



经典科学系列

恐怖的 风暴

齐浩然 编著

金盾出版社

• 经典科学系列 •

恐怖的风暴

齐浩然 编著

金盾出版社

内 容 提 要

本书以科学而有趣味的表现形式，介绍了强烈天气系统过境时伴有的强风或强降水的极端天气，将大自然中非常极端的天气现象表现得淋漓尽致。语言简洁严谨，通俗易懂，配有天气情况为主的精美图片，进一步冲击你的视觉，激发你去探索大自然中天气环境的奥秘。

图书在版编目 (CIP) 数据

恐怖的风暴 / 齐浩然编著 . —北京：金盾出版社，2015. 5
(经典科学系列)

ISBN 978-7-5082-9962-4

I. ①恐… II. ①齐… III. ①风暴—青少年读物 IV. ①P425. 5-49

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2015) 第 019292 号

金盾出版社出版、总发行

北京市太平路 5 号 (地铁万寿路站往南)

邮政编码：100036 电话：68214039 83219215

传真：68276683 网址：www.jdcbs.cn

北京市业和印务有限公司印刷、装订

各地新华书店经销

开本：700×1000 1/16 印张：10.75 字数：200千字

2015 年 5 月第 1 版第 1 次印刷

印数：1 ~ 10 000 册 定价：26.80 元

(凡购买金盾出版社的图书，如有缺页、
倒页、脱页者，本社发行部负责调换)

目
录

contents

你对这个世界了解吗	1
即将来袭的大雨	3
可歌可泣的大气层	6
暴雨、狂风一起上	29
隆隆作响的雷声	39
带你见识可怕的龙卷风	50
令人毛骨悚然的飓风	66
有“杀人”魔力的沙尘暴	78
震撼的强热带风暴	89
毁灭性的风暴潮	93
对暴风雨现象进行探测	96
暴风雨般的未来	107
台风的由来	109
温带气旋的神奇效应	129

飓风“桑迪”所带来的严重后果.....	137
雪暴——优美外表下的残酷心肠.....	150
旋风，世界四大自然灾害之一.....	155
不可思议的太阳风暴.....	158

你对这个世界了解吗

世界是神奇的，就像你看到的一切事物。其实，还有很多你没有想到的事情，或者是你所不知道的事情。这个世界充满着魔力，吸引着你去追求更多的未知事物，并随之去探索那些疑惑的问题……那些充斥你脑子的事情，你总是想要去探个究竟，不要再犹豫了，一起去探索那些惊悚的风暴吧！



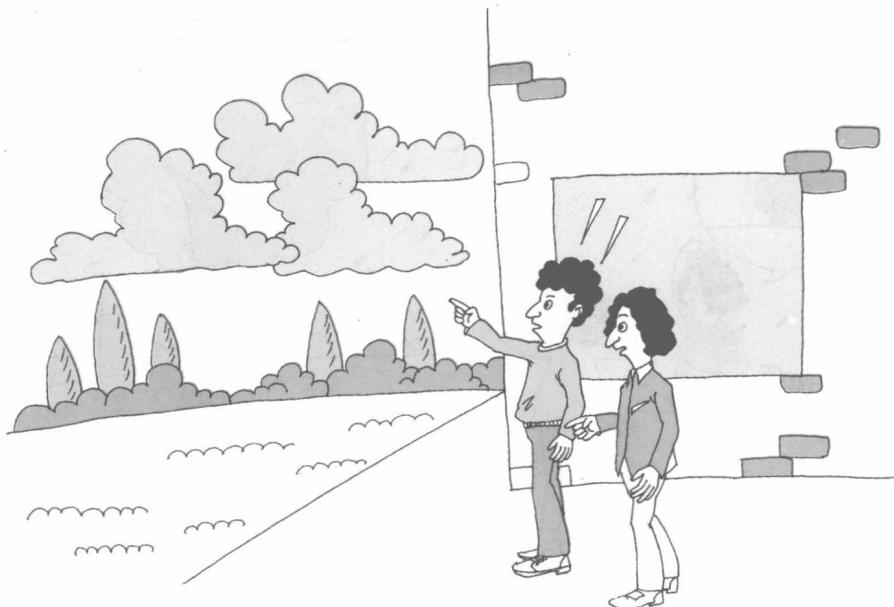
加紧步伐，跟随脚步，一起走上探索的道路。揭秘那些怎样形成的山雨，惊悚的暴风雨，那些带来灾难的始作俑者。当你看到那些大风把大树连根拔起你就不好奇吗？风竟然有那么大的威力，那些暴风雨足以把火车从轨道上掀起来。带上思绪，解开心中的疑惑……



