東部東シナ海における大気から海洋への栄養塩沈着量

山田弥知*1,武田重信*2,田村 圭*3,塩田友樹*1,吉村 浩*1

Nutrient supply fluxes from atmosphere to ocean at the eastern East China Sea

Misato YAMADA^{*1}, Shigenobu TAKEDA^{*2}, Kei TAMURA^{*3}, Yuki SHIOTA^{*1} and Hiroshi YOSHIMURA^{*1}

In order to understand the significance of atmospheric nutrients deposited over the eastern East China Sea on the primary productivity, marine aerosols collected on board T/S Nagasaki-Maru from April to December 2010 were analyzed for water-soluble concentrations of NO_3^- , NO_2^- , NH_4^+ , PO_4^{3-} , and Si(OH)₄. Deposition of inorganic nutrients mainly occurred as NO_3^- and NH_4^+ . Only a small amount of atmospheric deposition fluxes for PO_4^{3-} , and Si(OH)₄ were observed during the observation period, and the average molar ratio of deposited water-soluble nutrients was 320 N: 1 P: 5.4 Si. Deposition fluxes of inorganic nitrogen in spring and autumn were $2.5 \sim 3.1$ times higher than those observed in summer. In spring and autumn, atmospheric aerosols were under significant influences of polluted urban atmosphere from Chinese coast, and the nitrogen deposition increased along with magnitude of the Asian dust event. While unpolluted atmosphere from the North Pacific was dominant in summer. Our estimate of the atmospheric inorganic nitrogen deposition fluxes over the East China Sea between spring and autumn could account for ca. 40% of a biological nitrogen fixation in these waters, but it increased up to 200% of the biological fixation during the Asian dust events.

Key Words: 乾性沈着量 Dry deposition fluxes, 大気エアロゾル Atmospheric aerosols, 東シナ海 East China Sea, 黄砂 Asian dust

生物活動が活発な東シナ海は、中国の東部沿岸と北西太平 洋に挟まれており、世界でも最も大きい縁海のひとつであ る。近年まで、一次生産に利用される栄養塩は主に長江と黒 潮亜表層水由来であると考えられてきた。しかし近年、大気 から海洋への栄養塩供給も重要な要素であると指摘されてい る。^{1,2)} 大気からの窒素沈着量は長江からの無機窒素の流入 量に匹敵し、大気沈着が海洋の生産性と生態系構造に影響を 及ぼすという報告がある。³⁾ また東シナ海へ大気から沈着す る窒素供給源は、大気への汚染物質放出量が大きい東中国か ら輸送されている空気塊が主であると考えられている。⁴⁾

一方,東シナ海に多く存在する窒素固定生物⁵や珪藻にとって,リンやケイ素も重要な栄養塩のひとつである。大気中に鉱物粒子由来のリンやケイ素は比較的多く存在するが,海水中にはほとんど溶出せず,生物が利用できる割合はごくわ

ずかであると言われている。⁶⁾ しかし大西洋では, サハラ砂 漠からのダストイベント時にリンやケイ素が多く沈着してい ることが報告されている。^{7,8)} 黄砂起源のダストイベント時 に太平洋でリンが比較的多く沈着していたという報告もあ り、⁹⁾ ダストイベントに伴い東シナ海でもリンやケイ素の沈 着量が増加することが考えられる。黄砂イベントが起こる と, 黄砂粒子と共に人為起源物質も多く輸送されることが報 告されているため、¹⁰⁾ 人為起源物質の排出量と黄砂の規模に よって窒素沈着量も,変化することが予想される。

これまでの大気から海洋への栄養塩沈着量の研究は、陸上 の定点観測が主であるが、^{11,12)}周辺地域の土壌物質や人為起 源物質の影響が考えられるため、必ずしも洋上に供給される 栄養塩量と同様の傾向を示すとは限らない。一方洋上での実 測データ^{3,13)}は限られており、窒素以外のリンやケイ素につ

* 1 長崎大学水産学部
 Faculty of Fisheries, Nagasaki University

 * 2 長崎大学大学院水産・環境科学総合研究科
 Graduate School of Fisheries Science and Environmental Studies, Nagasaki University

