

دانشگاه پیام نور

(دانشکده علوم کشاورزی)

آلودگی محیط زیست

غلامرضا بخشی خانیکی

فهرست

آلودگی هوا

مواد و منابع آلاینده

بحران آلودگی هوا

آلودگی هوا و افزایش اختلالات ژنتیکی

آلودگی هوا و افزایش حملات آسم

آلودگی هوا و افزایش سوانح رانندگی

آلودگی هوا و افزایش مرگ و میر

آلودگی هوا و افزایش اختلال در حافظه

آلودگی هوا و کاهش حاصل خیزی خاک

آلودگی هوا و افزایش ابتلا به سرطان معده

مواد آلوده کننده هوا

مه دود آلود

آلودگی هوا در جهان

مرگ و میر و آلودگی هوا در تهران

ضرر و زیان مالی ناشی از آلودگی هوا

پیامدهای زیست محیطی آلودگی هوای تهران

اثر گلخانه ای و گرم شدن زمین

مکانیسم اثر گلخانه ای

نقش اثر گلخانه ای طبیعیدر تعادل گرمایی زمین

اثر گلخانه ای افزوده

گازهای گلخانه ای

روش پیشگیری از مکانیسم اثر گلخانه ای افزوده

باران اسیدی

عوامل موثر در اسیدیته باران

اسیدهای موجود در باران اسیدی

باران اسیدی در آمریکای جنوبی

باران قلیایی

اثرات بوم شناختی باران اسیدی

کنترل آلودگی هوا

فرایندهای پاکسازی اتمسفر

آلودگی خاک

هزینه های پاکسازی محیط زیست

آلودگی خاک در ایران

منابع آلودگی خاک

وظایف خاک

آلندگی پساب های شهری در خاکهای کشاورزی

تهیه اطلس آلودگی خاک

آلودگی آب

آلوده کننده های آب

گند زدایی آب

تصفیه فاضلاب

آلوده کننده های فاضلاب

مدیریت مواد زائد جامد

اثرات آلودگی های ناشی از دفع غیر بهداشتی زباله

بیماری های ناشی از آلودگی خاک

جمع آوری زباله

روش های دفن زباله

گاز های متضاد شده از زباله

کمپوست یا کود سازی از زباله

روش های تهیه کود از زباله

گرمایش جهانی اقلیم

تصویبات پروتکل مونترال

آلودگی صوتی

تأثیرات آلودگی صوتی

روش های جلوگیری از آلودگی صوتی

شدت صوت

آلودگی اتمی

آثار آلودگی اتمی

قوانين و نظام های متداول هسته ای

آلودگی تصویری

پیام دبیر کل سازمان ملل متحد

کاهش آلودگی

برنامه ریزی مداخله انسان در فرایند های طبیعی

کنفرانس سازمان ملل درباره محیط زیست

بیانیه اصول

بیانیه کنفرانس بین المللی تفلیس درباره آموزش محیط زیست

جداول

تصاویر

منابع

آلودگی هوا

آلودگی هوا را نمی توان مربوط به دوران حاضر یا یک عنصر خاص دانست حتی قبل از این که بشر اولیه موفق به کشف آتش شود یعنی بتواند با برهم زدن دو سنگ ((آتش زنه)) بر یکدیگر و یا ایجاد اصطکاک سریع بین دو قطعه چوب خشک آتش تولید کند آلودگی هوا بر اثر دود حاصل آتش سوزی طبیعی جنگل ها وجود داشته است . اما آلودگی های هوا در اعصار کهن نسبت به طبیعت بکر و دست نخورده آن دوران بسیار اندک و حتی قابل چشم پوشی بود تا اینکه در اوایل قرن بیستم و با ورود به دنیای صنعتی بر اثر کشف ذغال سنگ و سوخت های فسیلی اشکال تازه ای از آلودگی هوا پدید آمد .

در قرن ۱۶ میلادی فیلسوف رومی به نام سنکا در گزارشی از وضعیت رم می گفت : وقتی از هواهای سنگین رم و بوی بد دودکش ها که می چرخیدند و بخارات بیماری زا و دوده را به هوا می ریختند خارج شدم تعییری در حالت خود احساس کردم .

در سال ۱۳۰۰ میلادی ادوارد طی صدور فرمانی اعلام کرد تمام کسانی که صدای مرا میشنوند آگاه باشند که اگر به علت سوزاندن ذغال مقصراً شناخته شوند سر خود را از دست خواهند داد در سال ۱۶۶۱ جان اولین کتاب خود را در مورد ناراحتی های ناشی از ورود هوا در لندن نوشت . البته پیشنهاد های او مورد قبول واقع نشد . پیشنهاد های او عبارت از انتقال صنایع به خارج از شهر و ایجاد کمربند سبز در اطراف شهر ها بود .

آلودگی هوا عبارت است از وجود یک یا چند ماده ی آلوده کننده در هوای آزاد به میزانی که در مدت زمان معین بتواند کیفیت هوا را به ضرر انسان ، حیوان ، گیاه و اشیا تغییر دهد .

در ایران در ۲۹ تیر سال ۱۳۵۴ شمسی آیین نامه جلوگیری از آلودگی هوا از تصویب مجلس آن زمان گذشت و سازمان حفاظت محیط زیست مسئول اجرای آن شد .

مواد آلوده کننده ای که می توانند مخلوط هوا را تحت تاثیر قرار دهند ، ممکن است به صورت گاز ، مایع و یا جامد باشند . منشا آلودگی هوا ممکن است طبیعی و یا انسان ساخت باشد . آلودگی هوا به صورت طبیعی از طریق غبار برخاسته از خاک های فاقد پوشش گیاهی ، غبار نمک ، غبار های کیهانی و گاز های ناشی از فعالیت های آتش فشانی به وجود می آید . لیکن آنچه امروز تحت عنوان مسئله آلودگی هوا مطرح می شود محصول فعالیت های گوناگون انسان بوده و منشا انسان ساخت دارد . به طور کلی آلودگی هوا می تواند از آثار گوناگون زیر برخوردار باشد

۱. کاهش سلامت و یا تهدید جدی سلامت انسان
۲. آسیب وارد آوردن به جانوران
۳. آسیب وارد آوردن و یا حتی تخریب پوشش گیاهی
۴. ایجاد خورندهای در فلزات و روکش های حفاظتی
۵. ایجاد فرسودگی و خورندهای در ساختمان ها
۶. فرسایش تخریب آثار هنری مانند مجسمه ها و بنا های تاریخی
۷. کاهش کیفیت شرایط اقلیمی در مقیاس محلی ، منطقه ای ، جهانی و برگشت آثار ناشی از این تغییرات بر سلامت انسان ، تولید مواد غذایی گیاهی و جانوری و همچنین محیط طبیعی .

دامنه و عمق چنین آسیب هایی را صرفا می توان تخمین زد ، زیرا شناخت آثار آلودگی هوا و تعیین میزان تاثیر آن بر هر یک از زمینه های فوق ذکر هنوز به طور کامل میسر نگردیده است . در آزمایشگاه ها معمولا درباره شناخت اثرات زیان بار یک ماده آلاینده به تنها یک تحقیق می شود حال آنکه در شرایط طبیعی همواره مخلوط و یا ترکیبی از چندین ماده آلاینده است که انسان و محیط زیست او را تحت تاثیر قرار می گیرد . امروزه آلودگی هوا ابعادی جهانی به خودگرفته و پدیده های

چون لایه اوزون گرم شدن اتمسفر زمین ، خطر بالا آمدن و پیش روی آب اقیانوسها به سمت خشکی و باران های اسیدی بخش های وسیعی از بیوسفر را در معرض خطر نابودی کامل قراره داده است .

حوادث ناگواری که در اثر آلودگی هوا در جهان اتفاق افتاده است به اندازه کافی اهمیت موضوع را نشان می دهد . افراد سالخورده و بیمارانی که از ناراحتی های گردنی خون رنج می برند بیش از همه قربانیان آلودگی هوا محسوب می شوند . سایر عوارض تنفسی نفس، سردرد، سوزش چشم و بینی ، تهوع می باشد .

بالا بودن اکسید نیتروژن نیز رابطه نزدیکی با زیاد شدن عفونتهای ریوی در اطفال دارد . سمیت دی اکسید گوگرد به خاطر تبدیل آن به اسید سولفوریک می باشد که باعث سوزش چشم و تاثیر روی مجرای تنفسی شده و ایجاد سرفه و تهوع می کند . برونشیت مزمن ، تورم شش ها نیز از عوارض آلودگی هواست . بررسی های انجام گرفته در چکسلواکی سابق نشان داده است که عمر قابل انتظار از کودکانی که در مناطق صنعتی زندگی می کنند ۵ سال کمتر از عمر کودکانی است که در هوای آزاد زندگی می کنند .

در صورتی که انسان در معرض هوایی آکنده از مونواکسید کربن برای مدتی طولانی قرار گیرد باعث اختلالات غیرقابل برگشتی مانند به هم خوردن کار دستگاه تنفسی ، سیستم اعصاب مرکزی، تشنج ماهیچه ها و کم شدن فشار خون تا حالت اغماء می شود . تاثیر دی اکسید کربن نیز کم خطرتر از مونواکسید کربن نیست و اختلالاتی در مجرای تنفسی و سیستم دفاعی بدن به وجود می آورد . دی اکسید نیتروژن NO ۲ در ایجاد بیماری های ریوی نیز موثر است و از طرف دیگر با تولید اکسیدان فتوشیمیایی باعث ایجاد تومورهای خطرناک و سرطان زائی می شود . میزان اکسید نیتروژن در صورتی که NO بالا باشد ممکن است باعث سینه پهلو و ورم شش ها شود .

در بین مواد مضر در هوا آثار دی اکسید گوگرد (SO_2) و ترکیبات فلور بر روی گیاهات دارای اهمیت خاص می باشد . این گاز ها قادر است از طریق روزنه ها وارد گیاه شود در آن جا با آب موجود ترکیب شده و تولید اسید سولفور نماید این اسید سبب مسمومیت های موضعی در گیاه می گردد . البته عکس العمل گیاهان در مقابل SO_2 کاملاً متفاوت است .

هر گیاهی فقط تا غلظت بخصوصی از این گاز را تحمل می کند و بعد از گذشت مدتی گیاه خواهد مرد . نحوه عکس العمل های مختلف گیاهان در برابر SO_2 بستگی به سرعت گسترش این ماده در گیاه دارد . دی اکسید گوگرد حتی با غلظت کم نیز بر روی فتوستتر و تنفس گیاهان اثر می گذارد .

این امر سبب مردن سلولهای گیاهی به خصوص در برگ می شود . اولین آلاینده های هوا احتمالاً دارای منشا طبیعی بوده اند . دوده ، بخار بدبو ، خاکستر و گازهای متضاد شده از آتششانها و آتش سوزی جنگل ها ، گرد و غبار ناشی از توفانها در نواحی خشک آلودگی های ناشی از منابع طبیعی معمولاً ایجاد چنان مشکلات جدی برای حیات جانوران و یا اموال انسانها نمی کنند این در حالی است که فعالیت های انسانی ایجاد چنان مشکلاتی از نظر آلودگی می نمایند که بیم آن می رود ، بخش هایی از اتمسفر زمین تبدیل به محیطی مضر برای سلامت انسانها گردد .

مواد و منابع آلاینده
مواد آلوده کننده هوا عبارتند از هر نوع ماده گازی ، مایع ، جامد و یا آمیخته ای از آنها که در هوا افزایش می گردد و باعث آلودگی هوا می شود ، یا به آلودگی آن می افزاید و یا تولید بوهای نامطبوع می کند .

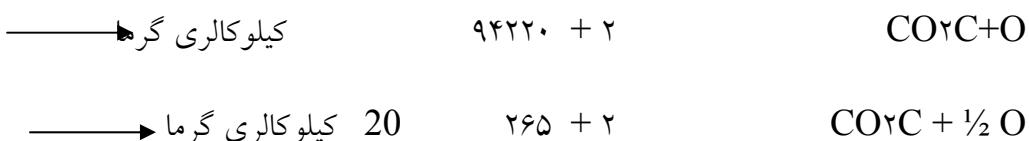
مواد آلاینده هوا ، نخست می بایست از منابع آلوده کننده هوا ، وارد محیط شوند در یک محیط شهری این منابع را می توان به صورت زیر طبقه بندی نمود :

۱- منابع خانگی ۲- منابع تولیدی و صنعتی ۳- ترافیک و سایل نقلیه موتوری

منابع خانگی عموماً از طریق مصرف سوخت های فسیل مانند نفت و گازوئیل باعث آلودگی هوا می شوند. این نوع آلودگی هوا زمانی دچار افزایش می شود که دستگاه مصرف کننده سوخت تنظیم نبوده و عمل سوخت در آن به صورت ناقص انجام پذیرد.

این وضعیت نه تنها باعث تشدید آلودگی هوا می شود بلکه میزان مصرف سوخت را نیز بالا برده و برای مصرف کننده و در نهایت جامعه خسارات اقتصادی نیز به بار می آورد زیرا در سوخت ناقص میزان انرژی حرارتی کسب شده ، به مراتب کمتر از انرژی دریافتی در حالت سوخت کامل است

معادله زیر به روشنی این تفاوت ها را نشان می دهد :



واحد های تولیدی و صنعتی از چند طریق باعث آلودگی هوا می شوند .

- استفاده از سوخت های پست مانند مازوت و گازوئیل
- گازها ، غبارها و بخاراتی که در طول فرآیند تولید وارد اتمسفر می شوند
- استقرار نامناسب

در واحد های صنعتی نیز مانند واحد های مسکونی - از مواد سوختی استفاده منطقی به عمل نمی آید به همین دلیل میزان تلفات انرژی در ایران بسیار بالاست . در ایران شاخص شدت انرژی بسیار بالا بوده و بالا بودن این شاخص نشان دهنده عدم استفاده مطلوب از انرژی می باشد . در کشور های پیشرفته از نظر صنعتی شاخص شدت انرژی بین ۱/۵ تا ۳ بشکه نفت خام در ازای هر ۱۰۰۰ دلار تولید ناخالص داخلی و در ایران این شاخص برابر ۷ بشکه نفت خام در ازای هر ۱۰۰۰ دلار تولید ناخالص ملی است . در اینجا نیز عدم مراقبت از دستگاه های مصرف کننده سوخت و اسراف در

صرف مواد سوختنی ، از یک سو باعث کاهش انرژی حاصل از مصرف سوخت می گردد و از سوی دیگر آلودگی هوا و یا تشدید آن را موجب می شود . در طول فرایند تولید نیز برخی مواد و ترکیبات آلایینده وارد هوا شده و موجبات آلودگی هوا را فراهم می آورند . از آن جا که در ایران استفاده از وسایل کنترل آلودگی هوا چندان رایج نیست اکثر واحد های تولیدی و صنعتی که قاعده ای باشد در راه رفاه جامعه و پیشرفت و توسعه سرمایه ای حمله نمایند ، به صورت منابع آلوده کننده هوا و محیط زیست ظاهر می شوند .

با تمام مسائل زیست - محیطی که واحد های تولیدی و صنعتی می توانند ایجاد نمایند ، واضح است که هرگاه در نزدیکی مناطق حساس به آلودگی هوا استقرار یافته باشند مانند مناطق مسکونی ، کشاورزی ، مراکز آموزشی و پرورشی - مشکلات زیست - محیطی ناشی از فعالیت آنها دو چندان می شود . زیرا در این حالت انسان و محیط او به طور مستقیم تحت تاثیر آلودگی هوا قرار می گیرند . بدین سبب کوشش می شود واحد های تولیدی و صنعتی که می توانند موجبات آلودگی هوا را فراهم آورند تا حد امکان در نقطه ای به دور از مناطق حساس نسبت به آلودگی هوا استقرار داده شوند .

سرانجام می باشد به ترافیک وسایل نقلیه موتوری به عنوان مهمترین منبع آلودگی هوای شهرها خصوصا در شهر تهران توجه نمود . وسایل نقلیه موتوری می توانند به روش های زیر هوا را آلوده سازند .

- ریخت و پاش سوخت به هنگام سوخت گیری
- تبخیر ماده سوخت از باک
- نقص فنی و وجود روغن سوزی
- پخش آلایینده های مختلف از اگزووز

بنزین های حاوی سرب (تتراتیل و تترا متیل سرب) معمولاً دارای ترکیبات پاک کننده از نوع دی کلرواتان و دی برم متان می باشند . تاثیر سرطان زایی این دو ترکیب نیز بر جانوران به اثبات رسیده است . خودروهای دیزلی (گازوئیل سوز) از خود هیدروکربورهای چند حلقه ای معطر انتشار می دهند که دارای اثرات سرطان زا می باشند همچنین هیدروکربورهای مذکور قادرند بر عوامل ژنتیک تاثیر گذارده و ساختمان ژن ها را به نحوی منفی دگرگون سازند . این شرایط - مانند آن چه که در مورد اکثر کامیون ها ، اتوبوس ها و مینی بوس های دیزلی صدق می کند - زمانی که مراقبت لازم از خودروهای دیزلی به عمل نیاید ، تشدید شده و دامنه ای گستردگی تر می یابد .

آلاینده هایی که تاکنون مورد بحث قرار گرفته اند جملگی در گروه آلاینده های اولیه به حساب می آید . آلاینده های اولیه تحت تاثیر عوامل محیطی مانند تابش خورشید ، رطوبت هوا ، ذرات غبار و مانند آن ، از طریق انجام واکنش های شیمیایی به آلاینده های ثانویه تبدیل می شوند که در اکثر موارد در مقایسه با آلاینده های اولیه از تخریب بیشتری برخوردارند در مورد آلاینده های ثانویه اطلاعات کمی قابل توجهی در اختیار نیست ولی با توجه به مناسب بودن شرایط اولیه برای تشکیل این گروه از مواد آلاینده هوا ، می توان وجود آلاینده هایی چون ازن ، اسید سولفوریک و اسید سیتریک را در هوای تهران قریب به یقین دانست . در مجموع می توان چنین نتیجه گیری نمود که تنها از طریق ترافیک و وسایل نقلیه موتوری در حدود ۴۰ نوع ماده آلاینده وارد هوای تهران می شود .

بحran آلدگی هوا

آلودگی هوا ناشی از سوخت فسیلی خودروها در ایران ، به خصوص در شهرهای بزرگ به ویژه در کلان شهر تهران در وضعیت بحرانی و خطرناک به سر می برد . آلودگی هوا در تهران در موارد متعددی به حدی رسیده است که مقامات محیط زیست و مقامات بهداشتی کشور وضعیت آلودگی هوا را خطرناک اعلام کرده و خروج از منزل را برای مردم ، خطرناک اعلام کرده اند .

مثالا در دی ۱۳۸۳ بود که به دلیل آلودگی هوا مدارس ابتدایی و راهنمایی به مدت چند روز تعطیل

شد . آلودگی های شهری تا یکصد کیلومتر را تحت الشاعر قرار داده و سوانح رانندگی را افزایش می

دهد و با کاهش دما آلودگی هوا تشید می شود و در فصل تابستان نیز مه دود شیمیایی در سطح

زمین می گیرد که نوعی از آلودگی هوا است . گاز سمی اوزن در اثر شدت گرمای زیاد ، تابش

شدید نور خورشید و خشکی هوا تولید می شود و در مجاورت با NO_2 هایی که از اگزوژ خودروها

منتشر می شود تشکیل مه دود شیمیایی در سطح زمین می دهد. بررسی های اولیه حاکی از آن است

که این شرایط در برخی روزهای گرم سال در شهر تهران رخ می نماید و موجب دشواری های

تنفسی و آسیب دستگاه تنفسی شهروندان می شود . سرفه ، سوزش چشم و تنگی نفس در سالمندان

و کودکان از آثار سوء این گاز خطرناک است . همچنین گاز ازن در طبیعت باعث تخریب برگ

گیاهان شده و به علت نفوذ در اشیای پلاستیکی آنها را دچار آسیب می کند . خشکی درختان و خزان

زود رس گیاهان از عوامل این گاز خطرناک است . ۶۵ درصد آلودگی هوای تهران ناشی از

خودروهاست . مونوکسیدکربن ، دی اکسید نیتروژن ، دی اکسید گوگرد ، هیدروکربورها و ذرات

معلق عمدۀ آلاینده هایی هستند که باعث آلودگی هوای شهر تهران شده اند .

آلودگی هوا تهدید دائم و جدی بر سلامت و بهداشت جامعه و نیز محیط زیست دارد . بررسی

خطرات زیست محیطی حاصل از سوخت بنزین نشان می دهد عمدۀ ترین آلاینده های این سوخت ،

اکسیدهای نیتروژن ، مونوکسیدکربن و هیدروکربورهای نسوخته در محیط زیست است . بررسی ها

نشان می دهد مونوکسیدکربن با هموگلوبین خون ترکیب پایداری را تشکیل می دهد که این ترکیب

از رسیدن اکسیژن مطلوب به سلولها جلوگیری کرده و سوخت و ساز سلول را مختل می کند .

سرعت ترکیب اکسیدهای نیتروژن با هموگلوبین خون هزار مرتبه سریعتر از سرعت ترکیب

مونوکسید کربن با هموگلوبین است که موجب تشکیل مواد سرطان زا در خون می شود و ۲۰۰

برابر بیش از جذب اکسیژن است . تمایل جذب هموگلوبین خون با مونواکسیدکربن و اثرات سوء آن بر سلامتی به صورت اختلال در بینایی ، تار دیدن ، خستگی ، سردرد و خواب آلودگی بروز می کند و باعث ایجاد تغییر در عملکرد قلب و شش می شود . آلودگی هوا باعث کاهش وزن نوزاد می شود و بر میزان مرگ و میر کودکان تاثیر می گذارد زیرا حساسیت نوزادان به آلودگی هوا بیشتر است. ابتلای کودکان به سرطان خون اولین پیامدهایی در خیابانهای پر ترافیک است . مونواکسید کربن ابتلا به بیماریهای قفسه سینه در کودکان را افزایش و انجام فعالیت مغزی را در افراد کاهش می دهد .

آلودگی هوا باعث عفونت های شدید تنفسی در کودکان و اطفال ، بیماریهای مزمن تنفسی نظیر تنگی نفس و برونژیت ، سرطان ریه و ابتلا به سرطان معده می شود و اختلالات ژنتیکی و ابتلا به بیماریهای موروثی و اختلال در حافظه را افزایش داده و حملات آسم را تشدید نموده و به DNA آسیب می رساند . آلودگی هوا همچنین حاصل خیزی خاک را کاهش می دهد و آن را از املاح تهی می کند. بررسی های زیست محیطی نشان می دهد گیاهان در مقابل گازهای آلوده کننده هوا فوق العاده حساس هستند به طوری که مونواکسیدکربن و گوگرد متشره از خودروها موجب زرد شدن برگهای برخی درختان شده و ریزش باران اسیدی و توقف رشد گیاهان را به دنبال دارد همچنین استفاده دام ها از این گیاهان موجب مسمومیت ارسینک و مرگ و میر دامها می شود هفت شهر آلوده ایران شامل شهرهای تهران ، کرج ، اراک ، شیراز ، مشهد ، تبریز و اصفهان است و دولت برای پاکسازی هوا این شهرها برنامه های بلند مدتی را تدوین کرده است . گفته می شود در صورت تحقق اهداف پیش بینی شده در این برنامه ها تا ۱۰ سال دیگر هوای تهران و شهرهای مهم آلوده کشور پاک خواهد شد .

آلودگی هوا و افزایش اختلالات ژنتیکی

محققان کانادایی اعلام کردند آلودگی هوا باعث ایجاد جهش های ژنی و انتقال ژن های معیوب به فرزندان و نسل های بعدی می شود. دیوید سوزوکی پژوهشگر علوم زیستی و ژنتیک دانشگاه بریتیش کلمبیا کانادا با انتشار این گزارش خاطر نشان ساخت با اعلام نتایج ارزیابی اثرات آلودگی هوا بر روی حیات وحش و نیز جانوران آزمایشگاهی می توان نتیجه گرفت که کسانی که در اطراف کارخانجات آلاینده هوا و یا در شهرهای آلوده زندگی می کنند دو برابر، بیش از کسانی که در هوای پاک تنفس می کنند دچار نقص ژنی می شوند این گزارش می افزاید پیدایش ژن های معیوب در اثر جهش های ژنی علاوه بر این که قابل انتقال به فرزندان است شанс ابتلا به سایر بیماریهای ژنتیکی همچون سرطان و ایجاد نقص عضو در جنین را افزایش می دهد و در کودکان نیز باعث ایجاد اختلالات هورمونی و نقص رشد می شود.

آلودگی هوا و افزایش حملات آسم

مطالعات اخیر انجام شده بر روی موش های آزمایشگاهی در آمریکا نشان می دهد که آلودگی هوا به تنهایی برای شروع حمله حاد آسمی کفایت می کند. پیش از این تصور می شد که آلودگی هوا به تنهایی برای تحریک حمله آسم کافی نیست و به آرژن هایی مثل پولن ها یا گرد و غبار منزل برای التهاب مسیر هوایی و پاسخ آرژیک مجاری تنفسی نیازمند است. در آزمایشات صورت گرفته، موش ها در معرض مواد آرژن که در انسان واکنش آرژیک ایجاد می کنند قرار گرفتند و سپس بعد از چند روز در معرض ذرات آئروسل هوای آلوده قرار داده شدند که موش ها بلافاصله دچار حمله آسمی شدند. در مرحله بعدی این آزمایش موش ها بدون آن که در معرض آرژن ها باشند در معرض ذرات موجود در هوای آلوده قرار گرفتند که باز هم دچار حمله آسمی شدند به این ترتیب مشخص شدحتی اگر ذرات آرژن از پیش وجود نداشته باشند هوای آلوده به تنهایی باعث آغاز حمله

آسمی می شود بنابراین توصیه می شود افراد مبتلا به آسم به هیچ وجه در موقعی که آلودگی هوا بالاتر از حد مجاز است از خانه خارج نشوند.

آلودگی هوا و افزایش سوانح رانندگی

محققان سازمان هواشناسی کشور اعلام کردند افزایش آلودگی هوا با مونوکسیدکربن با مختل کردن قدرت دید در راننده می تواند عامل بسیاری از سوانح رانندگی باشد. براساس یافته های تحقیقاتی ۳ نفر از محققان سازمان هواشناسی اصفهان قرار گرفتن در غلظت ۳ برابر حد مجاز مونوکسیدکربن باعث مختل شدن قدرت دید شده که همین امر می تواند عامل بسیاری از سوانح رانندگی باشد.

بررسی ها نشان می دهند که افرادی که در مدت زمانی بالاتر از ۵ ساعت در معرض گاز مونوکسیدکربن از غلظت های بالا باشند قدرت تشخیص زمانی را هم از دست می دهند.

آلودگی هوا و افزایش مرگ و میر

بیماریهای ناشی از آلودگی هوا چهارمین رتبه مرگ و میر را به خود اختصاص داده اند. بررسی خطرات زیست محیطی حاصل از سوخت بنزین نشان می دهد عمدۀ ترین آلینده های این سوخت اکسیدهای نیتروژن ، مونوکسیدکربن و هیدروکربورها ی نسوخته در محیط زیست است. آلینده هایی که از گاز طبیعی CNG تولید می شوند بسیار کمتر از آلینده هایی است که در اثر سوختن بنزین ایجاد می شوند بررسی ها نشان می دهد مونوکسیدکربن با هموگلوبین خون ترکیب پایداری را تشکیل می دهد که این ترکیب از رسیدن اکسیژن مطلوب به سلولها جلوگیری کرده و سوخت و ساز سلول را مختل می کند. عوارض چنین اتفاقی سردردو سرگیجه است . سرعت ترکیب اکسیدهای نیتروژن با هموگلوبین خون هزار مرتبه سریعتر از سرعت ترکیب مونوکسیدکربن با هموگلوبین است و این ترکیبات موجب تشکیل مواد سرطان زا در خون می شود .

آلودگی هوا و افزایش اختلال در حافظه

ترکیبات آلی فرار موجود در هوا در غلظت بالا باعث ایجاد اختلال در حافظه کوتاه مدت افراد می شود . چنان چه غلظت ترکیبات آلی فرار در هوا افزایش یابد با تحریک چشم ، بینی و گلو باعث سردرد و اختلال در حافظه موقت افراد می شود و در دراز مدت می تواند احتمال ابتلا به سرطان را افزایش دهد . مطالعه ای که در ۹۰ شهر بزرگ آمریکا انجام شده نشان می دهد افزایش بسیار اندکی در میزان این آلاینده به میزان یک متر مکعب باعث یک درصد افزایش مرگ و میر و ۳ تا ۴ درصد افزایش بستری شدن بزرگسالان می شود .

آلودگی هوا و کاهش حاصل خیزی خاک

مونوکسیدکربن موجود در هوا باعث مرگ باکتریهای آزاد خاک که کار تثبیت نیتروژن را بر عهده دارند می شود براساس تحقیقات انجام شده قدرت تثبیت نیتروژن توسط این گونه باکتریها در کنار گاز مونوکسید کربن به مدت ۲۵ ساعت به میزان ۲۰۰۰ PPm کاهش می یابد همچنین قدرت تثبیت نیتروژن توسط باکتریهایی که در ریشه شبد زندگی می کنند پس از قرار گرفتن در معرض مونوکسیدکربن به مدت یکماه ۱۰۰ ppm کاهش می یابد .

انتشار گازهایی نظیر SO_2 که در اثر احتراق اکثر سوخت های فسیلی تولید می شود منجر به تشکیل باران اسیدی و تهی شدن خاک از املاح مغذی می شود در واقع این گازها با بخار آب موجود در اتمسفر ترکیب شده و به صورت باران اسیدی به سطح زمین می رسد . PH باران اسیدی کمتر از ۶ است بنابراین باعث کاهش PH ذخایر غذایی دریایی نظیر ماهی های رودخانه ای و دریاچه ها و تهی کردن خاک از املاح مغذی نظیر ازت و فسفر می شود . همچنین بارش باران اسیدی بر روی دریاچه ها باعث انحلال آلومینیم از کف دریاچه ها شده و محیط زیست آبزیان را

سمی می کند به طوری که بروز این مساله باعث شده است کشور سوئد سالیانه بیش از ۵۰۰ میلیون دلار صرف رفع عواقب اسیدی شدن دریاچه ها در اثر بارش باران اسیدی کند .

آلودگی هوا و افزایش ابتلا به سرطان معده

آلودگی هوا با هیدروکربن ها باعث ایجاد سرطان معده در سالمندان و کودکان می شود براساس یافته های اخیر محققان ، بسیاری از آلاینده های هیدروکربنی همچون بنزوپیرین ها که یک هیدروکربن آلی چند هسته ای است سرطان زا هستند و در صورت بلعیده شدن ذرات آلوده به آنها ، منجر به سرطان معده می شوند .

مواد آلوده کننده هوا

مهمترین مواد آلوده کننده هوا عبارتند از:

۱. اکسید های کربن مانند مونوکسید کربن و دی اکسید کربن
۲. ترکیبات گوگردی مانند اکسیدهای گوگرد سولفید هیدروژن
۳. ترکیبات نیتروژن
۴. ترکیبات آلی مانند هیدروکربورها وآلوئید ها
۵. اکسیدکننده ها مانند ازون (O_3)
۶. ذرات

اکسید های کربن

مونوکسید کربن یکی از مهم ترین آلوده کننده های هوا به شمار می رود . گازی بی رنگ و بی بو است بیشتر از احتراق مواد کربن دار به وجود می آید و در هوا پایدار است . متوسط توقف این گاز در هوا بین ۱ تا ۵ سال تخمین زده شده است به همین دلیل از میزان غلظت آن جهت پراکندگی سایر گازهای آلوده ساز استفاده می شود . منبع اصلی تولید این گاز وسائل نقلیه موتوری

و همچنین احتراق ناقص سوخت در تاسیسات تجاری و دستگاه های مولد حرارتی و نیز سوختن زباله ها می باشد از طریق آتش سوزی جنگل ها هم مقداری مونوکسید کربن تولید می شود . اثر سمی گاز مونوکسید کربن بر انسان از آن جا نشات می گیرد که میل ترکیبی این گاز با هموگلوبین خون ۲۰۰ تا ۳۰۰ برابر بیش از میل ترکیب اکسیژن با هموگلوبین است در نتیجه این ترکیب کربوکسی هموگلوبین Hbco به وجود آمده و سد راه اکسیژن می شود بدین ترتیب وظیفه هموگلوبین که رسانیدن اکسیژن به سراسر بدن است ، مختل می گردد . جهت تشخیص شدت مسمومیت انسان توسط CO از مقدار هموگلوبینی که با CO وارد واکنش شده است استفاده می شود .

- وجود ۰.۲٪ کربوکسی هموگلوبین موجب تضعیف مرکز اعصاب می شود . در این حالت یکی از آثار مسمومیت عدم تشخیص زمان است .
- ۰.۳٪ کربوکسی هموگلوبین موجب حساسیت به نوروکاهاش قدرت دیده می شود .
- ۰.۴٪ تا ۰.۵٪ کربوکسی هموگلوبین کاهاش قوه باصره را موجب شده و کنترل حرکات اختیاری را کاهاش می دهد .
- وجود ۰.۴۵٪ تا ۰.۵٪ کربوکسی هموگلوبین معمولاً منجر به صدمات همیشگی می شود در مراحل اولیه سرگیجه و سپس از پا افتادن به علت خستگی و ضعف زیاد و بالاخره بیهوشی و مرگ خاتمه مسمومیت است .

ترکیبات گوگردی

دی اکسید گوگردگازی بی رنگ است و به وسیله دو منبع زیر وارد هوا می شود

الف) منابع طبیعی مانند آتش نشان ها ، اکسید شدن سولفیدهیدروژن در هوا

ب) فعالیت های انسان که به شرح زیر است .

احتراق سوختهای فسیلی گوگردار مانند گاز نفت، زغال سنگ، نود درصد دی اکسید سولفور اضافه شده به هو ا توسط انسان را به خود اختصاص می دهد. ده درصد باقی توسط عوامل زیر وارد می شود. خالص کردن کانی های مس، روی، سرب و ... که اغلب به صورت ترکیب با گوگرد (سولفور یا سولفید) و در حرارت بالای کوره ها با اکسیژن ترکیب شده و دی اکسید گوگرد را تولید می کنند و همچنین از کارخانه های تولید اسید سولفوریک، تهیه، گوگرد، پالایشگاه های نفت و گاز را می توان نام برد.

دوام این گاز در هوای کم است و بر اثر واکنش های شیمیایی تبدیل به دی اکسید گوگرد شده و با آب ترکیب و به اسید سولفوریک تبدیل می شود و یا با آمونیاک ترکیب شده و سولفات آمونیاک ترکیب شده و سولفات آمونیم را تولید می کند.

اسید سولفوریک (سولفید هیدروژن) گازی است بدبو و از منابع طبیعی آتش نشان ها، چشم های با تلاقها (به خاطر تجزیه مواد آلی در آن) و ... به وجود می آید. فعالیت های غیر طبیعی (انسانی) مانند صنایع کاغذ سازی، پالایش نفت و گاز وارد هوای گردد و در هوا اکسید گوگرد تبدیل می شود.

بیشتر از ۹۰٪ دی اکسید گوگرد ساخته انسان در نیم کره شمالی به وجود می آید.

ترکیبات نیتروژن دار

اکسیدهای نیتروژن از جمله آلاینده های هوای است که به شکل های مختلف و در انواع No₂ و No₃ منتشر می شوند. دی اکسید نیتروژن مهم ترین ترکیب در میان انواع اکسید های نیتروژن است و گازی است نامرئی که با رنگ قهوه ای مایل به زرد یا قهوه ای مایل به نارنجی شناخته می شود.

نگرانی عمده در مورد دی اکسید نیتروژن از آنجا ناشی می شود که این ترکیب طی فرآیند های پیچیده هوا سپهری به ذرات معلق نیترات تبدیل می گردد به علاوه دی اکسید نیتروژن نیز همچون اکسید نیتروژن یکی از آلاینده های اصلی به وجود آورنده مه دود است .

آثار زیست محیطی اکسید های نیتروژن بر روی انسان متغیر است واز جمله می توان به تحریک گلو، چشم، بینی و شش ها اشاره کرد . همچنین این آلاینده ها آسیب پذیری انسان در مقابل های ویروسی نظیر آنفولوانزا را افزایش مدهند ، علاوه بر انسان گیاهان نیز از آسیب اکسیدهای نیتروژن در امان نیستند در اثر افزایش غلظت این آلاینده ها رشد گیاهان دچار اختلال شده و به بافت های برگ صدمه وارد می شود . تقریباً تمام دی اکسید نیتروژن از منابع انسان منشاء منتشر می شود . دو مولد عمده ای آن اتومبیل ها و نیروگاه های فسیلی هستند .

اکسید نیتروژن از ترکیب اکسیژن و نیتروژن در اثر حرارت و فشار زیاد حاصله از احتراق در داخل موتور اتومبیل تولید می شود. اکسید نیتروژن بی رنگ در هوا با اکسیژن شده دی اکسید نیتروژن نارنجی قهوه ای رنگ را تولید می کند . دی اکسید نیتروژن بلا فاصله با بخار آب تشکیل شده اسید نیتریک ایجاد می کند . این اسید همراه با H_2SO_3 و H_2SO_4 پدیده ای را که نام باران اسیدی شناخته شده است به وجود می آورند که ممکن است در نقطه ای خیلی دور تر از محل تشکیل خود بر زمین ببارد .

ترکیبات آلی

این ترکیبات ممکن است از تبخیر فراورده های نفتی ، حلال های آلی ، صنعتی در مخازن کاربراتور اتومبیل ها مراحل تقطیر پالایش نفت، همچنین از احتراق زغال سنگ، فراورده های نفتی، سوختن چوب مراحل تهیه کک و نظایر آن وارد هوا می شوند . مقادیر قابل ملاحظه ای از هیدروکربوهای سوخته و کلاً سوخته نیز از طریق اگزووز اتومبیل وارد هوا می گردد . از گروه

هیدروکربو ها ی حلقوی بنزو پیرین از مهمن این گروه می باشد . این ترکیب سرطان زاست و به میزان خیلی کم در هوای تهران دیده می شود هیدروکربن ها از عوامل مهم تشکیل دهنده ی دود - مه فتو شیمیایی اند .

اکسید کننده ها

با جذب اشعه ی ماوراءنفیش آفتاب گاز No₂ تجزیه شده و به O₂ با O تبدیل می شود O₂ در هوا ترکیب شده O₃ (ازن) تولید می کند . ازن در جو به علت جذب اشعه وارد شونده ما ورا بنفس عنصری اساسی برای ادامه زندگی است ولی در سطح زمین مه غلیظ فتوشیمیایی را تشکیل می دهد.

ازون با هیدروکربن ها نیز ترکیب می شود و آلدئید ها و کتون ها را تشکیل می دهد این ترکیبات آلی به نوبه خود با NO₂ ترکیب شده ترکیب حساسیت آورومضری را که به نام Pan یانیترات پراکسی استل شناخته شده است ایجاد می کند .

ذرات

مواد آلوده کننده را می توان از لحاظ اندازه به سه دسته تقسیم کرد :

- اساسی (مانند مولکول ها ، یونها یا اتم های منفرد)
- ذرات ریز معلق (به ازاءی هر ذره ازیک هزار تا حدودیک تریلیون اتم، یون یا مولکول کوچک وجود دارد).
- ذرات درشت معلق (ذرات معلقی که بیشتر از یک تریلیون اتم، یون یا مولکول را شامل می شوند).

ذرات ریز معلق قطری در حدود ۱ تا ۱۰۰۰۰ نانومتر (۱۰⁻۹ متر) دارند. ذرات معلق به عنوان بسته‌ی برای تجمع مولکولهای اکسید فعال گوگرد و نیتروژن، ازون، هیدرو کربن‌ها و سایر مولکول‌های آلوده کننده عمل می‌کنند.

ذرات ریز معلق

ذرات ریز معلق می‌توانند جامد یا مایع باشند و به دلیل کوچک بودن قادرند برای مدت زیادی را در اتمسفر معلق به مانند. اجزاء تشکیل دهنده‌ی ذرات ریز معلق را حتی با قوی ترین میکروسکوپ های نوری نیز نمیتوانند به طور مجرد مشاهده کرد. دود، خاکستر، ابرها، مه، غبار و موادی که توسط تلمبه پاشیده می‌شوند، نمونه‌ای از ذرات ریز معلق هستند. این ذرات، در مقایسه با توده‌ی بزرگی از مواد تشکیل دهنده‌ی آنها، سطح تماس بزرگتری دارند. یک توده مکعبی شکل با ابعاد یک سانتی متر از زغال سنگ را در نظر بگیرید. چنین مکعبی سطح تماس برابر ۶ سانتی متر مربع دارد. اگراین مکعب را به توان هفت مکعب کوچکتر تقسیم کنیم هر مکعب بعدی برابر ۱ نانومتر دارد که اندازه‌ی آن حدوداندازه‌ی یک ذره ریز معلق است. در این حالت سطح تماس ۶۰۰۰۰۰۰۰ سانتی متر مربع (حدود ۱.۵ هکتار) می‌باشد. به واسطه این سطح تماس بزرگ، ذرات ریز معلق ظرفیت زیادی برای جذب و تغليظ گازها در سطح خود دارند. در بسیاری موارد ذرات ریز معلق، گازهای سمی را جذب می‌کنند، محیط آبی لازم برای انجام واکنش را فراهم می‌سازند و در صورت تنفس این گونه ذرات نتایج زیانباری به بار می‌آورند.

ذرات درشت معلق

این ذرات معلق معمولاً آن قدر بزرگ هستند که می‌توانند دیده شوند قطر آن‌ها در حدود ۱ تا ۲ میکرون است. ذرات درشت معلق ممکن است زیانهای فیزیکی به بعضی مواد برسانند. این ذرات از طریق جریان باد و در نتیجه سایش، موجب فرسایش اجسام می‌گردند. ته نشین شدن ذرات در

دستگاه های الکترونیکی موجب کاهش جریان و خراب شدن ارتباط ها و سویچ ها می شوند . ته

نشین شدن گرد و غبار در رنگ نه تنها زیبایی آن را کم می کند بلکه بدین ترتیب آب بهتر می تواند

به لایه های زیرین نفوذ کند و پوسیدگی آن را تسريع نماید. ذرات معلق ممکن است بطورفیزیکی

باتعدادی از مکانیسم های تصفیه دستگاه تنفس انسان یا حیوان تداخل کنند (به عنوان مثال

مانعث از انتقال مژه ای خلط) معلوم شده است که مردم مبتلا به تنگی نفس یا آمفیزم ، هنگامی

که غلظت ذرات معلق هوا زیاد است بیشتر ناراحت می شوند . در نواحی شدیداً آلوده ، این امراض

غالباً به مرگ منجر می گردد.

از آنجایی که ذرات معلق ذاتاً سمی هستند ، ممکن است به انسان و حیوان آسیب برسانند

ترکیبات سرب از اگزوژ اتومبیل خارج می شوند . ترکیبات آرسنیک به عنوان دفع آفت بر روی

گیاهان پاشیده می شوند . ذرات دارای فلوراید که معمولاً از کارخانه های تولید آلومینیم و

کود متصاعد می گردند . باعث سست شدن استخوان ها و کاهش تحرك در حیواناتی

می شوند که گیاهان پوشیده از این ذرات را بخورند . برگ حبوبات که توسط ذرات کوره سیمان

پوشیده می شوند شدیداً پژمرده می گرددند .

شبیه ذرات ریز معلق ، ذرات درشت معلق ممکن است به موجودات آسیب به رسانند زیرا آنها

نیز ترکیبات سمی را جذب می کنند . دی اکسیدهای نیتروژن ، هیدروکربن ها و منوکسیدکربن

بزرگترین خسارت شان را موقعی وارد می سازند که روی سطح ذرات تغییظ گرددند .

ذرات معلق در اتمسفر ، از طریق جاذبه ثقل و باران به طور طبیعی ته نشین می شوند ، برای

جلوگیری از ورود این ذرات به اتمسفر میتوان مواد خروجی کارخانجات را بوسیله ی یکی از

روش های فیزیکی موجود مانند صاف کردن ، سانترفیوژ ، پاشیدن ، نوسان فرا صوتی ته نشینی

الکترو استاتیک جدا ساخت .

الیاف شیشه یا کیسه های پارچه ای ترکیب شده با سیلیسیم می توانند گاز های داغ (حداکثر 290°C) را صاف کنند . پنبه ، نایلون ، اکریلیک ، پشم ، نمد برای صاف کردن ذرات ریز معلق به کار می رود . جدا کننده های سانترفیوژی گازها را می چرخانند و با پرتاب شدن ذرات به طرف دیواره ها ، آنها راجدا می کنند .

از بین روش های دیگر ، روش پاشیدن در صنایع نفت به کار برده می شود . دود ناشی از سوختن گازهای زائد ، پس از ورود گازها به درون محفظه ای که در آن آب پاشیده می شود جدا می گردند نوسان فراصوتی بر این اساس کار می کند که بر خورد های شدید ذرات ریز و درشت معلق به یک دیگر سبب چسیدن و متراکم شدن آن ها می گردد . نوسان های با فرکانس فوق العاده زیاد سبب افزایش بر خورد ها می شوند .

رسوب دهنده های الکترواستاتیکی می توانند ذرات معلق ریزو ذرات گرد و غبار کوچکتر از 1 میکرون را جدا کنند . وقتی ذرات ریز معلق یا ذرات گرد و غبار از میدان الکتریکی می گذرند می توانند یون هایی را که در میدان الکتریکی تشکیل شده اند به خود جذب کنند و شدیداً باردار شوند و بدین ترتیب توسط دیواره ها جذب گردند . جامدات رسوب داده شده در ته دستگاه جمع می شوند رسوب دهنده های الکترو استاتیکی قادرند بیش از ۹۸٪ ذرات معلق ریز و گرد و غبار را از گازهای خروجی واحدهای صنعتی جدا کنند .

مه دود آلد

مخلط سمی دود ، مه ، هوا و ترکیبات شیمیایی دیگر ، برای اولین بار در سال ۱۹۱۱ توسط دکتر هارولد دی ووکس در گزارشی که به منظور تحقیق درباره مرگ ۱۱۵۰ نفر به واسطه تنفس هواي آلد تهیه کرده بود ، مه دود آلد نامیده شد .

طی سالها در بسیاری از مناطق صنعتی و شهری ، مه دود آلود یک بلای تکنولوژیکی بوده است .

