Printed in the Republic of Korea ANALYTICAL SCIENCE & TECHNOLOGY Vol. 32, No. 1, 17-23, 2019

https://doi.org/10.5806/AST.2019.32.1.17

Characterization of contribution of vehicle emissions to ambient NO₂ using stable isotopes

Kwang-Su Park¹, Hyuk Kim¹, Suk-Min Yu¹, Seam Noh¹, Yu-Mi Park¹, Kwang-Seol Seok¹, Min-Seob Kim², Suk Hee Yoon², and Young-Hee Kim^{1, ★}

Chemical Research Division, National Institute of Environmental Research, Incheon 22689, Korea Environmental Measurement and Analysis Center, National Institute of Environmental Research, Incheon 22689, Korea (Received October 17, 2018; Revised January 31, 2019; Accepted February 1, 2019)

안정동위원소를 이용한 이동오염원에 의한 대기 중 NO₂의 거동특성 연구

박광수¹ · 김 혀¹ · 유석민¹ · 노샘¹ · 박유미¹ · 석광설¹ · 김민섭² · 윤숙희² · 김영희¹ ★

¹국립환경과학원 화학물질연구과, ²국립환경과학원 환경측정분석센터 (2018. 10. 17. 접수, 2019. 1. 31. 수정, 2019. 2. 1. 승인)

Abstract: Sources of NOx are both anthropogenic (e.g. fossil fuel combustion, vehicles, and other industrial processes) and natural (e.g. lightning, biogenic soil processes, and wildfires). The nitrogen stable isotope ratio of NOx has been proposed as an indicator for NOx source partitioning, which would help identify the contributions of various NOx sources. In this study, the δ^{15} N-NO₂ values of vehicle emissions were measured in an urban region, to understand the sources and processes that influence the isotopic composition of NO₂(g). In urban tunnels, the observed NO₂ concentration and δ^{15} N-NO₂ values averaged 3809±2656 ppbv and 7.7±1.8 ‰, respectively. The observed δ^{15} N-NO₂ values are associated with slight regional variations in the vehicular NO₂ source. Both NO₂ concentration and δ^{15} N-NO₂ values were significantly higher near the expressway (965±125 ppbv and 5.9±1.4 ‰) than at 1.1 km from the expressway (372±96 ppbv and -11.5±2.9 ‰), indicating a high proportion of vehicle emissions. Ambient δ^{15} N-NO₂ values were used in a binary mixing model to estimate the percentage of the δ^{15} N-NO₂ value contributed by vehicular NO₂ emissions. The calculated percentage of the δ^{15} N-NO₂.

요 약: 질소산화물(NOx)은 인위적 배출원(화석연료 연소, 이동오염원, 산업배출원 등)과 자연배출원(번 개, 생물기원 토양, 산불 등)으로부터 배출된다. 질소안정동위원소를 이용한 분석 기법은 배출원의 기여 도 및 추적 인자로 활용되어 왔다. 본 연구는 NOx의 특성을 보기 위하여 δ¹⁵N-NO₂를 측정하였으며 배

★ Corresponding author Phone : +82-(0)32-560-7204 Fax : +82-(0)32-568-2039

E-mail : heek89@korea.kr

This is an open access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution Non-Commercial License (http://creativecommons.org/licenses/ by-nc/3.0) which permits unrestricted non-commercial use, distribution, and reproduction in any medium, provided the original work is properly cited.

Kwang-Su Park et al.

출원의 동위원소 특성을 파악하기 위하여 수행되었다. 시료채취가 용이한 Ogawa PAS를 이용하여 대기 중 가스상 질소를 포집하여 안정동위원소를 분석하였다. 도심지역 터널내부의 평균 NO₂ 농도는 3808.8±2656.5 ppbv이며, δ¹⁵N-NO₂ 값은 7.7±1.8‰를 나타내며 일반적인 이동오염원의 값을 나타냈다. 고속도로의 이동오염원으로부터 거리에 따른 결과, 고속도로와 인접한 지점의 NO₂ 농도는 965.4±125.2 ppbv이며 δ¹⁵N-NO₂는 5.9±1.4‰이었고, 1.1 km 떨어진 지점의 NO₂ 농도는 372.5±95.9 ppbv이며 δ¹⁵N-NO₂는 -11.5±2.9‰로 고속도로인근의 값이 높게 나타내었다. 고속도로부터 이동오염원 기여율을 보기 위 하여 binary mixing model을 수행하였으며 고속도로와 근접할수록 기여율, 농도 및 동위원소가 높게 나 타나는 경향을 나타냈다.

