上海交通干道春季空气颗粒物中微量元素分布特征

施雪萍 (上海闸北区环境监测站,上海 200072)

摘 要:于2011年3-5月在交通干道区域(上海闸北区)采集了18个大气颗粒物(TSP-总悬浮性颗粒物)样品,分别 采用超声水提和微波消解提取组分,用ICP和原子吸收法分析了样品中14种微量元素。结果表明,在微波消解样品中, Na、Ca、Fe、Si、Al的含量较高,在水溶性组分中Ca、Na、Si、K、Mg的含量较高,2种样品处理中Cd的含量都最低。Ca、Na、 Mg、Ni、K以水溶性化合物存在的比较大,水溶性都>50%;但其余元素则主要以非水溶性形态存在,特别是Fe和Pb。采用 富集因子法(EF)、主成分分析法(PCA)对颗粒物来源进行了分析,富集因子法表明,K、Mg、Fe、Mn、Ca、Cr、Ni的富集因子 <10,而Na、Pb、Zn、Cu、Cd的富集因子均>10表明这些元素在大气颗粒物中有明显的富集。元素间相关性与主成分结果 表明,土壤和建筑尘的二次扬尘是区域颗粒物的主要来源,其次是工业源、汽车尾气。HYSPLIT反轨迹模型表明外来源输 送是本地污染贡献之一,但本地源也是高颗粒物污染的重要原因。

关键词:颗粒物;元素组成;形态分布;交通干道;上海闸北区 中图分类号:X513 文献标识码:B 文章编号:1006-2009(2011)S₀ - 0024 - 10

Distribution of Trace Elements in Atmospheric Particles in Traffic Zone of Shanghai during the Spring

SHI Xue-ping

(Shanghai Zhabei Environmental Monitoring Station, Shanghai 200072, China)

Abstract: From March to May ,2011 , eighteen atmospheric particle samples (TSP) were collected in traffic zone (Shanghai Zhabei District). Fourteen trace elements were extracted by ultrasound water-batch and microwave digestion and determined by ICP and AAS method. Results indicated that $Na_{s}Ca_{s}Fe_{s}i_{s}Al$ extracted by microwave digestion have higher concentration while $Ca_{s}Na_{s}i_{s}K_{s}Mg$ have higher content. Cd concentration was both lower in two methods. It was found that $Ca_{s}Na_{s}Mg_{s}Ni_{s}K$ were inclined to exist as soluble state with over 50% water soluble part while other elements exist at non-soluble state. as Elemental enrichment factor method and principal component analysis (PCA) method were adopted to identify the source contribution. EF results indicated that EFs of $K_{s}Mg_{s}Fe_{s}Mn_{s}Ca_{s}Cr_{s}Ni$ were lower than 10 while EFs of $Na_{s}Pb_{s}Zn_{s}Cu_{s}Cd$ were higher than 10 implying those elements were obviously concentrated on atmospheric particles. Correlation between elements and PCA results showed that secondary suspended dusts of soil particle and construction particle are main sources of atmospheric particle followed by industrial and traffic emission. HYSPLIT trajectory model demonstrated that local sources are important cause of high particle pollution though contribution of external source transportation is not neglected.

Key words: Particles; Elemental composition; Speciation; Traffic zone; Shanghai Zhabei

颗粒物是造成城市灰霾的主要污染物,一直受 到人们的关注。金属成分是颗粒物中重要组成部 分,各种人类活动如工业排放、燃料燃烧、垃圾焚烧 以及冶炼等排放的重金属在大气中吸附或分配到 颗粒物中,可通过呼吸作用进入人体肺部组织,也

收稿日期:2011 - 11 - 10

作者简介:施雪萍(1962—),女,上海人,工程师,本科,从事环 境监测管理工作。

— 24 —

可通过干湿沉降转移到地表土壤和水体中,并经过 一定的生物化学作用,形成生态风险^[1-3]。闸北区 位于上海市中心城区的北部,是上海市重要的陆上 交通枢纽之一,空气污染是典型的机动车尾气型污 染,但又受到周边电厂和工业污染区域间输送的 影响。

现研究了交通干道总悬浮颗粒物(TSP)中微 量元素的分布特征,从水溶性和非水溶性角度分析 其存在形态特征,对各元素质量浓度进行因子分 析,对其主要来源进行初步解析。 1.1 采样点

采样点位于闸北区环境监测站6楼平台,高度 为20m左右,紧邻上海市南北高架。

1.2 样品采集

TSP 样品使用大流量 TSP 采样仪(TH - 1000C Ⅱ) 流量为 1.05 m³/min ,选择玻璃纤维滤膜进行 采集。采样前后滤膜均保存在恒温恒湿的干燥器 中直到分析。采样时间为 2011 年 3 月─5 月 ,每 月逢 5 日、10 日采样 ,共采集 18 个样品。气象仪 同时记录温度、湿度、风速、风向等气象参数。样品 及气象参数见表 1。