به طور کلی دو نوع مه دود آلود شناسایی شده است ، یک نوع که از لحاظ شیمیایی احیاء کننده

است ، عمدتاً زغال سنگ و روغن ناشی می شود و شامل دی اکسید گوگرد است که

بادوده، خاکستر، دوده و ترکیبات آلی که به طور جزئی اکسید شده اند مخلوط می باشندین مه دود آلود

، نوع لندن است که با مصرف کمتر زغال سنگ و نصب دستگاه های تصفیه کننده، کاهش می یابد. نوع

دیگر مه دود آلود نوعی است که از لحاظ شیمیایی اکسید کننده است این نوع مه دود آلود فتو شیمیایی

نامیده می شود زیرا نور در شروع فرایند اهمیت دارد . این مه دود آلود عاری از دی اکسید

گوگرد است ولی دارای مقادیر قابل توجهی اکسیدهای نیتروژن ، ازون ، اولفینهای ازونه شده و

پراکسیدهای آلی ، همراه مخلوط پیچیده ای از هیدروکربن ها است. گرچه اجزاء شیمیایی تشکیل

دهنده مه دود آلوده غالباً

متغیرند ولی بعضی شرایط جغرافیایی و آب و هوایی در ویژگی مه دود آلود موثر هستند . برای

مدتی نباید باد بوزد به طوری که آلودگی ها بتوانند بدون پراکنده شدن به طور عمودی وافقی جمع

شونداین سکون در هوای اطراف زمین موقعی اتفاق می افتاد که یک لایه هوای گرم روی یک لایه

سردترهوا قرار می گیرد این وضعیت شرایط را برای یک تحول گرمایی که عبارت از یک ترکیب

دمایی غیر طبیعی برای اجزاء هوا است، مهیا می سازد . اگر هوای گرم تر در پائین و نزدیک زمین

باشد که معمولاً چنین است هوای گرم تر که دانسیته کمتری دارد بالا می رود و اکثر آلودگی ها را به

ترو پوسفر بالاتر منتقل می نماید که در آنجا پراکنده می گردند . وقتی هوای گرم تر در بالا باشد

(هنگام تحول گرمایی) هوای سردتر که دانسیته بیشتری دارد ، موقعیت خود را در نزدیک زمین

حفظ می کند و حرکت عمودی متوقف می گردد . اگر شهر حالت یک دره را داشته باشد (توسط

کوه ها احاطه شده باشد) از حرکت

افقی توده هوا نیز ممانعت به عمل می آید . وقتی این شرایط طبیعی وجود داشتند انسان با مصرف سوخت در اتو مبیل ها ، نیروگاه ها و واحد های صنعتی شرایط آلدگی شدن هوا را فراهم می سازد عمدۀ آلدگی ها دی اکسید گوگرد ، اکسیدهای نیتروژن ، منواکسیدکربن و هیدرو کربن ها هستند اگر به این اجزاء تابش نور خورشید را اضافه کنید یک مه دود آلد سنگین ایجاد می گردد.

آلودگی هوا در جهان

آلودگی هوا چهارمین عامل مرگ و میر است آمار بین المللی خسارات ناشی از آلودگی هوا را نشان میدهد که بیماری های ناشی از آلودگی هوا چهارمین رتبه مرگ و میر را به خود اختصاص داده اند به گزارش سازمان ملل متحد هر ساله ۳ میلیون نفر از مردم جهان به دلیل آلودگی هوا جان خود را از دست می دهند فقط در فرانسه سالانه ۶ هزار نفر به علت آلودگی هوا می میرند . مطالعات در کشور هلند نشان داده سالیانه ۱۷۰۰ تا ۳۰۰۰ نفر به دلیل قرار گرفتن در معرض ذرات معلق دچار مرگ ناگهانی می شوند این نوع مرگ و میر بیش از $\frac{4}{6}$ برابر نرخ مرگ ناشی از ایدز $\frac{2}{6}$ برابر مرگ ناشی از سرطان خون و $\frac{1}{5}$ برابر تلفات ناشی از تصادفات رانندگی برآورده شده است .

براساس مطالعات جدید محققان در آمریکا ، در شیکاگو به ازای افزایش ۱۰ میکروب گرم آلاینده در هر متر مکعب هوا ۸ درصد به تعداد مبتلایان به سرطان ریه اضافه شده .

آلودگی هوا تهران $\frac{2}{8}$ برابر استاندارد جهانی است

تحقیقات انجام شده توسط شرکت کترل کیفیت هوا و وزارت بهداشت و درمان و اموزش پزشکی جمهوری اسلامی ایران حاکی است میزان این آلاینده ها در شهر تهران $\frac{2}{8}$ برابر استاندارد جهانی است . ذرات آلاینده های فلزی از قبیل کادمیوم ، نیکل ، ارسنیک ، یون های سولفات و نیترات و هیدرو کربن های چند حلقه ای از طریق انتشار در هوا عوارض سوء متعددی از قبیل کاهش بهره هوشی ، کند ذهنی ، ضایعات کبدی ، تنگی نفس ، به وجود آورده است .

مرگ و میر و آلودگی هوا در تهران

خطر مرگ و میر شهروندان تهرانی با افزایش ذرات معلق افزایش می یابد . نتایج حاصل از یک مطالعه منطقه ای در تهران نشان داده که در مدت ۱۴۰ روز ۱۱۶۰ بیمار تهرانی به دلیل مشکلات تنفسی و قلبی ناشی از آلودگی هوا در ۵ بیمارستان تحت معالجه قرار گرفتند . بر پایه ای این گزارش سالانه ۴۰۰۰ مرگ و میر در اثر آلودگی هوا در تهران رخ می دهد ، که علاوه بر این تعداد مشابهی نیز ، که به بیماری سرطان ریه مبتلا شده اند ، در معرض اکسید های نیتروژن بوده اند . گزارش شده است روزانه ۱۲۰۰۰ تن آلاینده در هوای تهران پخش می شود این در حالی است که رشد سالانه انتشار CO_2 در کشور ۲۵ درصد است.

رئیس ستاد هوای پاک شهرداری تهران بحران - آلودگی هوا که شهروندان در حال حاضر با آن دست و پنجه نرم می کنند را مهمتر از بحران زلزله عنوان نمود و گفت فرق این دو در آن است که آلودگی هوا بتدريج سلامت شهروندان را به خطر انداخته و جان آنها را می گيرد ولی زلزله احتمالی و آثار تخريبی آن در لحظه وقوع يك باره تهران و شهروندان آن را مورد تهديد قرار می دهد .

حیدر زاده با تأکید به ضرورت نگاه ملی به این معضل فراشهری خواستار حمایت جدی دولت از طرح جامع کاهش آلودگی هوای تهران شد و اضافه کرد به رغم اينکه مشارکت جدی در زمينه کاهش آلودگی هوای تهران به چشم نمی خورد ، مدیریت شهری تهران با همه توان در اين مسیر گام بر می دارد . آلودگی هوا معضلی نیست که با اقدام ضربتی در يك روز یا يك هفته آن هم از سوى يك دستگاه حل شود . آلودگی هوا به اندازه ای جدی و كشنده شده که در طول يك ماه ۴۵۰۰ نفر به علت سكته ی قلبی جان باختند که ۸۰ درصد آن ها به صورت مستقيم و غير مستقيم به آلودگی هوا مرتبط بوده است .

صرف بنzin به طور طبیعی موجب آلودگی هوا می شود

روزانه ۱۲۰۰ تن آلاینده در هوای تهران پخش می شود ۶۵ درصد آلودگی هوای تهران مربوط به خودرو هاست . اگر ۵۰ درصد آلودگی های شهر تهران ناشی از خودرو های سواری در نظر گرفته شود . در نتیجه ۶۰۰ تن آلاینده در تهران مربوط به سفر های سواره در تهران است . اگر اطلاع رسانی امور اداری بتواند ۱/۴۳ درصد ترددات شهری و به همین نسبت مصرف بنزین و آلودگی هوا را کاهش دهد ، در نتیجه از روزانه معادل ۸/۵۸ تن و سالانه معادل ۳۱۳۱۰ تن از آلایندگی هوای تهران کاسته می شود .

در تهران روزانه حدود ۱۳ میلیون لیتر بنزین مصرف می شود در کل کشور مصرف روزانه بنزین در سال ۱۳۸۳ به طور متوسط روزانه ۶۲ میلیون لیتر است . بنابراین اگر فرض شود که در صورت اطلاع رسانی غیر حضوری امور اداری به ارباب رجوع ۱/۴۳ از ترددات و ۴۳/۱ درصد از مصرف سوخت در کل کشور کاهش پیدا کند می توان گفت که روزانه حدود ۸۸۷ هزار لیتر بنزین در سراسر کشور صرفه جویی خواهد شد .

صرفه جویی دولت در یارانه بنزین از محل کاهش تردد در کل کشور ، حاصل از اطلاع رسانی غیر حضوری به ارباب رجوع ، سالانه معادل ۷۷ میلیارد و ۷۰۰ میلیون تومان می شود . یارانه بنزین و ارزانی فوق العاده قیمت آن نیز از عواملی است که موجب مصرف بی رویه بنزین و تقویت میل به استفاده از وسایل حمل و نقل عمومی محروم کرده است .

با اطلاع رسانی در امور اداری می توان مردم را از روزانه ۱۰۰ هزار مورد مراجعه به ادارات در تهران بی نیاز کرد . به عبارتی دیگر با اطلاع رسانی در امور اداری می توان حدود ۴۱ درصد از کل مراجعات به ادارات تهران و حدود ۱/۴۳ درصد از کل سفرهای سواره تهران ، شامل سفر های درون شهری ساکنین و سفر های ورودی و خروجی به تهران را کاهش داد .

گسترش حمل و نقل عمومی و کاهش آلودگی هوا

مشاور شهردار تهران تجهیز و تکمیل وسایل حمل و نقل عمومی با محوریت مترو با توجه به حجم بالای مسافران آن و اتوبوس با توجه به ویژگی های تهران را مورد تأکید قرارداد و اظهار داشت : بر این اساس شعار اصلی هفته هوای پاک دیدن دوباره‌ی دماوند از افق گسترش حمل و نقل عمومی تعیین شده است .

مدیر عامل شرکت واحد اتوبوسرانی از افزایش ناوگان اتوبوسرانی به تعداد ۳۰۰ تا ۴۰۰ هزار مسافر در روز از زمان اغاز به کار شرکتهای خصوصی اشاره کرد و اظهار داشت : ورورد بخش خصوصی به اتوبوسرانی باعث کاهش تردد روزانه حداقل ۱۰۰ هزار دستگاه خودروی شخصی اند دسته از شهر و ندانی شده که اتوبوس های این بخش رابه وسیله نقلیه شخصی خود ترجیح داده اند .

بسیاری از افرادی که هرگز اتوبوس سوار نمی شدند امروزه به مسافران دائمی اتوبوسرانی تبدیل شده اند و با اشتیاق و به راحتی سوار اتوبوسهای بخش خصوصی می شوند . بسیاری از افرادی که وسیله‌ی نقلیه‌ی شخصی خود را کنار گذاشته اند ، پزشک یا استاد دانشگاه هستند و کاهش بیش از ۱۰۰ هزار دستگاه خودروی شخصی رابطه معنا داری با کاهش آلودگی هوا دارد .

مجموعه عوامل فوق نشان می دهد که وضعیت آلودگی هوا در وضعیت نامطلوبی قرار دارد و همواره رو به وخامت می گذارد . لذا باید برای اصلاح وضعیت موجود چاره ای اندیشید .

بر اساس تحقیقات انجام شده می توان حداقل بات حذف ۴ سفر درون شهری کوتاه و غیر حضوری با اتومبیل شخصی در طول یک سال از انتشار ۱۰۰ کیلوگرم منواکسید کربن جلوگیری کرد .

مدیریت سفر، استفاده از وسایل نقلیه عمومی به جای وسیله نقلیه شخصی ، توسعه مترو ، توسعه مخابرات و استفاده از این امکانات به جای تردد از جمله این موارد است . یکی از راهای مهم در کاهش تردد ها کاهش تقاضای سفر است بدین معنی که با اتخاذ تدبیری نیاز مردم به تردد کاهش یابد . بخشی از تردد ها را مراجعه به ادارات تشکیل مدهد . با به کار بردن تدبیری از جمله مدیریت

اطلاع رسانی به ارباب رجوع در امور اداری به ویژه اطلاع رسانی غیر حضوری می توان بخشی از این تردد ها را کاهش داد ایجاد و تقویت پایگاه های اینترنتی و برقراری دولت الکترونیک می تواند نقش موثری در آینده ایفا کند.

بر اثر اطلاع رسانی غیر حضوری به ارباب رجوع در امور اداری می توان سالانه از ۴ میلیارد و ۸۱۲ میلیون تومان زیان ناشی از آلودگی هوای تهران جلوگیری کرد.

با اطلاع رسانی غیر حضوری امور اداری روزانه بیش از ۸/۵ تن و سالانه معادل ۳۱۳۱ تن از آلایندگی هوای تهران کاسته خواهد شد.

با اطلاع رسانی در امور اداری می توان سالانه حدود ۲۳ میلیارد تومان از زیان های ناشی از آلودگی هوا در کشور کاست.

با توجه به این که هر چرخ اتوبوس یک جفت لنت ترمز دارد استفاده از لنت های بدون ازبست برای اتوبوس ها در کاهش نسبی این ماده ی سمی در هوای تهران موثر است.

هیچ راننده ی در پایانه های مسافر بری بیرون شهری و توقف گاه های اتوبوسرانی درون شهری که بخواهند بیش از ۵ دقیقه توقف داشته باشند حق روشن نگه داشتن موتور اتوبوس خود را ندارند این طرح در پایانه های غرب و شرق ، جنوب و بیهقی و نیز کلیه توقف گاه های اتوبوسرانی در سطح شهر اجرا می شود.

ضرر و زیان مالی ناشی از آلودگی هوا بر اساس مطالعات انجام شده در یکی از دانشگاه های آمریکا انتشار هر تن از مواد آلاینده هوا معادل ۵۳۰۰ دلار هزینه های جانبی مثل بیماری، تخریب انبیه تاریخی، کثیف نمودن پوشک ، کثیف نمودن اثاثیه منزل ، و غیره را بر جوامع تحمیل می کند که تنها برای سال ۱۳۸۰ در ایران این برآورد بالغ بر ۱/۱ میلیارد دلار می شود.

به گزارش بانک جهانی ضرر و زیان مالی ناشی از آلودگی هوا در ایران در سال ۲۰۰۱ میلادی (۱۳۷۹) حدود ۷ میلیارد دلار ارزیابی و بر آورده شد که اگر سیاستهای تولید و مصرف انرژی در ایران اصلاح نشود ضرر و زیان ناشی از آلودگی هوا توسط بخش حمل و نقل به $\frac{8}{4}$ میلیارد دلار خواهد رسید. مبلغ $\frac{1}{1}$ میلیارد دلار هزینه های جانبی آلودگی هوا بر اساس محاسبه فوق الذکر و با احتساب هر دلار $\frac{865}{951/5}$ تومان معادل ۹۵۱/۵ میلیارد تومان می شود. این رقم دو برابر کل فصل خدمات درمانی در بودجه سال ۱۳۸۳ است که معادل ۴۱۵ میلیارد تومان است مقایسه رقم فوق با بودجه های درمانی سال ۱۳۸۳ کشور اهمیت این موضوع را نشان می دهد. یکی دیگر از اثرات آلودگی های محیط زیست آلودگی های آب است یکی دیگر از حیاتی ترین نعمت های الهی وجود آب است آلودگی آب باعث خراب شدن زمین های کشاورزی شده و محصولات آنها را از بین می برد در نتیجه دامداران نیز علوفه کافی برای حیوانات ندارد مواد زائد کارخانه ها با آلوده کردن آب توسط انسان ها نیز عامل دیگری بر آلودگی آب است.

پیامدهای زیست محیطی آلودگی هوای تهران

در بیش از دویست روز از ایام سال غلظت ذرات معلق آنچنان بالا است که گستره دید کامل را به کمتر از پانصد متر کاهش می دهد. نخستین زنگ خطر جدی درباره آلودگی هوای تهران در سال ۱۳۷۴ به صدا درآمد. در آن هنگام نزدیک به یکصد نفر از کارشناسان و مدرسان حوزه های مرتبط محیط زیست، جغرافیا و شهرسازی در پی نشستی در سالن اجتماعات پارک شهر متنی موسوم به بیانیه «هوای تهران ۷۴» منتشر کردند که در آن برای نخستین بار از آلودگی هوای تهران به عنوان یک «بحران ملی» که راه مقابله با آن «عزم ملی» است، نام برده شد. این بیانیه عمدتاً بر آثار بهداشتی و بیماری زای آلودگی هوا تاکید داشت و نویسنده گان آن کوشیدند بر این نکته پا بفشارند که یکی از عوامل عمدۀ همه گیری نگران کننده بیماری هایی همچون افسردگی، اضطراب و انواع ناراحتی های

تنفسی در تهران، آلودگی هوا بوده و این پدیده را می‌بایست از جمله عوامل قابل توجه مرگ و میر در تهران به شمار آورد. البته، این بیانیه آنقدر بازتاب نیافت که بتوان تصور کرد همچون مانیفیستی برای همه فعالیت‌های بعدی مقابله با آلودگی هوا بود که مورد توجه قرار می‌گرفت و آثار زیست محیطی، اقتصادی، اجتماعی و فرهنگی (از جهت تاثیری که بر تخریب و رنگ باختگی آثار تاریخی، معماری و فرهنگی دارد) این پدیده فراموش شده است. دلیل این امر شاید این باشد که آماری که سه سال بعد از بیانیه «هوای تهران ۷۴» توسط جاییکا (کنسرسیومی از مشاوران بین‌المللی که با محوریت کارشناسان ژاپنی طرح جامع برای کاهش آلودگی هوای تهران را تدوین کردند) منتشر شده بود، بسیار هول انگیز بود: آلودگی هوا سالانه بین ۷ تا ۹ هزار نفر را در تهران می‌کشد! یعنی به طور متوسط سالانه هشت هزار نفر و تقریباً هر ساعت یک نفر. دویست سال پیش که تصمیم اولیه شاه اسماعیل برای پایتخت شدن تهران را آغا محمد خان قاجار به مرحله اجرا درآورد، این منطقه قصبه سرسبز و خوش آب و هوایی بود که به خاطر چنارهای بسیار بلند و همیشه پربرگ و بارش به آن قصبه چنارستان‌ها می‌گفتند. تهران امروز چندان شباهتی به آن قصبه خوش آب و رنگ ندارد. نکته اول، آلودگی شدید «دید» در شهر است. در بیش از دویست روز از ایام سال غلظت ذرات معبق آنچنان بالا است که گستردگی دید کامل را به کمتر از پانصد متر کاهش می‌دهد. به همین دلیل ساکنان محدوده دو سوم جنوبی شهر اغلب تصویر محو و کدری از توچال را می‌بینند. از یک سوم بالای شهر هم دو سوم جنوبی آن به زحمت دیده می‌شود، اغلب هم این بخش از شهر در هاله‌ای از «دود مه» خاکستری غرق است. کاهش میدان دید شاید ملموس‌ترین اثر زیست محیطی آلودگی هوا در تهران باشد. جز آن، رنگ باختگی پوشش گیاهی شهر هم قابل توجه است. نتایج بررسی جاییکا نشان می‌دهد که بیش از هفتاد درصد درختان واقع در حاشیه بزرگراه‌های تهران به دلیل انباشت لایه‌ای از ذرات زیانبار روی شاخ و برگشان در حالت نیمه مردگی قرار دارند. همچنین

به دلیل آلدگی شدید هوا به تدریج گونه‌های گیاهی سازگار با اقلیم تهران از پهن برگ به سوزنی

برگ تغییر کرده‌اند و به واقع چنارستان سابق اکنون به شهر کاج‌های نیمه مرده تبدیل شده است. تغییر

گونه‌های سازگار از پهن برگ به سوزنی برگ خود عامل دیگری برای افزایش آلدگی هوا می‌شود

زیرا توان پالایش هوا توسط سوزنی برگ‌ها خیلی کمتر از درختان پهن برگ است. البته نمی‌توان از

آلدگی هوا به عنوان عامل اصلی گریز حیات وحش بومی منطقه تهران نام برد، اما تردیدی نیست که

این پدیده دست کم موجب کاهش شمار پرندگان بومی منطقه شده است. قطعاً در هیچ مقطع از

تاریخ تهران، شمار پرندگان موجود در این شهر تا به این حد کم نبوده است و پرندگان موجود نیز

عمدتاً گونه‌های جان سختی مانند کلاع، یاکریم و گنجشک هستند. از گونه‌های کم نظیر دامنه‌های

البرز، همچون عقاب طلایی و هما نیز سالهاست که مطلقاً حتی یک نمونه در حوالی شهر تهران دیده

نشده است. درباره تاثیر آلدگی هوا بر آثار معماری و تاریخی شهر تهران، تاکنون گزارش مستندی

- منتشر نشده است. اما یک نکته در این باره قابل تأمل است: تغییر نمای ساختمان‌های تهران از نمونه-

های سنتی و قدیمی آن مانند آجر و گچ به شیشه و سنگ. تصور این است که نماهای آجری که از

جمله نمایه‌های اصلی معماری ملی ایران هستند، در تهران به سرعت کدر و کثیف شده و باز پیرایی

و شست و شوی آنها دشوار و پرهزینه و بعضاً ناممکن است. تمامی آثار معماری مهم و بافت قدیمی

شهر نیز با همین نما ساخته شده است، به همین دلیل نگهداری این بناها همیشه هزینه‌های قابل

توجهی به متولیان آنها تحمیل می‌کند. از این رو، به تدریج شاهد واپس نشینی آجر و پیشروی شیشه

در تهران بوده‌ایم. پدیده‌ای که باعث می‌شود تهران، پایتخت و مهمترین شهر ایران، نشانی از هویت

این سرزمین نداشته و جهانگردان به محض ورود به آن، سرخورده از حال و هوایی که از سرزمین

هزار و یک شب در ذهن داشته‌اند، بخواهند به سرعت به اصفهان و شیراز و یزد و کرمان بگریزند.

اثر گلخانه‌ای و گرم شدن زمین

با افزایش میزان آلاینده‌های جوی و پدید آمدن اثر گلخانه‌ای، دانشمندان پیش‌بینی کردند که میانگین دمای هوا در نتیجه افزایش میزان دی‌اکسید کربن و سایر گازهای گلخانه‌ای به اندازه چند درجه افزایش خواهد یافت و این افزایش دما، روی آب و هوا، محیط زیست و اکوسیستم‌های مختلف، کشورهای جهان تأثیر خواهد گذاشت. دانشمندان معتقدند که گرم شدن کره زمین از مدت‌ها پیش در جریان بوده است و بطور عمده علت افزایش دما به اندازه دو سوم یک درجه سانتیگراد از سال ۱۸۶۰ به بعد افزایش گازهای گلخانه‌ای می‌باشد.

اثر گلخانه‌ای چیست؟

جو یا اتمسفر شبیه یک گلخانه عمل می‌کند. یعنی پرتوهای نور خورشید را جذب و کره زمین را گرم می‌کند. این پدیده طبیعی برای حیات کره زمین سود مند است. اما گازهای سوختی کارخانه‌ها و پایگاه‌های حرارتی و اتومبیل‌ها و گازهای دیگری که وارد جو می‌شوند. همگی گرمای زیادی را در نزدیکی سطح زمین حبس می‌کنند. اثر گلخانه‌ای نامی است که دانشمندان بر این مشکل نهاده‌اند.

مکانیسم اثر گلخانه‌ای

سطح و جو کره زمین بطور عمده توسط نور خورشید گرم می‌شود. بیشترین گستره نورخورشید که به زمین می‌رسد در محدوده نور مرئی قرار دارد. از کل نور ورودی خورشید از تمام طول موجها حدود ۵۰ درصد به سطح زمین می‌رسد. ۲۰٪ بوسیله گازها (UV) بوسیله اзон و IR بوسیله (CO₂, H₂O) و قطره‌های آب در هوا جذب می‌شود و ۳۰٪ دیگر بوسیله برف و یخ و آب و بدون آنکه جذب شود منعکس شده و به فضا بر می‌گردد.

زمین مانند هر جسم گرم دیگر، انرژی منتشر می‌کند. انرژی منتشر شده از زمین نور زیر قرمز است که در گستره ۴ تا ۵۰ μm قرار دارد. این ناحیه زیر قرمز گرمایی نام دارد. بعضی از گازها در هوا می‌توانند زیر قرمز گرمایی با طول موجهای خاصی را جذب کنند. بنابراین تمام زیر قرمز منتشر شده

از سطح و جو زمین مستقیماً به فضا باز نمی‌گردد و در فاصله کوتاهی پس از جذب آن بوسیله مولکولهای معلق در هوای مانند CO_2 به صورت کاتورهای منتشر و مجدداً به سطح زمین هدایت و از نو جذب شده و باعث گرم شدن بیشتر سطح زمین و هوای شود. پدیده هدایت مجدد IR گرمایی به سمت زمین اثر گلخانه‌ای نامیده می‌شود.

نقش اثر گلخانه‌ای طبیعی در تعادل گرمایی زمین

این واقعیت که سیاره زمین با لایه ضخیمی از یخ پوشیده نشده است به علت نقش طبیعی اثر گلخانه‌ای است. سطح زمین همان اندازه که با انرژی دریافتی از خورشید گرم می‌شود، با مکانیسم اثر گلخانه‌ای نیز گرم می‌شود. نقش جو برای زمین همانند پتو می‌باشد که در فضایی که پوشش می‌دهد مقداری از گرمای آزاد شده از جسم را حفظ می‌کند و باعث افزایش دما می‌شود چنانچه جوی در کار نبود و دمای میانگین سطح زمین حدود ۱۵+ بود در حالیکه به خاطر وجود جو و اثر گلخانه‌ای این دمای میانگین ۱۵+ می‌باشد.

اثر گلخانه‌ای افزوده

پدیده‌ای که دانشمندان محیط زیست را نگران می‌کند اثر گلخانه‌ای طبیعی نیست بلکه پدیده‌ای به نام اثر گلخانه‌ای افزوده می‌باشد که با افزایش غلظت گازهای کم مقدار در هوای IR گرمایی را جذب می‌کند سبب می‌شود. مقدار بیشتری از انرژی IR گرمایی منتشره مجدداً به سمت زمین هدایت شود و از این راه میانگین دمای سطح زمین از ۱۵ بیشتر باشد. مانند اینکه چند پتو را روی هم بیاندازیم.

گازهای گلخانه‌ای

گازهای اصلی تشکیل دهنده هوای علت داشتن گشتاور دو قطبی نمی‌توانند نور زیر قرمز را جذب کنند. گازهایی که در گرم شدن گلخانه‌ای زمین دخالت دارند آب، دی‌اکسید کربن، متان و سایر

گازها به مقدار کم می‌باشند. علت شباهی سرد بیابان با وجود روزهای بسیار گرم نبودن بخار آب در جو این مناطق می‌باشد.

دی اکسید کربن

حدود یک چهارم اثر گلخانه‌ای ناشی از جذب نیمی از IR گرمایی بازتاب شده در گستره طول موج ۱۴ تا ۱۶ میکرومتر توسط مولکولهای دی اکسید کربن می‌باشد. افزایش غلظت CO_2 در جو، از خارج شدن مقدار بیشتر IR باقیمانده جلوگیری کرده و باعث گرم شدن بیشتر هوا می‌شود.

بخار آب

بخار آب بیشترین گاز گلخانه‌ای در جو زمین است و علت پدید آمدن حدود دو سوم این اثر می‌باشد. و معمولاً IR گرمایی در گستره طول موج $7.5 \mu\text{m}$ تا $5.5 \mu\text{m}$ را جذب می‌کند. ارتعاشهای دیگری در آب وجود دارند که نور زیر قرمز با طول موج $12 \mu\text{m}$ را جذب می‌کند.

متان

متان از نظر اهمیت در میان گازهای گلخانه‌ای پس از دی اکسید کربن و آب قرار دارد. در مقایسه با CO_2 به ازای هر مولکول اثر گرم شدن کره زمین با افزایش متان ۲۳ برابر بیشتر از اثر مربوط به CO_2 است. اما امروزه افزایش مولکولهای CO_2 ۸۰ تا ۹۰ برابر افزایش مولکولهای متان می‌باشد. بنابراین اهمیت متان در گرم شدن کره زمین کمتر است.

روش پیشگیری از مکانیسم اثر گلخانه‌ای افزوده

- جایگزین کردن سوختهایی مثل نفت و زغال سنگ در نیروگاهها با گازهای طبیعی برای کاهش CO_2
- حذف کردن شیمیایی CO_2 خروجی از نیروگاهها توسط دوغابی از کلسیم سیلیکات
- حذف متان از طریق واکنش با رادیکالهای آزاد هیدروکسیل

•

دفن بهداشتی زیاله‌ها برای کاهش انتشار متان از واپاشی غیرهوایی زیاله‌ها

گازهایی مثل کلروفلوئوروکربنها ، دیاکسید نیتروژن و سایر آلاینده‌ها هم در ایجاد اثر گلخانه‌ای افزوده تأثیر دارند.

باران اسیدی

یکی از مشکلات جدی محیط زیست که امروزه بشر در اکثر نقاط جهان با آن درگیر است، باران اسیدی می‌باشد. باران اسیدی به پدیده‌هایی مانند مه اسیدی و برف اسیدی که با نزول مقادیر قابل توجهی اسید از آسمان همراه هستند، اطلاق می‌شود.

باران هنگامی اسیدی است که میزان PH آب آن کمتر از ۵,۶ باشد. این مقدار PH بیانگر تعادل شیمیایی بوجود آمده میان دیاکسید کربن و حالت محلول آن یعنی بیکربنات در آب خالص است باران اسیدی دارای نتایج زیانبار اکولوژیکی می‌باشد و وجود اسید در هوای نیز بر روی سلامتی انسان اثر مستقیم دارد. همچنین بر روی پوشش گیاهی تأثیرات نامطلوبی می‌گذارد.

در چند دهه اخیر میزان اسیدیته آب باران ، در بسیاری از نقاط کره زمین افزایش یافته و به همین خاطر اصطلاح باران اسیدی رایج شده است. برای شناخت این پدیده سوالات زیادی مطرح گردیده است که به عنوان مثال می‌توان به این موارد اشاره کرد: چه عناصری باعث تغییر طبیعی باران می‌شوند؟ منشا این عناصر چیست؟ این پدیده در کجا رخ می‌دهد؟

معمولًا نزولات جوی به علت حل شدن دیاکسید کربن هوا در آن و تشکیل اسید کربنیک بطور ملایم اسیدی هستند و PH باران طبیعی آلوده نشده حدود ۵.۶ می‌باشد. پس نزولاتی که به مقدار قابل ملاحظه‌ای قدرت اسیدی بیشتری داشته باشند و PH آنها کمتر از ۵ باشد، باران اسیدی تلقی می‌شوند.

تاریخچه

پدیده باران اسیدی در سالهای پایانی دهه ۱۸۰۰ در انگلستان کشف شد، اما پس از آن تا دهه ۱۹۶۰

به دست فراموشی سپرده شد. « اسمیت » در سال ۱۸۷۳ واژه باران اسیدی را برای اولین بار مطرح

کرد. او پی برد که ترکیب شیمیایی باران تحت تاثیر عواملی چون جهت و زش باد، شدت بارندگی و

توزیع آن، تجزیه ترکیبات آلی و سوخت می باشد. این محقق متوجه اسید سولفوریک در باران شد و

عنوان نمود که این امر، برای گیاهان و اشیا واقع در سطح زمین خطرناک است.

« موتا » و « میلو » در سال ۱۹۸۷ عنوان داشتند که دی اکسید کربن با اسید سولفوریک و اسید نیتریک

عوامل اصلی تعیین کننده میزان اسیدی بودن آب باران هستند، چرا که در یک فاز آبی به صورت

یونهای نیترات و سولفات در می آیند و چنین یونهایی به آب باران خاصیت اسیدی می بخشد.

عوامل موثر در اسیدیته باران

آب باران هیچگاه، کاملاً خالص نبوده و با پیشرفت صنعت بر ناخالصیهای آن افزوده شده است.

ناخالصی طبیعی باران بطور عمده ناشی از نمکهای دریایی است و گازها و دودهای ناشی از فعالیت

انسان در فرآیند ابرهادخالی کنند.

آتش سوزی جنگلها نیز، از جمله عواملی است که در میزان اسیدیته آب باران نقش دارد.

فرآیندهای بیولوژیکی، آتشفسانی و فعالیتهای انسان، مواد آلوده کننده جو را در مقیاس محلی،

منطقه‌ای و جهانی در فضا منتشر می کنند. به عنوان مثال، در صورت وجود جریانات باد در نواحی

صنعتی، مواد خارج شده از دودکش‌های کارخانه‌ها در سطح وسیعی در فضا پراکنده می شوند.

اسیدهای موجود در باران اسیدی

اسیدهای عمده در باران اسیدی، اسید سولفوریک و اسید نیتریک می باشد. بطور کلی این اسیدها به

هنگام حمل توده هوایی که آلاینده‌های نوع اول مثل و را دربر دارند، بوجود می آیند. از این رو

معمولاً محل نزول باران اسیدی دورتر از منبع آلاینده‌ها می‌باشد. باران اسیدی یک مشکل آلودگی است که به علت حمل دوربرد آلاینده‌های هوا توسط باد حد و مرز جغرافیایی نمی‌شناسد.

منابع تولید دی اکسید گوگرد

بطور کلی در مقیاس جهانی بیشتر بوسیله آتشفسانها و توسط اکسایش گازهای گوگرد حاصل از تجزیه گیاهان تولید می‌شود. این دی اکسید گوگرد طبیعی معمولاً در قسمتهای بالای جو انتشار می‌یابد. بنابراین غلظت آن در هوای پاکیزه ناچیز می‌باشد. منبع عمدۀ تولید ناشی از فعالیتهای انسانی احتراق زغال سنج می‌باشد.

دی اکسید گوگرد بوسیله صنعت نفت به هنگام پالایش نفت یا تصفیه گاز طبیعی مستقیماً یا به صورت در هوا انتشار می‌یابد. بیشتر کانیهای با ارزش در طبیعت به صورت سولفید یافت می‌شود. بنابراین هنگام استخراج و تبدیل آنها به فلز آزاد مقداری در هوا آزاد می‌شود و در اثر ترکیب با ذرات ریز بخار آب به تبدیل می‌گردد و در اثر کاهش دما در قسمتهای بالای جو به صورت باران اسیدی به زمین بر می‌گردد.

منابع تولید اکسیدهای نیتروژن

در هوای غیر آلوده به مقدار کم در اثر ترکیب اکسیژن و نیتروژن موجود در هوا هنگام رعد و برق، وجود دارد و همچنین مقداری هم از رها شدن اکسیدهای نیتروژن از منابع زیستی حاصل می‌شود، اما که به عنوان آلاینده جوی محسوب می‌شود، از نیروگاهها و دود اگزووز خودروها ناشی می‌شود.

باران اسیدی در آمریکای جنوبی

پیرامون معضل باران اسیدی، به ویژه در مورد مناطق صنعتی که میزان PH کمتر از ۳ دارند، تاکنون مقالات زیادی منتشر شده است. با وجود این بعضی از محققین معتقدند که برخی از این مقالات مستند نیستند و PH طبیعی باران توسط فعالیتهای مختلف انسانی، چنان تغییر می‌کند که تعیین یک

استاندارد ، غیرممکن می باشد. در ارتباط با این مطلب می توان مثالهایی از آمریکای جنوبی زد. جایی که میزان PH آب باران ، هم در جنگلهای آمازون و هم در شهرهای سائوپائولو و ریدوژانیرو و باربر ۷/۴ است. در جنگل آمازون موارد زیر در اسیدی شدن تاثیر اساسی دارند:

۱. اسیدسولفوریک که خود از اکسید شدن سولفید هیدروژن (از مواد فرار مناطق مردابی) تشکیل می شود.

۲. اسید آلی که از سوختن مواد آلی بوجود آمد. عملکرد و آثار بارانهای اسیدی که بطور طبیعی مورد بررسی و مطالعه قرار گرفته است، ما را به سوی رخدادهای زیستی فاجعه آمیز هدایت می کند. با وجود اینکه این پدیده منشا طبیعی دارد، محققان بر این باورند که عملکرد انسان در این رابطه بسیار تاثیر گذار است.

باران قلیائی

نکته مهمی که باید به آن اشاره کرد، این است که در بعضی از مواقع ، PH آب باران حتی در جو بسیار آلوده هم در ۵/۶ ثابت باقی می ماند. دانشمندان این مسئله را به حضور ترکیبات قلیائی در کنار اسد نسید نسبت می دهند.

چنانچه میزان ترکیبات قلیائی شدیداً افزایش یابد، PH باران به بیش از ۷ نیز می رسد. در این صورت به جای باران اسیدی ، باران قلیائی خواهیم داشت. ضمناً گروهی از عناصر شیمیایی در جو وجود دارند که حالت اسیدی را طی واکنشهایی خشی می کنند. خاک بیانها ، منبع طبیعی و با ارزش این عناصر قلیائی است. از جمله منابع غیرطبیعی عناصر قلیائی آلوده کننده جو می توان به کارخانه های تولید کننده سیمان و فعالیتهای استخراج معادن اشاره نمود.

اثرات بوم شناختی باران اسیدی

آلاینده‌های نوع اول هوا مانند و آب باران را چندان اسیدی نمی‌کنند، اما این آلاینده‌ها می‌توانند طی چند ساعت یا چند روز به آلاینده‌های نوع دومی مثل و تبدیل شوند که هر دو در آب بسیار اتحال پذیر و جز اسیدهای قوی می‌باشند. در واقع تمام قدرت اسیدی در باران اسیدی، به علت وجود ایود اسید دو اسید است.

میزان تأثیر باران اسیدی بر روی حیات زیست شناختی در یک منطقه به ترکیب خاک و صخره سنگی که در زیر لایه سطحی زمین آن منطقه واقع است، بستگی دارد. مناطقی که در زیر لایه سطحی زمین گرانیت یا کوارتز دارند، بیشتر تحت تأثیر قرار می‌گیرند، زیرا خاک وابسته به آن، ظرفیت کمی برای خشتم کردن اسید دارد. چنانچه صخره سنگی در زیر لایه سطحی زمین از نوع سنگ آهک یا گچ باشد، اسید بطور موثر خشتم می‌شود، زیرا کربنات کلسیم به صورت باز عمل کرده و با اسید وارد واکنش می‌شود.

تأثیر روی اکو سیستم آبی

دریاچه‌های اسیدی شده به علت شسته شدن سنگها بوسیله یون هیدروژن دارای غلظتهای بالای آلومینیوم هستند. قدرت اسیدی بالا و غلظتهای بالای آلومینیوم عامل اصلی کاهش جمعیت ماهیهای است. ترکیب زیست شناختی دریاچه‌های اسیدی شده به شدت دچار تغییر می‌شود و تکثیر ماهیها در آبهای دارای قدرت اسیدی بالا کاهش می‌یابد. وقتی PH خیلی پایین‌تر از ۵ باشد، گونه‌های اندکی زنده مانده و تولید مثل می‌کنند. آب دریاچه‌های اسیدی شده اغلب زلال و شفاف می‌باشد و این به علت از بین رفتن زندگی گیاهی و جانوری این دریاچه‌ها می‌باشد.

تأثیر روی گیاهان و جنگل‌ها

تأثیر باران اسیدی بر روی جنگل‌ها و محصولات کشاورزی را به دشواری می‌توان تعیین کرد. ولی با این وجود بررسیهای آزمایشگاهی حاکی از این هستند که گیاهان زراعی رشد یافته در شرایط

بارانهای اسیدی رفتار متفاوتی نشان می‌دهند. محصولات برخی افزایش یافته و محصولات گروه ای از کاهش می‌یابند.

آلودگی هوا اثرات بدی روی درختان دارد. اسیدی شدن خاک، مواد غذایی موجود در آن را شسته و از بین می‌برد. باران اسیدی که در جنگلها می‌ریزد، ازون و سایر اکسیدهای هوا، که درختان جنگلی در معرض آنها قرار دارند، تاثیر نا مطلوبی روی درختان و پوشش گیاهی می‌گذارد و این تاثیرات نامطلوب وقتی با خشکسالی، دمای بالا و بیماری و ... همراه باشد، ممکن است باعث خشک شدن درختان شود.

جنگل‌های ارتفاعات بالا بیش از همه تحت تاثیر ریزش باران اسیدی هستند. قدرت اسیدی در مه و شبینم بیش از باران است، زیرا در مه و شبینم آبی که موجب رقیق شدن اسید شود، کمتر است. درختان برگ ریز که با باران اسیدی آسیب می‌بینند، به تدریج برگ‌های خود را از بالا به پائین از دست می‌دهند و اکثر برگ‌های خشک شده در بهار بعدی تجدید نمی‌شوند. بعضی از اثرات مهم باران اسیدی که ((فومارو)) در سال ۱۹۹۷ نیز به آن‌ها اشاره کرده است. عبارتند از:

مضر برای انسان: ایجاد تنگی نفس، برونشیت، التهاب ریه، آنفلوآنزا و سرماخوردگی تخریب جنگلها: ریختن برگ‌ها، تخریب ریشه توسط باکتریها، کاهش روند رشد، تقلیل میزان محصول دهی، کم شدن قدرت حیات.

خطرناک برای دریاچه‌ها: مرگ صدھا گونه زیستی

تسريع در خوردنگی مواد: خوردنگی وسائل نقلیه و بناهای تاریخی

کنترل آلودگی هوا

اتمسفر مانند نهر یا رودخانه دارای فرآیندهای طبیعی است که در تمیز کردن آن نقش دارند. بدون چنین فرآیندهایی تروپوسfer سریعاً به محیطی نامناسب برای زیست بشر تبدیل خواهد شد. پراکندگی

، ته‌نشینی گرانشی ، لخته سازی ، جذب (همراه با شستشو و واشویی) ، شستشو توسط باران و

جذب سطحی از جمله مهمترین مکانیسمهای طبیعی آلاینده‌ها در اتمسفر به شمار می‌روند.

فرایندهای پاکسازی اتمسفر

پراکندگی

پراکندگی آلاینده‌ها توسط جریانهای باد ، غلظت آلاینده‌ها را در هر جایی کاهش می‌دهد.

ته‌نشینی گرانشی

یکی از مهمترین مکانیسمهای طبیعی در جداسازی ذرات از اتمسفر بویژه ذراتی که بزرگتر از $20\text{ }\mu\text{m}$

هستند شمرده می‌شوند.

لخته سازی

ته‌نشینی گرانشی در چندین فرآیند دیگر پاکسازی طبیعی اتمسفر نیز نقش مهمی دارد به عنوان مثال

ذرات کوچکتر از $1\text{ }\mu\text{m}$ به کمک لخته‌سازی قابل ته‌نشین هستند. در این پدیده ذرات بزرگتر

بصورت گیرنده‌های ذرات کوچکتر عمل می‌کنند. دو ذره با یکدیگر برخورد و اتصال پیدا کرده

تشکیل یک واحد می‌دهند. این فرآیند تا تشکیل یک ذره لخته‌ای کوچک ادامه می‌یابد، تا آنجا که این

لخته برای ته‌نشین شدن به اندازه کافی بزرگ و سنگین شود.

جذب ذرات

در فرآیند طبیعی جذب ذرات یا آلاینده‌های گازی در باران یا مه تجمع حاصل کرده همراه رطوبت

ته‌نشین می‌شوند، این پدیده که به نام شستشو نامیده می‌شود در قسمت پایین تر از سطح ابرها رخ

می‌دهد پتانسیل لازم برای شستشوی ذرات و گازها بستگی به تحقیقات اخیر نشان داده‌اند که برای

ذرات دارای قطر کوچکتر از $1\text{ }\mu\text{m}$ فرآیند شستشو موثر نخواهد بود.

گازها ممکن است بدون تغییر شیمیایی حل شوند و یا امکان دارد در برخی موقعیت‌ها آب باران وارد

واکنش شیمیایی شوند مانند گاز SO_2 که به سهولت در باران حل می‌شود و همراه با قطرات باران پایین می‌آید با این وجود SO_2 ممکن است با آب باران واکنش نشان داده ایجاد غبارهای H_2SO_3 (سید سولفوریک) نماید که به نام بارانهای اسیدی شهرت دارند و بالقوه نسبت به SO_2 اولیه دارای اثرات زیانبار بیشتری هستند.

شستشو در اثر بارش

در این حالت شستشو در سطح پایین تر از ابرها اتفاق می‌افتد و هنگامی که قطرات سقوط کنند باران آلاینده‌ها را جذب می‌کنند در داخل ابرها پدیده شستشو صورت می‌گیرد. بدین ترتیب که ذرات کوچکتر از ابعاد میکرون بصورت هسته‌های میان از اطراف آنها قطرات آب تشکیل می‌شوند، عمل می‌کنند. این پدیده در نواحی شهری موجب افزایش بارندگی و تشکیل مه می‌شود.

جذب سطحی

عمدتاً در لایه اصطکاکی اتمسفر یعنی در نزدیکترین لایه به سطح زمین انجام می‌گیرد. در این پدیده آلاینده‌های گازی، مایع یا جامد جذب یک سطح شده پس از غلیظ شدن در همان سطح باقی می‌مانند. سطوح طبیعی از قبیل خاکها، صخره‌ها، برگها و علفها قادر به جذب و نگهداری آلاینده‌ها هستند. ذرات ممکن است با سطوح جذب توسط تهشیینی گرانشی یا اثر اینرسی که در طی آن ذرات آلاینده‌های گازی در اثر جریانهای باد به سطوح منتقل می‌شوند تماس یابند. اثر اینرسی برای ذرات در دامنه ابعادی بین 10 تا $15 \mu\text{m}$ سطوح کوچک به تعدد مانند علفها و برگهای درختان نسبت به سطوح بزرگتر به منظور جداسازی ذرات بیشتر است.

دست یابی به کنترل آلاینده‌ها

برای دستیابی به کنترل آلاینده‌های گازی و ذرات دامنه‌ای گسترده، دو راه وجود دارد:

۱. کاهش غلظت آلاینده در اتمسفر

۲. کترل آلاینده‌ها در منبع تولید آنها

رقیق سازی

رقیق ساختن در اتمسفر با استفاده از دودکش‌های بلند امکان‌پذیر است. دودکش‌های بلند می‌توانند در لایه وارونگی نفوذ کرده، آلاینده‌ها را به گونه‌ای پراکنده سازند که غلظت آلاینده‌ها در سطح زمین تا مقدار زیادی کاهش یابد. رقیق سازی در بهترین حالت خود عبارتست از یک وسیله کوتاه مدت به منظور کترل آلودگی و در بدترین حالت خود وسیله‌ای است برای انتقال آثار ناخواسته آلاینده‌ها به مناطق دور دست.

