朱李华, 陶俊, 张仁健, 等. 2010 冬夏季广州城区碳气溶胶特征及其与 O<sub>3</sub>和气象条件的关联 [J]. 环境科学学报, 30(10): 1942- 1949 Zhu L H, Tao J Zhang R J *et al* 2010 Characteristics of the carbon aceous aerosol in PM <sub>2.5</sub> and its relation to O<sub>3</sub> and meteorological conditions in the urb an Gu angzhou area in winter and summer [J]. A cta Scientiae Circum stantiae, 30(10): 1942- 1949

# 冬夏季广州城区碳气溶胶特征及其与 O₃和气象条件 的关联

朱李华1,陶俊1\*,张仁健2,曹军骥3,张涛1,林泽健1,许振成1

1 环境保护部华南环境科学研究所,广州 510655

2 中国科学院大气物理研究所,北京 100029

3 中国科学院地球环境研究所, 西安 710075

收稿日期: 2009-12-22 修回日期: 2010-04-19 录用日期: 2010-04-26

摘要: 2008年 1月 1日~31日和 7月 1日~31日在广州城区每天采集 1个  $M_{25}$ 样品,对样品进行碳成分分析,得到有机碳 (OC)、元素碳 (EC)浓度. 同步观测了气象因子以及  $SO_2$ 、 $NO_2$ 、 $O_3$ 气态污染物浓度. 结果发现,冬季和夏季  $M_{25}$ 日均值质量浓度分别为 (81. 2±61 4)  $\mu_g$  m<sup>-3</sup>和 (53 7±23. 2) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>, OC质量浓度分别为 (24. 6±19. 3) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>和 (14. 0±5. 6) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>, EC质量浓度分别为 (7. 9±5. 4) $\mu_g$  m<sup>-3</sup> 和 (4. 7±2. 2) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>, OC/EC比值分别为 2. 9±0. 6和 3. 2±1. 0. 冬夏季非降雨的稳定天气条件下二次有机碳气溶胶 (SOC)浓度分别为 (6. 1±6. 6) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>和 (5. 8±5. 2) $\mu_g$  m<sup>-3</sup>. 冬夏季 SOC和 O<sub>3</sub>浓度显著相关 (p < 0.01). 东南风和西南风条件下, OC, EC 浓度普遍较高,表明东莞、江门和佛山地区的工业污染源对广州地区污染物累积和霾天气的形成有一定的贡献. 关键词: 有机碳; 元素碳; 二次有机碳; 臭氧

文章编号: 0253-2468 (2010) 10-1942-08 中图分类号: X513 文献标识码: A

# Characteristics of the carbonaceous aerosol in PM $_{2.5}$ and its relation to O $_3$ and meteorological conditions in the urban Guangzhou area in winter and summer

ZHU Lihua<sup>1</sup>, TAO Jun<sup>1,\*</sup>, ZHANG Ren jan<sup>2</sup>, CAO Jun j<sup>3</sup>, ZHANG Tao<sup>1</sup>, LIN Zejian<sup>1</sup>, XU Zhencheng<sup>1</sup>

1 South China Institute of Environmental Sciences, MEP, Guangzhou 510655

2 Institute of A to osphere Physics, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100029

3 Institute of Earth Environment, Chinese Academy of Sciences, Xian 710075

Received 22 December 2009; received in revised form 19 April 2010 accepted 26 April 2010

A bstract Daily PM<sub>2.5</sub> samples were collected during January and July of 2008 in Guangzhou. The concentrations of organic carbon (OC) and elemental carbon (EC) were determined by a Themal/OpticalCarbon Analyzer M eteorological parameters and concentrations of trace gases (SO<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>, and O<sub>3</sub>) were also collected simultaneously. The results show that in winter and summer respectively, the daily average PM<sub>2.5</sub> m ass concentrations were (81  $2\pm$  61 4)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, and (53.7  $\pm$ 23 2)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, OC m ass concentrations were (24.6  $\pm$ 19.3)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, and (14.0  $\pm$ 5.6)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, EC m ass concentrations were (7.9  $\pm$ 5.4)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, and (4.7  $\pm$ 2.2)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, and the OC /EC ratios were 2.9  $\pm$ 0.6 and 3.2  $\pm$ 1.0 Secondary organic carbon (SOC) concentrations were (6.1  $\pm$ 6.6)  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, and (5.8  $\pm$ 5.2)  $\mu$ g m<sup>-3</sup> during days with clear and stable weather conditions in winter and summer respectively. And SOC had a good correlation to O<sub>3</sub> in summer and winter OC and EC concentrations were generally high er under south east and south west wind conditions, which indicated the industrial pollution sources in the cities of Dongguan, Jiangmen and Foshan contribute greatly to high pollutant concentrations and the formation of haze in Guangzhou.