				I Burge				
编号	采样时间	样品质量	温度	湿度/%	压力/kPa	风向	风速	天气状况
		m/mg	θ / C				v/(m • s ^{−1})	
1	3月5—6日	178.2	8.6	48.6	102.7	东南	2.3	晴到多云
2	3月10—11日	228.7	15.0	41.9	103.1	偏南	1.6	晴
3	3月15—16日	368.2	9.1	41.6	102.0	偏北	2.3	多云
4	3月20-21日	117.4	10.2	75.5	101.2	东北	4.3	阴转小雨
5	3月25—26日	141.4	12.4	27.0	103.3	偏东	2.5	晴到多云
6	3月30—31日	171.6	12.3	41.6	102.7	偏东	2.8	多云转晴
7	4月5—6日	104.3	14.5	57.5	103.5	东南	2.7	晴
8	4月10—11日	280.1	20.5	27.0	102.1	东南	1.9	晴
9	4月15—16日	380.8	23.3	56.0	100.6	东北	5.7	阴转多云
10	4月20-21日	205.4	18.7	45.2	102.0	偏南	2.6	多云转阴
11	4月25—26日	267.0	25.3	42.4	101.3	偏南	3.0	晴到多云
12	4月30-5月1日	281.3	27.2	53.9	101.0	偏南	3.2	晴
13	5月5—6日	151.3	21.7	52.6	101.4	东南	2.5	多云
14	5月10-11日	175.9	30.8	59.0	100.4	西北	3.2	晴到多云
15	5月15—16日	233.9	26.9	45.8	101.7	偏南	1.7	晴
16	5月20-21日	251.0	30.3	54.4	100.7	偏北	2.6	多云转阴
17	5月25—26日	244.9	23.3	59.4	101.3	偏北	2.8	阴
18	5月29—30日	207.2	26.3	40.5	101.5	偏北	2.3	多云

1 研究方法

表 1 采样日期及气象参数 Table 1 The list of sampling days and weather conditions

1.3 样品处理

采用水溶提取和微波消解 2 种方式处理^[4]。 将 1/8 滤膜放置于 20 mL 超纯水中,用超声波萃取 60 min 移至 50 mL 容量瓶中;将另外 1/8 滤膜放 入微波容器中,加入硝酸 10 mL、30% 过氧化氢 2 mL;微波消解器工作温度 155 ℃,功率 1 000 W, 消解 20 min。待滤液冷却后,转移至 50 mL 容 量瓶。

1.4 分析方法

采用 ICP 和原吸法对样品中的元素进行测定。

2 TSP 中微量元素含量

采用 ICP 和原吸法,分析了水溶样及微波消解 样品,为 TSP 中 Ca、Na、Si、K、Mg、Cu、Al、Fe、Zn、 Mn、Ni、Pb、Cr、Cd 等 14 种元素。

2.1 水溶性元素组分质量浓度

 $S_1 ~ S_{18}$ 表示水溶样各元素质量浓度。颗粒物 样品中水溶性元素质量浓度见表 2 样品中水溶性 元素相对质量分数见图 1 颗粒物中元素水溶性形 态质量浓度逐日变化见图 2。

— 25 —

					表2 颗	粒物样	品中水溶	性元素质	量浓度					μg/m ³
				Table	2 Conte	nt of sol	uble eler	nents in pa	urticle sam	ples				μg/m ³
元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	Cr	K	Na	Ca	Mg
S_1	0.797	0.086	0.080	0.041	0.002 3	0.146	0.100	0.000 74	0.009 1	0.001 1	0.648	4.73	5.22	0.580
S_2	0.810	0.081	0.095	0.052	0.001 9	0.310	0.130	0.000 93	0.013 7	0.000 9	0.685	5.46	7.60	0.633
S_3	0.983	0.086	0.074	0.040	0.002 4	0.063	0.067	0.000 37	0.008 4	0.001 0	1.176	4.29	7.01	0.735
S_4	0.840	0.087	0.058	0.011	0.0004	0.017	0.021	0.000 02	0.004 9	0.0004	0.371	3.76	3.41	0.571
S_5	1.292	0.074	0.047	0.005	0.000 6	0.021	0.023	0.000 01	0.005 7	0.0004	0.268	1.87	1.90	0.268
S_6	0.950	0.077	0.070	0.016	0.001 2	0.022	0.073	0.000 07	0.008 7	0.000 8	0.491	3.85	4.72	0.540
S_7	0.794	0.072	0.032	0.005	0.000 9	0.031	0.042	0.000 02	0.007 9	0.000 2	0.199	5.34	1.52	0.378
S_8	0.987	0.079	0.095	0.046	0.003 4	0.105	0.097	0.000 48	0.013 0	0.001 2	0.833	4.74	6.02	0.558
S_9	0.915	0.114	0.128	0.071	0.005 5	0.181	0.122	0.001 30	0.011 8	0.002 2	1.333	6.78	10.45	0.914
S_{10}	0.964	0.079	0.055	0.009	0.000 6	0.019	0.078	0.000 03	0.010 1	0.000 8	0.483	3.54	4.38	0.493
S_{11}	0.957	0.083	0.092	0.034	0.002 7	0.067	0.108	0.000 37	0.014 7	0.0017	0.809	4.25	7.40	0.603
S_{12}	1.188	0.077	0.067	0.033	0.0017	0.046	0.104	0.000 28	0.013 7	0.001 2	0.726	5.51	8.66	0.711
S_{13}	1.064	0.107	0.066	0.012	0.000 5	0.023	0.057	0.000 01	0.0100	0.0004	0.328	3.00	3.11	0.359
S_{14}	0.806	0.092	0.056	0.013	0.0007	0.022	0.095	0.000 03	0.014 0	0.001 2	0.359	3.39	4.61	0.401
S_{15}	0.756	0.098	0.078	0.033	0.001 8	0.033	0.324	0.000 17	0.014 5	0.001 1	0.576	4.03	5.45	0.454
S_{16}	0.807	0.079	0.084	0.043	0.002 1	0.067	0.249	0.000 32	0.0198	0.001 4	0.712	5.20	7.78	0.668
S_{17}	0.913	0.079	0.101	0.053	0.003 4	0.124	0.237	0.000 53	0.017 5	0.002 0	1.292	4.54	6.78	0.623
S_{18}	0.907	0.082	0.064	0.029	0.001 4	0.027	0.156	0.000 10	0.016 2	0.001 1	0.896	3.53	5.07	0.540
平均值	0.929	0.085	0.075	0.030	0.001 9	0.074	0.116	0.000 32	0.012 0	0.001 1	0.677	4.32	5.62	0.557