Key words: nitrogen dioxide, stable isotope, passive air sampler, vehicle emission

1. 서 론

환경대기 중 질소산화물 (NOx=NO+NO₂)는 가장 중요한 대기오염물질의 하나로서, 배출원에서 배출된 NO는 오존에 의해 일차적으로 NO₂로 빠르게 산화되 고, NO₂는 최종적으로 HNO₃로 산화되어 습식 및 건 식침적을 통해 환경으로 유입된다.¹ 국내 초미세먼지 의 주요 구성성분은 황산암모늄과 질산암모늄 등의 2 차 생성물질로서 초미세먼지 발생을 저감하기 위해서 는 가스상 물질인 SOx, NOx, NH₃ 등의 배출을 저감 시키는 것이 필요하며, 이를 위해서는 각 가스상 오염 물질의 발생원에 대한 조사가 필요하다.

NOx는 화석연료 연소, 자동차 배기가스 및 생물 연소(biomass burning) 등의 인위적 오염원에서 주로 배출되나, 번개, 토양 등의 자연적 배출원에서도 배 출된다. 자연적 배출에 의한 NOx 배출은 전세계 NOx 배출량의 6% 미만을 차지하는 것으로 보고되 었으나, soil emission, open biomass burning 등으로 부터의 배출량이 저평가되었다는 연구결과도 제시된 바 있다.²

본 연구에서는 환경대기 중 NOx의 특성 조사를 위해 안정동위원소(stable isotope) 분석기법을 활용 하였다. 안정동위원소는 물리, 화학 또는 생물학적 과정 중에 일어나는 동위원소 분별작용(isotope fractionation)에 의하여 동위원소들 사이의 상대적 인 비가 변하는 동위원소이며, 특히 C, N, S, O 등 과 같은 전통적인 안정동위원소들의 경우, 1970년 대부터 원산지 추적이나 환경오염원 추적 등에 널 리 활용되어왔다. NOx의 질소안정동위원소 조성 값, δ¹⁵N-NO_x은 배출원별로 특징적인 값을 나타내 며, 이에 다양한 NOx의 발생 기원을 추적하는데 활용되고 있다. 일반적으로 자연적 배출원에서 기인

하는 NO_x의 δ¹⁵N 값은 번개는 0‰, 생물기원, 축 산분뇨 및 비료, 토양 배출 등은 -20 ‰ 부근의 큰 음의 값들을 가진다. 인위적 배출원의 NOx는 크게 석탄화력발전시설 등에서 배출되는 fuel NOx와 자 동차 등에서 배출되는 thermal NOx로 구분되는데, 화석연료에 포함된 N의 산화로부터 NOx가 생성되 는 fuel NOx의 질소안정동위원소 값은 연료의 질소 안정동위원소 값과 유사한 값을 나타내며, +5 ‰에 서 +13 ‰ 사이의 값을 갖는 것으로 알려져 있다. 반면 대기 중의 질소 및 산소의 열적 변환으로부터 생성된 thermal NOx의 질소안정동위원소 값은 대 기 중의 질소의 δ¹⁵N인 0‰ 이하의 값을 갖는 것 으로 알려져 있다. 3그러나 1988년 이후 자동차 배 기가스에서 NOx 배출을 저감하기 위한 삼원촉매장 치(three way catalytic converters)가 도입됨으로 90% 이상의 NOx가 저감되었으며, 배출되는 NOx 의 δ¹⁵N-NOx 또한 다르게 나타났다. 이는 촉매도입 으로 NOx 배출 시, 동위원소적으로 lighter한 N을 갖는 NOx가 먼저 N2로 분해되어 소모되므로, 최종 적으로 배출되는 NOx는 더 큰 (+) ‰의 δ¹⁵N-NOx 값을 가지게 된다. 최근 연구결과에서 엔진 시동 직 후 (cold 상태)에는 삼원촉매장치가 적정가동 이전 으로, NOx 농도가 높고, δ¹⁵N-NOx가 (-) 값을 가 지나, 엔진 가열 이후에는 삼원촉매장치의 영향으로 낮은 NOx 농도 및 (+) 값의 δ¹⁵N-NOx가 나타났다. 또한 차량 엔진의 종류와 수하물 적재량 등에 따라 서도 각기 다른 δ¹⁵N-NOx 값을 나타내는 것으로 보고된 바 있다.4

