

## 付録 8

# 公害用語集

## 索引

### — (あ) —

アイドリング調整	508
亜鉛	508
アクリル酸エステル	508
アクロレイン	508
アルキル水銀	509
暗騒音	509
アンモニア性窒素	509

### — (い) —

硫黄酸化物	509
閾値(いきち)	510
一酸化炭素	510
一酸化窒素	510
一般粉じん	510

### — (え) —

エア・トレーサー実験	511
エチルメルカプタン	511
塩化水素	512
塩素	512
塩素イオン	512
鉛直分布観測局	512

### — (お) —

オキシダント	512
オゾン	513

### — (か) —

化学的酸素要求量	513
活性汚泥法	513
カドミウム	513
簡易ばいじんびん	514
環境アセスメント	514
環境基準	514
環境容量	514

### — (き) —

キシレン	515
規制基準	515
逆転層	515

### — (く) —

クロム	516
-----	-----

### — (け) —

傾度風	516
-----	-----

— (こ) —

- 光化学スモッグ ..... 517  
降下ばいじん ..... 517

— (さ) —

- 酢酸エステル ..... 517  
産業廃棄物 ..... 518  
散乱光法 ..... 518

— (し) —

- シアン ..... 518  
シーロメーター ..... 519  
色度 ..... 519  
自動車排出ガス ..... 519

— (す) —

- 水管式ボイラ ..... 519  
水銀 ..... 520  
水素イオン濃度 ..... 520  
スマッグ ..... 520  
スラッジ ..... 521

— (せ) —

- 生物化学的酸素要求量 ..... 521  
全有機性炭素 ..... 521

— (そ) —

- 総水銀 ..... 521  
総酸素消費量 ..... 522  
総量規制 ..... 522

— (た) —

- タル ..... 523  
大腸菌群 ..... 524  
濁度 ..... 524  
ダストジャー ..... 524  
炭化水素 ..... 524

— (ち) —

- 窒素酸化物 ..... 524  
中性ヨウ化カリウム法 ..... 525

— (て) —

- デジタル粉じん計 ..... 525  
デシベル ..... 525  
デポジットゲージ ..... 526  
鉄 ..... 526  
電気集じん機 ..... 526

— (と) —

- 銅 ..... 526  
透視度 ..... 527  
導電率法 ..... 527  
トランスマッサメーター ..... 527  
トリメチルアミン ..... 527  
トルエン ..... 528

— (な) —

- 鉛 ..... 528

— (に) —

- 二酸化硫黄 ..... 528  
二酸化炭素 ..... 529  
二酸化窒素 ..... 529

二酸化鉛法	529
ニッケル	529

— (は) —

排煙脱硫装置	530
ハイポリユームエア・サンプラー	530
発光分光分析装置	530
バナジウム	530

— (ひ) —

ヒ素	532
ピッヂ	532
ピリジン	532

— (ふ) —

風洞テスト	532
フェノール	533
ふっ化水素	533
ふつ素	533
浮遊物質量	534
浮遊粉じん	534
プローバイガス	534

— (ほ) —

硼素	534
ポリ塩化ビフェニール	535
ホン	535

— (ま) —

マイクログラム	535
マンガン	535

— (む) —

無機炭素	536
無水硫酸	536

— (め) —

メチルエチルケトン	536
メチル水銀	536
メチルメルカプタン	537
メルカプタン	537

— (ゆ) —

有機水銀	537
有機リン	538
遊離シアン	538

— (よ) —

溶存酸素	538
------	-----

— (り) —

硫化水素	538
硫化メチル	539
硫酸	539
硫酸イオン	539
硫酸ミスト	539
リンゲルマンばい煙濃度計	540
燐酸化物	540

— (ろ) —

労働衛生基準	540
--------	-----

— (A) —

ABS .....	511
As .....	532

— (B) —

B .....	534
B O D .....	521

— (C) —

Cd .....	513
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> SH .....	511
CH <sub>2</sub> =CH·CHO .....	508
CH <sub>3</sub> COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .....	536
CH <sub>3</sub> SCH <sub>3</sub> .....	539
CH <sub>3</sub> SH .....	537
C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N .....	532
(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N .....	527

C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> .....	515
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub> .....	528
Cl <sub>2</sub> .....	512
CO .....	510
CO <sub>2</sub> .....	529
COD .....	513
COLi-G .....	524
CN .....	518
Cr .....	516
Cu .....	526

— (D) —

dB(A) .....	525
DO .....	538

— (F) —

F .....	533
Fe .....	526

— (H) —

HC .....	524
HCl .....	512
HF .....	530
Hg .....	520
H <sub>2</sub> S .....	538
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	539

— (I) —

IC .....	536
----------	-----

— (M) —

Mn .....	535
----------	-----

— (N) —

NH <sub>4</sub> -N .....	509
Ni .....	529
Nm <sup>3</sup> /時 .....	511
NO .....	510
NO <sub>2</sub> .....	529

— (O) —

O <sub>3</sub> .....	513
Or-Hg .....	537
Or-P .....	538

— (P) —

Pb .....	528
PbO <sub>2</sub> 法 .....	529
PCB .....	535
pH .....	520
ppb .....	530
pphm .....	531
ppm .....	531
ppp .....	531

— (S) —

SO <sub>2</sub> .....	528
SO <sub>3</sub> .....	536
SS .....	534

— (T) —

TOC .....	521
TOD .....	522
T-Hg .....	521
— (V) —	
V .....	530
— (W) —	
WECPNL .....	522

Zn .....	508
----------	-----

## アイドリング調整

アイドリング（停車中のエンジンの空転状態）時の不完全燃焼を少なくすることを目的とした空燃比調整のことをいう。

## 亜鉛(Zn)

亜鉛(Zn)は毒性がなく、生活に必須の元素である。亜鉛化合物についても特に酸根が有害でない限り吸収毒性が少なく、多量あるいは濃溶液の場合に限り粘膜刺激、嘔吐等の被害が出ることがある。

## アクリル酸エステル

アクリル酸 ( $\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{COOH}$  無色の液体。融点13℃、沸点140℃。水に溶ける。アリル・アルコールまたはアクロレインを酸化すれば生成する。)とアルコールとから実際に水を分離して生成する化合物のことをいう。