* 3長崎県環境保健研究センター

Nagasaki Prefectural Institute for Environmental Research and Public Health

いてはほとんど知見が得られていないのが現状である。その ため本研究では、東部東シナ海域における春季から秋季にか けての窒素、リン、ケイ素の乾性沈着量を明らかにし、黄砂 や人為起源物質の影響について検討することを目的とした。

方 法

長崎大学水産学部附属練習船長崎丸により2010年4月から 12月までの第299次航海から第312次航海,第314次航海,第 318次航海から第320次航海にて,洋上大気エアロゾルのサン プリングを行った。本研究では東部東シナ海を航行中のサン プルのみを用いることにする。サンプリング中の航跡を Fig.1に示す。



Fig.1 Ship tracks of Nagasaki-maru during (1)spring, (2)summer, and (3)autumn 2010.

エアロゾル採集には、水面から12m にある長崎丸のコン パスデッキ上に設置した、ダイコトマス・ブロア式ハイボリ ウムサンプラ(紀本電子工業株式会社製、AS-9型)を用い た。積算流量が明らかに少なかったサンプル(60m³以下) は十分にエアロゾルを捕集できていなかったと判断し、解析 時は除いた。解析に用いたサンプルは76サンプルであり、積 算流量は、最小値82.4m³、最大値466.8m³、平均値237.3m³で あった。また、大気中の栄養塩としては、海洋へ沈着するこ とがほとんどないガスとしても存在するため、エアロゾルの 採集にはガス吸着の少ないテフロンフィルター

(ADVANTEC 社製, 直径90mm, PF040)を用いた。さら に, 沈着量を正確に見積もるために, サンプラ内蔵の分粒装 置であるバーチャルインパクタにて, PM2.5以下の小さい粒 子とそれ以外の大きい粒子に分粒した。本研究ではそれぞれ 微小粒子, 粗大粒子と表記する。また, エアロゾル採集の際 にはサンプラの隣に設置した風車型風向風速計を用い, 船か らの排気の影響を受ける可能性のある時は, サンプラを停止 させた。

フィルターは、クラス100のクリーンベンチ内で、酸洗浄 したポリカーボネート製フィルターカセットに O-リングで 固定した。準備したフィルターカセットをサンプラに取り付 け、出港後サンプラを作動させた。また、航海中はエアロゾ ルが十分量採集できる約24時間毎にフィルターを取り換え、 冷蔵保存して研究室に持ち帰った。ブランクフィルターは、 1航海に1度、フィルターをサンプラにセットし、作動させず にそのまま回収した。

また,航海中ではないが黄砂が飛来すると予想された期間 中,三重式見港沖平岸壁(38°48.7'N,129°46.3'E)に着 岸していた長崎丸の船上で,同じサンプラにて24時間連続エ アロゾル採集を行った。この期間中は船の排気の影響はない ため,風向風速計は使用しなかった。

持ち帰ったフィルターは秤量し,酸洗浄したセラミック鋏で1/4に切った後,それぞれを秤量した。さらに,微小粒子と粗大粒子の境で切りわけ,秤量した。栄養塩の測定後,それぞれの重さと積算流量から大気中濃度を求めた。なお,海洋に沈着した物質について,生物は水に溶け出した栄養塩しか利用できないため,本研究では水溶性の画分を測定した。特別に断りがない限り,本研究では水溶性の栄養塩を示しているものとする。

NO₃', NH₄', NO₂', 主要イオン(Na⁺, Mg²⁺, K⁺, Ca²⁺, Cl⁺, SO₄²⁻) は, 超純水にて超音波抽出し, テフロンフィル ター (Millipore 社製, Millex-LCR0.45µm) にて濾過し た。^{8,14)} PO₄³⁻, Si(OH)₄は pH により溶解度が異なるため, 0.1N の HCl にて pH7に調整した1mM 炭酸水素ナトリウム 抽出液にて, 超音波抽出し, 上記と同様に濾過した。^{7,8,14)} NO₃', NH₄⁺, NO₂', PO₄³⁻は, オートアナライザー (ビーエ ルテック社製, AACS-4) を用い, 吸光光度法により分析し た。Si(OH)₄は, 自作のシングルチャンネルオートアナライ ザーにて, モリブデンブルー法で分析した。主要イオンは, イオンクロマトグラフィー (使用カラム anion: IonPac AS12A, analytical 4×250mm, Product No.046073, 溶離液



Fig.2 Composite plots of five-day multiple backward trajectories originated from (1)marine, (2)Japan, (3)continental, and (4)Asian dust. Red line is a track of air mass at 500m, blue line is at 1000m, and green line is at 1500m.