화력발전시설에서도 NOx 배출저감을 위해 NH₃를 이용하여 NOx를 N₂로 전환시켜 NO_x배출을 저감시키 는 공정인 선택적 촉매환원장치(SCR, Selective Catalytic Reduction) 또는 선택적 비촉매환원장치(SNCR,

Analytical Science & Technology

Selective Non-catalytic Reduction)등이 도입되었으며, 설치된 제어장치의 종류 및 운영조건 등에 따라서 화 력발전시설에서 배출되는 NOx의 δ¹⁵N-NOx 값이 다 르게 나타나는 것으로 알려져 있다.⁵

배출원에서 배출되는 NOx는 여러 조건에 의해 δ¹⁵N-NOx 값이 달라질 수 있으며, 특히 이동오염원에 서 배출되는 NOx의 δ¹⁵N-NOx 값은 차량별 NOx 배 출특성에 의해 달라지므로, 터널 및 고속도로 등과 같 은 차량 밀집지역의 환경대기 중 NOx의 δ¹⁵N-NOx 값은 지역별 차량 통행특성을 반영하는 평균적인 값 의 형태로 나타날 수 있다. 본 연구에서는 서울지역 주요 NOx 배출원인 이동오염원의 δ¹⁵N-NO_x 특성값 을 조사하기 위해 기존에 활용된 바 있는³ NO₂ 포집 용 Ogawa passive air sampler (PAS, Ogawa USA)를 사용하여, 서울지역 내 터널 및 고속도로 인근 지역에 서 NO2 중의 질소안정동위원소를 분석하였다. 수동형 시료채취(passive sampling)는 고용량 대기시료 채취장 치 등을 이용한 active sampling에 비해 시료채취가 용 이하고, 장기간의 평균적 특성을 반영한다는 장점이 있다. 또한 다른 배출원과 NOx 안정동위원소 특성 값 을 비교하기 위해 석탄화력발전시설의 배출가스 중 NOx의 질소안정동위원소를 분석하였다.

2. 연구 방법

2.1. 안정동위원소 분석을 위한 배출원별 NO₂/ NOx시료채취

서울지역 내 교통량이 많은 홍지문 터널 (터널 1, 37°60'0" N, 124°96'7" E, 터널길이 1.9 km)의 내부 및 외부와 남산 3호 터널(터널 2, 37°5440" N, 126°9994" E, 터널길이 1.3 km)의 내부에서 NO₂ 분석용 Ogawa PAS를 2014년 11월 17일부터 21일까지 5일간 각 2 개씩 설치하여 NO₂를 채취하였으며 채취된 2 개의 PAS를 동시에 분석에 사용하였다.

석탄화력발전시설에서 배출되는 NOx의 안정동위원 소를 분석하기 위하여, 충청남도 태안군에 위치한 SCR이 설치된 시설과 충청남도 서천군에 위치한 FGD(배연탈황설비, Flue Gas Desulfurization) 만이 설 치된 국내시설 각각에서 배출가스 중 입자상 시료 및 가스상 시료를 채취하였다. 입자상 시료는 대기오염물 질공정시험기준의 배출가스 입자상 물질 시료채취방 법(ES01112)⁶을 이용하여 채취하였고 가스상 시료는 U.S EPA method 7을⁷ 이용하여 포집하였다. SCR 설 치시설은 2014년 8월 27일부터 28일, FGD 설치시설 은 9월 23일부터 24일까지, 2일 동안 일별로 각 2회에



Fig. 1. Sampling sites for NO₂ passive air samplers at Yang-Jae IC. Vol. 32, No. 1, 2019

걸쳐 채취하였다. 가스상 포집용액은 0.05 M 황산 (H₂SO₄)과 3% 과산화수소(H₂O₂)를 혼합한 용액 50 mL 를 임핀저에 추가하였다. NOx는 포집용액에 포집되 면 화학반응을 거쳐 NO₃⁻로 변환되므로, δ¹⁵N-NO₃⁻ 형태로 분석하였다.