即将来袭的大雨

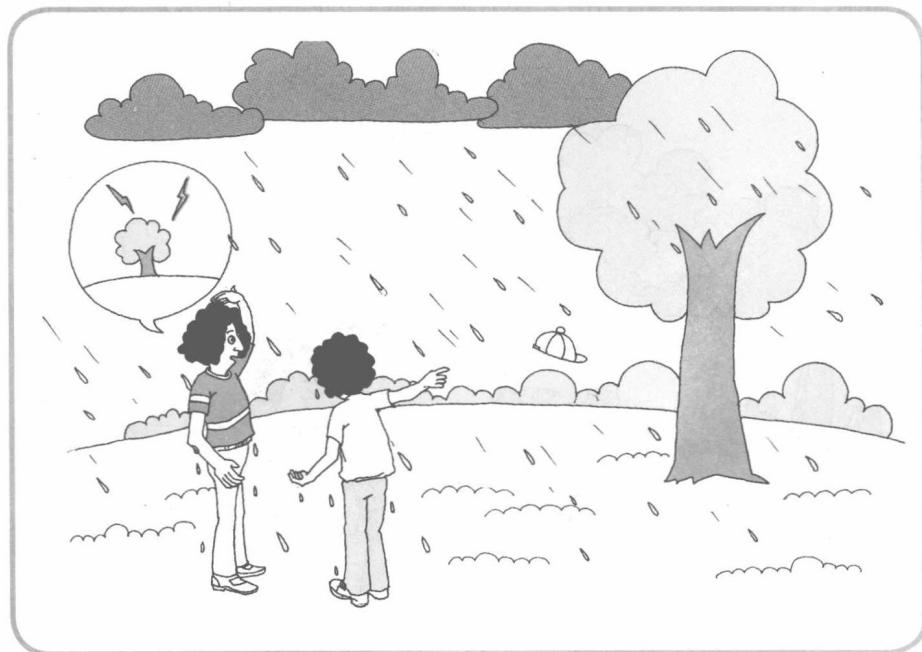
雨的形成

雨是从云中降落的水滴，陆地和海洋表面的水蒸发变成水蒸气，水蒸气上升到一定高度之后遇冷变成小水滴，这些小水滴组成了云，它们在云里互相碰撞，合并成大水滴，当大水滴大到空气托不住的时候，就从云中落了下来，形成了雨。雨的成因多种多样，它的表现形态也各具特色，有毛毛细雨，有连绵不断的阴雨，还有倾盆而下的阵雨。雨水是人类生活中



最重要的淡水资源，植物也要靠雨露的滋润才能茁壮成长。但暴雨造成的洪水会给人类带来巨大的灾难。

地球上的水受到太阳光的照射后，就变成水蒸气被蒸发到空气中去了。水蒸气在高空遇到冷空气便凝聚成小水滴。这些小水滴都很小，直径只有 $0.0001 \sim 0.0002$ 毫米，最大也只有 0.002 毫米。它们又小又轻，被空气中的上升气流托在空中，由此这些小水滴在空中聚成了云。这些小水滴要变成雨滴降到地面，它的体积大约要增大 100 多万倍。这些小水滴是怎样使自己的体积增长 100 多万倍的呢？它主要依靠两个手段，其一是凝结和凝华增大；其二是依靠云滴的碰撞并增大。在雨滴形成的初期，云滴主要依靠不断吸收云体四周的水汽来使自己凝结和凝华。如果云体内的水汽能源源不断得到供应和补充，使云滴表面经常处于过饱和状态，那么，这种凝结过程将会继续下去，使云滴不断增大，成为雨滴。但有时云内的水汽含量有限，在同一块云里，水汽往往供不应求，这样就不可能使每个云滴都增大为较大的雨滴，有些较小的云滴只好归并到较大的云滴中去。



如果云内出现水滴和冰晶共存的情况，那么，这种凝结和凝华增大过程将大大加快。当云中的云滴增大到一定程度时，由于大云滴的体积和重量不断增加，它们在下降过程中不仅能赶上那些速度较慢的小云滴，而且还会“吞并”更多的小云滴而使自己壮大起来。当大云滴越长越大，最后大到空气再也托不住它时，便会从云中直落到地面，成为我们常见的雨水。

