Apr. 2020

2020 年 4 月 JOURNAL OF TAIYUAN UNIVERSITY OF SCIENCE AND TECHNOLOGY

文章编号:1673-2057(2020)02-0094-06

基于臭氧前驱物钢铁厂煤相关工艺的排放特征

高雪莹1,闫昱程1,李 婕1,郭利利1,何秋生1,李宏艳1,王新明2

(1. 太原科技大学环境与安全学院,太原 030024;2. 中国科学院广州地球化学研究所,

有机地球化学国家重点实验室,广州 510630)

摘 要:通过气袋采样-GC-MS/FID 分析,研究了某钢铁厂煤相关工艺环节(出焦、烧结、球团和炼铁高炉) VOCs 的排放特征,结果表明:各工序 TVOCs 浓度水平:球团(12 531.81 ±6 318.20 μg/m³) > 烧结 (5 882.49 ±2 850.80 μg/m³) > 炼铁高炉(2 193.43 ±1 030.18 μg/m³) > 出焦(789.66 ±175.93 μg/ m³)。苯乙烯、1-丁烯、正己烷为出焦烟气的主要化合物;1-丁烯在烧结和球团工艺过程烟气中最为 富集;炼铁高炉的烟气排放主要以苯乙烯和1-丁烯为主。出焦、烧结及球团烟气中 B/T(1.35~3.12) 与煤燃烧特征一致,炼铁高炉烟气 B/T 为 0.47。烯烃均为各工艺过程 O₃生成的最敏感组分(贡献高达 51.23%~95.14%),其中1-丁烯为最敏感单体化合物。

关键词:钢铁厂;挥发性有机物;源成分谱;臭氧生成潜势

中图分类号: X511 文献标志码: A doi: 10.3969/j.issn.1673-2057.2020.02.003

挥发性有机物(VOCs)污染已成为目前最为突出的大气环境问题。许多 VOCs 不仅本身毒性较强,而且还是区域性大气复合污染(以 O_3 及 $PM_{2.5}$ 为特征)的关键前体物及参与者^[1-3],其人为源排放量呈现逐年增长的态势,1995 年 VOCs 的人为源排放量为 13.1 Tg、2005 年为 20.1 Tg、预计到 2020 年可增长至 25.9 Tg^[4]。

源成分谱可准确反映各排放源化合物的组成 特征,是进行排放源识别、排放清单建立的基础。 工业源是 VOCs 排放的重要来源,占人为源排放总 量的一半以上^[4]。不同工业排放源 VOCs 的化学 成分谱有明显差别。燃料种类会影响 VOCs 化学 成分谱,燃煤和煤矸石电厂锅炉主要排放 1 – 丁 烯、乙烯、正己烷和苯乙烯,但燃生物质电厂锅炉 主要排放 C2 – C4 的化合物、乙炔以及苯系物^[5]。 燃烧方式及操作条件也会影响 VOCs 源成分特征, 露天焚烧会排放大量乙烷、乙烯、乙炔、丙醛、丙酮 和乙腈^[6],民用生物质燃烧则以苯、乙醛、甲醛、甲 苯和氯甲烷为特征化合物^[7]。工艺的差别也会造 成 VOCs 排放特征的差异,喷涂行业的特征物质是 甲苯、乙苯和二甲苯,而非喷涂行业(如印刷、制鞋 等)中丙酮、丁酮、乙酸乙酯等 OVOCs 占比高达 80%^[8]。综合钢铁厂工序复杂,一方面各工序所用 燃料、原料、操作条件均有明显差异;另一方面,当 前对钢铁厂化学成分谱的研究未能涵盖各工序,现 有钢铁厂相关源谱测试时间较为久远且不同研究 中 VOCs 源成分谱之间存在差异^[9-11]。更新并建立 本地化的钢铁厂各工序源成分谱对开展重点工艺、 重要物种 VOCs 的污染控制至关重要。

本研究针对某钢铁厂出焦、烧结、球团和炼铁 高炉的有组织排放烟气,研究了各工序 VOCs 的排 放特征,并利用最大增量反应性系数(MIR)估算了 各工艺过程的臭氧生成潜势(OFP),以期完善我国 本地化 VOCs 源成分谱,为制定污染控制政策提供

