلى للمصنم تعرض لمدة ٨ ساعات		الجو الخارجى المتوسط خلال ٢٤ ساعة	
	جزء فى المليون	مللى جم/متر ^٣	جزء فى المليون	مللى جم/متر ^٣
نفثا الفحم	٢٠٠	--	٧	--
ثنائى أكسيد الكبريت	٥	١٣	٠.٧٥	٠.٢
نفثا البترول	٥٠٠	--	١٥	--
ثلاثى كلوريد الفسفور	٣٥	٣٥	٠.٣	٠.١
حامض الخليك	١٠	٢٥	٣٥	٠.٨٥
فلوريد الأيدروجين	٣	٢٥	٠.٥	٠.٩
خلات النيتريك	١٠	٢٥	٢	٥
خلات الأثيل	٤٠٠	١٥٠٠	١٥	٦٠
سيانيد الأيدروجين	١٠	١١	٣٥	٤
سيانيد الأيدروجين	٠.٥	٣	٠.٢	٠.٥
رابع كلوريد الكربون	٢٥	١٩٠	١	٦

جدول (٩): الأثرية والجسيمات السائلة السامة العالقة بالهواء .

المادة	تعرض لمدة ٨ ساعات مللي جرام / متر ^٣ في الهواء	متوسط خلال ٢٤ ساعة مللي جرام / متر ^٣ في الهواء
السناج " الدخان "	--	١٥ر
اتيمون	٥ر	٠٠٥ر
السيانيد	٥ر	١٧ر
أرثو نيترو كيزول	٢ر	٠٠٦ر
الفلوريدات	٢٥ر	٠٨ر
أكسيد الحديد	١٥	٥ر
الرصاص	٢ر	١٤ر
أكسيد الماغنسيوم	١٥	٥ر
المنجنيز	٦	٢ر
الزئبق	١ر	٠٠٣ر
الفسفور	١ر	٠٠٥ر
السيانيوم	١ر	٠٠٥ر
التليويوم	١ر	٠٠٥ر
أكسيد الزنك	١٥	٥ر
بازيوم	٥ر	٠٠٥ر
ت . ي . ي .	١٥ر	--
ثنائي نيتروتولون	١٥ر	٠٠٥ر

جدول (٩): يتبع

المادة	تعرض لمدة ٨ ساعات مللي جرام / متر ^٣ في الهواء	متوسط خلال ٢٤ ساعة مللي جرام / متر ^٣ في الهواء
ثلاثي كلور وبنفثالين	٥	١٧ر
ثلاثي نيتروتولوين	١٥ر	٠.٥ر
حامض الكرميك والكرومات في صورة كرام	١ر	٠.٠٥ر
حامض الكبريتيك	١	١ر
حامض كلوريد الفسفور	١	٠.٣ر
حامض سلفيد الفسفور	١	٠.٣ر
حامض كلورو الفينول	٥ر	٠.٢ر
د . د . ت .	١	٠.٢ر
رابع أيشيل الرصاص مقاس الرصاص	٠.٧٥ر	—
زرنبيخ	٥ر	٠.٠٥ر
كادميوم	١ر	٠.٠٥ر
كلور ثنائي الفينيل	١	٠.٠٣ر
خامس كلور وبنفثالين	٥ر	٠.٢ر

جدول (١٠): الجسيمات العالقة التي لا يزيد قطرها على ١٠ ميكرونات.

المادة	تعرض لمدة ٨ مليون جسيم لكل متر ^٣	متوسط خلال ٢٣ ساعة
الأسبستوس	١٨٠	--
التراب غير المحتوى على السليكا الحر	١٨٠٠	٦٠
المبكا "تحتوى على أقل من ٥٪ سليكا حرة"	٧٠٠	--
الأسمنت البورتلاندى	١٨٠٠	٦٠
جوهرة التلك	٧٠٠	--
السيلكا:		
أ - تحتوى على أكثر من ٥٠٪ سليكا حرة	١٨٠	٦
ب - تحتوى على ٥٪ سليكا حرة	٧٠٠	٣٥
ج - تحتوى على أقل من ٥٪ سليكا حرة	١٨٠٠	٦٠
أثرية المنظمات	٧٠٠	--

ويجب ألا تزيد هذه الكميات فى المناطق الصناعية على ٤٠ طناً /
الميل المربع / الشهر .

٩ - صدر القانون رقم ٣٧٢ لسنة ١٩٥٦ الذى يمنع التدخين داخل
الأماكن العامة المغلقة .