样品中水溶性元素相对质量分数 图 1



由表 2、图 1 可见 ,各元素按其质量浓度从高 到低 旅次为 Ca > Na > Si > K > Mg > Cu > Al > Fe >Zn > Mn > Ni > Pb > Cr > Cd, 平均质量浓度分别 为 5. 62 $\mu g/m^3$ 、4. 32 $\mu g/m^3$ 、0. 929 $\mu g/m^3$ 、 $0.677 \ \mu g/m^3$, 0. 557 $\ \mu g/m^3$, 0. 116 $\ \mu g/m^3$, $0.085 \ \mu g/m^3$, 0. 075 $\ \mu g/m^3$, 0. 074 $\ \mu g/m^3$, $0.030 \ \mu g/m^3$, $0.012 \ \mu g/m^3$, $0.001 \ 9 \ \mu g/m^3$, 0.001 1 μg/m³和 0.000 32 μg/m³,在颗粒物质量 浓度中,14 种元素的总质量浓度为 12.50 µg/m³, 质量分数为 6% ~ 12% (平均为 7.9%)。各元素 平均质量浓度差异很大,元素 Ca、Na 的值很高,质

量分数为 65% ~83%; Si、K、Mg 的平均值属于第2 层次 质量分数为 13% ~ 32%; Cu、Ni、Al、Fe、Mn、 Zn 的值在第3个层次; Pb、Cr、Cd 的值比较低。

由图2可见,观测阶段,各元素质量浓度呈现 逐日变化的态势 最高值出现在 4月 15—16日 ,当 日 API 指数最高,为 122,为上海市污染严重的区 域之一 该日 K 的值也最高 达到 1.33 μg/m³ ,表 明闸北区也可能受到生物质燃烧的影响;最低值出 现在 3 月 25 日—26 日,当日 API 指数也比较低, 为 74 ,该日 Si 的值最高 ,为 1.29 μg/m³。

-26 -



图 2 颗粒物中元素水溶性形态质量浓度逐日变化 Fig. 2 The daily variation of soluble element concentration in particles

2.2 微波消解结果

解样品中元素相对质量分数见图 3 ,颗粒物中微波 消解后元素质量浓度逐日变化见图 4。

度。微波消解样品中元素质量浓度见表 3 ,微波消

W₁~W₁₈表示微波消解样品微量元素质量浓

					表3	微波消解	解样品中	「元素质量	量浓度					$\mu g/m^3$
				Table	3 Cont	tent of el	ements a	fter micro	wave dig	gestion				$\mu g/m^3$
元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	Cr	K	Na	Ca	Mg
\mathbf{W}_1	1.29	1.71	3.56	0.104	0.114	0.326	0.286	0.002 0	0.013	0.019	0.814	10.22	6.04	1.087
W_2	0.88	1.93	3.49	0.111	0.105	0.373	0.313	0.001 3	0.014	0.010	1.049	9.05	5.91	0.751
W_3	1.77	4.27	9.08	0.213	0.182	0.565	0.373	0.002 5	0.020	0.028	1.500	10.59	9.52	1.401
W_4	2.69	2.09	3.50	0.094	0.064	0.164	0.203	0.000 9	0.018	0.016	1.188	4.40	3.70	0.470
W_5	4.30	2.24	3.05	0.082	0.052	0.161	0.313	0.000 5	0.015	0.017	0.820	10.31	5.76	1.182
W_6	2.46	1.77	2.61	0.074	0.061	0.191	0.237	0.000 9	0.012	0.016	0.525	7.37	4.60	0.892
W_7	3.83	1.54	1.42	0.049	0.106	0.098	0.298	0.001 0	0.009	0.003	0.825	12.00	5.03	1.134
W_8	1.37	3.11	5.41	0.134	0.151	0.466	0.368	0.002 0	0.020	0.016	0.967	4.52	4.98	0.903
W_9	1.71	4.24	6.82	0.178	0.216	0.618	0.494	0.004 7	0.022	0.025	1.508	9.52	8.79	1.229
W_{10}	3.55	2.50	4.28	0.110	0.078	0.228	0.551	0.001 1	0.014	0.011	0.580	3.37	4.20	0.474
W_{11}	1.98	3.05	4.75	0.143	0.135	0.495	0.498	0.002 5	0.021	0.020	0.788	7.23	6.14	0.691
W_{12}	1.83	3.15	5.20	0.147	0.137	0.505	0.424	0.002 5	0.019	0.018	0.853	9.91	6.55	0.708
W ₁₃	2.52	2.69	3.18	0.077	0.056	0.309	0.369	0.000 8	0.015	0.010	0.835	9.42	4.61	1.093
W_{14}	2.49	2.39	3.40	0.093	0.086	0.354	0.589	0.001 2	0.017	0.017	0.305	9.51	6.17	0.793
W ₁₅	1.72	2.45	3.32	0.099	0.091	0.270	2.425	0.001 2	0.016	0.012	1.163	5.50	5.72	0.472
W ₁₆	1.55	2.85	5.34	0.145	0.110	0.465	0.767	0.001 8	0.024	0.027	0.599	9.76	7.11	1.026
W ₁₇	1.51	2.52	5.27	0.128	0.125	0.466	0.667	0.001 8	0.020	0.023	1.989	11.49	8.08	1.195
W_{18}	2.29	2.60	6.09	0.151	0.107	0.391	0.686	0.001 4	0.018	0.022	0.875	8.68	5.80	0.966
平均值	2.21	2.62	4.43	0.118	0.110	0.358	0.548	0.001 7	0.017	0.017	0.954	8.49	6.04	0.915