收稿日期:2019-11-01

基金项目:国家自然基金(41172316);海外及港澳学者合作研究基金(41728008);山西省研究生优秀创新项目(2019SY498) 作者简介:高雪莹(1992-),女,硕士研究生,主要研究方向为挥发性有机物排放及控制;通信作者:何秋生教授,E-mail:heqs@ 针对性的科学依据。

1 实验和方法

1.1 样品采集

研究对某钢铁厂出焦、烧结、球团和炼铁高炉 有组织排放烟气进行了现场采样,共获得有效样品 15个,具体样品参数见表1。在每个采样位置,采 样点按照《固定源废气监测技术规范》进行设置。

使用泰德拉 Tedlar 采样袋进行 VOCs 样品采 集。采样袋在使用前,要使用高纯 N₂(99.999%) 进行清洗。在采样过程中,在不锈钢采样枪前端加 上玻璃纤维滤筒以过滤去烟气中的烟尘。在将不 锈钢采样枪插入采样口后,首先用泵抽取烟气 3~5 min 来排除管中的空气。采样时,通过阀来调节泵 的抽取速度,使采集流量控制在 200 mL/min 左右。 采样后,将采样袋室温避光保存,采样后一周内进 行分析。

表 1 本研究采样点的详细信息 Tab. 1 Detailed information of sampling points in this study

采样点	烟气流速 /m・s ⁻¹	烟气 温度/ ℃	烟气 湿度/%	烟囱 面积/m ²	样本 数
出焦	13.1	50.2	3.8	12.3	3
烧结	18.4	49.0	10.8	28.3	4
球团	3.1	45.6	10	28.3	5
炼铁高炉	16.2	63.0	4.8	12.6	3

1.2 样品分析

使用大气预冷浓缩仪(Entech 7100)对所采集 样品进行预处理,然后利用气相色谱质谱(MSD)/ 氢火焰离子(FID)(Agilent 7890A/5975C,USA)对 样品进行分离、检测。

详细仪器参数及实验相关的质量控制与质量 保证见 He 等^[12]的研究。本研究共检出 57 种挥发 性有机物单体(表 2),包括 10 种烯烃,1 种炔烃,29 种烷烃,17 种芳香烃。

表 2	本研究所检测 VOCs 化合物
Tab. 2	VOCs detected in this study

			•
序号	化合物	序号	化合物
1	乙烯	30	2,2,4-三甲基戊烷
2	丙烯	31	正庚烷
3	1-丁烯	32	甲基环己烷
4	反-2-丁烯	33	2,3,4-三甲基戊烷
5	顺-2-丁烯	34	2-甲基庚烷
6	1-戊烯	35	3-甲基庚烷

表2(续)			
序号	化合物	序号	化合物
7	异戊二烯	36	正辛烷
8	反-2-戊烯	37	正壬烷
9	顺-2-戊烯	38	正葵烷
10	正己烯	39	十一烷
11	乙炔	40	正十二烷
12	乙烷	41	苯
13	丙烷	42	甲苯
14	异丁烷	43	乙苯
15	正丁烷	44	间二甲苯
16	异戊烷	45	对二甲苯
17	正戊烷	46	苯乙烯
18	2,2-二甲基丁烷	47	邻二甲苯
19	环戊烷	48	异丙苯
20	2,3-二甲基丁烷	49	正丙苯
21	2-甲基戊烷	50	1-乙基-2-甲基苯
22	3-甲基戊烷	51	1-乙基-3-甲基苯
23	正己烷	52	1,3,5-三甲苯
24	甲基环戊烷	53	对乙基甲苯
25	2,4-二甲基戊烷	54	1,2,4-三甲苯
26	环己烷	55	1,2,3-三甲苯
27	2-甲基己烷	56	1,3-二乙基苯
28	2,3-二甲基戊烷	57	对二乙苯
29	3-甲基己烷		