## アクロレイン( $\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CHO}$ )

純品は常温で無色の液体であるが、刺激の強烈な蒸気を発散する。植物性あるいは動物性の油脂が熱分解するときに生成するが工業的にアクロレイン自体を扱うことはほとんどない。肺・口喉・眼等すべての粘膜に対して強い刺激作用があり、高濃度のガスを吸入すると瀕死の肺炎をおこすといわれる。

しかし、より低濃度でもその刺激臭に堪えられないために、普通にはアクロレインによる重い中毒はほとんどおこらない。アクロレインによる障害は一般に一過性である。

## アルキル水銀(R-Hg)

有機水銀の一つで、このなかに含まれているメチル、エチル水銀は人間の神経をおかす。また、水俣病の原因とされており、アルキル水銀を含む魚介類を長期に摂取すると、慢性中毒となり、知覚、聴力、言語障害、視野の狭窄、手足のまひなどの中枢神経障害をおこし死亡する場合もある。主な発生源は化学工場、乾電池製造業などである。

## 暗騒音

ある場所において特定の音を対象として考える場合に対象の音がないときのその場所における騒音を対象の音に対して暗騒音という。

## アンモニア性窒素(NH<sub>4</sub>-N)

アンモニウム塩をその窒素量で表わしたものである。蛋白質、尿素、尿酸などの有機性窒素の分解により生成するので窒素系による汚染の消長を知ることができる。主な発生源は、し尿処理場排水、都市下水、ガス工業排水、肥料工場排水、化学工場排水、有機工場排水などである。

## 硫黄酸化物

硫黄(S)と酸素とが化合してできるものをいい、たとえばSO<sub>2</sub>、SO<sub>3</sub>など6種ほどある。いずれも刺激性が強く、1~10ppm程度で呼吸機能に影響を及ぼし、臭いを感じ、眼の粘膜に刺激を与え流涙をきたし、また、大気汚染の原因となっている。

## 閾値(いきち)

その値以下では地域住民の健康上に悪い影響がおこらない値をいう。

この閾値は、世界保健機構（WHO）が1963年に「大気性状の判定条件と大気汚染の測定法」のためのシンポジウムを行ったなかで報告された大気汚染判定の4つのレベルの第1レベルに相当するものである。

第1レベル：その値またはそれ以下の値であれば現在までの知見では直接または間接の影響（反射または適応、あるいは防御反応の変化を含めて）が観察されなかった濃度とばくろ時間

## 一酸化炭素(CO)

炭素または炭素化合物が不十分な酸素供給の下に燃焼するか、または炭酸ガスが赤熱した炭素と接触するときに生ずる無色、無臭の気体であり、生理上はなはだ有毒で血液中のヘモグロビンの機能を阻害するが、光によっては再び容易に解離する。

## 一酸化窒素(NO)

酸化窒素ともいい、無色の気体で液化しにくく空気よりやや重く、空気または酸素にふれると直ちに赤褐色の二酸化窒素（NO<sub>2</sub>）に変わる。

## 一般粉じん(ヒューム、ミストを含む)

無毒で、かつ、じん肺（珪肺、炭肺、鉄肺等）などの恐れのない粉じん（すなわち不活性な粉じん）の総称である。このような物質でも、たとえば人体に不可欠な食品でさえも、高濃度の粉じんとして吸入することは明かに有害であり、あるいは臨床的障害がおこる程度でなくとも強い不快感、身体

や衣服の汚染等の悪影響を及ぼす。

## A B S

A B S は、家庭用洗剤として最も一般的な合成洗剤の主成分となっているものであるが、下水処理場の活性汚泥処理では、処理が不可能なため、河川汚濁の原因となっているが、最近、活性汚泥処理が可能な化学構造のもの（ソフトタイプのもの）に変わりつつある。

## Nm<sup>3</sup>/時

温度が零度であって、圧力が一気圧の状態に換算した一時間当たりの排出ガス量である。

## エア・トレーサー実験

発生源と環境濃度との関係を定量的には握るために、特定の物質を一定の高度から散布し、その拡散状況を調べる一連の調査をいう。散布する物質は、大気中で対象とする汚染質と同じ動向を示すこと、人畜に無害で微量でも正確に測定できること等の条件を満たすものを用いる。

## エチルメルカプタン (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>SH)

エチル・チオアルコール又は単にメルカプタンともいう。悪臭のある無色揮発性の液体で、融点-144℃、沸点37℃、比重d<sup>20</sup>=0.839であり、水に溶けにくく、アルコールまたはエーテルと混ざる。硫化水素に似て弱酸性を示す。

## 塩化水素(HCl)

常温では刺激臭の強い無色の気体であるが、空气中では水分を凝縮して白い霧となる。水によく溶解するので普通は濃塩酸（塩化水素38%以上）、局方濃塩酸（25%以上）等の水溶液として市販されている（20%程度以上のものは普通大気中で白煙をあげる）。

## 塩素(Cl<sub>2</sub>)

常温では緑黄色の気体で特有の強い刺激臭をもち、水にはわずかに溶解する（20℃で水の約2.2倍）。容易に液化できるのでボンベまたは特殊タンクに入れて取り扱われ、化学、製薬、金属精錬、製紙、漂白等の工業のほか、上下水道での消毒等にも広く用いられる。

## 塩素イオン

塩素がイオン化された状態（Cl<sup>-</sup>）をいい、酸性イオンであり、各種の金属とイオン化合物をつくる。

## 鉛直分布観測局

風速、風向、温度、湿度及び大気汚染物質の濃度（硫黄酸化物、粉じん等）を高度別に測定する観測局である。

## オキシダント

大気中の窒素酸化物、炭化水素等が強い紫外線により光化学反応をおこして生成されるオゾン、アルデヒド、PAN（パーオキシアセチルニトレイト

$=RCO_3NO_2$ ) の刺激性を有する物質の総称である。

### オゾン( $O_3$ )

空気または酸素中で放電する時に生じ、紫外線の照射、黄磷が空気中で酸化する場合にも生ずる臭気のある气体である。

0.15ppmを超すとのどの粘膜がおかされ 5~10ppmの濃度を連続的に吸うと死ぬ。

### 化学的酸素要求量(COD)

CODとはChemical Oxygen Demandの略称で、海中や河川の汚れの度合いを示す数値である。水中の有機物など、汚染源となる物質を酸化剤で酸化するとき消費される酸素量をppmで表わしたものであり、数値が高いほど水中の汚染物質の量も多いということを示している。

