

대기 분진중의 금속, 비금속 원소와 양이온의 정량

Determination of metals, nonmetals and anions in airborne particulates

서영화* · 구자공

한국과학기술원 토목공학과

1. 서 론

대기중에 존재하는 부유 분진은 크기, 화학조성이 서로다른 여러가지 물질로 이루어져 있는 혼합물이다. 대기분진의 화학적 원소 분석으로는 비파괴적 분석 방법으로 Scanning Electron Microscopy (SEM), X-ray fluorescence (XRF), Instrumental Neutron Activation Analysis (INAA)에 의한 방법이 있으며, 파괴적 분석 방법으로는 Atomic Absorption Spectroscopy (AAS), Inductively Coupled Plasma/Atomic Emission Spectroscopy (ICP/AES)¹에 의한 측정 방법이 있다. 본 연구에서는 High volume sampler에 의하여 채취한 대전시의 대기 분진 시료를 SEM과 ICP/AES에 의하여 측정하였으며 이온 크로마토그래피를 이용하여 네가지 음이온을 동시에 정량하였다.

2. 실험 방법

대기 분진의 채취는 high-volume sampler (Wedding 사 제품)에 의하여 glass fiber filter와 cellulose fiber filter를 이용하여 대전 두 지역에

서 (내전 공업 단지-대화동, 주거 지역-문화동) 1991년 11월과 12월에 24시간마다 필터를 교체하면서 시행하였다. 대기 분진 시료의 균일성은 SEM으로 조사하였는데 필터에 포집한 시료를 임의로 나섯 군데를 잘라 시료의 전 처리없이 그대로 진공 상태의 sampler에 장착하여 원소 측정을 하였다. 금속 및 비금속 원소의 측정은 ICP/AES에 의하여, 음이온은 이온 크로마토그래피에 의하였고 시료중의 음이온의 규명은 음이온 표준 용액의 머무름 시간과 비교하였으며 측정을 위한 시료 전처리 과정은 그림 1에 나타내었다.

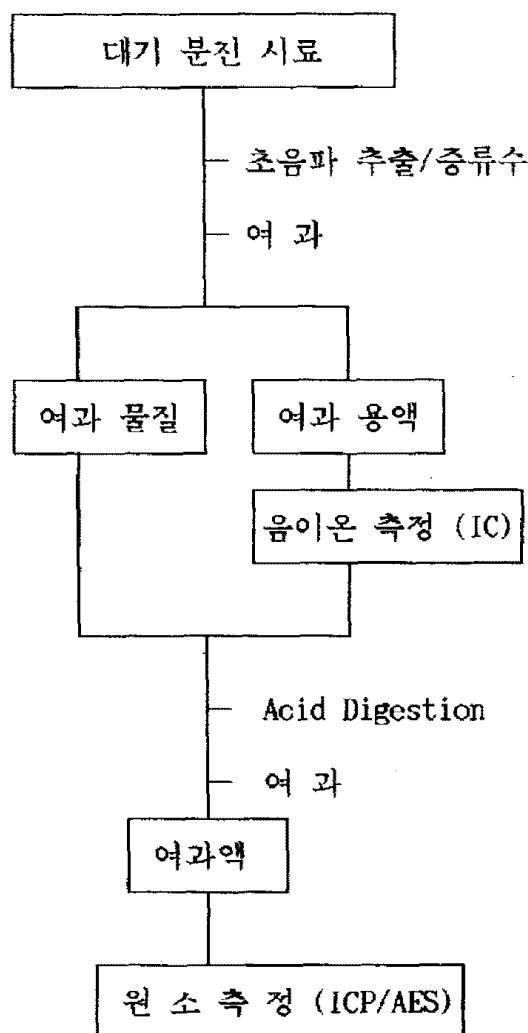


그림 1. 대기 분진 시료의 전처리 과정

3. 결과 및 결론

- 1) 총 부유 분진의 농도는 공업 단지 지역에서 하루 평균 $138 \mu\text{g}/\text{m}^3$, 주거 지역에서 $101 \mu\text{g}/\text{m}^3$ 이었다.
- 2) SEM 측정 결과에 의하면 대기 분진 시료에서 미량으로 존재하는 화학 원소의 끈일도는 나량으로 존재하는 화학 원소의 끈일도보다 상당히 낫다.
- 3) 총 부유 분진중의 금속, 비금속 원소의 농도는 채취 지역에 따라 농도의 차이가 현격히 차이가 났지만 공업단지 지역에서는 $\text{S} > \text{Ca} > \text{Fe} > \text{Pb} > \text{Al} (> 1 \mu\text{g}/\text{m}^3) > \text{K} > \text{Mg} > \text{Mn} > \text{Zn} > \text{P} > \text{Na} > \text{Cu} > \text{Sn} > \text{Ti} > \text{V}$ 등의 순서로 나타났고, 주거지역의 문화동에서는 $\text{S} > \text{Ca} > \text{Fe} (> 1000 \text{ ng}/\text{m}^3) > \text{Al} > \text{K} > \text{Mg} > \text{Na} > \text{P} > \text{Zn}$ 등의 순서로 나타났는데 납의 농도가 주거 지역($70\text{--}229 \text{ ng}/\text{m}^3$)과 공업단지 지역($1670\text{--}2937 \text{ ng}/\text{m}^3$)에서 가장 차이가 많이 나는 원소로 나타났다.