20mM メタンスルホン酸,使用カラム cation: IonPac AS12A, analytical 4×200mm, Product No.046034, 溶離液 2.7mM Na₂CO₃/0.3mM NaHCO₃)を使用し測定した。検出 限界以下であったサンプルは,計算上は"0µM"として扱った。

取得したサンプルの空気塊の起源は、バックワードトラジ ェクトリー(後方流線跡解析, NOAA Air Resources Laboratory HYSPLIT モデル, http://www.arl.noaa.gov/ ready/hysplit4.html)を用いて調べた。バックワードトラジェ クトリーとは、天気図を時系列的に重ね、空気塊の動きを推 測しその位置変化を線で表したものである。本研究では気流 の出発高度を、エアロゾルの降塵を考慮し指定した場所の上 空500m, 1000m, 1500m とし、遡った期間は5日間とした。 調べた結果から、北太平洋上からきた海洋起源、日本を通過 してきた日本起源、中国大陸を通過してきた大陸起源にサン プルを分類した(Fig.2)。さらに大陸起源のうち、土壌性ダ ストの大気輸送モデル(CFORS, 九州大学, 国立環境研究 所)¹⁵⁾を参考に黄砂が飛来したと予想される時のサンプル は、黄砂起源とした。また季節変化を調べるため、4月から6月 を春、7月から9月を夏、10月から12月を秋として分類した。

ここで,サンプル中の海塩粒子の影響を考える。海塩粒子 とは海面から大気中に放出された微小な海水が,液滴の状態 もしくは乾燥した固体粒子として大気中に浮遊しているもの である。この海塩粒子をサンプルとして採集していると予想 され、その影響を、海水の含有 Na⁺濃度とその各元素比から 海塩由来の主要イオン量の値を使って除去することができ る。^{16,17)} そのため、太平洋表層水含有元素濃度¹⁸⁾を参考に、 Na⁺との比を SO₄²⁻/Na⁺ (0.0596), Ca²⁺/Na⁺ (0.0213), K⁺/Na⁺ (0.0213), Mg²⁺/Na⁺ (0.113) とし、海塩の影響を除去した。本 研究では海塩粒子の影響を除去した画分を nss (non sea salt) と表記する。

エアロゾルの沈着速度は微小粒子・粗大粒子それぞれ 0.1cm/s, 2cm/s とし¹, 大気濃度との乗法により, 沈着量 とした。本研究では, 沈着量は何も断りがなければ, 微小粒 子と粗大粒子の沈着量の合計とする。

結果および考察

大気からの窒素供給

東部東シナ海における大気からの栄養塩沈着として、 PO₄³や Si(OH)₄と比べ無機窒素(DIN: NO₃⁻, NH₄⁺, NO₂⁻ の合計とする)が非常に多かった(Fig.3)。無機窒素沈着 を詳しく見ると、NO₂⁻の沈着は非常に少なく、NO₃⁻, NH₄⁺ が同程度重要であることがわかった。



Fig.3 Box plot diagram of deposition of water-soluble inorganic nitrogen, PO₄³⁻, and Si(OH)₄ in aerosol collected in air mass of marine, Japan, continental, and Asian dust origin. Horizontal lines of the box show first quartile, median, and third quartile from below. Error bars denote maximum and minimum percentiles.