Keywords organic carbon, element carbon, secondary organic carbon, ozone

1 引言 (Introduction)

碳气溶胶是城市大气 PM25中重要组分之一

(Cao et al, 2007).碳气溶胶主要来源于化石燃料燃烧、生物质燃烧及烹饪等人为排放,此外环境空 气中挥发性有机物还能经过光化学反应生成二次

## 基金项目:国家环境保护公益性行业科研专项 (Na 200809143);广州环保科技专项 (No ZX 20081201)

Supported by the Special Scientific Research Funds for Environment Protection Commonweal Section (No. 200809143) and the Scientific Research Funds for Environment Protection of Guangzhou (No. ZX 20081201)

作者简介: 朱李华(1977—), 男, 高级工程师, E-mail zhulhua@ scies org \* 通讯作者(责任作者), E-mail taoju@ scies org Biography, 24U Lhua(1977—), mak sen or engineer, E-mail zhulhua@ scies org \* Corresponding author, E-mail taoju@ scies org © 1994-2011 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net 有机碳气溶胶(SOC, Secondary Oganic Cabon) (Bond et al, 2004, Schichtel et al, 2008). 有机碳 (OC, Organic Cabon)具有明显的散射特性, 而元素 碳(EC, Element Carbon)则具有较强的吸光特性 (Watson, 2002), 环境空气中高浓度的碳气溶胶不 仅会导致大气能见度降低而且会影响大气辐射平 衡(Mah et al, 1994, Jacobson, 2001). 由于碳气 溶胶中含有成千上百种单个化合物, 有些化合物甚 至有毒如多环芳烃, 因此高浓度的碳气溶胶还会影 响人体健康(Pope & Dockery, 2006).

由于碳气溶胶对气候、环境和人体健康有着重要的影响,国内外学者开展了大量有关碳气溶胶的研究.珠三角地区作为典型的复合型大气污染区域,近年来开展了较多的碳气溶胶的研究,这些研究主要集中在分析 OC和 EC浓度的季节和空间变化特征(Cao et al, 2003 a Cao et al, 2004 黄虹等, 2005, Tan et al, 2009)、粒径分布特征(唐小玲等, 2006, Gnauk et al, 2008, 谭吉华等, 2009)以及对能见度影响(Andreae et al, 2008, Tao et al, 2009).但是,针对 OC和 EC变化特性与 O<sub>3</sub>和气象条件之间关联的研究还很少.

本研究利用华南环境科学研究所大气观测研 究站作为观测点,经过 2008年 1月和 7月连续 62d 的观测,获得了 PM2 5有机碳和元素碳的质量浓度数 据,同步观测了风速、风向、温湿度、能见度、天气类 型以及 SO2、NO4、O3等气态污染物浓度,在此基础上 分析了 OC和 EC 日、季节变化特征,估算了 SOC浓 度,分析了碳气溶胶与 O3和气象条件之间关系,希 望能为进一步的城市大气碳气溶胶来源解析和大 气污染的防治工作提供科学依据.

2 实验 (Experimental)

21 采样地点

采样地点设在广州市天河区华南环境科学研 究所综合大楼顶 (23°07′N, 113°21′E), 距离地面约 50m, 采样点周围是集中居住区, 2 km 范围内无明显 大气污染源, 周围无建筑物遮挡视野比较开阔, 观 测数据在一定程度上代表了广州城市区域大气污 染水平.

22 样品采集

于 2008年 1和 7月使用美国 RP2000H 型采样 器采集 PM<sub>2</sub>,样品,每天采集 1个 PM<sub>2</sub>,样品.冬季和 夏季各采集 31 个 PM<sub>2</sub>,样品,采样时间为当日的 © 1994-2011 China Academic Journal Electronic P 10: 00 20 次日的 09: 30, 采样器流量为 16.7 L• m in<sup>-1</sup>, 使用的滤膜为直径 47 mm 的石英膜 (W ham an England). 滤膜在采样前用 800℃高温灼烧 3h, 冷却 后称量, 采样完成后样品放入冰箱冷冻柜中 – 18℃ 保存待进行化学分析.