### 活性汚泥法

種々の好気性微生物(活性汚泥)により汚水中に含まれる有機物を無機化又はガス化することにより BODの低減をはかる方法をいう。

### カドミウム(Cd)

カドミウムによる汚染は、カドミウム精錬所、メッキ工場や電気機器工場などの排水に検出されることが最近あきらかになった。また、イタイイタイ病の原因とされており、大量のカドミウムが長期間にわたって体内に入ると慢性中毒となり、腎臓障害をおこし、カルシウム不足となり骨軟症をおこす。

## 簡易ばいじんびん

降下ばいじん量を測定する器具のことをいい、簡易ばいじんびんで測定した結果は、トン/km<sup>2</sup>/月で表わす。

## 環境アセスメント

環境アセスメントとは、一般的には、開発行為が環境に及ぼす影響の程度、その防止策、代替案の比較検討など開発行為に関する総合的な事前評価のことをいい、開発行為の環境に対する影響を事前に予知し、その悪影響を防止、制御することを目的として実施するものである。

## 環境基準

公害防止に関する各種の施策を実施するに当たり、大気、水、静けさをどの程度に保つことを目標としていくのか、その行政上の目標を定めたのが環境基準である。

大阪府公害防止条例第8条第1項では「知事は、大気の汚染、水質の汚濁、土壤の汚染及び騒音に係る環境上の条件について、それぞれ、府民の健康を保護し、及び生活環境を保全するうえで維持されることが必要な基準を定めるものとする。」と規定されている。

## 環境容量

大阪府環境管理計画では一定の環境内で、その環境の自然の浄化能力によって浄化しうる汚染物質の許容限度量をいうとしており、総量規制を実施する場合の目標値となるものである。

## キシレン( $C_6H_4(CH_3)_2$ )

ベンゼンの水素2原子をメチル基で置換したもので、O-キシレン(沸点144℃)、m-キシレン(沸点139℃)、p-キシレン(沸点138℃)の3異性体があり、どれも無色の液体、溶媒、アゾ染料、合成原料等として用いられる。

人体に対する作用はトルエンに似ているが刺激性はより強い。

## 規制基準

排出基準、設備基準、燃料基準及び原料基準の総称であり、いずれも事業者がばい煙、汚水等を発生させまたは排出する場合において遵守しなければならない基準で、その内容は次のとおりであるが、具体的な数値は、大阪府公害防止条例施行規則第7条に定められている。

排出基準……工場等から発生し、排出され、又は飛散するばい煙等の量等についての許容限度

設備基準……ばい煙等発生施設に係る設備及び構造並びに使用及び管理に関する基準

燃料基準……工場等において使用される燃料の硫黄含有率の許容限度

原料基準……工場等において使用される原料中に含まれる硫黄その他の有害な物質の量等の許容限度

(大阪府公害防止条例第22条参照)

## 逆転層

大気中で、高度が高くなるにつれて気温が高くなる現象を逆転といい、このような状態にある大気の層を逆転層という。逆転層には、接地逆転層、放射性逆転層、沈降性逆転層、前線性逆転層、地形逆転層などがある。

逆転層があるとこれが大気のフタのような役目をして逆転層の内側の大気を安定させるため、地上から出されたばい煙などがこの層と地表との間に閉じこめられて汚染がひどくなる。

## ク ロ ム (Cr)

空気及び湿気に対しては極めて安定で、硬い金属であるので今日では日用品、装飾品を始めとして広く鍍金に利用されている。クロム化合物中3価のクロムは、毒性はほとんど無視できるが、クロムの毒性が問題になるのは6価クロムとクロム酸、重クロム酸の塩である。クロム酸は、皮膚、粘膜の腐蝕性が強く、体内に吸収されたクロムイオンは細胞毒として作用していることが知られており、クロムイオンを含む水の摂取が続けば、肝臓のほか、腎臓及び胰に蓄積することが確かめられている。

## 傾 度 風

気圧傾度による力、偏向力及び遠心力の三つの力が釣合って、等圧線に沿って吹くと考えられる仮想の風のことをいう。

ここで、気圧傾度による力とは、気圧の距離に対する変化の割合によって生ずる力をいい、遠心力は、天気図上に現われる等圧線がある曲率をもつているために生ずる力である。

このうち、気圧傾度と偏向力の二つによる釣合いで表わされる地衡風があり、この場合は等圧線は平行として求められる風である。

これら傾度風や地衡風は、風速の予想などに応用されるが、あくまでも近似式によるもので、風の加速度や摩擦力を考えに入れていないので、実際の風にあてはまらない場合も多い。

## 光化学スモッグ

光による化学変化でできたスモッグのことをいう。

大気中の二酸化窒素に太陽の中の紫外線があたると原子状の酸素ができ、これが酸素と反応し、オゾンができる。オゾンが炭化水素と反応するとアルデヒドなどという刺激性のある物質をつくる。更に一酸化窒素や二酸化窒素も加わりだんだん複雑な化合物をつくってPAN（パーオキシアセチルニトレイト： $\text{RCO}_3\text{NO}_2$ ）という物質をつくる。オゾン・アルデヒド・PANを総称してオキシダントという。これがスモッグの主成分である。

光化学スモッグは、夏の日ざしが強くて風の弱い日に特に発生しやすく、その影響は、目がチカチカしたり、のどが痛くなったり、植物にある種の症状が現われたりするほか視程障害をおこしたり、呼吸器系皮膚粘膜をおかすなど広範にわたる。

## 降下ばいじん

大気中から地面に雨水とともに降下したり、あるいは単独の形で降下するばいじんをいう。

降下ばいじんは、不溶解性物質（水に溶解しないもの）と溶解性物質に分かれる。不溶解性物質のタール分には発がん物質などの有害物質が含まれている。

## 酢酸エステル

酢酸とアルコールとからつくられるエステルの総称である。普通のものは、酢酸メチル： $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ （沸点57.5℃）、酢酸エチル： $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ （融点-82℃、沸点77℃）、酢酸イソアミル： $\text{CH}_3\text{COOC}_5\text{H}_{11}$ （沸点142℃）など、どれも芳香をもつ無色、中性の液体で、後の二つは人工果実エッセンスに用