١٠- القانون رقم ٥١ لسنة ١٩٨١ بشأن الوقاية من أضرار التدخين.

١١- نصت المادة رقم ٣ من القانون رقم ٥٢ لسنة ١٩٨١ أن يبين
على كل علبة سجائر أو تبغ منتجة - محلية أو مستوردة - نسبة مادتي
النيكوتين والقطران والمواد الأخرى التى يصدر بها قرار من وزير الصحة .
كما يجب أن يثبت على كل علبة تحذير نصه : " التدخين ضار بالصحة".

١٢- نصت المادة السادسة من القانون رقم ٥٢ لسنة ١٩٨١ على أنه:
"يحظر التدخين فى وسائل النقل العام والأماكن العامة والمغلقة ، التى
يصدر بتحديدها قرار من وزير الصحة".

١٣- نصت المادة رقم ٣ من قرار وزير الصحة رقم ٤٧٠ لسنة ١٩٧١
فى شأن معايير تلوث الهواء الجوى على ما يأتى : " تعلق بالطريق الإدارى
كل مؤسسة أو وحدة تزاوّل نشاطاً صناعياً ، ينتجم عنه تلوث الجو الداخلى
للعمل ، أو الجو العام الخارجى ، تزيد على الحد المسموح به بهذا القرار".

١٤- تنص المادة رقم ١ من القرار الوزارى من وزارة الصناعة رقم
٣٨٠ لسنة ١٩٨٢ على " مراعاة وضع المواصفات الفنية الخاصة بمعدات
وأجهزة منع التلوث ، ضمن المواصفات الفنية التى تقوم بطرحها الهيئة

العامّة للتصنيع ، وشركات قطاع الصناعة والثروة المعدنية عند شراء معدات المصانع المختلفة".

وتنص المادة رقم (٢) على مراعاة الهيئة العامة للتصنيع - في الموافقات التي تصدرها للقطاع الخاص ، عند إقامة منشآت صناعية ، وكذلك المشروعات المشتركة التي يطلب من وزارة الصناعة والثروة المعدنية دراستها ، وإبداء الرأي فيها - أن تكون قوائم المعدات مشتملة على معدات وأجهزة منع التلوث .

وأوجبّت المادة رقم (٣) على شركات قطاع الصناعة والثروة المعدنية تشغيل وصيانة أجهزة منع التلوث الملحقة بمصانعها بصفة مستمرة ؛ لمنع التلوث وحماية البيئة . وواضح من القرار السابق أن المشرع حرص على إبراز ثلاثة جوانب أساسية هامة ؛ بهدف مكافحة التلوث الصناعي الذي قد ينجم من عدم وضع مواصفات خاصة بمعدات وأجهزة منع التلوث ، وضرورة أن تشتمل على قوائم المعدات عند إقامة منشأة صناعية على معدات وأجهزة منع التلوث ، والحث على تشغيل وصيانة أجهزة منع التلوث الملحقة بالمصانع بصفة مستمرة ؛ لمنع التلوث وحماية البيئة .

١٥ - نصت المادة رقم (٢) من قرار وزير الشؤون الاجتماعية رقم ١٥٧ لعام ١٩٥٩ على أنه يجب إجراء الكشف الطبّي بالأشعة مرة كل سنة على الأقل على صدور العمال المعرضين لغبار السليكا . كما يجب توقيع الكشف الطبّي بصفة دورية مرة كل سنة - على الأقل على العمال المشتغلين بباطن الأرض ، أو في عمليات التخريم .

١٨ - نصت المادة الأولى من القرار رقم ١٢ ، ٦٦ لوزير الشؤون الاجتماعية لسنة ١٩٥٩ بشأن عمل فحص طبي دوري للعمال المعرضين

لأمراض بسبب مهنتهم ؛ حيث نظمت المدة الواجبة لإجراء الفحص الطبي على العمال المعرضين للأمراض المتسببة عن طبيعة عملهم ، الناتجة من تلوث الهواء ، وحددت هذه المدة بشهر واحد ، ومصادر هذه الأمراض هي:

- ١ - التسمم بالرصاص ومضاعفاته نتيجة التبخر فى الهواء الرصاصى .
- ٢ - التسمم بثانى كبريتور الكربون ومضاعفاته .
- ٣ - الأمراض والأعراض الباثولوجية التى تنشأ عن الراديوم والمواد المماثلة ذات النشاط الإشعاعى وأشعة إكس .
- ٤ - التأثير بالكروم وما ينشأ عنه من قرح ومضاعفات فى عمليات الدباغة .
- ٥ - التسمم بالبتروول أو مركباته أو مشتقاته ، ومضاعفات ذلك التسمم .