2.2. 이동오염원에 의한 NO₂ 거동특성 조사 지점 및 시료채취

이동오염원으로 인한 NO₂ 오염특성을 평가하기 위해 차량 이동량이 높은 양재IC 지점을 선정하였으며, 태안 및 서천군에 위치한 석탄화력발전시설로부터 각각 95 km, 150 km의 거리에 위치하여 있다. 고속도로로부터 거리에 따라 5개 지점에 Ogawa PAS를 설치하였다. 샘 플링은 2015년 9월 23일부터 11월 4일까지 14일 간격 으로 총 6회에 걸쳐, 5개 지점에서 각각 이루어졌다. 각 지점은 고속도로로부터 0 m (P1), 100 m (P2), 680 m (P3), 760 m (P4) 및 1100 m (P5) 떨어진 곳으로 지표면 으로부터 2 m 높이에 설치하였다. 단 P3 지점의 경우, 10 m 높이의 주민센터 옥상에 설치하였다.

2.3. Ogawa passive air sampler를 이 용 한 NO₂ 농도 분석

NO₂가 포집된 Ogawa PAS 용 흡착패드에 증류수 10 mL를 가하여 습윤 시킨 후 30분간 초음파를 이용하여 용출하고 1시간 동안 진탕하였다. 용출된 시료는 시린 지 필터(0.45 μm, Membrane Filter, Millipore, USA)로 불용성 입자를 거른 후 이온크로마토그래프 (Ion Chromatograph, Metrohm 858, Switzerland)로 분석하였 다. 이온성분 분석결과, passive 패드 중 NO₃·의 농도는 NO₂ 농도의 5.1±6.5% (n=35) 수준으로 검출되었다.

PAS의 NO₂ 포집 효율은 온도 및 습도 등에 의해 영향을 받으며, 흡착계수 등을 고려하여 Ogawa 사에 서 개발한 온도 및 습도 의존방정식을 이용하여 아래 와 같이 계산하였다.⁸

NO gas((10000) = (10000)
NO ₂ gas($(0.677 \times [P] \times [RH]) + (2.009 \times [T]) + 89.9)$
	\times (NO ₂ meas \times El \times 1000) ÷ t
NO ₂ gas	: NO ₂ concentration (ppbv)

NO₂meas : theoretical NO₂ concentration (mg/L)

- P : dimensionless vapor pressure coefficient corresponding to a temperature
- RH : average RH during the sampling period (%)
- T : average temperature during the sampling period (°C)

El	: elution volume (mL)
t	time of sampler exposure (min)

2.4. NO₂의 질소 안정동위원소 분석

질소 및 산소 안정동위원소 분석을 위해 Ogawa PAS 용 흡착패드에 증류수 10 mL를 가하여 습윤 시 킨 후 30분간 초음파를 이용하여 용출하고 12시간 동 안 진탕하였다. 용출된 시료는 시린지 필터(0.45 μm, Membrane Filter, Millipore, USA)로 입자를 거른 후 분석 시까지 냉동 보관하였다. 질산염-질소 및 산소 동위원소는 한국기초과학지원연구원에서 탈질 박테리 아법(Bacterial denitrification method)을 이용하여 분석 하였다. 탈질 박테리아법은 탈질 미생물을 이용하여 질산염의 질소와 산소 동위원소를 동시에 분석하는 방법으로 아산화질소(N2O) 환원 효소가 결핍된 미생 물(Pseudomonas chlororaphis)을 이용하여 질산염을 아산화질소까지 환원시킨 후 미량가스 전처리농축기 (Trace Gas preconcentrator)와 안정동위원소 질량분석 기(Isotopic ratio mass spectrometer, IsoPrime, UK)를 이용하여 분석하였다.9