いられる。

## 産業廃棄物

廃棄物は産業廃棄物と一般廃棄物に分かれ、産業廃棄物とは事業活動に伴って生じた廃棄物のうち、燃えがら、汚泥、廃油、廃酸、廃アルカリ、廃プラスチック類等で代表される。産業廃棄物とされるものは、量的または質的に環境汚染源として重要な意味をもつものであって、その特性に応じて定められたきびしい処理基準に従って処理する必要のある廃棄物である。

一般廃棄物とは、産業廃棄物以外の廃棄物をいい、住民の日常生活に伴って生ずるし尿、ごみ、粗大ごみ等のほか、産業廃棄物の範囲に含まれない、一部の業種の事業活動に伴って排出された紙くず、木くず等の廃棄物の総称である。

## 散乱光法

大気中に浮遊している粉じんを空気とともに連続的に吸引し、遮光した検出器内で一定の光束をあて、反射する散乱光の強弱により光学的に測定し、その結果を  $\text{mg}/\text{m}^3$  に換算して表わす。

## シアン(CN)

水銀、銀、あるいは金などのシアン化合物を赤熱するとできる無色、有毒の気体で特異な臭気をもち、これが体内に入ると、呼吸困難となり人が数秒で死ぬほどの猛毒で、致死量0.06グラムといわれている。これはメッキ工場や鉱山など青酸化合物を使用する事業場からの廃液に含まれている。

## シーロメーター

航空機の離着陸の際に視界の障害となる雲の高さ（雲高）を連続自動的に記録する器械をいい、交流周波数に変調された強い光を雲底にあて、焦点面に光電管がついている望遠鏡で、その反射光を受けて自動記録するようになっている。

## 色 度

色度とは、明度を別として考えた光の色の種別を数量的に示したものを使う。

純粋な水は無色透明で色も濁りもないが、種々の溶存物質があると色を生じる。色度は一定組成の着色溶液をつくり、この標準溶液の色を基準としての色度を表わす。

## 自動車排出ガス

現在わが国で使用されている大多数の自動車は、石油系燃料を動力源としており、機関の運転等に伴って発生したガスは一部を除きそのまま大気中に放出されている。

自動車排出ガスには排出管から出るガス、クランクケースから出るプローバイガス、燃料供給系統から出る蒸発ガスなどがあり、これらの排出ガス中には、一酸化炭素、窒素酸化物、鉛化合物、炭化水素等の有害ガスが含まれている。

## 水管式ボイラ

ボイラは、水を加熱して高温度、高圧力の蒸気を発生し、この蒸気を多

くの原動機、たとえばタービンに使用したり、工業用の乾燥や暖房に使用するものをいう。水管式ボイラは、炉壁の構造によって水冷炉型と呼ばれ、低圧小型のものから高圧大容量のものまでその使用範囲は極めて広い。水管式には、自動循環式、強制循環式、強制貫流式がある。

## 水 銀 (Hg)

常温で唯一の液体の金属である。湿った空気中で酸化物になりやすく有毒で一般 粉じん 中  $0.1\text{mg}/\text{m}^3$  が懸念度である。神経系をおかし、手足のふるえをおこしたり言語障害、食欲不振、聴力視力の減退をもたらす。

## 水素イオン濃度 (pH)

溶液中の水素イオンの濃度をいう。溶液  $1\ell$  中の水素イオンのグラム当量数で表わし、一般には  $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$  として定義される。 $[\text{H}^+]$  は  $\text{H}^+$  (水素イオン) のモル濃度 ( $\text{mol}/\ell$ ) である。 $\text{pH} = 7$  で中性、 $\text{pH} < 7$  で酸性、 $\text{pH} > 7$  でアルカリ性であり、特殊な例 (温泉など) を除いて河川水等の表流水は中性付近の pH 値を示す。水道用水として望ましい水質は pH 6.5 から 8.5 までの範囲である。

## ス モ ッ グ

Smoke (煙) と fog (霧) から合成された言葉で、大気が汚染された状態を総称している。

## ス ラ ッ ジ

スラッジ（汚泥）は下水処理過程で出る下水汚泥のことと、各段階で出る汚泥は成分、固型度が異なる。重要なのは活性汚泥で、微生物のために下水汚泥の腐敗消化をはやめる。

## 生物化学的酸素要求量 (BOD)

BODとはBiochemical Oxygen Demand の略称で、河川の水の中や海水の中の汚染物質（有機物）が微生物によって無機化あるいはガス化になるときに必要とされる酸素量のことと、単位は一般的にppmで表わす。この数値が大きくなれば、その河川などの水中には汚染物質（有機物）が多く水質が汚濁していることを意味する。

## 全有機性炭素 (TOC)

TOCとはTotal Organic Carbon の略語である。

水中の有機物質濃度を有機性炭素に注目して分析する方法であり、試料を高温で燃焼させ有機物質中の炭素を炭酸ガスとし、これを赤外線でとらえる分析方法である。

この数値が大きくなれば、河川などの水中には汚染物質が多く水質が汚濁していることを意味する。

## 総 水 銀 (T-Hg)

水銀による汚染状況を示す測定値の名称である。検体に含まれる水銀または水銀化合物の両者を合わせて、金属水銀の量としていくらあるかを分析し

たその値を総水銀値（量）としている。

大量に摂取すると歯ぐきがくさり、神経をおかし、血便ができるようになる。

### 総酸素消費量(TOD)

TODとは、Total Oxygen Demandの略称で、海水、河川水、及び工場排水等の汚れの度合を示す数値である。水中の汚染源となる有機物質等を燃焼させる時、消費される酸素量をppmで表わしたものである。従来のCOD法と比較して妨害物質による影響が少なく、また、被酸化性物質の種類による変化もなく、正確な値が得られる。