由表 3、图 3 可见,各元素按其质量浓度从高 到低,依次为: Na > Ca > Fe > Al > Si > K > Mg > Cu > Zn > Mn > Pb > Cr > Ni > Cd,平均质量浓度分别 为 8.49 μ g/m³、6.04 μ g/m³、4.43 μ g/m³、 2.63 μ g/m³、2.21 μ g/m³、0.954 μ g/m³、 0.915 μ g/m³、0.548 μ g/m³、0.358 μ g/m³、 0.118 μg/m³、0.110 μg/m³、0.017 μg/m³、 0.017 μg/m³ 和 0.001 7 μg/m³。整体上微波消解 的元素质量浓度比水溶性高,14 种元素的总质量 浓度为 26.8 μg/m³,约为水溶性的 2 倍。与水溶 性结果相似,Cd 的值最低;除了 Na、Ca 的值很高之 外,Fe、Si、Al 的平均值也较高,14 种元素中,这 5

— 27 —





Fig. 3 Relative content of elements after microwave digestion



图 4 颗粒物中微波消解后元素质量浓度逐日变化 Fig. 4 The daily variation of elements in particles after microwave digestion

种元素的质量分数为 80% ~90%。Na 和 Ca 值处 于前列 表明闸北区的颗粒物主要受到扬尘和海盐 输送的贡献 ,Fe 的值较高与采样点北面的宝山钢 铁厂的排放有关。K 的值无论是水溶性还是非水 溶性 ,都占有较高的比例 ,说明该采样点空气还受 到了生物质燃烧的贡献。

比较图 2 和图 4 元素的水溶性形态和微波消 解结果逐日变化,两者有明显的不同,由图 4 可见, 最高值出现在 3 月 15—16 日,而不是图 2 中 4 月 15—16 日;在 3 月 15—16 日发现 Fe、K、Na、Ca、 Al、Mn 值较高,说明该日的颗粒物是钢铁工业污 染、机动车尾气与扬尘综合的贡献结果。

2.3 形态对比

ᆂᇊᇢᇩᇰᆡ

水溶样与微波消解样品中各微量元素质量浓 度比,见表4。虽然2种提取方法不具有完全可比 性,但从表4中仍可以看出,Ca、Na、Mg、Ni、K以水 溶性化合物存在的比较大,水溶性均>50%;但其 余元素则主要以非水溶性形态存在,特别是Fe和 Pb。实验中发现,K、Na、Ca、Mg元素的水溶性形态 的值>微波消解结果的情况,这可能与实验方法差 别有关,这也同样说明这几个元素更倾向于以水溶 性形态存在。

	表4 水浴柱与佩波消解柱品屮元系质重浓度比													%
		Table 4	Compar	ison of el	ement c	oncentrati	ons in w	ater-solu	ble and n	nicrowav	e-digested	l sample	s	%
元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	Cr	K	Na	Ca	Mg
S_1/W_1	61.8	5.0	2.2	39.5	2.0	44.7	35.0	37.6	71.6	5.7	79.7	46.3	86.5	53.4
$\rm S_2 / W_2$	92.2	4.2	2.7	47.1	1.8	83.0	41.6	72.4	97.1	8.8	65.3	60.3	128.6	84.2
S_3/W_3	55.5	2.0	0.8	18.7	1.3	11.1	18.0	14.8	42.2	3.5	78.4	40.5	73.7	52.5
$\mathrm{S}_4/\mathrm{W}_4$	31.3	4.1	1.7	12.0	0.7	10.6	10.6	2.0	27.1	2.8	31.2	85.6	92.3	121.5
S_5/W_5	30.1	3.3	1.6	6.3	1.1	12.8	7.2	1.8	37.2	2.5	32.7	18.2	33.0	22.7

-28 -

© 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

							续表							
元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	Cr	K	Na	Ca	Mg
S_6/W_6	38.7	4.4	2.7	22.3	2.0	11.4	30.9	8.3	71.9	5.0	93.5	52.2	102.8	60.5
S_7/W_7	20.7	4.7	2.2	9.5	0.9	31.0	14.2	1.8	89.2	7.3	24.1	44.5	30.3	33.4
S_8/W_8	71.9	2.5	1.8	34.6	2.3	22.5	26.3	23.8	66.2	7.6	86.1	105.0	120.8	61.8
S_9/W_9	53.7	2.7	1.9	40.0	2.5	29.3	24.6	27.5	53.6	8.5	88.4	71.2	118.9	74.4
S_{10}/W_{10}	27.2	3.1	1.3	7.9	0.8	8.4	14.2	2.7	71.3	6.9	83.3	105.0	104.5	104.0
S_{11}/W_{11}	48.3	2.7	1.9	23.4	2.0	13.6	21.6	14.8	71.3	8.5	102.7	58.8	120.5	87.4
S_{12}/W_{12}	65.1	2.5	1.3	22.4	1.3	9.2	24.5	11.2	74.0	6.8	85.1	55.6	132.4	100.3
S_{13}/W_{13}	42.3	4.0	2.1	16.0	0.9	7.6	15.6	0.8	66.7	3.7	39.3	31.8	67.6	32.8
S_{14}/W_{14}	32.4	3.9	1.6	13.7	0.8	6.1	16.1	2.9	83.2	6.8	118.0	35.6	74.8	50.5
S_{15}/W_{15}	44.0	4.0	2.3	33.2	2.0	12.3	13.4	14.2	91.7	8.9	49.6	73.2	95.3	96.2
S_{16}/W_{16}	52.1	2.8	1.6	29.9	1.9	14.4	32.4	17.5	82.2	5.3	119.0	53.3	109.4	65.1
S_{17}/W_{17}	60.5	3.1	1.9	40.9	2.8	26.6	35.5	29.3	89.1	9.0	65.0	39.5	83.9	52.1
S_{18}/W_{18}	39.6	3.1	1.0	19.2	1.3	6.8	22.7	7.1	91.1	5.1	102.5	40.7	87.4	55.9
均值	48.2	5.0	1.8	24.3	1.6	20.1	22.5	16.1	70.9	6.3	74.7	56.5	92.4	67.2

