科学研究費助成事業

平成 2 9 年 6 月 9 日現在

研究成果報告書

科研費

機関番号: 13901 研究種目: 基盤研究(A)(一般) 研究期間: 2014~2016 課題番号: 26241006 研究課題名(和文)対流圏オゾンの三酸素同位体組成測定

研究課題名(英文)Triple oxygen isotopic compositions of tropospheric ozone

研究代表者

角皆 潤(Tsunogai, Urumu)

名古屋大学・環境学研究科・教授

研究者番号:50313367

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 32,200,000円

研究成果の概要(和文):対流圏オゾンの起源や挙動を解明するため、オゾンの三酸素同位体組成定量システム を開発した。これはオゾンと亜硝酸を選択的に反応させて硝酸化し、その三酸素同位体組成を測定した上で、亜 硝酸由来の酸素の寄与を補正して求めるものである。予定通り分析法を確立し、平成28年10月から翌年2月ま で、新潟と名古屋の2地点で連続観測を実施した。名古屋で観測されたオゾンの三酸素同位体組成(両端平均) は、新潟で観測されたものより、有意に高かった。名古屋のオゾンは、主に対流圏のバックグランドレベルのオ ゾンが占めていたのに対して、新潟では対流圏内、特に地表付近で生成したオゾンの寄与が大きいことを反映し ている可能性がある。

研究成果の概要(英文):We determined the triple oxygen isotopic compositions of tropospheric ozone from those in nitrate that had been produced on the nitrite-coated filters through the reaction between nitrite and ozone. We found that the triple oxygen isotopic compositions of tropospheric ozone taken in Nagoya were mostly larger than those taken in Niigata during the observation in winter.

研究分野:大気化学

キーワード:オゾン 三酸素同位体 対流圏 成層圏 フィルター

1. 研究開始当初の背景

対流圏大気中には、30 ppb 前後のオゾン (O₃)が含まれている。成層圏 O₃は、濃度の減 少が問題となっているが、対流圏 O₃は逆で、 産業革命以降濃度が上昇傾向にあることが知 られている。O₃は、温室効果ガスであると同時 に、強力な酸化性物質として人間や生態系に 直接有害な影響を与えるため、対流圏濃度の 増加は大きな脅威である。特に東アジア域に おける対流圏 O₃ 濃度は今後顕著に増大する ものと予測されており(Fig. 1)、これが農作物 や陸上生態系などに対して甚大な損害をもた らす可能性もある。

O₃は、人為的に排出された窒素酸化物(NO_x) や揮発性有機化合物(VOC)などの汚染物質 が、大気中で引き起こす複雑な光化学反応を 経て、二次的に生成する。また成層圏 O₃層の 存在に代表されるように、天然の生成過程も存 在する。さらに除去反応も活発で、大気中寿 命も1ヶ月前後と短い。従って直接的に放出さ れ、大気中寿命も長いフロン類とは異なり、対 流圏 O₃ 濃度増大の抑制策を決めるのは容易 ではない。NO_x や VOC の放出量を抑えるの はもちろんだが、対流圏 O₃の生成過程(起源) や、対流圏内における挙動を正確に把握して おく必要がある。しかし、O₃や関連物質の濃度 だけを観測しても、これを実現するのは難しい。



Fig. 1 2025 年夏季における地表付近オゾン濃度 分布のモデル予測(Lelieveld & Dentner, 2000)。

2. 研究の目的

そこで本研究は、O3の三酸素同位体組成 $(\delta^{18}O$ 値および $\Delta^{17}O$ 値)を指標に用いることで、 その起源(生成高度)や生成後の挙動解明に 挑戦する。同位体相互の性質に質量以外に 差が無い場合、各同位体の相対比は質量依 存の同位体分別則(MDF: Mass Dependent Fractionation)に従って変化する。このため三 種の安定同位体を持つ酸素原子を分子内に 含む物質は、¹⁸O/¹⁶O比(δ¹⁸O値)と¹⁷O/¹⁶O比 $(\delta^{17}O$ 値)の間に、海水を起点にした直線的な 関係が成立していることが知られている(Fig. 2 の MDF)。しかし 1980 年代に、大気中の O3 が MDF では説明のつかない異常な組成を示す ことが明らかになった(Fig. 2)。これは光化学 的な O₃の生成反応が、質量非依存の同位体 分別(NMDF)を伴うことに起因しており、この NMDFの大きさ(Fig. 2 中の Δ^{17} Oに相当)は、