질소안정동위원소 조성 값은 아래의 식에 따라 계 산하였다.

$$\delta^{15} N(\%) = \left[\left(\frac{\frac{15}{N} \sqrt{14} N_{(sample)}}{\frac{15}{N} \sqrt{14} N_{(standard)}} \right) - 1 \right] \times 1000$$

표준물질은 IAEA-NO3와 USGS34를 이용하여 분석 하였으며, IAEA-NO3의 δ¹⁵N-NO₃⁻ 값은 +4.7±0.2‰ (n=3), USGS34의 δ¹⁵N-TN 값은 -1.8±0.2‰ (n=3)으로 나타났으며 표준물질의 권고 값 범위 내로 측정되었다.

3. 결과 및 고찰

3.1. 터널에서의 NO₂ 농도 및 질소안정동위원소 조성 특성

서울지역 터널에서의 Ogawa PAS를 이용한 전체 시료의 NO₂ 평균농도는 3809±2657 ppbv (n=3)로 같 은 시기의 서울도심에서 측정한 390±123 ppbv보다 높 게 나타났다.¹⁰ 터널 1의 내부에서 δ¹⁵N-NO₂는 7.79 ‰, 터널 2의 내부는 9.45‰로 조사되었고 터널 1의 외부 에서 5.84 ‰로 나타냈으며 외부보다 내부에서 더 positive한 값을 나타내었다. 최근 Felix *et al.* (2015) 등에 따르면 터널 내의 δ¹⁵N-NO₂는 +10.2 ‰부터 +16.9 ‰의 범위로 서울지역의 터널에 비해 다소 높은 값을 나타 냈다.⁴ 이동오염원에 의한 δ¹⁵N-NO₂는 NOX 배출량에

Analytical Science & Technology

Source	Site	Sampling Period	Concentration	δ^{15} N-NO ₂ & δ^{15} N-NO ₃ ⁻
Tunnel NO ₂	Tunnel 1 (n=4) Tunnel 2 (n=2)	2014.11.17~21	7247 ppbv ^a 4500 ppbv ^a	7.79 ‰ ^a 9.45 ‰ ^a
Coal-fired power plants NO3 [−]	SCR (n=4) FGD (n=4)	2014.8.27~28 2014.9.23~24	4.6±0.2 mg/m ³ 3.6±1.0 mg/m ³	10.4±0.2 ‰ 17.6±0.4 ‰

Table 1. Stable isotopic compositions and concentration of NO₂ and NO₃⁻

영향을 미치는 차량의 연료 종류, 배기 제어기술, 연소 온도, 혼잡도 등 모든 요소가 δ¹⁵N의 차이를 야기할 수 있다. 일반적으로 교통에서의 질소안정동위원소는 -20‰부터 20‰의 사이의 넓은 범위의 값을 가지며, 특히 촉매변환기가 장착되지 않은 차량의 경우 δ¹⁵N-NOx는 -1‰부터 -2‰, 촉매변환기가 장착된 차량을 경 우 더 positive한 값을 많이 나타내는 것으로 보고된 바 있다.¹¹ 우리나라에서는 1988년 이후 삼원촉원장치(three way catalytic converters)의 장착이 의무화 되었다.¹² 서 울지역 터널의 δ¹⁵N-NO₂는 서울지역의 차량 운행 특성 에 따른, 이동오염원에 의한 특성값으로, 조사지역에 따 라 각기 다른 δ¹⁵N-NO₂ 값을 나타낼 것으로 추정된다. 또한 터널 외부가 내부에 비해 다소 낮은 δ¹⁵N-NO₂ 값 을 나타내는 것은 토양배출 등과 같이 음의 δ¹⁵N-NO₂ 값을 갖는 자연배출원에 의한 혼합 영향으로 추정된다.