2.4 TSP 中 PM_{10} 和元素 SUM 的质量分数

TSP 中 PM₁₀、水溶样和微波消解总量的质量

分数见表5。

表 5	TSP \mathbf{p} PM ₁₀	、水溶样和微波消解总量的质量分数	汷
-----	-----------------------------------	------------------	---

Table 5 The percentage of PM_{10} mass , water-soluble elements and elements by microwave-digestion in TSP

伯口	ρ (TSP)	$\rho(PM_{10})$	2 101	水溶样(WS	SUM)	微波消解总量(SUM ^①)
编写	/(mg • m ⁻³)	/(mg • m ⁻³)	$\omega^{\circ}/\%$	$\rho/(\text{mg} \cdot \text{m}^{-3})$	ω ³ /%	$\rho/(\text{mg} \cdot \text{m}^{-3})$	$\omega^{(4)}$ / %
1	0.120	0.053	43.92	0.011 8	9.8	0.024 7	20.6
2	0.157	0.066	41.83	0.015 2	9.7	0.022 8	14.5
3	0.250	0.100	40.17	0.013 4	5.3	0.037 8	15.1
4	0.081	0.051	62.60	0.008 8	10.8	0.017 3	21.4
5	0.096	0.037	38.19	0.005 5	5.7	0.027 4	28.6
6	0.117	0.033	27.92	0.010 3	8.8	0.020 2	17.3
7	0.071	0.035	49.24	0.008 2	11.6	0.025 4	35.8
8	0.198	0.117	59.07	0.012 7	6.4	0.021 3	10.8
9	0.275	0.137	49.97	0.0197	7.2	0.033 7	12.2
10	0.144	0.065	45.37	0.009 6	6.7	0.019 3	13.4
11	0.193	0.101	52.44	0.013 6	7.1	0.025 0	13.0
12	0.205	0.107	51.99	0.016 4	8.0	0.028 5	13.9
13	0.108	0.060	55.94	0.007 8	7.2	0.024 3	22.5
14	0.131	0.061	46.76	0.009 5	7.3	0.025 8	19.7
15	0.169	0.082	48.42	0.011 3	6.7	0.022 0	13.0
16	0.186	0.088	47.24	0.015 0	8.1	0.029 1	15.6
17	0.176	0.089	50.47	0.013 5	7.7	0.031 4	17.8
18	0.150	0.079	52.75	0.010 4	6.9	0.027 7	18.5
平均值	0.157	0.076	48.02	0.011 8	7.8	0.025 8	18.0

①SUM 指颗粒物中测得的元素质量之和; ②p(PM₁₀) /p(TSP) ; ③p(WUM) /p(TSP) ; ④p(SUM) /p(TSP) 。

由表 5 可见, TSP 中 PM₁₀的质量分数为 48.0%,低于上海市的平均水平^[5-6],即闸北区颗 粒物中粗颗粒所占比例较大,可能与扬尘的贡献大 有关。

微波消解后样品各元素质量浓度之和的质量 分数为10.8%~35.8%(平均18.0%),水溶性形 态占5.3%~11.6%(平均7.8%)。

-29 -

© 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

3 元素之间以及与颗粒物的相关性

3.1 元素间相关性

颗粒物样品中各元素的质量浓度进行分析,探讨每 2 种元素之间的关系密切程度^[7]。结果见表6。

使用 SPSS17 软件计算相关系数矩阵,对大气

表6	TSP 样品中各元素质量浓度相关系数矩阵

Table 6 Correlation coefficient matrix between elements mass concentration in TSP

元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	Cr	K	Na	Ca	Mg
Si	1.00													
Al	0.77	1.00												
Fe	0.08	0.46	1.00											
Mn	0.24	0.49	0.92	1.00										
Pb	0.41	0.14	-0.12	0.08	1.00									
Zn	-0.59	-0.18	0.26	0.15	-0.18	1.00								
Cu	0.02	-0.08	-0.28	-0.26	-0.15	-0.31	1.00							
Cd	-0.18	-0.21	-0.04	0.08	0.65	0.25	-0.31	1.00						
Ni	0.60	0.80	0.56	0.69	0.05	-0.07	-0.04	-0.18	1.00					
Cr	0.12	0.32	0.69	0.72	-0.28	0.20	-0.21	-0.09	0.64	1.00				
Κ	0.53	0.55	0.34	0.45	0.44	-0.25	0.04	0.06	0.62	0.19	1.00			
Na	0.76	0.47	-0.13	0.05	0.63	-0.21	-0.05	0.08	0.33	0.01	0.47	1.00		
Ca	0.78	0.51	0.03	0.22	0.58	-0.25	0.00	0.05	0.47	0.22	0.57	0.95	1.00	
Mg	0.78	0.55	-0.02	0.09	0.56	-0.23	-0.14	0.02	0.36	0.09	0.48	0.95	0.91	1.00

