極域エアロゾルシステムの動態に関する観測的研究

一2019年度日本気象学会賞受賞記念講演一

原 圭一郎*

1. はじめに

この度,2019年度の日本気象学会賞を頂けたことを 非常に光栄に存じます.これまでの研究,特に極域大 気の観測的研究は,私,個人の力だけでは遂行できま せん.これまでに多大な支援と協力を頂いた多くの共 同研究者,研究協力者の方々に深く感謝いたします.

私が極域大気エアロゾルの研究を始めたきっかけ は、大学3年生時に卒業研究の配属先を選ぶ時にまで 遡ります.当時.たまたま古本屋で入手した「南極越 冬記(西堀1958)」を読んでおり、こんなに面白い世 界があるのだと感じていた頃でした.偶然にも分析化 学系の研究室に所属していた1学年上の先輩から、南 極エアロゾルサンプルが届くことを耳にし、その研究 室に入ることにいたしました.当初は、他の方が採取 した試料を分析するラボ屋でした.しかしながら、や るほどに現場に観測へ行きたくもなり、その後、名古 屋大学、極地研究所などで、北極や南極域のエアロゾ ル観測に携わる多くの機会を得ることができ、その結 果、何とか観測屋として、現在に至っています.今回、 受賞の対象となった研究は、この間に進めてきた一連 の研究です.

本稿では紙面の都合から,我々が南極域で行ってき た観測的研究の結果を中心に紹介いたします.南極・ 北極エアロゾルの詳細については,個別の論文や総説 (原 2003, 2010, 2017, 2018)を参照していただける と幸いです.

* 福岡大学理学部.	
harakei@fukuoka-u.ac.jp	
	-2020年2月4日受領-
	-2020年7月1日受理-
© 2020 日本気象学会	

2. 南極対流圏中のエアロゾル

2.1 昭和基地におけるエアロゾルの季節変化

地球で最も清浄と考えられている南極域において も、エアロゾル数濃度やエアロゾル成分濃度は明瞭な 季節変化を示しています(第1図).第1図 a に示した 様に、凝結核 (Condensation Nuclei (CN):D (直径) >10nm)の数濃度は夏に高く、冬に低い変化を示して います.また、夏季には海洋生物活動起源の寄与の高 いメタンスルホン酸イオン (CH₃SO₃⁻)や非海塩性 (nss-)硫酸イオン (SO₄²⁻)濃度が高く、冬季~春季 には海塩成分濃度が高くなる季節変化を示していまし た(第1図 b~d).これらの季節変化を理解し、エア ロゾルによる気候影響を理解するためには、エアロゾ ルの供給や沈着に関係する過程をまず理解していかね ばなりません.

2.2 南極沿岸部における新粒子生成

夏季に CN 濃度が高濃度を示す要因として、海洋生 物活動由来の硫化ジメチル (DMS) の光酸化により生 成する硫酸(H-SO₄)の様な蒸気圧の低いエアロゾル 前駆気体から新粒子が生成していることが指摘されて います(Ito 1993; Asmi et al. 2010; Hara et al. 2011a; Kyrö et al. 2013 ; Weller et al. 2015 ; Enami et al. 2016). 夏季に実施された先行研究の観測では, 新粒子 生成は(海洋)境界層中で起きていることが示されて いました (Asmi et al. 2010; Kyrö et al. 2013; Weller et al. 2015). しかしながら,一般に,新粒子生成は既 存のエアロゾル数濃度が低い環境の方が起きやすく、 CN 濃度はエアロゾル中の CH₃SO₃⁻や nss-SO₄²⁻濃度 がまだ低い春季(9月)に増加を始めていました(第 1図 c. d). そのため、境界層だけではなく、エアロ ゾル数濃度が低い自由対流圏でも,新粒子生成が進行 している可能性も指摘されていましたが(例えば, Ito 1993), 直接的な証拠は得られておりませんでした.

エアロゾルの鉛直分布とその季節変化を捉えるた め、第45次南極地域観測隊(Japanese Antarctic Research Expedition (JARE) 45)で有人航空機観測 (Osada *et al.* 2006)を、JARE46で、係留気球を用い たエアロゾル観測を通年で27回実施しました(第2図、 Hara *et al.* 2011a).この観測から、9~3月において は、境界層内よりも自由対流圏下部でCN 数濃度が高 くなることが頻繁に出現することがわかりました.さ らに、CN 数濃度が高くなる高度では、既存粒子数濃 度も明瞭に低くなっており、自由対流圏でも新粒子生 成が進行していることが示唆されました。我々の実施 した観測が、南極の自由対流圏でも新粒子生成が進行 していることの直接的な観測的証拠として認められ、 近年、南極自由対流圏で進行する新粒子生成も議論さ れるようになってきています(例えば、Humphries *et al.* 2016).

2.3 極域の海塩・ハロゲンサイクル

2.3.1 海塩粒子の起源と海塩組成分別

エアロゾル前駆気体は光化学反応により生成するた め、日射量が小さくなる冬季~春季は CN 数濃度が下 がります.しかしながら、冬季~春季においても夏季 と同程度の CN 数濃度まで増加することがあります. 冬季~春季の高エアロゾル濃度は、主に地吹雪の発生



(a)、エアロゾル中の Na⁺濃度(b)、nss⁻SO₄²⁻濃度(c)、CH₃SO₃⁻濃度(d) の季節変化.

極域エアロゾルシステムの動態に関する観測的研究

する荒天時に対応して いましたが、荒天では なくてもエアロゾル数 濃度が高くなる事例も ありました. このよう な状況では、地吹雪や 霧が発生していないに も関わらず. 清浄な南 極域で視程が5~ 6km程度まで下がっ ていました(第3図). 北極域には人為起源エ アロゾルによる北極へ イズが冬季~春季に出 現することが知られて いますが. 清浄な南極 域では南極ヘイズは出 現しないと考えられて いました (例えば、 Shaw 1995). 我々が JARE45-47に実施し た集中観測でこの現象 を確認するまで, 南極 域では公式な報告はあ りませんでした. この 現象を南極ヘイズとし て、その詳細の解析を 進め, すべての粒径域 でエアロゾルの主成分 は海塩粒子であること を報告いたしました (Hara *et al.* 2010). では、大気中に存在

ては、八気中に存在 する海塩粒子の起源は 何でしょうか? 低~ 中緯度域では、海塩粒 子は海水中の泡や波の 破砕により大気へ放出 されます (例えば、 Lewis and Schwartz 2004).しかし、昭和基 地から海氷縁までの距 離 は、夏季には約 100km、冬季~春季に



2005

第2図 南極昭和基地上空で観測された CN 濃度鉛直分布とその季節変化.(Hara et al. 2011a を改訂)



第3図 (上) 南極ヘイズ時の昭和基地周辺の様子(2005年8月11日),(下) 南極ヘイズ後の様子(2005年8月12日).図中の赤印は昭和基地の 北側に位置する岩島を示す.(Hara *et al.* 2010)

581

は約1000kmにまで達するため,輸送中の沈着過程も 考慮すると開水域で放出された海塩粒子の輸送だけで は,昭和基地で観測された視程低下・南極ヘイズ(第 3図)をもたらすような海塩粒子の濃度増加は説明で きません.