まず、NH4+と nss-SO42の微小粒子大気濃度の関係を Fig.4(1),(2)に示した。nss-SO4²は主に石炭を燃焼させること により生じる,ばい煙中に多く存在するため,特に石炭の使 用の多い中国からの人為起源汚染物質の指標として用いられ ている物質である。Fig.4(1) において両者に相関があったこ とは(両側検定, P<0.01で相関が有意であった。本研究で 相関があったと記述しているものは同様の検定に基づくもの とする。),従来の報告^{3,12)}と一致した。これらはアンモニア ガスと硫黄酸化物由来の硫酸が大気中で中和反応し, (NH₄)₂SO₄や NH₄HSO₄としてエアロゾルとなり存在してい ると報告されている。³⁾ 本研究の NH₄+と nss-SO₄²との比は およそ2:1であったことから、主に(NH₄)₂SO₄として存在して いたと考えられる。なお本研究では日本起源のサンプルが少 ないため、今後さらに調べていく必要がある。海洋起源にお いては、nss-SO42の値が<20nmol/m3のサンプルとそれ以外 のサンプルにわけると、<20nmol/m³のサンプルでは相関が みられた (Fig.4(2))。nss-SO4²の値が>20nmol/m³のサンプ ルは、大陸起源や黄砂起源のNH4*とnss-SO42の比より大幅 に nss-SO4²が過剰であった。これは、起源となる洋上に NH₄+と nss-SO₄²のいずれの絶対量も少なかったこと, さら に双方ともに海洋に吸着除去されるが、硫酸は光化学反応等 により生成され増加する12)ためであると推測される。一方 nss-SO42の値が<20nmol/m3のサンプルに相関がみられたこ とは、陸上を経由し NH₄⁺や nss-SO₄²を多く含んだ空気塊が 洋上に輸送されたのち、比較的短時間しか経過していなかっ たためではないかと推察される。

粗大粒子大気濃度の NH₄⁺と nss-SO₄²では(Fig.4(3),(4)), 大陸起源と nss-SO₄²⁻が<20nmol/m³の黄砂起源について相関 がみられた。従来の報告¹⁹⁾では粗大粒子中の NH₄⁺と nss-SO₄²の関係は,微小粒子の(NH₄)₂SO₄や NH₄HSO₄が凝固し 粗大粒子として存在するとしている。しかし本研究での微小 粒子と粗大粒子の NH₄⁺大気濃度では,大陸起源以外は相関 がみられなかった。さらに大陸起源より海洋起源は NH₄⁺や nss-SO₄²⁻が少ないことから,人為起源汚染物質の影響が大



Fig.4 Relationship between equivalent concentrations of nss-SO₄²⁻ and NH₄⁺ (1) in the fine aerosols of Japan, continental, and Asian dust origin, (2) in the fine aerosols of marine origin, (3) in the coarse aerosols of marine, Japan, and continental origin, and (4) in the coarse aerosols of Asian dust origin.

きい大陸起源では支持できる説であるが、影響の少ない海洋 起源では粗大粒子は既に除去されており違った結果となった と考えられる。また、黄砂起源において nss-SO₄²の値が <20nmol/m³のみ相関が見られたことにより、nss-SO₄²の供 給が多くなると NH₄⁺のみならず他の物質にも吸着するので はないかと考えられる。すなわち>20nmol/m³のサンプル は、都市大気の影響を非常に大きく受けていることを示して いる。

粗大粒子大気濃度の NO₃ と nss-Ca²⁺の関係を Fig.5(1),(2) に示した。nss-Ca²⁺は主に鉱物粒子中に存在している。ま た,鉱物粒子は主に粗大粒子中に存在することが知られてい る。²⁰⁾



Fig.5 Relationship between equivalent concentrations of NO₃⁻ and nss-Ca²⁺ (1) in the coarse aerosols of marine, Japan, and continental origin, and (2) in the coarse aerosols of Asian dust origin.