由表 6 可见,微波消解后样品 Si、Al、Na、Ca、 Mg 5 种元素的相关性很好,相关性系数接近0.8, 表明其来源的共同性,Si 是地壳中含量很高的元 素,而 Na 是海盐的特征物,Ca 还是建材的重要污 染物,可以推断 TSP 中这些元素的主要来源可能 是二次扬尘造成的。Al 与 Ni 的相关性系数为 0.8 其主要来源于自然源,但 Ni 不排除来自人为 污染的可能性。Fe 和 Mn 的相关性系数为0.92 显 著相关,Mn 与 Ni、Cr 的相关性系数同为0.7,与钢 铁厂的贡献有关。Pb 与 Cd 的相关性系数为0.65, 主要是人为源。Na 与 Ca、Mg 的相关性系数同为 0.95,Ca 和 Mg 的相关性系数也达到0.91,均为显 著相关,这有海洋自然源的贡献,也有人为建筑尘 的排放。

3.2 与颗粒物之间的关系

各元素的水溶性形态浓度和微波消解浓度与 颗粒物质量浓度的关系见表 7。

由表 7 可见, Si、Cu、Na 与颗粒物质量浓度没 有显著的相关性,元素水溶性形态的浓度与颗粒物 质量浓度的相关性总体上要比微波消解浓度的相 关性差一些。特别是 Si 与颗粒物浓度的相关性比 较差,说明扬尘不是该采样点颗粒物的决定性来源。 K、Ca、Na 则是水溶性形态与颗粒物相关性好。

表7 各元素的不同形态与颗粒物的相关性

Table 7 The correlation of particle mass to

different	extraction	species

元素	水溶性	微波消解
Si	0.073	-0.598
Al	0.325	0.888
Fe	0.751	0.851
Mn	0.799	0.901
Pb	0.803	0.874
Zn	0.375	0.923
Cu	0.372	0.180
Cd	0.247	0.786
Ni	0.456	0.737
Cr	0.738	0.662
Κ	0.855	0.446
Na	0.564	0.045
Ca	0.893	0.775
Mg	0.809	0.227

4 来源分析

4.1 富集因子法

富集因子法常用于探讨大气颗粒物中元素的 富集程度,判断自然与人为污染来源,表示大气分 析中元素的分布、传输和分析大气污染状况。富集 因子数值的大小可为探索大气颗粒物中元素来源 提供重要的信息^[8]。

-30 -

现以 Al 元素作为归一化元素^[9-11],先求出大 气颗粒物 *X* 元素的相对值,即(*X*/Al)_{大气},后求出 地壳中相对元素的相对平均丰度(*X*/Al)_{地壳},再求 出 *X* 元素的富集因子 EF。 $EF = (X / Al)_{\pm \pi} / (X / Al)_{\pm \pi}$

根据以上公式,计算得到相应元素的富集因 子,见表8。

表 8 大气颗粒物中元素的富集因子

Fable 8	The	enrichment	factor	of	elements	in	atmospheric	particles
rabio o		omioni	incoroi	· · ·	oronnomeo		annoopnorro	particio

被测元素	Si	Al	Fe	Mn	Pb	Zn	Cu	Cd	Ni	\mathbf{Cr}	Κ	Na	Ca	Mg
w _{日均} /(μg•mg ⁻¹)	17.67	17.44	28.46	0.77	0.72	2.24	3.60	0.010	0.116	0.113	6.60	61.89	41.05	6.57
EF	0.296	1.00	2.40	3.82	270.0	150.7	308.6	244.2	7.30	5.34	1.49	12.37	4.67	1.33

由表 8 可见 微波消解后样品中 Si、Al 的富集 因子 <1,没有富集,表现为自然来源特征,可以认 为其在大气颗粒物中分布主要来自于土壤扬尘; Fe、Mn、Ni、Cr、Ca、K 和 Mg 的富集因子 <10,说明 土壤源对其贡献还是非常重要的; Na 的富集因子 为 12.37,其主要来自于海洋源的贡献,Pb、Zn、Cu、 Cd 的富集因子为 150.7 ~ 308.6,表示这些元素在 大气颗粒物中有明显的富集,可以认为人为因素对 这几种元素有重要影响,这与闸北区的地域环境有 很大的关联。

闸北区与宝山区相邻,与宝山钢铁总厂和石洞 口电厂相距 30 km 左右。全球排放清单表明^[12], Cu 和 Cd 主要来自冶炼厂和二次有色金属厂,Mn 和 Cr 主要来自制铁、炼钢和铁合金的工厂,Mn、Zn 和 Fe 来自铁锰炼制过程,炼钢过程产生的 Cr 蒸气 可以氧化物的形式沉积在各种大气颗粒物的表面。

(1)由表5可见,>0.03 mg/m³的共有3d(3 月15日、4月15日、5月25日),风向均为北风或 东北风,见表1。因此本地区空气中元素的富集, 宝钢的冶炼可能是其原因之一。