昭和基地で採取されたエアロゾル成分の組成比(第 4図)を見ると、4~10月の $SO_4^{2-}/$ ナトリウムイオン (Na⁺)比は海水組成比を大きく下回り、逆にマグネシ ウムイオン(Mg^{2+})/Na⁺比は海水比より高くなってい ました.この変化は、冬季~春季にのみ形成される単 年の海氷(以下、季節海氷)上で進行する海塩組成分

別と関係しています.海塩 組成分別は.各海塩成分の 溶解度の違いによりブライ ン (Brine: 濃縮海水) 中の 塩が析出し、海氷に固定さ れることで進行していきま す (Wagenbach et al. 1998 ; Marion et al. 1999 ; Koop et al. 2000 ; Osada et al. 2001 ; Hara et al. 2012, 2017). また. 我々の観測か ら, エアロゾル中の海塩成 分濃度比には温度依存性が あることも確認され. Mirabilite (Na₂SO₄ 10H₂O), Hydrohalite (NaCl 2H₂O) が析出する 約-9℃, -23℃ で, Mg²⁺/Na⁺比などの海塩成 分濃度比が大きく変化する という結果が得られていま す(Hara et al. 2012). エア ロゾル中の海塩成分濃度比 は飛雪中の組成比とよく一 致していました (Hara et al. 2018). さらに、グリーンラ ンド北西部の季節海氷域で 実施したエアロゾル、海氷 上に形成される氷の結晶 (以下、フロストフラ ワー). 積雪などの観測か らも, 同様の傾向が確認さ れました.季節海氷上で実

施した観測から、季節海氷上の海塩組成分別や海塩粒 子放出に関する仮説を提案することができました (Hara *et al.* 2017). これらの観測事実から、冬季~春 季に南極沿岸部に存在する海塩粒子の多くは、開水域 からではなく、海氷域から大気へ供給されていること が示されました.

エアロゾル粒子の組成分析の結果,季節海氷上の海 塩組成分別により組成比(例,Mg/Na比)が変化した 海塩粒子が全粒径域で確認されました(Hara *et al.* 2005, 2010, 2012).海塩粒子の粒径分布を確認するた め,SMPS (Scanning mobility particle sizer)を用い



2004-2006

第4図 南極昭和基地の気温(a)とエアロゾル中の濃度比((b) SO₄²⁻/Na⁺, (c) Mg²⁺/Na⁺, (d) K⁺/Na⁺)の季節変化.(a)中の点線は Mirabilite が析 出する温度を示す.(b-d) において,実線は海水中の組成比を,×は D (直径)>2.0 μm, △は D=2.0-0.2 μm, ○は D<0.2 μm の粒径域を示 す.(Hara et al. 2012を一部改訂)

たエアロゾル粒径分布観測の結果と比較します. 夏季 には超微小域 (D (直径)<100nm) ~ 微小域 (D= 100nm~2 µm)では、硫酸粒子が主要となるため、 大気を240℃に昇温するとほとんどの粒子が揮発して しまうのに対し、冬季~春季には非揮発性粒子が主と なっていました(第5図: Hara et al. 2011b). 粒径分 布から推定される冬季~春季の非揮発性粒子の質量濃 度は. 超微小粒子域に分布する海塩成分濃度に相当し ていました. このことから. 数濃度や粒径分布でみる と海氷起源の海塩粒子は超微小~微小域にも多く分布 していることがはっきりしました.海氷域からの海塩 粒子の放出過程としては、 強風下の海氷上に形成する フロストフラワーの破砕や塩分の高い積雪の削剝が重 要となります(例えば, Hara et al. 2017). 最近では、 海氷から大気へ放出された海塩成分を含む飛雪が大気 中を拡散しながら昇華することにより海塩粒子化する 過程も検討されていますが (Yang and Cox 2008; Yang et al. 2019). 飛雪の昇華のみで超微小域の海塩 粒子が形成し得るか否かについては、まだはっきりし ていません、海氷域からの海塩粒子の放出過程につい ては、今後の観測的・実験的研究が強く求められてい ます.

バルクで見ると,海塩組成分別によって,冬季~春 季の海塩粒子中の成分比は,海水中の海塩組成比から 大きく変わっていました(第4図).個別粒子レベルで 見ると海塩成分の組成比がより大きくばらついている ことがわかります(第6図, Hara *et al.* 2013).特に冬 季には、ナトリウム (Na) 塩というよりはマグネシウム (Mg) 塩に近い組成比を有する海塩成分も多数確認 されています.この組成比変化は海塩粒子の吸湿特性 に大きな影響を及ぼし得るため、海塩粒子上の不均一 反応や、その大気化学過程への寄与を評価する際に は、この組成比の不均一性も考慮しないと正確な評価 が行えません.海氷起源の海塩粒子の役割やその寄与 を定量的に求める際には、この多様性も考慮していく ことが重要になってくると思われます.

2.3.2 海塩粒子の鉛直分布

南極沿岸域における海塩粒子の鉛直輸送・拡散を理 解するために、これまでに紹介してきた様な地上観測 に加え、Light Detection and Ranging (LIDAR) や気 球を併用した集中観測を昭和基地で実施いたしました (第7図, Hara et al. 2014a). 2012年9月5~7日の事 例では、9月5日の夕方頃に地上エアロゾル数濃度が 南極ヘイズの条件に相当するレベルに達しました.地 上のエアロゾル数濃度が増加する数時間前には昭和基 地上空でもエアロゾル後方散乱比が増加しはじめてい ました、さらに、エアロゾル後方散乱比が高い層は、 境界層だけではなく、自由対流圏である約4.5kmの高 度まで分布していました。この地上から4km あたり までのエアロゾル層の各高度から計算した120時間後 方流跡線解析結果を見ると、海氷域の境界層から1~ 3日以内に昭和基地上空の自由対流圏まで、エアロゾ ルが鉛直輸送されていることがはっきりしました. 2012年の観測では、上空でエアロゾルの直接サンプリ