23 气体污染物和气象因子数据采集

利用热电 43 i二氧化硫分析仪、42 i氮氧化物分 析仪、49 i臭氧分析仪分别观测 SO<sub>2</sub> NO<sub>2</sub> /NO和 O<sub>3</sub> 浓度.利用芬兰 MAW S自动气象站在线观测风速、 温度、相对湿度、降雨量等气象因子,利用 PWD22 现时天气现象传感器(红外前向散射原理)观测大 气能见度和天气类型(晴、霾、雨等).

24 样品有机碳和元素碳化学分析

所有样品的 OC (Organic Carbon) 和 EC (E lem entalC arbon)分析采用美国沙漠研究所研制 DRIM odel 2001 热光碳分析仪 (Thermal/Optical Carbon Analyzer). 应用 M PROVE 热光反射的实验 方法 (Chow et al, 1993a). 该方法的主要测试原理 是: 在无氧的纯 H e环境中, 分别在 120 ℃ (OC1)、 250℃ (0C2)、450℃ (0C3) 和 550℃(0C4)温度 下,对 0 526m<sup>2</sup>的滤膜片进行加热,将滤纸上的颗 粒态碳转化为 CO: 然后再将样品在含 2% 氧气的 氦气环境下,分别于 550 ℃ (EC1)、700 ℃ (EC2) 和 800 ℃ (EC3)逐步加热,此时样品中的元素碳释 放出来. 上述各个温度梯度下产生的 CO<sub>2</sub>, 经 M nO<sub>2</sub> 催化,于还原环境下转化为可通过火焰离子检测器 (FD)检测的 CH4 样品在加热过程中,部分有机碳 可发生碳化现象而形成黑碳,使滤膜变黑,因此,在 测量过程中,采用 633 nm 的氦 - 氖激光监测滤纸的 反光光强,利用光强的变化明确指示出元素碳氧化 的起始点.有机碳碳化过程中形成的碳化物称之为 光学检测裂解碳 (OP). M PROVE 协议将有机碳定 义为 OC1+ OC2+ OC3+ OC4+ OP, 元素碳定义为 EC1 + EC2 + EC3 - OP (Cao et al., 2003 a Cao et al, 2004).

3 结果(Results)

3.1 有机碳和元素碳时间变化特征

表 1为广州冬夏季不同天气类型下 PM<sub>25</sub>中有 机碳和元素碳浓度.由表 1可知,冬夏季 PM<sub>25</sub>、OC、 EC质量浓度平均值分别为(81.2±61.4) $\mu$ g m<sup>-3</sup>、 (24.6±19.3) $\mu$ g m<sup>-3</sup>、(7.9±5.4) $\mu$ g m<sup>-3</sup>和(53.7 ±23.2) $\mu$ g m<sup>-3</sup>、(14.0±5.6) $\mu$ g m<sup>-3</sup>、(4.5±1.5)  $\mu_g m^{-3}$ . 冬夏季 OC/EC比值分别为 2 9 ±0 6和 3 2±1.0冬夏季霾天气下 PM<sub>25</sub>、OC, EC质量浓度 是晴天气下的 2倍左右, 其主要原因是霾天气发生 时大气边界层较低, 不利于污染物扩散 (张剑鸣等, 2008).冬季雨天浓度最低, 其主要原因是北方冷空 气过境导致的持续降雨对污染物清除相对较为明 显.夏季雨天污染物浓度略高于晴天, 一方面是由 于夏季局地强对流天气引起的局部短时降雨, 对污 染物清除作用有限; 另一方面降雨前后基本为全云 天气, 边界层较低, 不利于污染物扩散. 由于降雨对 二次粒子有一定清除作用,从而更加明显地体现了 局地污染源一次排放特征,因此可以初步判定广州 城区污染源 OC/EC比值平均值为 2.6左右.晴天和 霾天 OC/EC比值明显高于 2.6 可见晴、霾天有较 为明显的二次碳气溶胶的生成.夏季霾天 OC/EC比 值明显高于晴天,冬季晴天和霾天 OC/EC比值相 当,其主要原因是夏季大部分为无云霾天,太阳辐 射较为强烈温度较高更加有利于 SOC的生成,而冬 季多为多云或全云霾天,太阳辐射相对弱温度较低 较不利于 SOC的生成.