2 结果与讨论

2.1 VOCs 水平

图1给出钢铁厂不同厂区(出焦、烧结、球团、 炼铁高炉)所排挥发性有机物的总浓度水平及各组 分占比。出焦、烧结、球团机、炼铁高炉的总浓度分 别为789.66 ± 175.93 μg/m³,5 882.49 ± 2 850.80 µg/m³,12 531.81 ± 6 318.20 µg/m³ 和 2 193.43 ± 1 030.18 μg/m³。球团烟气 TVOCs 的浓度水平最 高,可能由于球团矿是粘性很大的膨润土和含油氧 化铁皮高温下焙烧而成,从而较多 VOCs 生成。其 次为烧结机排放烟气,该过程中 VOCs 是由含油的 氧化铁皮以及焦炭等中的挥发性物质形成,最终以 气体形式排放。炼铁高炉作业是将焦炭、助熔剂和 铁矿石在高温热风还原铁矿石生成熔融铁水的过 程,该工序排放 TVOCs 的浓度水平远小于球团及烧 结过程,张进生等通过研究烧结和炼铁过程碳组分 的排放特征,发现烧结过程 OC 排放量远大于炼铁 过程[13]。出焦工序是将焦煤破碎、混合后,隔绝空 气下加热生成气、液、固态产物的过程。此次出焦 过程有组织排放烟气 TVOCs 浓度水平与何等^[14]的







2.2 VOCs 成分谱

所研究钢铁厂各工艺过程 VOCs 的源成分谱见 图2,结合图1各组分占比,可以看出:出焦过程烯 烃、炔烃、烷烃和芳香烃占比分别为 29.11 ± 5.35%、0.34±0.08%、35.96±9.04%和34.59± 4.93 %,其中苯乙烯(23.41%)、1-丁烯(18.61 %)、正己烷(7.93%)、十一烷(6.13%)、异戊烷 (5.59%)、顺二丁烯(4.35%)、乙烯(4.00%)和苯 (3.07)是占比最高的8种单体化合物,约占TVOCs 的73.09%。烧结烟气中烯烃、炔烃、烷烃和芳香 烃的百分占比分别为 52.90 ± 9.06%、2.36 ± 0.92%、22.53 ± 6.01% 和 22.21 ± 2.37%,其中 1-丁烯(43.45%)、十一烷(9.38%)、苯乙烯 (5.42%)、丙烯(4.77%)、苯(4.24%)和乙苯 (3.73%)为主要物种,其质量百分数占总检测物种 的 70.99%。球团工艺过程烟气以烯烃(80.81 ± 12.03 %) 为主要组分, 其中 1-丁烯占 TVOCs 的 75.58%。炼铁高炉排放的烟气中芳香烃(56.35 ± 15.58 %)占比最高,其中苯乙烯(49.44 %)为主要 物种;其次为烷烃(24.34±6.89%)和烯烃(17.84 ±9.29%),1-丁烯(12.67%)、十一烷(4.88%)、 正己烷(3.43%)、异丁烷(3.42%)、异戊烷 (3.13%)和为主要单体物种。

虽然个别工艺过程 VOCs 的主要单体化合物是 一致的,但是各物种含量占比有较大差异。为了定 量比较各工艺过程源成分谱的从差异性,本研究用 分歧系数(CD)法比较不同工艺生产过程 VOCs 的





(The names of the compounds represented by

the numbers are shown in Tab.2)

相似程度。具体计算公式如下:

$$CD_{jk} = \sqrt{\frac{1}{p} \sum_{i=1}^{p} \left(\frac{x_{ij} - x_{ik}}{x_{ij} + x_{ik}}\right)^2}$$

式中:j和k表示不同工艺生产过程, CD_{jk} 为工 艺j和k间的分歧系数, x_{ij} 和 x_{ik} 为工艺过程j和k中 单体化合物i的浓度水平($\mu g/m^3$),p代表所研究 的各工艺过程。