のエアロアル 祉 径 分 布 : (a) 2005年 2 月28日 日.(Hara *et al.* 2011b を一部改訂)

ングは実施しておりませんが,昭和基地上空で実施し た有人航空機観測(Hara et al. 2006;原ほか 2010)や 2005年に実施した係留気球観測で得られた結果では (Hara et al. 2011a, 2013),自由対流圏にも海塩粒子が 分布しているだけではなく,冬季~春季の海氷域から 空気塊が輸送される時には,昭和基地上空でも海氷起 源の海塩粒子が支配的になっていました.これらの観 測的証拠を考慮すると,第7図の事例でも海氷域から 放出された海塩粒子が自由対流圏へ大量に分散されて いることが強く示唆されます.9月7~8日の様に (第7図),自由対流圏のエアロゾル濃度はバックグラ ウンド状態では非常に低いため,海塩粒子の自由対流 圏の鉛直輸送は,雲核(Cloud Condensation Nuclei: CCN)や氷晶核(Ice Nucleating Particles: INPs)の 供給過程としても重要となります.また,海塩粒子上 の不均一反応を介し,海塩・ハロゲンの関係する大気 化学過程が南極の自由対流圏でも重要な役割を果たし ていることも予想されます.しかしながら,現状では, 海塩粒子の鉛直拡散の観測例は非常に限定されている だけではなく,モデルを用いた解析に含まれていない ため,今後,研究を進め,海塩粒子の鉛直混合の寄与 を評価していく必要があります.

2.3.3 海塩粒子とハロゲンサイクルの関係

大気中に分散された海塩粒子や海氷積雪表面・フロ ストフラワー中のハロゲン成分(例, 臭化物イオン (Br⁻))は、気相中に存在する次亜臭素酸(HOBr)や 一塩化臭素(BrCl)と海塩表面で不均一反応をするこ とにより(式1~4)、臭素(Br₂)などの高反応性ハ ロゲン成分へ変換され、気相中に放出されることが知 られています(例えば、Simpson *et al.* 2007).



第6図 昭和基地上空で採取された海塩粒子の Na-Mg-S の元素数組成比. (a) 中の☆,□,△,○印は各塩の組 成比を示す:☆印は海水比,□は海塩中の Na が海塩組成分別により完全に Mg に置換した時の組成(主 成分は MgCl₂),△は海塩粒子が不均一反応により Cl⁻と SO₄²⁻が完全に置換した時の組成比(主成分は Na₂SO₄),○は上記の置換が同時に起きた時の組成比(主成分は MgSO₄). (b~d)中の○印は粗大粒子 (D>2µm),△印は微小粒子(D=0.2~2.0µm)の原子数比を示す.図中の太実線は成分の置換が化学 量論的に進んだ際の組成比変化を示す.(Hara *et al.* 2013を一部改訂)

 $HOBr + Br^{-} + H^{+} \rightarrow Br_{2} + H_{2}O \qquad (1)$

 $HOBr + Cl^{-} + H^{+} \rightarrow BrCl + H_{2}O$ (2)

 $BrCl + Br^{-} \rightarrow Br_2Cl^{-}$ (3)

$$Br_2Cl^- \rightarrow Br_2 + Cl^-$$
 (4)

大気中に放出された高反応性ハロゲン成分(例, Br_2) は光解離し、ハロゲン原子(例, 臭素原子(Br))へ 変換され、オゾン(O_3)を消失させていくことになり ます(式5~6).

$$Br_2 + h\nu \rightarrow 2Br$$
 (5)

 $Br+O_3 \rightarrow BrO+O_2$ (6)

反応(式5~6)によるO₃消失現象は,春季北極域の 地上近傍で観測され(Barrie *et al.* 1988),南極沿岸域 や昭和基地でも観測されることがあります(Wessel *et al.* 1998; Hara *et al.* 2018).上記の反応過程そのもの

については、観測や室内実験などの先行研究でよく理 解・検証がなされているものの(例えば,原 2017. 2018). 「どこに存在する海塩成分からのハロゲン放出 が重要なのか?」が解明すべき課題となっていました. 先行研究では、飛雪、フロストフラワー、海氷上の積 雪中の海塩成分の不均一反応の寄与が指摘されていま す (例えば, Kaleschke et al. 2004; Sander et al. 2006; Yang et al. 2008; Jones et al. 2009; Lieb-Lappen and Obbard 2015). 第8図に2005年9月の観測例 を示します(Hara et al. 2018). 低気圧の接近に伴い. 2005年9月27日にブリザード(荒天)となり、地上風 速は約30m s⁻¹に達し、大量の飛雪が観測されていま した. 強風による海氷上積雪の削剝に伴いエアロゾル 数濃度の増加も確認されました。9月28日になると低 気圧が急激に衰退し、風は急激に弱くなり、飛雪は観 測されなくなりました.人工衛星 (SCIAMACHY) で 観測された昭和基地周辺の対流圏中の一酸化臭素 (BrO) 量 (Vertical column density: VCD_{trop BrO}) は, ほとんど増加しておりませんでした.人工衛星からの 観測のため、雲が存在している際は、VCD_{trop Bro}値の 不確定性が高くなる恐れがありますが、地上 O3濃度も



第7図 昭和基地上空のエアロゾル後方散乱比の鉛直分布変化(上段)と地上のエアロゾル数濃度・質量濃度(中 段),気温・相対湿度・風速の変化(下段).エアロゾル質量濃度はエアロゾル数濃度から球形を仮定し, 粒子密度を2.0g cm⁻³として計算した.(Hara *et al.* 2014a を一部改訂)