### 総量規制

地域環境の自浄能力からみた環境容量に基づいて、一定の地域内で排出される汚染物質の量をその地域全体の総量で規制する排出規制方式のことをいう。

この総量規制方式は汚染物質を排出口ごとの濃度で規制する、いわゆる濃度規制に加えて、今後の排出規制の進むべき新しい方向を示しているといえる。

### W E C P N L

ECPNLをさらに騒音発生時間帯により影響面から機数の補正を行ったものである。

## ECPNL

航空機騒音に対するうるさきの反応をより表現するため、EPNLに特異音補正（たとえばジェット機の着陸）や継続時間の補正を行ったものである。

## EPNL

航空機騒音のうるさきの人間に与える影響は、PNLの最大値のほか、離着陸についてはその騒音の継続時間とエンジンのファン、コンプレッサー等による純音性の特異性の存在が関係する。このような因子を総合して、一機が通過する時の騒音を表現した単位である。

## PNL

航空機騒音をホン（A）で測定したとき、ホン（A）と感覚の関係が機種によって反応が悪いことが注目され、新しく耳のうるさきを考慮に入れた騒音評価単位である。

## ターナル

石炭、木を乾溜する時にできる黒色のネバネバした液のことをいう。

コールタール：石炭乾溜の際にできる副産物で、収率は石炭の重量に対し、5%内外であり、黒色の油状液体である。

種々の芳香族の炭化水素、酸性のフェノール類、塩基性の複素環式化合物及び遊離炭素などの複雑な混合物で成分は、原料石炭の種類、乾溜方法などによって著しく異なり、その成分はベンゼン及び同族体、フェノール及びその同族体、ピリジン及びキノリン塩基、ナフタリン、クレゾール、アントラセン、重油、ピッチなどである。

## 大腸菌群 (Coli-G)

浮糖を分解し酸とガスを形成する好気性または通性嫌気性の菌をさす。大腸菌が存在するということは、人畜のし尿などで汚染されている可能性を示すものである。

## 濁 度

水の濁りの度合いを表わす単位である。1 ℥の水に62~74ミクロンの白陶土1 mgを含ませたときの濁度を1度として、これが基準となっている。

濁度を測定するには、各濁度の標準液をつくり、測定しようとする水と比較する方法（比濁法）及び光学的な方法とがある。

## ダストジャー

降下ばいじん量を測定する器具のことをいう。

ダストジャーで測定した結果は、トン/km<sup>2</sup>/月で表わす。

## 炭化水素 (HC)

炭素と水素から成りたっている化合物の総称で鎖式炭化水素、芳香族炭化水素のほか、縮合環式化合物、脂環化合物に属する多くの炭化水素がある。すべて完全に酸化すれば水と二酸化炭素になる。

## 窒素酸化物

NO (一酸化窒素)、NO<sub>2</sub> (二酸化窒素)、N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (無水亜硝酸)、N<sub>2</sub>O (亜酸化窒素)、N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (四・二酸化窒素)、N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (無水硝酸)、HNO<sub>3</sub> (硝酸ミスト) 等を

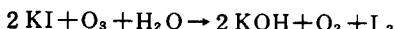
いう。窒素酸化物は主として重油、ガソリン、石炭などの燃焼によって発生する。

主な発生源は、自動車エンジン、ボイラ、工場、家庭暖房など広範囲にわたっている。

## 中性ヨウ化カリウム法

オゾンの測定に用いられる方法である。

緩衝液によって中性にしたヨウ化カリウム溶液にオゾンを通すと次の反応に従いヨウ素を遊離する。



遊離ヨウ素をチオ硫酸ナトリウムで滴定するかヨウ素の吸光度を測定してオゾンを定量することができる。

## デジタル粉じん計

試料空気を連続的に吸収し光をあててその散乱光によって粉じん濃度を測定する計器のことをいう。

## デシベル (dB(A))

耳の感覚を計器の回路として組込んだ騒音計で測った値を騒音レベルといい、dB (A) はこの騒音レベルの大きさを表わす単位である。

わが国では、dB (A) を「ホン」ということもあり、これは全く同じ単位を示している。A はこの場合の耳の感覚を組込んだことを示す記号である。

## デポジットゲージ

降下ばいじん量を測定する器具のことをいう。

デポジットゲージで測定した結果は、トン/km<sup>2</sup>/月で表わす。

## 鉄 (Fe)

地球上に広く、かつ、多量に存在する元素の一つである。

酸素中で燃え、熱すれば水蒸気と作用して共に四三酸化鉄 ( $Fe_3O_4$ )となる。塩素、硫黄、燐と烈しく作用するが、窒素とは直接化合しない。炭素及び珪素とは化合する。稀薄酸には水素を発生して溶けるが濃硝酸によって不動態となる。

鉄自身の毒性はほとんどなく、これによる障害は第二次的なものとして皮膚障害、呼吸器刺激（鉄肺）などがある。

## 電気集じん機

コロナ放電を利用して粉じん、ガス中の粒子に電荷を与え、この帶電粒子をクーロン力によって分離、捕集する装置であって、集じん装置のうちでもっとも微細な粒子の捕集ができ、圧力損失は10～20mmAq程度である。

## 銅 (Cu)

銅自身にはほとんど毒性がないか、あるいは極めて少ない。しかし、銅粉末を生ずる作業を行う時の最高許容濃度は1ppmとされ、極めて高濃度の銅粉により気道刺激がおこり、発汗、歯齦の着色のおこることが報告されているが、慢性中毒になるかどうかは疑問とされている。また、化合物についてはあまり問題はおこっていない。

汚染源としては、自然界の岩石からの熔出、鉱山排水、工場排水（メッキ工場、金属加工工場、化学工場、非鉄金属製鍊所等）、農薬（ボルドー等）などがある。

## 透視度

水の濁りや着色の度合いを知る方法として透視度がある。これは透視度計の底部において5号活字が初めて明らかに読めるときの高さ（cm）を度で表したものである。

## 導電率法

空気を一定の流速で過酸化水素中に吸収反応させ、空気中の硫黄酸化物と化合生成した硫酸の濃度により、電気伝導度の変化を利用して硫黄酸化物の量を連続測定するもので、その結果はppmで表わす。

## トランスマッソメーター（透過率計）

大気中の種々の浮遊物質（大気汚染質、水蒸気等）によって、大気の視程が悪くなるが、この機器は、投光器から出た光のビームを受光器の光電管で受け、光の強さを測定して、視程の非常によい場合の入射光の強さとの比をとって透過率がわかる。飛行機や高速道路で主に使用されている。