کترل در منبع مولد آلاینده‌ها

به منظور کترول آلودگی هوا در دامنه‌های بسیار وسیع تا نقاط دور دست، کترول این مواد در منبع تولیدشان مطلوب‌تر و موثرتر از رقیق سازی است. در وهله اول چنین به نظر می‌رسد که اولین و موثرترین روش جلوگیری از تولید آلاینده‌ها باشد در مورد آلاینده‌های تولید شده در اثر فرآیندهای احتراقی، جایگزین کردن یک منبع انرژی می‌تواند از تولید آلاینده‌ها جلوگیری کند. روشهای باقیمانده برای کترول آلاینده‌ها در منبع می‌تواند موجب کاهش انتشار آلاینده‌ها شود، اما نمی‌تواند سبب حذف کامل موجود به عنوان مثال اتومبیلی که دارای یک فیلتر کثیف هوا، به یک سیستم نامناسب برای تهویه موتور، عملکرد نادرست تنظیم دور موتور و ... نسبت به اتومبیلی که با بهترین بازده کار می‌کند، آلاینده‌های بیشتری را خود منتشر می‌سازد. تغییر فرآیند مورد استفاده همچنان روش دیگر برای کترول انتشار آلاینده‌ها در منبع تولیدشان بکار می‌رود. به عنوان مثال جایگزین کردن کوره‌های باز با کوره‌های اکسیژنی کترول شده یا کوره‌های الکتریکی و یکی دیگر از روشهایی که در کترول آلاینده‌های هوا در منبع تولید آنها دارای وسیع‌ترین

کاربرد است، عبارت است از نصب تجهیزات کنترلی طراحی شده بر طبق برخی از اصول اساسی که توسط آنها مکانیسمهای طبیعی حذف آلایندهها عمل می‌کنند.

آلودگی خاک

خاک اساس هستی، تولید و انبار مواد خام است و نقش بسیار مهمی در زندگی انسان ایفا می‌کند. نقش عمومی خاک نسبت به هوا و آب از اهمیت بیشتری برخوردار است. حفاظت خاک به عنوان یک وظیفه سیاست محیطی مانند آب و هوا واجب و ضروری می‌باشد. انسان هر چه بیشتر سعی می‌کند هوا و آب را تمیز کند به همان نسبت در نتیجه این اقدام پاک کننده‌ی خود، خاک را آلوده تر می‌کند و بر بار آلودگی خاک اضافه می‌شود مثال: گرد فیلتر هوا، فاضلاب شهری و ... هر گونه تغییر در ویژگی‌های اجزای تشکیل دهنده‌ی خاک بطوری که استفاده از آن ناممکن گردد آلودگی خاک نامیده می‌شود. خاک منبع درآمد و تولید و اساس جمیع تمدن مادی است. حفظ خاک همانند حفظ آب و هوا ضروری می‌باشد.

از آنجایی که خاک روز به روز به قبرستان مواد زیان بخش و دریافت کننده‌ی مواد زیان آور تبدیل شده است و نیز بیشتر از آب و هوا بر بار آلودگی خاک افزوده می‌شود و توان خود پالایی خاک به علت کم بودن مبادله‌ی آن کمتر از توان خود پالایی هوا و آب است و از طرفی بطور روز افزون بر اثر ایجاد ساختمان و راه و تاسیسات شهری و صنعتی مقدار زیادی از خاک از گردش طبیعی و نیز از حوزه زراعی خارج می‌گردد و تبدیل به خاک مرده می‌شود.

خاک یکی از منابع مهم و ارزشمند طبیعت است. بدون داشتن خاک سالم حیات و زندگی روی زمین امکان پذیر نخواهد بود. ۹۵٪ غذاي انسان از زمین حاصل می‌شود. برنامه ریزی برای داشتن خاک سالم و تولید کننده لازمه‌ی بقای انسان است. ورود مواد، ارگانیسم‌های زیستی یا انرژی

به درون خاک سبب تغییر کیفیت خاک می شود همین مسئله باعث می شود که خاک از حالت طبیعی خودخارج شود.

خاک از دوبخش تشکیل شده است . یکی بخش زنده خاک و دیگری بخش مرده خاک می باشد. بخش مرده خاک شامل سنک های هوازده مواد معدنی حاصل از پوسیدگی گیاهان و جانوران می باشد (که مواد آلی یا هوموس نامیده میشود) و هوا و آب نیز در این بخش قرار می گیرند. اما خاک زنده خاکی است که دارای جانوران کوچک همچون حشرات و کرمها است و در آن گیاهان، قارچ ها، باکتری ها و سایر میکروبها قرار دارند. نمونه بارز خاک ۵۰٪ مواد معدنی وآلی و ۵۰٪ هوا و آب دارد که فضاهای خالی موجود در خاک را پرمی کند وارگانیسم های زنده خاک را نگه می دارد. بر اثر فعالیتهای مختلف انسانی ، خاک دچار آلودگی می شود اکثر این آلودگی ها بر اثر تصادف و سایل نقلیه ای که مواد آلوده کننده جابجا می کنند ، اتفاق می افتد.

آلوده کننده های دیگری که سبب آلودگی خاک می شوند شامل اتمو میل ها ، کامیونها و هوای پیماهایی هستند که زباله جابجا نمی کنند ولی موادی از قبیل سوخت حمل می کنند، که بر اثر ریخته شدن و خارج شدن آنها از وسیله نقلیه آلودگی خاک رخ می دهد.

عواملی مانند فعالیتها ای انسانی نیز باعث آلودگی خاک میشوند. ریختن مواد سمی مانند انواع حلال ها ، مواد رنگی و شوینده ها آلودگی زمین و خاک را گسترش می دهند. خاک ها بعنوان پالاینده های طبیعت محسوب میشوند. علاوه بر اینکه تامین کننده مواد غذایی هستند ، خاصیت تصفیه کنندگی نیز دارند. این خاصیت خاک در اثر خواص فیزیکی آنها (عمل نفوذ آب از منافذ) ، خواص شیمیایی آنها (جذب سطحی و تبخیری) و خاصیت زیستی آنها (تجزیه و فساد مواد آلی) حاصل میگردد.

در حالی که مدت‌هاست بسیاری از مسئولان ، آلودگی هوارات‌هدیدی برای شهروندان عنوان میکنند. چندی پیش دکتر محمد باقر صدوق مدیرکل محیط زیست استان تهران نسبت به آلودگی خاک هشدار داد و اعلام کرد :

"خطر آلودگی خاک کمتر از خطر آلودگی هوا نیست اما از آنجائی که این آلودگی ملموس نیست کمتر به آن توجه می شود."

آلودگی خاک تنها پایتخت را تهدید نمیکند بلکه بسیاری از شهرهای ما اینک در معرض این خطر قرار دارند. در مقاله ای که در پی می آید با اشاره به قانون آلودگی خاک در ایران مناطقی که در معرض این آلودگی قرار دارند معرفی شده اند.

هرگونه تغییر در ویژگی اجزای تشکیل دهنده خاک بطوریکه استفاده از خاک ناممکن شود، آلودگی خاک نامیده میشود. آلودگی خاک باعث ازبین رفتن پوشش گیاهی و رشد نموگیاهان و در نهایت منجر به فرسایش خاک و بیابان زایی میشود. در حال حاضر در کشورهای اروپایی برای جلوگیری از آلودگی خاک عامل بازدارنده ای با عنوان (قانون خاک) وجود دارد که موجب شده تا حد زیادی از افزایش آلودگی های خاک جلوگیری شود.

این قانون اخیرا" در کشور ما مطرح شده و در انتظار اجرای صحیح آن هستیم . مدیرکل دفتر آب و خاک سازمان حفاظت محیط زیست درباره قانون جلوگیری از آلودگی خاکی های ایران می گوید : "اگر واحدی منجر به آلودگی خاک مناطق اطراف خود شود در مرحله اول به شش ماه تا دو سال حبس و در مراحل بعدی به پرداخت جرائم نقدی محکوم میشود البته سعی شده تا از جرائم نقدی کمتر استفاده شود زیرا تعیین میزان جرمیمه نقدی با توجه به وسعت آلودگی کار دشواری است و معمولا" نمی توان وسعت آلودگی را بطور دقیق مشخص کرد. همچنین واحد آلاینده موظف است

برای رفع آلودگی ایجاد شده مشاور و پیمانکار استخدام کند تازمانیکه خاک به حد استاندارد می رسد و خطری منطقه را تهدید نمی کند کار خود را ادامه دهد."

هزینه های پاکسازی محیط زیست

تا سال ۲۰۰۰ در ایالات متحده حدوداً ۰.۲٪ از درآمد ناخالص ملی صرف پاکسازی محیط زیست و کنترل آلودگی شده است این میزان ۵۰٪ مبلغی است که مابرای پوشак خود می پردازیم و ۳۳٪ مبلغی است که به نیروهای نظامی پرداخت میشود.

پس از سال ۲۰۰۰ این مبلغ به بیش از ۸/۲٪ از تولید ناخالص ملی افزایش یافته است . به استثناء هلند هیچ کشور دیگری به این میزان روی مشکلات زیست محیطی سرمایه گذاری نمی کند.

آلودگی خاک در ایران

براساس آمار درصد کمی از فاضلاب های صنعتی و خانگی در کشور تصفیه شده و بخش عمده فاضلابهای خانگی و صنعتی کشور بدون تصفیه وبصورت خام وارد محیط زیست می شود که این روند آلودگی خاک و آبهای زیرزمینی را در پی دارد که نمونه بارز آن افزایش میزان نیترات در آب چاه ها است . یکی از موارد آلودگی خاک که خوبیختانه در کشور ماقمتر دیده میشود باران های اسیدی است . یکی از اقدامات سازمان محیط زیست برای جلوگیری از بارش باران اسیدی مخالفت شدید با تاسیس کارخانه کک سازی در منطقه سواد کوه است . اطلس آلودگی خاکهای ایران در حال تهیه است که بزودی آمار دقیقی از میزان آلودگی خاک در کشور بدست می آید.

تا به امروز مناطق زیردرشمار آلوده ترین مناطق ایران گزارش شده اند:

• استان اصفهان

• جنوب تهران

• عسلویه بوشهر

• زمین های اطراف مس سرچشمه

• استان سیستان و بلوچستان

• بخش عمده ای از خوزستان

آلودگی خاک در تهران

آلودگی های ناشی از نشت نفت لوله های انتقال نفت در جنوب تهران یکی از آلاینده های خاک در تهران گزارش شده است . استفاده از سموم کشاورزی در سطح استان تهران از دیگر آلاینده های خاک ذکر می شود. بارش بارانهای اسیدی بعلت وجود آلودگی زیاد در هوای تهران نیاز دیگر موارد آلوده کننده خاک در این شهر بشمار می آید.

منابع آلودگی خاک

امروزه از میان منابع آلاینده موارد زیر مهم ترین عوامل آلودگی بیوسفر محسوب می شوند:

• معادن فعال (آلودگی های صنعتی)

• مصرف سوختهای فضیلی (آلودگی های نفتی)

• کودها و سموم کشاورزی

که در ادامه ، اشاره ای مختصر به این آلاینده ها می شود.

• در حال حاضر بدليل تولید بیش از حد زباله ، جمع آوری غلط و بازیافت ناقص زباله های خانگی ، صنعتی ، بیمارستانی ، پساب های صنعتی ، فاضلاب شهری و نخاله های ساختمان و ابناشت زباله در حاشیه شهرها با آلودگی شدید خاک و منابع آب روبرو هستیم .

• وسایط نقلیه موتوری از یک سو با تولید منواکسید کردن هوا را آلوده می کند و از سوی دیگر روغن ، براده های لاستیک ولنت های ترمز آنها که حاوی آزبست است ، منابع خاک و محیط زیست را نابود می کنند.

• یکی از مشکلات فاضلاب ها و پسماندهای صنعتی که وارد خاک میشود فلزات سنگین است .

فلزات سنگین همچون سرب ، کادمیوم ، سلنیوم و ... که در کلوئیدهای خاک ذخیره می شوند

، بسیار خطرناک هستند و با ورود به چرخه غذایی زیان های جبران ناپذیری را به جای می گذارند.

• یکی از موارد آلودگی خاک که میتوان نام برد باران های اسیدی است که در اثر آلودگی و

دود کارخانه ها در شهرهای صنعتی و پر جمعیت دیده می شود . باران اسیدی در آلودگی های خاک

بدترین نوع آلودگی محسوب میشود چراکه در وله اول باعث ازبین رفتن پوشش های جنگلی

و در وله دوم باعث آلودگی منابع آب در حد وسیع می شود.

• آلودگی حاصل از فعالیت های کشاورزی

• آلودگی های نفتی

• آلودگی های صنعتی که از کارخانه ها و معادن حاصل می شود

آلودگی صنعتی

در اکثر شهرها شاهدیم که پساب های کارخانه ها به رودخانه ها ریخته می شود که این مسئله

علاوه بر آلودگی آب های سطحی و آلودگی خاک به آلوده شدن منابع زیرزمینی نیز منجر می شود.

دود و آلاینده هایی که به صورت گاز و بخارات سمی از دودکش های عظیم کارخانه ها بیرون می

آید علاوه بر آلودگی های هوای شهرها و ایجاد مشکلات تنفسی برای انسان ها باعث تشکیل باران

اسیدی میشود. بیشترین آلودگی ها در منابع خاک در اطراف پالایشگاه هاست.

مقاومت و پایداری عناصر سنگین در خاک نسبت به سایر آلاینده ها بسیار طولانی بوده و

آلودگی خاک توسط فلزات سنگین تقریباً دائمی است . فلزات سنگین شامل سرب ، کادمیوم ، نقره

وجیوه هستند که اثرات زیانبار آنها بر موجودات زنده ثابت شده است : اختلال فعالیت های بیولوژیک

خاک ، اثرات سمی بر گیاهان و اثرات زیانبار بر انسان در اثر ورود مواد به زنجیره غذایی.

زباله ها

زباله یکی از مهم ترین منابع آلوده سازی خاک ها محسوب می شود. زباله ها میتوانند به داخل زمین نفوذ کنند و منابع آبی را نیز آلوده کنند. این درحالی است که همه کشورهای پیشرفته زباله ها را طلای کثیف می نامند و با بازیافت و تولید کمپوست به زباله ها ارزش افزوده می دهند. یکی از مهمترین و خطرناک ترین زباله های شهری ، زباله های بیمارستانی است که بخشی از بدن یک بیمار ، سوزن های آلوده به بیماری های خطرناک ، تیغ های جراحی بیماران حاوی بیماری ایدز و ... قسمتی از زباله هایی است که از بیمارستان ، همراه با صدها هزار تن زباله معمولی جمع آوری می شود. دفن زباله های بیمارستانی آب های زیرزمینی را آلوده می کند.

اثرشوینده ها در خاک

وجود شوینده ها در فاضلاب نفوذپذیری خاک را افزایش داده و میکروارگانیسم ها و حتی مولکول هایی که به طور معمول نمی توانند از صافی های خاک عبور کنند در حضور شوینده ها قادر خواهند بود از خلل و فرج لایه های متوالی و مختلف خاک عبور کنند و موجب آلودگی میکروبی آب هایی شوند که در فاصله زیاد نسبت به سطح زمین قرار دارند.

آلودگی کشاورزی

استفاده بیش از حد سموم و وکودهای کشاورزی ، آنتی بیوتیک ها و هورمون ها در دام و آبیاری مزارع با فاضلاب های آلوده از عوامل کشاورزی موثر در آلودگی خاک است . سرطان ، بیماری های عصبی و تنفسی و پوستی از اثرات درازمدت آفت کش ها بر انسان است.

آفت کش ها از راه های مختلفی وارد خاک می شوند که عبارتند از : از طریق کاربرد مستقیم آنها در خاک ، از طریق سمپاشی و برگشت مستقیم ذرات سموم معلق در هوای زمین ، سموم جذب شده در سطح ذرات خاک معلق در هوا و نشست آنها بر زمین و بقایای نباتی که به خاک اضافه می

شوند و سموم جذب شده به وسیله موجودات زنده خاک (غیره ذره بینی) است . کودهای شیمیایی خواص خاک را تغییر می دهند یعنی نفوذپذیری خاک را نسبت به هوا و آب کم می کنند و اصطلاحاً " خاک ها سخت می کنند.

سموم شیمیایی نیز در خاک آلودگی ایجاد می کنند. تعدادی از آفات به ویژه حشرات در مقابل سموم مصرفی مقاوم می شوند که ناچارهستیم یا تعداد سماپاشی را فزایش دهیم یا غلظت سموم را بالا ببریم. این سموم به راحتی تجزیه نمی شوند و برای سالیان دراز در خاک باقی میمانند.

آلودگی نفتی

مدت هاست که مواد نفتی و مشتقات آن در اثر حمل و نقل یا ذخیره سازی موجب آلودگی خاک می شود. آلودگی های نفتی یک پیامد اجتناب ناپذیر افزایش سریع جمعیت و فرآیند صنعتی شدن است که به دنبال آن آلودگی خاک توسط مواد هیدروکربن نفتی به شکل وسیع در اطراف تاسیسات اکتشاف و پالایش و به شکل موضعی در مسیرهای انتقال این مواد قابل مشاهده است . علاوه بر انتشار مستقیم این آلایینده ها غبارات حاصل از سوخت گازهای همراه نفت ، طی سالیان متمادی توانسته مواد سمی و مضری به خاک های منطقه اضافه کند هر چقدر مواد نفتی به عمق بیشتری از خاک نفوذ کند رفع آلودگی آن مشکل تر و هزینه آن چندین برابر خواهد بود.

تسطیح اراضی

برای اینکه خاک مناسب عملیات کشاورزی شود باید قبل از هر کاری سطح آن مسطح شود تا شبی مناسب برای آبیاری در خاک ایجاد شود. به این عمل که در طی آن خاک از مکانی برداشت شده و زمین مسطح می شود را تسطیح اراضی می گویند.

بهره برداری بیش از حد از خاک

بمنظور کاشت محصولات زراعی ابتدا لازم است که خاک را تقویت کرد و بخشی از مواد مورد نیاز خاک را به آن برگشت داد. در اکثر موارد علاوه براینکه چنین عملی انجام نمی شود گاهی نیز در یک زمین دو محصول را هم زمان کشت می دهند که درنتیجه این عمل حاصلخیزی خاک شدیداً "کاهش یافته" که این عمل نیز به نوعه خود منجر به ایجاد نوعی آلدگی می شود.

کودها

کودها به دو دسته کودهای آلی و کودهای شیمیایی تقسیم بندی می شوند.

کودآلی: مانند فضولات دامی، فضولات انسانی، کودسبز یا کمپوست و خاک برگ. این کودها می توانند باعث بهبود یا اصلاح بافت خاک شوند. در صورتی که از اینکه کودها به فرم تجزیه نشده یا تازه استفاده شود، بدلیل اینکه حاوی تخم انگل و یاتخم های علف های هرز هستند میتوانند باعث آلدگی خاک شوند و از این طریق به انسان آسیب وارد شود. از طرفی با شستشوی عوامل آلاینده توسط آبیاری خاک، آب زیرزمینی و آبهای سطحی نیز آلدود می شوند که در صورت آلدگی آب های زیرزمینی واستفاده مردم محلی از آب چاه ها شاهد بروز انواع بیماری های دستگاه گوارش خواهیم بود.

کودهای شیمیایی: این کودها را میتوان به دو دسته ازته و فسفاته تقسیم بندی نمود. کودهای ازته به سرعت در آب حل می شوند. گیاه بخشی از آن را مورد استفاده قرار می دهد و بخش مصرف نشده و اضافی به آبهای سطحی وزیرزمینی را پیدا می کند. ایجاد پدیده پرغذایی یا یوتیریفیکاسیون از پیامدهای این نوع کودها می باشد. همچنین اگر خاک از لحاظ فسفر ضعیف باشد به آن فیفات اضافه می کنند که افزایش این ماده نیز سبب ایجاد پدیده پرغذایی می شود. این کودها دیر تجزیه و دیر حل هستند.

سموم یا افت کش ها

ابتدا لازم است که افت را تعریف کنیم : افت یک موجود مخرب برای محصولات کشاوری است که به عنوان مزاحم می باشد و باعث آسیب دیدگی محصولات می شود.

افت کش : بصورت ساده میتوان گفت مواد شیمیایی که باعث ازبین رفتن موجودات مزاحم می شود را می گویند.

سوم ها مواد شیمیایی هستند که برعلیه موجوداتی که به ما صدمه می زند

می سازیم تا آنها را ازبین ببریم.

افت کش ها رامیتوان به ۶ دسته تقسیم نمود:

۱-حشره کش ها

۲-قارچ کش ها

۳-علف کش ها

۴-جونده کش ها

۵-کنه کش ها

۶-نماتد کش ها

آلاینده های صنعتی

فضولات کارخانه های صنعتی ، شیمیایی ، پتروشیمی نساجی و معادن به دلیل وجود فلزات سنگین از جمله وجود سرب جیوه ، نیکل و کالت در آنها از مهمترین آلوده کنندگان محیط زیست و بخصوص خاک می باشند. جیوه یکی از خطرناک ترین فلزات آلوده کننده محیط زیست است که از طریق لامپ های برق ، مواد محترقه ، پساب کارخانه های رنگسازی والکتریکی و کاغذسازی وارد خاک می شود.

این عنصر برای انسان و آبزیان بسیار خطرناک است.

با احداث تصفیه خانه های مجهز و بهره گیری از داشت کارشناسان مجرب می توان از آلودگی خاک به انواع فلزات سنگین جلوگیری نمود.

افزایش جمعیت همراه با به کار گیری روش های غلط بهره برداری از منابع طبیعی موجب تخریب خاک می شود.

قطع درختان جنگلی، چرای بیش از حد دام در مراتع طبیعی و کندن بوته ها برای استفاده سوخت باعث لخت شدن خاک میگردد و درنتیجه خاک در مقابل باران و باد آسیب پذیرشده و قشر حاصلخیز آن به وسیله آب شسته و یا همراه باد برده می شود و به این ترتیب موجبات فرسایش خاک فراهم می شود.

با ایجاد فضاهای سبز و حفظ پوشش گیاهی خاک و بسیج همگانی درامر درختکاری مانع از فرسایش و آلودگی خاک می باشد.

عناصر موجود در فاضلاب ها به عناصر کمیاب معروف هستند و علت همین نامگذاری روشنگر این واقعیت است که اولاً "در خاک به مقدار کم یافت شده مگر خاک هایی که تحت کشت زیردست فاضلاب شهری می باشند به عنوان مثال اراضی جنوب شهر تهران که زمانی به ملک ری معروف بوده و این عناصر به وفور یافت می شوند و طبق اطلاعات واصله و پایان نامه های کارشناسی ارشد دانشجویان محیط زیست آمار و حشتگری ارائه می نمایند به عنوان مثال میزان عناصر سنگین در سبزیجات و میوه جات به چند ده برابر مجاوز مصرف خوراکی انسان می باشد که متناسب با اقدام جدی در این زمینه صورت نگرفته است.

که این عناصر به اختصار عبارتند از:

۱. ارسنیک ۲. کادمیوم ۳. کبالت ۴. کرومیوم ۵. مس ۶. جیوه

۷. مولیبدن ۸. نیکل ۹. سرب ۱۰. سلنیم ۱۱. وانیدیم ۱۲. روی ارسنیک

در صنایع نساجی ، رنگرزی و دباغی و همچنین پودرهای رختشویی و پاک کننده (۱۰ تا ۷۰ ppm) و چون سمیت فوق العاده ای دارد بنابراین در تمامی سوم قارچ کش ، دفع آفات گیاهی ، حشره کش ها رفتار آرسنیک مانند فسفر است و به آسانی از خاک دل نمی کند حد مجاز آن در فرآورده های خوراکی ۲/۶ است که بیشتر از طریق فاضلاب های شهری وارد خاک می شود.

کادمیوم

در رنگ سازی و پلاستیک سازی مصرف شده این عنصر معمولاً با روی هراست و در دودکارخانه های ذوب فلزی به صورت اکسیدهای کادمیم و روی توامان وجود دارد . تنفس ومصرف cd وارد شدن به جیره غذایی انسان سبب بالارفتن فشارخون و امراض قلبی و اختلال در فعالیت کلیه به دلیل رسوب در کلیه ها می شود و غلظت غیر مجاز آن عوارض نامطلوبی به دنبال خواهد داشت در خاک های غیرآلوده غلظت آن کمتر از ۴۰ ppm و در خاک های اطراف کارخانه ها تا ۱۷۰۰ ppm گزارش شده است .

آلودگی با کبات

عنصر کبات در تولید انواع آمیزه ها (الیاژها)، رنگ ها ، لعاب ها، روکش ها و جوهرهای نوشته شده به کار رفته و در تغذیه انسان و دام نیز نقش عمده ای دارد زیرا جزیی از ساختمان ویتامین می باشد.

گیاهانی که از ازت هوا استفاده می کنند ، برای ایجاد محیط مناسب موردنیاز میکروب ها در گروههای ریشه به کوبالت نیازمندند و بدین جهت غالب بررسی ها جهت تامین کبات در خاک بوده است و نه آلودگی های ناشی از آن .

بسیاری از گیاهان به عنصر کبالت در غلظت‌های کمتر از یک درصد نیازداشت و در غلظت‌های زیاد، نشانه‌های کمبود آهن بروز می‌کند. مقدار کبالت در خاک معمولاً "از ppm^{۱۰} تجاوز نمی‌کند. ررسی‌های انجام شده نشان می‌دهد که کبالت جذب سطحی رس‌ها شده و فقط با فلزهای سنگین دیگر مانند مس و روی تبادل می‌یابد. ون غلظت کبالت در خاک و حتی فاضلاب و پساب کارخانه‌ها ناچیز است، لذا تاکنون آلودگی با کبالت، عوارض زیان آور به بار نیاورده است.

آلودگی خاک با سرب

سرب در صنایع اتومبیل سازی و باطری سازی مصرف شده و برای بالا بردن کارایی به بنزین نیز اضافه می‌شود. برخی از سموم دفع آفات گیاهی نیز محتوی سرب می‌باشند. متأسفانه سرب ابتدا هوا را آلوده نموده و سپس با باران به خاک انتقال می‌یابد. حدمجاز مصرف سرب در خوراک جامد انسان نباید از ۶۰۰ میکروگرم در روز تجاوز کند. انسان از طریق تنفس روزانه ۱۰ تا ۱۰۰ میکروگرم و از راه تغذیه در حدود ۳۰۰ میکروگرم جذب می‌نماید. گونگی جذب سرب در گیاهان روشن نبوده و پس از جذب جابجایی سرب در گیاهان ناچیز است. نداشت سرب در بسیاری از گونه‌های گیاهی بین ۳ تا ۵٪ ppm بوده ولی در برخی گونه‌ها نشانه‌های مسمومیت وزیان در غلظت‌های بیشتر نمایان می‌شود و ممکن است تغذیه با این گونه گیاهان عوارض نامطلوبی در انسان به بار آورد.

"مثلاً" در ریشه تربچه غلظت تا ۵۰۰ ppm گزارش شده و یا انباستگی سرب در ساقه ذرت، تفاوت معنی داری با مقدار آن در دانه‌های ذرت داشته و اگر علوفه را که در خاک‌های آلوده روئیده به مصرف تغذیه دام‌ها برسانیم، با عوارض زیان بخش آن روبرو خواهیم شد.

آلودگی ناشی از سموم شیمیایی و دفع آفات نباتی

در سال های اخیر، بررسی های فراوانی درباره سموم حشره کش و سموم دفع آفات والودگی ناشی از آن در محیط زیست انجام شده است که خود حاکی از آگاهی مصرف کنندگان این ترکیبات زیانبار است. حال حاضر بیش از ۶۰۰۰۰ نوع سموم آلی موجود است که حدود ۵۰ ترکیب آن به مقدار قابل توجهی به کار می‌روند و چیزی حدود ۲۹۳۰ نوع سموم دفع آفات در ایران مورد استفاده قرار می‌گیرد که متاسفانه با خاصیت ماندگار بودن در خاک اثرات منفی و جبران ناپذیر در خاک و آب های زیرزمینی به جای گذارد است.

زیان سموم آلی در وهله اول متوجه گیاهان که باقیمانده آن در خاک از طریق ریشه و یا برگ در زمان سمپاشی جذب و وارد سیکل زندگی انسان و یا حیوان شده و در مرحله دوم باعث ازبین بردن حشرات مفید که نقش بسیار موثری در کنترل بیولوژیکی آفات مقرر دارند می‌شوند و از همه مهم تر این خسارات متوجه حیات آبزیان به ویژه ماهی ها بوده و از طریق هرزآب یا آبروی سطحی کشتزارها روانه دریا یا دریاچه می‌شود.

متاسفانه تلف شدن ماهی ها نشانه های آشکار مسمومیت آب است ولی در موارد فراوانی آلدگی آب با مقادیر کمتر سموم باعث ازبین رفتن آبزیان نشده و این آبزیان مورد استفاده خوراکی انسان بوده و انسان را در معرض مسمومیت این مواد قرار می‌دهند.

اغلب سموم شیمیایی بطور موثری در خاک نگهداری می‌شوند زیرا اولاً "مقدار مصرفی ناچیز است و مورد تبادل کمتر قرار می‌گیرد و بیشتر از طریق حمل بوسیله آب در نیمرخ خاک جابجا می‌شوند. این های خاک (رس) و مواد آلی میتوانند مقادیری از سموم را جذب کرده و پیوندی با آن ایجاد کنند و این مقدار تابعی از pH خاک است زیرا pH خاک در ویژگی های اجسام جذب شونده و جذب کننده تاثیر غیرقابل انکاری دارد.

وظایف خاک

- محیط مناسب و تهیه کننده موادغذایی برای نباتات
 - مخزن پس مانده های طبیعی
 - نگه دارنده ریشه های درختان گیاهان درکوه ها و مراعع که باعث جلوگیری از فرسایش خاک و حفظ محیط زیست می شود.
 - انتقال موادغذایی به گیاهان
 - مخزن مواد غذایی که آنها رابه تدریج در اختیار ریشه گیاه قرار می دهد.
 - خاک بعنوان یک فیلتر در تصفیه خانه های آب و یا صنایع به کار می رود.
 - خاک محلی برای تبدیلات زباله های مضریه کمپوست های مورداستفاده قرار می گیرد.
 - محلی برای تجدید واحیای مواد (قابل استفاده)
- با توجه به نکات فوق باید پذیرفت که اگر به ترتیبی یکی از وظایف خاک بیش از حد به کارگرفته شود وظیفه دیگر خاک دچار اختلال و سرخوردگی شده و بین این دو وظیفه اصلی برخورد و کشمکش پیش خواهد آمد مثلاً "اگر به خاک بیش از حد مورد نیاز کود داده شود پالایندگی خاک به هم میخورد و این کود اضافی :

- الف) باعث تجمع در لایه های رس شده که توسط گیاه برداشت شده و وارد چرخه زندگی گیاهان و نهایتاً "دانه و میوه و انسان و یادام شده و تجمع در بافت های انسان و عوارض آن ...
- مثال از ت نیترات در سیب زمینی ، خیار در مزارع ، زردآلو و سایر محصولات کشاورزی که بدون کنترل وارد بازار مصرف می شوند.
- ب) وارد آب های زیرزمینی شده و سفره های آب را آلوده می کنند.

ج) وارد آبهای سطحی ورودخانه شده وآلوده شدن این آبهای باعث مسمومیت موجودات

آبزی که خودممکن است باعث انقراض نسل آنها شده ویاتجمع بیش از حد دربافت های آنها که

توسط بشر مصرف شده و داستان قبلی تکرار شده و وارد سیکل زندگی ما و جیره غذایی ماخواهد شد.

البته حالت دیگرهم وجود دارد که با وارد کردن فاضلاب ها خاک را بامداد سمی وغیرقابل

استفاده مسموم می کنیم.

آلودگی پسابهای شهری در خاکهای کشاورزی

به منظور بررسی اثرات استفاده از لجن فاضلاب و سایر مواد زائد شهری و کشاورزی

بر آلودگیهای میکروبی خاک چهار نوع کود آلی شامل لجن فاضلاب ، کود حیوانی ، کمپوست زباله

و مخلوط کاه گندم و یونجه در آزمایشات گلخانه ای در قالب طرح های کاملا" تصادفی مورد ارزیابی

قرار گرفتند. بررسی تغییرات جمعیت میکروبی مخلوط کودهای فوق با خاک شامل باکتریها ، قارچها

و آکتینومایستها بررسی تغییرات جمعیت کلیفرمهای و شناسایی تعدادی از آنها و همچنین شناسایی انواع

میکروفلور غالب در تیمارهای مختلف به روش اسلاید پنهان ، از اهداف اختصاصی در تحقیق فوق بود

است . بیشترین جمعیت باکتریها و قارچها در کودهای کمپوست زباله ولجن فاضلاب و بیشترین

جمعیت آکتینومایست ها در کاه گندم مشاهده شد. شمارش کلیفرمهای نشان داد که در هفته اول

انکوباسیون ، جمعیت کلیفرمهای بخصوص در کود حیوانی بسیار زیاد است . در این مدت وجود بعضی

از باکتریهای کلیفرم در کودهای لجن فاضلاب ، حیوانی و کمپوست زباله تشخیص داده شد. همچنین

در این تحقیق تکنیک اسلاید پنهان به عنوان یکی از بهترین روش های بررسی تنوع اکولوژیکی

موجودات ذره بینی خاک معرفی شده است.

خاک میتواند موجب انتقال عوامل بیماری زای بسیاری از امراض عفونی گردد. تعداد

میکروبهایی که از طریق فضولات به خاک اضافه می شوند به وسعت آلودگی های خاک

می افزایند. بررسی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی مواد زائد یا به عبارتی کودهای آلی، مدت‌هاست که به منظور بهینه سازی و استفاده آگاهانه از آنها صورت می‌پذیرد. در این میان خصوصیات بیولوژیکی کودهای آلی در مطالعات فوق نادیده گرفته می‌شود و توصیه به استفاده از کودهای آلی بدون بررسیهای همه جانبه بیولوژیکی وزیست محیطی آنها صورت می‌گیرد. از آنجایی که خاک پایگاه موجودات خشکی زی بویژه جوامع انسانی است و انتقال عوامل پاتوژن از راههای گوناگون توسط گردوغبار از راه تنفس و رسمهای سطحی بدن به انسان و حیوان صورت می‌گیرد. بنابراین خصوصیات بیولوژیکی و جمعیت فلور میکروبی بیماری زای خاک را باید تعیین نمود. کلیفرمهای از باکتریهای خانواده انتروباکتریاسه هستند معمولاً "عنوان شاخص آلدگی آب و خاک مورد ارزیابی قرار می‌گیرد. خانواده انتروباکتریاسه شامل گروه بزرگی از باکتریها می‌باشد که بطور وسیع در طبیعت پراکنده هستند. این باکتریها در روده انسان، حیوانات، در خاک و آب وجود دارند که بدلیل زندگی آنها در روده انسان و حیوانات با سیلیهای انتریک معروفند. همه این باکتریها هوازی و بدون هوازی اختیاری، گرم منفی، بدون اسپورومیله ای شکل دارای متابولیسم تنفسی و تخمیری، دارای قدرت تخمیر گلوکز و لاکتوز هستند. علاوه بر تولید بیماریهای مختلف از آنجاییکه این باکتریها ساکن طبیعی دستگاه گوارش می‌باشند، به محظ وارد شدن به هر نقطه از بدن میتوانند در تمام بافت‌ها و اعضاء ایجاد عفونت کنند. در شهر اصفهان بدلیل وجود کارخانه تولید کود آلی کامپوست و چند تصفیه خانه فاضلاب، هرساله مقدار زیادی کامپوست زباله و لجن فاضلاب در زمینهای کشاورزی مصرف می‌شود و چون مصرف این کودها بدون نظارت‌های بیولوژیکی صورت می‌گیرد لذا میتواند تاثیر نامطلوبی را در محیط زیست بگذارد. تحقیق حاضر نیز در راستای ارزیابی آلدگی‌های میکروبی خاکهای کشاورزی که با استفاده از انواع مواد زائد و فضولات تیمار می‌شوند، صورت پذیرفت.

در این تحقیق چهار نوع کودآلی شامل لجن فاضلاب، کود حیوانی، کمپوست زباله و مخلوط کاه گندم و یونجه، بعنوان چهارتیماراصلی (به میزان ۲ درصد وزنی) به همراه شاهد بدون کود درسه تکرار دریک طرح آماری کاملاً "تصادفی درآزمایشات گلخانه ای ارزیابی شدند. این آزمایشات بطور کلی درسه بخش شامل تعیین جمعیت باکتری ها، قارچها، اکتینومایست ها در خاک، بررسی میزان آلودگی خاک به کلیفرمهای وشناسایی انواع میکروفلورغالب در تیمارهای مختلف به روش اسلامی پنهان انجام پذیرفت. برای تعیین جمعیت میکروبی خاک، ابتدا از نمونه خاک در تیمارهای مختلف، سوسپانسیون و سپس سری رقت تهیه شده و به منظور پراکنده شدن خاکدانه ها و جداشدن میکروارگانیسم ها از درات خاک، از ارتعاشات اولتراسونیک استفاده شد. پس از تهیه سری رقت، از محیط کشت نوترینت آگاربرای کشت باکتریها، از محیط کشت PDA+ کلرامفینیکل برای کشت قارچ و از محیط کشت جنسون آگار به منظور کشت اکتینومایست ها استفاده شد. پس از طی زمان انگلوباسیون، تمام کلنی ها بر روی محیط کشت مورد نظر توسط کلنی کانترکوبک شمارش گردید. برای مطالعه کلیفرمهای از روش تخمیر چند لوله ای در محیط کشت لاکتوز برات و EMB و تست های فرضی و تاییدی و IMVIC استفاده شده و نتایج به صورت MPN گزارش گردید. برای مشاهده میکروارگانیسم ها به روش اسلامی پنهان، محیط کشت مورد نظر را به طریقه استریل تهیه کرده و لایه نازکی از آن را روی لام شیشه ای قرار می دهیم. سپس لام مغذی رادرون پلیت حاوی خاک در تیمارهای مورد نظر قرارداده پس از ۴-۷ روز انکلوباسیون در درجه ۳۰ سانتی گراد، لام را از خاک درآورده، پس از شستشو و حرارت دادن به منظور فیکس کردن لام را با استفاده از رنگ آمیزی گرم، رنگ کرده و با بزرگنمایی های مختلف توسط میکروسکوپ مشاهده و عکسبرداری می شود.

در میان تیمارهای مورد استفاده بیشترین جمعیت باکتریها و قارچها در کودهای کمپوست زباله و لجن فاضلاب مشاهده شد، نتایج تجزیه واریانس نیز معنی دار بودن اثر زمان نگهداری و تیمار کودی

رابر تعداد جمعیت باکتریها و قارچها نشان می دهند. شاید بتوان مهمترین علت افزایش جمعیت

باکتریها در لجن فاصلاب را نسبت C/N پایین این کود دانست این نسبت باعث می شود شرایط تجزیه

مواد آلی برای یورش میکروبی مساعد شده و باکتریها که عمدتاً بر روی مواد با C/N کم فعالیت

بیشتری دارند، در مدت کوتاهی رشد و تکثیر یابند. در مورد افزایش جمعیت باکتریها در کود کمپوست

میتوان به چند دلیل اشاره کرد. اول اینکه بسیاری از محققین معتقدند وجود مواد غذی و احتمالاً

بعضی از کاتالیزورهای حیاتی در کمپوست زباله میتواند رشد باکتریها را تشید کند همچنین جمعیت

بالای از تو باکترهای ثبت کننده ازت در این کود میتواند نوعی منبع دائمی ازت را برای رشد باکتریها

فرام کرده و اثر C/N بالای این کود را تاحدی بر طرف نماید. در این راستا، نتایج آزمایشات مختلف

نشان داده است که باکتریهای تجزیه کننده سلولز، بد لیل نیاز شدیدی که به ازت دارند. در مجاورت

باکتریهای ثبت کننده ازت خیلی بهتر رشد می کنند. افزودن مواد آلی قابل تجزیه در تیمارهای

مختلف باعث شد که قارچهای خاک از حالت فونجیستاسیس ورکود خارج شده و رشد فعل خود

را از سر برگیرند. نتایج نشان می دهد که جنسهای پنیسیلیوم، آسپرژیلوس، آلترناریا و فوزاریوم که جزء

قارچهای ناقص محسوب می شوند، در صد بالایی از قارچهای خاک را تشکیل می دهند همچنین علاوه

بر قارچ های فوق، در تیمار لجن فاصلاب قارچهای کریزو سپوریوم، تریکوفیتون و اسکوپولا ریوپسیس

، در تیمار کود حیوانی قارچ موکور و پسیلومایسین در تیمار کود کمپوست زباله، قارچ کلادوسپوریم،

کریزو سپوریوم و تریکو درما و در تیمار کود گیاهی جنس کلادو سپوریوم، پسیلو مایسین، رایزو پوس

و تریکو درما مشاهده شدند. وجود قارچهای تجزیه کننده سلولز مثل آلترناریا، آسپرژیلوس،

فوزاریم، پنیسیلیوم و رایزو پوس بخصوص در تیمار کود گیاهی، اهمیت این پروسه را نشان می دهد.

همچنین بیشتر جمعیت اکتینومایست ها در کود کاه گندم و یونجه مشاهده شد. مقایسه میانگین

جمعیت اکتینومایست ها نشان میدهد که کود گیاهی بالاترین اثر معنی دار را نسبت به شاهد داشته

و با کودکمپوست زباله اختلاف معنی داری ندارد. اکتینومایست ها در مراحل اولیه تجزیه مواد آلی تازه ،

بعلت قدرت رقابت ضعیف که در مصرف مواد کربن دار ساده با باکتریها و قارچها دارند ، تعداد

و فعالیتشان خیلی کم است اما به تدریج با کاهش مواد ساده و میکرووارگانیسم های وابسته به این مواد

تعداد آکتینومایست ها افزایش یافته و فعالیت خود را روی قسمتهای مقاوم باقی مانده شروع می کنند.

نتایج حاصل از بررسی تغییرات جمعیت کلیفرمهای در تیمارهای مختلف نشان داد که در اولین

زمان نمونه برداری ، کود حیوانی بیشترین آسودگی را از نظر تعداد کلیفرمهای در خاک ایجاد کرده است .

علت این امر را میتوان تازه بودن کود حیوانی مورد استفاده عنوان کرد . در همین زمان کودهای لجن

فاضلاب و کمپوست زباله به ترتیب دارای بیشترین جمعیت کلیفرمهای بعدها کود حیوانی بوده اند. در یک

هفته بعد جمعیت کلیفرمهای در خاک حاوی کود حیوانی هنوز جمعیت بالایی را نشان می دهدند

(۸۲۰*۱۰۲ در ۱۰۰ میلی لیتر). در خاک تیمار شده توسط لجن فاضلاب جمعیت کلیفرمهای به شدت

کاهش یافته و به حدود یک چهارم خود رسیده اند. از آنجاییکه کلیفرمهای عمر کوتاهی دارند و بعنوان

باکتریهای فرصت طلب در خاک شهرت دارند ، پس از کاهش مواد مغذی مورد استفاده و همچنین

رقابت سایر میکرووارگانیسم ها با آنها ، جمعیت آنها در همین تیمارها در هفته سوم و هشتم نیز سیر

نزولی داشته است.

نتایج تجزیه واریانس نشان می دهد که زمان نگهداری مخلوط کود و خاک ، اثر معنی داری

در سطح یک درصد بر جمعیت کلیفرمهای داشته است . همچنین مقایسه میانگین جمعیت کلیفرمهای

نشان میدهد که جمعیت کلیفرمهای در اولین و دومین زمان نمونه برداری و همچنین در پنجمین و ششمین

زمان نمونه برداری ، اختلاف معنی داری ندارد و تیمار کود حیوانی بیشترین اختلاف معنی دار در سطح

۵ درصد با شاهد را داشته است اگر چه پیش از حصول نتایج به نظر می رسد که تیمار لجن فاضلاب

میایستی بیشترین جمعیت کلیفرمهای را داشته باشد. علت این امر را می توان کاهش جمعیت کلیفرمهای

در طی مراحل تصفیه و همچنین قرارگرفتن در معرض نورخورشید در استخرهای ته نشینی فاضلاب عنوان کرد.

ارزیابی (۱۳۷۳) که بر روی سیستمهای تصفیه فاضلاب شهر اصفهان و بعضی از پارامترهای بیولوژیکی، شیمیایی و فیزیکی پساب مطالعاتی انجام داده است، گزارش کرد که میانگین جمعیت کل کلیفرمها در فاضلاب ورودی به تصفیه خانه جنوب در شش ماه نمونه برداری $4/3 * 108$ در ۱۰۰ میلی لیتر و در پساب خروجی از تصفیه خانه $105 * 8/6$ در ۱۰۰ میلی لیتر است. این مقادیر در تصفیه خانه شمال به ترتیب برابر $109 * 3/8$ در ۱۰۰ میلی لیتر است و با توجه به اینکه پساب خروجی این تصفیه خانه جهت آبیاری کشاورزی استفاده می‌شود واژطرفی چون استاندارد سازمان جهانی بهداشت (WHO) در مورد تعداد کلیفرمها برای آبیاری ۱۰۰۰ کلیفرم در ۱۰۰ میلی لیتر است. بنابراین چنین پسابی نمی‌تواند در آبیاری کشاورزی استفاده شود و لازم است جهت برآورد استاندارد سازمان بهداشت جهانی اقدامات تصفیه اضافی مثل کلر زنی یا استفاده از لاغونهای هوایی در نظر گرفته شود. نتایج نشان میدهند که کودهای لجن فاضلاب، حیوانی و کمپوست زباله به ترتیب دارای بیشترین پتانسیل میکروبی در خاک هستند و از این نظر باید در مورد چگونگی و محل مصرف آنها دقت لازم به عمل آید. از طرف دیگر به نظر می‌رسد احتمال حضور این باکتریها در تیمارهای فوق و در روزهای اولیه افزودن آنها به خاک بسیار بیشتر است بنابراین وجود فاصله زمانی بین افزودن آنها به خاک و استفاده از محصولات، لازم به نظر می‌رسد.