3.2. 고속도로에서의 거리에 따른 NO₂ 농도 및 안정동위원소 조성비 변화

이동오염원으로부터 거리에 따른 δ¹⁵N-NO₂ 변화를 보기 위해 서울의 양재 IC에서부터 거리 별로 passive sampling을 실시하였다. Ogawa PAS를 통해 채취된 시료(2주 간격, 6 회 채취) 분석 결과, NO₂ 농도와 지 점간 거리별로는 유의한 차이가 나타났으며(ANOVA, p-value < 0.01), NO₂ 농도는 1043 ppbv에서 232 ppbv 까지 고속도로에서부터 거리에 따라 감소하였다. 이러 한 거리 별 변화는 δ¹⁵N-NO₂에서도 동일하게 유의한 차이가 나타났으며(ANOVA, p-value < 0.01) 고속도로 로부터 거리가 멀어 질수록 δ¹⁵N-NO₂ 값이 감소하였다. δ¹⁵N-NO₂은 P1 지점(0 Km)의 경우 3.5 ‰부터 7.7 ‰의 양의 값을, P5 지점(1.1 Km)의 경우 -9.9 ‰부터 -14.4 ‰ 의 음의 값을 가지는 것으로 나타났다. P5 지점는 인근 야산에 위치한 지점으로 토양 배출 등의 영향이 높게 나타난 것으로 판단된다.

측정시기별로 NO₂의 농도는 유의한 차이가 나타나 지 않았으나, δ¹⁵N-NO₂는 모든 지점에서 1차 시기와 6차 시기간 유의한 차이가 나타났다(ANOVA, p-value

Table 2. Stable isotopic compositions and concentration of NO₂ from Yang-Jae IC

Site	Sampling period	NO ₂ concentration	δ^{15} N-NO ₂
P1 (n=6)	2015.07.29~ 10.21	965±125 ppbv	5.9±1.4 ‰
P2 (n=6)		513±92 ppbv	-2.0±3.3 ‰
P3 (n=6)		347±180 ppbv	-5.4±2.7 ‰
P4 (n=5)		373±96 ppbv	-8.8±2.6 ‰
P5 (n=6)		317±91 ppbv	-11.5±2.9 ‰

< 0.01). 이는 측정기간의 평균온도가 1차 시기의 27.6 °C에서 6차 시기 16.7 °C로 낮아짐에 따라 δ¹⁵N-NO₂는 높아졌다. δ¹⁵N-NO₂는 배출원의 평균적인 배출 특성을 반영하는 것으로, 여름철일수록 낮은 δ¹⁵N-NO₂ 값을 가지는 토양 배출 등의 자연배출원에서의 배출량 이 증가하고, 대기 확산이 활발하여 이동오염원에 영 향이 더 낮게 나타나, 더 낮은 δ¹⁵N-NO₂ 값을 보이는 것 으로 추정된다.¹³ 그러나 NO₂의 농도는 측정기간의 온 도 이외에도 강우량 및 강우 빈도에 따라 대기 중 NOx 의 씻김현상(scavenging effect)에 따라 영향을 받을 수 있다. 반면 측정지점의 높이가 높았던 P3 지점의 경우, 1차 및 2차 시기에 다른 시기에 비해 더 높은 δ¹⁵N-NO₂ 값을 나타냈다. 이는 자연배출량이 높은 1차 및 2차 시 기에 측정지점의 높이가 높아 상대적으로 자연배출량 의 기여도가 낮게 나타났기 때문으로 추정된다.

이변량 플롯(bivariate plot)에서 선형관계는 2 개의 오염원의 end member로부터 구성되는 것으로 알려져 있다. end member를 이용한 아래와 같은 binary model 을 통하여 기여율이 추정 가능하다.

$$\begin{split} R_{M} &= f_{A}R_{A} + (1\text{-}f_{A})R_{B} \\ f_{A} + f_{B} &= 1 \end{split}$$

여기서, R_M은 각 지점의 δ¹⁵N-NO₂ 값, R_A, R_B는 각 각의 end member의 δ¹⁵N-NO₂ 값이며, f_A, f_B는 각각의 기여도의 분율을 나타낸다.¹⁴

NO2 농도와 δ¹⁵N-NO2의 상관성 그래프를 통해 각

Vol. 32, No. 1, 2019



Fig. 2. Plot of NO₂ concentration (a) and δ^{15} N-NO₂ (b) by distances from expressway at near the Yang-Jae IC.