(2) 闸北区原来是上海市电镀工业主要区域 之一,最繁荣时区域内聚集着上百家电镀企业,因 此区域土壤中可能仍富集各种元素,并对区域空气 环境产生影响。

(3) 南北高架是上海的主要交通干道,该采样 点紧邻高架, Pb 来自于汽油的燃烧 随着无铅汽油 的使用, Pb 其他主要来源有燃煤和钢铁企业, Zn 来自于润滑油、刹车片和轮胎。

(4) 闸北区正在进行较大规模的城区建设,工 地较多,是建筑尘标识物 Ca 元素的主要来源。

4.2 因子分析法

因子分析法是把许多相关的因子经过处理和

简化,结果减少了因子个数。集中化简后,由少数 几个独立的因子能尽可能多的综合反映出原来因 子所反映的信息^[12]。将微波消解后样品的数据, 用 SPSS17 软件进行 TSP 中各元素的主因子分析, 选择 14 个变量和方差旋转因子法,得到表9。

表9 TSP 中各元素最大方差旋转因子分析结果

Table 9 The maximum	variance	factor	of	elements	in	TSP	

元素	F1	F2	F3	F4
Si	0.844	0.257	-0.043	0.352
Al	0.585	0.599	-0.155	0.163
Fe	-0.110	0.911	0.002	-0.196
Mn	0.036	0.939	0.148	-0.118
Pb	0.515	-0.080	0.821	0.060
Zn	-0.292	0.109	0.034	-0.768
Cu	-0.123	-0.161	-0.181	0.734
Cd	-0.063	-0.058	0.887	-0.292
Ni	0.404	0.810	-0.124	0.133
Cr	0.057	0.770	-0.245	-0.297
K	0.441	0.530	0.348	0.374
Na	0.966	-0.038	0.159	-0.008
Ca	0.921	0.157	0.147	0.052
Mg	0.967	0.040	0.087	-0.049
方差贡献率/%	39.49	22.94	14.12	7.17

由表9可见,识别出4个主要因子 F1、F2、F3、 F4,占方差总贡献的83.72%。

F1 与 Si、Na、Ca、Mg 4 种元素相关性高。Si 的 富集因子 < 1 ,主要来源于地表扬尘; Ca、Mg 的富 集因子略高于其他地壳元素 ,这 2 种元素是水泥、 石灰的特征元素 ,因此其主要来源是建筑尘^[13]; Na 的富集因子 > 10 ,主要来源于海洋气溶胶。可以认 为 ,F1 代表自然来源的二次扬尘 ,对方差的贡献率 为 39.49% ,是 TSP 的最主要来源。

F2 与 Fe、Mn、Ni、Cr 4 种元素相关性较高。结 - 31 -- 合 Fe、Mn、Ni 和 Cr 的富集因子 < 10,这些元素有 非人为来源的特征,可以认为,F2 代表冶金工业 源,对方差的贡献率为22.94%。

F3 与 Pb、Cd 元素相关性较高,结合 Pb、Cd 的 富集因子均 > 10 ,Pb 是汽车尾气排放的标识物,但 随着无铅汽油的使用,不能完全归因于汽车排放, 大气中的 Pb 可能来源于冶金化工及生物质燃 烧^[12]; Cd 主要来源于冶金化工工业。可以认为, F3 代表汽车尾气、燃煤及冶金工业来源,对方差的 贡献率为 14.12%。

F4 与 Cu 元素相关性较高 ,Cu 被认为是金属 冶炼排放的主要标识物 ,且 Cu 的富集因子 > 10。 可以认为 F4 代表冶炼工业来源,对方差的贡献率为7.17%。

从主因子分析结果可以看出,闸北区大气颗粒 物有一定的多源性,自然来源占主导,此外还有汽 车尾气、燃煤及冶金工业来源。

4.3 外源输送分析

采用 HYSPLIT 轨迹反演模型(http://ready. arl.noaa.gov/) 对典型日 3 月 25—26 日(TSP 较 低、水溶性形态最低、微波消解形态中等)、4 月 15—16 日(TSP 最高、水溶性形态最高、微波消解 形态次高值)进行了轨迹反演分析 结果见图 5(a) (b)。





Fig. 5 The results of air mass in typical sampling days by HYSPLIT back-trajectory model

由图 5 可见,上海市外来源的输送是不可忽视的来源,但本地源的贡献是其重污染的主要原因。

5 结论

(1) 在颗粒物中微量元素质量分数为 10.8%
~35.8%(平均18.0%) 其中水溶性形态为5.3%
~11.6%(平均7.8%)。Na、Ca、Fe、Si、Al 的含量
较高,而在水溶部分样品中 Ca、Na、Si、K、Mg 的含量
量较高。

(2) Ca、Na、Mg、Ni、K 以水溶性化合物存在的 比较大,水溶性都 > 50%;但其余元素则主要以非 水溶性形态存在 特别是 Fe 和 Pb。

(3) 各元素之间存在较好的相关性,其中 Si、 Na、Al、Ca、Mg 5 种元素的相关性很好,Al 和 Fe 的 中等相关,Fe 和 Mn 的显著相关,表明海盐、建材和 土壤尘的贡献比较大。K 元素的质量浓度比较高, 表明生物质燃烧是颗粒物污染的重要来源之一。

(4) 富集因子法对闸北区大气颗粒物来源分 析表明 Si、Al 的富集因子 <1, Fe、Mn、Ni、Cr、Ca、 K 和 Mg 的富集因子 <10,这些元素没有富集,来 自于土壤扬尘贡献; Na 的富集因子 >10,主要来自 于海洋的贡献; Pb、Zn、Cu、Cd 的富集因子均 >10,