雨的种类很多，除了酸雨，有颜色的雨外，还有许多有趣的雨，比如，蛙雨，铁雨，金雨，甚至钱雨，它们都是龙卷风的杰作。

可歌可泣的大气层

什么是大气层

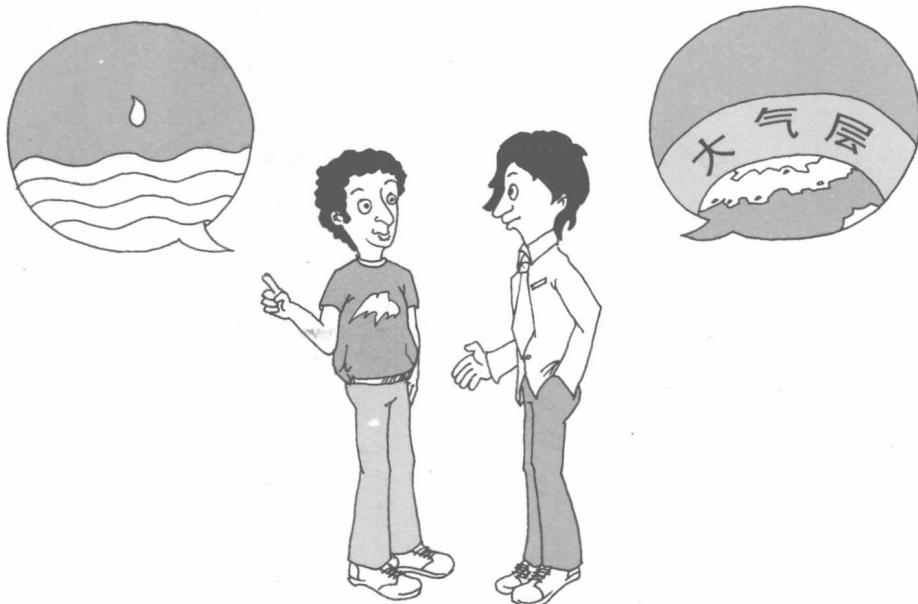
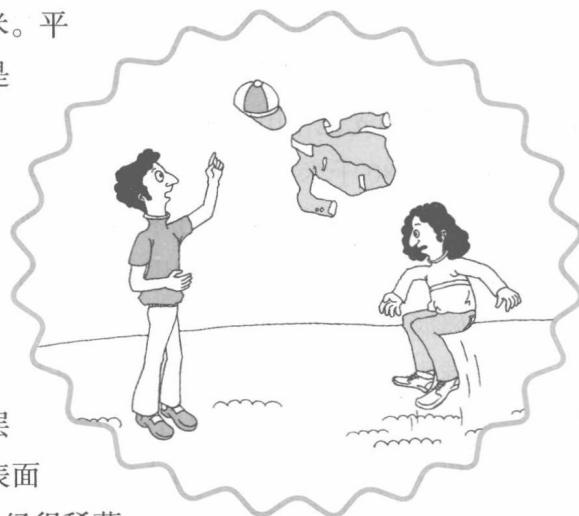
大气层又叫大气圈，地球就被这一层很厚的大气层包围着。大气层的成分主要有氮气，占 78.1%；氧气占 20.9%；氩气占 0.93%；还有少量的二氧化碳、稀有气体（氦气、氖气、氪气、氙气、氡气）和水蒸气。大气层的空气密度随高度而减小，越高空气越稀薄。大气层的厚度大约在 1000 千米以上，但没有明显的界线。整个大气层随高度不同表现出不同的特点，分为对流层、平流层、中间层、暖层和散逸层，再上面就是星际空间了。

对流层在大气层的最低层，紧靠地球表面，其厚度大约 10 至 20 千米。对流层的大气受地球影响较大，云、

雾、雨等现象都发生在这一层内，水蒸气也几乎都在这一层内存在。这一层的气温随高度的增加而降低，大约每升高 1000 米，温度下降 5℃ ~ 6℃。动、植物的生存，人类的绝大部分活动，也在这一层内。因为这一层的空气对流很明显，故称对流层。对流层以上是平流层，