Fig. 3. Estimated to contribution of NO₂ using δ^{15} N-NO₂ from Yang-Jae IC.

지점별 기여율를 보았다(*Fig.* 3). 조사지점의 NO₂ 주 요 배출원은 이동오염원과 토양 배출원으로서 이동오 염원의 end member는 고속도로에 위치한 P1 지점의 평균값이며 토양 배출원의 end member는 Felix *et al.* (2014)의 토양 값으로 나타내었다.³ 이동오염원의 end member에 근접할수록 더 높은 δ¹⁵N-NO₂ 값과 NO₂ 농도를 나타내며, 고속도로로부터 거리가 멀어질수록 더 낮은 δ¹⁵N-NO₂와 NO₂ 농도 값을 나타냈다. binary model에 의한 지점별 오염기여도 적용 결과, P2 지점 의 이동오염원은 76%, P3 지점은 65%, P4 지점은 55% 및 P5 지점은 46%로 추정되며 거리에 따라 이 동오염원의 영향이 감소하였다.

3.3. 석탄화력발전시설에서의 NO_x 안정동위원소 조성 특성

조사대상시설에서 배출되는 먼지 중의 입자상 NO₃ 와 배출가스 중의 가스상 NOx를 포집하여 안정동위 원소를 분석하였다.

조사대상시설의 배출가스 중 SCR이 설치된 화력발 전시설의 입자상 질산염의 δ¹⁵N-NO₃⁻는 12.8‰이며, 가스상 NOx의 농도는 3.6±1.0 mg/m³, δ¹⁵N-NO₃⁻는 17.6±0.4‰로 조사되었다. 반면 FGD만 설치된 화력 발전시설의 입자상 질산염의 δ¹⁵N-NO₃⁻는 9.61‰이 며, 가스상 NOx의 농도는 4.6±0.2 mg/m³, δ¹⁵N-NO₃⁻ 는 10.4±0.2‰로 조사되었다(*Table* 1).

일반적으로 석탄연소 NOx의 δ¹⁵N-NO₃⁻ 값은 5‰에 서 13‰로 석탄 중의 질소 동위원소 값에 따라 달라지 거나 방지시설 설비에 따라 다르게 나타나는 것으로 알 려진 바 있으며, SCR이 설치된 시설이 설치되지 않은 시설보다 더 positive한 값을 나타내는데 최근 결과에 따르면 SCR을 도입한 발전시설에서의 δ¹⁵N-NO₃⁻는 19.5±2.3‰, SNCR 또는 FGD만 설치된 시설은 14.2±0.8‰로 보고되었으며⁵ 본 연구에서 조사된 SCR 도입 시설과 FGD 도입 시설의 배출가스 중 NOx의 δ¹⁵N-NO₃⁻ 값은 기존 연구결과와 유사한 안정동위원소 특성값을 보이는 것으로 판단되며, 화력발전시설에서 배출되는 NOx는 본 연구에서 조사된 이동오염원보다 더 높은 δ¹⁵N-NOx 값을 가지는 것으로 나타났다.

4.결 론

본 연구는 Ogawa PAS를 이용하여 배출원 인근에 서 시료채취를 하였으며, 질소안정동위원소 분석을 통 하여 질소의 분포 특성을 조사하였다. 서울지역 터널 내부의 NO₂ 농도는 3809±2657 ppbv, δ¹⁵N-NO₂ 값은 7.7±1.8 ‰로 일반적인 이동오염원의 안정동위원소 값 을 가지는 것으로 나타났다. 고속도로에서부터의 거리 가 멀어짐에 따라 NO₂농도는 1043 ppbv부터 232 ppbv