ほとんど変化をしていませんでした.反応性ハロゲン 濃度が高いときには、O₃消失が進行し、O₃濃度が減少 するため、9月27日の荒天時には地上近傍の BrO 濃度 は高くなっていないことが伺えます.荒天後の9月 28~29日午前中には、飛雪は全く観測されず、南極へ イズに相当するほど、エアロゾル数濃度が高くなって いました.同時に VCD_{trop_Bro}が昭和基地周辺の海氷域 で著しく増加していました.飛雪時には BrO 濃度は増 加せずに、高エアロゾル濃度時に VCD_{trop_Bro}が増加し ていたため、南極沿岸域では飛雪上の不均一反応の寄 与は重要ではないことが強く示唆されます.この違い は、高反応性ハロゲンを放出させる反応(式1~2) は酸性条件で進むのに対し、飛雪の水素イオン指数 (pH) は弱アルカリ性であることにも関係します(Hara *et al.* 2018). 海塩エアロゾルの寄与を見積もるため、飛雪とエア ロゾル中の海塩成分濃度と濃度比の比較を行いました (第9図、Hara et al. 2018). 飛雪とエアロゾル中の SO_4^{2-}/Na^+ 比を見ると、4~10月には、海水中の濃度 比を大きく下回り、両者の濃度比とその季節変化がよ く一致していることが分かります.この季節変化がよ く一致していることが分かります.この季節変化は、 海水上で Mirabilite が析出する海塩組成分別に起因し ています.この結果は4~10月の飛雪、エアロゾル中 の海塩成分のほとんどは海氷起源であることを意味し ます. Mirabilite や Hydrohalite の析出による海塩組成 分別により、冬季~春季にかけての飛雪中の Br⁻/Na⁺ 比は海水比よりも高くなっていました.一方、エアロ ゾル中の海塩成分では、Br⁻/Na⁺比は冬季に極大を示 すものの、全体的に海水比よりも低く、Br⁻が消失し ていることが示されました.さらに、海塩粒子上の不



 第8図 2005年9月27-30日のリュッツホルム湾周辺の対流圏 BrO 量の分布(a)と、昭和基地で観測された地上 O₃濃度(b)、エアロゾル数濃度(c)、風向、風速の変化(d).(a)中の赤丸は昭和基地の位置を、黒実線 は925hPa 面の風速(the ERA-interim)を、カラーコンターは BrO 対流圏カラム濃度(molecules cm⁻²) を示す.(d)中の星印は目視観測で飛雪・地吹雪が確認されたことを示す。

均一反応により大気へ放出される高反応性臭素の量 を,飛雪やエアロゾル中のBr⁻/Na⁺比を用いて推定し たところ,人工衛星で観測された VCD_{trop,Bro}値や,先 行研究で観測された Br₂, BrO などの高反応性臭素濃 度と同等の値となりました.以上から,南極沿岸域で は,高反応性臭素成分の主要な起源は,海氷域から大 気へ放出された海塩粒子上の不均一反応であると結論 付けられます.今後は,観測的に海氷域からの海塩粒 子放出過程を定量評価し,モデル研究などと併せて, 大気中の海塩・ハロゲンサイクルが大気化学過程や雲 過程に与える寄与を明らかにしてくことが求められま す. 2.3.4 南極内陸域の海塩粒子と海塩組成分別

季節海氷上のフロストフラワーや積雪,エアロゾ ル,飛雪中のnss-SO₄²⁻とNa⁺濃度の関係をみると, 第10図の様に負の傾きを持つ関係が確認されます (Hara *et al.* 2004, 2017, 2018). 第9図でも触れたよう に,この関係は海氷上の海塩組成分別 (Mirabilite 析 出)に起因しています.そのため,この負の関係は, 海氷起源の海塩粒子が供給されていることの直接的な 証拠として認識されています (例えば,Wagenbach *et al.* 1998;Hara *et al.* 2004). この関係は,内陸氷床上 に位置するドームF基地 (77°19'S, 39°42'E, 3810m) で採取されたエアロゾルでも確認されました.この観 測的事実は、冬季~春季にかけて,海氷域から放出さ



第9図 南極昭和基地における気温・全天日射量(a), エアロゾル・飛雪・降雪中の SO₄²⁻/Na⁺(b), Br⁻/Na⁺(c), Br⁻/Cl⁻(d) 比の季節変化.(a) 中の青線は Mirabilite 析出が進行する温度(約−9°C)を,(b-d) 中の 灰色線は海水組成比を示す.(Hara *et al.* 2018)

11

れた海塩粒子が南極内陸部まで長距離輸送されている ことを意味します. Kohnen 基地 (75°00'S, 0°4'E, 2892m) で採取されたエアロゾル試料では,海洋起源 の nss-SO4²⁻濃度が高く,第10図の様な相関関係は確 認されませんでしたが (Weller and Wagenbach 2007), Concordia 基地 (75°05'S, 123°19'E, 3233m) で採取されたエアロゾル試料では,第10図と同様の相 関関係が確認されました (Udisti *et al.* 2012).海氷起 源の海塩粒子が南極大陸内陸部まで長距離輸送されて いることは,南極大気中の物質循環・輸送過程を理解 する上で非常に重要な知見です.我々の論文発表以降 (Hara *et al.* 2004),アイスコア中の海塩成分 (Na⁺濃 度) は,海氷の張り出し面積の指標として解析が始め られ (Wolff *et al.* 2006, 2007, 2010),アイスコアの解 釈・古環境復元へ大きく貢献することになりました.

夏季の沿岸部から内陸部までのエアロゾル存在状態 を明らかにするため、JARE49で実施された日本一ス ウェーデン合同トラバース隊(Japanese Swedish Antarctic Expedition: JASE トラバース) でエアロゾルの サンプリングを実施いたしました(Hara et al. 2014b). 第4図で示した様に、冬季~春季の季節海氷域や沿岸 部の海塩粒子には Mg が含まれ、かつ Mg/Na 比(原 子数比) が海水比より高くなっていました(第11図). しかしながら、夏季に実施された JASE トラバースで は、Mgを含まない(検出されない、Mg-free)海塩粒 子が多数同定されました。海水には Mg が含まれてい るため、開水域から放出された海塩粒子には、Mg が 含有しています. さらに,季節海氷上で進行する海塩 組成分別では、Mgは濃縮する傾向となるので、Mgfree 海塩粒子の存在を説明するためには、これまでの 議論とは異なる過程が必要です. JASE トラバースで は、内陸、特に高緯度側(76-78°S)の強風・地吹雪発 生時に Mg-free 海塩粒子が顕著に増加していたため, 海塩粒子が積雪表面へ沈着した後に. Mg 塩などの海 塩成分が分離する海塩組成分別が起きていると予想さ れます. 積雪表面で海塩を含む塩成分が組成分別を起



第10図 (a) グリーンランド北西部シオラパルク周辺の季節海氷域で採取されたフロストフラワー, ブライン, (海 氷上) 積雪, (b) 昭和基地で採取された飛雪とエアロゾル, (c) ドーム F 基地で採取されたエアロゾル中 の nss-SQ₄²⁻濃度と Na⁺濃度の関係. nss-SQ₄²⁻は海水組成比を基に算出している. 図中の破線は, nss-SQ₄²⁻濃度が負になる時の関係を示す.(Hara et al. 2004, 2017, 2018を改変)

こしていることは、積雪表層内の塩粒子の個別粒子分 析からも示唆されています(lizuka et al. 2012). 南極 域,特に大陸・内陸上の物質循環やその寄与に関する 理解を深化させるためには、南極内陸域での継続的な 大気・エアロゾル観測が必要となります.現状では、 内陸域,特に越冬観測の機会を得るのは極めて困難で はありますが、今後の観測に期待していきたいと思い ます.