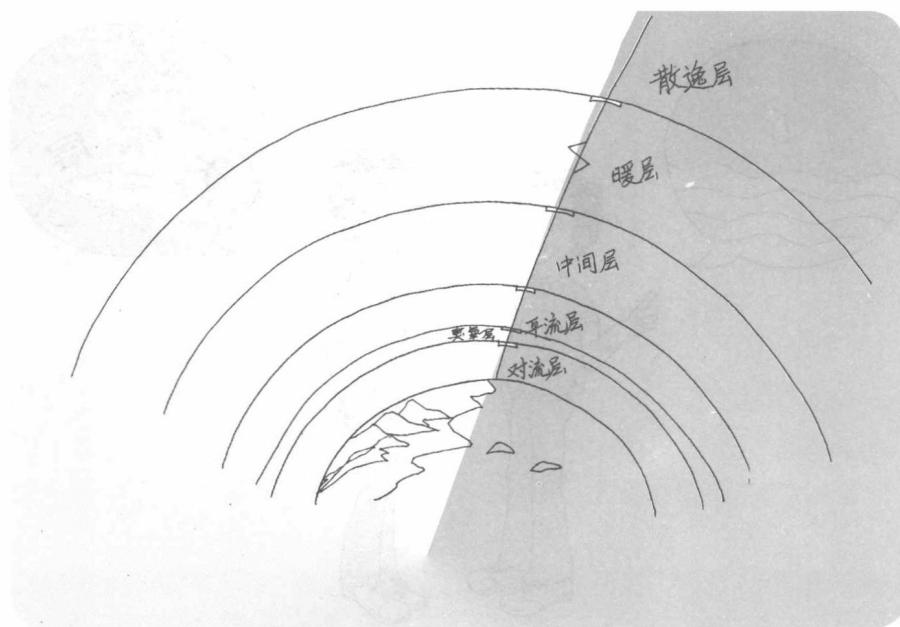


大约距地球表面 20 至 50 千米。平流层的空气比较稳定，大气是平稳流动的，故称为平流层。在平流层内水蒸气和尘埃很少，并且在 30 千米以下是同温层，其温度在 -55°C 左右，温度基本不变，在 30 千米至 50 千米内温度随高度增加而略微升高。平流层以上是中间层，大约距地球表面 50 至 85 千米，这里的空气已经很稀薄，突出的特征是气温随高度增加而迅速降低，空气的垂直对流强烈。中间层以上是暖层，大约距地球表面 100 至 800 千米。暖层最突出的特征是当太阳光照射时，太阳光中的紫外线被该层中的氧原子大量吸收，因此温度升高，故称暖层。散逸层在暖层之上，为带电粒子组成。



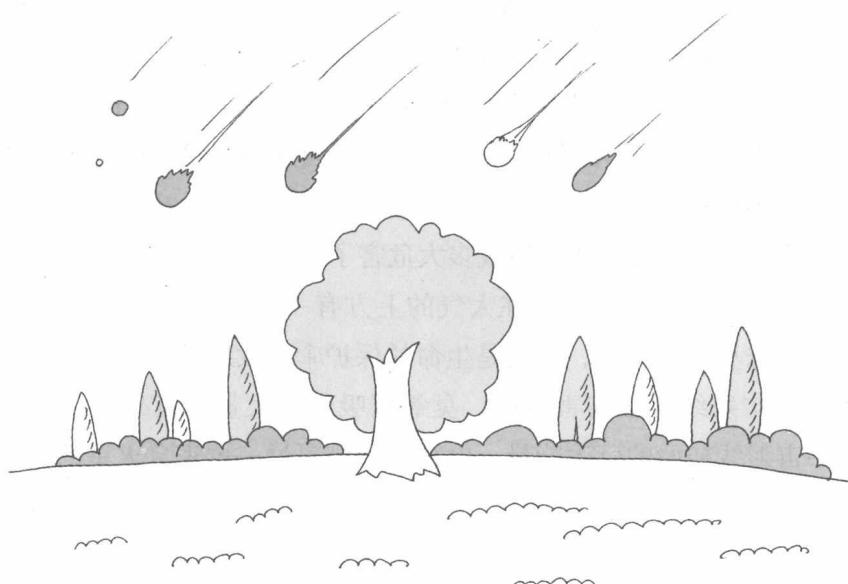
除此之外，还有两个特殊的层，即臭氧层和电离层。臭氧层距地面 20 至 30 千米，实际介于对流层和平流层之间。这一层主要是由于氧分子受太阳光紫外线的光化作用造成的，使氧分子变成了臭氧。电离层很厚，大约距地球表面 80 千米以上。电离层是高空中的气体，被太阳光的紫外线照射，电离层由带电荷的正离子和负离子及部分自由电子形成的。电离层对电磁波影响很大，我们可以利用电磁短波能被电离层反射回地面的特点，来实现电磁波的远距离通讯。