表 1 广州冬夏不同天气类型下 PM25中有机碳和元素碳浓度

	Table 1	The concentrations of OC	and EC in diffe	rentweather conditions	during the w	inter and summer
--	---------	--------------------------	-----------------	------------------------	--------------	------------------

					0	
季节	天气类型	样品数	PM <sub>25</sub> /( $\mu$ gm <sup>-3</sup> )	OC / $(\mu g m^{-3})$	EC/ ( $\mu g m^{-3}$ )	OC/EC
	晴	3	47.7±16.0	17.4±6.4	5 8±2 1	3 0±0 2
冬季	雨	11	32 9±13.0	9. 9 ±2. 8	$39\pm 12$	2 6±0 5
	重	17	117.9±60.6	34.6±205	11 0±5 6	3 1±0 6
		31	81 0±61.4 <sup>*</sup>	24. 2 ±19. <i>3</i> *	7. 9±5 4	2 9±0 6*
	晴	8	38 8±8 7	10. 2 ±2. 8	3 3±1 1	3 3±1 0
夏季	雨	15	46 2±11.1	12. 4 ±3. 4	4 8±1 3	$26\pm04$
	重	8	82 7±25.4	20. 6 ±5. 7	5 0±1 5	$4 3 \pm 1 0$
		31	53 7±23. 2*	14. 0 ±5. 6 <sup>*</sup>	4 5±1 5*	$3 2 \pm 1 0^*$

注:\* 数值为平均值

通过与国内主要城市城区碳气溶胶研究结果 (见表 2)比较可知,广州冬夏季 OC和 EC浓度明显 高于上海,略低于北京.与 2001和 2002年广州城区 观测结果对比可知,冬季 OC和 EC浓度略高,夏季 OC和 EC浓度基本相当, OC /EC比值也基本相当, 这说明近几年来广州 OC和 EC排放源结构无明显 变化.

	Table	e 2 Level of OC	and EC concentra	ations in fine particle	s in urban cities in C	hina	
城市	样品类型	时间	季节	$OC/(\mu g m^{-3})$	EC /( $\mu$ g m - 3)	OC/EC	文献
广州	PM 2 5	2008年	冬季	24. 2	7. 9	29	本研究
	PM 2 5	2008年	夏季	14. 0	4. 5	3 2	
上海	PM 2 5	2005年	冬季	16. 7	2.3	68	Feng et al.,
	PM 2 5	2006年	夏季	7. 2	1. 9	3 4	2009
北京	PM 2 5	2001年	冬季	32. 2	11 3	2 8	Duan et al.,
	PM 2 5	2002年	夏季	14. 9	8. 4	1.8	2006
广州	PM 2 5	2001年	冬季	17.8	6. 0	29	C ao et a l,
	$PM_{25}$	2002年	夏季	13. 1	4. 6	28	2003b

表 2 国内主要城市细颗粒物中有机碳和元素碳浓度水平

图 1为广州冬夏季  $PM_2$  5中有机碳和元素碳浓 度逐日变化.图 2为广州冬夏季主要气象因子时间 变化.图 3为广州冬夏季主要气态污染物时间变 化.由图 1、图 2和图 3可知,冬季 OC和 EC最大值 出现在 1月 7日,浓度分别为 77.9 $\mu$ g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>和 20.0 $\mu$ g m<sup>-3</sup>, TC (Total Carbon, OC+EC)占 PM<sub>2</sub> 5浓 度 (254 6 $\mu$ g m<sup>-3</sup>)的 38.5%,其主要原因是连续的 全云、静风天气,大气边界层较低使得污染物持续 积聚不易扩散<sub>1</sub>(张剑鸣等, 2008),同步气态污染物  $SO_2$ 、NO、NO<sub>2</sub>浓度分别达到 215 1<sup>µ</sup>g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>、164 8 µg m<sup>-3</sup>、300 9<sup>µ</sup>g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>,可见燃煤和机动车排放是 碳气溶胶主要来源. 由于持续降雨对污染物的清 除,冬季 OC, EC浓度最低值出现在 1月 26日,其浓 度分别为 6. 0<sup>µ</sup>g m<sup>-3</sup>和 2 7<sup>µ</sup>g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>, TC 占 PM<sub>2.5</sub>浓 度 (16.4<sup>µ</sup>g m<sup>-3</sup>)的 53 0%,同步气态污染物 SO<sub>2</sub>、 NO<sub>x</sub> NO<sub>2</sub>浓度分别为 10 2<sup>µ</sup>g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>、31 1<sup>µ</sup>g<sup>•</sup> m<sup>-3</sup>、 49.6<sup>µ</sup>g m<sup>-3</sup>,可见雨天天气下机动车排放是碳气

