JATOP 夏季調査における粒子状/ガス状成分の測定に関する研究 Measurement of gaseous and particulate components in JATOP Summer Campaign

坂本 和彦^{1*}、王 青躍¹、関口和彦¹、Oritz Ricardo¹、Bao Linfa¹、 塩谷 健二¹、島田 悟¹、大須賀 肇太¹

Kazuhiko Sakamoto¹, Qingyue Wang¹, Kazuhiko Sekiguchi¹, Oritz Ricardo¹, Bao Linfa¹, Kenji Enya¹, Satoru Shimada¹, Osuga Keita¹

1埼玉大学大学院理工学研究科

Graduate School of Science and Engineering, Saitama University

Abstract

In order to understand the behavior of fine particles (FP; less than 2.5 µm) in the atmosphere, a better characterization and measurement of their components in equilibrium with their corresponding gaseous compounds are necessary. We focused on a little studied chemical composition of size-resolved suburban aerosol and its diurnal variation. From 28 July to 11 August 2008, we measured high-time resolved aerosol composition with an aerosol mass spectrometer (AMS) at Saitama city, a suburban area of Tokyo. Equilibrium of gaseous nitric acid with particulate nitrate was evaluated using an annular denuder and filter pack (AD-FP) system with a time resolution of 3 hours for the AD-FP. Sulfate and organics were the major components of non-refractory aerosols (NR-PM₁), while nitrate and chloride concentrations were relatively low. Size distributions of sulfate, ammonium, and organics showed mainly unimodal characteristics, suggesting internally mixed aerosol. Nonetheless organic aerosols (OOA) increased mainly in the daytime along with transportation of air masses from polluted areas, however, OOA increased mainly under stagnant conditions. These results showed an important effect with the polluted air mass transported from urban areas in addition to the local effect on suburban aerosols.

Key Words: Fine particles, Aerosol mass spectrometer, Annular denuder-filter pack system, Oxygenated organic aerosols (OOA)

1. はじめに

大気中微小粒子は粒径数 nm から数十µm の範囲 で大気中に存在しており、太陽放射を散乱・吸収し、 あるいは雲核として機能して雲の反射率を変える ことにより、気候変動を引き起こすと考えられてい る^[1]。また、微小粒子は多種類の混合物からなり、 粒径に応じて呼吸器系の各部位へ沈着し、喘息や肺 癌などを引き起こす可能性が示唆されている^[2]。

そのため、我が国では大気質の改善を図る目的と してディーゼル自動車排ガス規制が世界で最も厳 しい水準で行われており、道路沿道、一般環境とも に浮遊粒子状物質濃度は減少傾向にある。しかし、 一次発生源への対策により、化石燃焼由来の元素状

^{* 〒338-8570} さいたま市桜区下大久保255 電話:048-858-3519 FAX:048-858-9542 Email:sakakazu@env.gse.saitama-u.ac.jp

炭素が急激に低下したことに伴い、有機炭素の占め る割合が相対的に増加することから^[3]、今後の大気 質の向上を図るためには、バイオマス燃焼由来の有 機粒子や二次生成粒子についても注目していく必 要がある。

そこで本研究では、揮発・半揮発性成分の粒子径 ならびに化学組成を定量的に高時間分解能で測定 できるエアロゾル質量分析計(AMS)や、ガスと粒 子を分別捕集できるアニュラーデニューダーフィ ルタパック(AD-FP)法を用い、都市郊外における 大気エアロゾルの挙動を調査し、その発生源影響、 生成・成長過程などを解明し、大気環境改善に資す るデータを得ることを目的とした。

2. 実験方法

2008 年夏季に、都市郊外のモデルサイトとして埼 玉大学総合研究棟 10 階において 2 週間 (7/28~8/12) の大気観測を行った。観測には AMS による 1 μm 以 下の揮発性粒子 (NR-PM₁)の粒径分布、化学組成 の測定に加え、AD-FP 法による PM_{2.5}粒子とガス状 硝酸の同時捕集 (吸引流量 10.0 L/min)を行った。 AMS による測定は 10 分毎に、AD-FP 法による捕集 は 9:00 を開始時刻とし 3 時間毎に行った。

捕集後の試料は、粒子成分についてはフィルタの 一部をくり抜き、超純水を加えて超音波抽出した後 に、イオンクロマトグラフにてイオン成分(Na⁺、 NH₄⁺、K⁺、Mg²⁺、Ca²⁺、F、Cl⁻、NO₂⁻、NO₃⁻、およ び SO₄²⁻)を分析した。ガス状硝酸については、デニ ューダーに超純水を数回加えて抽出し、イオンクロ マトグラフにて分析した。

3. 結果・考察

3.1. 微小粒子の各成分濃度の経時変化

観測期間を通して、微小粒子の主要成分は硫酸塩 と有機物であり、硝酸塩や塩化物は比較的低濃度で あった。NR-PM₁に対する各成分の割合は、酸化有 機エアロゾル(OOA)、炭化水素様エアロゾル(HOA)、 硫酸塩、アンモニウム塩、硝酸塩、および塩化物が、 それぞれ 33 、13、27、19、6.7、および 0.7 %であ った。