نایج حاصل از تکنیک اسلاید پنهان در پنج مرحله اسلامید گذاری با فواصل ده روزه در تیمارهای مختلف نشان می‌دهد که تیمار لجن فاضلاب دارای تنوع بیشتری از موجودات نسبت به سایر تیمارها می‌باشد. نسبت C/N کم این کود باعث شده که باکتریها به تعداد بسیار زیاد در آرایش‌های مختلف در تمام اسلایدهای این تیمار مشاهده شوند. در این تیمار همچنین بعضی از باکتریهای موجود

در لجن فاضلاب مثل زوگله آ، ۱۷۰۱ غلافدار و میکرو تریکس دیده شدند که موید آلودگی خاک به این نوع میکروارگانیسم ها میباشد. دیاتومها و بعضی از جلبهای مشاهده شده در اسلایدهای این تیمار، در هیچ یک از تیمارهای دیگر مشاهده نشد و این نشان دهنده جمعیت بالای جلبکهای رشد کرده در استخراهای لجن فاضلاب میباشد. در تیمار کود حیوانی، باکتریهای ویریو و میکرو کوکوس دارای بیشترین تعداد بوده و نشان دهنده آلودگی احتمالی این کود به میکروارگانیسم های فوق میباشند. به علت وجود باتفاقهای گیاهی در این کود جمعیت قارچها و آکتینومایست ها به مرور در خاک افزایش یافته است. در تیمار کود کمپوست زباله، باکتریها عمدها "دارای آرایش خوش" ای یا استافیلوکوکوس واسترپتوکک هستند که از نظر آلودگی محیطی مدنظر میباشند. همچنین جمعیت نماتدها در این تیمار، نسبت به تیمارهای دیگر افزایش بیشتری را نشان داده و جمعیت قارچها نیز در آخرین مراحل افزایش بیشتری را نشان می‌دهند. پاسیلوسهای اسپوردار و بدون اسپور و تجمع قارچ‌ها و آکتینومایست ها در کلیه مراحل اسلاید گذاری در تیمار کود گیاهی، حاکی از انجام پروسه تجزیه مواد سلولزی و سخت تجزیه شونده با C/N بالا می‌باشد. جان کلام این که حفظ باروری خاکها و در عین حال آلوده نکردن آنها یک امر ضروری جهت تولید درازمدت در کشاورزی پایدار می‌باشد. از این رو استفاده صحیح از مواد زائد شهری و کشاورزی به عنوان کودهای آلی، علاوه بر بهبود خصوصیات فیزیکی و شیمیایی بر خصوصیات بیولوژیکی خاک نیز اثرات بسیار مفیدی خواهد گذاشت.

جلوگیری از آلودگی خاک با تصویب دولت قانونمند می‌شود

گروه اجتماعی - قانون جلوگیری از آلودگی خاک در کشور برای نخستین بار وضع میشود تا از این پس پالایشگاه‌ها، واحدهای صنعتی و پتروشیمی در صورت ایجاد هر نوع آلودگی در خاک به صورت قانونی جریمه شوند. این لایحه هم اکنون به تصویب کمیسیون زیربنایی دولت رسیده است

و پس از انجام اصلاحات لازم و رفع ایرادات، حداکثر تا دوهفته دیگر برای تصویب از سوی هیات وزیران، در دستور کار کمیسیون اصلی دولت قرار می‌گیرد.

براساس این قانون آلودگی خاک به هرشیوه‌ای ممنوع است و هر واحد صنعتی که خاک را بطور عمد یا غیر عمد آلوده کند موظف خواهد بود تا آن رابه وضع اولیه بازگرداند. در حقیقت این واحدها باید همه هزینه‌های آلودگی خاک رابه تنها یی پرداخت کنند.

خاک یکی از منابع مهم و ارزشمند طبیعت است و هم اکنون ۹۵ درصد غذای انسان‌ها از زمین به دست می‌آید، با این وجود یکی از انواع مهم آلودگی‌های محیط زیست، آلودگی خاک است.

خاک، پالاینده طبیعت محسوب می‌شود که علاوه بر تامین مواد غذایی، ویژگی تصفیه کننده‌گی نیز دارد، اما مدت‌های است که مواد نفتی و مشتقان آن در اثر حمل و نقل یا ذخیره سازی موجب آلودگی خاک می‌شود، این در حالی است که هرچقدر مواد نفتی به عمق بیشتری از خاک نفوذ کند، رفع آلودگی آن مشکل ترویجی آن چندین برابر خواهد بود.

در حال حاضر در کشورهای اروپایی برای جلوگیری از آلودگی خاک عامل بازدارنده‌ای با عنوان "قانون خاک" وجود دارد که موجب شده تا حد زیادی از افزایش آلودگی‌های خاک جلوگیری شود. این قانون اکنون در کشور ما مطرح شده و در انتظار تصویب نهایی هیات دولت است.

"مدیر کل دفتر آب و خاک سازمان حفاظت محیط زیست در گفت و گو با خبرنگار ایران" درباره قانون جلوگیری از آلودگی خاک و پیامدهای مثبت آن می‌گوید: "تاکنون هیچ قانونی برای جلوگیری از آلودگی خاک در ایران وجود نداشته است بنابراین این قانون برای نخستین بار در کشور وضع می‌شود تامانعی جدی برای واحدهای آلاینده خاک باشد، زیرا نبود عوامل بازدارنده موجب شده است تا این واحدها بدون هیچ ضابطه و نگرانی میزان آلودگی خاک را افزایش دهند."

سروش مدبری با بیان این که ارزش واقعی خاک درکشور در نظر گرفته نمی شود می افزاید "

ما خاک را صرفا به نام زمین می شناسیم و زمین نیز ، زمانی ارزشمند می شود که کاربری کشاورزی

و یامسکونی داشته باشد، این در حالی است که خاک یک ذخیره درازمدت برای آینده‌گان محسوب می

شود و ارزش آن بیش از زمین است "

وی درباره اجرای این قانون در دیگر کشورها میگوید: " قانون خاک مدت هاست که در کشورهای اروپایی به اجرا در می آید، انها برای حفاظت از خاک از شیوه‌های مختلفی استفاده کرده و در حقیقت هزینه‌های زیادی را صرف رفع آلودگی خاک می کنند ، برای مثال در کشور سوئیس برای رفع آلودگی نفتی بخشی از خاک ، همه قسمت‌های آن را در استادیوم سرپوشیده ای قرار میدهند و از روش‌های مختلفی همچون حفر خاک تا عمق مشخص ، ترمیم خاک در همان منطقه و یا از مواد کمکی برای نگهداری از خاک استفاده میکنند، که همه این روش‌ها هزینه‌های زیادی را به دولت تحمیل می کند."

مدبری ادامه میدهد " در حال حاضر ساده ترین روش برای حفاظت از خاک ، تبدیل آن به بتون و گران ترین روش نیز پاکسازی خاک است . در کشورهای اروپایی برای تبدیل خاک به بتون ۵۰ دلار ربه ازای هر متر مکعب و برای پاکسازی خاک ۵ هزار دلار به ازای هر متر مکعب هزینه میشود ، این در حالی است که در کشور ما به علت نبود قانون ، تاکنون در این باره هیچ هزینه‌ای نشده است . بنابراین با وضع واجراه این قانون ، سازمان حفاظت محیط زیست نیز به عنوان ناظر ، بر عملکرد واحدهای صنعتی و غیر صنعتی و تاثیر آنها روی خاک های اطراف نظارت می کند."

وی درباره جرایم پیش بینی شده برای واحدهای آلاینده خاک میگوید" اگر واحدی منجر به آلودگی خاک مناطق اطراف خود شود در مرحله اول به شش ماه تا دو سال حبس و در مرحله بعدی به پرداخت جرایم نقدی محکوم می شود ، البته سعی شده تا از جرایم نقدی کمتر استفاده شود ، زیرا

تعیین میزان جریمه نقدی با توجه به وسعت آلودگی کاردشواری است و معمولاً نمی‌توان وسعت آلودگی را بطور دقیق مشخص کرد همچنین واحد آایینه موظف است برای رفع آلودگی ایجاد شده مشاور و پیمانکار استخدام کند و تازمانی که خاک به حد استاندارد می‌رسد و خطری منطقه را تهدید نمی‌کند کارخود را ادامه دهد. سازمان حفاظت محیط زیست نیز برچگونگی کارناظارت خواهد کرد."

تهیه اطلس آلودگی خاک

اطلس آلودگی خاک برای همه استان‌های کشور در حال تهیه است. این اطلس خاک‌های الوده اطراف واحدهای صنعتی، فلزات سنگین، پتروشیمی و پالایشگاه‌ها را مشخص می‌کند تا از این طریق میزان آلودگی خاک تخمین زده شود.

مدبری با اعلام این مطلب می‌گوید: "در حال حاضر پالایشگاه نفت تهران، اصفهان، شیراز و پتروشیمی کرمانشاه دارای آلودگی شدید هستند، اما متاسفانه هنوز گزارش مدونی درباره میزان آلودگی ارائه نشده است، البته از آلودگی آب‌های زیرزمینی میتوان به آلودگی خاک پی بردن. بیشترین آلودگی‌ها در منابع خاک، در اطراف پالایشگاه‌هاست."

آلودگی آب

آب هر گز بطور خالص در هیچ کجای دنیا یافت نمی‌شود. حتی آب بارانی که در مناطق غیر الوده نواحی جغرافیائی به زمین می‌بارد شامل گازهای CO_2 - $\text{N}_2\text{-O}_2$ محلول در آن است و همچنین گرد و غبار یا ذرات معلق در اتمسفر بصورت تعليق در آب حمل می‌شوند. آب چشمها نیز معمولاً دارای ترکیباتی حمل شده از فلزاتی مثل Ca - Fe - Na - Mg است.

آب سخت آبی است که مقدار قابل توجهی از ترکیبات فلزات در آن وجود دارد. حتی آب نوشیدنی

ما هم از نظر شیمیائی خالص نیست و درست است که ذرات جامد معلق و باکتریهای مضر آن از بین رفته اند اما باز هم از نظر شیمیائی خالص نیست . اصولاً آب خالص برای نوشیدن نامطبوع است.

استفاده های طبیعی از آب عبارتند :

- ۱ زیبائی و تفریحی
 - ۲ ذخیره آب مصرفی عمومی مردم
 - ۳ محیط زیست آبی جانوران آبزی
 - ۴ کشاورزی
 - ۵ صنعتی
- طبق یک تعریف : هر ماده و جسمی که مانع استفاده طبیعی از آب شود آلوده کننده آب تلقی می شود . آبی که برای بعضی استفاده های خاصی مناسب است باید آلوده نباشد .
- اکنون در جهان بیش از ۵۰۰ کیلومتر مکعب آب در رابطه با صنعت مورد استفاده قرار می گیرد که نصف آن پس از تصفیه پسابهای صنعتی مجدداً استفاده می شود . (بر طبق محاسبات سازمان ملل یک سوم آبهای شیرین جهان آلوده اند) .

تعریف آب پاک و آب آلوده :

هیچ تعریف خاصی برای پاک یا آلوده بودن مطلق آب وجود ندارد . در واقع آب پاک بنا به کاربرد آن بایستی دارای شرایط خاصی باشد . مثلاً برای مصرف - کشاورزی - یا صنعت نیازمند استاندارد های کیفیت خاص خود است .

معمولآً آبی را آلوده می گویند که مقدار اکسیژن محلول در آن از مقداری که برای زندگی آبزیان ضروریست کمتر باشد . هرگاه مواد آلی از طریق تخلیه فاضلاب به آبها وارد شوند بعلت خاصیت اکسید شوندگی شدید این مواد که با مصرف اکسیژن محلول در آب صورت می گیرد اکسیژن محلول

در آب به صفر میرسد و می گویند آب بشدت آلوده است .

آب دارای خواص فیزیکی ویژه ای است :

-۱ وزن مخصوص آب در ۴ درجه سانتی گراد ۱ است

-۲ گرمای ویژه آب بالاست

-۳ هدایت حرارتی زیادی دارد

-۴ حلالیت زیاد در برابر سایر اجسام

-۵ انبساط آب در حال انجماد

آب از دو عنصر هیدروژن و اکسیژن تشکیل شده و اولین بار هنری کاواندیش و لاوازیه عناصر آن را جدا نمودند .

اندازه گیری کیفیت آب

آلودگی موجود در آب بر حسب میلی گرم در لیتر (mg/lit) اندازه گیری می شود . در قدیم از روش PPm وزنی استفاده می شد که این روش در آلودگی بصورت حجمی اکنون در هوا مطرح است .

۱ میلی لیتر آب برابر یک گرم آب است و از ppm هم می توان استفاده نمود لیکن در سایر مایعات چون ۱ میلی لیتر برابر یک گرم نیست بنابراین استفاده از ppm منسوخ و mg/lit متداول است.

اندازه گیری کیفیت آب بدلایل زیر دشوار است :

-۱ ممکن است آلوده کننده کاملاً شناخته شده نباشد .

-۲ غلظت آلوده کننده ممکن است اینقدر کم باشد که اندازه گیری دقیق آن بسیار دشوار باشد .

برای اندازه گیری کیفیت آب روشهای زیر متداول است ..

-۱ اندازه گیری اکسیژن محلول در آب یا DO

حداکثر اکسیژنی که در درجه حرارت نرمال (۲۵ درجه سانتی گراد) می تواند در آب حل شود 9 mg/lit است و هر چه حرارت اضافه شود اکسیژن محلول تقلیل می یابد . در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد اکسیژن محلول به 7 mg/lit می رسد و در دمای صفر درجه اکسیژن محلول معادل 14 mg/lit است . اکسیژن محلول در آب بوسیله دستگاه اندازه گیری اکسیژن (DO متر) اندازه گیری می شود .

BOD چیست ؟

BOD نرخ مصرف اکسیژن در داخل آب توسط ارگانیزمهاست است . اگر BOD کم باشد آب پاک و فاقد ارگانیسم است یا آنکه ارگانیزمهاي داخل آب مرده و نیازی به مصرف اکسیژن ندارند . BOD مقدار اکسیژن لازم برای ثبات بیولوژیکی در آب است . اندازه تأسیسات تصفیه بیولوژیکی خصوصاً میزان هوادهی فاضلاب در حوضچه های هوا دهی را می توان با اندازه BOD محاسبه نمود .

اگر BOD آبی 1 ppm باشد تقریباً آب خالص است . آب با BOD 5 ppm تا 5 ppm نسبتاً خالص فرض می شود و وقتی که BOD به بیشتر از 5 ppm بر سرده خلوص آب مورد تردید قرار می گیرد . اما اگر مقدار BOD از 20 ppm تجاوز کند سلامت عمومی مورد خطر واقع می شود . آزمایشات BOD تخمین واقع بینانه ای از کیفیت اکسیژنی که وارد به آب شده است را فراهم می سازد .

آلوده کننده های آب

هر جسم خارجی که به آب افزوده شده و باعث شود کیفیت فیزیکی ، شیمیایی ، یا بیولوژیکی آن طوری تغییر نماید که برای مصرف انسان و سایر موجودات و کشاورزی مضر باشد و انسان نتواند حتی با تصفیه عادی آن را برای اشامیدن مناسب سازد جزء آلوده کننده های آب منظور می شود .

آلوده کننده های عمدۀ آب بشرح ذیل طبقه بندی می شوند :

۱. زباله های متقاضی اکسیژن
۲. عوامل بیماری زا
۳. مواد غذائی گیاهی
۴. ترکیبات آلی سنتز شده (مصنوعی)
۵. نفت
۶. مواد شیمیائی معدنی و کانی ها
۷. رسوبات
۸. مواد رادیو اکتیویته
۹. گرمایش

بعضی از اوقات آب آلوده شامل چند منبع آلاینده است .

زباله های متقاضی اکسیژن (اکسیژن خواه)

اکسیژن حل شده در آب مورد نیاز هر گیاه و جانوری است که در آن زندگی می کند . اکسیژن محلول را با DO نمایش میدهند که برای یک ماهی باید حداقل ۵ ppm یا ۵ میلی گرم بر لیتر باشد آب سرد دارای DO بیشتری است . DO در محلول اشباع با درجه حرارت آب و ارتفاع از محل تغییر می کند . در سطح دریا در ۲۰ درجه سانتی گراد ۹/۱ پی ام است . در یک درجه حرارت ثابت هرچه ارتفاع بیشتر می شود DO کمتر می شود .

زمانی که زباله های آلی خصوصاً فاضلاب خانگی و حیوانی - زباله های صنعتی - ناشی از فعالیتها ی کارخانجات کاغذ سازی - چرم سازی ، فاضلاب کشتارگاهها و گیاهان و ... به آب می ریزد آب شدیداً پائین می آید ، چون زباله های این صنایع اکسیژن خواه بوده و بوسیله باکتریهای DO

حضور اکسیژن شکسته شده و پوسیده می شوند .

بیشترین زباله های اکسیژن خواه زباله های آلی هستند . برای اکسایش ۳ پی پی ام کربن ۹ پی پی ام اکسیژن محلول نیاز است.

عوامل بیماری زا

آب عامل انتقال بسیاری از ویروسها و باکتریهای بیماری زاست که اکثراً باعث عفونت در ناحیه روده می شوند . تیفوئید ، اسهالهای خونی ، پاراتیفوئید ، وبا از آن جمله اند . فلچ اطفال و یرقان نیز با آبهای آلوده منتقل می شوند .

آزمایش مستقیم برای شناسائی موجودات در آب صورت نمی گیرد اما یک باکتری معروف بنام کالیفرم که بی خطر بوده و مواد غذائی انسان را در روده بزرگ جذب می نماید و در همان جا زندگی می کند اگر در آب دیده شود معرف مدفوع در داخل آب است .

چه بیماریهای توسط آب آلوده به انسان سرایت می کند ؟

۱- بیماریهای انگلی (لیپتوسپیرا ایکترو هموراژه که به تب لجن و یا ویل معروف است و باکتری از راه مخاط پوست وارد بدن شده و باعث عفونت می شود و در آب لجن و رودخانه ها موجود است .

۲- کرمها : مثل آسکاریس - تریکو سفال (کرم شلاقی و کرم قلابدار)

۳- بیماری وبا

۴- بیماری ویروسی مثل فلچ اطفال و هپاتیت عفونی

مواد غذائی گیاهی

فسفر - نیتروژن - کربن - سه عنصری هستند که واکنش دهنده های وابسته به کیفیت و شرایط هستند . فاضلاب انسانی و زباله های صنعتی که منابع قابل توجهی از مواد غذائی به ویژه ترکیبات

فسفره دارند و در آب حل شده و عامل محدود کننده می شوند .

۷۰٪ ترکیبات فسفره در فاضلابها در اثر استفاده از شوینده های خانگی است که بایستی از ترکیبات شوینده حذف گردند . این ترکیبات وقتی که در آب وارد می شوند به رشد جلبکها کمک نموده و باعث بهم خوردن تعادل اکوسیستمهای می شوند .

مواد آلی مصنوعی

شوینده ها و مواد آفت کش - حلالها - رنگها و فیبرها باعث تغییراتی در بو ، مزه و رنگ آب شده و باعث مسمومیت آب و خطر برای جانوران و گیاهان می شوند .

نفت

اولین چاه نفت در سال ۱۸۵۹ در پنسیلوانیا احداث شد . سالانه چندین بیلیون بشکه نفت خام استخراج می شود که تولید - توزیع و استفاده از یک چنین مقدار زیادی نفت پیامدهای زیستمحیطی زیادی دارد . آلدگی نفتی باعث می شود خاصیت هیدروفوبی پرندگان بشدت کاهش یابد .

مواد شیمیائی معدنی و کانی

نمکهای معدنی و اسیدهای معدنی و ترکیبات فلزی که در حضور آب باعث اسیدیته - شوری و سمی شدن آب می شوند جزء آلاینده های آب هستند .

اسیدی شدن : (مثل باران اسیدی) استخراج معادن سولفید (پیریت FeS_2) و عبور آب از رگه های این معادن بطور طبیعی یا از طریق فرایند های مصنوعی باعث افزایش اسیدیته آب می گردد . در PH کمتر از ۶ باعث خوردگی زیاد از حد در سیستمهای لوله کشی - قایقهای - اسکله ها و ... می شود .

شوری : ۹۷ درصد آبهای جهان شورند . فاضلابهای صنعتی - حمل مواد معدنی توسط آبیاری و غیره باعث شوری می شود . استفاده از نمک در شاهراهها و شستشوی آن باعث شوری آبها می شود .

افزایش شوری کیفیت آب را پائین می آورد . مواد معدنی و کانی در آب تأثیرات زیادی روی گیاهان و جانوران آبزی دارد و زیان وارده به زندگی آبزیان مربوط به فرایند اسمرزی است که نهایتاً به مرگ جاندار می انجامد .

سمیت : فلرات سنگین باعث سمیت آب می شوند . جیوه - سرب - کادمیوم - کرم و نیکل از جمله این عناصر هستند . با جمع شدن در مدت طولانی در بدن موجودات زنده باعث سمیت و نهایتاً مرگ موجود زنده می شوند .

رسوبات : رسوبات در اثر فرایند های طبیعی فرسایشی بوجود می آیند و باعث آلودگی شدید آبهای سطحی می شوند .

تأثیرات زیان آور رسوبات عبارتست از :

- ۱ مشکلات مربوط به لاپرواژی کانالها - چشمها - بنادر و مخازن
- ۲ نابودی جانوران آبزی و از بین بردن زیستگاه آنها
- ۳ کاهش نفوذ نور به داخل آب و کاهش فرایند فتو سنتز
- ۴ تیره گی آب و افزایش هزینه تصفیه آن

مواد رادیو اکتیو تیه

خطر ناک ترین مواد آلوده کننده مواد رادیو اکتیو تیه با نیمه عمر متوسط هستند . سرعت تجزیه مواد رادیو اکتیو را نیمه عمر گویند که با t نشان داده می شود . هرچه نیمه عمر کوتاه تر باشد (چند ثانیه) خطر بیشتری وجود دارد . و هرچه نیمه عمر طولانی تر باشد اثر پایدارتری بر محیط می ماند ولی خطر کمتری وجود دارد .

سوختن ذغال سنگ باعث انتشار مواد رادیو اکتیو در محیط می شود و تا چند برابر سوختهای فسیلی (نفت) خطرناک است .

سه فعالیت مهم وابسته به اورانیوم که منبع بالقوه تولید آلودگی است :

- ۱ استخراج از معدن و فرآیند هایی روی سنگ معدن دارای رادیو اکتیو سودمند
- ۲ استفاده از مواد رادیو اکتیو در سلاحهای هسته ای
- ۳ استفاده از مواد رادیو اکتیو در تولید انرژی هسته ای (نیرو گاههای هسته ای - اتمی)

فرآیندهای سنگ معدن

بزرگترین مشکل آلودگی رادیو اکتیوی در نتیجه تولید اورانیوم به علت مقادیر زیادی اورانیوم باقی مانده از تولید می باشد . مواد رادیو اکتیوی توسط بارندگی از توده پس ماندها حل یا خرد شده و به سمت آب معمولی مصرفی حرکت و باعث آلوده سازی شدید آن می شود .

رادیوم و توریوم از نظر شیمیایی شبیه کلسیم هستند و بنابراین وقتی که وارد بدن می شوند توسط استخوانها جذب می شوند . سبزی کاری می تواند مقدار مواد پس مانده در آبهای سطحی را کاهش دهد . وقتی ذرات رادیو اکتیو یته در اثر آزمایشهای اتمی با باران ترکیب شوند باران هسته ای بوجود می آید . باران رادیو اکتیو در سال ۱۹۶۳ منجر به امضاء قرارداد تحریم آزمایشات هسته ای شد .

استرانسیوم ۹۰ یک جزء باران رادیو اکتیو با نیمه عمر ۲۸ سال از نظر شیمیائی مثل کلسیم است و توسط گیاه از خاک جذب شده و با خوردن گیاه به استخوانها و دندانها وارد می شوند . این عناصر در مغز استخوان وارد شده و اختلالات خونی را بوجود می آورد .

سزیم ۱۳۷ با نیمه عمر ۳۰ سال از نظر شیمیائی مثل پتاسیم است و توسط لبیات و گوشت و حبوبات برگدار از باران رادیو اکتیویته جذب شده و به انسان میرسد . و مثل استرانسیوم عمل می کند .

۴ نوع آلودگی توسط کارخانجات انرژی هسته ای تولید می شود :

- ۱ تولید زباله های مایعی از رادیو اکتیو

- ۲ زباله های مایع و گازی حاصل از عناصر سوختی
- ۳ محصولات حاصل از شکافت هسته
- ۴ گرما

تهدید بزرگ آلدگی آب به فرآیند های زباله های هسته ای در سیستم عمل کننده مربوط است.

زباله ها را در ظروف فولادی بسته بندی می کنند و بر حسب خط مشی مربوطه دفن می سازند.

حرارت

از نظر بسیاری از مردم گرما یک آلوده کننده نیست. اما وقتی برای سرد کردن دمای آب از رودخانه ها استفاده شود و دمای آب بالا رود خطر جدی است.

افزایش حرارت چه اثری در آبهای طبیعی دارد:

- ۱ میزان اکسیژن محلول در آب را کاهش می دهد (DO)
- ۲ سرعت واکنشهای شیمیایی را افزایش می دهد
- ۳ درجه حرارت نامناسب برای زندگی آبزیان تولید می شود
- ۴ میزان درجه بندی های مرگ آور افزایش می یابد.

بررسی دیگر آلاینده های آب

کیفیت آب عامل تعیین کننده ای برای آسایش و رفاه انسانهاست. اکنون در جوامعی که آب های آلوده به باکتریها و مواد شیمیایی وجود دارد شیوع بیماریها امری اجتناب ناپذیر است و بسیاری از مرگ و میر ها ناسی از آلدگی آب می باشد. با وجود تصفیه آب آشامیدنی در شهر ها هنوز هم بعضی از منابع آب شهری در برخی نقاط حاوی مقادیر خطر ناکی از عوامل بالقوه بیماری زا هستند.

ترکیبات شیمیایی و سمی در اندازه های کم به هیچ وجه در آب آشامیدن قابل روئیت نبوده و بدون

انجام آزمایشات ویژه به راحتی نمی توان در خصوصیات کیفیت آبی اظهار نظر کرد.

در جوامع صنعتی سرچشممه های گوناگونی برای وارد شدن آلودگی های شیمیایی بدرون آب وجود دارد، فضولات حاصل از صنایع شیمیایی و آبکاری و عبور از میان زمینهای کشاورزی سمپاشی شده منابع جدی آلودگی شیمیایی آب هستند.

در حال حاضر مواد سمی که توسط آب منتقل می شوند مهمترین عوامل زیانبار موجود در آبهای آشامیدنی هستند.

آگاهی از منابع آلاینده ها - نحوه انتقال - برهمکنش ها و آثار ناشی از ورود آلاینده ها به آب برای کنترل آنها به طریقی که برای محیط زیست بی خطر بوده و در عین حال از جهت اقتصادی مقرن به صرفه باشد حائز اهمیت است.

آگاهی از مفهوم آلودگی و کنترل آن منوط به کسب دانش در زمینه شیمی محیط زیست آبی است.

عناصر ناچیز موجود در آب Traces Element

منظور از عناصر ناچیز عناصر به مقدار بسیار اندک است. با توجه به اینکه در قدیم روش‌های مدرن امروزی همچون جذب اتمی - نشر پلاسمما - تجزیه با نوترون فعال - کروماتوگرافی گازی - طیف سنجی جرمی و روش‌های دیگر که قدرت آشکار سازی را تا حد کشف مقادیر بسیار اندک که امروزه قابل دسترس هستند گسترش داده اند وجود نداشت و فقط می توانستند حضور یک عنصر را بدون مقدار آن آشکار سازند عنصر مورد نظر را در حد ناچیز پنداشته و تعریف کلی عناصر موجود در آب را منظور می نمودند.

برخی از این عناصر بعنوان مواد غذائی برای زندگی جانوران و گیاهان شناخته می شوند و مقدار کم آنها مورد نیاز و مقدار زیاد آنها سمی است. مثل هیدروژن - اکسیژن - فسفر - پتاسیم - گوگرد - منیزیوم - کلسیم - میکرو و ماکرو نوتریونها (... , Cl- CO- mo- fe- zn -) که هر کدام

بعنوان سازنده زیست جرم یا کترول عملکرد متابولیکی ارگانیسم ها در آب وجود دارند و منبع آنها اکثراً کانی های موجود در آب است .

برخی عناصر ناچیز از لحاظ مسائل محیط زیست بسیار با اهمیت هستند مثل سرب یا جیوه یا کادمیوم (چون به غشا، سلولها متصل شده و روند انتقال مواد از راه دیواره سلولها را مختلف می نمایند) . بعضی از شبیه فلزات یعنی عناصری که حد فاصل فلزها و غیر فلز ها قرار دارند نیز آلينده های مهمی برای آب به حساب می آیند - آرسنیک - سلنیم - آنتیموان در این زمینه حائز اهمیت هستند . در زیر به شرح این عناصر و اثر آنها در محیط زیست آبی می پردازیم :

آرسنیک AS

جذب حدود ۱۰۰ امیلی گرم از این عنصر می تواند سبب مسمومیت انسان شود . جذب دوزهای اندک آرسنیک در زمان دراز و به دفعات متعدد سبب بروز مسمومیت مزمن می شود . آرسنیک عنصری سرطان زاست و قتل های زیادی با آن صورت گرفته است . احتراق ذغال سنگ باعث ورود مقدار قابل توجهی آرسنیک به محیط زیست می شود که بیشتر این مقدار به منابع آبی وارد می گردد

آرسنیک به همراه کانی های فسفاته به محیط وارد می گردد . برخی از آفت کشها خصوصاً آنها که قبل از جنگ جهانی دوم مصرف گسترده ای داشته اند حاوی ترکیبات بسیار سمی آرسنیک هستند رایج ترین این مواد عبارتند از آرسنات سرب و آرسنیت سدیم .

یکی دیگر از منابع بزرگ آرسنیک زوائد باقی مانده از معادن است . آرسنیک بصورت محصول فرعی در فر آیند تصفیه مس ، طلا ، سرب ، بصورت فضولات معدنی انباشته می شود .

کادمیوم Cd

کادمیوم ناشی از زائدات صنعتی یا فضولات معدنی از آلوده کننده های اصلی آب است . کادمیوم در

آبکاری فلزات به مصرف میرسد . این عنصر از لحاظ شیمیایی شباهت زیادی با روی دارد و این دو فلز در پدیده های ژئو شیمیایی با هم شرکت می کنند . فشار خون بالا - تخریب کلیه - تخریب بافت های بیضه و تخریب گلبولهای قرمز خون از جمله عوارض کادمیوم است . مسمومیت با کادمیوم سبب بروز بیماری می شود که در ژاپن به آن ایتائی (آخ آخ در فارسی) نامیده می شود . این بیماری همراه با درد شدید و شکستن بی دلیل استخوانها بروز می نماید . کادمیوم می تواند در برخی از آنزیمهای جانشین روی شده و با تغییر در ساختمان فضایی آنزیم موجب از دست رفتن فعالیت کاتالیزوری آنزیم و نهایتاً سبب بروز علائم بیماری شود .

کادمیوم یک آلاینده خطرناک آب است و پاکسازی آبی که به کادمیوم آلوده است بسیار دشوار خواهد بود .

در بنادر و خلیج ها ته نشت کادمیوم و ترکیب آن با سولفاتها کادمیوم را بصورت سولفید کادمیوم نامحلول رسوب می دهد . (cds)

Pb سرب

آلودگی سرب از بعضی منابع صنعتی و کانی سرچشم می گیرد و همچنین سرب ناشی از سوزاندن بنزین های سربدار یکی از سرچشم های عمدۀ ورود سرب به اتمسفر و خاک است و در نظام های آبی وارد می شود . سنگ آهک سرب دار می تواند منشا، ورود سرب به آبهای طبیعی باشد . استفاده از ظروف سربی برای خوردن و آشامیدن سبب مسمومیت طبقه حاکم در رم باستان و انقراض آنها از سلطنت گردید .

در اثر مسمومیت با سرب اختلال جدی در عملکرد کلیه ها - دستگاههای تناسلی - جگر - مغز و سلسله اعصاب مرکزی و در نهایت مرگ فرد پیش می آید . مسمومیت ناشی از وجود سرب در محیط زیست برخی از کودکان را به عقب ماندگی ذهنی دچار کرده است . مسمومیت خفیف با

سرب موجب بروز آنمی در انسان می شود و فرد مسموم دچار سردرد - درد عضلات - احساس خستگی عمومی و عصبانیت می شود . جز در مواردی که هنوز از لوله های سربی قدیمی برای انتقال آب استفاده می شود آلدگی سربی چندان قابل توجه نیست . سرب در ساختمان لحیم و بعضی مواد بکار رفته در اتصالات لوله ها مصرف می شود . بنابراین آب مورد استفاده شهروندان تا حد زیادی با سرب در تماس است .

آب مانده در لوله کشی ساختمانها مقدار قابل توجهی سرب - روی - کادمیوم و مس دارد و لازم است بعد از برگشت از سفر که لوله ها مدت زیادی پر آب بوده و تخلیه نشده اند با باز نمودن لوله ها آب آلوده خارج گردد .

Hg جیوه

جیوه آسیبهای بسیار زیادی به سلامتی انسان وارد می سازد . جیوه در بسیاری از کانی ها به مقدار بسیار کم وجود دارد . سینابر سولفید قرمز جیوه ، سنگ معدن تجاری اصلی جیوه است .

جیوه فلزی در وسائلی مثل دستگاههای ایجاد خلا، آزمایشگاهی بکار می رود . مصرف عمدۀ جیوه در تولید الکترود های مربوط به دستگاههای تولید الکترو لیتیک گاز کلر است . ترکیبات آلی جیوه در ساخت آفت کشها - خصوصاً قارچ کشها موارد مصرف گوناگونی دارد . ورود جیوه به محیط زیست از طریق منابع متفرقه متعددی صورت می گیرد که مربوط به استفاده بشر از این عنصر است . دور ریز مواد شیمیایی مصرف شده در آزمایشگاهها - باطریها- دماسنچ شکسته - قارچ کشها - آمالگام بکار رفته برای پر کردن دندان و محصولات داروئی راههای ورود جیوه به محیط زیست هستند .

سر ریز فاضلاب شهری گاهی حاوی جیوه تا ده برابر مقدار یافت شده در آبهای طبیعی است . در سالهای ۱۹۶۰- ۱۹۵۳ سمیت جیوه در خلیج مینا ماتا ی ژاپن به نحو غم انگیزی خود نمائی کرد .

از میان افرادی که محصولات دریایی این خلیج آلوده را مصرف کردند ۱۱۱ نفر مسموم شدند و ۴۳

نفر آنها جان سپردند و ۱۹ نفر که مادران آنها از این مواد غذائی مصرف کرده بودند تغییرات ژنتیکی دیده شد . منبع ورود جیوه به آب پسماندهای صنایع شیمیایی ریخته شده در خلیج بود از جمله اثرات سمی جیوه را می توان اختلالات نورولوژیک - افسردگی - عصبانیت - کوری - دیوانگی - شکستن کروموزومها و بروز نقصان مادرزادی را نام برد .

عارض خفیف تر مسمومیت با جیوه مثل افسردگی و عصبانیت دارای ماهیت سایکو پاتولوژیکی هستند .

برخی از اشکال جیوه نسبتاً غیر سمی هستند و برای درمان سفلیس و دیگر بیماریها کار برد دارند و ترکیبات آلی جیوه بشدت سمی هستند . وجود جیوه در بدن ماهی های دریاچه های آلوده و غلظت بسیار زیاد جیوه در آب و در بافت‌های ماهی دیده شده است و آن ناشی از تشکیل یون محلول مونومتیل مرکوری فرار CH_3Hg^+ و دی متیل مرکوری فرار $\text{CH}_3(\text{CH}_3)\text{Hg}$ توسط باکتری ناهوازی موجود در رسوبات است .

و جیوه ناشی از این ترکیبات در بافت‌های چربی انباسته شده و ممکن است از ۱۰۰۰ برابر غلظت آن در آب بیشتر باشد . ماده شیمیائی عامل متیلاسیون که جیوه معدنی را به ترکیبات متیل مرکوری تبدیل می کند متیل کوبالامین نام دارد که آنالوگ ویتامین B12 است .

در آبهای خشی یا قلیائی شرایط مساعدی برای تشکیل دی متیل مرکوری $\text{CH}_3(\text{CH}_3)\text{Hg}$ وجود دارد . این ترکیب فرار می تواند به اتمسفر هم وارد شود .

سیانور درآب :

سیانور ماده ای سمی و مرگ آور است که در آب بصورت HCN که اسیدی ضعیف است دیده می شود یون سیانید با بسیاری از یونهای فلزی میل ترکیبی زیادی نشان داده مثلاً در مجاورت آهن دو ظرفیتی یون فروسیانید را تشکیل می دهد که سمیت آن نسبتاً کمتر است . HCN فرار ماده ای

بسیار سمی است که در سالهای ۱۹۴۰-۱۹۶۷ در اتفاهات گاز زندانهای کشور امریکا برای اعدام محکومین بکار میرفت . سیانور مصرف صنعتی گسترده‌ای دارد و بویژه برای پاکسازی سطوح فلزی و آبکاری فلزات بکار می‌رود . همچنین از طریق صنایع گاز و کوره‌های کک سازی در محیط متشر می‌گردد . در عملیات استخراج کانی‌ها به وفور مصرف می‌گردد . بعنوان مثال در عملیات استخراج طلا برای جدا کردن طلا از سنگ معدن ابتدا جیوه مصرف می‌شد و سپس بعلت کارائی بالای سیانور این ماده مورد استفاده قرار گرفته و بعلت فرایند شستشو با سیانور باعث آلودگی شدید آبهای زیرزمینی گردیده است .

آذبست در آب :

آذبست عنصری معدنی است که در اثر استخراج از سنگ معدن بصورت الیافی فیبری در هوا متشر و باعث خراش بافت‌های ریه می‌شود و نهایتاً تولید سرطان می‌نماید . آذبست از طریق لوله‌های آذبستی و یا فرایندهای معدنی در اتمسفر منتشر و وارد آبهای طبیعی می‌گردد .

حذف سختی آب :

نمکهای منیزیوم و کلسیم عمدتاً بصورت بی‌کربنات یا سولفات در آب حضور دارند عامل اصلی سختی آب هستند . آب سخت آبی است که در جریان واکنش صابون با یونهای کلسیم و منیزیوم ایجاد دلمه‌های نامحلول می‌نماید . این یونها باعث مزاحمت در عملکرد پاک‌کننده‌ها می‌شوند بنابراین باید کمپلکسه گردند . همچنین این یونها باعث تشکیل رسوبات معدنی می‌گردند که باعث مسدود شدن لوله‌ها و کاهش راندمان انتقال آب می‌گردند .

برای جذب سختی آب و اصطلاحاً نرم کردن آن در شهرهای بزرگ از فرایند آهک - سودا بهره می‌گیرند که عبارتست از تصفیه آب به کمک $\text{Ca}(\text{OH})_2$ و کربنات سدیم Na_2CO_3 که در این عملیات کلسیم بصورت CaCO_3 و منیزیوم بصورت $\text{Mg}(\text{OH})_2$ رسوب می‌گردند .

در بعضی از سیستم های بزرگ تهیه آب نرم به روش آهک - سودا از رسوبات کربنات کلسیم حاصل بعنوان منبع تولید آهک استفاده می کنند . نرم سازی آب به روش آهک - سودا ۲ مشکل :

- ۱ به دلیل پدیده فوق اشباع مقداری CaCO_3 و $\text{Mg}(\text{oH})_2$ در محلول باقی مانده و این ترکیبات اگر حذف نشوند پس از مدتی رسوب می کنند که ایجاد لایه رسوبی زیانبار یا کدورت نامطلوب در آب را بدنبال دارد .
- ۲ از ناحیه استفاده از ترکیب بسیار بازی کربنات سدیم مشکل ایجاد می شود . این ماده سبب بالا رفتن PH آب تصفیه شده تا حدود ۱۱ می شود که باید برای غلبه بر آن بداخل آب CO_2 دمید .
دی کسید کربن سبب می شود که کربنات کلسیم و هیدرو کسید منیزیوم موجود در آب به گونه های محلول بیکربنات تبدیل شوند :
آبی که PH و قلیائیت آن در حد معینی تنظیم شده و غلظت یون Ca^{2+} موجود در آن بسیار نزدیک به غلظت اشباعی CaCO_3 باشد ثبت شیمیایی شده است . این آب نه باعث ترسیب کربنات کلسیم در منابع و مجاری آب و گرفتگی لوله ها می شود و نه لایه محافظ CaCO_3 موجود بر سطح داخلی لوله ها در خود حل می نماید . آبی که میزان CaCO_3 آن بسیار پائین تر از حد اشباع باشد آب مهاجم نامیده می شود .

یک روش دیگر نرم کردن آب استفاده از ستون تعویض یونی است . تعویض یونی یعنی انتقال برگشت پذیر یونها بین محلول آبی و یک ماده جامد که قادر به ایجاد پیوند با یونها باشد . مثلاً حذف NaCl از محلول بوسیله دو واکنش تعویض یونی است . در نرم کردن آب به کمک تعویض یونی نیازی به حذف کلیه یونهای محلول نیست تنها حذف آن دسته از کاتیونها که موجود سختی آب هستند کافی است . بنابراین معمولاً فقط استفاده از تعویض

کننده های کاتیونی کفایت می نماید .

گند زدائی آب :

مجموعه عملیات برای کشتن باکتریها ای موجود در آب را گندزدائی گویند . کلر معمولی ترین ماده

گند زداست که برای این منظور بکار میرود :

اسید هیدروکلر اسید ضعیفی است که باعث کشتن باکتریها می شود . گاهی بجای گاز کلر از نکهای

هیپو کلریت استفاده می شود . هیپو کلریت کلسیم $\text{Ca}(\text{ocl})_2$ نمکی است که برای این منظور

استفاده می شود . دو گونه شیمیایی که توسط کلر در آب تشکیل می شود Hocl و ocl^- هستند که

کلر آزاد سودمند نام دارند و در کشتن باکتریها بسیار موثرند .

این مواد در حضور آمونیاک مونو کلرامین NH_2cl – دکی کلرامین NHCl_2 – و

تری کلرامین NCL_3 که قدرت گند زدائی کمتری دارند را تشکیل میدهند .

کلر زنی می تواند ماهیت و سمیت ناخالصی های معدنی موجود در آب را تحت تأثیر قرار دهد .

گاهی برای گند زدائی بجای کلر از ازن استفاده می شود به اینصورت که پس از فیلتر کردن هوا آن

را سرد می کنند و سپس هوای سرد و خشک و فشرده را در معرض تخلیه الکتریکی با ولتاژ

۲۰۰۰ ولت قرار می دهند که اکسیژن به ازن تیدیل می شود و ازن تولید شده به درون محفظه

تماس پمپاژ می شود و ۱۰-۱۵ دقیقه طول می کشد .

اخیراً به دلیل احتمال تولید ترکیبات ارگانو کلر در خلال فرآیند کلر زنی آب استفاده از ازن مورد

توجه روز افزون قرار گرفته است .

ازون بیش از کلر بر ویروسها قدرت تخریبی دارد .

آهن به شکل یون فرات- FeO_4^{2-} یک عامل اسید کننده قوی با خواص گند زدائی عالی است .

مزیت استفاده از این گند زدا حذف فلزات سنگین - ویروسها و فسفات است . ممکن است در آینده

این گند زدا گسترش یابد.

حذف مواد آلی از آب آشامیدنی :

مقدار بسیار اندک مواد آلی اگزوتیک (مواد ساخته دست بشر) در آب آشامیدنی می تواند موجب سرطان و دیگر بیماریها گردد . برخی از این مواد ترکیبات آلی کلردار هستند که برای ضد عفونی آب بکار می روند . در اثر کلر زنی آب برای ضد عفونی کردن آب کلروفرم و سایر ترکیبات هالو متان خواهند شد . که بایستی با استفاده از گرانول ذغال فعال در حد استاندارد کاهش یابند .

تصفیه فاضلاب

فاضلاب رها شده در آب منبع اغلب آلودگی ها در آبهای طبیعی است بنابر این لازم است خود فاضلاب به نحوی تصفیه شود . تصفیه فاضلاب عمده با سه روش تصفیه اولیه - تصفیه ثانویه و تصفیه ثالثیه (پیشرفته) صورت می گیرد . در تصفیه اولیه مواد جامد از آب خارج می گردند (به روش مکانیکی) و BOD را بطور ملایم کاهش می دهند .

در مرحله ثانویه BOD بطور قابل ملاحظه ای توسط اکسایش زیستی مواد حل شده در آب کاهش می یابد و در مرحله ثالثیه مواد جامد باقی مانده و مواد معدنی محلول و ترکیبات آلی از فاضلاب جدا می گردند . این عملیات توسط مجموعه ای از فرایند های فیزیکی ، شیمیائی و زیستی انجام می گردد .

فرآیند های تصفیه فاضلاب اولیه :

در این فرآیند ابتدا بیشتر جامدات را از آب جدا می تمایند و این امر با رسوب دادن جامدات و برداشتن اجسام معلق کامل می گردد این فرایند شامل مراحل زیر است :

۱- غربال کردن بوسیله تورهای سیمی و غربال ها و عبور آب الوده از آنها امکانپذیر است .

-۲ برداشتن سنگریزه - با ته نشست سنگ و سنگریزه آنها را جدا می نمایند.

-۳ خارج نمودن رسوبات

در صورتی که سرعت جریان فاضلاب کم باشد جامدات معلق ته نشین می شوند که با ایجاد یک مخزن رسوب گیری کامل می شود. جامدات ترسیب شده را لجن خام می گویند. در روش اولیه تصفیه فاضلاب سنگریزه و لجن خام از آب جدا می شود و با افزودن گاز کلر باکتریهای مولد بیماری را نابود می نمایند. روش تصفیه اولیه بطور تخمینی ۳۵ درصد BOD و ۶۰ درصد جامدات معلق که شامل ۲۰ درصد از کل نیتروژن و ۱۰ درصد از کل فسفر را برطرف می نماید. اما مواد معدنی را خارج نمی نماید.

فرایند های تصفیه فاضلاب ثانویه:

در این فرآیند مواد معلق اضافه برداشته و BOD کم می شود. صافی چکنده و فرآیند لجن فعال در این مرحله مورد استفاده قرار می گیرد. لجن فعال می تواند تا ۹۰٪ جمدات معلق و BOD را برطرف کند و صافی چکنده تا ۸۵ درصد مواد معلق را جذب می کند.

صافی چکنده عبارتست از بستری از سنگ و سن به عمق ۳ تا ۱۰ افوت که در این بستر باکتریهای زیادی وجود دارند که مواد آلی فاضلاب را نابود می نمایند. قسمت مهم این فرآیند تجزیه مواد آلی تحت عمل باکتریهایی است که روی سنگ و شن و لجن قرار دارند.