大陸起源と nss-Ca²⁺が<10nmol/m³の黄砂起源において相 関がみられたことは、従来の報告^{3,20)}と同様であった。しか し黄砂起源の>10nmol/m³で相関が見られなかったことは、 本研究のサンプルでは、NO₃の供給には限界があったた め、それを上回る黄砂が飛来すると頭打ち状態となり相関が 不明瞭となったと推察される。また従来の報告³⁾ではこれら は Ca(NO₃)₂として輸送されていると報告されているが、本 研究の<10nmol/m³において NO₃ と nss-Ca²⁺との比はおよ そ3:1であり、NO₃が過剰であった。このことは、NO₃の量 に対して鉱物粒子中の nss-Ca²⁺が少ない際は、NO₃がカル シウムとの化合物としてだけではなく鉱物粒子そのものに吸 着した形でも運ばれている可能性を示す。海洋起源の空気塊 には鉱物粒子が少ないため、NO₃と nss-Ca²⁺の関係は小さ いと考えられる。また、NO₃は沈降速度の大きな粗大粒子 として多く存在するため、無機窒素沈着量としてこの関係は 非常な位置を占めると予想される。

ここで大気からの DIN 沈着(Fig.3)は, 黄砂イベント時に 非常に多くなるサンプルもあるが, 沈着量が増加しないサン プルもあった。これは黄砂を含んだ空気塊が, DIN の供給 源である都市部を通過したかどうかによるものであると推測 される。

さらに PO_4^{3} や $Si(OH)_4$ の沈着量は非常に少ないが (Fig.3), 黄砂イベント時にはそれぞれ1.6~8倍, 4~35倍と 明確に増加したことから, 黄砂が東部東シナ海表層のリンと ケイ素の供給源になっていることが確認された。これは黄砂 イベントの有無やその規模が, PO_4^{3} や $Si(OH)_4$ についての供 給量の指標になることを示している。

植物プランクトンが主に利用する栄養塩の取り込み比率 (レッドフィールド比, 16:1:16)と比べ,大気から供給され る栄養塩の比率を調べるため N:P:Si 比をみると,それぞれ 海洋起源2636:1:0.0,日本起源638:1:0.2,大陸起源 818:1:2.5,黄砂起源611:1:3.9となった。黄砂起源においては DIN 沈着が増加するが P や Si も増加するため,ほかの起源 と比べると N の供給割合は小さい。しかしその黄砂起源に おいても窒素供給はレッドフィールド比より大幅に大きく, 窒素制限下⁵におかれている東部東シナ海の植物プランクト ンにとって,大気からの窒素供給は栄養塩の吸収や利用を促 進させるものであると推測される。

長期観測の重要性

2002年春に東部東シナ海で採集された大陸起源の大気中の エアロゾルに含まれる NO₃^{-や} NH₄⁺の平均濃度³は, それぞ れ本研究の中央値の1.8倍, 2.4倍であった。このことによ り,この文献値は本研究と比較して人為起源汚染物質の影響 を強く受けていたことを示している。さらに2002年秋に東部 東シナ海で秋に採集された大気エアロゾルの NO₃⁻と NH₄⁺, nss-SO₄⁻², nss-Ca²⁺の平均大気濃度²¹⁾は,それぞれ本研究の 中央値の2.3倍, 3.0倍, 3.1倍, 6.3倍であった。文献値の nss-Ca²⁺が大きいことから2002年のサンプリング期間は大規 模な黄砂イベントが発生していたため、より人為起源汚染物 質の影響を強く受けていたと考えられる。

本研究の結果は春から秋にかけての長期的な多数のデータ に基づくものであり、より平均的な大気中濃度をあらわすと 考えられ、これら既存のデータでは東部東シナ海の沈着量を 見積もる上では過大評価になる可能性がある。これらのこと は、洋上で長期間のサンプリングが必要なことを示してお り、その点で本研究は、実際の沈着量を見積もる上で重要な 役割を果たし得ると考えられる。

栄養塩沈着の季節変化

季節別沈着量を Fig.6に示した。nss-Ca²⁺の季節別沈着量 は,夏にはほとんど見られず,春より秋に多いことがわかっ た。nss-Ca²⁺は前述のとおり黄砂イベントの指標となるた



Fig.6 Box plot diagram of deposition of water-soluble inorganic, nitrogen, nss-Ca²⁺, PO₄³⁻, and Si(OH)₄ in aerosol collected in spring, summer, and autumn. See Fig. 3. captions for box plot explanations.