2.4 低中緯度域から南極域へのエアロゾル長距離 輸送

南極大気中のエアロゾルは南極圏内からの供給だけ ではなく、鉱物粒子や燃焼起源のエアロゾル粒子など は低~中緯度域から長距離輸送によっても供給されて います(例えば, Delmonte *et al.* 2004, 2008, 2010; Hara *et al.* 2010; 原 2018; Ueda *et al.* 2018). 南極域 における燃焼起源物質の発生は観測基地, 関係する船 舶や航空機運用などに限定されており, そのソース強 度は, 他地域と比べると非常に小さいと言えます. そ のため, 燃焼過程から放出される BC (Black carbon) を低~中緯度域からの長距離輸送のトレーサーとして 用いて, 長距離輸送の影響を評価することを試みまし た. 南極昭和基地での BC 連続観測は2005年 2 月から 開始し, 現在も継続しています(第12図: Hara *et al.* 2019). 第12図に示した期間内の BC 濃度の平均は



第11回 JASEトラバース中に採取された粗大海塩エアロゾル (D>2.0µm) 中の Mg/Na 原子数比 の分布. Box 図の上のバー, 箱の上端, 中央, 下端, 下のバーは, 90%, 75%, 50% (median), 25%, 10%値を示す. Box 図中の黒太線は平均値を示す.



第12図 南極昭和基地における BC 濃度日中央値の季節変化. Box 図は2005-2016年の期間の BC データを月別に集計した. Box 図の上点,上のバー,箱の上端,中央,下端,下のバー,下点は,95%,90%,75%,50% (median),25%,10%,5%値を示す. Box 図中の黒太線は平均値を示す.

2.7ng m⁻³, 中央値は1.8ng m⁻³と非常に低いレベル でした.また、BC 濃度は低いながらも春季に極大を 示す明瞭な季節変化を示していました. 昭和基地で得 られた BC 濃度は、沿岸部に位置する Halley 基地 (75° 34'S. 25°30'W. Wolff and Cachier 1998) や Neumaver 基地 (70°38'S, 8°15'W, Weller et al. 2013) で得られ た結果とほぼ同程度で、季節変化もよく一致していま した、南米に近い南極半島に位置する Ferraz 基地(62° 05'S. 58°23'W. Pereira et al. 2006) では、BC 濃度は 春季に極大を示していましたが. 夏季にも極大を示 し、南米からの輸送の影響も強く、年平均値は8.3ng m⁻³で昭和基地, Halley, Neumaver 基地より高くなっ ていました。Amundsen-Scott 基地(南極点) Bodhaine 1995)のBC 濃度の季節変化は沿岸基地の変 化と似ているものの,沿岸基地より BC 濃度は1桁程 度低くなっていました. この BC 濃度緯度分布は. 低 中緯度域から南極域へ供給されていることを強く示唆 します。BC 濃度変化とトラジェクトリー解析の比較 から、南極沿岸域の大気中に存在する BC は、南米や アフリカ南部のバイオマス燃焼から輸送されているこ とが指摘されていました(Fiebig et al. 2009; Hara et al. 2010). 昭和基地へ輸送される BC の発生源と地域 を定量的に評価するため、観測された BC 濃度と化 学・気候結合モデル(CHASER モデル)で再現された 結果の比較を行いました. その結果,昭和基地に輸送 される BC は、南米やアフリカ南部のバイオマス燃焼

や化石燃料燃焼の寄与が高いことがわかりました.また、トラジェクトリー解析との比較から、昭和基地の BC季節変化は、低~中緯度域におけるBCのソース強度の季節変化に加え、昭和基地への輸送強度も関係していました.

3. 今後の課題

我々がこれまでに極域で実施してきたエアロゾル観 測や、多くの先行研究から得られた知見をまとめる と、南極対流圏大気中のエアロゾルシステムの概要を 第13図の様に描くことができます。現在でも、南極地 域は清浄 (Pristine) な環境として取り扱われておりま すが、地球温暖化に加え、南半球諸国の経済発展や近 年の著しい人口増加により、 南極地域にも人間活動の 影響が表れてくることが懸念されています。また、今 後. オゾンホールの回復期になっていくことも予想さ れています. これまでの観測的研究で進めてきた物質 循環の理解だけではなく、大気エアロゾルの気候との 関係やその寄与を評価・予測していくことが重要と なっていきます. そのためには, ①観測から大気エア ロゾルと気象場との関係や応答を明らかすること、② エアロゾル・雲の関係を評価し放射影響との関係を理 解すること。③観測や室内実験などを進めて第13図の 各過程を定量化し、モデルで再現できるようにしてい くことなどが重要となっていきます.

本稿では、南極対流圏中のエアロゾルシステムにつ



第13図 我々の研究やその他の先行研究から得られた南極対流圏エアロゾルシステムとその影響の概略図.

いて紹介してきました. 南極域と異なり, 北極域は海 氷減少が著しく, かつ人間活動の影響が強いため(例 えば, Hara et al. 1999, 2002a, 2002b, 2002c, 2003; Yamanouchi et al. 2005), 気候変動のシグナルがより 明確に表れていると予想されています. 清浄な環境で ある南極で得られた定量的な知見を基にして, 北極に おいても南極で行った観測と同様のアプローチで評価 を進め, 北極大気中のエアロゾルの役割の評価・予測, 南北極比較も行っていくことが, 大気エアロゾルと地 球規模の気候変動の関係を理解する上で重要となって いくはずです. 極域大気中のエアロゾルが関連する過 程は多様で, 今後進めるべき課題は非常に沢山ありま す. 今後, 多くの方との共同研究をより進め, 極域大 気中のエアロゾル科学だけではなく, 極域科学の理解 の深化に貢献していきたいと考えております.