30卷

変化994-2011 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

溶胶的主要来源.

夏季 OC和 EC最大值分别出现在 7月 27日和 7月 14日,浓度分别为 31.  $6\mu_g m^{-3}$ 和 8  $3\mu_g m^{-3}$ , 其中 7月 27日 EC浓度为 6  $8\mu_g m^{-3}$ , 7月 14日 OC浓度为 20  $1\mu_g m^{-3}$ . 7月 27日和 7月 14日 TC 占  $M_{2.5}$ 浓度 (131.  $9\mu_g m^{-3}$ , 69  $8\mu_g m^{-3}$ )的 29. 1%和 40 7%. 7月 14日前连续 9d均有短时阵 雨天气,对大气中污染物有一定的清除作用,随着 连续降雨的结束,一次污染物逐渐积聚,气态污染 物 SO<sub>&</sub> NO, NO<sub>2</sub>浓度分别达到 107.  $5\mu_g m^{-3}$ , 106.  $6\mu_g m^{-3}$ 、84  $1\mu_g m^{-3}$ , NO 浓度较高,可以判 定 7月 14日 OC和 EC主要来源于当地的机动车一次排放源. 7月 27日气态污染物 SO<sub>2</sub> NO, NO<sub>2</sub>浓度分别达到 126 8 $\mu$ g• m<sup>-3</sup>、27. 4 $\mu$ g• m<sup>-3</sup>、148 8  $\mu$ g m<sup>-3</sup>, NO浓度较低, 而 SO<sub>2</sub>和 NO<sub>2</sub>浓度较高, 加 之 7月 27日前 7d无降雨, 可以判断 7月 27日高浓 度的 OC主要来源于燃煤和机动车排放以及光化学 反应生成的二次生成物.

总体来讲,晴天和霾天碳气溶胶主要来源于燃 煤和机动车排放以及光化学反应生成的 SOC,而雨 天碳气溶胶则主要来源于机动车排放.



#### 图 1 冬夏季 PM, SOC, EC和 OC/EC时间变化趋势









图 3 冬夏季主要气态污染物时间变化趋势 Fig 3 Daily variations of gaseous pollutants during the winter and summer

3 2 OC与 EC之间的关系及 SOC的估算

通常用 OC /EC比值来判断二次有机气溶胶存 在,若 OC /EC比值大于 2,则说明有二次有机碳 (Second Organic Carbon, SOC)生成(Chow *et al*, 1993b). 由图 1可知,冬夏季 OC /EC比值基本大于 2,可见广州城区存在 SOC生成.由于缺少 SOC的直 接测量数据,本文利用 EC- tracer方法进行估算 (Turp i&Huntzicker, 1995),估算公式如下:

$$[OC]_{p} = \left[\frac{OC}{EC}\right]_{p} \times [EC] + b \qquad (1)$$

$$[OC]_{s} = [OC] - [OC]_{p}$$
 (2)

$$[OC] = \left\lfloor \frac{OC}{EC} \right\rfloor_{p} \times [EC] + b + [OC]_{s} \qquad (3)$$

式中,  $[OC]_p$ 为一次排放的  $OC\left[\frac{OC}{EC}\right]_p$ 为一次排放 的 OC /EC 比值,  $[OC]_s$ 为二次反应产生的 OC,  $[OC]_s$  [EC]分别为样品测量的 OC, EC 含量, b为 非燃烧排放的一次 OC.