OOA の質量濃度は日中に上昇する傾向が見られ、 O₃濃度や光化学反応の指標として見積もった F_N '値 と類似の日内変動を示し、高い相関が得られた (O₃; $r = 0.71, P < 0.001, n = 354, F_N'; r = 0.72, P < 0.001, n$ = 80)。これは OOA が主に光化学反応により生成し た粒子であることを示唆している。 F_N '値の算出方 法を式 (1) に示す。

$F_{\rm N}' = \frac{[{\rm NO} \ 3^{-} - {\rm N}] + [{\rm HNO} \ 3 - {\rm N}]}{[{\rm HNO} \ 3 - {\rm N}]}$	(1)
$[NOx - N] + [NO_3 - N] + [HNO_3 - N]$	(1)
[NO3]: Nitrate concentration measured with AD-FP	
[HNO ₃]: Nitric acid concentration measured with	ı
AD-FP	
[NOx]: NOx concentration	

また、HOA の質量濃度は早朝のラッシュアワー に濃度が上昇する傾向が見られ、NOx と同様の日内 変動を示し、比較的高い相関が得られた(*r*=0.54, *P* <0.001, *n*=349)。これは HOA が自動車排ガスとし て発生していることを示唆している。

3.2. 微小粒子の粒径分布

硫酸塩、硝酸塩、アンモニウム塩、および有機物 の粒径(Dva)分布は 300~500 nm (蓄積領域) にピー ク粒径を有しており、分布の形状が良く一致してお り、これらの成分が内部混合状態にあったことが示



and stagnant condition (8/8, bottom).

-104-

唆された(Fig.1)。しかし、早朝のラッシュアワーや 空気塊が停滞状態にある場合には、有機物の200nm 以下に肩が存在しており、分布の形状が一致しない ことから、各成分が外部混合状態にあったことが示 唆された。また、OOAの指標として用いられる m/z 44 (主に CO₂⁺) は硫酸塩と類似の粒径分布を示した のに対し、HOAの指標として用いられる m/2 57(主 に C₄H₉⁺) は裾野の広い粒径分布を示した。これは、 OOA は汚染地域から輸送される過程で内部混合状 態になったものと考えられる。また、空気塊が停滞 状態にあった場合には、硫酸塩の粒径分布は m/z 57 だけでなく、m/z 44 のものとも異なっており、OOA も外部混合状態にあったと考えられる。これは、空 気塊の移動がないために、OOA が観測地域で生成 したフレッシュな粒子とエージングした粒子との 両方の影響を受けていたものと考えられる。

3.3. ガス/粒子分布

ガス状硝酸は日中に最高濃度となり、硝酸塩粒子 は夜間に最高濃度となる傾向が見られ、式(2)で表 されるガス/粒子分配係数 *F*_Nは、夜間に粒子相が優 勢となることがわかった。温度と湿度に依存する平 衡がこれに影響していると考えられる。

$$F_{\rm N} = \frac{[{\rm NO}_3^- - {\rm N}]}{[{\rm NO}_3^- - {\rm N}] + [{\rm HNO}_3 - {\rm N}]}$$
(2)

4. おわりに

夏季の大気において、光化学反応により生成した 有機物と硫酸塩の寄与が大きいことや、空気塊の輸 送が粒子の組成や粒径分布に与える影響が大きい ことが示唆された。今後は光化学反応が減衰する冬 季に行った観測結果や、自動車排ガス影響の大きい 道路端での観測を行い、多面的な調査および解析を 行う必要がある。 本研究の一部は、(財)石油産業活性化センター の JATOP 共同研究および文部科学省 大学院教育 改革支援プログラム (大学院 GP) により実施され たものであり、ここに謝意を表します。

参考文献

- Kanakidou, M., Seinfeld, J. H., Pandis, S. N., Barnes, I., Dentener, F. J., Facchini, M. C., Dingenen, R. V., Ervens, B., Nenes, A., Nielsen, C. J., Swietlicki, E., Putaud, J. P., Balkanski, Y., Fussi, S., Horth, J., Moortgat, G. K., Winterhalter, R., Myhre, C. E. L., Tsigaridis, K., Vignati, E., Stephanou, E. G., and Wilson, J., Organic aerosol and global climate modeling: a review, *Atmosphere Chemistry and Physics*, 5, 1053–1123, 2005.
- [2] Biswas, S., Philip, M. F., Michael, D. G., Susanne, V. H., and Constantinos, S., Performance Evaluation of a Recently Developed Water-Based Condensation Particle Counter, *Aerosol Science and Technology*, **39**, 419–427, 2005.
- [3] Yamamoto N., Muramoto, A., Yoshinaga, J., Shibata, K., Endo, M., Endo, O., Hirabayashi, M., Tanabe, K., Goto, S., Yoneda, M., and Shibata, Y., Comparison of Carbonaceous Aerosols in Tokyo before and after Implementation of Diesel Exhaust Restrictions, *Environment Science and Technology*, 41, 6357-6362, 2007.

【謝辞】