

2A2) ABC-EAREX 2005 기간동안 제주도 고산지역 대기 중 가스상 및 입자상 물질의 분포특성

Characteristics of Chemical Species in Gaseous and Aerosol Phase Measured at Gosan, Korea during ABC-EAREX 2005

문광주 · 공부주 · 홍유덕 · 한진석 · 이석조 · 이상욱

국립환경과학원 환경진단부 대기환경과

1. 서 론

동북아시아지역은 황사뿐만 아니라 높은 인구밀도와 빠르게 증가하는 에너지 소비의 영향으로 많은 양의 인위적 입자상 오염물질을 배출하는 것으로 알려져 있다. 이때 SO_2 나 입자상 물질은 최근들어 다양한 배출억제 정책에 의해 그 발생량이 감소하고 있는데 반해, 상대적으로 질소산화물의 경우 오염물질로써의 중요성이 증대되고 있다. 그 중에서도 가스상 HNO_3 과 입자상 NO_3^- 는 대기 중 질소산화물의 주요 화학종으로, HNO_3 는 NO_x (NO 와 NO_2) 광화학 반응의 최종 산물이고, 입자상 NO_3^- 는 광산란을 유발하는 주요 성분으로 알려져 있다. 따라서 아시아 지역 내 대기오염물질들이 기후 및 환경에 미치는 영향을 파악하는 것을 목적으로 하는 ABC(Asian Brown Cloud) project를 수행하는데 있어 이러한 가스상 및 입자상 화학종의 농도현황을 정확히 파악하는 것이 반드시 필요하다.

본 연구에서는 동아시아 지역의 대표적인 배경농도지역인 제주도 고산지역에서 2005년 3월 ABC Campaign기간동안 집중측정을 수행하였고, 대기 중 가스상 산성가스성분들과 $\text{PM}_{2.5}$ 및 PM_{10} 내 수용성 이온성분의 농도 조성을 분석하였다. 이를 통해 이 지역 내 입자상 및 가스상 성분들의 농도수준과 이를 간의 상호관계를 파악하여 대기 중 가스상-입자상 전환과정을 이해하고자 하였다.

2. 연구 방법

본 연구에서는 ABC-EAREX 2005 기간동안 제주도 고산에서 사이클론/디누더/필터팩 샘플링 시스템을 사용하여 미세입자($D_p < 2.5\text{ }\mu\text{m}$) 및 조대입자($D_p < 10\text{ }\mu\text{m}$) 내 무기이온성분의 농도와 관련 가스성분의 농도를 측정하였다. 채취된 필터시료의 이온성분 분석은 20ml의 초순수에 120분동안 쉐이크하여 추출하고 1ml 셀룰로오스 필터로 필터링한 뒤, 음이온은 ASRS-4mm 컬럼이 있는 IC (Dionex, ICS-2000)를 사용하고, 양이온은 CSRS-4mm 컬럼이 있는 IC (Dionex, ICS-1000)로 분석하였다. 가스성분의 경우 3채널 디누더를 사용하여 10L/min의 유량으로 포집하였다. 이때 조대입자가 알칼리성분을 포함하고 있기 때문에 2.5um 절단입경을 가진 사이클론을 통하여 이들 성분을 제거할 수 있도록 하였다. 디누더로 채취된 가스성분은 10ml의 초순수를 사용하여 추출한 뒤 필터시료와 같은 방식으로 이온성분을 분석하였다.

3. 결 과

표 1과 같이 산성가스성분인 HNO_3 , HNO_2 , HCl 의 농도는 각각 0.39, 0.08, $1.07\text{ }\mu\text{g}/\text{m}^3$ 이고, $\text{PM}_{2.5}$ 내의 SO_4^{2-} , NO_3^- , NH_4^+ 의 평균 농도는 3.39, 1.06, $1.04\text{ }\mu\text{g}/\text{m}^3$ 으로 전체 $\text{PM}_{2.5}$ 질량농도의 약 26%를 차지하는 것으로 나타났다. 특히 이들 세가지 입자상 이온성분들은 55% 이상이 미세입자 영역($D_p < 2.5\text{ }\mu\text{m}$)에 분포하였다. 이 중 가스상 HNO_3 은 대기 중 NO_2 ($R=0.80$) 및 O_3 ($R=0.78$)의 농도와 높은 상관계수를 나타내어 대기 중 광화학 반응의 발생 가능성을 보여주었다. 그럼 1은 이러한 가스성분들간의 상관성을 보여주고 있다. 입자상 이온성분들의 경우, 성분들간 당량비인 $\text{NH}_4^+/\text{nss SO}_4^{2-}$ 가 $\text{PM}_{2.5}$ 에서는 0.83, PM_{10} 에서는 0.86으로 이차 에어로솔의 존재형태가 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 또는 $(\text{NH}_4)_3\text{H}(\text{SO}_4)_2$ 일 가능성성을 보여준다. 특히 당량비 $(\text{NH}_4^+ + \text{K}^+ + \text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+})/(\text{NO}_3^- + \text{nss SO}_4^{2-})$ 의 경우, $\text{PM}_{2.5}$ 에서 0.99, PM_{10} 에서 1.05로 이차에어로솔 일부가 황사기간동안의 풍부한 토양성분들과 결합하여 NH_4NO_3 나 CaSO_4 , KNO_3 의 형태로도 존재할 수 있음을 보여준다. 이와 같이 충분히 중화된 이차 에어로솔의 형태는 고산지역이 산업배출원이 거의 없는 청정지역임을 감안할 때 외부 배출원으로부터 오염물질이 장거리 이동되었을 가능성을 보여준다.