謝 辞

今回,受賞対象となった「極域大気の観測的研究| を進める際には、非常に多くの方のお世話になりまし た.特に、古谷圭一名誉教授(東京理科大学)には試 料分析・分析化学の基礎を、岩坂泰信名誉教授(名古 屋大学)には観測的研究の重要性と現場観測の機会を, 山内 恭名誉教授(国立極地研究所・総合研究大学院 大学)には極域科学の重要性とその捉え方・観点,現 場観測の機会をご教授・提供していただきました. ま た,極域観測において共同で研究していただき,共著 で極域エアロゾル関係の論文発表をさせていただいた 多くの共同研究者には、観測や研究の多くの面でご支 援と多大なご協力を頂きました(林 政彦教授,長田 和雄教授,(故)菊地 正教授,(故)松永捷司准教授, 柴田 隆教授, 塩原匡貴准教授, 藤井理行名誉教授, 和田 誠教授, 森本真司教授, 橋田 元教授, 佐藤 薫教授, 矢吹正教助教, 石井昌憲博士, 酒井 哲博士, 木戸瑞佳博士, 猪股弥生准教授, 西田千春博士, 松木 篤准教授, 平沢尚彦助教, 小林 拓准教授, 山形 定 助教,藤谷雄二博士,冨川喜弘准教授,藤田秀二教授, 福井幸太郎博士, 中澤文男助教, 的場澄人助教, 平林 幹啓博士, 上田紗也子博士, 須藤健悟教授, 高島久洋 准教授, 江波進一博士, 坂本陽介助教, 山崎哲秀氏, 大西貴都氏, A. Herber 博士, R. Treffeisen 博士, T. Garbrecht 博士, A. Rinke 博士, R. Neuber 博士, R. Schumacher 博士, M. Kriews (RIP) 博士, O. Schrems 博士, H. Gernandt 博士, N. Theys 博士, M. R. Hoffmann 博士, A.J. Colussi 博士). さらに, 南極地域の エアロゾル観測においては、非常に多くの南極地域観 測隊隊員の皆様のご協力により、観測の保守がなさ れ、継続的な観測がなされております. 同様に北極域 の観測においても、多くの方のご支援とご協力があり ました. 北極・南極での航空機観測においては、 Alfred Wegener Institute や Deutsches Zentrum für Luft- und Raumfahrt の方々の多大なご協力がありま した. 紙面の都合ですべての方のお名前を明記できま せんが、これまでの研究でお世話になりました共同研 究者の皆様、研究協力者の皆様に深く感謝いたします.

参考文献

- Asmi, E., A. Frey, A. Virkkula, M. Ehn, H. Manninen, H. Timonen, O. Tolonen-Kivimäki, M. Aurela, R. Hillamo and M. Kulmala, 2010: Hygroscopicity and chemical composition of Antarctic sub-micrometre aerosol particles and observations of new particle formation. Atmos. Chem. Phys., 10, doi:10.5194/acp-10-4253-2010.
- Barrie, L. A., J. W. Bottenheim, R. C. Schnell, P. J. Crutzen and R. A. Rasmussen, 1988: Ozone destruction and photochemical reactions at polar sunrise in the lower Arctic atmosphere. Nature, 334, doi:10.1038/334138a0.
- Bodhaine, B. A., 1995: Aerosol absorption measurements at Barrow, Mauna Loa and the south pole. J. Geophys. Res. Atmos., 100, doi:10.1029/95JD00513.
- Delmonte, B., I. Basile-Doelsch, J.-R. Petit, V. Maggi, M. Revel-Rolland, A. Michard, E. Jagoutz and F. Grousset, 2004: Comparing the Epica and Vostok dust records during the last 220,000 years: stratigraphical correlation and provenance in glacial periods. Earth-Sci. Rev., 66, 63-87.
- Delmonte, B., P. S. Andersson, M. Hansson, H. Schöberg, J. R. Petit, I. Basile–Doelsch and V. Maggi, 2008: Aeolian dust in East Antarctica (EPICA–Dome C and Vostok): Provenance during glacial ages over the last 800 kyr. Geophys. Res. Lett., 35, doi:10.1029/2008GL033382.
- Delmonte, B., P. S. Andersson, H. Schöberg, M. Hansson, J. R. Petit, R. Delmas, D. M. Gaiero, V. Maggi and M. Frezzotti, 2010: Geographic provenance of aeolian dust in East Antarctica during Pleistocene glaciations: Preliminary results from Talos Dome and comparison with East Antarctic and new Andean ice core data. Quat. Sci. Rev., 29, doi:10.1016/j.quascirev.2009.05.010.
- Enami, S., Y. Sakamoto, K. Hara, K. Osada, M. R. Hoffmann and A. J. Colussi, 2016: "Sizing" heterogeneous chemistry in the conversion of gaseous dimethyl sulfide to atmospheric particles. Environ. Sci. Technol., 50,

doi:10.1021/acs.est.5b05337.

- Fiebig, M., C. R. Lunder and A. Stohl, 2009: Tracing biomass burning aerosol from South America to Troll Research Station, Antarctica. Geophys. Res. Lett., 36, doi:10.1029/2009GL038531.
- 原 圭一郎, 2003:南極対流圏のエアロゾル. エアロゾル 研究, 18, 200-213.
- 原 圭一郎, 2010:極域対流圏の光学吸収性炭素質粒子の 季節変化,輸送過程,発生源.エアロゾル研究, 25, 226-233.
- 原 圭一郎, 2017: 南極対流圏大気中のエアロゾル:空間 分布と循環・輸送過程. 気象研究ノート, (233), 77-111.
- 原 圭一郎, 2018:南極大気中の海塩・ハロゲンサイクル. 大気化学研究, 38, 038A04.
- Hara, K., K. Osada, M. Hayashi, K. Matsunaga, T. Shibata, Y. Iwasaka and K. Furuya, 1999: Fractionation of inorganic nitrates in winter Arctic troposphere: Coarse aerosol particles containing inorganic nitrates. J. Geophys. Res., 104, doi:10.1029/1999JD900348.
- Hara, K., K. Osada, C. Nishita, S. Yamagata, T. Yamanouchi, A. Herber, K. Matsunaga, Y. Iwasaka, M. Nagatani and H. Nakata, 2002a: Vertical variations of sea-salt modification in the boundary layer of spring Arctic during the ASTAR 2000 campaign. Tellus B, 54, doi:10.1034/j.1600-0889.2002.201253.x.
- Hara, K., K. Osada, K. Matsunaga, T. Sakai, Y. Iwasaka and K. Furuya, 2002b: Concentration trends and mixing states of particulate oxalate in Arctic boundary layer in winter/spring. J. Geophys. Res., 107, doi:10.1029/ 2001JD001584.
- Hara, K., K. Osada, K. Matsunaga, Y. Iwasaka, T. Shibata and K. Furuya, 2002c: Atmospheric inorganic chlorine and bromine species in Arctic boundary layer of the winter/spring. J. Geophys. Res., 107, doi:10.1029/ 2001JD001008.
- Hara, K., S. Yamagata, T. Yamanouchi, K. Sato, A. Herber, Y. Iwasaka, M. Nagatani and H. Nakata, 2003: Mixing states of individual aerosol particles in spring Arctic troposphere during ASTAR 2000 campaign. J. Geophys. Res., 108, doi:10.1029/2002JD002513.
- Hara, K., K. Osada, M. Kido, M. Hayashi, K. Matsunaga, Y. Iwasaka, T. Yamanouchi, G. Hashida and T. Fukatsu, 2004: Chemistry of sea-salt particles and inorganic halogen species in Antarctic regions: Compositional differences between coastal and inland stations. J. Geophys. Res., 109, doi:10.1029/2004JD004713.
- Hara, K., K. Osada, M. Kido, K. Matsunaga, Y. Iwasaka, G. Hashida, and T. Yamanouchi, 2005: Variations of constituents of individual sea-salt particles at Syowa sta-

tion, Antarctica. Tellus B, 57, doi:10.3402/tellusb. v57i3.16530.