Fig. 2 地球上の含酸素化合物の三酸素同位体組成 分布。「MDF」として示した太線が、質量依存の同位体 分別則で説明可能な三酸素同位体組成を示すが、O₃ や HNO₃ は MDF から大きく外れる。

生成時の圧力を反映することも、明らかになっている。この Δ^{17} O値は、通常のMDFの化学反応を何回経由しても変化しないため、 Δ^{17} O値を測定することで、成層圏由来のO3の混合比を推定したり、あるO3濃集気塊の生成高度を決定したり出来る可能性があり、さらに δ^{18} O値も加えると、観測したO3の生成後の履歴(被分解過程の有無と程度)を推定出来る可能性もある。

しかし、既存の対流圏 O_3 の $\Delta^{17}O$ 値分析法 は、極低温冷凍機を使用して O3の単離(特に O2 からの分離)・濃縮を行うもので、複雑かつ 特殊で、報告例も極めて少ない (Krakowsky et al., 1995; Johnston & Thiemens, 1997) 。 *±* た、その報告値も、あまり信頼に足るものでは 無い (Brenninkmeijer et al., 2003)。これは、 対流圏 O₃の同位体組成分析を実現するには、 以下に列挙するような、多くの課題を克服する 必要があるためである。①(濃度と異なり)可搬 型の機器で定量するのは難しく、何らかの形 で実験室に持ち帰る必要がある、②0,は金属 やガラスなどと接触すると容易に分解してしま うため、O3 形のまま保存したり、あるいはライン 内で複雑な処理を施したりするのは難しい、③ - 般の拡散導入型の気体質量分析計を用い る場合、少なくとも数100L以上の対流圏大気 からO3をかき集めないと必要量(1 µmol 程度) に達しない、④微量成分である O₃と主成分で ある O2 や N2 の大気圧下における沸点差はご く僅かで、これを利用して O3を定量的に分離・ 濃縮するのは難しい。

3. 研究の方法

本研究代表者らは、NO₃⁻の定量的 N₂O 化と、 自作の熱分解炉による N₂O の定量的 O₂ 化、 さらに連続フロー型の高感度 O₂質量分析を組 み合わせることで、NO₃⁻の Δ^{17} O 値の高感度定 量(必要量 20 nmol 程度)を実現してきた (e.g., Tsunogai et al., 2010)。本研究では、この NO₃⁻ の Δ^{17} O 値定量法を、O₃ の Δ^{17} O 値定量に応 用する。まず O₃とNO₂⁻試薬を選択的に反応さ せて NO₃⁻化して実験室に持ち帰り(Fig. 3)、 NO₃⁻の Δ^{17} O 値を測定した上で、NO₂⁻由来の O 原子の寄与を補正して O₃の Δ^{17} O 値を求め る。また、この新手法を用いて O₃の Δ^{17} O 値の 長期連続観測を実現する。



Fig. 3 本研究で使用した同位体組成測定用オゾン 捕集システム。

4. 研究成果

4.1 高純度NO2⁻試薬の準備

 O_3 フリーの高純度ガスで常に満たされたされ たチャンバーを用意し、この中で特級 NaNO₂ 試薬の再結晶化を行うことで、NaNO₂ 試薬の 精製を行うと同時に酸素同位体組成の均一な NaNO₂ 試薬を用意した。

4.2 オゾン(O₃)捕集効率の検討

濃度測定用の O₃ 捕集方法を参考に、フィル ターホルダーに精製済み NaNO₂ 試薬に炭酸 ナトリウム(NaCO₃ 試薬)とグリセリンを含浸させ た濾紙(フィルター)を装着し、ポンプで吸引 して O₃ の捕集を目指すこととした。そこでオゾ ン発生装置とオゾン濃度計を装着したチャン バーを構築し、このチャンバー内のオゾンを吸 引速度や濾紙の材質等の条件を変えながら 捕集する実験を繰り返した。捕集した濾紙上 の NO₂⁻と NO₃⁻を純水に抽出し、濃度をイオン クロマトグラフで定量することで、最適な捕集 条件を検討した。