لجن توسط دمیدن هوا فعال شده و در اثر فعالیت لجن مملو از باکتریها ضایعات آلی شکسته می شوند

فرایند تصفیه ثالثیه (پیشرفته)

در فرآیند های تصفیه اولیه و ثانویه BOD آب پائین می آید و باکتریها ای مضر حذف می شوند اما ترکیبات آلی معدنی از بین نمی روند . در تصفیه پیشرفتہ تمام آلوده کننده های محلول و معلق که در روش ثانویه برداشته شده اند از بین می روند .

آلوده کننده های فاضلاب

- ۱ جامدات معلق
 - ۲ ترکیبات الی حل شده
 - ۳ مواد معدنی غذائی گیاهان بصورت محلول
 - ۴ مواد معدنی محلول
- در تصفیه پیشرفتہ فاضلاب الکترو دیالیز یا اسمز معکوس (با محدود کردن غشاء) موجب کاهش ذرات جامد معلق می شود .

در حال حاضر لخته نمودن و سپس صاف کردن برای این منظور مورد استفاده قرار می گیرد . آلوم بیکربنات ماده ای ژلاتینی که ذرات جامد معلق را فرا گرفته و با آنها ته نشین می شود بعد از تصفیه ثانویه مقادیر کمی از مواد آلی محلول در آب باقی می مانند که طعم و مزه مخصوصی به آب داده و سمی است .

پیشرفتہ ترین روش برای از بین بردن ترکیبات آلی محلول جذب سطحی روی کربن فعال می باشد . فاضلاب از طرفی با جذب کننده سطحی پر شده عبور داده می شود کربن فعال به شکل دانه های ریز و یا پودر مصرف می گردد . شکل پودری نیاز به زمان کمتری برای تماس دارد . بتدریج که مواد آلی روی سطح کربن جمع می شوند از ظرفیت پذیرش سطحی آن کاسته می شود ، به منظور

جانشین ساختن مجدد که از نظر اقتصادی هم مقرون به صرفه است کربن مصرف شده بازسازی و دوباره می تواند مورد استفاده قرار گیرد .

همچنین مواد آلی حل شده توسط اکسایش شیمیایی با بکار بردن اکسیدهایی نظیر هیدروژن پراکسید (H_2O_2) و ازون O_3 از فاضلاب خارج می گردند. هیدروژن پراکسید در محلول ناپایدار و به اکسیژن آزاد O_2 تجزیه می شود .

اکسیژن آزاد شده هر ترکیب الی را که در محیط وجود داشته باشد اکسید می کند . گاز ازون نیز اغلب ترکیبات آلی موجود در فاضلاب را اکسید می کند .

همچنین گاز ازون بو – رنگهای نامطلوب و موجودات ریز الوده کتنده را از بین می برد . برای کاهش نیتروژن در فاضلاب با توجه به شکل شیمیائی نیتروژن و PH آب روشی اتخاذ می گردد . مثلاً نیتروژن به شکل یون آمونیوم NH_4^+ توسط رهنه سازی حذف می شود . فرآیند برهنه سازی بر اساس تعادل بین NH_4^+ و H^+ در آب است :

وقتی که PH فاضلاب بالاتر از 7 میرود (قلیایی می شود) تعادل به سمت راست و منجر به تشکیل گاز آمونیاک می شود . در PH برابر ۱۰ بیش از ۸۵٪ گاز آمونیاک از بهم زدن فاضلاب در حضور هوا آزاد میشود .

برای نیتروژنه کردن یعنی تبدیل آمونیاک به نیترات و نیترات به گاز نیتروژن (نیتروژن زدائی) باکتریهای مخصوص لازم است .

يونهای Na^+, k^+, Ca^{2+} ... که مواد معدنی موجود در آب هستند و ممکن است مضر نباشند اما حجم این مواد معدنی شوری اب را زیاد کرده و باعث سختی اب می شوند . الکترو دیالیز و اسمز معکوس روش‌های عملی برای کاهش دادن شوری فاضلاب هستند .

الکتریستیه و غشاهاي يك پليمر شیمیایی در الکترو دیالیز مورد استفاده قرار می گيرند .

جريان الکتریکی را به وسیله دو الکترود از آب عبور داده و الکترود ها توسط غشائی از یکدیگر جدا می شوند و یون ها در محلول با عبور کردن از غشایها به سمت الکترود ها جذب شده آب پاکیزه تر در پشت خود را باقی می گذارند.

فرآیند اسمز زمانی اتفاق می افتد که دو محلول با غلظت های متفاوت توسط یک غشاء نفوذ پذیر از یکدیگر جدا شوند. در طی این فرآیند ملکولهای آب از محلول با غلظت کمتر به محلول با غلظت بیشتر از طریق غشاء انتشار می یابد تا غلظت ها مساوی شوند.

نکته:

فرآیند جذب آب از مواد زائد بهتر از برداشتن مواد زائد آز آب است.

در تصفیه فاضلاب باید دانست که هیچ یک از روشها به تنها ۱۰۰٪ جواب نمی دهند و باید مجموعه ای از روشها ای اولیه و ثانویه و ثالیه بکار گرفته شوند.

در مجموع مراحل تصفیه بطور خلاصه بشرح ذیل است:

- ۱- تصفیه اولیه : شامل خارج نمودن مواد ساکن یا متحرک از آب.
- ۲- تصفیه ثانویه : حذف ناخالصی های قابل تجزیه زیستی و کاهش BOD
- ۳- ته نشینی : برداشتن ترکیبات فسفری و جامدات معلق
- ۴- جذب سطحی : خارج نمودن ترکیبات آلی حل شده در آب.
- ۵- الکترودیالیز : رساندن غلظت نمک محلول به سطحی که قابل استفاده باشد.
- ۶- کلرینه کردن : حذف موجودات ریز بیماری زا از آب و فاضلاب.

مدیریت مواد زائد جامد

مدیریت مواد زائد جامد عبارتست از جمع آوری و دفع بهداشتی این مواد و در سه طبقه کلی دسته

بندی می شوند :

-۱ مواد زائد جامد شهری

-۲ مواد زائد جامد صنعتی

-۳ مواد زائد جامد خطر ناک

مواد زائد جامد شهری : عبارتست از پسماند های غذائی - ضایعات ساختمانی - خاکستر و مواد

باقي مانده جامد قابل اشتعال و غیر قابل اشتعال مثل پلاستیک - چرم و منسوجات و ... و مواد زائد

جامد و نیمه جامد ناشی از عملیات تصفیه آب (لجن و غیره) .

منابع مواد زائد جامد شهری بشرح ذیل است :

- مراکز مسکونی

- مراکز تجاری

- مناطق باز (خیابانها و کوچه ها)

- مراکز تصفیه آب

مواد زائد جامد صنعتی : این زباله ها ناشی از فعالیت های صنعتی و تجاری نوعاً شامل اشغال -

خاکستر - زباله های ساختمانی ناشی از ساخت و ساز و زباله های ویژه و خطرناک می باشند .

زباله های خطرناک : شامل ضایعاتی هستند که برای حیات انسانها ، گیاهان و جانوران دارای خطرات

آنی باشند و شامل ضایعات زیر هستند .

-۱ ضایعات اشتعال پذیر

-۲ ضایعات خورنده

-۳ ضایعات و پسماندهای رادیو اکتیویته

-۴ ضایعات سمی

-۵ ضایعات مواد منفجره

-۶ مواد بیولوژیکی و شیمیایی

ترکیب فیزیکی زباله :

برای مدیریت و برنامه ریزی برای جمع آوری و دفع بهداشتی زباله بایستی از ترکیب آن آگاهی کامل داشته باشیم . شناخت ترکیب فیزیکی و شیمیایی زباله مواد تشکیل دهنده زباله را روشن می نماید .

لذا در شناخت این ترکیب بایستی مسائل ذیل مورد بررسی قرار گیرد :

مقدار رطوبت ذرات -

دانسیته زباله -

آنالیز ابعاد ذرات -

مقدار رطوبت زباله : میزان رطوبت زباله معمولاً بصورت مقدار رطوبت موجود در واحد جرم

خشک یا مرطوب بیان می شود .

دانسیته زباله : دانسیته زباله عبارتست از جرم مخصوص زباله و مقادیر دانسیته زباله ها بستگی به

موقعیت جغرافیائی – فصل سال و مدت زمان ذخیره نمودن زباله .

آنالیز ابعاد ذرات زباله :

اندازه ابعاد ذرات زباله بوسیله سرند های طبقه بندی شده تعیین می گردد و در ۴ دسته قرار می گیرند

ذرات ریز ۰ - ۸ میلیمتر

ذرات متوسط ۸ - ۴۰ میلیمتر

ذرات بزرگ ۴۰ - ۱۲۰ میلیمتر

پسماندهای الک (سرریز) عموماً بیش از ۱۲۰ میلیمتر

در شناخت ترکیب فیزیکی زباله و آنالیز ابعاد آن مواد را به سه گروه عمدۀ طبقه بندی می کنند :

-۱ مواد سوختنی یا مواد قابل تبدیل به کود (پسماند سبزیجات ، پارچه ، کتان ، کاه ، علوفه و مواد

مشابه) .

-۲ مواد قابل احتراق : چوب ، کارتون ، چرم ، پلاستیک ، استخوان و ...

-۳ مواد غیر قابل احتراق و سوختن (آهن ، فلزات ، سنگ ، چینی ، شیشه ، سرامیک و غیره .

در نمونه برداری جهت تعیین اجزاء و تشخیص نوع زباله حداقل ۱۰۰۰ کیلو گرم از زباله برای نمونه

تهیه می شود و در شهر های بزرگ نمونه گیری ماهی یکبار و جمیعاً ۱۲ در سال انجام می گیرد . در

شهر های کوچک ۶ تا ۴ بار در سال نمونه گیری کاهش می یابد

ترکیب شیمیایی زباله :

شناخت ترکیب شیمیایی زباله نیز در مدیریت جمع آوری و دفع بهداشتی مهم است . در شناخت این

ترکیبات عناصری همچون کربن - هیدروژن - اکسیژن - ازت - سولفور و خاکستر دسته های مواد

زاده مورد سنجش قرار می گیرد .

در شناخت ترکیبات شیمیایی زباله همچنین باید نسبت کربن به ازت برای تهیه کود - درصد

خاکستر - فلزات سنگین - PH - هدایت الکتریکی - فسفر - کلسیم - پتاسیم و میکرو نوترینت

ها را تعیین کرد .

اثرات آلودگی های ناشی از دفع غیر بهداشتی زباله :

بر مبنای اصول بهداشتی و بهسازی زیست محیطی بایستی زباله ها که منشاء انواع آلودگی هستند در

اسرع وقت دفع گردند چرا که در غیر اینصورت انتشار و انتقال بیماری - ایجاد بو و چشم اندازهای

بد و نشت شیرابه زباله ها باعث آلودگی شدید محیط زیست می گردد .

بیماریهایی همچون کزار - حصبه و شبه حصبه - انگلهاهای روده ای - اسهالهای خونی - فلچ اطفال - سالک پوستی و احشائی و ... از جمله بیماریهایی هستند که از طریق آلودگی ناشی از مواد زائد جامد در آب ، هوا و خاک حاصل می شوند .

سیاه زخم :

بیماری که توسط مواد غذائی و علوفه آلوده در دامها بروز نموده و به انسان سرایت می کند . ابتلای انسان به این بیماری از راه خراش پوستی است که توسط حشرات ایجاد می گردد .

بروسلوز:

بیماری عفونی است که در انسان بشکل تب مالت در دامها بصورت سقط جنین ظاهر می شود و از راه دستگاه گوارش و به وسیله علوفه آلوده به زباله به حیوان سرایت می نماید . کارکنان کشتارگاهها و فروشگاههای گوشت و دامداریها بیشتر در معرض این بیماری قرار می گیرند .

کیست هیداتیک :

نوعی بیماری انگلی شایع در ایران است که ارتباط مستقیم با مدفع سگ و رشد لارو اکی نوکوکوس گرانولوزوس (4) در یکی از اعضای بدن انسان به وجود می آید . سگهای ولگرد و زباله خوار از طریق دفع مدفع موجب انتشار انگل می شوند .

بیماریهایی که از طریق جوندگان انتقال می یابند :

موشها ای بیمار از طریق مدفع - ادرار و گزش موجب انتشار آلودگی می شوند . بیماریهای کریومنثیت - سالمونلا - تریشینوز و هاری بیماریهای انگلی مثل آمیبیاز و ... از طریق موش منتقل می شوند .

سه نوع موش منتقل کنند بیماریها عبارتند از : ۱- موش خانگی ۲- راتوس نروژیکوس ۳- راتوس راتوس که از زباله های شهری تغذیه می کنند و شرایط برای راتوس نروژیکوس از بقیه مهیا تر است

بیماریهای ناشی از ابودگی اب به لحاظ وجود فلزات سنگین - ترکیبات فلوئور - کادمیوم - نیتراتها - رادیو اکتیو و غیره هستند .

بیماریهای ناشی از الودگی خاک :

آلودگی خاک اثر مستقیمی روی آلودگی آب دارد و می تواند در انتشار انواع و اقسام باکتریها ویروسها و انگلها موثر واقع شود .

سیستم های مدیریت جمع آوری و دفع زباله و کنترل آلودگی ناشی از آن جهت جلوگیری از الودگی های زیست محیطی مواد زائد جامد بایستی بلافاصله بعد از تولید در محل مناسب و با رعایت مسائل بهداشتی نگهداری و سریعاً جمع آوری - حمل و نقل و دفع گردند ۸۰٪ مخارج کل مدیریت مواد زائد جامد مربوط به جمع آوری زباله است .

جمع آوری زباله

- ۱ جمع آوری خانه به خانه (برای بافت سنتی و قدیمی مورد استفاده قرار می گیرد) .
- ۲ جمع آوری از کانتینر های موقت

در روش کانتینر های موقت دو سیستم وجود دارد :

الف) سیستم کانتینر ثابت SCS

ب) سیستم کانتینر متحرک HCS

جمع آوری اطلاعات دقیق از وضعیت موجود اجتماع - تعیین زمان مورد نیاز برای عملیات جمع آوری و بررسی متغیرها - از نیازهای اولیه برای تجزیه و تحلیل اساسی در سیستم جمع آوری محسوب می شود .

شناخت پارامترهایی نظیر زمان برداشت در سیستم کانتینر ثابت و متحرک - زمان حمل - زمان خارج از خط در محاسبات مربوط به خطوط جمع آوری از اهمیت خاصی برخوردار است . پس از تعیین لوازم و نیروی انسانی مسیر حرکت و سایل تعیین می گردد و اطلاعات و مسیر دقیقاً روی نقشه پیاده می شود .

روشهای دفع عبارتند از :

- ۱ سوزاندن در کوره های زباله سوز
 - ۲ دفن زیر خاک یا دفن بهداشتی
 - ۳ تهیه کود کمپوست به طریق سنتی - نیمه سنتی و صنعتی
 - ۴ پردازش - بازیافت و استفاده مجدد
- قبلاً روش تلمبار کردن در اقیانوسها مورد استفاده قرار می گرفت که روشی کاملاً غیر بهداشتی است و امروزه منسوخ شده است .

ضوابط کلی انتخاب محل - آماده سازی با روشهای مختلف دفن:

دفن بهداشتی زباله یعنی انتقال مواد زائد به محل ویژه - تخلیه - لایه بندی و متراکم نمودن آن با

پوششی از خاک

انتخاب محل : محلی که برای دفن انتخاب می شود بایستی با توجه به رشد جمعیت محل با وسعت مناسب انتخاب شود و جوابگوی نیازها تا ۴۰ سال آینده باشد . فاصله محل تا مرکز جمعیت بایستی ۱۰ تا ۲۰ کیلومتر منظور گردد و مطالعات اولیه با نقشه برداری از نظر توپو گرافی مشخص شود .

مطالعات زمین شناسی - هیدرولوژی - زهکشی طبیعی منطقه - خاک پوششی - قابلیت دسترسی - هواشناسی - بادهای غالب و ... مقبولیت عمومی - مسائل بهداشتی با دقت انجام می گیرد و آماده سازی می شود .

آماده سازی محل دفن : پس از انتخاب محل بر اساس ضوابط بایستی جهت آماده سازی محل جاده کشی - تسطیح - نصب باسکول - اتاق نگهداری - فنس کشی - برق - آب و ... اقدام شود .

جلوگیری از نشت شیرابه زباله به داخل آب : بایستی جهت جلوگیری از نشت شیرابه تدبیری اتخاذ می گردد . شبیه بندی مناسب ۲ تا ۴ درصد و برای شبیه های جانبی تا ۳۰ درصد و ایجاد سد یا

حفظ ۳ متری خاک

برای جلوگیری از نفوذ سیلان و آبهای سطحی بسیار موثر است . در صورتیکه جایگاه دفن زباله مجاور دریا و یا روی سفره آبی آبهای زیر زمین باشد یا حرکت شیرابه بطرف سفره ها انجام شود آبهای زیر زمینی آلوده می شوند . همچنین نفوذ گازهای تولید شده به داخل آب باعث سختی آب می شود . شیرابه زباله بشدت سمی است و علاوه برداشتن CO₂ دارای BOD₅ دو تا سه هزار میلی گرم در لیتر و COD سی تا چهل و پنج هزار میلی گرم در لیتر است . و عناصری نظیر کلرور سولفات - منیزیوم - فسفر - کلسیم - آهن - سدیم - نیترات - آزت آلی و آمونیاکی و جامدات معلق را به آبها وارد می نماید . شیرابه با روشهای فیزیکی - شیمیایی و بیولوژیکی تصفیه می شود .

ماده پوشش زباله : برای پوشش زباله هر نفر در سال حدود ۱ متر مکعب خاک پوششی لازم است و حجم خاک پوششی مورد نیاز یک چهارم تا یک پنجم حجم کل زباله فشرده شده توصیه می گردد . پوشش نهائی بایستی ۰ عساناتیمتر خاک باشد .

کنترل بو: بو بوسیله پوشش سریع زباله - بستن شکافها و حفره ها و استفاده از مواد از بین برنده بو مثل اورتو - دی - کلرو- بنزن به نسبت یک بیست و پنجم با آب و مصرف به مقدار ۵۰۰ لیتر در هکتار است . کنترل آتش سوزی هم باستی در محلهای دفن صورت گیرد .

روشهای مختلف دفن بهداشتی زباله :

روشهای دفن زباله

۱- بصورت مسطح

وقتی که زمین برای گود برداری مناسب نباشد بعد از تخلیه زباله بصورت نوار باریکی ۴۰ تا ۷۵ سانتیمتری روی زمین تسطیح و فشرده می شوند تا به ضخامت ۳۰۰ سانتیمتر برسند و آنگاه روی آنها قشری خاک به ضخامت ۱۵ تا ۳۰ سانتیمتر می ریزند و فشرده می نمایند . عرض هر لایه فشرده نباید از ۲۴۰ سانتیمتر تجاوز نماید

۲- روش سراشیبی

وقتی که خاک کمی برای پوشش زباله باشد و در مناطق کوهستانی و یا کم شیب از این روش استفاده می نمایند . زاویه شیب مورد نظر با زمین ۳۰٪ است و عرض باریکه با توجه به شیب سطح در طول عملیات با نقشه برداری و شدت ترافیک تردد ماشین آلات طراحی می شود . در این روش ابتدا شیاری به موازات دامنه سراشیبی ایجاد می شود و اولین لایه زباله در داخل شیار جایگزین می شود و سپس مثل روس مسطح ادامه می یابد .

۳- روش ترانشه یا گودالی

در مناطقی که خاک با عمق کافی در دسترس است و سطح آبهای زیر زمینی به اندازه کافی پائین است ترانشه هایی به طول ۳۰ تا ۱۲۰ متر و به عمق ۱ تا ۴ متر و عرض ۴/۵ تا ۱۵ متر حفر می شود و

زیاله در آن ریخته و با خاک ریز به ضخامت ۱۰ سانتیمتر پوشانده می شود . هزینه این روش بعلت گود برداری زیاد بسیار زیاد است .

۴- روش دره ای با شیب بسبتاً زیاد در مناطقی که گودالهای مصنوعی یا دره های مصنوعی وجود دارد از آنها استفاده می نمایند و فقط بايستی زمین شناسی منطقه - ویژگی های خاک منطقه و ضعیت آبهای سطحی و زیر زمینی - سیستم جمع آوری زباله مدنظر قرار گیرد .

۵- روش معمول در زمینهای باطلاقی در شرایط اضطراری می توان از زمینهای باطلاقی استفاده نمود ولی بايستی کنترل آلودگی صورت گیرد . زهکشی مناسب - احداث سد مطمئن با مصالح و ایزولاسیون با ۳۰ سانتیمتر خاک رس کوبیده مهم است .

۶- دفن در زمینهای ساحلی عملیات دفن بايستی با توجه به سطح زیر زمین - میزان و نوع زباله صورت گرفته تا آب الوده نشوند و مثل روش فوق است . بايستی محل ایزوله شود .

فضای لازم جهت دفن بهداشتی زباله :
جهت برآورد فضای لازم برای دفن بهداشتی زباله بايستی جمعیت و تولید سرانه زباله آنها را دقیقاً بدانیسم و همچنین نرخ رشد این جمعیت و سرانه آن را تا ۳۰ سال آینده برآورد نموده تا بتوانیم زمین مورد نیاز برای دفن بهداشتی زباله را در نظر بگیریم .

بنابراین فضای مورد نیاز برای دفن زباله تابع جمعیت ، میزان خاک پوششی ، امکانات بازیافت ، دانسیته و ضخامت قشر زباله دفن شده است .

گازهای متصاعد شده از زباله :

وقتی که زباله به ایستگاه دفن منتقل و با هر یک از روش‌های موجود دفن می‌گردد بعلت وجود فعل و انفعالات بیولوژیکی و شیمیایی از زباله گازهایی بوجود می‌آید که حتی الامکان بایستی جمع آوری شده و برای تولید انرژی مصرف گردند.

این گازها شامل آمونیوم، دی‌اکسید کربن، منواکسید کربن، هیدروژن، سولفید هیدروژن، متان، نیتروژن و اکسیژن هستند.

گازهای متان و دی‌اکسید کربن گازهای اصلی تولید شده ناشی از تجزیه غیر هوایی ترکیبات آلی زباله می‌باشند که بیش از ۹۰ درصد حجم گازهارا جامد را تشکیل میدهند.

اگر غلظت گاز متان در هوا بین ۵ الی ۱۵ درصد بر سر عمل انفجار به وقوع خواهد پیوست البته وجود گاز متان در لایه‌های زباله به علت عدم حضور اکسیژن باعث انفجار نمی‌گردد، اما در هر صورت بایستی بصورت کنترل شده به اتمسفر تخلیه گردد.

اگر گاز متان با روش کنترل نشده به اتمسفر تخلیه گردد می‌تواند در زیر ساختمانها و یا سایر فضاهای مسدودی که مجاور یثا روی زمین های پر شده از زباله بنا گردیده اند متراکم گردد.

گاز متان از هوا سبک‌تر است ولی اندیزید کربنیک CO_2 در حد ۱/۵ بار از هوا و ۲/۸ بار از متان غلیظ‌تر است و بنابراین در محل دفن زباله متراکم می‌شود و با توجه به وزن مخصوص خود به اعماق محل دفن حرکت می‌کند.

گاز اندیزید کربنیک با عبور از لایه‌های زیرین در آبهای زیر زمینی نفوذ می‌کند و در آن حل می‌شود و باعث سختی آب می‌شود:

با تولید اسید کربنات کلسیم یا منیزیوم را در خود حل کرده و در واقع علت اصلی افزایش سختی آبهای زیر زمینی در مناطق دفن زباله وجود گازکربنیک در لایه‌های دفن است. این گاز PH آب را پائین می‌ورد.

برای جمع آوری و کنترل گازها معمولاً از لوله های مشبکی استفاده می کنند که در لایه های سنی کف زمین تعییه شده است. گازها بصورت جانبی در زیر خاک حرکت می کنند.

اگر تهویه گاز از اماکن دفن بصورت جانبی امکان پذیر نباشد الزاماً باید از لوله های عمودی انتقال گاز استفاده نمایند تا گاز پمپاژ شده به اتمسفر رها گردد.

استفاده از لایه های رسی سنی برای کنترل گاز و جلوگیری از نفوذ بی رویه آن به اعماق زمین یک روش معمول در اماکن بهداشتی زباله است.

شیرابه زباله :

شیرابه زباله باید در محل دفن بماند و یا به منظور تصفیه انتقال داده شود. شیرابه زباله مایعی است بسیار سمی. حرکت شیرابه درون زمین صورت گرفته و بسته به جنس مواد اطراف آن ممکن است درجهات جانبی نیز حرکت کند. میزان تراویش شیرابه از بستر محل دفن را می توان با فرض آنکه موانع واقع در زیر محل دفن تا بالای سفره آب زیر زمینی بحالت اشباع بوده و لایه نازکی از شیرابه در بستر محل دفن موجود باشد. با استفاده از قانون دارسی تخمین می زنند.

سوزاندن زباله :

تقریباً تمام زباله ها را بجز مواد اینترنت (مصالح ساختمانی، آهن آلات، و ...) قابل سوختن هستند. با سوزاندن زباله ۹۰٪ حجم آن کاهش می یابد و از گرمای حاصل از سوختن می توان بهره برداری کرد.

مخارج تأسیسات سوزاندن زباله بسیار سنگین است و اثرات آن بر محیط زیست نیز مشکوک بنظر میرسد و گاز های ناشی از سوزاندن اثرات بدی روی محیط زیست می گذارند. گازهای SO_2 و HCl در شدت استهلاک خود تأسیسات زباله سوز هم دیده می شوند.

نکات مثبت سوزاندن زباله :

- کاهش بسیار زیاد حجم زباله

- استفاده از گرمای آزاد شده

- دفع مواد پلاستیکی

- جدا کردن فلزات جهت استفاده مجدد

نکات منفی سوزاندن زباله

- ایجاد آلودگی هوا

- احتمال دخول نمکهای حلال در آبهای زیر زمینی پس از انباشت باقی مانده زباله

- هزینه بسیار زیاد

کمپوست یا کود سازی از زباله :

سالهاست که در کشورهای مختلف از زباله برای تولید کمپوست (کود گیاهی) استفاده می شود .

اولین بار آزمایشات عملی کمپوست طی سالهای ۱۹۲۶-۴۱ توسط واکس من و همکاران او انجام

شد . گوتاس - بکاری - چوبانگولوس از پیشتازان این علم و فن هستند .

در ایران استفاده از مواد زائد گیاهی در روزگاران گذشته مورد توجه بوده است . در سال ۴۸ در

اصفهان و در سال ۵۱ اولین کارخانه کودگیاهی تهران تأسیس شد .

برای ساختن کمپوست بایستی تجزیه مواد زائد صورت گیرد و این تجزیه به دو صورت هوازی و بی

هوازی است . در تجزیه هوازی ارگانیسم ها اکسیژن موجود در محیط را مصرف کرده و از مواد آلی

تغذیه می کنند و در این واکنشها موادی مثل ازت - فسفر - کربن - و سایر مواد غذائی به مصرف و

تغذیه پروتوبلاسم سلولی این موجودات می رسد و با تنفس ارگانیسم CO_2 خارج می گردد . در

مقایسه با ازت گیاه به کربن بیشتری نیاز دارد . $2/3$ کربن مصرف شده بصورت CO_2 دفع می شود و

$1/3$ باقی مانده با ازت در ساختمان سلولی شرکت می کند .

بعداز مرگ میکرو ارگانیسم ها کربن و ازت آنها در دسترس تجزیه کنندگان قرار می گیرد . اگر

نسبت C/N متعادل باشد ازت بصورت آمونیاک آزاد می شود و تحت شرایط خاصی بصورت NO₃

اکسیده می شود . در نتیجه اکسیداسیون کربن به اکسید کربن مقداری انرژی بصورت حرارت آزاد می

شود این حرارت ممکن است به ۷۰ درجه سانتی گراد برسد . اگر حرارت بیش از ۶۵ تا ۷۰ باشد

فعالیت میکرو ارگانیسم ها کاهش می یابد .

میکرو ارگانیسم ها میزو فیلیک در حدود ۴۵ درجه سانتی گراد و با کتریهای ترموفیلیک در حدود

۶۵ تا ۴۵ درجه سانتی گراد را تحمل کرده و در این دما فعال هستند .

اکسیداسیون در حرارت های ترموفیلیک سریع تر از میزو فیلیک است و زمان کمتری برای تثبیت و

تجزیه مواد لازم است . در عملیات هوایی که بخوبی صورت گیرد بو تولید نمی شود و اگر بوئی

تولید شود بایستی با زیر و رو کردن عمل هوادهی صورت گیرد .

لازم به ذکر است که بجز ازت و کربن در کمپوست مواد دیگری نظیر فسفر - پتاس و عناصر غذائی

که برای رشد گیاهان مورد نیاز است به وفور یافت می شود .

در تجزیه بی هوایی ازت موجود در مواد آلی به اسیدهای آلی و آمونیاک تبدیل می شود و کربن در

ترکیبات آلی جدا شده و به متان احیاء می شود . قسمت مهمی از گازهای تولیدی مثل متان و SH₂

که با بوی خاصی همراه است از تجزیه بی هوایی در طبیعت هم یافت می شود (در مردابها) .

در شرایط بی هوایی بعلت نامناسب بودن شرایط زندگی و مغایرت محیط برای زیست این

موجودات و در حدود ۶ ماه آلی یکسال نیاز دارد .

در تهیه کمپوست به روش غیر هوایی مواد آلی شکسته شده و در غیاب اکسیژن از طریق احیاء متان

- هیدروژن مواد آلی شکسته شده و در غیاب اکسیژن از طریق احیاء متان - هیدروژن سولفوره و

دیگر گازها که عموماً موجب تعفن توده های کمپوست می گردد به وجود می آید .

تجزیه مواد در توده کمپوست نتیجه فعالیت بسیاری از گروههای مختلف باکتریها - قارچها - اکتینومیست ها و پرتوزوآ و سایر موجودات ریز که در مواد آلی هستند است . ابتدا دمای توده ماده زائد جامد با بیرون یکسان است و سپس با فعالیت باکتریها میزوفیلیک درجه حرارت بالا رفته و با تولید اسیدهای آلی PH پائین می آید .

بعد از درجه حرارت ۴۰ درجه سانتی گراد باکتریهای ترموفیلیک فعالیت می کنند و جایگزین باکتریهای میزوفیلیک می شوند و با آزاد کردن آمونیاک از ازت محیط را شدیداً قلیایی می کنند . در درجه حرارت ۶۰ درجه سانتی گراد قارچها میزوفیلیک از بین رفته و واکنش بوسیله باکتریهای تشکیل دهنده اسپور و اکتینو میست ها ادامه می یابد و سپس وقتی که مواد تجزیه شدند واکنش کند شده و حرارت کمپوست سرد می شود . این مراحل ۵ روز طول می کشد و کمپوست دارای بوی خاصی است وقتی درجه حرارت به زیر ۶۰ درجه سانتی گراد بر سرده قارچها میزوفیلیک به عمل خود ادامه داده و سلولز را تحت تأثیر قرار می دهد که نتیجه عمل باز هم کاهش حرارت توده کمپوست است تا به درجه حرارت محیط بر سردد . وقتی درجه حرارت به ۴۰ درجه سانتی گراد بر سرده باکتریهای میزوفیلیک مجدداً فعال می شوند و کمپوست به مرحله رسیدگی می رسد که این عمل تا چند هفته طول می کشد و در طول این مدت PH قلیایی می ماند و مرحله رشد ماکروفنون ها می رسد . در این مرحله آنتی بیوتیک ها تشکیل می شوند که باعث مرگ بسیاری از باکتریهای مفید و مضر می شوند و در مرحله آخر حرارت کمپوست بطور جزئی زیاد می شود که واکنش های ثانویه اتفاق می افتد و کمپلکس های مختلف موجب تولید اسید هیومیک و گاهی هوموس می شود .

روشهای تهیه کود از زباله :

-۱ روشن Windows

-۲ روشن حوضچه ای Pits

۳- روش توده های سطحی با هواهی بدون برگشت هوا **Stacks**

۴- روش توده های سطحی با هواهی مصنوعی با برگشت هوا **Stacks**

اهمیت C/N و درجه حرارت در کمپوست :

درجه حرارت عامل بسیار مهمی در کمپوست محسوب می شود . درجه حرارت زیاد باعث از بین بردن عوامل بیماری زا و بذور علفهای هرز است . حداکثر درجه حرارت در فرآیند کمپوست ۷۰ درجه سانتی گراد است و حرارت اپتیمم ۶۰ درجه سانتی گراد است . اگر حرارت خیلی زیاد شود باعث افت ازت و تضعید آمونیاک می شود . در هر صورت افت ازت در درجه حرارت بالا در قبال از بین رفتن عوامل بیماری زا - بذر علف هرز و مبارزه با مگس در شرایط بهتر را نمی توان نادیده گرفت .

گرمایش جهانی اقلیم

اتمسفر یک سیستم پویا و مرتبًا دستخوش تغییر است . حرکات فیزیکی توده های هوا که هر کدام از نظر دما ، فشار و مقدار رطوبت متفاوت هستند ، آب و هوا و اقلیم را به وجود می آورند . اتمسفر یک سیستم عظیم با واکنش های شیمیایی گسترده است که نیروی محرکه واکنش های آن را خورشید ، انرژی منعکس شده از جانب موجودات زنده و فعالیت های صنعتی و کشاورزی انسان فراهم می آورد . واکنش های شیمیایی پیچیده بسیاری در اتمسفر صورت می گیرد و چگونگی آن از شب به روز و همچنین بر اساس مهیا بودن عناصر شیمیایی در هر قسمت متغیر است . اما اصولاً شهرها از مناطق همجوار خود گرمتر هستند . افزایش دما نتیجه تولید بیشتر آلودگی شهری است که امواج بلند (مادون قرمز) را به دام می اندازد و دوباره به شهر باز می تاباند .

از طرف دیگر معمولاً در شهرها باد کمتر از مناطق غیر شهری می‌وزد. حرکت هوا در شهر آهسته‌تر از نواحی مجاور است زیرا ساختمان‌ها در مقابل جریان هوا مانع ایجاد می‌کنند و به همین دلیل میزان ذرات معلق در اتمسفر روی شهرها حداقل ۱۰ بار بیشتر از مناطق مجاور آن است. گرچه وجود ذرات معلق ورود انرژی خورشید را تا ۳۰٪ کاهش می‌دهد و در نتیجه شهر را خنک می‌کند، اما تأثیرات ذرات معلق در مقایسه با فرایندهایی که در شهر حرارت تولید می‌کنند، اندک است.

یک جنبه مهم اقلیم همان تغییرات اقلیمی است. طی دو میلیون سال گذشته متوسط سالانه دمای زمین چندین درجه سانتیگراد بالا و پایین رفته است. هر وقت دما بالا بوده این افزایش در ایجاد یک دوره عاری از یخ (دوره بین یخچالی) در بخش بزرگی از کره انعکاس می‌یافته است و در زمان‌های پائین بودن دما، پدیده‌های یخچالی روی می‌داده است. هنوز مشخص نیست که آیا هوای گرم کنونی ما نمایانگر پایان عصر یخبندان است یا این که ما در یک دوره بین یخچالی قرار داریم و قرار است عصر یخبندان در پیش باشد. اما اقلیم جهان در مقیاس‌های کوچکتر از دوره‌های یخچالی نیز تغییر می‌کند. اقلیم جهان در ۱۵۰۰ سال گذشته چندین بار روند سرد و گرم شدن داشته و این تغییرات آثار عمده‌ای بر انسان گذاشته است.

در این مورد که آیا ما درحال ورود به یک دوره گرمایش جهانی هستیم یا این که روند اخیر، بخشی از چرخه‌های معمولی اقلیمی است بحث و مشاجره بسیار در بین است. درحال حاضر به دلیل پیچیدگی‌های اقلیم و تغییرات اقلیمی پاسخ به این سؤال دشوار است. اما این که آیا گرمایش جهانی واقعاً در شرف وقوع است و آن را نتیجه افزایش انتشار گازهایی بدانیم که گرما را در اتمسفر به دام می‌اندازند و یا این که سرمایش جهانی را در نتیجه افزایش ذرات معلق ناشی از سوخت زغال در

حال وقوع بدانیم ، بسیار مورد توجه است . این ذرات موجب بازتابش انرژی خورشید به فضا و نرسیدن آن به زمین می شود.

منظور از گرمایش جهانی افزایش طبیعی یا انسان انگیخته متوسط دمای اتمسفر در نزدیکی سطح زمین است . دمای سطح یا نزدیک به زمین تحت تأثیر عوامل متعددی است که از جمله می توان به مقدار آفتایی که زمین دریافت می دارد و مقدار آفتایی که زمین منعکس می کند اشاره نمود .

نور خورشید که به زمین می رسد ، اتمسفر و سطح زمین را گرم می کند . بنابراین اتمسفر زمین حرارت آن را به صورت تابش های مادن قرمز باز می تاباند . این بازتاب ها توسط گازهای متعددی از جمله گاز کربنیک ، متان و انواع کلروفلورو کربن ها (CFC ها) مجدداً جذب شده و اتمسفر را گرم می کند . این به دام انداختن امواج تقریباً شبیه به کار گلخانه در به دام انداختن گرماست لذا فرایند مذکور اثر گلخانه ای نامیده می شود . اما باید توجه داشت اگر چه به دام اندازی تابش های مادون قرمز تا حدودی نیز در گلخانه پیش می آید اما فرایند اصلی گرم کننده ای گلخانه ، محدودیت سرد شدن آن از طریق محدودیت چرخش هوا (باد) به علت بسته بودن محفظه شیشه ای است .

حدود ۸۵٪ از کل گرمایش گلخانه ای در سطح کره زمین مربوط به وجود آب در اتمسفر است اما نگرانی خاصی در مورد افزایش زیاد در بخار آب اتمسفر به علت فرایندهای انسان انگیخته وجود ندارد بلکه نگرانی اصلی در مورد آن دسته از گازهایی است که تا حدودی به علت فرایندهای انسان منشأ به وجود می آیند و همانگونه که قبل نیز اشاره شد اینها عمدتاً شامل متان ، گاز کربنیک ، گازهای CFC، اکسیدهای ازت و ازن در لایه های پایینی درون تروپوسفر است که همگی در سال های اخیر به شدت در اتمسفر افزایش یافته است و به مقدار زیادی تابش های مادون قرمز متشر شده از زمین را جذب می کنند . هر سال در نتیجه فرایندهای زیستی و فیزیکی مختلف حدود ۲۰۰ میلیارد تن کربن به صورت گاز کربنیک به اتمسفر زمین وارد و از آن خارج می شود که در رأس آنها

می توان به سوزاندن سوخت های فسیلی توسط انسان اشاره نمود که هر ساله ۶ میلیارد تن کربن به اتمسفر می افزاید.

سهم نسبی گازهای مختلف در ایجاد اثر گلخانه ای انسان منشأ

گازها	سهم نسبی (%)	میزان رشد (درصد در سال)
CFC	۱۵-۲۵	۵
CH _۴	۱۲-۲۰	۱
O _۳ (در تروپوسفر)	۸	۰/۵
N _۲ O	۵	۰/۲
جمع	۴۰-۵۰	
سهم گازکربنیک	۵۰-۶۰	۰/۳-۰/۵

گاز کربنیک در ارتباط با مسئله گرمایش جهانی توجه بسیاری را به خود معطوف داشته است و حدود ۵۰ تا ۶۰ درصد اثر گلخانه ای انسان منشأ را به این گاز نسبت می دهند. تراکم این گاز در حدود ۱۳۰ سال پیش در آغاز انقلاب صنعتی حدود ۲۸۰ ppm بود. امروزه تراکم این گاز در اتمسفر حدود ۳۵۰ ppm است و انتظار می رود که مقدار آن تا سال ۲۰۵۰ به ۴۵۰ ppm برسد که بیش از ۱/۵ برابر سطح آن در پیش از انقلاب صنعتی است. میزان زیاد انتشار گاز کربنیک و رشد زیاد انتشار آن حاکی از آن است که افزایش گاز کربنیک اتمسفر نتیجه مستقیم ورودی های گاز کربنیک از منابع

انسان منشاء و از جمله سوزاندن سوخت های فسیلی و جنگل زدایی بوده است . اما اثبات این رابطه

به ظاهر ساده بسیار دشوار است زیرا چرخه جهانی کربن پیچیده است .

اما واضح است که اگر تمام گاز کربنیک حاصل از فعالیت های انسانی در اتمسفر باقی می ماند تراکم

این گاز می باید بالاتر از امروز می بود. بنابراین باید چنین فرض کرد که برای گاز کربنیک چال های

دیگری در اقیانوس و خشکی وجود دارد که هنوز به خوبی تشخیص داده نشده اند.

اما در رابطه با متان نیز مشخص شده است که تالاب ها ، موریانه ها و بازدم دام های نشخوارکننده

پس از گوارش سهم عمده ای در رهاسازی این گاز دارند. موریانه ها طی مراحل فرآوری چوب ،

متان تولید می کنند و تجزیه مواد گیاهی توسط باکتری های بی هوازی در محیط های آبی کم اکسیژن

تالابهای آب شیرین نیز متان تولید و آزاد می نمایند. در بین فعالیت های انسان منشاً می توان به

شالیکاری ، پرورش گاو و سوزانیدن مواد آلی نظیر هیزم اشاره نمود (متان از طریق فعالیتهای بی

هوازی شالیزارهای غرقاب آزاد می شود).

از دیگر گازهای مهم گلخانه ای ، اکسیدهای ازت و CFC ها هستند . در مرور اکسیدهای ازت پیش

از این مفصل صحبت شده است و در مورد CFC ها نیز در مبحث مربوط به تأثیر آنها بر لایه ازن

بیشتر صحبت خواهد شد . اگر به انتشار گازهای گلخانه ای به خصوص گاز کربنیک همچنان ادامه

دهیم انتظار می رود که میانگین دمای زمین تا سال ۲۰۳۰ ، ۱ تا ۲ درجه سانتیگراد افزایش یابد به

طوری که تغییرات نواحی قطبی به طور عمده ای بیش از این خواهد بود و پس از ذوب شدن یخهای

قطبی و افزایش سطح آب اقیانوس ها ، مناطق ساحلی و زمین های کشاورزی زیادی زیر آب فرو می

رود. همچنین پیش بینی می شود مناطق بسیاری از هندوستان و بنگladش و برخی کشورهای اروپایی

که در اطراف ساحل وجود دارند از بین بروند.

ازن گازی است که هر مولکول آن از سه اتم اکسیژن (O₃) تشکیل شده است که در یک وحدت

ناپایدار قرار می گیرند. در نواحی گرم‌سیری اتمسفر در اثر واکنش‌های شیمیایی حاصل از تابش نور

خورشید، ذخیره لایه ازن تجدید و سپس در اثر جاری شدن هوای اطراف کره زمین قسمتی از آن به

سمت قطبین زمین منتقل می شود. ازن یک اکسید کتنده قوی است و با بسیاری از مواد مختلف در

اتمسفر ترکیب می شود. بیشترین مقدار ازن در اتمسفر زمین در لایه بین ۱۵ تا ۳۵ کیلومتری بالای

سطح زمین و در منطقه استراتوسفر وجود دارد ولی اگر در لایه‌های پایین اتمسفر (در تروپوسفر) و

در ارتفاع تنفسی ما قرار گیرد به عنوان یک آلاینده مخصوص می شود. اما ازن در استراتوسفر به

صورت یک سپر مانع از رسیدن اشعه خطرناک ماوراء بنفش (UV) به سطح زمین می شود و به

همین دلیل این لایه برای ادامه حیات بر روی کره زمین ضروری است.

تابش‌های ماوراء بنفش شامل امواج بین ۰/۱ تا ۰/۴ میکرون بوده که خود به UV-A، UV-B و

UV-C تقسیم می شود. UV-C کوتاه‌ترین طول موج را داشته و از همه پر انرژی تر است. این

تابش‌ها آنقدر انرژی دارند که قادرند اکسیژن دو اتمی را به دو اتم اکسیژن بشکنند و سپس آن را با

مولکول O₂ ترکیب و ازن به وجود آورند. ازن با جذب تابش‌های ماوراء بنفش دوباره به اکسیژن دو

اتمی و یک اتمی می شکند و حرارت آزاد می شود. بین تولید و انهدام ازن در شرایط معمول غالب

اتمسفر یک توازن پویا برقرار است.

اولین کاهش شدید ضخامت لایه ازن در سال ۱۹۸۱ در قطب جنوب مشاهده شد. در فصل بهار در

قطب جنوب (سپتامبر - نوامبر) بیش از ۶۰٪ کاهش ضخامت ازن استراتوسفری به ثبت رسید که

پژوهشگران این پدیده را تحت عنوان « حفره ازن » نامگذاری کردند. حفره ازن وسعتی برابر با

مساحت ایالات متحده امریکا را در بر می گرفت. کاهش ضخامت لایه ازن در سال ۱۹۸۹ در قطب

شمال نیز مشاهده شد ولی به دلیل شرایط آب و هوایی متفاوت و دمای بالاتر نسبت به قطب جنوب

ضخامت این لایه کمتر می باشد. در بحث توزیع جهانی ازن باید این نکته را یادآور شد که در شرایط طبیعی بالاترین تراکم ازن در نواحی قطب و پایین ترین میزان آن در نزدیکی استوا دیده می شود. این موضوع در نگاه اول عجیب به نظر می آید زیرا ازن در اتمسفر توسط انرژی خورشید به وجود می آید و این نوع انرژی در نزدیک استوا بیشتر است . در عین حال گرچه تولید بیشتر ازن در نزدیکی استوا است اما ازن استراتوسفری همراه با الگوی چرخشی هوای جهان که به خوبی شناخته شده نیست به سمت قطبین حرکت می کند.

مواد مخرب لایه ازن به علت پایداری ، غیر قابل اشتغال بودن ، سمی نبودن و برخی ویژگی های مناسب دیگر به سرعت در صنایع مختلف گسترش یافتند و به تدریج موجبات تأثیر نامطلوب را بر روی این لایه فراهم نمودند . مهمترین این ترکیبات عبارتند از :

الف) CFC ها (کلروفلورو کربن ها) : در صنایع سرما ساز (یخچال و فریزرهای خانگی و صنعتی ، آب سردکنها و ...) تهويه مطبوع و کولر خودروها و صنایع اسفنج سازی به عنوان عامل پف دهنده و اسپری ها استفاده می شوند . در حال حاضر دو جایگزین آزمایشی برای CFC ها به نام هیدروفلوروکربنها (HFC) و هیدروکلروفلوروکربن (HCFC) در نظر گرفته شده اند که فعلاً تحت بررسی می باشند.