め,2010年は春より秋に大規模な黄砂イベントが発生したこ とを示している。

窒素沈着量を季節別でみると、NO₃とNH₄+共に夏に少な く春や秋に多くなった。DIN で比較すると、春は夏の2.5 倍、秋は夏の3.1倍の沈着があった。その要因は夏に海洋起 源のサンプルが多く、春や秋は陸域の影響を受けた大陸起源 や黄砂起源のサンプルが多かったためであると考えられる。 すなわち、沈着量を大きく左右する要因として、季節よりも 起源が重要であることを示している。また、NH₄+の沈着量 は春と秋の違いはほとんどなかったのに対し、NO₃の沈着 量は春より秋に多かった。これは NH₄+の沈着は黄砂に左右 されない難いのに対し、NO₃は黄砂に吸着して沈着するこ とと、本研究では春より秋の黄砂が大規模であったことに起 因すると推察される。

PO4³とSi(OH)4も同様に黄砂からの溶出があるため,春と 秋で沈着量が多くなる傾向を示した。前述のとおり秋に黄砂 が多く飛来しており,PO4³,Si(OH)4の沈着量が春より秋の ほうが多いことも,黄砂イベントがこれらの沈着量の指標に なるという説を支持している。ただし,黄砂イベントは主に 春に起こるもので,秋の発生回数は通常は限られているた め,本研究の特に秋季の結果を東シナ海への沈着量の見積も りに使う場合は注意が必要である。

大気からの窒素沈着が東部東シナ海に及ぼす影響

本研究での大気から供給される DIN の中央値 (68µmolN/m²/day)と、東部東シナ海表層の生物窒素固 定(180µmolN/m²/day²²)を比較すると、大気からの DIN 沈着が生物窒素固定の約38%と同程度の供給量を担っている と推測される。これが黄砂起源のみの中央値 (84µmolN/m²/day)では約47%、さらに本研究の最大無機 窒素沈着量(368µmolN/m²/day)でみると約200%もの供給 量を担っているという結果となった。黄砂イベントの大きさ にも大きく左右されるが、東部東シナ海は窒素制限⁵⁰であり かつ光の量が十分に存在する表層に沈着することを考慮する と、大気からの窒素供給は新生産に多大な影響を与えると推 測される。このことは今後、東アジアの窒素排出量の監視を 行い、東シナ海への沈着量の動向を追うことが重要であると 示している。また,窒素沈着に関し本研究は乾性沈着の無機 窒素のみであるため,有機窒素や湿性沈着から供給される窒 素を明らかにするとともに,東シナ海における一次生産者の 窒素沈着に対する応答を代表的な藻類グループ別に調査し, 大気降下物質が一次生産に及ぼす影響を定量的に評価する必 要がある。

要 旨

大気から海洋への栄養塩沈着量を明らかにするため、2010 年4月から12月に長崎丸にてエアロゾルを採集し、水溶性の NO₃、NO₂、NH₄⁺、PO₄³、Si(OH)₄について分析した。沈 着する栄養塩は、NO₃とNH₄⁺が同程度に重要であり、NO₃ は黄砂飛来時に多く沈着する。それに対して PO₄³と Si(OH)₄は非常に少なかった。春季と秋季の窒素沈着量は夏 季に比べて2.5~3.1倍程度高く、清浄な海洋大気の影響を受 ける夏季と、陸域の影響を受ける春季および秋季との間に違 いがみられた。また本研究では春季より秋季のほうが窒素沈 着量は多く、黄砂の量に大きく影響されることが推察され る。東部東シナ海への大気からの無機窒素沈着は、中央値で 見積もると生物窒素固定の40%と同程度のであり、最大供給 量で見積もると200%の沈着があった。

謝 辞

本研究を遂行するにあたり,長崎大学水産学部附属練習船 長崎丸乗組員の皆様にはサンプリングの便宜を図っていただ き心より御礼申し上げる。長崎大学水産学部の中田研究室, 梅澤研究室の皆様には,オートアナライザーでの測定にて, ご指導いただき,便宜を図っていただきましたことを心より 感謝の意を表する。2名の査読者からは有益かつ貴重なコメ ントをいただき,深く御礼申し上げる。