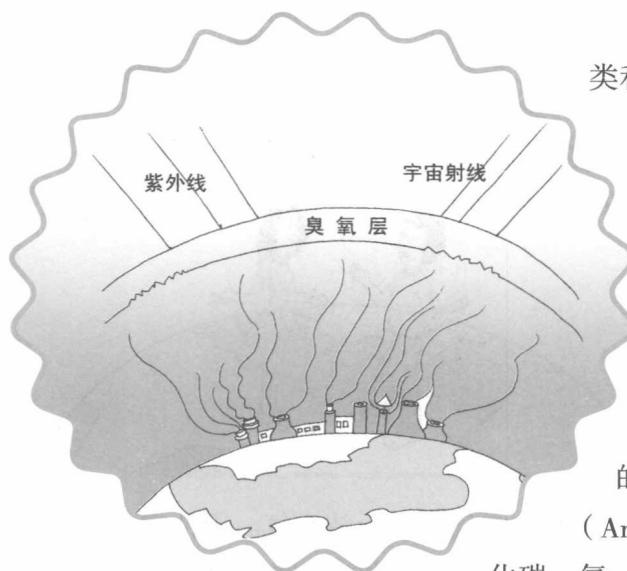
在地球引力作用下，大量气体聚集在地球周围，形成数千公里的大气层。气体密度随离地面高度的增加而变得愈来愈稀薄。探空火箭在 3000 公里高空仍发现有稀薄大气，有人认为，大气层的上界可能延伸到离地面 6400 公里左右。据科学家估算，大气质量约 6000 万亿吨，差不多占地球总质量的百万分之一，其中包括：氮 78%、氧 21%、氩 0.93%、二氧化碳 0.03%、氖 0.0018%，此外还有水汽和尘埃等气溶胶及大粒度悬浮颗粒。由于地磁场的保护作用，使得大气层在太阳风及宇宙高能射线流的刮蚀作用下得以保存。



根据各层大气的不同特点（如温度、成分及电离程度等），从地面开始依次分为对流层、臭氧层、平流层、中间层、热层（电离层）和外大气层。

自然状态下，大气是由混合气体、水汽和杂质组成。除去水汽和杂质的空气称为干洁空气。干洁空气的主要成分为 78.09% 的氮，20.94% 的氧，0.93% 的氩。这三种气体占总量的 99.96%，其他各项气体含量总计不到 0.1%，这些微量气体包括氖、氦、氪、氙等稀有气体。在近地层大气中上述气体的含量几乎可认为是不变化的，称为恒定组分。





由于地球有了大气，人类和各种生物才能呼吸。地球大气中氮气（N₂）比重最大，约占78%，它是植物生长不可缺少的肥料来源；其次是氧气（O₂）约占21%，人类和一切生物只有依赖它才能进行呼吸，它也是燃烧的要素；占第三位的是氩气（Ar），另外还有极少量的二氧化碳、氖、氦、甲烷、二氧化氮、氢

等，它们的总和还不到千分之一。氮、氧、氩的含量比例是稳定的，直到90公里以上的高空才会发生变化。值得注意的是，现代人类的活动正在影响着大气成分的变化。

由于大气层既能让阳光透过，又能适当地保存住地球上的一定热量，才能调节好地球上的温度，使万物欣欣向荣。

如果你看过月球的照片，就会发现它的表面处处有砸伤的斑痕，那便是成千上万的陨星从天而降的“杰作”。而当这些陨星袭击地球穿越大气层时，大多燃烧成美丽的流星，即便有少数落到地面，也由于和大气的摩擦而筋疲力尽，不会给人类造成多大危害了。