考虑到降雨对一次排放的 OC 有一定的清除, 光化学反应会生成 SOC(Cabada *et al*, 2004),因此 直接估算 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ 存在较大困难,而采用观测期间  $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{min}$ 替代 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ ,则必然会导致 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ 偏低,并 会高估 SOC浓度.冬季和夏季 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{min}$ 分别为 2. 10 (1月 24日)和 2.04(7月 6日).1月 24日和 7月 6 日均为雨天,降雨对 OC, EC 均有不同程度的清除, © 1994-2011 China Academic Journal Electronic Po 使得 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ 比值存在较大的不确定性.为了比较客 观的估算广州城区冬夏季 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ ,需首先排除降雨 天气下和 O<sub>3</sub>浓度较高的晴天,选择一次污染物浓度 较高的全云天气下 OC 和 EC 数据进行线性回归分 析.通过对冬季 8组数据和夏季 3组数据线性回归 分析,得出冬季和夏季 $\left[\frac{OC}{EC}\right]_{p}$ 分别为 2 78和 1 66 b分别为 2 2和 3 3 见图 4





Fig 4 Relationship between OC and EC concentrations in PM  $_{2.5}$  during the winter and summer

的天气条件下 SOC浓度分别为(61±66)µg m<sup>-3</sup>

blishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

# 根据上述公式计算得到冬夏季稳定的非降雨

(10组数据)和(58±52)<sup>µ</sup>g·m<sup>-3</sup>(15组数据).总 体来看,广州城区碳气溶胶浓度冬高夏低,SOC浓 度冬夏季接近。冬季OC中,SOC占252%,一次性 OC占748%;夏季OC中,SOC占41.4%,一次性 OC占586%.其中出现严重霾天气的1月7日和 7月27日SOC浓度分别达到200<sup>µ</sup>g·m<sup>-3</sup>和 17.1<sup>µ</sup>g·m<sup>-3</sup>,分别占OC浓度的257%和541%. 可见冬季霾天气OC主要来源于一次排放,而夏季 霾天气OC则主要来源于光化学反应生成的二次有 机碳.结合表3可知,冬季SOC浓度与O3浓度显著 相关(p < 001),而夏季SOC与O3和温度显著相关 (p < 001).冬季由于一次OC浓度高,参与光化学 反应的一次OC浓度高,导致生成的SOC绝对浓度 也较高,而夏季由于光化学反应较为强烈生成的 SOC相对浓度较大.

10期



Table 3 Correlation between the SOC, temperature and ozon e during the winter and summer

冬季 (n=10)	SOC	温度	03	
SOC	1			
温度	0 26	1		
03	0 69**	0.18	1	
夏季 (n = 15)	SOC	温度	O 3	
夏季 (n = 15) SOC	SOC 1	温度	03	
<u>夏季 (n = 15)</u> SOC 温度	SOC 1 0 8f**	<u>温度</u> 1	03	
夏季 (n = 15) SOC 温度 O <sub>3</sub>	SOC 1 0 81 <sup>**</sup> 0 84 <sup>**</sup>	温度 1 0.80 <sup>**</sup>	0 <sub>3</sub>	

注: \* \* p < 0 01

33 气象条件对有机碳和元素碳浓度影响

广州地区冬季和夏季受两种明显不同的天气 系统控制.冬季主要受北方冷高压控制盛行北风, 夏季主要受副热带高压控制盛行南风.图 5为冬夏

ENE

Е

ESE

ENE

Е

ESE



图 5 冬夏季不同风向下 OC和 EC浓度分布 Fig 5 Distribution of OC and EC in different wind directions during the winter and summer 季不同风向下 OC 和 EC 浓度分布. 大多数情况下, 冬季东北风和西北风条件下, OC, EC 浓度相对较 低,这主要是由于广州北边主要为相对清洁的山区 小城市无明显工业区. 东北风和西北风条件下,也 有个别高浓度情况,其主要原因是风速小,广州当 地污染源不易扩散所致. 冬季东南风和西南风条件 下, OC, EC浓度普遍较高,主要是由于广州东南方 向的东莞和西南方向的江门、佛山的工业污染源比 较集中,污染物输送使得下游的广州城区碳气溶胶 污染物浓度上升.夏季西南风条件下 OC, EC浓度略 高于东南风,可见江门、佛山地区污染物输送对广 州地区大气污染贡献略高于东南方向的东莞. 利用后向轨迹模型 (NOAA HYSPLIT http // www.ready.noaa gov/ready/open/hysplit4 html)对 广州城区发生严重的霾天气的 1月 6日 (UTC 02:00)~8日 (UTC 02:00)和 7月 25日 (UTC 02:00)~27日 (UTC 02:00)72h的后向轨迹模拟见 图 6(图审字 [2010]第 1216号).由图 6可知,冬季 1月 6日~8日和夏季 7月 25日~27日连续的霾 天气主要受到低空南风气流的影响,这与地面风向 的观测结果一致,其气流路径均经广州西南方向的 江门和佛山等工业集中区再到达广州.由此可见, 冬夏季两次严重的霾天气过程均与广州西南方向 上的工业集中区污染物输送有关.