文 献

- Duce, R.A., P.S. Liss, J.T. Merrill, E.L. Atlas, P. Baut-Menard, B.B. Hick, J.M. Miller, J.M. Prospero, R. Arimoto, T.M. Church, W. Ellis, J.N. Galloway, L. Hansen, T.D. Jickells, A.H. Knap, K.H. Reinhardt, B. Schneider, A. Soudine, J.J. Tokos, S. Tsunogai, R. Wollast and M. Zhou: *Global Biogeochemical Cycles*, 5, 193-259 (1991).
- Uematsu, M., M. Toratani, M. Kajino, Y. Narita, Y. Senga and T. Kimoto : *Geophysical Research Letter*, 30(6), 1342, doi:10.1029/2002GL016645 (2003).
- Nakamura, T., K. Matsumoto and M. Uematsu: *Atmospheric Environment*, 39, 1749-1758 (2005).
- Kang, J., B.C. Cho and C.B. Lee: Science of the Total Environment, 408, 2369-2377 (2010).
- 5) 塩崎拓平:東京大学院農学生命科学研究科水圏生物化学 専攻,博士論文(2009)

- Baker, A.R., T.D. Jickells, K.F. Biswas, K. Weston and M. French: *Deep-Sea Research II*, **53**, 1706-1719 (2006).
- Baker, A.R., T.D. Jickells, M. Witt and K.L. Linge: Marine Chemistry, 98, 43-58 (2006).
- Baker, A.R., T.D. Jickells, M. Witt and K.L. Linge: Marine Chemistry, 98, 43-58 (2006).
- 9) Furutani, H., A. Meguro, H. Iguchi and M. Uematsu: *Geophysical Research Letters*, **37**, L03805, doi:10. 1029/ 2009GL041367 (2010).
- 10) 大平武俊, 角田寛, 三原利之: *岐阜県保健環境研究所報*, 21-28 (2007).
- Zhang, J., S.M. Liu, J.L. Ren, Y. Wu and G.L. Zhang: *Progress in Oceanography*, 74, 449-478 (2007).
- 12) 畠山史郎, 高見昭憲, 三好猛雄, 王瑋: *エアロゾル研究*, **21**, 147-152 (2006).
- 13) Hsu, S.-C., G.T.F. Wong, G.-C. Gong, F.-K. Shiah, Y.-T. Huang, S.-J. Kao, F. Tsai, S.-C.C. Lung, F.-J. Lin, I.-I. Lin, C.-C. Hung and C.-M. Tseng: *Marine Chemistry*, **120**, 116-127 (2010).
- 14) Baker, A.R., S.D. Kelly, K.F. Biswas, M. Witt and T.D. Jickells: *Geophysical Research Letters*, **30(24)**, doi:10. 1029/2003GL018518 (2003).

- 15) Uno, I., S. Satake, G. R. Carmichael, Y. Tang, Z. Wang, T. Takemura, N. Sugimoto, A. Shimizu, T. Murayama, T. A. Cahill, S. Cliff, M. Uematsu, S. Ohta, P. K. Quinn and T. S. Bates: *Journal of Geophysical Research*, **109**, D19S24, doi:10. 1029/003 JD004222 (2004).
- 16) Sasakawa, M., A. Ooki and M. Uematsu: *Journal of Geophysical Research*, **108(D3)**, 4120, doi:10. 1029/2002 JD002329 (2003).
- Cheng, Z.L., K.S. Lam, L.Y. Chan, T. Wang and K.K. Cheng: *Atmospheric Environment*, 34, 2771-2783 (2000).
- Li, Y.H.: Princeton University Press, Princeton, 304-307 (2000).
- Ottley, C.J., R.M. Harrison: *Atmospheric Environment*, 26A, 1689-1699 (1992).
- 20) 関谷勲生,田中浩:名城大学理工学部研究報告書,47, 137-141 (2007).
- Nakamura, T., H. Ogawa, D.K. Maripi, M. Uematsu: *Atmospheric Environment*, 40, 7259-7264 (2006).
- 22) Shiozaki, T., K. Furuya, T. Kodama, S. Kitajima, S.Takeda, T. Takemura, and J. Kanda: *Global Biogeochemical Cycles*, **24**, GB1015, doi:10. 1029/2009 GB003620 (2010).