その結果、吸引速度は遅ければ遅いほど反応率が上昇することが明らかになり、時間分解能との兼ね合いから、0.5 L/min が最も適当と結論した。またこの速度条件下で、セルロース 濾紙の場合は3段、ガラス繊維濾紙の場合は2段をフィルターホルダーの段数として採用した。また含浸する各試薬(NaNO₂/NaCO₃/グリセリン)の濃度は、重量比で1:2:0.5 とした。

4.3 余剰亜硝酸(NO₂⁻)除去法の開発

本研究では、O₃とNO₂「試薬を選択的に反応 させて NO₃「化して持ち帰り、実験室で NO₃一の 同位体組成を定量化することで、O₃の同位体 組成を求める。ただし、NO₃一の同位体組成分 析では、まず NO₃でを NO₂一化した上で N₂O 化 して質量分析する。従って未反応の NO₂一が試 料中に共存すると、NO₃一の同位体分析を阻害 する。そこで未反応の NO₂ を選択的に除去す る方法を検討した。

具体的には、以下に式(1)として示したスルフ rミン酸(H_2NHSO_3)と NO_2 との間の反応や、 式(2)として示したアジ化水素(HN_3)と NO_2 と の間の反応を検討した。

$NO_2^- + H_2NHSO_3 \rightarrow H_2SO_4 + N_2 + H_2O$ (1)

$NO_2^- + HN_3 \rightarrow N_2O + H_2O$ (2)

いずれの反応も、NO₂⁻の除去には良好な結 果を示した。しかし式(1)の反応で処理した試 料だと、引き続き実施した NO₃⁻同位体比分析 に際して、分析値の再現性がきわめて低くなっ た。これは除去に利用したスルファミン酸が溶 液内に残っていることで、NO₃⁻同位体比分析 の際に、NO₃⁻を還元して生成した NO₂⁻が N₂ 化してしまうことに原因があると考えられる。そ こで、加熱による H₂SO₄+N₂ への熱分解など、 スルファミン酸の除去法を同時進行で検討し たが、その間に式(2)の反応で得られた NO₃⁻ の同位体比分析で、良好な再現性を得ること が出来た。そこで最終的に式(2)のアジ化水素 (HN₃)による NO₂⁻除去反応を採用することとし た(Fig. 4)。

次に、酸素同位体組成(δ¹⁸O 値および Δ¹⁷O 値)既知の NO3 に対してその 100 倍前後の NO2 を添加した混合水溶液を用意し、NO2 除 去処理を施した上で、NOプおよびNO3゚の各濃 度と、NO」の酸素同位体組成を定量した。得 られた結果から、①初期濃度が 100 μmol/L 未 満であれば、濃度が1000分の1以下になるま で NO2⁻が除去される、②NO3⁻には有意な濃 度変化は認められず、また酸素同位体組成に 有意な変動が見られ無い、③酸素同位体組成 分析の再現性はδ¹⁸Oが0.7‰、Δ¹⁷Oが0.4‰ となった。そこで実際の試料分析では、フィル ター抽出試料(捕集時間が7日間の一段目 NaNO2含浸フィルターを30mLの純水に抽出 した場合、NO₂-濃度は400-600 µmol/L 程度、 NO₃-濃度は 20-30 µmol/L 程度)を NO₂-濃度 がちょうど 100 µmol/L となるように希釈した上 で一連の前処理を実施して余剰 NO2 を除去 し、その上でNO₃つN₂O化を実施することとし た(**Fig. 4**)。

4.4 同位体比校正

オゾン発生装置が一定条件下で生成するO3



Fig. 4 本研究で採用したフィルターから抽出した試料の前処理手順。

の三酸素同位体組成(δ^{18} O· Δ^{17} O)を決定する ことで、フィルター上に採取する O3 試料の同 位体組成校正用の 0,源として活用した。0,の 同位体組成は、圧力以外に主成分組成を反 映して変動するため、これを利用して、複数種 の同位体組成の O3 を生成出来るようにした。 また発生した O3 の同位体組成は、O3 発生装 置通過前のO2と、O3発生装置(一部がO3化) を通過し、さらに多段 NO2 含浸フィルター(O3 の外側のO原子のみが選択的に除去され、残 った O 原子は O, に戻る)を通過した O, の同 位体組成を比較することで定量した。ただし、 O3 発生装置を通過する全 O2 のうち、O3 化す るのは 2%程度しかないため、O3の同位体組 成を必要とされる測定精度(±0.5%程度)で求 めるには、O₂の同位体組成を超高精度 (±0.01‰程度)で求める必要がある。そこで、 デュアルインレット型の高精度質量分析計を 使ってこれを分析した。