# 4 结论 (Conclusions)

1)冬夏季 PM<sub>2.5</sub>、OC, EC 质量浓度平均值分别 为(81.2±61.4) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>、(24.6±19.3) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>、 (7.9±5.4) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>和(53.7±23.2) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>、(14.0 ±5.6) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>、(4.5±1.5) $\mu_{g}$  m<sup>-3</sup>、8夏季 OC/ EC 比值分别为 2.9±0.6和 3.2±1.0 晴天和霾天 碳气溶胶主要来源于燃煤和机动车排放以及光化 学反应生成的 SOC, 而雨天碳气溶胶则主要来源于

### 机动车排放.

2)冬夏季稳定的非降雨天气条件下 SOC浓度 分别为  $(6.1\pm6.6) \mu_{g} \text{ m}^{-3}$ 、 $(5.8\pm5.2) \mu_{g} \text{ m}^{-3}$ , SOC浓度冬夏季接近。冬季 OC中 SOC占 25.2%; 夏季 OC中 SOC占 41.4%.冬季由于一次 OC浓度 高,参与光化学反应的一次 OC浓度高导致生成的 SOC绝对浓度也较高,而夏季由于光化学反应较为 强烈,生成的 SOC相对浓度较大.

反应生成的 SOC, 而雨天碳气溶胶则主要来源于 3)东南风和西南风条件下, OC, EC 浓度普遍较 © 1994-2011 China Academic Journal Electronic Publishing House, An Interserved, Anton Academic Journal Electronic Publishing House, An Interserved, Anton Academic Journal Electronic Publishing House, An Interserved, Anton Academic Journal Electronic Publishing House, Academic Pu 的工业污染源对广州地区霾天气的形成有一定贡献,尤其是与广州西南方向上的工业集中区污染物 输送密切相关.

责任作者简介:陶俊(1979-),男,高级工程师.主要的研究 方向是大气气溶胶消光机理.目前在大气环境与大气化学领 域发表学术论文 20篇.

#### 参考文献 (References):

- Andreae M O, Schmid O, Yang H, et al. 2008 Optical properties and chemical composition of the atmospheric aerosol in urban Guangzhou, China [J]. Atmospheric Environment 42: 6335-6350
- Bond T C, Streets D G, Yarber K F, et al 2004 A technology based global inventory of black and organic carbon en issions from combustion [J]. Journal of Geophysical Research, 109(D14203): 10. 1029/2003 JD003697
- Cabada J C, Pandis S N, Subram anian R, *et al.* 2004 Estimating the secondary organic aerosol contribution to PM<sub>2.5</sub> using the EC tracer method[J]. A erosol Science and Technology, 38(S1): 140–155
- Cao J J Lee S C, Ho K F, et al. 2003a Characteristics of carbonaceous aerosol in Pearl River Delta Region, China during 2001 winter period [J]. A mospheric Environment 37: 1451-1460
- Cao J J Lee S C, Ho K F, et al. 2003b Spatial and seasonal distributions of atmospheric carbonaceous aerosols in Pearl River Delta Region, China [J]. China Particuology, 1: 33-37
- Cao J J Lee S C, Ho K F, et al. 2004. Spatial and seasonal variations of atmospheric organic carbon and elemental carbon in Pearl River Delta Region, China [J]. Atmospheric Environment 38: 4447–4456
- Cao J J Lee S C, Chow J C, et al 2007 Spatial and seasonal distributions of carbon aceous aerosols over China [J]. Journal of Geophysical Research 112(D22S11): 10 1029/2006 D008205
- Chow JC, Watson JG, Prichett LC, et al. 1993a The DRI thermal/ optical reflectance carbon analysis system: description, evaluation and applications in US air quality studies [J]. Atmospheric Environment 27 (8): 1185-1201
- Chow J C, Watson J G, Low enthal D H, *et al.* 1993b PM<sub>10</sub> and PM<sub>25</sub> compositions in California's San Joaquin Valley [J]. A erosol Science and Technology, 18 105–128
- Duan F K, He K B, Ma Y L, et al. 2006 Concentration and chemical characteristics of PM<sub>2.5</sub> in Beijing China 2001~2002 [J]. Science of the Total Environment 355 264-275
- Feng Y L, Chen Y J Guo H, et al 2009 Characteristics of organic and elemental carbon in PM<sub>2.5</sub> samples in Shangha, China [J]. Atmospheric Research 92: 434-442
- Gnauk T, M ller K, Pinxteren D V, *et al* 2008 Size segregated particulate chemical composition in Xinken, Pearl River Delta, Chin a OC/EC and organic compounds [J]. Atmospheric