CD 趋向于0,表示不同工艺过程源成分谱具有 强相关性,反之,CD 趋于1,则表示两工艺差异性极 大。本研究选取0.3 为相似与否的分界点^[15]。

不同生产工艺过程 VOCs 成分谱之间的分歧系 数见表 3,本研究各工艺过程 VOCs 源成分谱分歧 系数均大于 0.3(CD 在 0.348 ~ 0.728 之间)。表明 不同工艺过程 VOCs 排放的成分谱之间具有较大的 差异性。

表 3 各工艺过程分歧系数 Tab. 3 CD of VOCs chemical profiles from different craft process

分歧系数	出焦	烧结	球团	炼铁高炉
出焦	0.000			
烧结	0.728	0.000		
球团	0.707	0.348	0.000	
炼铁高炉	0.360	0.630	0.583	0.000

2.3 BTEX 比值分析

苯/甲苯/乙苯/二甲苯(B/T/E/X)之间的比值 特征经常用来判断 NMHCs 的来源^[16]。表4 给出了 各类排放源 BTEX 的比值,各排放源中 B:T:E:X 比 值的差异可能是由于各工艺过程所用燃料或溶剂 等区别造成的。本研究出焦、烧结、球团和炼铁过 程中B:T:E:X的值分别为1.50:0.90:1.00:1.32、 1.14:0.36:1.00:1.19、0.55:0.41:1.00:1.07 和 0.19:0.41:1.00:1.13,有别于其他燃煤^[5]、汽车排 放^[12,17]、溶剂使用^[12]及其它人为源^[18-19],因此,本 研究独特的 BTEX 比值可用于 VOCs 的来源解析, 特别是在钢铁厂周边地区。

众多学者对各类排放源 B/T 的值进行了研究, 发现生物质燃烧、木炭及煤消耗过程释放废气中 B/ T 一般大于 1^[5,18],机动车排放 B/T 值在 0.5 左 右^[12,17],工业源主导 B/T 的值小于 0.2^[12,19]。本研 究出焦、烧结及球团烟气中 B/T 的值分别为 1.67、 3.12、1.35,与煤和生物质燃烧特征一致。炼铁高 炉烟气 B/T 值 为 0.47 与 Shi 等^[9]铁冶炼(0.24 ±0.39)过程研究较为相似。

表 4 不同排放源 BTEX 的比值 Tab. 4 BTEX ratios from different VOCs sources.

排放源		В	Т	Е	X	参考 文献	
	燃煤	0.2	0.2	1.0	1.7		
电厂	燃煤矸石	0.3	0.4	1.0	1.7	[5]	
	燃生物质	9.4	3.6	1.0	1.9		
生物质	露天焚烧	9.5	6.6	1.0	4.0	[18]	
机动车	汽车尾气	2.4	4.2	1.0	5.2	[17]	
相关	汽油蒸发	3.5	10.0	1.0	3.1		
波刘佳田	喷涂	0.0	0.2	1.0	3.7	[12]	
沿河使用	印刷	0.3	3.6	1.0	3.0		
工业园区	制造业	1.0	14.9	1.0	1.3	[9]	
钢铁厂	出焦	1.5	0.9	1.0	1.3		
	烧结	1.1	0.4	1.0	1.2	大研究	
	球团	0.6	0.4	1.0	1.1	平町九	
	炼铁	0.2	0.4	1.0	1.1		

2.4 臭氧生成潜势(OFP)

Cheng 等^[20] 在研究臭氧及其前体物时发现 VOCs 的排放会引起 O₃的增长。Geng 等^[21]研究发 现,O₃的化学生成受 VOCs 浓度的影响,且不同的组 分对 O₃生成的贡献不同。更好的了解 VOCs 的排 放特征是有效控制 O₃的重要前提。本研究利用最 大增量反应性系数(MIR)法分析臭氧生成潜势,该 方法详细介绍见 Li 等^[22]的研究。具体计算方法 如下:

$$OFP_i = MIR_i \times C_i$$
 (1)

$$OFP_{ij} = MIR_i \times f_{ij} \tag{2}$$

式中: OFP_{*i*} 为化合物 *i* 的臭氧生成潜势($\mu g/m^3$), OFP_{*ij*} 为排放源 *j* 排放单位质量的 VOCs 中化 合物 *i* 所生成 O₃的量(g/g), MIR_{*i*} 为化合物 *i* 的最 大增量反应性系数($g O_3/g VOCs$)(依据 Carter2010 修正值), C_{*i*}代表化合物 *i* 的浓 度($\mu g/m^3$), f_{*ij*}代表 *j* 排放源中 *i* 化合物的质量百分数。