続いて O₃ フリーの大気で満たしたチャンバ ーを用意し、ここに先に準備したオゾン発生装 置から同位体標準 O₃を導入してこれを各種条 件下でフィルターに捕集し分析することで、捕 集効率や、捕集時間、未反応の NO₂ 試薬の 除去率、ブランク、国際標準スケールへの校 正方法などの検討を行った。さらに名古屋や 新潟の各観測予定点で試験的に大気試料を 捕集して分析することで、やはり捕集効率や捕 集時間、ブランクなどの検討を行った。加えて、 名古屋では、捕集時間を変えた複数の試料捕 集を同時進行で実施して結果を比較すること で、本分析法の確度を検証した。

その結果、ガラス繊維フィルターを使った場 合で、1-2 µmol 程度の NO₃⁻ブランク(Δ^{17} O= 0‰)が存在することが判明した。Fig. 5 に新潟 で観測時に得られた 1 段目フィルター(F1)と2 段目フィルター(F2)の各フィルターの NO₃⁻量 とその NO₃⁻の Δ^{17} O 値の関係を示した(ただし NO₃⁻量は、逆数がリニアなるようにプロットとし ている)。Fig. 5 から明らかなように、F1 と比較 して F2 は NO₃⁻量が小さく、また Δ^{17} O 値が大 きく低下することがわかる。NO₃⁻量が小さくなる



Fig. 51 段目(F1)と2 段目(F2)の各フィルターにおける NO₃⁻捕集量(逆数リニアプロット)とその Δ^{17} O 値の 関係。

のは、大部分の O₃は F1 で NO₃-化し、残った 微量の O₃だけが F2 で NO₃-化したことを反映 したものと思われるが、O₃ 由来の NO₃であれ ば Δ¹⁷O 値は F1 と等しいはずなので、それだ けでは F2 の Δ^{17} O 値が F1 と比べて低下する ことが説明出来ない。これを説明するには、O3 由来の $NO_3^{-}(\Delta^{17}O=+7-11\%)$ 以外に、1-2 µmol 程度の NO₃⁻ブランク(Δ¹⁷O= 0‰)が、少 なくとも F2 上に存在していると考える必要があ る。この NO₃ブランクの起源として、①フィルタ ーもしくは NO₂ 試薬そのものに含まれる NO₂、 2フィルター上の NO₂⁻が O₂等の弱酸化性物 質と反応して生成した NO₃ (Koutrakis et al., 1993)、③前処理で除去しきれなかった NO2-、 等が考えられる。ただ①-③のいずれの場合も、 NO3⁻ブランクは F1 と F2 の両方にほぼ等量含 まれていることになるので、Fig. 5 に示すように、 F1とF2のNO₃⁻量(逆数)と Δ^{17} O値の関係を NO₃⁻量無限大(NO₃⁻量逆数 = 0)まで延長し た y 切片の値が O₃ 由来の NO₃の Δ^{17} O 値と なる。そこで実際の分析では、F1 と F2 の両方 についてして NO₃⁻量とその同位体組成(δ¹⁸O・ Δ¹⁷O)を求め、NO3⁻ブランクを補正することとし た。また、F1 フィルター上の NO3 量がなるべく 多くなるように、捕集時間は最低でも7日間確 保することとした。

4.5 観測

平成 28 年 6 月から、名古屋大学東山キャン パス環境共用館(愛知県名古屋市千種区不 老町)で、また平成 28 年 10 月から、新潟巻酸 性雨測定所(新潟市西蒲区越前浜字向谷地) で連続観測を開始した。捕集時間は、一週間 で固定した。得られた試料は名古屋大学に集 約し、各 NaNO₂ 含浸フィルターを 30 mL の超 純水に溶解し、まずイオンクロマトグラフを用い て NO₃ および NO₃ つ。濃度を分析した。次に NO₂ 濃度がちょうど 100 μ mol/L となるように超 純水で希釈した上で確立した前処理方法を応 用して余剰 NO₂ を除去し、その上で NO₃ の N₂O 化を実施した(**Fig. 4**)。生成した N₂O の 同位体組成(δ^{18} O· Δ^{17} O)はもちろん、抽出に 用いた H₂O の δ^{18} O 値も定量した。