ب) هالون ها : مواد اطفاء حریق هستند که در کپسول های دستی آتش نشانی و سیستم های ثابت در مکان های حساس استفاده می شوند . هالون ها که حاوی برم هستند ، برای تخریب لایه ازن نه تنها دست کمی از گازهای کلردار ندارند بلکه از کلر به مراتب مؤثرتر بوده و سال ها در جو زمین باقی می مانند.

ج) حالات : عمدهاً تحت عنوان پاک کننده و چربی زدا در صنایع مختلف فلزی ، الکترونیک (برای پاک کردن بردهای الکترونیک) و صنایع خشکشویی کاربرد دارند که از جمله می توان به متیل کلروفرم (تری کلرواتان) و تتراکلرید کربن اشاره نمود .

د) متیل بروماید : در بخش کشاورزی به عنوان ماده آفت کش و ضد عفونی کننده استفاده می شود .

در اثر کاهش ضخامت لایه ازن میزان تابش اشعه ماوراء بنفسش به سطح زمین افزایش یافته و موجبات تأثیرات نامطلوب زیست محیطی به شرح زیر می باشد :

۱- اثر بر سلامت انسان : دریافت این اشعه توسط بدن موجب تضعیف سیستم ایمنی بدن و بروز انواع سرطان های پوستی می شود (به ازاء ۰.۵٪ کاهش ضخامت لایه ازن در امریکا ۵۶۰۰۰ بیمار بر

تعداد مبتلایان سرطان پوست از نوع « Basal Cell Carcinomas » و ۲۵۰۰۰ نفر به تعداد مبتلایان سرطان پوست از نوع « Squamous Cell Carcinomas » افزوده شده است) .

همچنین به ازاء ۱٪ کاهش ضخامت لایه ازن در سال ۱۹۸۵ ، حدود ۱۵۰۰۰۰ بیمار بر تعداد مبتلایان بیماری های آب مروارید و کوری چشم افزوده شد .

۲- اثر بر اکو سیستم دریاها و اقیانوس ها : در این مناطق مهمترین تأثیر اشعه ماوراء بنفسش از بین رفتن فیتو پلانکتون ها (اولین حلقه زنجیره غذایی دریاها و اقیانوس ها) می باشد . همچنین در اثر آن ، برخی تغییرات ژنتیکی در کرم و لاروهای موجودات دریایی مشاهده شده است .

امروزه بیش از ۳۰٪ پروتئین مورد نیاز انسان از دریاها و اقیانوس ها تأمین می شود . به ازاء ۱۶٪ کاهش ضخامت لایه ازن ، ۵٪ زئوپلانکتون ها (دومین حلقه زنجیره غذایی دریاها و اقیانوس ها) و ۶-۹٪ زاد و ولد ماهی ها کاهش می یابد و این به معنی محرومیت از ۶ میلیون قطعه ماهی در سال است .

-۳- اثر بر اکوسیستم خشکی : در این رابطه می توان به کاهش بازده محصولات کشاورزی مانند برنج

، گندم ، سویا ، سیب زمینی و غیره اشاره کرد (۲۵٪ کاهش لایه ازن یعنی ۲۵٪ کاهش بازده مزارع

سویا) علاوه بر این می توان واکنش های شیمیایی در تروپوسفر را تشدید نموده و موجب افزایش

تولید ازن در سطح زمین گردد و همینطور افزایش میزان واکنش های شیمیایی در زمان وقوع آلودگی

های شدید هوا را موجب شود .

پس از گزارش تکان دهنده گروه های تحقیقاتی در مورد حفره ازن در قطب جنوب و احساس لزوم

تدابیر شدیدتر در ۱۶ سپتامبر ۱۹۸۷ پروتکل مونترال توسط ۴۶ کشور جهان پذیرفته شد .

تصویبات پروتکل مونترال

-۱- تدوین برنامه زمان بندی جداگانه و حذف و کاهش تولید و مصرف مواد مخرب لایه ازن در

کشورهای توسعه یافته و در حال توسعه .

-۲- وضع قوانین برای محدود کردن تولید و مصرف مواد مخرب لایه ازن .

-۳- تدوین سیاست و استراتژی آینده جهان برای حفاظت لایه ازن و کاهش مصرف مواد مخرب

آن .

-۴- ایجاد صندوق چند جانبی جهت تسهیل حذف مصرف و تولید مواد مخرب لایه ازن در

کشورهای در حال توسعه .

ایران نیز جزو اولین کشورهایی است که اقدامات لازم را جهت مفاد پروتکل مونترال آغاز نمود و در

پی پذیرش قطعنامه های آن اقدام به تشکیل کمیته ملی ازن (متشکل از سازمان ها و وزارت خانه های

ذیریط جهت تصمیم گیری در خصوص بروژه ها و تصمیمات پروتکل در کشور) و سپس تأسیس

دفتر لایه ازن در سال ۱۳۷۳ (با همکاری سازمان حفاظت محیط زیست و برنامه عمران ملل متحد)

نمود . بر اساس برآورد انجام شده این دفتر ، میزان مصرف مواد مخرب لایه ازن تا سال ۱۳۷۵ در

ایران حدود ۵۰۰۰ تن بود که با اتمام چندین پروژه در بخش یخچال سازی و اسفنجه سازی حدود ۱۱۰۰ تن از آن به طور کامل حذف شده است و با اجرای پروژه های در دست اقدام و مصوب درکمیته اجرایی پروتکل مونترال این میزان به ۲۵۰۰ تن خواهد رسید.

اگر برنامه کاهش مصرف مواد مخرب لایه ازن به درستی انجام گیرد ، پیش بینی می شود که در اول ژانویه سال ۲۰۴۰ میلادی حذف کامل مواد مخرب لایه ازن را در کشورهای در حال توسعه داشته باشیم . البته در حال حاضر دانشمندان مشغول تحقیق بر روی امکان استفاده از پروپان (C₃H₈) برای جلوگیری از انهدام ازن قطب جنوب می باشند . این ماده در ترکیب با کلر موجب تولید اسید کلریدریک می شود و کلر که به این صورت درگیر شده ، امکان وارد شدن به واکنش های منهدم کننده ازن را ندارد. مطالعات اولیه حکایت از آن دارد که تزریق حدود ۵۰۰۰ تن پروپان از عهده این کاربر بر می آید. می توان با استفاده از صدها هواپیما این مقدار پروپان را در ارتفاع حدود ۱۵ کیلومتری تزریق کرد . اما در این تحقیق احتمال عوارض جانبی ناخواسته یا غیر متربه نیز می باشد در نظر گرفته شود زیرا می باشد در اینجا وحدت زیست محیطی را که می گوید نمی توان فقط یک کار را انجام داد ، به خاطر داشت .

آلودگی صوتی

آلودگی صوتی از تجمع و انباشتگی اصوات مختلف ایجاد میگردد. همچنین میتواند به شکل یک صوت انعکاسی در آید که به نظر میرسد خود را جایگزین صدای دیگر کرده و به طور مداوم باع آزردگی و مزاحمت میگردد. به دفعه قبلی که صدای چکه قطرات آب از شیر باعث بی خوابی شما شد و در حالی که هر بار صدای چکیدن قطرات افزایش می یافت بیدار شده و آن را تعییر کردید فکر کنید. سر و صدای دستگاه تهویه مطبوع و یا یک پنکه سقفی ممکن است شما را اذیت نکند ولی میتواند برای برخی دلیل اصلی بی خوابی در شب باشد.

همچنین آلودگی صوتی میتواند هر نوع صدایی با شدت بیش از ۸۰ دسیبل را شامل گردد. شدت صدا هنگامی که ما صحبت میکنیم تقریباً ۴۰ دسیبل بوده و گوشها وقتی این شدت به ۱۲۰ دسیبل میرسد در دنک میشوند. آژانس بین المللی محافظت از محیط شدت متوسط بینخطر را ۷۰ دسیبل و نقطه آغازین خدمات صوتی به گوش را ۸۵ دسیبل تعیین کرده است. در شدت ۴۵ دسیبل یک مرد معمولی نمیتواند بخوابد. مثلاً هنگامی که دوستان هم اتفاقی شما باعث بر هم خوردن خوابتان میشوند صدای بلند آنها و نیز خنده های نا به هنجارشان هر دو آلودگی صوتی محسوب میگردند. این زمان و محتوای اصوات است که آنها را آزار دهنده نموده و باعث تاثیر گذاشتن روی سلامتی شما میشود. مثلاً هنگامی که در پیست رالی آب میوه به دست در حال تماشا و شنیدن صدای اتومبیل مورد علاقه خود هستید لذت میبرید. اما صدای موتور اتومبیل همسایه در نصفه شب برآس شما غیر قابل تحمل و آزار دهنده است.

تاثیرات آلودگی صوتی

آلودگی صوتی میتواند باعث افزایش سطح تنفس و استرس شده و بحران شدیدی را در زندگی روزمره ایجاد نماید. همچنین میتواند موجب تپش قلب، فشار خون، و نیز بیماری بیخوابی گردد. گروه های راک در کنسرت های خود آنقدر شدت صدا را بالا میبرند که گوشهای ما تا ساعتها بعد از اتمام برنامه زنگ میزنند. اما تنها افراد اندکی هستند که قبل از رفتن به چنین برنامههایی مراقبت های مناسبی را به عمل می آورند. با این حال یک تحقیق علمی در دانشگاه تورنتو مشخص نموده است که اغلب کنسرت روندگان میدانند که ممکن است حس شنوایی آنها دچار خدمات همیشگی گردد. به طور متوسط از هر هشت نفر یک نفر تا حدی از اختلالات شنوایی رنج میبرد. آیا این موضوع نمیتواند با بمباران آلودگی صوتی مرتبط باشد؟

به حداقل رساندن آلودگی صوتی

در ابتدا باید تشخیص دهید که یک مشکل صوتی وجود داشته و باید برای آن کاری انجام داد. سپس میتوانید محیط های آرامش بخش تر برای خود فراهم کنید.

- رادیو را خاموش کنید: احساس نکنید که نیاز همیشگی به گوش دادن موسیقی در سر کار یا منزلتان دارید. چرا ۲۰ دقیقه سکوت را در اتومبیل خود هنگام برگشتن به منزل از سر کار امتحان نمیکنید؟

- از گوشی های صدا گیر استفاده کنید: هدفون های صدا گیر هنگامی که در سر کار یا در منزل به موسیقی گوش میدهید و یا تلویزیون تماشا میکنید باعث حذف اصوات خارجی و متفرقه میگردند. این موجب از دست ندادن تمرکز شما شده و از تجمع و انباشتگی صدای محیط اطراف جلوگیری به عمل می آورد. این نوع گوشی ها اثر معکوس نیز دارند و آن این است که اطرافیان و هم اتاقی های شما از شنیدن آنچه که در حال گوش دادن آن هستید در امان خواهند ماند.

- در منزلتان یک (اتاق ساکت) ایجاد کنید: اتاقی مجزا (ترجیحا عاری از پنجره) را در خانه تان انتخاب نموده و آن را نقطه سکوت نام گذاری کنید. لازم نیست آنجا سکوت مطلق برقرار نمایید. یک موسیقی ملایم پخش کرده و یا یک اینمای کوچک خریداری نموده و به صدای آبشار کوچک آن گوش فرا دهید. ریلکس شده و فکر کنید. از نبود صدای ناهنجار و همه‌مه لذت ببرید.

- صدای تلویزیون را هنگام پخش آگهی های بازرگانی قطع کنید: از ریموت کنترل خود استفاده مفید کرده و صدای بلند آگهی های تجاری را قطع نمایید.

- یک کتاب بخوانید: هنگامی که در حال خواندن کتاب هستید چه اشکالی دارد که تلویزیون را کلا خاموش کنید؟

- پنجره های خود را عایق بندي نمایید: یک متخصص را برای این کار در نظر گرفته و از پرده های ضخیم استفاده کنید تا مانع ورود صدای خیابان به داخل گردد. این کار هزینه بر است اما تا حد بسیار زیادی از آلودگی صوتی در منزلتان کاسته خواهد شد.

- موسیقی گوش دهید : گاهی اوقات برای از بین بردن صدای مزاحم کار زیادی نمیتوانید انجام

دهید مانند دعوای خانوادگی یک همسایه و یا صررو صدای ناشی از لوله کشی . در این شرایط بهتر است با گوش دادن به یک موسیقی ملایم آرامش را در منزل خود برقرار نماید .

- در خارج از شهر گشته بزنید : از شهر پر هیاهو و شلوغ خود خارج شده و روزی را به دوراز دغدغه های متداول و در طبیعت آرام و بدون سر و صدا سپری کنید .

- اجازه ندهید به سراغ شما بیاید: کافی است تمرکز خود را در کاری که در حال انجام آن هستید افزایش دهید تا به این وسیله مانع ورود و شنیده شدن صدای اضافی شوید .

آزادگی های صوتی

آلودگی صوتی آنقدر با زندگی روزمره ما عجین شده است که معنای آرامش و سکون را از یاد برده ایم . با ممانعت مداوم از ورود صدای غیر ضروری از سلامتی خود مراقبت کنید . تلاش خود را در برقراری آرامش مبدول دارید تا بطور قابل ملاحظه ای استرس را از خود دور نموده و تمدد اعصاب پیدا کنید.

عامل صدا، انسان و سایر موجودات زنده را از بین نمی برد بلکه باعث ضعف شنوایی ، ناشنوایی و ناراحتی هکای عصبی میگردد . معمولاً شدت صدا را با واحدی به نام دیس بل نشان می دهند برای سنجش صدا ها نسبت \log آنرا تعیین میکنند . تحقیقات نشان میدهد که از دست دادن شنوایی با سن افراد در جوامع صنعتی دیده میشود . صدای شدید کوتاه مدت در انسان باعث ناشنوایی موقت میشود .

اگر انسان در معرض صدای کهای بلند ، برای مدت طولانی تری قرار گیرد ناشنوایی دائم پیش می آید صدای کایی برابر ۹۰ دسی بل روی سیستم عصبی تاثیر میگذارد . در ممالک پیشرفته قدرت شنوایی زنان

بهتر از مردان است زیرا از نظر مشاغل صدا های کمتری را تحمل میکنند . آلودگی های صوتی که

دز اطراف مناطق مسکونی موجب ناراحتی میگردند عبارتند از :

- کارخانجات
- کارهای ساختمانی
- صداهای ناشی از سیستم تهویه منازل
- صدای ناشی از حمل و نقل (صدای موتور هنواپیماً بو؛ اتومبیل) (سرو صدای داخل منازل مثل صدای تلویزیون و جارو برقی و نیز حائز اهمیت اند)

اثرات آلودگی صوتی

آزمایشات نشان میدهند که صدای به شدت ۱۶۰-۱۵۰ دسی بل برای بعضی حیوانات کشنده و

مرگبار است این حیوانات قبل از مرگ به تشنجات موضعی فلنج و رعشه دچار میگردند . در انسانها

رنگ پریدگی و بالا رفتن فشار خون از اثرات آلودگهای صوتی است . درجه حرارت بدن نیز کاهش

میابد . صدای مداوم عکش العملهایی را در بدن ایجاد مینماید . از جمله انقباض رگهت بیشتر

مگردد و این حالت پس از قطع صدا هنوز ادامه میابد . بدن انسان در خواب نیز به محرکهای صوتی

پاسخ میدهد بدون اینکه فرد از خواب بیدار شود (ضربان قلب و حالات ماهیچه های تغییر

(میکند)

بیماری رینا

بررسی ها نشان مدهد که کارگران کارخانجات چوب بری که با اره کار میکنند و صدای ۱۲۳۵ دسی

بل را تحمل مینمایند شبها وقتی به خانه بر میگردند انگلستان آنها سبز رنگ بعد سفید میگردد که علائم

بیماری وازواسپاستیک میباشد که در نتیجه انقباض رگها و نارسایی در جریان خون عارض میگردد .

که این ناراحتی به نام بیماری رینال یا انگلستان مرده معروف است .

نتایج حاصل از آزمایشات روی حیوانا

۱- موشهای آزمایشکاهی که در معرض صدای شدید قرار میگیرند به بیماریهای ویروسی حساستر میگردند

۲- صدای فوق العاده شدید در فعالیتها و عملکرد کبد حیوانات تغییر ایجاد میکند

۳- صدای بلند بیش از ۱۱۵ دسی بل باشد فساد دندانهای موشهای را سبب میگردد.

۴- گلستول و چربی خون نیز افزایش میابد . مقدار اسبیپاسکوربیک کاهش و مقدار گلبولهای سفید

تا ۵۰٪ تقلیل میابد

تاثیر صدا به چه عواملی بستگی دارد ؟

-۱ طبیعت و شدت صدا

-۲ نزدیکی شخص به منبع اصلی صدا

-۳ ادامه و مداومت صدا

-۴ وضع و موقعیت فیزیکی فرد

روشهای جلوگیری از آلودگی های صوتی

با توجه به اینکه معمولاً صداها از تولید کننده ای پخش توسط گیرنده ای دریافت میشوند بنا بر این

جهت کنترل این آلودگی کاهش شدت صدا جلوگیری از انتشار و نفوذ صدا و محافظت از گیرنده (

سیستم شنوازی) می تواند موثر باشد . بنابر این در جهت جلوگیری از آلودگی شدید صوتی :

-۱ میزان صدا در محیطهایی که کارگران بطور مدام در معرض فعالیتهای مغزی قرار دارند

نباید از ۱۰ دسی بل تجاوز نماید

۲- سعی شود از ورود ماشین آلات که بیش از حد معین آلودگی صوتی تولید میکند

جلوگیری شود .

۳- صدای ماشین آلات کارخانه ها نباید به بیرون از کارخانه ها برسد

منشا آلودگی صوتی را باید از بین برد

۱- سعی شود از ایجاد واحدهای مسکونی در مجاورت فروندگاههای جلوگیری شود

۲- ضد صدا کردن ساختمانها و واحدهای مسکونی

۳- مضاعف یا در لایه کردن شیشه پنجره ها در جهت جلوگیری از نفوذ صدای بیرون به داخل ساختمان

۴- محدود و ممنوع کردن عبور کامیونها و وسائل نقلیه پر صدا

۵- ایجاد نوارهای عریضی از درختان و پوشش‌های گیاهی که به میزان ۱۰ دسی بل از شدت صوت میکاهد .

شدت صوت

احساس بلندی و کوتاهی صدا مربوط به انرژی حمل شده با امواج صوتی است و بر حسب واحد

دسی بل میباشد که یک واحد مقایسه ای است و عبارت است از ده برابر \log نسبت شدت صدای

مورد نظرد (I) به شدت یک سطح مقایسه ای = (0I) بطور قراردادی صدایی است که دارای

(۰/۰۰۰۰۲ میکرو بار فشار بوده و به عنوان آستانه شنوایی در انسان در نظر گرفته میشود)

$$Db=10\log(10/10)$$

بنابراین ۱۰ برابر افزایش در شدت یک صدای خالص فقط ۱۰ دسی بل به مقیاس شدت اضافه

میکند یا اینکه میتوان گفت مثلاً صدای ۵۰ دسی بل ۱۰ برابر بلندتر از صدای ۴۰ دسی بل و ۱۰۰

برابر بلندتر از صدای ۳۰ دسی بل است . فرکانس شنوایی انسان بین ۲۰-۲۰۰۰ سیکل در ثانیه یا

معادل شدت صوتی برابر با ۱۲۰-۰ دسی بل است صحبت‌های معمولی در فرکانس بین ۲۵۰-۱۰۰۰

سیکل در ثاینه انجم میشود که دار ای شدتی برابر با ۶۰- ۳۰ دسی بل میباشد . ترافیک سبک در

متری دارای شدت صدای ۵۵ دسی بل میباشد و عدد برق ۱۲۰ دسی بل صدا ایجاد مینماید

پیامدهای منفی و زیانبار ناشی از آلودگی صوتی بطور کلی در انسانها به قرار زیر

است :

- ۱ نگرانی و ناراحتی عصبی
- ۲ نگرانی همراه با خستگی و کاهش راندمان کار
- ۳ دگرگونیهای دائم یا موقت در رفتار زیستی از قبیل انقباض نایرکها و تغییر ضربان قلب
- ۴ ضایع در دستگاه شنوایی و دیگر دستگاههای بدن .

آلودگی صوتی یکی از انواع آلودگی های زیست محیطی است که سلامت و بقای موجودات زنده

را تهدید میکند و به مخاطره میافکند . میزان عوارض جسمی و روحی این نوع آلودگی بر انسان

بویژه در محیط شهری به اندازه اس است که برای آن استاندارهای فنی و بین المللی تعیین شده

است و دولت ها متولیان شهری اصولا به رعایت آنها ملزم هستند . در شهری نظیر تهران میزان این

آلودگی فراتر از حد مجاز است و طبق بررسی های فنی پراکنده برخی نقاط در مرحله بحرانی و

خطروناک به سر میبرند . نکته مهمی که اغلب کارشناسان درباره افزایش میزان آلودگی صوتی شهر

تهران به آن اشاره دارند . نداشتן راهبردی جامع در سطوح مختلف مدیریتی و فنی رای کاهش آن در

گذشته و حال حاصل است احتمالا عادت کردن گوش مردم و مسوولان به این نوع آلودگی و

دشواری های مقابله با آن دلیل این جدی نگرفتن و

بی توجهی مزمن است اما براستی مگر میتوان این معضل جدی و آلودگی پر عارضه را که روش

های کاهش آن امروز به یکی از شاخصه های ایمنی و سلامت شهرها تبدیل شده است بدین آسانی

نادیده گرفت و درباره اش بی اعتمنا بود ؟

در حقیقت هزینه های سنگین و جبران ناپذیر آلودگی صوتی در حوزه های اقتصادی اجتماعی، رفاهی، بهداشتی و درمانی و ... نادیده انگاشتن آن را در بلند مدت به آسیبی جدی برای شهروندان مبدل میگند که باید بالاخره برایش چاره ای اندیشید . در این باره پیش از هر کار لازم است هزینه های یک واحد آلودگی صوتی در محیط شهری تعیین شود تا شاید هشدار و انگیزه ای برای شروع اقدامات عملی و ملموس برای مقابله با آن باشد .

آلودگی صوتی در محیط شهری به این صورت تعریف میشود : صدایی ناخواسته با مدت زمان ، شدت یا کیفیتی که به انسان آسیب جسمی و روحی وارد میکند این نوع آلودگی در محیط کارگاه ها و شهرک های صنعتی بیشتر به گوش می رسد ، اما هر گوش و کناری از شهرهای امروزی به دلیل عواملی نظیر ترافیک ساخت و ساز انواع و اقسام صدای مکانیکی و الکتریکی ، منابع انسانی و ... از این آسیب درامان نیستند به طوری که سازمان بهداشت جهانی WHO آلودگی صوتی را به دلیل کثرب منابع (ترافیک ، صنعت ، محل کار و همچواری) خطری جدی برای سلامت شهروندان معرفی کرده است . شدت صوت با واحدی به نام دسی بل و درباره صفر تا ۱۳۰ اندازه گیری میشود که آستانه شنوایی و کری برای انسان است . تاثیر صدا بر سلامت انسان به عواملی نظیر شدت ، نوع ، نزدیکی به منبع ، مداومت وضعیت موقعیت و البته حساسیت فرد در مقابل آن بستگی دارد و با این توضیح شدت صوت تنها یکی از پارامترهای مهم در اندازه گیری و ینجش میزان آلودگی محسوب میشود .

قرار گرفتن در معرض صدایی با شدت ۸۵ دسی بل که در حد یک ترافیک سنگین است به گوش انسان صدمه جدی وارد میکند و قرارگیری بیش از ۲ دقيقه در معرض صدایی با شدت ۱۰۹ دسی بل ممکن است به کری موقتی انسان منجر شود . تاثیر آلودگی صوتی بر سلامت گوش انسان غالبا تدیجی است و پیر گوشی و آسیب دستگاه شنوایی همزمان با بالا رفتن سن در محیطهای شهری

از این نوع آلودگی ناشی می شود . صحبت های معمولی ۳۰ تا ۵۰ دسی بل و ترافیک سبک ۳۰ تا ۵۵ دسی بل شدت صوت ایجاد می کند و ناگفته نماند هر ۱۰ دسی بل افزایش شدت صوت برابر با افزایش ۱۰ برابری صدایی است که به گوش انسان می رسد.

در پایان دوباره بر این نگته تاکید می شود که آلودگی صوتی معضلی چدی است که بی اعتمایی به آن نه تنها وضعیت را حادتر می کند بلکه به تحمل هزینه های مستقیم و جانبی بیشتری منجر می شود که ضرر آن در نهایت به آحاد جامعه باز می گردد . مقابله با یک معضل اجتماعی هنگامی که ابعاد کوچک تری دارد به مراتب آسان تر و کم هزینه تر از زمانی است که دامنه آسیبهای آن در شوون جمعی گستردہ می شود و همه اعضا را درگیر می کند.

آلودگی اتمی

مواد رادیو اکتیو یکی از انواع آلاینده های محیط زیست بشری هستند که با توجه به استفاده روز افزون از مواد اتمی در تولید انرژی، امروزه مورد توجه قرار گرفته است. آلودگی ناشی از این مواد ممکن است در اثر استفاده صلح آمیز از انرژی اتمی باشد مانند دفع زایدات هسته ای، نیروگاههای هسته ای، یا در نتیجه جنگهای هسته ای و بمبهای اتمی ایجاد شود. بر اساس مقررات عرفی و نیز طبق مفاد معاهدات مربوط به آن، وارد کردن خسارت غیر لازم، و قابل اجتناب به محیط زیست به طور مستقیم و غیر مستقیم ممنوع است. کنوانسیونهای چهارگانه ژنو در سال ۱۹۴۹ که تقریباً کلیه کشورها در آن عضویت دارند، در مواد ۳۵، ۵۳ و ۱۴۷ کنوانسیون چهارم خود، به حمایت از محیط زیست پرداخته اند. استفاده از سلاحهای اتمی با توجه به آثار فوری و دراز مدت آن مانند ضایعات ژنتیکی، اصول حقوق بین الملل بشر دوستانه را نقض می نماید. طرح تصویب شده توسط

کمیسیون حقوق بین الملل راجع به مسؤولیت دولتها در سال ۱۹۷۶، آلودگی هوا و دریاها را در سطح گسترده به عنوان مسؤولیت بین المللی دولتها قلمداد کرده است. دیوان بین المللی دادگستری درباره درخواست مجمع عمومی و سازمان بهداشت جهانی در خصوص قانونی بودن استفاده از سلاحهای اتمی چنین نظر داد: تهدید یا استفاده از سلاحهای اتمی عموماً مخالف قواعد حقوق بین الملل و قابل اعمال در نزاعهای مسلحه است و کشورها هنگامی که مشروعاً و ضرورتاً از افزار نظامی استفاده می‌کنند، باید ملاحظات زیست محیطی را در نظر بگیرند و شرایط ضرورت و تناسب را رعایت نمایند.

چرا بشریت باید محیط زیست خود را حفظ کند؟ پاسخ به این سؤال در نوشهای متخصصان محیط زیست بهتر مشخص می‌شود. ملاحظات این متخصصان بر درک عملی از وضعیت بشریت در اکوسیستم جهانی استوار است. اکوسیستم‌ها واحدایی هستند که حاصل کنش متقابل گیاهان، جانوران و ترکیبات فیزیکی و شیمیایی محیط زیست آنها هستند. سراسر زنجیره غذایی با اکوسیستم در تعادل دینامیک است و بطور کلی هر موجودی جزیی از محیط زیست سایر موجودات زنده است. (شریعت پناهی، مبانی بهداشت محیط، انتشارات دانشگاه تهران، ص ۱۵۵) پس باید درک کرد که زمین برای به تصرف درآمدن انسان نیست، بلکه ما انسانها، قسمتی از یک دنیای وابسته به هم هستیم و در منشور جهانی طبیعت بر این نکته تأکید شده است. محافظت و حمایت از محیط زیست موضوع پیچیده‌ای است که هم منافع اقتصادی در سطح ملی را تحت تأثیر قرار می‌دهد و هم حاکمیت سرزمینی دولتها را بررسی می‌کند. در مباحث حقوقی زیست محیطی هنوز پاسخ دقیق و الزام آوری برای تشخیص خطا، خطا کار و جبران خسارت و مسؤولیت یافت نشده است. دولتها در دهه‌های اخیر نسبت به خطرات زیست محیطی محلی و جهانی هشیار شده‌اند و نظام بین المللی

نسبت به خطرات آگاه است. البته در نظامی که دولتها با رضایت و اتفاق آراء قانونگذاری می‌کنند و تضاد منافع و ارزشها مشهود است، حرکت برای وضع قوانین مؤثر به آرامی صورت می‌گیرد.

دولتها در قضایایی که جنبه زیست محیطی دارند، جهت طرح ادعاهایشان به اصول سنتی حقوق عرفی نظیر حسن همچواری، تمامیت ارضی و بهره‌گیری منصفانه که برگرفته از حقوق رم می‌باشد، استناد نموده‌اند؛ اصول ۲۱ و ۲۲ اعلامیه کنفرانس استکهلم و اصل دوم اعلامیه کنفرانس محیط زیست و توسعه در سال ۱۹۹۲ نیز بیانگر قواعد عرفی یاد شده هستند. معاهدات و کنوانسیونهای منعقد شده، اساس حقوق بین‌الملل محیط زیست را تشکیل می‌دهند. ارگانها و نهادهای نظام ملل متحده، و کارگزارهای تخصصی ویژه، نظیر برنامه محیط زیست ملل متحد (یونپ) نقش اساسی را دارند. حقوق بین‌الملل محیط زیست، مجموعه قواعد حقوقی بین‌المللی است که هدفش پیشگیری از آلودگی و حفاظت از محیط زیست است و رشد واقعی خود را از دهه ۶۰ آغاز نموده است. امروزه این رشته از حقوق جزو مهم ترین مصادیق همبستگی به شمار می‌آید و به عنصری قوی در تحول مفاهیم بنیادین حقوق بین‌الملل تبدیل شده است. اقدامات بین‌المللی در خصوص پیشگیری از این نوع آلودگی را بررسی می‌نماییم. هنری بکرل در سال ۱۸۹۶ از سیاه شدن فیلم در برابر سنگ معدن اورانیوم به خاصیت رادیواکتیویته اورانیوم پی برداشتم کوری در سال ۱۸۹۸ خاصیت رادیواکتیویته رادیوم را کشف کرد. ویلیام رونتگن در سال ۱۸۹۵ بوسیله لوله کاتد نشان داد که، انرژیهای مشابه را نیز می‌توان به طور مصنوعی با دستگاه تولید نمود.(همان، ص ۳۵۸) سالیان سال طول کشید تا در شانزدهم ژوئیه ۱۹۴۵ در آلاماگوردوی نیومکزیکوی امریکا عصر اتم آغاز گردید و در این تاریخ بشر توانست اتم اورانیوم ۲۳۵ را شکافت و از انرژی آن در پزشکی، صنعت، کشاورزی و تحقیقات استفاده کند. بعد از کاهش سریع ذخایر سوخت فسیلی زغال سنگ، نفت، گاز و افزایش قیمت آنها، تعداد زیادی راکتورهای اتمی برای تولید انرژی نیروگاههای

الکتریسیته در جهان ساخته شدند. با ازدیاد منابع تولید اشعه‌های یونیزان به اضافه نزولات جوی رادیو اکتیو ناشی از آزمایش‌های سلاحهای اتمی و خطر تماس انسان با آنها افزایش یافت و بر سلامتی مردم اثر گذاشت. اتم اجسام رادیو اکتیو ثابت نیست و به مرور با خروج انرژی تغییر می‌یابد. تشعشعات رادیو اکتیو ناشی از تغییراتی است که در درون اتم صورت می‌گیرد و به اتم دیگری تبدیل می‌شود و چنانچه اتم جدید نیز رادیو اکتیو باشد، به نوبه خود به اتم جدیدی تبدیل خواهد شد و این تغییرات ادامه می‌یابد تا وقتی که آخرین اتم حاصل، رادیو اکتیو نباشد. مواد رادیو اکتیو به دو حالت طبیعی و مصنوعی وجود دارند. بعضی تشعشعات یونیزان، مانند گاما و ایکس، پرتوهای الکترومانیتیکی هستند، در حالی که عده‌ای دیگر از تشعشعات یونیزان، مانند ذرات آلفا، بتا، نوترون و پروتون ذراتی هستند که با سرعتهای خیلی زیاد حرکت می‌کنند. قابلیت نفوذ اشعه گاما زیاد است و می‌تواند از هوا و طبقات نسوج عبور کرده و ضایعاتی در بافت‌های عمقی به وجود آورد. قابلیت نفوذ ذرات بتا بیشتر و برای سلامتی انسان خطرناکتر است. قدرت یونیزاسیون تشعشعات حاصل از مواد رادیو اکتیو که شامل یونهای موجود در هوا، گاز و بافت‌های موجودات زنده است، رابطه مستقیم با خاصیت یونیزاسیون اشعه دارد. این تشعشعات به علت داشتن خاصیت یونیزاسیون به سلولهای زنده آسیب وارد می‌کنند. این اثرات به دو دسته نسلی و شخصی تقسیم می‌شوند. اثرات شخصی فقط محدود به دوره حیات موجود زنده است در حالیکه اثرات نسلی در نسلهای آینده ظاهر می‌شوند.

آثار آلودگی اتمی

الف - اثرات نسلی : تغییر سرعت موتاسیون ژنهای سلولهای جنسی، اساس اثرات نسلی تشعشعات رادیو اکتیو است. هر تغییری در موتاسیون ژنهای زیان آور است. سازمان ملی حفاظت در برابر تشعشعات امریکا، از نظر ژنتیکی رابطه میان دوز و اثر را خطی می‌داند یعنی هر مقدار از تشعشعات

مواد رادیو اکتیو برای انسان مضر است و به طور کلی متخصصین ژنتیک عقیده دارند که: ۱- بیشتر

بودن از آستانه مجاز اشعه یونیزان، برای ایجاد اثر زیان‌آور، لازم نیست و هر مقدار از این اشعه‌ها

مضر است. ۲- اکثر آسیب‌های سلول غیر قابل برگشت هستند. ۳- تغییرات غیر عادی روی

فرزندان والدینی که در معرض تابش تشعشعات رادیو اکتیو قرار گرفته‌اند، در نتیجه آسیب ژنتیکی

است. ۴- بطور کلی موتاسیونها موجب کوتاه شدن عمر، افزایش حساسیت به بیماریها، کاهش

باروری و معمولاً اثرات پوشیده و غیر قابل تشخیص

می‌شوند

ب اثرات شخصی: اثر حاد تشعشعات رادیو اکتیو، به علت تابش مقدار زیادی اشعه در مدت کوتاهی

است؛ مانند حوادث ناشی از عیوب راکتورهای اتمی و انفجارهای اتمی.

با توجه به اینکه تشعشعات مواد رادیواکتیو، مواد را یونیزه می‌کنند و بدن موجودات زنده نیازمند

شیمیایی مختلف تشکیل شده است، شدت آسیب سلولها به مقدار انرژی مஜذوب در مدت معین

بسیگی دارد و حساسیت نسوجی چون مغز استخوان، تخمدانها و بیضه‌ها نسبت به تشعشعات بیشتر

است. مواد رادیو اکتیو از راههای مختلف وارد بدن می‌شوند؛ مانند استنشاق ذرات رادیو اکتیو معلق

در هوای مصرف مواد خوراکی آلوده، جذب از راه پوست، و ورود از طریق سائیدگی‌ها و زخم‌های

پوست. آنگاه متناسب با انرژی و نیمه عمر خود به نسوج بدن آسیب می‌رسانند. آلوده کننده‌های رادیو

اکتیو ممکن است علاوه بر انتشار پرتوهای یونیزان، خطرات مسمومیت شیمیایی را نیز داشته باشند و

به صورت گرد و غبار، دود فلزی یا مه دیده شوند. هر آلوده کننده رادیو اکتیو بعد از ورود به بدن در

یک عضو بخصوص قرار می‌گیرد. سرعت دفع نیز به طبیعت شیمیایی ایزوتوپ رادیو اکتیو بستگی

دارد. آلودگی خاک و آبهای سطحی و زیرزمینی، در نتیجه استخراج و فرآیندهای تولید اورانیوم، دفع

بی‌رویه زباله‌های هسته‌ای از راکتورهای اتمی و آلاینده‌های صنایع نظامی است که در دراز مدت

صدماتی به همراه دارد. نفوذ تدریجی رادیوم ۲۲۶ به جویبارها و رودخانه‌ها و ورود آن به زنجیره

غذایی موجب دگرگونی در ترکیب خون، سرطان خون و تغییر شکل استخوانها می‌شود. استنشاق

رادیون ۲۲۲ توسط کارگران معادن، ایجاد سرطان می‌نماید. آلودگی هسته‌ای ممکن است ناشی از

بکارگیری سلاحهای اتمی، آزمایشات اتمی، عدم اینمی راکتورهای هسته‌ای، دفن فضولات و

زباله‌های اتمی صنایع، و علاوه بر اینها پرتو ناشی از دستگاههایی که در آزمایشگاهها و یا رادیولوژیها

به کار می‌روند، باشد که در مجموع بر سلامت انسان، گیاهان و جانوران تأثیر می‌گذارند. یکی از

راههای ورود مواد پرتوza به محیط زیست و زنجیره مواد غذایی، انجام آزمایشات انفجار هسته‌ای چه

در خشکی و چه در عمق دریاهاست. یک انفجار ناشی از آزمایش هسته‌ای، خطراتی برای مردم،

کشاورزی، دام، سرزمهin، فضا و امکانات انسانی دارد. آثار و نتایج وخیم ناشی از پخش مواد و ذرات

رادیو اکتیو در فضا علاوه بر آلودگی محیط زیست و بهداشت، موجب صدمه به نسل و نطفه

می‌گردد. هر هسته اورانیوم یا پلوتونیوم که شکافته شود به قطعات بسیار زیادی تقسیم می‌شود که این

فرآیند فیشن نام دارد. بسیاری از این ذرات ناپایدار هستند و سریعاً از بین می‌روند و در عرض یک

ثانیه مقدار زیادی اشعه گاما تولید می‌کنند. مقدار اشعه‌ای که تولید می‌شود با واحد رم اندازه‌گیری

می‌شود. (مجله محیط زیست، شماره هشتم، سال ۱۳۶۳، ص ۳۴) یکصد رم تشعشع هسته‌ای، موجب

بیماری تشعشعات رادیو اکتیویته خواهد شد و تشعشع به میزان یکهزار رم امید هر گونه معالجه را از

بین می‌برد. حفاظت از اکوسیستم‌های طبیعی ایجاب می‌کند که تشعشعات ناشی از فعالیت‌های

هسته‌ای مورد بررسی و شناسایی دقیق قرار گیرند و حفاظت از افراد بشر در مقابل تشعشعات اتمی

تضمین گردد. محدود ساختن میزان تشعشعات و پایین آوردن آن در شرایط ضرورت، نشانگر این

موضوع است که کلیه ارگانیسم‌های غیر انسانی و اکوسیستم‌ها نیز باید مورد حفاظت قرار گیرند

قوانين و نظامهای متداول هسته‌ای

در اینجا قوانین و نظامهای متداول هستهای در چند کشور توسعه یافته، به طور فشرده بیان می‌شود.

مأخذ اصلی، مجموعه قوانین هستهای انتشارات سازمان توسعه همکاریهای بین‌المللی است.)

Offcial Journal of the European communities, legislation, No.159 of 29
1996, P.1. and No 246 of september 1980, p.1 and No 262 of 5)Jane

october 1984.P.4.

۱) نظام هستهای اتریش

در کشور اتریش، توسعه و استفاده از انرژی هستهای برای اهداف صلح جویانه تحت تأثیر قانون سال

۱۹۷۸ مبنی بر ممنوعیت استفاده از شکافت هستهای برای تولید انرژی، قرار گرفته است. قانون

هستهای این کشور شامل کلیه مقررات لازم برای ایمنی هستهای در زمینه‌های ذیل است؛ از جمله

حفظاظت در برابر اشعه، ایمنی راکتور، حفاظت مواد و تأسیسات هستهای در مقابل دخالت یا دستبرد

اشخاص ثالث.(خطاطان، نگرشی بر قوانین و نظامهای هستهای در کشورهای گوناگون، نشریه انرژی

هستهای، شماره ۱۶)

الف) مواد پرتوزا، سوخت و تجهیزات هستهای: مقررات قانون حفاظت در برابر اشعه عمدهاً مربوط

به اجازه احداث و بهره‌برداری از تأسیسات هستهای و تجهیزات پرتوزا است. منظور از این تجهیزات،

دستگاههایی است که از آنها برای تولید پرتوهای یون ساز استفاده می‌شود. طراحی دستگاههای

حاوی مواد رادیو اکتیو، نیاز به تأیید حتمی مقامات ذی‌صلاح دارد. علاوه بر این تأییدیه، کسب اجازه

مخصوص برای استفاده از دستگاههای مذبور نیز لازم است. هر شخصی که مواد رادیواکتیو یا

تجهیزات مولد اشعه را در اختیار دارد، و طبق قانون حفاظت در برابر اشعه، از کسب پروانه معاف

شده، ملزم است که در اختیار داشتن مواد و تجهیزات مذبور را رسماً اطلاع دهد.

ب) حفاظت کارکنان و عموم مردم در برابر پرتوهای یون‌ساز: سرفصل عمدۀ در قانون ایمنی هستهای

اتریش مربوط به حفاظت در برابر اشعه است که مقدمتاً در قانون حفاظت در برابر اشعه و آیین نامه

مربوط به آن مورد بحث قرار گرفته است. این مقررات یک سلسله تدابیر کلی جهت حفاظت جان و سلامتی افراد ملت و نسلهای بعدی در برابر خسارات و لطمات ناشی از پرتوهای یونساز ارائه می‌دهند که بخصوص شامل شرایط صدور اجازه احداث و بهره‌برداری نیروگاهها می‌شود. مقررات مربوط به حفاظت در فصل سوم قانون حفاظت در برابر اشعه و آیین نامه مربوط به آن، تشریح شده است. این مقررات اهداف ذیل را تعیین می‌کنند:

اطمینان از اینکه افراد فقط به حداقل میزان ممکن، در معرض اشعه قرار گرفته باشند.

اطمینان از اینکه جذب مواد رادیو اکتیو به وسیله بدن انسان به حداقل میزان ممکن محدود می‌گردد.

اطمینان از اینکه مواد رادیواکتیو به حداقل میزان ممکن در هوا، آب یا خاک پخش می‌گردد. قانون حفاظت در برابر اشعه همچنین شامل مقرراتی در رابطه با معاینه فیزیکی و پزشکی می‌شود که طی آن مقدار اشعه‌ای را که کارگران در جریان کار در معرض آن قرار می‌گیرند، تعیین می‌کند. جنبه‌های بهداشتی حفاظت در برابر اشعه، توسط کمیسیون وزارت بهداری و حفاظت محیط زیست بررسی می‌شود.

ج) تأسیسات هسته‌ای: احداث و بهره‌برداری از تأسیساتی که برای کار با مواد رادیو اکتیو یا دستگاههای پرتوساز ایجاد شده‌اند، نیاز به داشتن پروانه مخصوص دارد، مرجع ذی‌صلاح در این مورد وزارت بهداری و حفاظت محیط زیست است. مقررات مربوط به اخذ پروانه در قانون حفاظت در برابر اشعه و آیین نامه‌های مربوط، پیش‌بینی شده است. تقاضای صدور پروانه ساختمان تأسیسات هسته‌ای زمانی مؤثر و موجه است که کلیه تدابیر لازم جهت ایمنی و بهداشت افراد و نسلهای آنان از خدمات و لطمات احتمالی پرتوهای یونساز اندیشیده شده باشد. عملکرد تأسیسات کار با مواد پرتوساز و نصب دستگاههای پرتوساز طبق قانون حفاظت در برابر اشعه، در فواصل زمانی منظم به وسیله مقامات مسؤول، مطابق قانون بررسی می‌شود. و عملاً صدور پروانه راهاندازی تأسیسات

هسته‌ای منوط به این است که نحوه دفع پس‌مانده‌های اتمی به نحو مطلوبی پیش‌بینی شده باشد

د) مسؤولیت خسارات اتمی واردہ به اشخاص ثالث: مسؤولیت خسارات ناشی از تأسیسات و مواد هسته‌ای، در قانون مسؤولیت اتمی مورخ ۱۹۶۴ که عمدتاً مبتنی بر کنوانسیون پاریس است، تشریح شده است. وزارت دارایی طی دستور رسمی، نظر خود را در مورد کافی و مناسب بودن ماهیت و میزان تضمین مالی پوشانیدن مسؤولیت، اعلام می‌نماید و حکومت فدرال پرداخت ما به التفاوت بین مبلغ تضمین مالی و سقف مسؤولیت را به عهده می‌گیرد.

در سال ۱۹۶۹ معاهدہ منع گسترش سلاحهای هسته‌ای در اطربیش به تصویب رسید و مطابق آن، موافقت‌نامه‌ای در اجرای مقررات حفاظتی بین‌المللی انرژی اتمی بین دولت اتریش و آژانس به امضا رسید. مقررات مربوط به حفاظت مواد و تأسیسات هسته‌ای در مقابل دستمزدها و دخالت‌های افراد ثالث، در متمم قانون کترل پادمان هسته‌ای ذکر شده و دولت بر اساس این قانون کترول پادمان هسته‌ای را بر عهده دارد.

نظام هسته‌ای فرانسه

حقوق هسته‌ای در کشور فرانسه از یک قانون واحد سرچشم نمی‌گیرد بلکه همگام با پیشرفت و رشد تکنولوژی در زمینه انرژی اتمی، در مراحل گوناگون توسعه یافته است؛ لذا بسیاری از قوانین حاکم بر فعالیت‌های هسته‌ای در فرانسه، در واقع جزیی از مقررات عمومی مربوط به حفاظت از محیط زیست، آبرسانی، آلودگی هوا و بهداشت عمومی است. قوانین متعددی در زمینه هسته‌ای به حسب ضرورت تدوین شده است که به عنوان مثال می‌توان قانون مسؤولیت خسارات هسته‌ای، قانون مربوط به ضوابط و تشریفات صدور پروانه برای فعالیت‌ها و تأسیسات هسته‌ای و نیز قانون حفاظت و کترول مواد هسته‌ای را که اخیراً تصویب شده ذکر کرد. هر چند حقوق هسته‌ای در فرانسه

از منابع گوناگون ناشی شده است ولی منابع اساسی آن را باید در توصیه‌ها و مقررات بین‌المللی جستجو نمود؛ مثلاً ضوابط مربوط به حفاظت در برابر اشعه فرانسه، از توصیه‌ها و رهنمودهای کمیسیون بین‌المللی حفاظت رادیولوژیکی، آژانس بین‌المللی انرژی اتمی و بخش نامه‌های صادره از جامعه انرژی اتمی اروپا سرچشمه گرفته است. به همین ترتیب قانون مصوب ۱۹۶۸ در مورد مسؤولیت خسارات هسته‌ای واردہ به اشخاص ثالث نیز، از کنوانسیون مورخ ۱۹۶۰ پاریس ناشی شده که کشور فرانسه نیز آن را تصویب کرده است.