Analytical Science & Technology

까지 감소하고 δ¹⁵N-NO₂는 7.7‰부터 -14.4‰까지 감소 하였다. 고속도로인근시료의 δ¹⁵N-NO₂는 5.9±1.4 ‰로 고농도의 높은 안정동위원소 값은 이동오염원의 영향 을 더 많이 받았으며 터널의 교통 값과 유사한 결과 를 나타냈으며, 도로로부터 1.1 km 떨어진 지점의 경 우 -11.5±2.9 ‰로 저농도의 낮은 안정동위원소 값은 토양 등의 자연배출원의 영향을 더 많이 받았을 것으 로 추정된다. 석탄화력발전시설에서의 배출가스 중 δ¹⁵N-NO₃은 터널에 비해 높은 양의 값을 가지며. NOx를 저감시키는 SCR이 도입된 시설의 경우 FGD 만이 설치된 시설에 비해 더 높은 양의 값을 갖는 것 으로 조사되었으며 이동오염원에 비해 높은 값을 보 였다. 본 연구는 국내에서 환경대기 및 배출가스 중 NOx의 질소안정동위원소 특성을 조사한 첫 사례로서, 특히 PAS 시료채취기법은 설치 및 운용이 용이 하며 원거리 시료채취에 적합하여, 대기 중 장기간의 NOx 안정동위원소 특성조사를 위해 유용한 방법으로 판단 된다. 향후 기존 배출원에 대한 추가 조사 및 다른 NOx 배출원인 자연 배출원 등의 특성조사를 할 필요 가 있을 것으로 사료되며 이를 통해 지역별 NOx 오 염특성을 비교할 수 있을 것으로 판단된다.

감사의 글

본 논문은 2014년 및 2015년 국립환경과학원 연구 사업 R&D 예산으로 수행된 연구입니다(2014-01-01-053, 2015-01-01-014).

한국기초과학지원연구원의 질소안정동위원소 분석 지원에 감사드립니다.

References

 E. M. Elliott, C. Kendall, S. D. Wankel, E. W. Boyer, D. A. Burns, G. G. Learm, H. E. Golden, K. Harlin, A.

Authors' Positions

: Researcher
: Researcher
: Researcher
: Researcher
: Researcher
: Director, Senier Researcher
: Researcher
: Researcher
: Senior Researcher

Vol. 32, No. 1, 2019

Bytnerowicz, T. J. Butler, and R. Glatz, *J. Geophys. Res.*, **114**, 148-227 (2009).

- C. Kendall, E. M. Elliot, and S. D. Wankel, 'Stable Isotopes in Ecology and Environmental Science', 2nd Ed., 375-449, Blackwell publishing, 2007.
- J. D. Felix and E. M. Elliott, *Atmos. Environ.*, 92, 359-366 (2014).
- W. W. Walters, S. R. Goodwin, and G. M. Michalski, *Environ. Sci. Technol.*, 49, 2278-2285 (2015).
- J. D. Felix, E. M. Elliott, and S. L. Shaw, *Environ. Sci. Technol.*, 46, 3528-3535 (2012).
- Ministry of Environment Notification No. 2017-51 (2017.11.17), Republic of Korea.
- United States Environmental Protection Agancy, 'Determinations of Nitrogen Oxide Emissions from Stationary Sources', 2017.
- J. G. Coughlin, Z. Yu, and E. M. Elliott, *Rapid Com*mun. Mass Spectrom., **31**, 1211-1220 (2007).
- I. S. Kim, K. S. Lee, Y. S. Bong, J. K. Ryu, and K. G. Kim, J. Geol. Soc. Korea, 48(4), 351-356 (2012).
- Y, H. Kim, K. S. Seok, Y. M. Park, J. Y. Kim, M. S. Kim, J. J. Park, S. M. Yu, K. S. Park, M. J. Kim, J. S. Park, J. S. Kim, and H. M. Yoo, 'Building data library of stable isotopic compositions for anthropogenic emissions', 2nd Ed., Annual report of NIER. 2015 (unpublished data).
- E. M. Elliott, C. Kendall, S. D. Wankel, D. A. Burns, E. W. Boyer, K. Harlin, D. J. Bain, and T. J. Butler, Environ. Sci. Technol., 41, 7661-7667 (2007).
- K. D. Kim, H. K. Ko, T. J. Lee, and D. S. Kim, J. Korea Soc. Atmos. Environ., 27(4), 405-415 (2011).
- G. Y. Kim, K. H. So, H. C. Jeong, K. M. Shim, S. B. Lee, and D. B. Lee, *J. Anal. Sci. Technol.*, **43**(6), 880-885 (2010).
- 14. G. Bird, Envion. Inter., 37, 802-819 (2011).