4.6 観測結果および解析

本手法で求めた $O_3 O \Delta^{17}O$ 値は、厳密には $O_3 中の全 O 原子の平均 \Delta^{17}O 値 (\Delta^{17}O(O_3)_{bulk})$ とは異なり、 $O_3 を構成する 3 個の O 原子のうち$ の、両端 (terminal) の 2 個の O 原子の平均値である (Alexander et al., 2009)。そこで本文中 $で は、これを <math>\Delta^{17}O(O_3^*)$ 値、もしくは $\Delta^{17}O(O_3)_{terminal}$ 値として示し、 $\Delta^{17}O(O_3)_{bulk}$ 値と 区別する。なお $O_3 O \, ^{17}O$ 異常は両端 (terminal) に限られると考えられているので (Savarino et al., 2008)、 $\Delta^{17}O(O_3)_{bulk}$ 値との比較が必要な場 合は以下の換算式を使う。

$\Delta^{17}O(O_3)_{\text{bulk}} = 2/3 \times \Delta^{17}O(O_3^*) \quad (3)$

Fig. 6 に、新潟で観測された O₃の Δ^{17} O 値 $(\Delta^{17}O(O_3^*))$ の時間変化を示す。 $\Delta^{17}O$ 値は +20.3‰から+37.4‰に分布しており、平均は

+29.2‰であった。一方、名古屋で観測された O₃の $\Delta^{17}O$ 値($\Delta^{17}O(O_3^*)$)は、+31.8‰から +38.5‰に分布しており、平均は+35.2‰であっ た。つまり、名古屋の $\Delta^{17}O$ 値は高い値でほぼ 一定であるのに対して、新潟はこれよりも $\Delta^{17}O$ 値が大きく低下する週があるため、平均で 6‰ の差を生んでいるものと考えられる。

名古屋における観測値は、Morin et al. (2009) が、NO₃つ Δ¹⁷O 値から推定した対流 圏 O_3 の平均 $\Delta^{17}O(O_3^*)$ である+35‰と概ね一 致している。さらに、(3)式を使って $\Delta^{17}O(O_3)_{\text{bulk}}$ 値に換算すると平均+23.5%となり、Johnston and Thiemens (1997) が観測した $\Delta^{17}O(O_3)_{\text{bulk}}$ 値(+18.8‰から+40.8‰、平均+26.4‰)とも、 平均はほぼ一致する。これは名古屋の 03は、 主に対流圏のバックグランドレベルの O, が占 めていたことを示唆する。これに対して、新潟 の Δ¹⁷O 値は、有意に低下している。室内実験 によると、 $O_3 の \Delta^{17} O$ 値は生成時の圧力が低下 するほど大きくなることが知られており (Thiemens and Jackson, 1990)、+20.3%に達 する低いΔ¹⁷O(O₃*)値は、対流圏内、特に地表 付近で生成した 0,の寄与を反映している可能 性がある。今後の研究で検証したい。

観測結果について、上記以外に Δ^{17} O 値と δ^{18} O の関係や、日周変化の有無、さらに成層 圏 O₃の混合比、モデルとの整合性と言った点 について解析・議論したが、詳細は紙面の制 約があるので省略する。

対流圏 0,の起源や挙動の理解、将来予測 は数値モデルに頼らざるを得ないが、この数 値モデルの検証は、これまで濃度の時空間分 布観測値を再現するかどうかで判断するしか なかった。本研究によって、対流圏 O3の Δ¹⁷O 値が実測出来るようになったので、対流圏 O3 の起源や挙動を数値モデルとは独立に理解 することが出来るようになる。既存の数値モデ ルの検証が実現し、より確度の高い将来予測 につなげることが出来る。その恩恵は、大気化 学分野に止まらず、陸水・森林・海洋・土壌・農 学などの広範な分野に及ぶ。 また、対流圏 O3の同位体組成の時間変化を観測することで、 東アジアの大気環境変質をいち早く捉えること も期待される。



Fig. 6 新潟巻酸性雨測定所で観測された $O_3 \circ \Delta^{17}O(O_3^{-1}))$ の時間変化。

参考文献

Alexander et al. (2009) *Atmos. Chem. Phys.*, 9, 5043-56.

Brenninkmeijer et al. (2003) *Chem. Rev.*, 103, 5125-62.

Johnston & Thiemens (1997) *J. Geophys. Res.* 102, 25395-404.

