第五章 气溶胶化学

5.1 气溶胶基本概念

(a) 3 µm (b) 3 µm (c) 10 µm (c) 10 µm (d) 3 µm (d) 3 µm (d) 10 µm (e) 10 µm (e) 10 µm

生物质气溶胶

飞灰等

5.1.1 气溶胶引入

气溶胶

作用

气溶胶 Aerosol 是指液体或固体微粒分散在气体中形成的相对稳定的悬浮体系。

其**粒径覆盖非常宽泛**。整个人类赖以生存的环境大气可视为一个宏大的气溶胶体系。大气中的气溶胶以粉尘 dust、烟羽 fume、烟 smoke、雾 fog、轻雾 mist、霾 haze 以及烟雾 smog 的形式存在。

颗粒物 大气中的颗粒物 (固态) Particle 是气溶胶的一部分,通常是指动力学直径为 $0.003-100~\mu m$ 的颗粒态

粒子。由于人们重点关心和研究气溶胶体系中各种粒子的来源、组成、迁移转化及其沉降的影响和危

害等,因此,通常将气溶胶体系中分散的各种<mark>固态粒子</mark>称为大气颗粒物。 气溶胶参与**云的形成和湿沉降**(雨、雪和雾等,科勒曲线),**降低能见度**。

气溶胶形态 黑炭气溶胶(链状结构)、硫酸铵(液滴形状)、沙尘海盐等(不规则几何形)、病毒花粉孢子(奇特形状)

5.1.2 基本概念和分类

5.1.2.1 气溶胶的分类

颗粒物成因 分散性气溶胶、凝聚性气溶胶

物理状态 固体气溶胶、液态气溶胶、固液混合态气溶胶

粒径大小 总悬浮颗粒物 TSP: 分散在大气中各种离子的总称

飘尘:可在大气中长期漂浮的悬浮物 $< 10\mu m$ **降尘**:用降尘罐采集到的大气颗粒物 $> 30\mu m$

可吸入颗粒物: PM₁₀

细粒子: $PM_{2.5}$ 通常以 $2.5\mu m$ 为界分为粗细颗粒物 可入肺颗粒物

核膜: $0.005\mu m < d < 0.1\mu m$ 生长为积聚态: $0.1\mu m < d < 2.5\mu m$ 发丝在70 μm 左右

化学组成 硫酸盐、硝酸盐、铵盐、有机物气溶胶等

地理位置 海洋、大陆、城市、乡村、远陆、沙漠、极地气溶胶等

大气位置 平流层(硫酸盐气溶胶层)和对流层气溶胶、中高层对流层气溶胶

其他概念 一次气溶胶: 直接排放 二次气溶胶: 二次生成

均值气溶胶: 化学成分一致的气溶胶, 大气中不存在

单谱气溶胶: 粒径大小相同的气溶胶 多谱气溶胶: 粒径大小不同的

5.1.2.2 气溶胶的来源

一次气溶胶 又叫**原生气溶胶**,是直接以粒子的形式排放到空气中的气溶胶。

自然 3100Tg/y: 风吹起的沙尘、海盐(共2800Tg/y)、火山喷发、星际尘(来自彗星的尘埃和陨石雨,多出现在两极地区)

人类活动 450Tg/y: 化石燃料的燃烧、工业、汽车、生物燃烧

二次气溶胶 又叫次生气溶胶,是在大气中通过气粒转换过程形成的气溶胶。

气溶胶的前体物包括**植物和人类活动释放的气体**。其同时有自然源和人为源。

产生的气溶胶包括: 硫酸盐, 硝酸盐和有机颗粒物等。

概述 ① 一次生成的气溶胶粒径较大,二次生成的粒径较小。

② 人为源的量级比自然源要少,但相比去除沙尘海盐的自然源要多。

光学厚度 AOD 即消光系数在垂直方向上的积分、代表整个空气层的消光系数。

其值越大,则气溶胶浓度越多。 高值:东南亚、北美、欧洲、南非、亚马逊等森林大火、南半球海盐。

5.1.2.3 气溶胶的环境影响

环境影响 能见度、交通安全、酸雨、文物保护等。

能见度影响 主要由于消光作用 Light extinction (吸收+散射)。

雾 悬浮在空气中的<mark>水滴或冰晶</mark>,多发于秋冬季,**能见度< 1km RH** 90%~100% 雾 清晨常见

健康影响 越小的颗粒物对人体危害更大(重金属携带附着),同质量颗粒物小颗粒表面积更大,对人体影响更大。

气候影响 直接效应: 气溶胶消光 (散射吸收), 到达地表辐射减小

间接效应: 气溶胶成云的作用, 通过云影响整个辐射

第一间接效应:云削弱减少到达地表的辐射 第二间接效应:大气气溶胶粒子增多,同样的水分

分配更多的粒子,导致云滴更小,云无法生长,**云的寿命更长**,更多的辐射被反射等作用

半直接效应: 吸光性的气溶胶(黑炭), 导致云滴温度增加, 云逐渐消散。

我国污染 中国严重大气污染事件: 2012 年 12 月上旬, 雾霾波及 25 个省, 100 多个大中城市, 全国平均雾霾天

数为 52 年来之最,江苏、浙江、安徽等 13 地均创下"历史纪录"

我国污染集中于京津冀地区、四川地区。 近年随着工业西迁,新疆等地也有污染。

污染标准 年均 $< 35\mu g/m^3$ 日均 $< 75\mu g/m^3$ (WHO 准测值年均 $< 10\mu g/m^3$)

5.2 粒径

5.2.1 基本概念

气溶胶尺寸 气溶胶最重要的几何特征参数之一;表征颗粒物尺寸的主要参数:粒径和粒径分布。

① **生物质**气溶胶粒径普遍**较大** ② 海盐、沙尘、灰尘是粗粒子

③ 城市气溶胶等燃烧过程产生的气溶胶为细颗粒物。

重要性 人体健康相关、气候相关 $(0.1-2.5\mu m$ 细颗粒物寿命长对气候影响更大、参与成云与辐射平衡)、形成

和来源相关(粗颗粒物来源于机械过程,小颗粒物来源于碰并凝结、燃烧过程、云滴蒸发等)。

5.2.1.1 粗粒子与细粒子的区别

直径 细粒子: D < 2.5μm 粗粒子: D > 2.5μm

产生方式 细粒子: 化学反应、核化、凝结增长、碰并过程、云滴蒸发等(来源于燃料燃烧、气粒转换)

粗粒子: 机械作用、力学原因(来源于扬尘、海水飞沫等)

化学成分 细粒子: 硫酸盐、硝酸盐、氨盐、元素碳、有机物、金属(易溶于水)

粗粒子:**沙尘、烟灰**、地壳元素氧化物、碳酸钙、氯化钠、花粉、孢子等(**不易溶于水**)

清除机制 细粒子:湿沉降(云雨过程) 粗粒子:干沉降

寿命与传输 细粒子: 几天~几周(大于粗粒子) 传输几百~几千公里

粗粒子: 几分钟~几天, 传输小于几十公里

5.2.1.2 基本概念与分类

粒径 以单个颗粒为对象,表征单颗粒几何尺寸的大小

单一粒径 表示单个颗粒大小,分为投影直径、几何当量、物理当量。

投影直径 有定向径、面积等分径(投影面积一分为二的直径)、长径(最长的定向径)、短径等。

即用显微镜观察到的颗粒粒径 在不同方向上的投影是不同的。

几何当 有等投影面积径、等体积径、等表面积径、体积表面积平均径(体积和表面积的比值)等。

与颗粒某一几何量相同的球形颗粒的直径。