表 5 给出了钢铁厂所研究工艺过程前 10 种 VOCs 的 OFP,占总 OFP 的 87.04~96.14%。各工 艺过程总臭氧生成潜势的值与 TVOCs 的浓度值 相似,球团烟气(104 362.04 μg/m³)>烧结机 (37 614.13 μg/m³)>炼铁高炉(7 199.83 μg/m³) >出焦(3 389.52 μg/m³)。

本研究钢铁厂4个工艺生产过程排放 VOCs 的 臭氧生成潜势敏感组分都是烯烃(贡献高达51.23 ~95.14%),且各工艺过程 O3生成的最敏感单体都 是1-丁烯,其在出焦、烧结、球团和炼铁高炉的贡献 分别为1.81、4.23、7.35、1.23 g O₃/g VOCs。除1-丁烯外,出焦过程中顺二丁烯(0.62 g O₃/g VOCs)、 苯乙烯(0.40 g O₃/g VOCs)、乙烯(0.36 g O₃/g VOCs)和间二甲苯(0.14 g O₃/g VOCs)对 OFP 的量 也有较大贡献(占总 OFP 的 35.42%);烧结烟气中 丙烯、顺二丁烯和间二甲苯对 OFP 也有一定贡献 (17.68%);乙烯、丙烯和顺二丁烯对球团烟气 0, 的生成也有贡献(5.81%);苯乙烯(0.86 g O₃/g VOCs)、顺二丁烯(0.19 g O₃/g VOCs)、乙烯(0.18 g O₃/gVOCs)、间二甲苯(0.12 g O₃/g VOCs)和丙 烯(0.11 g O₃/g VOCs) 对炼铁高炉烟气中总 OFP 贡献高达44.43%.

表 5 各工序 VOCs 的臭氧生成潜势 Tab.5 Ozone formation potential of VOCs emitted from different process

	出焦			烧结			球团			炼铁高炉		
	a	b	с	а	b	с	а	b	с	а	b	с
乙烯	284.39	8.39	0.36	56.56	0.15	0.01	1428.31	1.37	0.11	400.39	5.56	0.18
丙烯	70.98	2.09	0.09	3 274.08	8.70	0.56	3 464.06	3.32	0.28	244.47	3.40	0.11
1-丁烯	1 429.78	42.18	1.81	24 868.42	66.11	4.23	92 156.43	88.30	7.35	2 704.72	37.57	1.23

表5(续)

	出焦		烧结		球团			炼铁高炉				
顺-2-丁烯	489.36	14.44	0.62	1 749.64	4.65	0.30	1 163.96	1.12	0.09	412.01	5.72	0.19
异戊烷	64.02	1.89	0.08	115.61	0.31	0.02	163.80	0.16	0.01	99.64	1.38	0.05
正己烷	77.66	2.29	0.10	99.73	0.27	0.02	116.59	0.11	0.01	93.23	1.29	0.04
甲苯	58.14	1.72	0.07	320.10	0.85	0.05	134.28	0.13	0.01	76.69	1.07	0.03
乙苯	49.08	1.45	0.06	666.74	1.77	0.11	250.19	0.24	0.02	142.71	1.98	0.07
间二甲苯	107.06	3.16	0.14	1628.78	4.33	0.28	448.27	0.43	0.04	265.51	3.69	0.12
苯乙烯	319.79	9.43	0.40	551.70	1.47	0.09	1010.55	0.97	0.08	1876.01	26.06	0.86
烯烃	2390.75	70.53	3.03	31255.42	83.09	5.31	99292.26	95.14	7.92	3950.74	54.87	1.80
炔烃	2.53	0.07	0.00	131.70	0.35	0.02	92.93	0.09	0.01	30.69	0.43	0.01
烷烃	299.23	8.83	0.38	1142.30	3.04	0.19	1286.64	1.23	0.10	540.50	7.51	0.25
芳香烃	697.01	20.56	0.88	5084.72	13.52	0.86	3690.20	3.54	0.29	2677.90	37.19	1.22
TVOCs	3389.52	100.00	4.29	37614.13	100.00	6.39	104362.04	100.00	8.33	7199.83	100.00	3.28