## トリメチルアミン ( $(CH_3)_3N$ )

広く天然に分布している。植物界では、バラ、キクなどの花、穀物のカビ、またテンサイ糖蜜の濃縮液中にも存在する。動物界では、海魚、甲殻類、軟

体動物の腐敗の際に生ずる。この他肝油、ゼラチン、チーズの腐敗の際にも生じる。刺激性の魚類臭を有する液体で水によく混ざる。臭気認知いき値は0.0001~0.01ppmである。

### トルエン ( $C_6H_5CH_3$ )

ベンゼンに似た臭のある無色の液体で、コールタールの分溜によって得られる。水には微量で溶け、アルコール、クロロフォルム、エーテルなどによく溶ける。麻酔作用はベンゼンより強いが、慢性障害（主に血液毒）ははるかに軽いと考えられている。主な有害作用は麻酔性と軽度の血液変化にあるが、これらの障害は一般には一過性である。労働衛生上の環境許容濃度は200ppmとなっている。

### 鉛 (Pb)

鉛及び鉛化合物は有害物質として古くから知られている。他の重金属と同じく原形質毒で造血機能を営む骨ずい神経を害し、貧血、血液変化、神経障害、胃腸障害、身体の衰弱等をおこし強度の中毒では死亡する。金属鉛は常温では蒸発しないが粉じんとして吸入し、あるいは経口的に摂取するおそれがある。

### 二酸化硫黄

燃料中の硫黄 (S) 分が酸化燃焼され、 $SO_2$ として排出される。無色、刺激臭のある気体で、粘膜質、特に気道に対する刺激作用が重視されている。

## 二酸化炭素 ( $\text{CO}_2$ )

空気中に 1 万分の 3 存在し、天然ガス、鉱泉中にも含まれることが多い。工業的には石灰石を強熱して石灰とともに得るか、または石灰を燃やして出るガスを炭酸塩溶液に吸収させて炭酸水素塩をつくり、これを熱して純粹のものを得る。普通の状態では無色無臭の气体である。

## 二酸化窒素 ( $\text{NO}_2$ )

一酸化窒素 ( $\text{NO}$ ) とその 2 分の 1 体積の酸素との作用、あるいは硝酸鉛または硝酸銅の固体を熱すると発生する。赤褐色、刺激性ガスとして最も特色がある。水に溶解しにくいので肺深部に達し、しかも吸収時の苦痛があまり烈しくないので、はなはだ危険で、急性中毒死の例が多い、作用は遅発性で高濃度ガス吸収後数時間以上経過して突然強い症状が現われる。120~150 ppm では短時間でも危険である。障害は一般に一過性であり、慢性中毒の有無についてはまだ明らかでない。

## 二酸化鉛法 ( $\text{PbO}_2$ 法)

二酸化鉛を塗布した布を円筒にまきつけたものをシェルターに入れて 1 カ月間大気中に曝露し、二酸化鉛と大気中の硫黄酸化物が化合して生じた硫酸鉛の硫酸根を定量するもので、その結果は、 $\text{mg SO}_3 / 100 \text{ cm}^2 / \text{日}$  で表わす。

## ニッケル ( $\text{Ni}$ )

鉄よりも酸化されにくいため、メッキ、貨幣、装飾具、食器等日常生活に広く用いられているが、ニッケル製品と常時接触している皮膚は皮膚炎をお

こし、金属自身でさえも発癌性があるという報告もある。ニッケル鍍金、電解工場などで可溶性ニッケル塩を常時取り扱っていると皮膚炎を生じる。

### 排煙脱硫装置

燃料等の燃焼により生じた排煙中に含まれる硫黄酸化物を除去する装置で、大別して湿式吸収法、乾式吸収法及び活性炭吸着法がある。

### ハイポリウム・エア・サンプラー

大気中の粉じんを沪紙によって沪過して重量差によって測定する方法である。

### 発光分光分析装置

熱、電気などのエネルギーを外部から試料に与え、試料を励起し、輻射する発光スペクトルを分光して、定性定量分析を行う装置のことをいう。

### バナジウム (V)

稀有元素ではあるが広く存在し、しばしば鉄鉱中に含まれる。また、原生動物（ボヤなど）の体液中にもある。

空气中で安定ではあるが粉末は酸素中で熱すれば燃焼する。窒素、珪素、炭素、硼素とも高温で化合する。

ppb

Parts Per billion の略で、10億分の1を意味する。

容量比、重量比とともに濃度や含有率を表示するために用いるが、一般に気体の場合は、容量比で表示する。たとえば、亜硫酸ガス ( $\text{SO}_2$ ) 1 ppbとは、空気 $1,000\text{m}^3$ 中に  $\text{SO}_2$  が  $1\text{m}\ell$  含まれている状態をいう。

### pphm

parts per hundred millionの略で、1億分の1を意味する。

### ppm

Parts Per millionの略称で、100万分の1を1 ppmといい、濃度を表わす単位として使用されている。

水の場合は、1 kg (約  $1\ell$ ) 中のミリグラム数、1 ton(約  $1\text{m}^3$  となる。)中のグラム数を表わし、大気の場合は、 $1\text{m}^3$  中の  $1\text{cm}^3$  のガス容量を表わす。

### ppp

pppとは、polluter pays principleの略であり、環境汚染防止のコスト（費用）は汚染者が支払うべきであるとの考え方であって、一般には汚染者負担の原則といわれている。

環境汚染によるコストを誰がどのように支払うかという問題は、今後の環境政策を考えるうえで重要な問題であるが、pppはこの問題について、一定の指向性を与えた画期的な考え方であるといえる。

環境を汚染する商品の生産者または消費者に対して補助金が支払われると、汚染者は真のコストを負担しないですむため、資源が過度に汚染部門に支払われることになるが、賦課金、直接強制等の手段によって、社会的コストが汚染者によって完全に支払われることになれば、生産される財の価格は真の市場メカニズムを通じて資源の最適な配分が達成されることになる。pppは