- Hara, K., Y. Iwasaka, M. Wada, T. Ihara, H. Shiba, K. Osada and T. Yamanouchi, 2006: Aerosol constituents and their spatial distribution in the free troposphere of coastal Antarctic regions. J. Geophys. Res., 111, doi:10.1029/2005JD006591.
- Hara, K., K. Osada, M. Yabuki, G. Hashida, T. Yamanouchi, M. Hayashi, M. Shiobara, C. Nishita and M. Wada, 2010: Haze episodes at Syowa Station, coastal Antarctica: Where did they come from? J. Geophys. Res., 115, doi:10.1029/2009JD012582.
- 原 圭一郎,平沢尚彦,山内 恭,和田 誠, A. Herber and ANTSYO-II members, 2010:夏季南極対流圏中の エアロゾル粒子の分布と混合状態-ANTSYO-II (AGAMES) 観測-. 南極資料, 54, 704-730.
- Hara, K., K. Osada, C. Nishita-Hara and T. Yamanouchi, 2011a: Seasonal variations and vertical features of aerosol particles in the Antarctic troposphere. Atmos. Chem. Phys., 11, doi:10.5194/acp-11-5471-2011.
- Hara, K., K. Osada, C. Nishita-Hara, M. Yabuki, M. Hayashi, T. Yamanouchi, M. Wada and M. Shiobara, 2011b: Seasonal features of ultrafine particle volatility in the coastal Antarctic troposphere. Atmos. Chem. Phys., 11, doi:10.5194/acp-11-9803-2011.
- Hara, K., K. Osada, M. Yabuki and T. Yamanouchi, 2012: Seasonal variation of fractionated sea-salt particles on the Antarctic coast. Geophys. Res. Lett., 39, doi:10.1029/ 2012GL052761.
- Hara, K., K. Osada and T. Yamanouchi, 2013: Tethered balloon-borne aerosol measurements: seasonal and vertical variations of aerosol constituents over Syowa Station, Antarctica. Atmos. Chem. Phys., 13, doi:10.5194/ acp-13-9119-2013.
- Hara, K., M. Hayashi, M. Yabuki, M. Shiobara and C. Nishita-Hara, 2014a: Simultaneous aerosol measurements of unusual aerosol enhancement in the troposphere over Syowa Station, Antarctica. Atmos. Chem. Phys., 14, doi:10.5194/acp-14-4169-2014.
- Hara, K., F. Nakazawa, S. Fujita, K. Fukui, H. Enomoto and S. Sugiyama, 2014b: Horizontal distributions of aerosol constituents and their mixing states in Antarctica during the JASE traverse. Atmos. Chem. Phys., 14, doi:10.5194/acp-14-10211-2014.
- Hara, K., S. Matoba, M. Hirabayashi and T. Yamasaki, 2017: Frost flowers and sea-salt aerosols over seasonal sea-ice areas in northwestern Greenland during winter-spring. Atmos. Chem. Phys., 17, doi:10.5194/acp-17-8577-2017.

- Hara, K., K. Osada, M. Yabuki, H. Takashima, N. Thevs and T. Yamanouchi, 2018: Important contributions of sea-salt aerosols to atmospheric bromine cycle in the Antarctic coasts. Sci. Rep., 8, doi:10.1038/s41598-018-32287-4.
- Hara, K., K. Sudo, T. Ohnishi, K. Osada, M. Yabuki, M. Shiobara and T. Yamanouchi, 2019: Seasonal features and origins of carbonaceous aerosols at Syowa Station, coastal Antarctica. Atmos. Chem. Phys., 19, doi:10.5194/ аср-19-7817-2019.
- Humphries, R. S., A. R. Klekociuk, R. Schofield, M. Keywood, J. Ward and S.R. Wilson, 2016: Unexpectedly high ultrafine aerosol concentrations above East Antarctic sea ice. Atmos. Chem. Phys., 16, doi:10.5194/acp-16-2185-2016.
- Iizuka, Y., A. Tsuchimoto, Y. Hoshina, T. Sakurai, M. Hansson, T. Karlin, K. Fujita, F. Nakazawa, H. Motoyama and S. Fujita, 2012: The rates of sea salt sulfatization in the atmosphere and surface snow of inland Antarctica. J. Geophys. Res., 117, doi:10.1029/ 2011JD016378.
- Ito, T., 1993: Size distribution of Antarctic submicron aerosols. Tellus, 45B, doi:10.1034/j.1600-0889.1993.t01-1-00007.x.
- Jones, A. E., P. S. Anderson, M. Begoin, N. Brough, M. A. Hutterli, G. J. Marshall, A. Richter, H. K. Roscoe and E. W. Wolff, 2009: BrO, blizzards, and drivers of polar tropospheric ozone depletion events. Atmos. Chem. Phys., 9. doi:10.5194/acp-9-4639-2009.
- Kaleschke, L., A. Richter, J. Burrows, O. Afe, G. Heygster, J. Notholt, A. M. Rankin, H. K. Roscoe, J. Hollwedel, T. Wagner and H.-W. Jacobi, 2004: Frost flowers on sea ice as a source of sea salt and their influence on tropospheric halogen chemistry. Geophys. Res. Lett., 31, doi:10.1029/2004GL020655.
- Koop, T., A. Kapilashrami, L. T. Molina and M. J. Molina, 2000: Phase transitions of sea-salt/water mixtures at low temperatures: Implications for ozone chemistry in the polar marine boundary layer. J. Geophys. Res., 105, doi:10.1029/2000JD900413.
- Kyrö, E.-M., V.-M. Kerminen, A. Virkkula, M. Dal Maso, J. Parshintsev, J. Ruíz-Jimenez, L. Forsström, H.E. Manninen, M.-L. Riekkola, P. Heinonen and M. Kulmala, 2013: Antarctic new particle formation from continental biogenic precursors. Atmos. Chem. Phys., 13, doi:10.5194/acp-13-3527-2013.
- Lewis, E. R and S. E. Schwartz, 2004: Sea Salt Aerosol Production: Mechanisms, Methods, Measurements and Models. Amer. Geophys. Union, 413pp.