a: 臭氧生成潜势的量 μ g/m³; b: 臭氧生成潜势的贡献%; c: 单位 VOCs 生成臭氧的量 g O₃/gVOC。

3 结论

(1)钢铁厂出焦、烧结、球团和炼铁高炉 TVOCs 浓度水平分别为 789.66 ± 175.93 μg/m³、5 882.49
±2 850.80 μg/m³、12 531.81 ± 6 318.20 μg/m³和
2 193.43 ± 1 030.18 μg/m³。

(2)出焦过程各组分占比相当,其中苯乙烯
(23.41%)、1-丁烯(18.61%)、正己烷(7.93%)为
主要化合物;烧结和球团工艺过程烟气 VOCs 均以
烯烃(52.90±9.06)%、(80.81±12.03)%为主要

组分,其中主要 VOCs 单体均为1-丁烯;炼铁高炉排 放的烟气中芳香烃(56.35±15.58)%占比最高,其 中苯乙烯(49.44%)为主要物种。

(3)出焦、烧结及球团烟气中 B/T(1.35-3.12)与煤和生物质燃烧特征一致,炼铁高炉烟气 B/T值 Shi 等铁冶炼过程研究相似。

(4)本研究钢铁厂4个工艺生产过程排放 VOCs的臭氧生成潜势敏感组分都是烯烃(贡献高 达51.23~95.14)%,且各工艺过程O₃生成的最敏 感单体都是1-丁烯。

参考文献:

- [1] AN T, HUANG Y, LI G, et al. Pollution profiles and health risk assessment of VOCs emitted during e-waste dismantling processes associated with different dismantling methods [J]. Environment International, 2014, 73(4):186-194.
- [2] ATKINSON R. Atmospheric chemistry of VOCs and NOx[J]. Atmospheric Environment, 2000, 34(12): 2063-2101.
- [3] KROLL J H, NG N L, MURPHY S M, et al. Secondary organic aerosol formation from isoprene photooxidation [J]. Environmental Science & Technology, 2006, 40(6): 1869-1877.
- [4] WEI W, WANG S, HAO J, et al. Projection of anthropogenic volatile organic compounds (VOCs) emissions in China for the period 2010-2020[J]. Atmospheric Environment, 2011, 45(38):6863-6871.
- [5] YAN Y, CHAO Y, LIN P, et al. Emission characteristics of volatile organic compounds from coal-, coal gangue-, and biomassfired power plants in China[J]. Atmospheric Environment, 2016, 143:261-269.
- [6] WANG H, LOU S, HUANG C, et al. Source profiles of volatile organic compounds from biomass burning in Yangtze River Delta, China[J]. Aerosol and Air Quality Research, 2014, 14(13):818-828.
- [7] WANG S, WEI W, LI D, et al. Characteristics of gaseous pollutants from biofuel-stoves in rural China [J]. Atmospheric Environment, 2009, 43(27):4148-4154.
- [8] 王红丽,杨肇勋,景盛翱.工艺过程源和溶剂使用源挥发性有机物排放成分谱研究进展[J].环境科学,2017,38: 2617-2628.
- [9] SHI J, DENG H, BAI Z, et al. Emission and profile characteristic of volatile organic compounds emitted from coke production, iron smelt, heating station and power plant in Liaoning Province, China[J]. Science of the Total Environment, 2015, 515-516:101-108.
- [10] 王海风,秦松,姜曦,等.钢铁工业烧结过程 VOCs 减排研究进展[J].钢铁,2018,53:1-7.