Table 1. Summary of the results on inorganic species in gaseous and aerosol phases during ABC-EAREX 2005.
(Unit: $\mu\text{g}/\text{m}^3$)

| Phase | Species | Average | Standard deviation | Maximum | Minimum | Number of samples |
|-------------------|--------------------|---------|--------------------|---------|---------|-------------------|
| Gas | NH_3 | 0.29 | 0.2 | 0.91 | 0.07 | 21 |
| | HCl | 1.07 | 0.72 | 2.76 | 0.11 | 23 |
| | HNO_2 | 0.08 | 0.05 | 0.22 | 0.01 | 23 |
| | HNO_3 | 0.39 | 0.34 | 1.33 | 0.07 | 23 |
| $\text{PM}_{2.5}$ | Mass | 21.3 | 9.07 | 42.1 | 6.40 | 23 |
| | Cl^- | 0.56 | 0.52 | 2.40 | 0.09 | 23 |
| | SO_4^{2-} | 3.39 | 1.62 | 7.00 | 1.54 | 23 |
| | NO_3^- | 1.06 | 0.81 | 3.15 | 0.22 | 23 |
| | Na^+ | 0.46 | 0.29 | 1.46 | 0.16 | 23 |
| | NH_4^+ | 1.04 | 0.61 | 2.33 | 0.32 | 23 |
| | K^+ | 0.20 | 0.11 | 0.53 | 0.05 | 23 |
| | Mg^{2+} | 0.10 | 0.05 | 0.19 | 0.02 | 23 |
| | Ca^{2+} | 0.19 | 0.05 | 0.30 | 0.12 | 23 |
| PM_{10} | Mass | 39.3 | 18.2 | 79.3 | 12.5 | 23 |
| | Cl^- | 1.06 | 0.67 | 2.80 | 0.16 | 23 |
| | SO_4^{2-} | 5.92 | 3.24 | 11.9 | 1.94 | 23 |
| | NO_3^- | 1.91 | 1.60 | 6.44 | 0.33 | 23 |
| | Na^+ | 0.92 | 0.49 | 2.29 | 0.29 | 23 |
| | NH_4^+ | 1.69 | 0.99 | 4.03 | 0.42 | 23 |
| | K^+ | 0.31 | 0.19 | 0.82 | 0.05 | 23 |
| | Mg^{2+} | 0.21 | 0.1 | 0.47 | 0.09 | 23 |
| | Ca^{2+} | 0.38 | 0.31 | 1.17 | 0.06 | 23 |

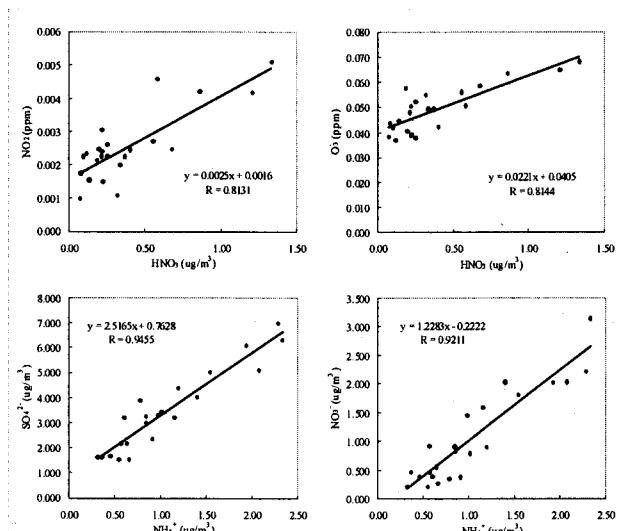


Fig. 1. Correlation between HNO_3 and NO_2 , O_3 in gas phase, and between NH_4^+ and SO_4^{2-} , NO_3^- in aerosol phase during ABC-EAREX 2005.

참 고 문 헌

Kang, C. M., Lee, H. S., Kang, B. W., Lee, S. K., Sunwoo, Y.: Chemical characteristics of acidic gas pollutants and $\text{PM}_{2.5}$ species during hazy episodes in Seoul, South Korea. Atmospheric Environment, 38, 4749-4760, 2004.