このような考えに基づき、環境汚染のコストは汚染者が支払うべきであるとしている。

## ヒ素(As)

金属光沢があり、灰色で、鶴冠石、石黄、硫砒鉄鉱などに硫化物として含有されている。ヒ酸鉛、三酸化ヒ素などは殺虫剤として農薬に用いられる。

ヒ素中毒になると全身発疹、高熱、食欲不振等の症状を呈す。水道水、農業用水のヒ素許容量は、0.05ppm以下ときめられている。

## ピッチ

コールタールを蒸留するときに揮発性成分が溜出したときの残渣でコールタールの50~55%に当たる。アントラセンの大部分がなお残留するときに蒸留を止めれば軟質ピッチが得られ、アントラセンが大部分溜出するまで蒸留すれば硬質ピッチが得られる。その中間のものを中質ピッチという。ピッチの最大用途は煉炭の製造にあるが、クレオソート油などに混せて鉄材や木材の塗料そのほか種々の目的に使われる。

## ピリジン( $C_5H_5N$ )

無色で特有の悪臭をもつ液体であり、水に任意の割合で溶け、骨油中に存在し、またタバコの煙の中にも含まれている。塩基性をもち、水に溶ける塩を生ずる。塩基性の溶剤として重要である。

## 風洞テスト

風洞テストは、対象とする地域や煙突の模型（1/3000~1/6000程度）に

より汚染質の拡散を風洞内で再現して種々の条件下における汚染源と環境濃度との関連を推定するために行われる。最近は、大気汚染用に大型低風速風洞などが設置され、実際の安定な大気条件に近いものが風洞でも近似できるようになってきたが、複雑な大気の乱れによる拡散を再現することは困難である。しかし、煙突近辺の建物の影響その他の推定には有効である。

## フェノール

石炭酸とも称され、消毒、殺菌、防腐剤として使われるが、自然水には含まれていない。体にこれが触れた場合、23%溶液で皮膚に赤斑ができ、ぼろぼろになり、さらに血管を侵蝕する。同溶液を飲むと食道、胃などを腐蝕させ、吐き気、けいれん、目まいなどを引きおこす。成人の致死量は1.5グラムである。

## ふつ化水素(HF)

成分の直接作用か、ふつ化水素アルカリを熱してつくる。無色で流動しやすく、強く発煙する液体である。

これを水溶液にしたものをおこす。

## ふつ素(F)

塩素と似た性質をもち、腐蝕性に富んでおり、ほとんどすべての元素と直接反応して、ふつ化物をつくる。

ふつ素、ふつ化水素、可溶性ふつ化物等は、極めて有害であり動物の骨格のカルシウム、歯等をおかして治療困難な長期間にわたる重い障害をおこすものである。

特に敏感な眼、口腔、歯齦、呼吸器粘膜の細胞中に浸透性の強い刺激、腐

触、炎症、疹症、疼痛を与え、歯の障害、気管支炎から高濃度では知覚まひ、致死する。

## 浮遊物質量 (SS)

SSとはSuspended Solid（懸濁物質）の略称で、水中に浮遊している物質の量のことをいい、一定量の水を戻紙でこし、乾燥してその重量を測ることとされており、数値 (ppm) が大きいほど水質汚濁の著しいことを示す。

## 浮遊粉じん

浮遊粉じんは大体  $0.5\mu \sim 10\mu$  の範囲の極めて微細な粒子で、都市のそれは主として炭素分とタール分からできている。この粒子は非常に小さく、自分の重さでは自由に落下しないで浮遊するため、風の少ないときは濃度を増し、風が強いと拡散されて濃度が低くなる。

## プローバイ・ガス

エンジンから燃えないまま漏れるガス（未燃焼ガス80～85%、燃焼ガス15～20%）のことという。

## 硼 素 (B)

硼素化合物中最も多く用いられているのは硼酸と硼砂である。硼素化合物、硼酸とも常識とは反して相当毒性の強いものがある。

硼酸は腐蝕性があまり強くなく、弱い殺菌性と防腐性があるので硼酸軟膏等の外用に用いるが、内用すると危険である。体内に吸収されると嘔吐、下痢、発熱、皮膚粘膜障害、胃痛、虚脱、昏睡等がおこる。硼砂の毒性も硼酸

と全く同様である。

### ポリ塩化ビフェニール(PCB)

PCBは、不燃性で化学的にも安定であり、熱安定性にもすぐれた物質でその使用範囲は、絶縁油、潤滑油、ノーカーボン紙、インク等多数である。

カネミ油症事件の原因物質で、新しい環境汚染物質として注目され、大きな社会問題となったため、現在製造は中止されている。

## ホン

音は、同じ音圧でも、周波数が違うと、人間の耳には、大きさの違う音として感じられる。正常な聴力をもつ人が、1,000サイクルのデシベル(PdB)の音と同じ大きさにきいた場合、その音は大きさのレベルPホンであるという。デシベルは、音の強さを示す単位で、音響エネルギーの大きさで表わす方式に対して、音圧を測定することによって示そうとするもの（音圧の平方が音響エネルギーに比例する。）で、dBという記号で示す。

### マイクログラム( $\mu\text{g}$ )

重量単位である。

$$1 \mu \text{ g} = \frac{1}{1,000} \text{ m g} = \frac{1}{1,000,000} \text{ g}$$

### マンガン(Mn)

地殻中に存在する生物には必須元素の一種であるが、マンガンの製造、粉碎、マンガン塩類を製造する時、マンガン鉱（褐石、 $\text{MnO}_2$ ）により中毒をおこすことがあり、慢性神経症（マンガン病）になる。

マンガン塩による中毒については不明である。また、マンガンによる職業的中毒の例は比較的少ない。

## 無機炭素( I C )

I C とは、Inorganic Carbon の略称で、水中の炭酸イオン、重炭酸イオン及び溶存している炭酸ガスの炭素のことである。

## 無水硫酸(SO<sub>3</sub>)

別名を三酸化硫黄ともいう。大規模に製造するには、細粉状白金のような触媒により二酸化硫黄を直接酸素と化合させるとできる。水に対して激烈に作用して音を発して硫酸になる。

## メチルエチルケトン(CH<sub>3</sub>COC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)

常温では無色の液体で、かなり鋭い刺激臭のある無色の蒸気を発散する。ラッカー、合成樹脂、合成ゴム等の溶剤として用いられる。吸収により、人体に麻酔作用と刺激作用を与える。300ppm 以上の濃度では、頭痛、喉痛をおこすといわれ、約500ppm の濃度の中では、吐き気を催したという報告がある。障害は一般に一過性であると考えられている。