- [11] TSAI J H, LIN K H, CHEN C Y, et al. Volatile organic compound constituents from an integrated iron and steel facility [J]. Journal of Hazardous Materials, 2008, 157(2):569-578.
- [12] HE Q, YAN Y, LI H, et al. Characteristics and reactivity of volatile organic compounds from non-coal emission sources in China
 [J]. Atmospheric Environment, 2015, 115:153-162.
- [13] 张进生,吴建会,马咸,等.钢铁工业排放颗粒物中碳组分的特征[J].环境科学,2017,38:3102-3109.
- [14] 何秋生,王新明,盛国英,等.出焦过程中单环芳烃排放及源特征[J].环境科学,2005,26:17-21.
- [15] 姬亚芹. 城市空气颗粒物源解析土壤风沙尘成分谱研究[D]. 南开大学,2006.
- [16] WANG X ,SHENG G ,FU J ,et al. Urban roadside aromatic hydrocarbons in three cities of the Pearl River Delta, People's Republic of China[J]. Atmospheric Environment,2002,36(33):5141-5148.
- [17] GENTNER D R, WORTON D R, ISAACMAN G, et al. Chemical Composition of Gas-Phase Organic Carbon Emissions from Motor Vehicles and Implications for Ozone Production [J]. Environmental Science & Technology, 2013, 47(20):11837-11848.
- [18] LI X , WANG S , DUAN L , et al. Characterization of non-methane hydrocarbons emitted from open burning of wheat straw and corn stover in China[J]. Environmental Research Letters, 2009, 4(4):044015.
- [19] CHOI S W, PARK S W, LEE C S, et al. Patterns of VOC and BTEX concentration in ambient air around industrial sources in Daegu, Korea [J]. Journal of Environmental Science and Health, Part A, 2009, 44(1):99-107.
- [20] CHENG H, GUO H, WANG X, et al. Erratum to: On the relationship between ozone and its precursors in the Pearl River Delta: application of an observation-based model (OBM) [J]. Environmental Science and Pollution Research, 2010, 17 (8): 1491-1492.
- [21] GENG F, CAI C, TIE X, et al. Analysis of VOC emissions using PCA/APCS receptor model at city of Shanghai, China [J]. Journal of Atmospheric Chemistry, 2009, 62(3):229-247.
- [22] LI G, CHENG S, LI J, et al. Characterization of ambient ozone and its precursors around a coking plant [J]. Environmental Monitoring and Assessment, 2014, 186;3165-3179.

Emission Characteristics of Ozone Precursors from Steel Plants on Coal-related Processes

GAO Xue-ying¹, YAN Yu-cheng¹, LI Jie¹, GUO Li-li¹, HE Qiu-sheng¹, LI Hong-yan¹, WANG Xin-ming²

 (1. College of Environment and Safety, Taiyuan University of Science and Technology, Taiyuan 030024, China;
 2. State Key Laboratory of Organic Geochemistry, Guangzhou Institute of Geochemistry, Chinese Academy of Sciences, Guangzhou 510630, China)

Abstract: VOCs source characteristics from Coal related processes (coking, sintering, pelletizing and iron smelting) in steel plant were studied using Tedlar bag sampling -GC-MS/FID analysis system. The results showed that the concentration of TVOCs in each process was as follows:pelletizing (12 531.81 ±6 318.20 μ g/m³) > sintering (5 882.49 ± 2 850.80 μ g/m³) > iron smelting (2 193.43 ± 1 030.18 μ g/m³) > coking (789.66 ± 175.93 μ g/m³). The most abundant compounds were styrene,1-butene and n-hexane during coking. 1-butene was the most abundant compounds in the flue gases of sintering and pelletizing processes, and the main species from iron smelting were styrene and 1-butene. The ratios of B/T during coking, sintering and pelletizing was 1.35-3.21, which could be considered as the characteristics of coal combustion. The ratio of B/T during iron smelting was 0.47. Alkenes was the most sensitive component (contributing up to 51.23% ~95.14%) in the process for O₃ formation, and 1-butene was the most sensitive monomer compound.

Key words: steel plant, volatile organic compounds, source profiles, ozone formation potential