الف) مواد پرتوزا، سوخت و تجهیزات هسته‌ای: قانون بهداشت عمومی، مواد طبیعی و مصنوعی پرتوزا را تعریف و مشخص نموده و مقررات گوناگون آن شامل انواع این مواد می‌شود. در سال ۱۹۸۰ قانونی برای حفاظت مواد پرتوزا به تصویب رسید و یک سیستم برای کنترل مواد هسته‌ای به وجود آمد که تشریفات صدور پروانه را برای تملک، ورود و صدور و حمل و نقل مواد هسته‌ای مشخص می‌نماید.

ب) حفاظت کارکنان و عموم مردم در برابر پرتوهای یون‌ساز: تصویب نامه حفاظت در برابر اشعه، عمدتاً مبتنی بر اصولی است که توسط کمیسیون بین‌المللی حفاظت رادیولوژیکی تجویز شده است. همچنین دستورالعملهای ۱۹۵۹ یوراتوم که متعاقباً مورد اصلاح و تکمیل قرار گرفته و میزان حداقل اشعه مجاز را تعیین می‌نماید، در قوانین فرانسه تأثیر مهمی گذاشته است. بخش‌های گوناگون وزارت بهداری به ویژه خدمات مرکزی حفاظت در برابر پرتوهای یون‌ساز، مسؤول تعیین ضوابط لازم برای حفاظت در برابر اشعه و اطمینان از به خطر نیفتادن سلامت عموم مردم هستند.

ج) تأسیسات هسته‌ای: تأسیسات هسته‌ای به خصوص تأسیسات پایه، نیاز به پروانه خاص دارند. تقاضای پروانه به اداره خدمات مرکزی ایمنی تأسیسات هسته‌ای، ارسال می‌شود. این ارگان وزرای ذیربط را مطلع می‌سازد و گزارش ایمنی مقدماتی را برای بررسی به یک گروه دائمی تسلیم می‌نماید.

فعالیت‌های مربوط به پس‌مانده‌های هسته‌ای احتیاج به مجوز رسمی دارند و مشمول ضوابط حفاظت محیط، مقررات بهداشت عمومی و قانون کار هستند. قانون مصوب ۱۹۷۵ در مورد دفع پس‌مانده‌ها و چرخه مجدد سوخت، مالک و تولید کننده را مکلف می‌سازد که دفع را به طریقی انجام دهد که مانع ورود هر گونه خسارت شود. همچنین مقررات آب، کترل آلودگی هوا و حفاظت در برابر اشعه، مواردی را در رابطه با پس‌مانده‌ها پیش‌بینی کرده است.

د) مسؤولیت خسارات هسته‌ای واردہ به اشخاص ثالث: در کشور فرانسه قانون مسؤولیت خسارات واردہ به اشخاص ثالث، عمدتاً مبتنی بر مقررات کنوانسیونهای بین‌المللی از جمله کنوانسیون پاریس ۱۹۶۰، و کنوانسیون متمم بروکسل ۱۹۶۳ است که این کشور به آنها ملحق شده است. رژیم مسؤولیت، مبتنی بر قانون ۱۹۶۸ است و تصویب نامه مورخ ۱۹۷۳، راجع به بیمه اتکایی خطرات هسته‌ای این اختیار را به صندوق مرکزی بیمه اتکایی می‌دهد که با ضمانت دولت، خطراتی را که گرداننده تأسیسات مسؤول آن است جبران نماید.

نظام هسته‌ای کشور کانادا

با تصویب قانون کترل انرژی اتمی در سال ۱۹۴۶ پارلمان کانادا، استفاده از انرژی اتمی را موافق با مصالح ملت اعلام نمود، و آن را تحت صلاحیت انحصاری دولت قرار داد. به موجب قانون مزبور شورای کترل انرژی اتمی، جهت کترل و نظارت بر استفاده کاربرد و توسعه انرژی اتمی، تشکیل شد. در حال حاضر نظام قانونی هسته‌ای کانادا، به موجب قانون فوق‌الذکر و آئین نامه متعاقب آن، تعیین گردیده که روش مربوط به تصویب و اجازه و نظارت در کلیه فعالیت‌های هسته‌ای را مشخص می‌سازد. متعاقباً در سال ۱۹۷۰، قانون مربوط به مسؤولیت مدنی خسارات ناشی از فعالیت‌های هسته‌ای کانادا به تصویب رسید و در سال ۱۹۷۶ به مرحله اجرا درآمد.

الف) مواد پرتوزا، سوخت و تجهیزات هسته‌ای: شورای کنترل انرژی اتمی، اختیار تدوین مقررات لازم را جهت تملک و خرید و فروش مواد پرتوزا و سوخت هسته‌ای دستگاهها و تجهیزات مربوط به تولید انرژی هسته‌ای را به عهده دارد، و به موجب مقررات قانون کنترل انرژی اتمی، پروانه مخصوص برای تملک یا فروش لوازم و مواد هسته‌ای باید از شورا اخذ گردد. این پروانه‌ها برای دوره معین صادر، و در صورت رضایت شورا از نظر بهداشتی و ایمنی بر ادامه فعالیت هسته‌ای، مجدد آتمدید خواهد شد.

ب) حفاظت کارکنان و عموم مردم در مقابل پرتوهای یون‌ساز: مقررات کنترل انرژی اتمی میزان حد نصاب مجاز را از حیث مقدار و تماس با اشعه، برای کارکنان و عموم مردم تعیین نموده است. این حد نصابها بر اساس اطلاعات مکتب در طول سالیان متمادی تعیین شده و توجه خاصی به توصیه‌های سازمانهای بین‌المللی از جمله کمیسیون حفاظت رادیولوژیکی و کمیته علمی ملل متحد در مورد آثار اشعه اتمی دارد. مسایل مربوط به حفاظت رادیولوژیکی کارگران ضمن بررسی تقاضای هر پروانه، توسط شورای مذبور بررسی می‌شود.

ج) تأسیسات هسته‌ای: آیین نامه کنترل انرژی اتمی که به موجب ماده نهم قانون کنترل اتمی تدوین شده، چهارچوب قانونی را برای بهره‌برداری از تأسیسات هسته‌ای تعیین می‌کند. جهت راهاندازی تأسیسات هسته‌ای پروانه لازم باید از شورای انرژی اتمی کسب شود. تأسیسات مربوط به اداره پس‌ماندهای پرتوزا، مشمول آیین نامه کنترل انرژی اتمی هستند و گردانندگان چنین تأسیساتی باید پروانه لازم را برای عملیات خود از شورای کنترل انرژی اتمی اخذ نمایند. قانون کنترل دفع پس‌ماندها در اقیانوسها و آیین نامه مربوط به ان که مبنی بر کنوانسیون ۱۹۷۲ لندن است، به وزیر محیط زیست این اختیار را می‌دهد، که مجوز لازم را ضمن مشورت با شورای کنترل انرژی اتمی صادر نماید.

د) مسؤولیت ناشی از خسارات هسته‌ای واردہ به اشخاص ثالث: شورای کنترل انرژی اتمی عهده‌دار اجرای قانون مسؤولیت هسته‌ای است؛ از جمله تعیین تأسیساتی که نیاز به بیمه دارند و همچنین تجویز کیفیت بیمه تأسیسات هسته‌ای (البته هزینه آن به عهده گردانندگان این تأسیسات است). علی‌اصل در کشور کانادا گردانندگان تأسیسات هسته‌ای برای خسارات واردہ، در خارج از کانادا مسؤول نیستند لیکن چنانچه مقامات ذیریط معتقد باشند که قوانین داخلی یک کشور خارجی، غرامت کافی را برای حوادث اتمی تأمین می‌کند، ممکن است معامله به مثل با کشور مذبور را ترتیب دهند؛ به عنوان مثال در هفتم اکتبر ۱۹۷۶ یک موافقت نامه برای معامله به مثل بین کانادا و امریکا در مورد مسؤولیت هسته‌ای به امضا رسید.

نظام هسته‌ای کشور فنلاند

به موجب قانون انرژی اتمی فنلاند ذخیره کردن مواد زايد و پس مانده رادیواکتیو، بدون داشتن اجازه مخصوص ممنوع است. بدون اجازه وزیر صنایع و بازرگانی هیچ کس حق بدست آوردن انرژی اتمی را ندارد. قانون انرژی اتمی ۱۹۵۷ و قانون مسؤولیت اتمی ۱۹۷۲، برای خسارات غیر آشکار، و غیر معین مسؤولیت قایل است. در این موضوعات، مقررات فنلاند از پیمانها و عهدنامه‌های بین‌المللی پیروی می‌کند. مسؤولیت در برابر خسارت غیر معین بستگی به تقصیر ندارد بلکه میزان آن به وسیله اصول کلی حقوق مدنی تعیین می‌شود.

نظام هسته‌ای کشور ایران

الف) آلدگی با مواد رادیو اکتیو: از آنجا که آلدگی ناشی از مواد پرتوزا تابع مقررات خاص خویش است و حفاظت از این نوع آلدگی زیر نظر سازمان انرژی اتمی ایران، انجام می‌گیرد لذا به تدبیر به کار گرفته شده در این خصوص در ایران می‌پردازیم. به موجب قانون حفاظت در برابر اشعه مصوب (۱۳۶۸/۱/۲۰) هر گونه فعالیت در سطح کشور در رابطه با منابع مولد اشعه (اعم از طبیعی یا مصنوعی)

شامل واردات و صادرات، ترخیص و توزیع، تهیه، ساخت، تملک، تحصیل، اکتشاف، استخراج، حمل و نقل، نقل و انتقال و کاربری، مستلزم اخذ پروانه کسب از واحد ذی ربط و پروانه اشتغال از سازمان انرژی اتمی ایران است. همچنین کلیه امور مربوط به حفاظت در برابر اشعه از قبیل منابع مولد اشعه، کار با اشعه، احداث و بهره‌برداری و تصدی هر واحدی که در آن کار با اشعه انجام شود، مطابق قانون فوق نیاز به کسب پروانه اشتغال دارد. (ماده سوم) مشروط بر اینکه این فعالیت‌ها پایین‌تر از استاندارد تعیین شده توسط سازمان نباشد (ماده سوم آیین نامه اجرایی). هر گونه تغییر در وضعیت حقوقی یا منابع مولد اشعه (اعم از کیفی و کمی)، بدون کسب مجوز قانونی مجدد از سازمان انرژی اتمی امکان‌پذیر نیست. مطابق قانون فوق حفاظت کارکنان، مردم و نسلهای آینده و محیط، به طور کلی در برابر اثرات زیان‌آور اشعه بر عهده سازمان است. سازمان برای حسن اجرای مقررات فوق نظارت و بازرسی دقیق را اعمال می‌کند و دارندگان پروانه اشتغال موظف هستند که در حوزه فعالیت شغلی خود تسهیلات لازم را برای اعمال نظارت و بازرسی سازمان فراهم نمایند. چنانچه سازمان به اشکالات یا تخلفاتی در کار با اشعه وقوف پیدا کند، ضمن ابلاغ کتبی به مؤسسه مزبور، اخطار می‌کند که نسبت به رفع اشکالات اقدام نماید. در صورت عدم رعایت توصیه‌ها، سازمان دستور توقف یا تعطیل بهره‌برداری از منابع را صادر نموده، یا پروانه صادره را لغو می‌نماید. و در صورت لزوم با اخذ مجوز لازم از مرجع ذی صلاح، اقدام به لام و مهر آن می‌نماید (ماده هفدهم). در جهت حفاظت و جلوگیری از آلودگی‌های مواد هسته‌ای، قانونگذار ایران در ماده هجدهم، جرایم و مجازاتهایی را برای افراد متخلّف و مجرمین پیش‌بینی نموده است که در آن، مرتکب بر حسب مورد، با رعایت شرایط و امکانات خاطی و دفعات و مراتب تأديب از وعظ و توبیخ و تهدید و درجات تعزیر، به مجازاتهای جرمیه نقدی و حبس تعزیری محکوم خواهد شد. وزارت‌خانه‌ها، نهادها، تأسیسات و سازمانها و شرکتهای دولتی و سایر مؤسسات و کلیه مأموران انتظامی موظفند که در اجرای قانون

حفظت در برابر اشعه با سازمان همکاری کنند. آیین نامه اجرای این قانون که در ۶۹/۲/۲ به تصویب هیأت وزیران رسیده با توجه به تغییرات سریع در دانش حفاظت در برابر اشعه، هر دو سال یکبار بر حسب ضرورت، طبق تشخیص سازمان و پس از تصویب هیأت دولت قابل تجدید نظر است. علاوه بر موارد قانونی فوق، ایران با توجه به عضویت در آژانس بین‌المللی انرژی اتمی و عضویت در کنوانسیونهای مربوط به آن، موظف است که مقررات داخلی خود را با تعهدات سپرده شده در کنوانسیونها برای حفاظت در برابر آلودگی‌های اتمی و فق دهد؛ زیرا به موجب ماده نهم قانون مدنی، مفاد این قراردادها در حکم قانون قابل اجرا در ایران است. جمهوری اسلامی ایران تمام سرمایه‌گذاری‌های خود را در مورد انرژی هسته‌ای، به مصارف صلح جویانه آن اختصاص داده و برنامه‌های بازرگانی آژانس را به طور کامل پذیرفته است.

ب) ساختار سازمان انرژی اتمی ایران: این سازمان که به موجب قانون ۱۶/۴/۵۳ ایجاد و جایگزین مرکز اتمی دانشگاه تهران شد، دارای اهداف و وظایفی از جمله استفاده از انرژی اتمی در صنایع کشاورزی، و خدمات است. طبق ماده ششم قانون فوق، سازمان انرژی اتمی ایران دارای سه رکن است که عبارتند از: شورای انرژی اتمی، کمیته انرژی اتمی، و رئیس سازمان. از وظایف و اختیارات شورا تصویب ضوابط و مقررات مربوط به حفاظت در برابر اشعه اتمی و هسته‌ای، و تعیین طرز نظارت در این باره است. در این مورد می‌توان به تهیه لایحه حفاظت در برابر اشعه اشاره کرد، که قانون آن در ۲۰/۱/۶۸ به تصویب مجلس شورای اسلامی رسید. سازمان همچنین معاونت‌های مختلفی از جمله معاونت حفاظت و ایمنی هسته‌ای دارد که از سه بخش تشکیل شده است:

- ۱- امور حفاظت در برابر پرتو که وظیفه‌اش تهیه و تنظیم برنامه‌های حفاظت در برابر پرتو با هدف کاهش میزان تشعشع است. مدیریت مذکور از سه قسمت تشکیل شده است:
 - الف) قسمت بازرگانی که وظیفه‌اش نظارت و کنترل بر میزان پرتوگیری کارکنان است.

ب) قسمت محیط زیست، که تعیین میزان آلودگی محیط زیست به مواد پرتوزا را بر عهده دارد و نیز تهیه، جمع آوری و ارزیابی اطلاعات هواشناسی و بررسی رادیولوژیک هوا، آب، خاک و مواد غذایی، تجزیه و تحلیل آمارهای انسانی، حیوانی و کشاورزی و تعیین مسیر گروههای بحرانی و تشخیص نوع و میزان رادیوتولکنیدها را در نمونه‌ها به عهده دارد.

ج) قسمت دزیمتری، که وظیفه‌اش تعیین میزان پرتوگیری به روشهای مختلف اندازه‌گیری است

آلودگی تصویری

مشکل طراحان و مدیران شهری آن است که چگونه طبیعت را به شهربازان بیاورند. به این معنی که به چه ترتیب گیاهان و حیوانات را به صورت جزئی از چشم انداز شهر درآورند. این فعالیت به صورت مجموعه‌ای از حرفة‌ها و تخصص‌ها از جمله زمین آرایی (معماری مناظر)، طراحی شهری، مهندسی شهری و باغبانی و گلکاری تکامل یافته است. کاشت درخت، بوته و گل بر زیبایی شهر می‌افزاید. درختان باعث خنک شدن محیط، و محیط سبز و گلهای پارک محل آرامی برای تماشای و تأمل فراهم می‌کنند. به علاوه گیاهان زیستگاه حیات وحش نیز هستند و از جمله پرنده‌گان و برخی جوندگان نظری سنجاب‌ها را نیز که در چشم بسیاری از شهربازینان جذاب و دلپذیر می‌نمایند در خود پناه می‌دهند. انسان وقتی در طبیعت به سر می‌برد به نوعی لذت و احساس آرامش درونی می‌رسد. آن چیزی که مدت‌هاست به خاطر زندگی شهرنشینی در لابلای ساختمان‌های بلند، خیابان‌های آسفالت و هوای آلوده نتوانسته در اختیار داشته باشد. چرا که انسان نیز در بد و خلقت همانند سایر موجودات زنده در طبیعت بوده و جزئی از این طبیعت به حساب می‌آمده است. آلودگی تصویری به آن مناظری اطلاق می‌شود که دیدن آنها با طبیعت انسان سنتیت ندارد و با روح و روان او سازگار نیست که در نهایت موجب آزار او می‌شود. دیدن زباله‌های جمع شده همراه با بوی نامطبوع در مسیر رودخانه یا

جوی آب داخل شهر، دیدن زیاله‌های سایر افراد در یک منظره سرسبز در پای درختان و نظایر آن
جزء آلودگی‌های تصویری به شمار می‌روند.

پیام دبیر کل سازمان ملل متحد

جناب آقای کوفی عنان

به مناسبت روز جهانی محیط زیست

۵ ژوئن ۲۰۰۴ برابر با ۱۶ خرداد ۱۳۸۳

محیط زیست دریایی در حال رویارویی با چالش‌هایی است که چناچه با آنها برخورد فوری و موثر
نشود، اثرات عمیق بر توسعه پایدار خواهند گذاشت. موضوع روز جهانی محیط زیست تحت تعقیب!
دریاها و اقیانوس‌ها: زنده یا مرده؟ است که تاکید بر این واقعیت دارد که جوامع نمی‌توانند به
دریاهای جهان به عنوان مکانی برای دفن زباله یا منبع نامحدود نعمت بنگرند. حقایق روشن هستند.
دریاها و اقیانوس‌های جهان به گونه‌ای فزاینده به وسیله فاضلاب‌های تصفیه نشده، آلانده‌هایی که
منشاء هوایی دارند، ته ماند و پس مانده و پس آب‌های صنعتی که باقی مانده آبریزهایی هستند که
به گونه‌ای مناسب مدیریت نشده‌اند، در حال آلوده شدن هستند. نیتروژن مازاد از کود‌های شیمیایی
موجب افزایش تعدادنواحی مرده از کمبود اکسیژن در آبهای ساحلی سراسر جهان گردیده است. زباله
دریایی سالانه در حال کشتن قریب به یک میلیون پرنده دریایی و ۱۰۰ هزار پستاندار دریایی و لاک
پشت است. با بیش از ۴۰ درصد جمعیت انسانی که در ۶۰ کیلومتر از سواحل زندگی می‌کنند و این
تعداد در حال ازدیاد، به نظر می‌رسد این مشکلات در حال افزایش هستند. علاوه بر این برخلاف
افزایش حجم عملیات ماهیگیری صنعتی، تعداد ماهی‌ها قابل استحصال در حال کاهش است. نزدیک
به سه چهارم ذخایر ماهی‌ها سریعتر از توان باروری، در حال صید شدن هستند. نیاز مبرم برای اقدام
قاطع در خشکی و دریا در سطوح ملی، محلی بین المللی وجود دارد. ساز و کارهایی از قبل وجود

دارند که شامل: برنامه اقدام سازمان خواربار و کشاورزی ملل متحد برای ماهیگیری است. با این حال

کاهش مستمر ذخایر ماهی های جهان و نابودی در حال گسترش محیط زیست دریایی بیانگر این

واقعیت است که این و سایر ابزار ها چه همه با آنها متعهد باشند یا نباشند، به گونه ای موثر مورد

اجرا گذاشته نشده اند. کمتر از ۲ سال قبل در اجلس سران برای توسعه پیدار، دولت هانسبت به

اهداف مدت دار برای خاتمه فعالیت های ماهیگیری غیر پایدار، بازسازی ذخایر در حال اتمام ماهی

ها، ایجاد ارزیابی دائمی جهانی از وضعیت محیط زیست دریایی و ایجاد شبکه نمایندگی نواحی

حمایت شده دریایی تعهد نمودند. این هدف آخر که باید تا سال ۲۰۱۲ تحقق یابد بسیار مهم است.

کمتر از نیم درصد از زیستگاه دریایی تحت حمایت است در حالی که ۱۱/۵ درصد از نواحی خشکی

کره ارض مناطق حمایت شده دریایی تعهد نمودند. این هدف آخر که باید تا سال ۲۰۱۲ تحقق یابد

بسیار مهم است. کمتر از نیم درصد از زیست گاه دریایی تحت حمایت است در حالی که ۱۱/۵

درصد از نواحی خشکی کره ارض مناطق حمایت شده هستند. معهداً مطالعات نشان می دهد حمایت

از زیست گاه دریایی حساس مانند تپه های مرجانی آب سرد و گرم، بسترها گیاهی و

حرا(جنگلهای دریایی) می توانند به گونه فزاینده ای اندازه و تعداد ماهی ها را افزایش دهند و منافع

مشهود در مقیاس تجاری و ماهیگیری محلی ارائه دهند. در این روز جهانی محیط زیست اینجانب

دولت ها، بخش تجاری و افراد را هر کجا هستند ترغیب می کنم تا احترام خود به دریاها و اقیانوس

هایعنی جایی که حیات از آن برخاسته است را تجدید نمایند. اجازه دهید تا تمام تلاش خود را برای

تضمین حمایت و مدیریت پایدار برای حاصل خیزترین منبع طبیعی جهان و حفظ آن برای نسل های

آتی به کار گیریم.

کاهش آلودگی

برای حل مسایل راه حل‌های تکنولوژیکی ارائه شده است، اگرچه صرف نظر از امتیازی برای امتیازی بنظر مطلوب‌تر غیر قابل اجتناب است. مثلاً زباله‌ها را برای پاکسازی محیط جمع‌آوری می‌کنند ولی هنگامیکه این مواد را می‌سوزانند، هوا آلوده می‌شود و تا وقتی که آنها را به رودخانه می‌ریزنند، آب رودخانه آلوده می‌شود. تا کنون هیچ نوعی تکنولوژی برای حذف کامل آلودگی شناخته نشده است. تکنولوژی فقط می‌تواند به کم سطح آلودگی تا پائین‌تر از حد خطر کمک کند. تکنولوژی معاصر، اگر بدرستی بکار رود، فقط می‌تواند زمان لازم برای ابداع تکنولوژی موثرتری را برای کنترل آلودگی تامین کند.

از طریق هر یک از این چهار روش می‌توان با آلودگی مبارزه کرد : به کاربردن وسیله‌ای جهت تبدیل مواد خارج شونده و یا کنترل انتشار مواد؛ تغییر روش جهت کمتر کردن انتشار مواد؛ به کار بردن سوختی تمیزتر؛ و اجرای مکانیسم‌های اجتماعی برای تبلیغ بر ضد آلوده سازی.

کشورهای پیشرفته با مسایل شدید آلودگی روبرو هستند و مبالغه هنگفتی از درآمد را برای کنترل آلودگی مصرف می‌کنند. ژاپن حدود دو درصد از درآمد ناخالص ملی خود را صرف وسائل مبارزه با آلودگی می‌کند. کشورهای در حال توسعه که مسایلی آن چنان جدی در آلودگی ندارند، می‌توانند از تکنولوژی مبارزه با آلودگی که در کشورهای مرفره توسعه یافته است، بهره‌ور گرددند.

انتشار مواد آلاینده از وسائل موتوری و بخارات صنعتی، دو منبع مهم آلودگی هوا هستند. مواد آلاینده مهم این منابع، اکسیدهای کربن (منوکسیدکربن و دی اکسید کربن یا گاز کربنیک)، اکسیدهای گوگرد (دی اکسید گوگرد و تری اکسید گوگرد)، اکسیدهای ازت (اکسید نیتریک، دی اکسید نیتروژن)، هیدروکربن‌ها (متان بوتان، بنزن) اکسید کننده‌های فتوشیمیایی و ذرات معلق هستند.

برای کنترل انتشار مواد وسیله‌ای سر لوله اگزوز یک موتور یا لوله دودکش کارخانه صنعتی نصب می‌شود. وسیله‌ای که بر لوله اگزوز اتومبیل وصل می‌شود یک نمونه تبدیل کننده کمکی^۱ است. همانطور که دود اتومبیل از داخل تبدیل کننده عبور می‌کند، منواکسید کربن و هیدروکربورها با سرعت بیشتری با اکسیژن هوا ترکیب می‌شوند. فرآورده عمل دی اکسید کربن (گاز کربنیک) بی خطر و آب است. با به کار بردن همان اصل ذرات دود یک دودکش صنعتی، با کمک جاروی مکننده بزرگی که به نام کیسه‌های صاف کننده پارچه‌ای نامیده می‌شود یا به وسیله دستگاه‌های رسوب دهنده با الکتریسیته ساکن، و یا بوسیله دستگاه جاروب مرطوب wetscrubber گرفته می‌شود. در دستگاه‌های رسوب دهنده با الکتریسیته ساکن، به ذرات بار منفی الکتریکی داده می‌شود و سپس از داخل دیواره هایی که دارای بار مثبت هستند عبور داده می‌شود که در نتیجه ذرات به آنها می‌چسبند. سپس هنگامی که دیواره های دستگاه رسوب دهنده به لرزش در می‌آیند. ذرات جمع شده، در اطاقک جمع آوری فرو می‌ریزند. دستگاه جاروب مرطوب، گرد و خاک دودکش صنعتی را با پاشیدن آب بر آنها جمع آوری می‌کند.

مواد خروجی گوگردی از اتومبیل ها و نیروگاه ها را می‌توان با استفاده از ذغال سنگ کم گوگرد بجای ذغال سنگ دارای گوگرد زیاد کاهش داد. پژوهش در مورد تبدیل دی اکسید گوگرد به فرآورده های مفید، مانند کود، در جریان است.

پالایش نفت خام به نفت مایع و بنزین، در صورت آماده سازی طولانی تر، سوخت تمیزتری حاصل می‌کند. حتی ذغال سنگ را می‌توان به صورتی آماده سازی نمود که گاز ذغال تمیزتری متصاعد کند. الكل حاصله از کارخانه هایی مانند نیشکر و نشاسته کاساوا

(cassava) سوخت تمیزتری است. این روش ها، هنوز برای استفاده صنعتی خیلی گران هستند و

روش آماده سازی، خود نیاز به سوزاندن سوخت هایی دارد که مواد آلاینده به محیط وارد می کنند.

اتومبیل های الکتریکی می توانند جایگزین وسایط نقلیه موتوری کنونی گردند. اتومبیل های

الکتریکی عاری از آلودگی بوده تقریباً بی صدا هستند و از نظر تبدیل انرژی قابلیت بیشتری دارند.

ولی در این اتومبیل ها سلول های سوختی به کار می رود که باید با الکتریسیته تولید شده در نیروگاه

ها مجدداً پر شود (شارژ شود). بدین طریق آلودگی حذف شده از اتومبیل ها به منابعی کمتر و لی

بزرگتر، یعنی نیروگاه ها، منتقل می شود. توسعه انواع جدید تر باطری های ذخیره کننده با ظرفیت

بیشتر و سلول های سوختی بکار برنده هیدروژن و یا سوخت های هیدروکربنی سبک ممکن است

اتومبیل الکتریکی را مناسب ترین جایگزین موتورهای با احتراق داخلی بکند.

حکومت هایی که از محیط زیست آگاه هستند، متولّ به اخذ مالیات در باره انتشار مواد

آلاینده، اخذ جریمه آلودگی و صدور مجوز به عنوان عوامل اجتماعی برای کاهش آلودگی می شوند.

چنین عواملی فقط هنگامی می توانند موفق باشند که همراه با استاندارد های قابل قبول و روش های

اندازه گیری علمی به کار روند.

کاهش آلودگی آب. تاسیسات تصفیه آب برای کنترل فاضلاب های خانگی نتیجه پژوهش ها و

فعالیت های گسترش کنترل آلودگی آب هستند. هدف این تاسیسات، استفاده از فاضل آب خانگی به

عنوان کود و در چرخه وارد کردن مجدد آن است. ولی تصفیه فاضل آب های صنعتی احتیاج به

تکنولوژی پیچیده در سطحی بالاتر دارد. برای این کار به دستگاههای جدا سازی و تصفیه مواد

آلاینده مضر از حجم های متنابهی آب نیاز می باشد.

فاضلاب خانگی از سه مرحله تصفیه عبور می کند. اولین مرحله تصفیه هرز آب شامل جدا

سازی مکانیکی، صاف کردن و کلر زنی است. حدود ۶۵ تا ۷۰ درصد جامدات و ۲۵ تا ۴۰ درصد از

bod پنج روزه (biological oxygen demand = نیاز بیولوژیکی به اکسیژن) در این مرحله جدا می شود.

در مرحله دوم برای جدا سازی مواد آلی از لجن حاصله از مرحله اول از روش های بیولوژیکی استفاده می شود. این مرحله شامل استفاده از فعالیت فشرده باکتری ها است. حدود ۹۰ درصد ذرات معلق در این مرحله جدا می شود. هزینه تصفیه و مصرف الکتریسیته این مرحله زیاد است.

سومین مرحله تصفیه پر خرج ترین آنها است. بعضی تاسیسات تصفیه فاضلاب شامل این مرحله نهایی نیستند. در این مرحله از تکنولوژی های مختلف برای تصفیه لجن های حاصله از مرحله دوم استفاده می شود. روش های مختلفی که ممکن است در ترکیب های متفاوتی برای تصفیه بکار روند، عبارتند از تقطیر، اسموز معکوس (reverse osmosis)، الکترولیز، رسوب دهی شیمیایی، تبادل یون و جذب کربن. مثلاً در صورت آمیخته بودن مواد با آهک ممکن است فسفات ازان تفکیک شود. ازت به شکل بخار آمونیاک در داخل برج مشبک جدا سازی برای جمع آوری پساب های تاسیسات فاضلاب است. روش های کم هزینه تری که از نظر مصرف انرژی نیز زیاد پر خرج نیستند.

برای مرحله سوم تصفیه فاضلاب گسترش پیدا کرده اند. اینها عبارتند از صاف کردن سریع از میان سطوح مشبک و به درون آب خیز های عمیق تر، آبیاری گیاهان توسط جریان سطحی آب و آبیاری گیاهان توسط ترشح تدریجی. این روش ها در بر گیرنده تصفیه مواد خارج شونده از مرحله دوم هستند.

ریختن فاضلاب در حوضچه همراه با جلبکها روش دیگری برای تصفیه فاضلاب است. فاضلاب در حوضچه های وسیع و کم عمقی ریخته می شود. باکتری ها مواد آلی را تجزیه کرده به گاز کربنیک و آب تبدیل می کنند. گاز کربنیک و عناصر اصلی دیگر توسط باکتری ها به وزن زنده

(biomass) تبدیل می شود. این وزن زنده به عنوانم حیوانات و یا سوخت مورد استفاده قرار می گیرد. اکسیژن آزاد شده در طی فرایند فتوستترز توسط جلبکها، برای دگرگون سازی مواد زباله به کار می رود.

مقادیر هنگفت زایدات از قبیل کاغذ، شیشه، لاستیک، قوطی های فلزی، ماشین آلات استفاده شده اوراقی و پلاستیک، نمایانگر از دست رفتن منابع طبیعی و میزان انرژی است که صرف تهیه آنها شده است. تراکم این مواد زاید همراه با افزایش رشد جمعیت و صنعت و استفاده از تکنولوژی و منابع افزایش می یابد. برای حفظ محیط زیست از اثرات معکوس این مواد باید مقدار این آلودگی و زایدات را در بدوفولید کنترل کنیم. این موضوع نیاز به تکنولوژی های پیشرفته تروکم مصرف تردارد. تکنولوژی هایی که استفاده، استفاده مجدد، بازیابی و بازگردانیدن به چرخه مواد را امکان پذیر سازد. بازگردانیدن مواد به چرخه زایدات را به کود، گوگرد پالایشگاه ها را به اسید سولفوریک و خاک آهن کارخانه های ذوب آهن را به فولاد تبدیل کرده است.

در مواردی که بازگردانیدن به چرخه به روش های شیمیایی نیاز داشته باشد، هزینه زیادی را باید متحمل شد. بازیابی زباله ها در مبدأ تولید نسبت به جمع آوری آن پس از پراکندگی در رودخانه، هوا و زمین هزینه کمتری را در بر خواهد داشت.

قسمت عمده ای از حجم مواد زاید را جعبه های صنعتی و مواد بسته بندی مانند کاغذ، پلاستیک، شیشه، فلز، لاستیک و آب تشکیل می دهد. بازگردانیدن مواد زباله ای به چرخه مطمئناً از فشار تقاضا برای مواد طبیعی خواهد کاست.

بعضی از متخصصین کیفیت سنگی معتقدند که در بعضی از صنایع تولید از مواد اولیه، به مراتب از بازگردانیدن آنها به چرخه کم هزینه تر است. با وجود این بریدن درختان برای تهیه خمیر کاغذ نسبت به مرکب زدائی از کاغذ های چاپ شده هزینه بیشتری دارد. حدود ۳۴ کیلو گرم خمیر

کاغذ از ۴۵ کیلو گرم کاغذ باطله بدست می آید. ۱۱ کیلو باقی مانده به شکل مواد زایدی مرکب از

سلولهای فیبری شکسته شده، مرکب و مواد خارجی دیگر است. این مواد زاید بدلیل دara بودن

۸۰ درصد آب قابل سوزانیدن نیستند و خشک کردن آنها به انرژی بیشتری نیاز دارد. کاغذی که بدین

طریق بدست می آید برای تهیه کارتون، مقوا، نمد سقف و تخته های ساختمانی به کار می رود.

کاربرد کاغذ در تغذیه حیوانات راه دیگری برای بازگردانیدن آن به چرخه است. یک بررسی

در آمریکا نشان داده است که اگر در رژیم غذائی دام ها از مخلوط ده درصد کاغذ روزنامه پودر شده

و ۹۰ درصد ملاس، بلغور و ویتامین استفاده شود، وزن دام نسبت به زمانی که با غذای عادی تغذیه

میشده است بیشتر خواهد شد.

کاربرد وسیع مواد پلاستیکی در صنعت بسته بندی و تهیه فرآورده هایی برای منزل، ساختمان،

اسباب بازی، وسایل آشپزخانه، مبلمان، حمل و نقل، کفش و صفحات گرامافون به حجم زباله های

پلاستیکی افزوده است. بسیاری از زباله های پلاستیکی غیر قابل تجزیه هستند. ۲۴۰ سال طول می

کشد تا یک پاکت پلاستیکی تجزیه شود. در حال حاضر پلاستیک تجزیه شدنی نیز، تهیه شده است.

توسط یک شیمیدان ژاپنی کف پلاستیکی پلیستیرن (polystyrene) تهیه شده است که در برابر

تابش اشعه ماوراء بنفس خورشیدی، پس از ۶ ماه از هم پاشیده می شود.

اگر جعبه ها و بسته بندی ها هم مانند قیف های بستنی قیفی قابل استفاده بودند، هیچ مشکلی

از جهت دور ریختن آنها به وجود نمی آمد. مواد پلاستیکی غیر قابل تجزیه، بدلیل عدم فساد، سیستم

آبهای زیرزمینی را آلوده نمی سازد و چون در طی سالیان داراز تغییر نمی کند، می توان از آنها به

عنوان مواد مستحکمی برای پرکردن زمین استفاده کرد. با بکارگیری بطری های پلاستیکی در مخلوط

سیمان در ساختن پل های سیمانی، این مواد مجدداً در چرخه وارد می شوند. استفاده از ۳۰ درصد

زباله پلاستیکی در مخلوط سیمان یک کامیون سیمان معمولی باعث صرفه جوئی مقدار ۸۱۷ کیلو گرم

سیمان در هر کامیون خواهد شد. به علاوه پل ساخته شده نیز نسبت به هنگامی که تمام آن با سیمان

ساخته شود ۹ درصد سبک تر می شود در حالی که در استحکام آن تفاوتی حاصل نشده است.

وارد کردن مجدد شیشه، فلز، لاستیک در چرخه مستلزم به کارگیری ابزار مختلفی است. این

مواد باید تخلیص و الک شوند و در دستگاه سانتریفیوژ (گریز از مرکز) قرار گیرند و برای جدا سازی

فلز از شیشه باید مغناطیسی شوند. از شیشه های شکسته می توان بطری های شیشه ای تهیه کرد از

طرفی از این شیشه های شکسته به عنوان مواد اولیه در تهیه مواد پوشاننده سطح جاده ها و یا

موزائیک فرش کردن زمین استفاده کرد. و آنها را مجدداً در چرخه وارد ساخت از شیشه های خرد

شده به عنوان جانشین ماسه در پوشاندن جاده های پر رفت و آمد استفاده می شود. برای استفاده

مجدد از زباله های شیشه ای تکنولوژی لازم است، چون میلیون ها سال طول خواهد کشید تا

بطریهای مشروب و آبجو تجزیه شده به اکسید سیلیکون تبدیل شوند.

می توان قوطی های آلومینیمی مصرف شده در بسته بندی نوشابه ها را کاملاً به چرخه باز

گردانید. آلومینیم در طی ۵۰۰ سال تجزیه شده به پدر اکسید آلومینیم تبدیل می شود. مقدار انرژی

لازم برای تولید قوطی جدید ۱۹ برابر مقدار انرژی لازم برای استفاده مجدد از آنها است. در

بازگردانیدن به چرخه قوطی های آلومینیمی، فلز بقا می یابد و آلودگی در محل کارخانه کترول می

گردد. هر سال میلیون ها تایر لاستیکی به دور ریخته می شود. تایرهای رویی در ساخت لاستیک

مصنوعی مجدداً مورد استفاده قرار می گیرد. تایرهای رویی راممکن است خرد کرده پس از هیدروژنه

کردن برای سوخت ذغال سیاه (black carbon) به کار برد. یک شرکت لاستیک سازی گزارش

کرد که توانسته است از لاستیک ها به مقدار ۱۰۰٪ استفاده مجدد به عمل آورد و کیفیت مواد باز یافته

را بهبود ببخشد. شرکت لاستیک سازی دیگری لاستیک های کهنه و فرسوده را برای استفاده مجدد

باز سازی می کند. تایرهای لاستیکی در ساختن صخره های مصنوعی تحریک کننده صخره مرجانی

در مجموعه های مرجانی قرار می گیرند. در آنجا آنها پوششی از صدف ها (barnacles) و ارگانیسم های دیگر پیدا می کنند. و به عنوان محل تخم ریزی و پرورش ماهیان بزرگتر خدمت می کنند.

برنامه ریزی مداخله انسان در فرآیندهای طبیعی

حفظ کیفیت زندگی در میان انفجار جمعیت، مصرف متزايد و زباله های انباسته شده در فضا و منابع محدود، بشر را به پاسخگویی و تصمیم گیری های نظام یافته می طلبد. پاسخ های نظام یافته پاسخ هایی هستند که تعهد برای ساختن دنیای بهتر محرک آنها است. پاسخ هایی که منجر به اراضی نیازهای اولیه و اساسی شوند، مصرف زیاده از حد را منع کنند. پاسخ ها و تصمیماتی که اقدامات مضر به حال دیگران را نقض می کنند و صلح را منع کنند. پاسخ ها و تصمیماتی که اقدامات مضر به حال دیگران را نقض می کنند و صلح و مساوات را در میان افراد، گروهها و ملل ارتقاء می بخشد. مداخله انسان در اکوسیستم های طبیعی و محیطهای زیست مصنوعی که سالیان دراز وجود داشته اند، باید توسط این بخشها و تصمیمات راهنمایی شود.

مداخله انسان در اکوسیستم های طبیعی تقریباً غیر قابل اجتناب است. با علم به اینکه چنین مداخلاتی هزینه هایی نیز در بر خواهد داشت، پیشنهاد می شود که:

* مشخصات و طرح ساختمانی کارخانجات از نظر اثرات آنها بر محیط زیست مورد مطالعه دقیق قرار گیرد و این مطالعه بر روی اثرات محلی فوری، اثرات دراز مدت و زنجیره اتفاقات حاصل از آن، اثرات بیوفیزیکی و ترکیبات اجتماعی متأثر از آن، خسارات، استراتژی های جایگزین و عواقب آنها متمرکز شود.

* انتخاب های نهایی براساس اخلاق ارتباطی بشر نسبت به محیط زیست انجام گیرد. اخلاقی

که در آن رفاه کلی بر درآمد شخصی رجحان داشته باشد و حفاظت از محیط به سوء تخریب شده

شناخته شوند.

* مکانیسم های اجتماعی مانند اخذ وجوه در برابر صدور مجوز، اخذ مالیات و حفاظت بر

طبق استانداردهای تائید شده، همراه با اخذ جرائم در هنگام نقض مقررات – در صورت صدور حکم

– به کار برده شود.

* عموم افراد باید از هرگونه اثرات بیوفیزیکی غیر قابل اجتناب و یا از هر گونه نابرابری

حاصل از مداخلات انسان در محیط زیست اجتماعی – فرهنگی، هر قدر هم که ناچیز باشد مطلع

گردند.

* مردم باید در مورد روشهای محافظت از خود – در صورتی که تاثیرات این مداخله بشری

افزایش یابد – راهنمایی شوند و این اثرات را به حداقل برسانند.

با دانستن اینکه اثرات مداخله انسان در طبیعت به ندرت در محل باقی می ماند و به جهانی

شدن گرایش دارد، لازم می شود که همکاری بین المللی برانگیخته شود و دولت ها موظف به بهبود

کیفیت زندگی و بهترسازی محیط باشند.

زمینه های مسئله ساز که همکاریهای بین الملل در این زمینه ها بیشتر از همه مورد نیاز است

عبارتند از: بالا بردن میزان ذخیره غذایی، محافظت از اقیانوس ها و فضا، ممانعت از مرگ تعداد

زیادی از افراد بشر در بلایای طبیعی، محافظت از جمعیت در برابر بیماری ها، کنترل رشد جمعیت و

بهبود ساختار اقتصاد جهانی.

از طریق سازمان ملل از جامعه جهانی خواسته می شود از دو زمینه توسعه ای – یعنی توسعه

بنیادی و توسعه منابع انسانی – حمایت کنند. توسعه بنیادی سعی دارد با استفاده از منابع روستاییان

فقیر و با حداقل تخریب ارزش‌های فرهنگی و محیط زیستی آنها، اوضاع اقتصادی آنان را بهبود بخشیده رفاه کلی عموم را فراهم آورد. در تلاش‌های توسعه بنیادی خدمات پزشکی و آموزش، تسهیلات سالم سازی، ساختمان راه‌ها، ایجاد شبکه‌های ارتباطی و برق رسانی گنجانده شده‌اند. به علاوه باید با وضع و اجرای قوانین از برنامه این توسعه حمایت به عمل آید. مثلاً جهت تامین مالکیت زمین برای اکثریت مردم و هموار ساختن راه برای توزیع ثروت روستائیان «قانون اصلاحات اراضی» به وجود آمده است.

طرحهای توسعه بنیادی باید منجر به افزایش میزان تولیدات کشاورزی در میان زارعین و ارتقاء سطح زندگی آنان گردد. افزایش تولید به نوبه خود باید مصرف غذا و دیگر فراورده‌های مورد لزوم برای سلامتی و رفاه کشاورزان و خانواده‌های آنها را بالا ببرد. با آموزش بهتر، سالم سازی و تغذیه باید باروری کاهش یافته و میزان وابستگی اقتصادی کمتر گردد.

روش متمرکز بر منابع انسانی، سعی در حل مشکلات انسانی از طریق کارگر و فعالیت‌های متمرکز اطلاعاتی دارد. این روش سه نوآوری ساختاری شامل ساختارهای تولیدی اجتماع محوری، توسعه مناطق به هم پیوسته و یا چهارچوبه حوزه رودخانه‌ای (river basin) و «صنایع دانش» را توصیه می‌کند.

ساختارهای تولیدی اجتماع محوری ابداعاتی هستند که هدف آنها تجدید ساختمان تولید برای اجتماع است و شامل تجدید ساختمان ارتباطات اجتماعی و استفاده از تکنولوژی مناسب برای خدمت به نیازهای اجتماع است. گرایش به طرف اکوسیستم زراعی و یا مطابق پیشنهاد دکتر ام. سوامی ناتان به طرف اکوسیستم اقتصادی است. هدف این نظام‌ها حداقل از منابع اقتصادی یک محیط زیست اکولوژیکی و به حداقل رسانیدن خطرات و ریسک‌های آن نسبت به محیط است.

برای مثال توسعه مناطق به هم پیوسته و یا چهارچوبه حوزه رودخانه ای اساساً یک نوآوری مدیریت است چون نیاز به یک مدیر پر قدرت منطقه و یا اداره کننده ای با قدرت زیاد سیاسی و مدیریت در منطقه دارد تا همه نیروهای محلی تخصیص یافته از طرف دولت مرکزی را در هم ادغام کند و بطرز موثری گردهم آورد تا بر رشد منطقه تاثیر بگذارد. این مدیریت براساس این فرضیه کار می کند که: بعضی از مسائل موثر بر منطقه ای بخصوص یا اجتماعی خاص، ممکن است در دراز مدت بر مناطق دیگر و یا جوامع تاثیر کند. بریدن بی رویه درختان در جنگلها باعث جاری شدن سیلابها در زمین های پست شده است و این امر باعث از بین رفتن محصولات، اموال و حتی زندگی افراد می شود. در این مورد، برای حل این مساله محلی، به تمرکز اقدامات گروههای افراد در محلی که تحت تاثیر عمل قطع اشجار قرار گرفته است نیاز خواهد داشت این چهارچوبه به روشهای متصرکز بر نیاز جامعه مرکب از طرحهای سازمان دهی رهنمون خواهد شد، نه روشهایی که از توجه به یک بخش یا منطقه سرچشمه می گیرد یا توسط آن دیکته می شود.

تاكيد بر صنایع اطلاعاتی از آن جهت پیش بینی می شود که می توان نیاز صنایع تولیدی و فراهم کننده نیرو را در آینده حدس زد. صنایع اطلاعات و ارتباطات، مخصوصاً در آموزش و پرورش، صنایع رشد کننده دهه آینده خواهند بود. این روش چنین فرض می کند که دانش و درک فرآیندهای محیط زیستی به رشد افرادی مسئول و محافظ رهنمون خواهد شد.