Koutrakis et al. (1993) *Anal. Chem.*, 65, 209-14. Krakowsky et al. (2000) *Gephys. Res. Lett.*, 22, 1713-6.

Lelieveld & Dentner (2000) *J. Geophys. Res.*, 105, 3531-51.

Morin et al. (2009) *J. Geophys. Res.*, 114, D05303, doi:10.1029/2008jd010696.

Savarino, et al. (2008) *J. Chem. Phys.*, 128, doi:10.1063/1.2917581.

Thiemens & Jackson (1990) *Geophys. Res. Lett.*, 17(6), 717-719.

Tsunogai et al. (2010) *Atmos. Chem. Phys.*, 10, 1809-20.

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計9件)

- <u>角皆</u>潤,中川 書子 (2016) 安定同位体組 成を指標に用いた窒素酸化物の起源解析 と窒素循環定量への応用.エアロゾル研究, 第31巻,第1号, p.5-14, doi:10.11203/jar.31.5.
- ② <u>Tsunogai, U.</u>, T. Miyauchi, T. Ohyama, D.D. Komatsu, F. Nakagawa, Y. Obata, <u>K. Sato</u>, and T. Ohizumi (2016) Accurate and precise quantification of atmospheric nitrate in streams draining land of various uses by using triple oxygen isotopes as tracers. *Biogeosciences*, 13, 3441-3459, doi:10.5194/bg-13-3441-2016.
- ③ Yamazaki, A., T. Watanabe, <u>U. Tsunogai</u>, F. Iwase, H. Yamano (2016) A 150-year variation of the Kuroshio transport inferred from coral nitrogen isotope signature. *Paleoceanography*, 31, 6, 838-846, doi:10.1002/2015PA002880.
- ④ Parrish D.D., Galbally I.E., Lamarque J.F., Naik V., Horowitz L., Shindell D.T., Oltmans S.J., Derwent R., <u>Tanimoto H.</u>, Labuschagne C., Cupeiro M. (2016) Seasonal cycles of O₃ in the marine boundary layer: Observation and model simulation comparisons. *Journal of Geophysical Research*, **121**, 538-557, doi: 10.1002/2015JD024101.
- ⑤ 佐藤 啓市,黒川 純一,猪股 弥生,箕浦 宏明 (2016) 日中共同による東アジアにお ける長距離輸送モデルの比較研究プロジ ェクト.大気環境学会誌,第51巻,第1号, 17-24, doi:10.11298/taiki.51.17.
- (6) Yamazaki, A., T. Watanabe, <u>U. Tsunogai</u>, H. Hasegawa, H. Yamano (2015) The coral δ¹⁵N record of terrestrial nitrate loading varies with river catchment land use. *Coral Reefs*, **34**, 1, 353-362, doi:10.1007/s00338-014-1235-1.

- ⑦ <u>角皆 潤</u>,中川 書子 (2014) 同位体環境科 学第3講:安定同位体比によるプロセス解 析. 大気環境学会誌,第49巻,第5号,A63-A72, doi:10.11298/taiki.49.A63.
- (8) <u>Tsunogai, U.</u>, Komatsu, D. D., Ohyama, T., Suzuki, A., Nakagawa, F., Noguchi, I., Takagi, K., Nomura, M., Fukuzawa, K., and Shibata, H. (2014) Quantifying the effects of clear-cutting and strip-cutting on nitrate dynamics in a forested watershed using triple oxygen isotopes as tracers. *Biogeosciences*, **11**, 5411–5424, doi: 10.5194/bg-11-5411-2014.
- (9) <u>Tanimoto, H.</u>, S. Kameyama, Y. Omori, S. Inomata and <u>U. Tsunogai</u> (2014) Highresolution measurement of volatile organic compounds dissolved in seawater using Equilibrator Inlet-Proton Transfer Reaction -Mass Spectrometry (EI-PTR-MS). In: Western Pacific Air-Sea Interaction Study (Eds. M. Uematsu, Y. Yokouchi, Y. W. Watanabe, S. Takeda, and Y. Yamanaka), pp. 89-115, TERRAPUB, doi: 10.5047/w-pass.a02.001.