## メチル水銀

アルキル水銀の一つできわめて毒性の強い元素であり、水俣病のような神経系統の疾病的原因は主としてメチル水銀を多量に蓄積した魚介類を長期にわたって反覆摂取することによって生じることが判明している。また、人体への直接的影響は、大量に摂取すると吐き気、嘔吐、激痛、下痢、手のふる

えなどの徵候を示す。

### メチルメルカプタン ( $\text{CH}_3\text{SH}$ )

アルコール分子中の酸素原子の代りに硫黄原子の入った化合物で示性式  $\text{R} \cdot \text{SH}$  ( $\text{R}$ はアルキル基) のチオアルコール類で、一般に揮発しやすい不快臭のある液体である。臭気認知いき値は0.01~0.1ppm。大根、たくわん、きりぼし大根のにおい、漬物やたまねぎの腐ったようなにおいがする。

### メルカプタン

チオアルコールともいい  $\text{RSH}$  の一般式をもつ ( $\text{R}$ はアルキル基) アルコールの酸素原子の代りにいおう原子の入った化合物である。一般に揮発しやすい不快臭のある液体で、弱い酸性を示し、その水素は金属と置換してメルカプチドを生ずる。最も普通のものはエチルチオアルコールすなわちエチルメルカプタンでその他のものはみなこれと同様にしてつくられ類似した性質をもつ。エチルメルカプタンは刺激性と麻醉性があるがいずれの作用も余り強いものではない。数千ppm以上の高濃度では呼吸障害 (呼吸中枢のまひ)、血圧降下などがおこるといわれる (しかし、低濃度でも悪臭に堪えられないでのこのような障害はほとんどおこらない)。障害は一般に一過性である。労働衛生上の環境許容濃度は10ppmである。

### 有機水銀 ( $\text{Org}-\text{Hg}$ )

水銀に、アルキル基、またはアリール基が一個または二個結合したものという。猛毒で、数ppmの濃度で魚類に毒作用を及ぼす。

## 有機リン(Or-P)

有機リン化合物は殺虫剤として、パラチオン、マラソン、スミチオン、クロルチオン等の名で使用される。

リン酸、ピロリン酸のエステル有機リン殺虫剤は殺虫力が強く、人間にも有害であり、浸透力が強く、体についたり、吸入したりすると、頭痛がおきたり、手足がしびれたり、ひどいときには死さえ招く。

## 遊離シアノ

水溶液中でシアニオン ( $\text{CN}^-$ ) で存在しているシアノをいう。

## 溶存酸素(DO)

DOとはDissolved Oxygenの略称で、水中に溶けている酸素のことをいう。溶解量を左右するのは水温、気圧、塩分などで汚染度の高い水中では消費される酸素の量が多いので溶存する酸素量は少なくなる。きれいな水ほど酸素は多く含まれ、水温が急激に上昇したり、藻類が著しく繁殖するときには過飽和となる。

溶存酸素は水の自浄作用や水中の生物にとって必要不可欠のものである。

## 硫化水素( $\text{H}_2\text{S}$ )

無色腐卵臭のある有毒な気体で水に溶けやすい。水溶液を硫化水素水といい、弱酸性、空気中で酸化され硫黄を遊離する。青い炎をあげて燃え、二酸化硫黄と水になる。0.5ppm程度の濃度でも感知できる。しかし、数百ppmの高濃度では嗅覚がまひして悪臭を強く感じなくなる。粘膜に対する刺激作用

と窒息性（呼吸中枢のまひ）作用がある。眼、特に角膜に対する刺激は極めて特徴的であり、高濃度では呼吸中枢のまひにより窒息死を招く。

600ppm・30分で致死、400ppm・30分でも死の危険がある。低濃度長期吸入によっても頭痛、気管支炎、めまい、消化障害、全身衰弱等の慢性的な症状を呈するといわれる。労働衛生上の環境許容濃度は10ppmである。

### 硫化メチル( $\text{CH}_3\text{SCH}_3$ )

不快臭をもつ液体で水に不溶、メタノール、エーテルに可溶する。ヨウ化メチルと硫化カリウムを縮合させてつくる。臭気認知いき値は0.001～0.01 ppm。ノリ、海草のようなにおい、キャベツの腐ったようなにおいがする。

### 硫酸( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )

工業的な製造法には接触法と鉛室法との2つがある。全く水を含まない純粋な硫酸は無色の粘い油状液体で、ほとんど無臭である。加熱すれば約50℃で無水硫酸の刺激性ガスを発生して気中に白煙を生ずる。金属の硫酸浴、硫酸アルマイト加工法等では液中の発生気泡と共に気中に硫酸液ミストを飛散する。濃硫酸は吸湿性（脱水作用）が強い。

### 硫酸イオン

硫酸基( $\text{SO}_4$ )がイオン化した状態( $\text{SO}_4^{2-}$ )をいい、強力な酸性イオンであり、いろいろな金属とイオン化合物をつくる。

### 硫酸ミスト

亜硫酸ガスが空気中の水分に溶けて亜硫酸になるが、大気中にオキシダン

トがあると酸化されて硫酸になる。これが大気中に霧状に存在するものを硫酸ミストという。

### リンゲルマンばい煙濃度計

ばい煙濃度をある標準の濃度と比較する方法で、その標準規格表は普通縦14cm、横20cmの白紙上にそれぞれ1.0、2.3、3.7、5.5mmの格子型の黒線図を描き全白、全黒とともにばい煙の濃度を6段階に区別するもので、濃度表内の黒い部分の占める面積はだいたい0、20、40、60、80、100 %になっている。観測は煙点から約40m離れた位置で行い、観測者と16m離れた場所に眼とだいたい同じ高さに垂直に立てた濃度表と煙突口から30～45cm離れた場所の煙の濃度とを比較する。

### 燐酸化物

燐と酸素とが化合してできるものをいう。(例)  $P_2O_3$ 、 $P_2O_4$ 、 $P_2O_5$ )。高度の刺激と皮膚粘膜の破壊をおこす。

### 労働衛生基準

職場での健康障害を予防するための手引として用いられるものである。すなわち労働者が有害物に連日暴露され、感受性が特別に高くない労働者が1日8時間以内で中等労働の場合に、空気中の有害物の濃度がこの数値以下であれば健康に有害な影響がほとんどみられないという濃度である。