از آنچه گفته شد ممکن است چنین نتیجه گیری شود که مسئولیت مدیریت محیط زیست برای افزایش کیفیت محیط و بهبود زندگی در درجه اول بر عهده هر فرد است با وجود این آن دسته از دخالت های بشر که طوری برنامه ریزی شده است تا کمترین اثرات منفی را بر محیط زیست بگذارد بهتر است به صورت گروهی توسط دولت های ملی و با همکاری آحاد ملت و در نهایت توسط اجتماع بین الملل با همکاری از طرف دولتها ملی، انجام گیرد.

کنفرانس سازمان ملل درباره محیط زیست انسان استکهلم الی ۱۶ ژوئن ۱۹۷۲

بیانیه کنفرانس سازمان ملل درباره محیط زیست انسان اعلام می دارد که:

۱. انسان مخلوق و شکل دهنده محیط زیست خود است. محیطی که به وی بقای فیزیکی، فرصت رشد معنوی، اخلاقی، اجتماعی و روحی عطا می کند. در تکامل طولانی و آکنده از رنج نژاد بشر در این سیاره خاکی، مرحله ای فرا رسیده است که در آن انسان قدرت تغییر شکل غیر قابل پیش بینی به دست آورده است. هر دو جنبه محیط زیست انسان، طبیعی و مصنوعی، برای رفاه بشر و بهره وری او از حقوق پایه بشری، حتی حق به زندگی ضروری است.
۲. حمایت از محیط زیست انسان و بهبود آن موضوعه مهمی است که بر رفاه افراد و توسعه اقتصادی در سراسر جهان اثر می گذارد. این آرزوی مبرم همه افراد سراسر دنیا و وظیفه همه دولت ها است.
۳. انسان باید دائماً تجربه اندوزی کرده به اکتشاف، اختراع و پیشرفت ادامه دهد. در عصر ما، قدرت انسان برای دگرگون سازی اطرافش، اگر علاوه به کار رود، می تواند برای همه مردم منافع توسعه فرصت بهبود زندگی را به ارمغان آورد و اگر به اشتباه ویا بی توجهی به کار گرفته شود. همان قدرت، می تواند صدمات بی شماری به افراد بشر و محیط زیست انسانی وارد سازد. ما در اطراف خود، در بسیاری از مناطق زمین، نشانه های روز افزونی از صدمات حاصله از انسان مشاهده می کنیم. سطوح خطرناک آلودگی در آب، هوا، زمین و موجودات زنده با اختلالات شدید و نامطلوب در تعادل بوم شناختی زیست کرده، تخریب و تهی سازی منابع غیر قابل تجدید، کمبودهای شدید مضر به حال سلامتی جسمانی، روحی و اجتماعی انسان، در محیط زیست مصنوع بشر به ویژه در محیط کار و زندگی وی مشاهده می کنیم.

۴. بسیاری از مسایل محیط زیست، در کشورهای در حال رشد از کمی توسعه ناشی می شود.

میلیونها تن از افراد بشر به زندگی در سطوحی پائین تر از آنچه که شایسته زندگی یک انسان است – در محرومیت از غذای کافی و لباس، مسکن و آموزش، سلامتی و بهداشت – ادامه می دهند. بنابراین کشورهای در حال رشد باید با در نظر گرفتن اولویت های خود و نیاز به محافظت و بهبود محیط زیست، تلاش های خود را به طرف توسعه معطوف سازند. کشورهای صنعتی نیز باید به همان دلیل کوشش کنند که فاصله بین خود و کشورهای در حال توسعه را تقلیل دهند. در کشورهای صنعتی، مسایل محیط زیست معمولاً به صنعتی کردن و توسعه تکنولوژی مربوط می شوند.

۵. رشد طبیعی جمعیت دائمًا مشکلاتی برای محیط زیست به وجود می آورد و برای مقابله با این مشکلات باید در زمان مناسب سیاست ها و اقدامات بسنده ای در پیش گرفته شود.

آدمیان از هر چیزی در دنیا با ارزش تر هستند. این افراد بشر است که چرخهای پیشرفت اجتماع را به حرکت درآورده ثروت اجتماعی تولید می کنند، علوم و تکنولوژی را توسعه می دهند و با سخت کوشی خود محیط زیست انسانی را دائمًا تغییر می دهند همراه با پیشرفت اجتماع و ترقی تولید، علوم تکنولوژی، قدرت انسان برای بهبودسازی محیط زیست، روز به روز، افزایش می یابد.

۶. نقطه ای در تاریخ فرا رسیده است که باید فعالیت های خود را در سراسر جهان با دقت موشکافانه تری از نظر پی آمدهای محیط زیستی آنان شکل دهیم. ما می توانیم در اثر جهل و بی مبالاتی خسارات عمدۀ غیر قابل ترمیمی به محیط زیست زمین که زندگی و رفاهمنان به آن وابسته است وارد سازیم و بالعکس می توانیم با استفاده از دانشی بیشتر و انجام اعمالی عاقلانه تر در محیطی که با احتیاجات و امیدهای بشری انطباق دارد زندگی بهتری برای خود و اعقابمان فراهم آوریم. چشم اندازهای وسیعی برای بهبود کیفیت محیط زیست و ایجاد یک زندگی خوب وجود دارد. آنچه که مورد نیاز است، آرامش فکری و اشتیاق، فعالیت شدید ولی نظام یافته است.

برای رسیدن به آزادی در دنیای طبیعت، انسان باید دانش را به کمک طبیعت برای ساختن محیط زیست بهتری به کار ببرد. دفاع از محیط زیست انسان و بهبود آن برای نسل های حال و آینده هدفی ضروری برای نوع بشر شده است – هدفی که باید با همراهی و هم آهنگی اهداف تائید شده بنیادی صلح و توسعه جهانی اقتصاد و اجتماع دنبال گردد.

۷. دستیابی به این هدف محیط زیستی نیاز به پذیرش مسئولیت تمام شهروندان و اجتماعات، سرمایه گذاران و موسسات در هر سطحی و شرکت مساوی آنان در تلاش های عمومی خواهد داشت. افراد در همه مسیرهای زندگی و موسسات در زمینه های گوناگون، به یاری ارزش ها و نتایج اعمال خود محیط زیست آینده جهان را خواهند ساخت. دولت های ملی و محلی بیشترین قسمت بار سنگین اقدامات و سیاست های زیست محیطی گستردۀ را در محدوده قلمرو خود بدوش خواهند کشید. همکاریهای بین المللی در گردآوری منابع برای حمایت از کشورهای در حال توسعه برای انجام مسئولیت های محیط زیستی در این زمینه نیز مورد نیاز خواهد بود. از آنجاییکه گروه فزاینده یی از مسایل زیست محیطی از نظر ابعاد جهانی یا منطقه ای هستند و یا بر محدوده مشترک بین الملل تاثیر می گذارند، به همکاری گستردۀ ملت ها برای تلاشی عمومی در جهت حفاظت محیط زیست شهری و بهبود آن برای استفاده همه ابناء بشری و اعقاب آنها، دعوت می کند.

بيانه اصول

تعهد مشترکی را بیان می کند، مبنی بر اینکه:

اصل اول. انسان حقوقی بنیادی نسبت به آزادی، مساوات و شرایط مناسب زندگی در محیطی که به او اجازه زندگی باوقار و سعادتمندانه را می دهد، دارد و مسئولیت حفظ و بهبودی محیط زیست برای نسل حاضر و نسل های آینده را به عهده دارد. از این جهت سیاست های مشوق یا

تداوم دهنده آپارتايد، جدائی طلبی نژادی، تبعیض، استعمار و دیگر اشکال ظلم و تسلط خارجی محکوم می شوند و باید نابود گردند.

اصل دوم. منابع طبیعی زمین شامل هوا، آب، زمین گل ها و گیاهان و مخصوصاً نمونه های مشخص اکوسیستم های طبیعی باید برای استفاده نسل های کنونی و آینده با برنامه ریزی دقیق و مدیریت مناسب، محافظت شوند.

اصل سوم. ظرفیت زمین برای تولید منابع قابل تجدید حیاتی باید حفظ شده، هر جا عملی باشد بازسازی شود یا بهبود یابد.

اصل چهارم. بشر برای حفاظت و مدیریت عاقلانه میراث حیات وحش و زیستگاه آن، که هم اکنون در اثر عوامل گوناگون به مقدار زیادی نابود شده است، مسئولیتی خاص به عهده دارد. بنابراین حفاظت طبیعت همراه با زندگی وحش باید در برنامه ریزی های توسعه اقتصادی از اهمیت برخوردار شود.

اصل پنجم. از منابع غیر قابل تجدید زمین بایستی به صورتی استفاده شود که از خطر ته کشیدن آنها جلوگیری به عمل آید. سهیم بودن همه افراد بشر در منافع چنین استفاده بی باید ضمانت شود.

اصل ششم. تخلیه مواد سمی و یا مواد دیگر و گرما به میزان و یا تراکمی که از ظرفیت مجاز محیط زیست بالا رود باید متوقف شود تا اطمینان حاصل شود که صدمه غیر قابل بازگشتی به اکوسیستم وارد نمی شود. از مبارزه بر حق مردم همه کشورها بر ضد آلودگی باید حمایت شود.

اصل هفتم. دولت ها، برای جلوگیری از آلودگ دریاها با موادی که ممکن است برای سلامتی انسان خطرناک باشد و به منابع و موجودات زنده دریایی صدمه بزنند و یا امکانات آنرا از بین برد و یا دیگر استفاده های قانونی آن مداخله نماید اقدامات لازم را به عمل خواهند آورد.

اصل هشتم. توسعه اقتصادی و اجتماعی برای تضمین زندگی و محیط کار مطلوب برای انسان و برای ایجاد شرایطی که جهت بهبود کیفیت زندگی ضروری هستند لازم است.

اصل نهم. نقایص محیط زیستی که از وضعیت کمی رشد و بلایای طبیعی ناشی شده مشکلات بزرگی ایجاد می کند. این مشکلات را می توان با سرعت بخشیدن به توسعه از طریق انتقال مقادیر قابل توجهی از کمک های مالی و فنی به عنوان ضمیمه ای برای تلاشهای داخلی و خارجی کشورهای رو به رشد و هرگونه کمک مشابه در زمان مناسب، درمان نمود.

اصل دهم. برای کشورهای در حال توسعه، ثبات قیمت ها و درآمد کافی برای برآوردن احتیاجات اولیه از ضروریات مدیریت محیط زیست هستند، چون عوامل اقتصادی و فرآیندهای بوم شناختی هر دو باید به حساب آیند.

اصل یازدهم. سیاست های محیط زیستی همه کشورها باید در جهت بهبود باشد نه اینکه به صورتی معکوس بر توسعه بالقوه کنونی و آینده کشورهای در حال توسعه اثر بگذارد و یا موانعی بر سر راه دستیابی به شرایط زندگی بهتر برای همه افراد بشر قرار دهد. دول و موسسات بین المللی باید اقدامات صحیحی با دیدی برای رسیدن به موافقت درباره رویرو شدن با عواقب اقتصادی احتمالی ملی و بین المللی در اثر به کار بردن اقدامات زیست محیطی، انجام دهند.

اصل دوازدهم. برای محافظت و بهبود محیط زیست، با توجه به موقعیت و نیازهای خاص کشورهای در حال توسعه، و با توجه به هر گونه هزینه ایکه احتمال دارد در اثر اقدامات محافظتی محیط زیست به طرح های توسعه آنان وارد شود و با توجه به کمک های فنی و مالی بیشتر بین المللی که ممکن است این کشورها برای این منظور لازم داشته باشند و بنا به درخواست آنها باید در اختیارشان قرار گیرد، منابع لازم باید تامین شوند.

اصل سیزدهم. برای دستیابی به مدیریت منطقی تر منابع و بهبود محیط زیست از این طریق، دولت ها باید روشی متمرکز و هم آهنگ برای برنامه توسعه خود انتخاب کنند تا توسعه قابل انطباقی با نیازهای محافظت و بهبود محیط زیست انسان به نفع مردم کشور خود، را بتوانند تضمین کنند.

اصل چهاردهم. برنامه ریزی منطقی، وسیله ای ضروری برای حل هرگونه تعارض بین نیازهای توسعه و نیازهای حفاظت و بهبود محیط زیست است.

اصل پانزدهم. در زمینه اسکان انسانی و شهرنشینی، برنامه ریزی باید با جهت گیری به سوی احتراز از اثرات معکوس بر محیط زیست و کسب حداکثر منافع اجتماعی و محیط زیستی برای همه به کار رود. در این میان، طرح هایی که برای تسلط استعماری و نژادی تنظیم شده اند باید کنار گذاشته شوند.

اصل شانزدهم. سیاست های مربوط به جمعیت که نسبت به حقوق اساسی بشر بی طرف هستند و دول مربوطه آنها را تائید کرده اند، باید در مناطقی که نرخ رشد جمعیت و یا تراکم زیاده از حد آن ممکن است اثرات معکوسی بر محیط زیست یا بر توسعه داشته باشد (و یا در مناطقی که تراکم کم است و ممکن است کمی جمعیت از توسعه و بهبودی محیط زیست انسانی جلوگیری ری کند) به کار گرفته شوند.

اصل هفدهم. موسسات مناسب ملی باید با دید بهبودی کیفیت محیط زیست، کار برنامه ریزی، مدیریت، و یا کنترل منابع محیط زیستی کشور را به عهده گیرند.

اصل هجدهم. علوم و تکنولوژی به عنوان بخشی از سهم خود در کمک به توسعه اقتصادی و اجتماعی، باید برای تشخیص، اجتناب و کنترل خطرات محیط زیستی، و حل مسایل زیست محیطی به نفع عموم جامعه بشریت مورد استفاده قرار گیرند.

اصل نوزدهم. آموزش درباره موضوعات زیست محیطی برای نسل جوان و بزرگسال، با بذل توجه لازم نسبت به افراد مستضعف، برای وسیع تر کردن شالوده عقیده ای روشن بینانه و رفتاری مسئولانه، از طرف انسانها، موسسات و اجتماعات درباره محافظت و بهبود محیط زیست، در بعد کامل انسانی آن ضروری است. هم چنین لازم است که وسائل ارتباط جمعی از کمک به تحریب محیط زیست اجتناب نمایند. بلکه بالعکس اطلاعاتی آموزشی درباره نیاز به حمایت و بهبود محیط زیست برای توانایی دادن به انسان برای توسعه در هر زمینه، ارائه دهند.

اصل بیستم. پژوهش و توسعه علمی در چهارچوبه مسائل زیست محیطی ملی و بین دولی باید در همه کشورها، به خصوص در کشورهای در حال رشد تشویق شود. در این رابطه باید از جریان آزادانه اطلاعات روزآمد علمی و انتقال تجارب، حمایت و یاری شود تا حل مسائل زیست محیطی آسانتر شود. تکنولوژی های محیط زیستی باید با شرایطی که انتشار وسیع آنها را بدون گذاشتن بار سنگینی بر دوش کشورهای در حال توسعه تشویق کند، در اختیار این کشورها قرار گیرد.

اصل بیست و یکم. دولت ها، بر طبق منشور سازمان ملل و اصول قوانین بین المللی دارای حقوق حاکمیت از نظر استخراج منابع خود، مطابق سیاست های محیط زیستی خود می باشند، و مسئولیت تضمین یا کنترل فعالیت های داخل قلمرو خود را به نحوی که صدمه ای به محیط زیست کشورها، یا مناطق مأموراء قلمرو آنها وارد نکند، بعهده دارند.

اصل بیست و دوم. دولت ها باید در توسعه بیشتر قوانین بین المللی، درباره مسئولیت و یا جبران خسارات قربانیان آلودگی و دیگر صدمات محیط زیستی، متنج از فعالیت های داخل محدوده قانونی و یا مناطق تحت کنترل خود، در نواحی مأموراء قلمروشان، همکاری کنند.

اصل بیست و سوم. بدون داشتن تعصب نسبت به معیارهایی که ممکن است درباره آنها در جامعه بین الملل توافق به عمل آید، و یا استانداردهایی که باید به صورت ملی درباره آنها تصمیم

گیری شود، در تمام وارد ضروری خواهد بود که سیستم های ارزشی حاکم بر هر کشور، و میزان امکان استفاده از استانداردهایی را که برای اغلب کشورهای پیشرفته قابل قبول بوده ولی ممکن است برای کشورهای در حال توسعه ناصحیح باشد و یا اجباراً هزینه ای اجتماعی دربر داشته باشد، در نظر گرفت.

اصل بیست و چهارم. تمام کشورها، کوچک و بزرگ، باید به موضوعات بین المللی حفاظت و بهبود محیط زیست، با روح همکاری و بر پایه مساوات رسیدگی کنند. همکاری از طریق قرارهای دو جانبی یا چند جانبی، یا طرق مقتضی دیگر، برای کنترل، جلوگیری، کاهش و یا از بین بردن موثر اثرات معکوس محیط زیستی ناشی از فعالیت های انجام شده در همه زمینه ها با صرف توجه کافی نسبت به حقوق حاکمیت و علاقه همه کشورها ضروری است.

اصل بیست و پنجم. دولت ها تضمین خواهند کرد که سازمانهای بین المللی نقش پویا و هماهنگی را برای حفاظت و بهبود محیط زیست بازی کنند.

اصل بیست و ششم. انسان و محیط زیست او باید از اثرات تسليحات هسته ای و تمام وسایل تخریب عمومی دیگر مصون بماند. دولت ها باید برای رسیدن به توافقی سریع، از طریق ارگانهای مناسب بین المللی، درباره حذف و نابودی کامل چنین سلاحهایی بکوشند.

منشور بلگراد، چهارچوبه ای جهانی برای آموزش محیط زیست نسل ما رشد اقتصادی و پیشرفت تکنولوژیکی بی سابقه ای را شاهد بوده است که با وجود پیش آوردن منافعی برای بسیاری از مردم، باعث ایجاد عواقب شدید اجتماعی و محیط زیستی نیز شده است. عدم تساوی بین ملل فقیر و غنی و در داخل ملت ها افزایش می یابد و نشانه هایی از افزایش تخریب محیط زیست فیزیکی نیز، به اشکالی، در مقیاسی جهانی موجود است. این وضع، با

وجود اینکه در درجه اول، تعداد نسبتاً کوچکی از ملت‌ها باعث ایجاد آن بوده‌اند، بر همه بشریت اثر می‌گذارد.

بیانیه اخیر سازمان ملل برای ایجاد نظم نوین اقتصاد بین‌المللی، مفهومی جدید از توسعه را می‌طلبد – مفهومی که برآورده شدن احتیاجات و خواسته‌های هر یک از ساکنین کره زمین، مجموع جوامع، و تعادل و هم آهنگی بین انسان و محیط زیست را در بر می‌گیرد. محو و نابودی علل زیر بنایی فقر، گرسنگی، بی سوادی، آلودگی، استعمار و سلطه طلبی مورد درخواست است.

شكل قدیمی مقابله با این مشکلات عظیم به صورت جزء به جزء دیگر کارآمد نیست.

اصرار ساکنین کره زمین برای اقدامات حمایتی، به شکلی که عکس العمل‌های مخاطره‌آمیز برای مردم نداشته، به هیچ صورتی محیط زیست و وضع زندگی آنان را تضعیف نکند، امری کاملاً^۱ حیاتی است. لازم است راه‌هایی برای تضمین جلوگیری از رشد یا توسعه ملتی به بهای ملتی دیگر و افزایش مصرف فردی به بهای افراد دیگر، پیدا شود. منابع دنیا باید به صورتی توسعه یابند که به حال همه افراد بشر مفید بوده، انرژی لازم جهت بالا بردن کیفیت زندگی همه را فراهم آورند.

ما به اخلاق جهانی جدیدی نیازمندیم – اخلاقی که افکار و رفتار را برای افراد و اجتماعاتی که موافق مکان آدمی در زیست کره هستند پیوند می‌دهد. اخلاقی که ارتباط پیچیده و در حال تغییر بین انسان و طبیعت و بین مردم را شناسایی کرده و با حساسیت به آن پاسخ می‌دهد.

برای حصول اطمینان از نوع توسعه منطقی که به کمک این ایده آن جهانی هدایت خواهد شد تغییرات قابل توجهی باید صورت گیرد – تغییراتی که به طرف توزیع عادلانه منابع جهانی و برآوردن عادلانه تر نیازهای همه مردم خواهد شد. این نوع جدی توسعه، به حداقل کاهش اثرات صدمه زننده به محیط زیست، به کاربرد مواد رباله‌ای برای مقاصد تولیدی و به طرح ریزی تکنولوژی‌های جدیدی که نیل به چنین اهدافی را امکان پذیر خواهد ساخت نیز، نیازمند خواهد بود. بالاتر از همه،

تضمين صلح ابدی را، از طریق هم زیستی و همکاری بین الملل دارای نظام های اجتماعی متفاوت، خواهد خواست. منابع عظیمی را که باید برای برآورده کردن احتیاجات انسان مجدداً اختصاص داد، می توان از طریق محدود کردن بودجه های نظامی و کاهش رقابت در ساختن سلاح ها به دست آورد. خلع سلاح باید هدف نهایی باشد.

این روش های جدید پیشروی به طرف توسعه و بهبود محیط زیست، تجدید نظر در ترتیب اولویت های ملی و منطقه ای را می طلبد. سیاستهایی که هدفشاں به حداکثر رسانیدن بازده اقتصادی، بدون توجه به بازتاب های آن بر اجتماع و منابع موجود در اولویت ها به دست آورد، میلیونها انسان نیاز به تغییر دادن اولویت های خود دارند تا اخلاق شخصی و انفرادی جهانی را قبول کنند و در همه رفتارهایشان تعهدی نسبت به بهبود کیفیت محیط زیست و بهبود زندگی برای مردم دنیا را منعکس سازند. تحول روش ها و نظام های آموزشی مرکز سازنده این اخلاق جدید توسعه و نظام جدید اقتصادی دنیا است. دولت ها و سیاستگزاران می توانند دستور تغییر بدنهند و روش های جدید پیشروی به طرف توسعه ممکن است بهبود دادن اوضاع جهان را آغاز کند – ولی همه اینها فقط راه حل هایی کوتاه مدت هستند مر اینکه آموزش جدیدی به جوانان دنیا داده شود و این امر به ایجاد ارتباطاتی جدید بین دانش آموزان و معلمان، بین مدارس و اجتماع و بین نظام آموزشی و کل جامعه نیاز خواهد داشت.

توصیه شماره ۹۶ کنفرانس استکھلم درباره محیط زیست انسان به عنوان یکی از حساس ترین عوامل حمله همه جانبه به بحران محیط زیستی جهان، توسعه آموزش محیط زیست را طلب نمود. آموزش جدید محیط زیست باید بر پایه ای وسیع استوار بوده قویاً با اصول اساسی تعیین شده در بیانیه سازمان ملل درباره نظم جدید اقتصاد بین المللی مرتبط باشد.

در داخل این مفهوم است که باید برای یک برنامه جهانی آموزش محیط زیست پایه گذاری کرد تا دانشی جدید، مهارت‌ها، ارزش‌ها و نظریات در روندی به طرف کسب کیفیتی بهتر برای محیط زیست و در حقیقت به طرف بدست آوردن کیفیتی بالاتر برای زندگی، برای نسل حاضر و نسل‌های آینده که در محیط زندگی خواهند کرد، توسعه یابد.

بیانیه کنفرانس بین المللی تفلیس درباره آموزش محیط زیست

کنفرانس بین دولتی تفلیس درباره آموزش محیط زیست به وسیله یونسکو و با همکاری یونپ در شهر تفلیس تشکیل شد و با هماهنگی کامل و به اتفاق آراء بیانیه زیر را تصویب کرد:

در دهه‌های اخیر انسان با قدرت دگرگون سازی محیط خود، تغییرات شتاب گرفته‌ای در تعادل طبیعت ایجاد کرده است. در نتیجه گونه‌های موجودات زنده دنیا در معرض خطر قرار گرفته‌اند و این امر ممکن است جبران ناپذیر باشدند.

بیانیه کنفرانس سازمان ملل درباره محیط زیست انسان که در سال ۱۹۷۲ در شهر استکهلم تشکیل شد، اعلام کرد که «دفاع از محیط زیست انسان و بهبود آن برای نسل‌های حال و آینده، هدفی ضروری برای نوع بشر شده است». این تعهد سریعاً راهبردهای جدیدی را برای ادغام در توسعه می‌طلبد، که به ویژه در کشورهای در حال توسعه لازمه چنین پیشرفتهایی است.

ثبتات و مساوات باید در ارتباط بین الملل پایه نظام بین المللی جدیدی را تشکیل داده و هر چه زودتر تمام منابع موجود را گرد هم آورد. آموزش به کار برنده یافته‌های علوم و تکنولوژی، باید نقش هادی را در ایجاد آگاهی و درک بهتری از مسائل محیط زیست، بازی کند. آموزش باید شکل‌های مشتبی از رفتار نسبت به محیط زیست و استفاده ملل از منابع خود پرورش دهد.

آموزش محیط زیست باید برای همه سنین، در همه سطوح به صورت آموزش رسمی و غیررسمی تامین گردد. وسائل ارتباط جمعی مسئولیت بزرگی در مورد در اختیار گذاردن منابع عظیم

خود برای این رسالت آموزشی دارند. متخصصین محیط زیست و افرادیکه اعمال و تصمیمات آنها می تواند بر محیط زیست موثر باشد باید در طی دوره آموزش با دانش لازم و مهارت ها مجهز شوند و نسبت به مسئولیت خود در این مورد باید احساس کاملی بآنها داده شود.

آموزش محیط زیست در صورتیکه بدرستی فهمیده شده باشد باید شامل آموزشی مفصل برای سراسر دوره زندگی باشد آموزشی برای پاسخگویی به تغییرات در دنیاپی که به سرعت تغییر می یابد. آموزشی که فرد را برای زندگی از طریق درک مسایل عمدۀ دنیاپی معاصر و تدارک مهارت‌ها و خاصه لازم آماده سازد تا نقش مولدی را برای بهبود زندگی و حفاظت محیط زیست بازی کند و به ارزش های اخلاقی احترام بگذارد. آموزش با در پیش گرفتن روش کلیتی که در شالوده وسیعی از موضوعات بین رشته ای جای گرفته است چشم اندازی را مجدداً خلق می کند که این حقیقت را که محیط زیست طبیعی و مصنوع عمیقاً به هم وابسته هستند، مورد شناسایی قرار می دهد. آموزش به آشکار ساختن تداوم پایداری که اعمال امروزه را با عواقب آن برای فردا ارتباط می دهد کمک می کند و وابستگی های داخلی را بین اجتماعات ملی و احتیاج به ثبات را بین همه افراد بشر نشان می دهد.

آموزش محیط زیست باید به خارج از خود به اجتماع نظر افکند. آموزش محیط زیست باید فرد را در روش فعال حل مسایل در متن حقایق مشخص درگیر سازد و باید خلاقیت و حسن مسئولیت و تعهد وی را برای ساختن فردای بهتر تشویق کند. آموزش محیط زیست به سبب طبیعت خاص خود می تواند کمک های شایانی به نوسازی فرایند آموزش بنماید.

برای دست یابی به اهداف، آموزش محیط زیست نیاز به اقدامات خاصی برای پر کردن خلاء‌های موجود دارد، خلاء‌هایی که علی رغم تلاش های شایان توجه هنوز هم به وجود خود در نظام های آموزشی کنونی ما ادامه می دهند. در نتیجه کنفرانس تفلیس درخواست می کند از ملل عضو

که در سیاست فرهنگی خود اقدامات طرح ریزی شده ای را برای معرفی موضوعات، فعالیت ها، و

مطالب محیط زیستی بر پایه اهداف و ویژگی های ذکر شده فوق در نظام آموزشی خود بگنجانند.

دعوت می نماید از مسئولین آموزشی که تفکر، پژوهش و نوآوری را در آموزش محیط زیست

ارتقاء داده تشویق کنند. اصرار می ورزد که اعضاء عضو در این زمینه همکاری کنند، مخصوصاً از

طریق مبادله تجارب یافته های پژوهشی، اسناد و مواد و از طریق در اختیار گذاردن گستردۀ تسهیلات

آموزشی خود برای معلمین و متخصصین کشورهای دیگر و درخواست می کند، در نهایت، از جامعه

بین الملل که سخاوتمندانه کمک کند تا این همکاری را در زمینه ای که حاکی از نیاز برای ثبات همه

افراد است و ممکن است آنرا به صورت انتقال دهنده خاصی برای بالا بردن درک و تفاهم بین الملل

و برای خاطر صلح مشاهده کرد، تقویت کند.

نوع ماده معدنی	آلودگی هوا	آلودگی آب	آلودگی خاک	اثر بر فعالیت و سلامت انسان
مولیبدن	حداکثر میزان تراکم مجاز مولیبدن در آب 1 mg/lit می باشد و بیش از این سمی است و حیات موجودات آبزی را به خطر می اندازد.	حداکثر میزان تراکم مجاز مولیبدن در آب 1 mg/lit می باشد و بیش از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	حداکثر میزان تراکم مجاز مولیبدن در آب 1 mg/lit می باشد و بیش از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	بر روی دستگاه تنفس به مرور زمان تأثیر می گذارد.
من	حداکثر میزان تراکم مجاز من در آب 2 mg/lit می باشد و بیش از این برای موجودات آبزی بسیار سمی می باشد.	حداکثر میزان تراکم مجاز من در آب 2 mg/lit می باشد و بیش از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	حداکثر میزان تراکم مجاز من در آب 2 mg/lit می باشد و بیش از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	عارض مس برای کارگران معدن نسبتاً اندک بوده و عملاً بی خطر است. اثر سمی من در نتیجه استنشاق، ده برابر اثر سمی آن از راه خوراکی می باشد.
سرب	حداکثر میزان تراکم مجاز سرب در خاک 3 mg/m^2 می باشد و از این حد بیشتر برای گیاهان سمی بوده ولی برای جانورانی که از این گیاهان استفاده می کنند سمی نمی باشد.	حداکثر میزان تراکم مجاز سرب در خاک 2 mg/lit می باشد و بیش از این در حیات موجودات آبزی، بخصوص صدفها و پلانگونها ایجاد اشکال می کند و بمروار آنها را از بین می برد.	حداکثر میزان تراکم مجاز سرب در هوا 1 mg/m^3 می باشد و از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	نازاحتیهای معدن، کم خونی، ضعف کلی و اثرات زیان بر بر اعصاب در مورد کارگران معدن من بروز می کند.
انتیموان	حداکثر میزان تراکم مجاز آنتیموان در خاک 1 mg/m^2 می باشد و بیش از این باعث مسمومیت گیاهان می شود.	حداکثر میزان تراکم مجاز آنتیموان در آب 1 mg/lit می باشد که بیش از این باعث مسمومیت موجودات آبزی می شود.	حداکثر میزان تراکم مجاز آنتیموان در هوا 5 mg/m^3 می باشد و از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	در عده ای از کارگران عارض پوستی، نسبتاً زیاد دیده شده است.
منگنز	حداکثر میزان تراکم مجاز منگنز در خاک 5 mg/m^2 می باشد و بیش از این برای گیاهان سمی است.	حداکثر میزان تراکم مجاز منگنز در آب 1 mg/lit می باشد و بیش از این ایجاد مسمومیت می کند.	حداکثر میزان تراکم مجاز منگنز در هوا 5 mg/m^3 می باشد و از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	از جمله عارضی که بر روی معدنچیان بهره ادارد، پنومونی منگنز می باشد.
سیلیس	تراکم گرد و غبار حاصل از سیلیس در انسان ایجاد بیماری سیلیکوز می کند. سیلیس در نسوج حل شده و به صورت اسید سیلیسیک در می آید نیاز به گاه جلوگیری می کند	از نظر آلودگی آب، سیلیس و ذرات آن سمی نمی باشد. برحسب قفل، ذرات به مرور زمان در آب ته نشین می گردند.	حداکثر میزان تراکم مجاز سیلیس در هوا 5 mg/m^3 می باشد و از این حد بیشتر باعث آلودگی هوا می شود.	

هوای پاک و نسبت در صد

گاز های تشکیل دهنده آن

%۷۸	نیتروژن
%۱۹	اکسیژن
%۲	بخار آب
%۱	آرگون
%۰/۳	دی اکسید کربن
۱۸ Ppm	نئون
۵ Ppm	هليم
۱/۵ Ppm	متان
%۳ Ppm	دی اکسید نیتروژن
%۲ Ppm	هيدروژن
%۱ Ppm	گرنون
%۰/۲ Ppm	اوzon

آلاینده های صنعتی و منابع مربوطه

مواد آلاینده	واحد های تولیدی و صنعتی
گوگرد	نیروگاه ها، پالایشگاه ها، باز یافت روغن سوخته، ذوب فلزات، فراوری کک، تولید اسید
	سولفوریک، سوزاندن زباله، تکلیس سنگ معدن
فلوئور	تولید کود شیمیایی، استخراج و فرآوری آلومینیم، تولید شیشه،

اجرپزی، تولید سیمان، لعابکاری، صنایع فولاد، سرامیک سازی، تولید تفلون	
تولید کود شیمیایی، تولید اسیدنیتریک، نیروگاه برق، جوشکاری، دامداری های صنعتی،	نیتروژن
کود شیمیایی، آجرپزی، تولید پلاستیک، تولید کائوچو، چنی سازی لعب کاری سوزاندن زباله	اسید کلریدریک
پالایشگاه ، تولید رنگ، لعب کاری خشکشویی، تولید کف آتش نشانی، ترکیبات خنک کننده، سموم کشاورزی، آسفالت پزی، قیر داغ کنی،	انواع ترکیبات آلی
تولید سیمان، گچ، ذوب فلزات، تولید مواد شوینده، کود شیمیایی، صنایع چوب، موزائیک تراشی، سنگ خرد کنی	غبار
صناعی غذایی، کشتارگاه، صنایع چرم و دباغی، صنایع نفت	بو

جدول نمونه هایی از شدت صدای مختلف

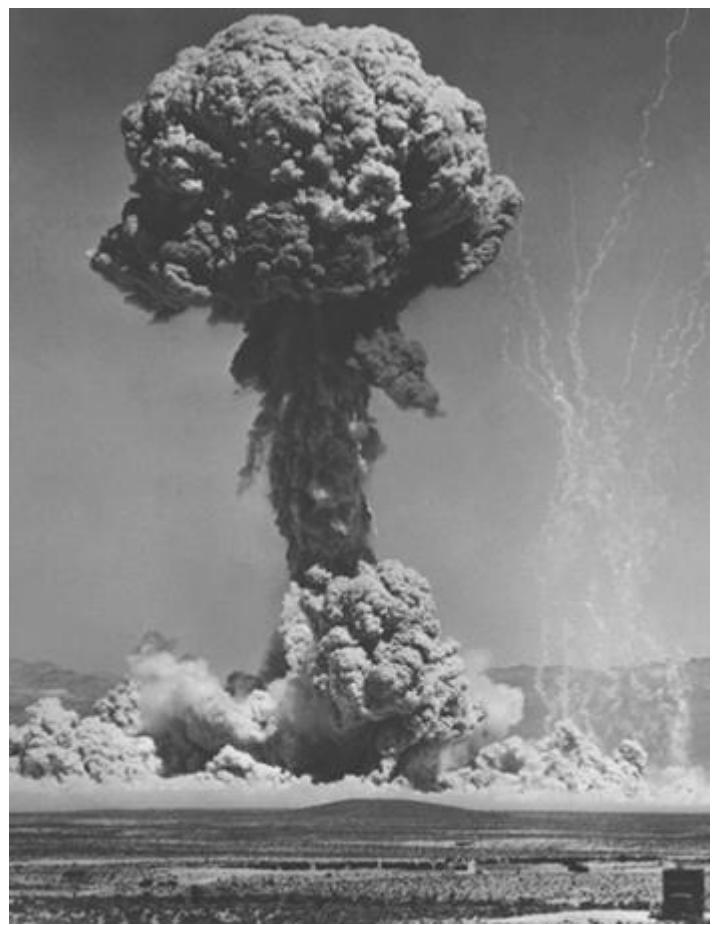
منبع صوت	شدت صدا dB	ادراک انسانی
آستانه شنوایی	۰	=
سایش برگ ها	۱۰	بسیار آرام
ترافیک سبک (از ۳۰ متری)	۵۵	آرام
مکالمه معمولی	۶۵	آرام
اره موتوری (از ۱۵ متری)	۸۰	کمی بلند
هوای جت (در ارتفاع ۳۰۰ متری)	۱۰۰	بسیار بلند
موتور جت (از نزدیک)	۱۸۰	صدمه دردناک
رعد و برق (از نزدیک)	۱۲۰	بلند آزار دهنده

استاندارد های صدا در هوای آزاد ایران

نوع منطقه	روز ۷ صبح الی ۱۰ شب	شب ۱۰ الی ۷ صبح	۳۰ dB
منطقه مسکونی	۵۰ dB	شب ۱۰ الی ۷ صبح	۳۰ dB
منطقه مسکونی و تجاری	۶۰dB	روز ۷ صبح الی ۱۰ شب	۵۰dB
منطقه تجاری	۶۵dB	۳۰ dB	۵۵ dB
منطقه مسکونی صنعتی	۷۰dB	۳۰ dB	۶۰ dB
منطقه صنعتی	۷۵ dB	۳۰ dB	۶۵ dB

طبقه بندی آلاینده‌های آب

نمونه‌ای از کانون آن	گروه آلاینده
فاضلاب خام انسانی، ضایعات کشاورزی و زباله شهری	مواد آلی مرده
فاضلاب انسانی	مواد بیماریزا
استفاده از سموم کشاورزی	مواد شیمیایی آلی
کودهای شیمیایی	مواد غذایی گیاهی
استفاده از جیوه، کادمیم، سرب و غیره در صنایع مختلف	
اسید سولفوریک حاصل از بعضی معادن و همچنین فرایندهای صنعتی و آزاد کردن نادرست آنها	فلزات سنگین اسیدها
رواناب محلهای ساختمانی، رواناب کشاورزی و فرسایش طبیعی	رسوبات
آبهای گرم تا داغ حاصل از نیروگاهها و تاسیسات صنعتی	
آلودگی ناشی از صنایع هسته‌ای و نظامی	گرما
	پرتوزایی



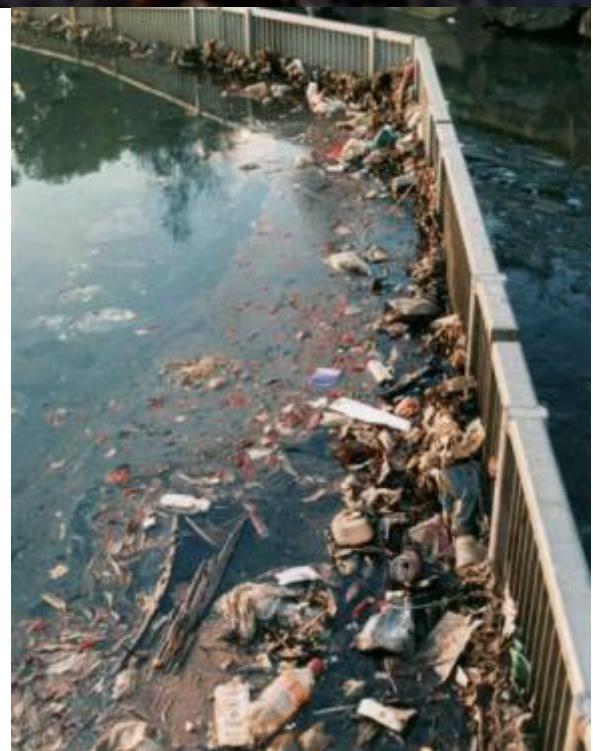


















IREN

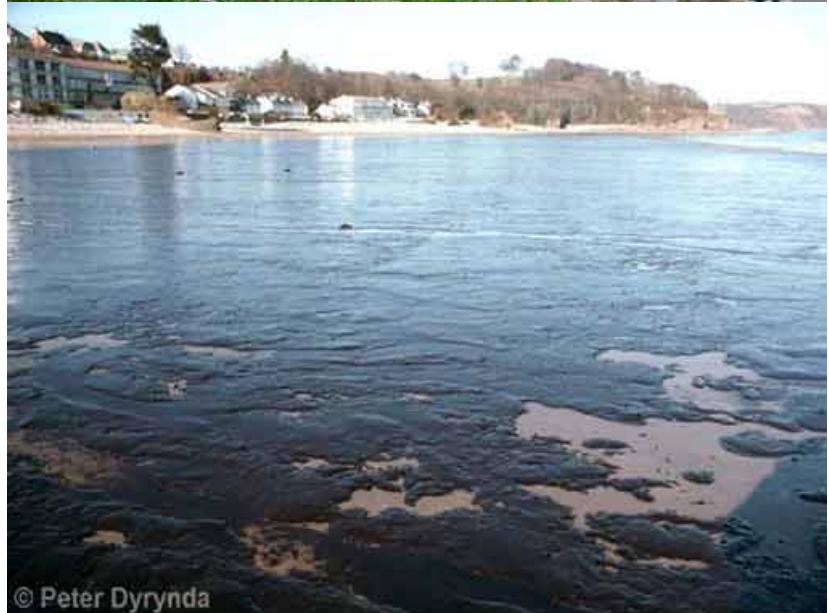


© AP



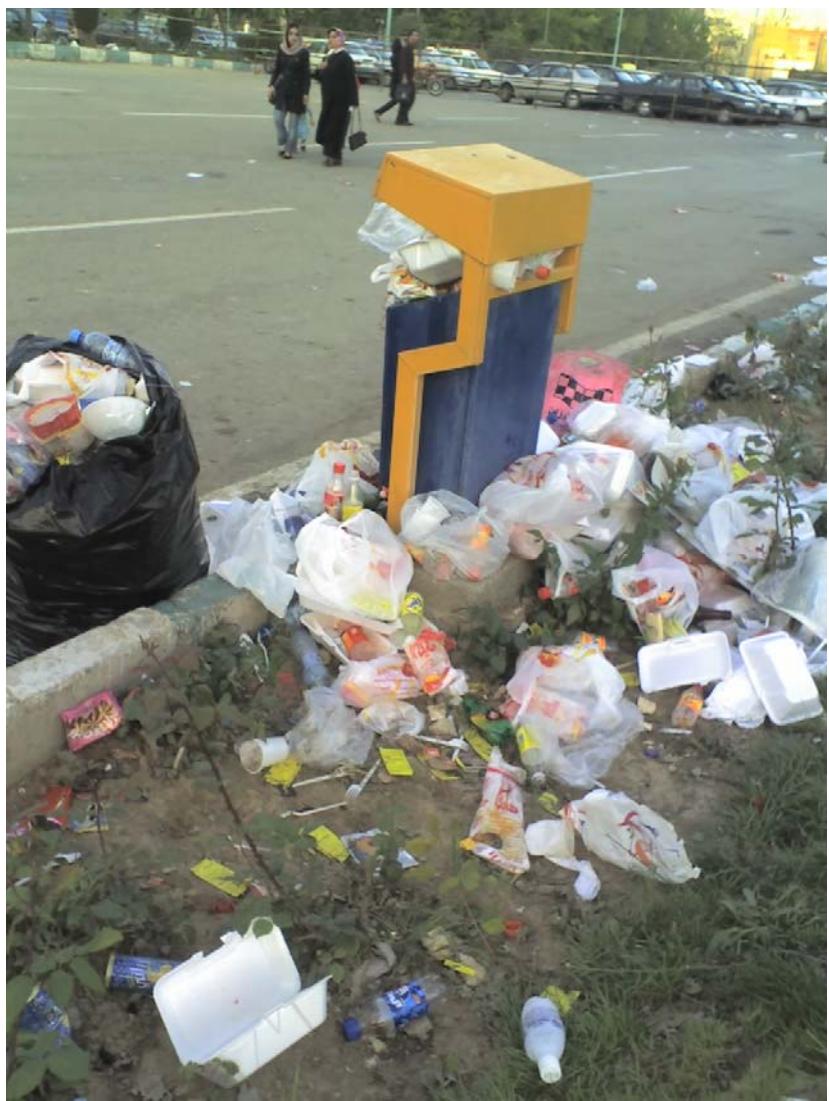
IREN





© Peter Dyrinda









منابع

١. خالصی، عباس، ۱۳۷۹، بهداشت و محیط زیست، انتشارات بعثت تهران
٢. فروهر، فرشاد، ۱۳۷۰، آلدگی هوای تهران و راه‌های جلوگیری از آن، انتشارات سازمان پارک‌ها و فضای سبز، چاپ شینم
٣. بهرام سلطانی، کامبیز، ۱۳۶۵، مقدمه‌ای بر شناخت محیط زیست، تهران، انتشارات سازمان حفاظت
٤. محیط زیست، چاپ اول
برومند، فیروزه، ۱۳۷۰، آموزش بین‌المللی محیط زیست، چاپخانه ۱۷ شهریور، چاپ اول
٥. شوون، پل، مترجم، کوشان، کریم، ۱۳۶۹، آلدگی هوای سازمان انتشارات و آموزش انقلاب اسلامی، چاپ اول
٦. پارکر، استیو، مترجم، عمیق، مجید، ۱۳۸۴، بازیافت زیاله، چاپ زنق، چاپ اول
٧. پرکنیز، هنری، مترجم، غیاث الدین، منصور، ۱۳۷۷، آلدگی هوای انتشارات دانشگاه تهران، چاپ سوم
٨. دبیری، مینو، ۱۳۸۷، آلدگی محیط زیست، انتشارات اتحاد، چاپ ششم

- .۹. شریعت پناهی، محمد، ۱۳۷۳، بهداشت محیط، موسسه انتشارات و چاپ دانشگاه تهران
- .۱۰. تقی زاده انصاری، مصطفی، ۱۳۷۴، حقوق محیط زیست، انتشارات سمت
- .۱۱. آریانپور، حسن، ۱۳۵۰، آلودگی هوا و موادرadiوакتیو در سطح جهانی، مجموعه مقالات سمپوزیوم آلدگی هوا، انجمن نفت ایران
- .۱۲. امیربیگی، حسن، احمدی آسور، اکبر، ۱۳۸۶، بهداشت هوا و روش های مبارزه با آلاینده ها، انتشارات اندیشه رفیع، چاپ اول
- .۱۳. بهرام سلطانی، کامبیز، ۱۳۷۴، محیط زیست، چاپ و نشر ایران

سایت های اینترنتی

Zistiran.blogspot.com

epa.blogfa.com

www.wikipedia.org

www.daneshnamehroshd.ir

www.doe.ir

www.cloudysky.ir

www.ardairan.com

www.medisan.ir