ومرة كل سنة بالنسبة إلى العمال المعرضين للأمراض المهنية الآتية :

- ١ - التسمم بالرصاص ومضاعفاته فى غير العمليات أو الأعمال التى تعرض العمال لأبخرة الرصاص .
- ٢ - التأثير بالكروم وما ينشأ عنه من قرح ومضاعفات فى غير صناعة الدباغة .
- ٣ - التسمم بالزئبق ومضاعفاته .
- ٤ - التسمم بالأتيمون .
- ٥ - التسمم بالزرنيخ ومضاعفاته .
- ٦ - التسمم بالفسفور ومضاعفاته .

- ٧ - التسمم بالمنجنيز ومضاعفاته .
- ٨ - التسمم بالكبريت ومضاعفاته .
- ٩ - سرطان الجلد الأولى والالتهاب الجلدى والعيون الزمنة .
- ١٠ - تأثير العين بالحرارة والضوء .
- ١١ - التأثير بالنيكل وما ينشأ عنه من قرح ومضاعفات .
- ١٢ - التسمم بالبتترول أو غازاته أو مشتقاته ومضاعفاته .
- ١٣ - التسمم بالكولر فورم ورايح كلورور الكربون .
- ١٤ - التسمم برايح كلورور الايثيل وثالث كلورور الإيثيلين والمشتقات الهالوجينية الأخرى للمركبات الأيدروكربونية الأليفاتية .

وعند الفحص الطبى .. يجب مراعاة ماأتى :

- ١ - حالة الدم والجهاز العصبى والجهاز الهضمى والبولى بالنسبة إلى العمال المعرضين للتسمم بالرصاص .
- ٢ - حالة الجهاز الهضمى والجهاز العصبى والبولى بالنسبة إلى العمال المعرضين للتسمم بالزئبق .
- ٣ - حالة الجهاز الهضمى والجهاز العصبى والحلق والأغشية المخاطية بالنسبة إلى العمال المعرضين للتسمم بالزرنيخ .
- ٤ - حالة الجهاز الدورى والمجارى التنفسية العليا بالنسبة إلى العمال المعرضين للتسمم بالأتيمون .
- ٥ - حالة الفك الأسفل والأسنان والعظام بالنسبة إلى العمال المعرضين للتسمم بالكولر .
- ٦ - حالة الدم والجهاز العصبى والجلد بالنسبة للعمال المعرضين للتسمم بالبتترول .

- ٧ - حالة الجهاز العصبى والصدر والجلد بالنسبة للعمال المعرضين للتسمم بالمنجنيز .
- ٨ - حالة الجهاز التنفسى والقلب والأغشية المخاطية بالنسبة للعمال المعرضين للتسمم بالكبريت .
- ٩ - حالة الجلد للعمال المعرضين للتأثر بالكروم والنيكل .
- ١٠ - حالة الجهاز التنفسى والعيون للعمال المعرضين للتسمم بالكور والفلور والهروم .
- ١١ - حالة الجهاز التنفسى والجلد والعيون للعمال المعرضين للتسمم بالبترول .
- ١٢ - حالة الكبد والكلى والقلب والجهاز العصبى للعمال المعرضين للتسمم بالكوروفورم ورابع كلورور الكريون ورابع كلورور الأثيل وثالث كلورور الأثيلين والمشتقات الهالوجينية الأخرى للمركبات الأيدروكربونية من المجموعة الأليفاتية .
- ١٣ - حالة الدم والجلد والعيون ومدى امتصاص الإشعاع بالنسبة للعمال المعرضين للأمراض والأعراض الباثولوجية التى تنشأ عن الراديوم أو المواد ذات النشاط الاشعاعى .
- ١٤ - حالة الجلد والعيون بالنسبة للعمال المعرضين للإصابة بسرطان الجلد والتهابات الجلد والعيون المزمنة .
- ١٥ - حالة العيون بالنسبة للعمال المعرضين لتأثر العين بالحرارة والضوء .
- ١٦ - حالة الجهاز التنفسى "الصدر" (بما فى ذلك الفحص بالأشعة بالنسبة للعمال المعرضين لأمراض الغبار الرئوية ومراض الدرن .

رقم الإيداع : ٨٣٤٤ / ١٩٩١

رقم الإيداع : ٨٣٤٤ / ١٩٩١