特别值得地球骄傲的是在大气的上方有一层臭氧（O₃），这是一种无色却有特殊臭味的气体，它更是生命的保护伞。太阳的紫外线和星际空间的各种宇宙射线都会伤害生命。臭氧层吸收了大量的紫外线，大气圈削减了宇宙射线初始的巨大能量。电视里曾描写过一位来自火星的“马丁叔叔”，当然那是个科学幻想故事，如果真有“火星人”，那他们只能生活在地洞里，因为火星上层没有臭氧层，强烈持久的紫外线照射，一定会使他们患上可怕的癌症。近年来，由于大气污染物升入高空，地球的臭氧层正

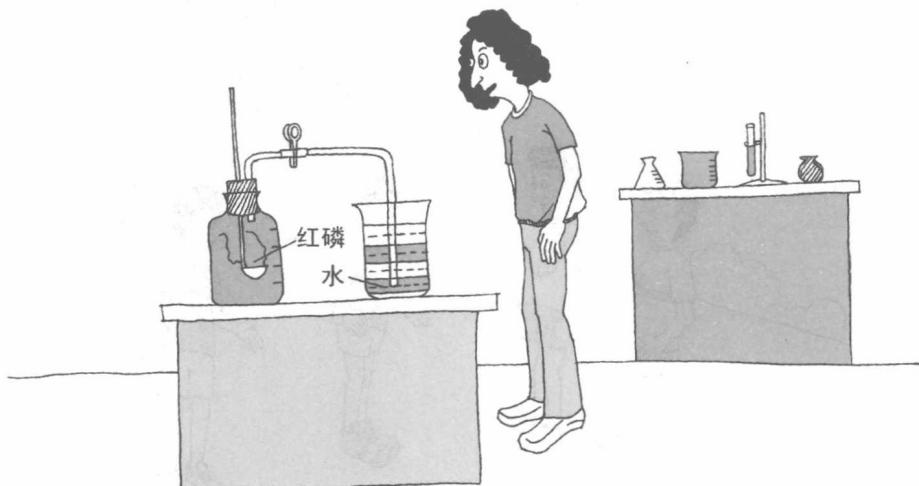
在遭到破坏，如何保护臭氧层，是人类面临的迫切课题。

不可或缺的空气

在远古时代，空气曾被人们认为是简单的物质，在1669年梅猷曾根据蜡烛燃烧的实验，推断空气的组成是复杂的。德国史达尔约在1700年提出了一个普遍的化学理论，就是“燃素学说”。他认为有一种看不见的所谓的燃素，存在于可燃物质内。例如，蜡烛燃烧，燃烧时燃素逸去，蜡烛缩小下塌而化为灰烬，他认为，燃烧失去燃素现象，即：蜡烛 - 燃素 = 灰烬。然而燃素学说终究不能解释自然界变化中的一些现象，它存在着严重的矛盾。

第一是没有人见过“燃素”的存在；第二金属燃烧后质量增加，那么“燃素”就必然有负的质量，这是不可思议的。1774年法国的化学家拉瓦锡提出燃烧的氧化学说，才否定燃素学说。拉瓦锡在进行铅、汞等金属的燃烧实验过程中，发现有一部分金属变为有色的粉末，空气在钟罩内体积减小了原体积的 $1/5$ ，剩余的空气不能支持燃烧，动物在其中会窒息。

他把剩下的 $4/5$ 气体叫作氮气（原文意思是不支持生命），在他证明



了普利斯特里和舍勒从氧化汞分解制备出来的气体是氧气以后，空气的组成才确定为氮和氧。

空气的成分以氮气、氧气为主，是长期以来自然界里各种变化所造成的。在原始的绿色植物出现以前，原始大气是以一氧化碳、二氧化碳、甲烷和氨为主的。在绿色植物出现以后，植物在光合作用中放出的游离氧，使原始大气里的一氧化碳氧化成为二氧化碳，甲烷氧化成为水蒸气和二氧化碳，氨氧化成为水蒸气和氮气。以后，由于植物的光合作用持续地进行，空气里的二氧化碳在植物发生光合作用的过程中被吸收了大部分，并使空气里的氧气越来越多，终于形成了以氮气和氧气为主的现代空气。

空气是混合物，它的成分是很复杂的。空气的恒定成分是氮气、氧气以及稀有气体，这些成分之所以几乎不变，主要是自然界各种变化相互补偿的结果。空气的可变成分是二氧化碳和水蒸气。空气的不定成分完全因地区而异。例如，在工厂区附近的空气里就会因生产项目的不同，而分别含有氨气、酸蒸气等。另外，空气里还含有极微量的氢、臭氧、氮的氧化物、甲烷等气体。