〔学会発表〕(計 11 件)

- 中川 書子,中根 令以,<u>角皆 潤</u>,須藤 健 悟,野口泉,山口 高志 (2016) 三酸素同 位体組成を指標に用いた大気中ガス状亜 硝酸の起源推定.日本地球惑星科学連合 2016 年大会,幕張メッセ国際会議場,2016 年5月 22-26 日.
- ② 伊藤 昌稚, 佐久間 博基, 小松 大佑, 中川 書子, <u>角皆 潤</u>, 石村 豊穂 (2016) 溶存酸 素の三酸素同位体組成自動分析手法の開 発. 日本地球惑星科学連合2016年大会, 幕 張メッセ国際会議場, 2016 年 5 月 22-26 日.
- ③ Ito, M., Sakuma, H., Komatsu, D., Nakagawa, F., <u>Tsunogai, U.</u>, and Ishimura, T. (2016) Development of a Noble Pretreatment System for the Determination on the Triple Oxygen Isotopes of Dissolved Oxygen. 2016 Goldschmidt Conference, 26 June - 01 July 2016, Yokohama, Japan.
- ④ Obata, Y., Ando, K., Ohyama, T., Nakagawa, F., <u>Tsunogai, U.</u>, Yamashita, N., Saito, T and Sase, H (2016) Accurate Quantification of Atmospheric Nitrate in Stream Water Eluted from a Small Forested Watershed Using Triple Oxygen Isotopic Composition. 2016 Goldschmidt Conference, 26 June - 01 July 2016, Yokohama, Japan.
- (5) Nakagawa, F., Nakane, R., <u>Tsunogai, U.</u>, Sudo, K., Noguchi, I. and Yamaguchi, T. (2016) Triple Oxygen Isotopic Compositions of Atmospheric HONO: Evidence for the Importance of Primary Sources. 2016 Goldschmidt Conference, 26 June - 01 July 2016, Yokohama, Japan.
- ⑥ 中根 令以,大山 拓也,中川 書子,<u>角皆</u>
 <u>潤</u>,野口 泉 (2015) 大気中ガス状亜硝酸
 (HONO)の三酸素同位体異常の定量化.

AAS21-21, 日本地球惑星科学連合 2015 年 大会, 幕張メッセ国際会議場, 2015 年 5 月 24-28 日.

- ⑦ 大山拓也,<u>角皆</u>潤,小松大祐,中川書子, 野口泉,山口高志 (2015) 乾性沈着する 硝酸と湿性沈着する硝酸の三酸素同位体 組成を比較する.第 21 回大気化学討論会, 東京工業大学大岡山キャンパス,2015年10 月 19-21 日.
- 小幡祐介,大山拓也,中川書子,<u>角皆 潤</u>, 山下尚之,齋藤辰善,佐瀬裕之,<u>佐藤啓市</u>, 大泉毅 (2015) 大気から沈着する硝酸の森 林生態系における挙動.第 21 回大気化学 討論会,東京工業大学大岡山キャンパス, 2015 年 10 月 19-21 日.
- ⑨ 中根 令以,大山拓也,中川書子,<u>角皆 潤</u>, 野口 泉,山口 高志 (2014) 硝酸の三酸素 同位体組成を指標に用いた NOx の光化学 反応過程の解析.第 20 回大気化学討論会, 府中グリーンプラザ本館,2014 年 10 月 27-29 日(優秀学生発表賞受賞)
- <u>角皆</u>潤,中川 書子 (2014) 軽元素安定同 位体比指標の弱点とその克服に向けて,日 本質量分析学会同位体比部会プレゼミ,筑 波山温泉旅館一望,2014年11月26-28日. (招待講演)
- 中川 書子, <u>角皆 潤</u> (2014) 水の三酸素同 位体比測定, 日本質量分析学会同位体比部 会, 筑波山温泉旅館一望, 2014 年 11 月 26-28 日.

〔図書〕(計 0件)

〔産業財産権〕 ○出願状況(計 0件) ○取得状況(計 0件)

〔その他〕 特になし

6. 研究組織

(1)研究代表者 角皆 潤(TSUNOGAI URUMU) 名古屋大学大学院環境学研究科・教授 研究者番号:50313367
(2)研究分担者 谷本 浩志(TANIMOTO HIROSHI) 国立環境研究所地球環境研究センター・室長 研究者番号:30342736 佐藤 啓市(SATO KEIICHI) 一般財団法人日本環境衛生センターアジア 大気汚染研究センター情報管理部・上席研究 員 研究者番号:00391110