-32 -

这些元素在大气颗粒物中有明显的富集。

(5)对各元素质量浓度进行方差旋转因子分析。结果表明:闸北区大气颗粒物的主要来源是土壤尘、海盐以及建筑尘的二次扬尘,此外还有汽车尾气、燃煤及冶金工业来源。

(6) HYSPLIT 反轨迹模型表明外来源输送是 本地污染贡献之一,但本地源也是高颗粒物污染的 重要原因。

致谢:华东理工大学资源和环境工程学院修光利教 授、上海市环境监测中心韩中豪高级工程师、上海市闸北 区环境监测站贺沫珺工程师给予本文的指导和帮助。

[参考文献]

- [1] 陈琳 濯云波 杨芳,等. 长沙市夏季大气颗粒物中元素的 形态及其源解析[J]. 环境工程学报,2010,4(9):2083 -2087.
- [2] 杨菊,倪师军,彭景.成都市大气宗悬浮颗粒物(TSP)和 PM₁₀中元素含量及分布特征[J].环境化学,2010,29(1): 143-144.
- [3] 刘艳秋,韩成哲,金丽灿,等.图们市大气颗粒物中元素含

量及分布特征[J]. 中国环境监测 2009 25(2):63-66.

- [4] 牛红亚 邵龙义 刘君霞 等. 北京灰霾天气 PM₁₀中微量元素的分布特征[J]. 中国环境监测 2011 27(1):72 77.
- [5] 陈明华 陈静森 ,李德. 上海市大气颗粒物高浓度区污染物 的源解析[J]. 上海环境科学 ,1997 ,16(10):15-17.
- [6] 张菊,邓焕广 陈振楼,等. 上海市区街道灰尘元素污染研究[J]. 土壤通报 2007 38(4):727-731.
- [7] 文宇博 杨忠芳,夏学齐,等.黑龙江省松嫩平原南部大气 颗粒物地球化学特征及来源解析[J].现代地质,2010,24
 (4):807-815.
- [8] 解宇. 抚顺市 TSP 中的金属元素分布特征[J]. 环境科学与 管理 2007 32(4):79-80.
- [9] 李东升,程温莹,汪模辉.成都市大气颗粒物的特性研究 [J].广东微量元素科学,2005,12(12):47-51.
- [10] 李晓燕,吕述萍. 富集因子判定大气可吸入颗粒物元素污染来源研究方法初探[J].内蒙古石油化工,2010(24):24 - 25.
- [11] 黄辉军,刘红年,蒋维楣,等.南京市主城区大气颗粒物来 源探讨[J]. 气象科学. 2007 27(2):162-168.
- [12] 唐孝炎 涨远航 邵敏. 大气环境化学[M]. 2版. 北京:高 等教育出版社 2006:328-330.
- [13] 杭维琦,黄世鸿.南京市城区环境空气中总悬浮颗粒物的 源解析[J].环境监测管理与技术 2000,12(4):18-21.

・简讯・

日本年度 CO₂ 排放量增加 4.4%

人民网消息 日本贸易部上周宣布 因经济复苏和异常炎热的夏季带动的能源消耗 ,日本于 2010 年 3 月至 2011 年 3 月间因化石燃料燃烧造成的 CO₂ 排放量上升了 4.4% 达到 11.22 亿 t。

这是日本自 2007/08 年度以来首次年度排放量增加。日本 07/08 年度的排放量和前一年度相比增长了 2.8% 达到创 纪录的 12.18 亿 t。预计未来几周内,日本环境部会根据周五的数据公布 2010/11 年度温室气体总排放量的初步数据。

今年 3 月 11 日的地震和海啸只对今年的 CO₂ 排放量有轻微影响。但分析师表示 福岛核电站的辐射泄漏给日本严重 依赖核电的减排计划蒙上了一层阴影。

日本贸易部门负责能源供需的官员称,如果算上 CO₂ 抵消额,日本所有的温室气体排放在过去3年里大致实现了《京都议定书》规定的目标。

这位官员说"考虑到核问题 我们能否在剩下的两年里实现《京都议定书》的目标依然不确定。此外 经济复苏的程度 也尚未明确。"

在福岛危机粉碎了公众对核电的信心后,身为世界第五大排放国的日本正在大幅修改其能源政策。公众对安全的担 忧也阻碍了重启因维护检修而关闭的反应堆。与此同时,日本对昂贵又导致污染的石油和天然气的进口量猛增。

日本在《京都议定书》里承诺,至 2013 年 3 月的 5 年内,将温室气体排放量从 1990/91 年的水平削减 6% 至平均每年 11.86 亿 t。

化石燃料燃烧产生的 CO₂ 通常占日本温室气体排放量约 90%,所以基于上周五发布的初步 CO₂ 数据 2010/2011 年日本的年度排放量将约为 12.47 亿 t。

化学反应和其他活动产生的 CO₂ 只占日本排放量 5% 左右,剩下的其他温室气体包括冰箱和空调使用的氢氟碳化 合物。

算上 2008/09 年度的 12.81 亿 t 和 2009/10 年度的 12.09 亿 t 的温室气体排放 ,意味着《京都议定书》 履约的前 3 年 ,日 本平均每年的排放量约为 12.46 亿 t CO₂ 当量。

为达到 6% 的减排目标,日本计划每年植树以抵消约 4 800 万 t CO₂ 当量,并计划由政府和企业从国外购买联合国碳信 用额度。2008 年至 2012 年期间,日本的政府和公司至少购买了《京都议定书》规定标准的 4 亿 t CO₂ 抵消额。

摘自 www.jshb.gov.cn 2011-11-28

-33 -