- Lieb-Lappen, R. M. and R. W. Obbard, 2015: The role of blowing snow in the activation of bromine over firstyear Antarctic sea ice. Atmos. Chem. Phys., 15, doi:10.5194/acp-15-7537-2015.
- Marion, G. M., R. E. Farren and A. J. Komrowski, 1999: Alternative pathways for seawater freezing. Cold Reg. Sci. Technol., 29, doi:10.1016/S0165-232X (99) 00033-6.
- 西堀栄三郎, 1958: 南極越冬記. 岩波新書, 岩波書店, 269pp.
- Osada, K., K. Hara, M. Kido, H. Kai, T. Yamanouchi, G. Hashida, K. Matsunaga and Y. Iwasaka, 2001: Sulfate depletion in snow over sea ice near Syowa Station, Antarctica, in relation to the origin of sulfate depleted sea salt aerosol particles in winter. Polar Meteor. Glaciol., 15, 21-31.
- Osada, K., K. Hara, M. Wada, T. Yamanouchi and K. Matsunaga, 2006: Lower tropospheric vertical distribution of aerosol particles over Syowa Station, Antarctica from spring to summer 2004. Polar Meteor. Glaciol, 20, 16 - 27
- Pereira, E. B., H. Evangelista, K. C. D. Pereira, I. F. A. Cavalcanti and A. W. Setzer, 2006: Apportionment of black carbon in the South Shetland Islands, Antarctic Peninsula. J. Geophys. Res., 111, doi:10.1029/2005JD006086.
- Sander, R., J. Burrows and L. Kaleschke, 2006: Carbonate precipitation in brine - a potential trigger for tropospheric ozone depletion events. Atmos. Chem. Phys., 6, doi:10.5194/acp-6-4653-2006.
- Shaw, G., 1995: The Arctic haze phenomenon. Bull. Amer. Meteor. Soc., 76, 2403-2414.
- Simpson, W. R. et al., 2007: Halogens and their role in polar boundary-layer ozone depletion. Atmos. Chem. Phys., 7, doi:10.5194/acp-7-4375-2007.
- Udisti, R., U. Dayan, S. Becagli, M. Busetto, D. Frosini, M. Legrand, F. Lucarelli, S. Preunkert, M. Severi, R. Traversi and V. Vitale, 2012: Sea spray aerosol in central Antarctica. Present atmospheric behaviour and implications for paleoclimatic reconstructions. Atmos. Environ., 52, doi:10.1016/j.atmosenv.2011.10.018.
- Ueda, S., K. Osada, K. Hara, M. Yabuki, F. Hashihama and J. Kanda, 2018: Morphological features and mixing states of soot-containing particles in the marine boundary layer over the Indian and Southern oceans. Atmos. Chem. Phys., 18, doi:10.5194/acp-18-9207-2018.
- Wagenbach, D., F. Ducroz, R. Mulvaney, L. Keck, A. Minikin, M. Legrand, J.S. Hall and E.W. Wolff, 1998: Seasalt aerosol in coastal Antarctic regions. J. Geophys. Res., 103, doi:10.1029/97JD01804.
- Weller, R. and D. Wagenbach, 2007: Year-round chemical

593

aerosol records in continental Antarctica obtained by automatic samplings. Tellus B, **59**, doi:10.1111/j.1600-0889.2007.00293.x.

- Weller, R., A. Minikin, A. Petzold, D. Wagenbach and G. König-Langlo, 2013: Characterization of long-term and seasonal variations of black carbon (BC) concentrations at Neumayer, Antarctica. Atmos. Chem. Phys., 13, doi:10.5194/acp-13-1579-2013.
- Weller, R., K. Schmidt, K. Teinilä and R. Hillamo, 2015: Natural new particle formation at the coastal Antarctic site Neumayer. Atmos. Chem. Phys., 15, doi:10.5194/ acp-15-11399-2015.
- Wessel, S., S. Aoki, P. Winkler, R. Weller, A. Herber, H. Gernandt and O. Schrems, 1998: Tropospheric ozone depletion in polar regions - A comparison of observations in the Arctic and Antarctic. Tellus B, 50, doi:10.1034/j.1600-0889.1998.00003.x.
- Wolff, E. W. and H. Cachier, 1998: Concentrations and seasonal cycle of black carbon in aerosol at a coastal Antarctic station. J. Geophys. Res., 103, doi:10.1029/ 97JD01363.

Wolff, E. W. et al., 2006: Southern Ocean sea-ice extent,

productivity and iron flux over the past eight glacial cycles. Nature, **440**, doi:10.1038/nature04614.

- Wolff, E. W. *et al.*, 2007: Erratum: Southern Ocean sea-ice extent, productivity and iron flux over the past eight glacial cycles. Nature, **449**, 748.
- Wolff, E. W. *et al.*, 2010: Changes in environment over the last 800,000 years from chemical analysis of the EPICA Dome C ice core. Quat. Sci. Rev., 29, doi: 10.1016/j.quascirev.2009.06.013.
- Yamanouchi, T. *et al.*, 2005: Arctic Study of Tropospheric Aerosol and Radiation (ASTAR) 2000: Arctic haze case study. Tellus B, 57, doi:10.3402/tellusb.v57i2.16784.
- Yang, X., J. A. Pyle and R. A. Cox, 2008: Sea salt aerosol production and bromine release: Role of snow on sea ice. Geophys. Res. Lett., 35, doi:10.1029/2008GL034536.
- Yang, X., M. M. Frey, R. H. Rhodes, S. J. Norris, I. M. Brooks, P. S. Anderson, K. Nishimura, A. E. Jones and E. W. Wolff, 2019: Sea salt aerosol production via sublimating wind-blown saline snow particles over sea ice: parameterizations and relevant microphysical mechanisms. Atmos. Chem. Phys., 19, doi:10.5194/acp-19-8407-2019.

Field Study of Atmospheric Aerosol System in Polar Troposphere

Keiichiro HARA*

* Department of Earth System Science, Faculty of Science, Fukuoka University, 8–19–1, Nanakuma, Jyonan, Fukuoka 814–0180, Japan.

(Received 4 February 2020; Accepted 1 July 2020)