Environment 42 6296-6309

黄虹, 李顺诚, 曹军骥, 等. 2005. 广州市夏季室内外 № 2, 中有机碳、 元素碳的分布特征 [J]. 环境科学学报, 25 (9): 1242-1249

- Huang H, Lee S C, Cao J J et al 2005 Characterization of indoor/ outdoor organic and elemental carbon in PM <sub>2.5</sub> during summer in Guangzhou city [J]. A cta Scientiae Circum stantiae, 25(9): 1242– 1249 (in Chinese)
- Jacobson M Z 2001 Strong radiative heating due to the mixing state of black carbon in atmospheric aerosols [J]. Nature 409 (6821): 695-697
- Mahn W C, Sisler J F, Huffman D, et al. 1994 Spatial and seasonal trends in particle concentration and optical extinction in the United States[J]. Journal of Geophysical Research. 99(D1): 1347-1370
- Pope C A, Dockery D W. 2006 Health effects of fine particulate air pollution: lines that connect [J]. Journal of A ir and Waste M an agement A ssociation, 56 709-742
- Schichtel B A., Mah W C, Bench G, et al. 2008. Fossil and contemporary fine particulate carbon fractions at 12 nural and urban sites in the United States[J]. Journalof Geophysical Research 113 (D02311): 10 1029 /2007 JD 008605
- Tan JH, Duan JC, He K B, et al. 2009. Chemical characteristics of PM<sub>2.5</sub> during a typical haze episode in Guangzhou [J]. Journal of Environmental Sciences 21: 774-781
- 唐小玲,毕新慧,陈颖军,等.2006 不同粒径大气颗粒物中有机碳 (OC)和元素碳(EC)的分布 [J].环境科学研究,19(1): 104-108
- Tang X L, Bi X H, Chen Y J et al. 2006. Study on the size distribution of organic carbon (OC) and elemental carbon (EC) in the aerosol [J]. Research of Environmental Sciences, 19(1): 104–108 (in Chinese)
- 谭吉华, 段菁春, 赵金平, 等. 2009 广州市灰霾期间大气颗粒物中有
  机碳和元素碳的粒径分布 [J]. 环境化学, 28(2): 267-271
- Tan JH, Duan JC, Zhao JP, et al. 2009. The size distribution of organic carbon and element carbon during haze period in Guangzhou [J]. Environmental Chemistry, 28(2): 267-271 (in Chinese)
- Tao J HoK F, Chen L G, et al. 2009 Effect of chemical composition of PM<sub>2.5</sub> on visibility in Guangzhou, China, 2007 spring [J]. Particuology, 7(1): 68-75
- Turp in B J Huntzicker J J 1995. Hentification of secondary aerosol episodes and quantification of primary and secondary organic aerosol concentrations during SCAQS[J]. Atmospheric Environment 29 3527-3544
- Watson J.G. 2002 Visibility: science and regulation [J]. Journal of the A ir& Waste Management Association, 52 628-713
- 张剑鸣, 陶俊, 张仁健, 等. 2008 2008年 1月广州大气污染特征及能 见度观测研究 [J]. 环境科学研究, 21(6): 161-165
- Zhang JM, Tao J Zhang R J et al. 2008 Observations of a ir pollutant s and visibility during January 2008 in Guangzhou [J]. R esearch of Environmental Sciences 21(6): 161–165( in Chinese)