# エアロゾル重量測定値における残存含水量

梶野瑞王・植田洋匡・Wilfried Winiwarter\*・Markus Amann\*

\* International Institute for Applied Systems Analysis

#### 要旨

ヨーロッパにおけるエアロゾル重量測定値に含まれる水分量を数値モデルにより計算し た。エアロゾル重量は通常定められた標準の低湿度環境下で一定時間保存された後に測 定される。その結果,エアロゾル内の水分はほぼ蒸発すると考えられている。しかし本 研究では,保存後も無視できない量で水分が残存する事を確認し,さらなる保存時間の 必要性を示した。

キーワード:対流圏エアロゾル,水分取り込み,数値計算,測定手法

#### 1. はじめに

大気中のエアロゾル(浮遊粒子状物質)は、人 体に有害な物質として免疫学的に研究が行われて きた (Pope et al., 1995; Dockery et al., 1993)。 以来、科学的及び環境学的側面から、特に 10 $\mu$ m 以下あるいは 2.5 $\mu$ m 以下の微小粒子(それぞれ、 PM10, PM2.5 と呼ばれる)が注目され、ヨーロ ッパにおける EMEP (the European Monitoring and Evaluation Programme) や、東アジアにおけ る EANET (Acid Deposition Monitoring Network in East Asia) などのモニタリングネットワークが 確立され、同時に数値モデルによる検証や研究が為 されてきた。

しかし、エアロゾル重量測定値の数値モデルによ る再現性はよくない。その原因の一つとして、重量 測定値に残存するエアロゾル含水量が考えられる。 大気中の相対湿度が高ければ、吸湿性成分が大気中 より水分を取り込み、エアロゾルは乾燥時に比べて 数倍から数十倍大きくなる。エアロゾル重量は採 取されてから、サンプルの安定と水分の蒸発を目的 として、低湿度環境下で一定時間保存された後計量 される。しかし、乾燥作業後も一定量の水分がエア ロゾル内に残存している可能性が示唆されている。 もし、その残存含水量が無視できない量であるとす れば、数値モデル結果の出力としての乾燥重量との 比較は全く意味を成さないものになる。本研究の目 的は、実際の重量測定値に残存する水分量を見積る ことである。

実大気中におけるエアロゾル含水量については 多くの研究例がある (Winkler, 1973; Meng et al., 1995; Ueda et al., 2000 など) 一方で,乾燥作業後 の残存含水量の測定例は少ない (Ohta et al., 1998; Puxbaum et al., 2000) 。少ない測定結果では,一 般的な適用性に欠ける。なぜなら,エアロゾル含水 量を決定する化学組成,気温,相対湿度などは地域 や季節によって非常に大きく変化し,また採取方法 や乾燥作業の条件も測定例によってまちまちである からである。そこで,本研究では,実際の残存含水 量の測定研究例から,エアロゾルの水分蒸発速度を 数値モデルにより見積もり,一般的に適用できる手 法を確立することを目的とする。

### 2. 観測データと研究手法

2.1 節と 2.2 節では、本研究で対象としたヨーロッパの大気質モニタリングネットワーク及びエアロゾ

ル観測プロジェクトに関して簡単に紹介する。また 2.3 節では、本研究で用いた数値計算方法を説明す る。

### 2.1 The European Monitoring and Evaluation Programme (EMEP)

EMEP はヨーロッパ全域に渡り,200 以上の大 気質測定局を設置している。そのうちエアロゾ ルの重量や化学組成を測定しているサイトはお よそ 50 ある。1977 年から現在に至るまで、大 気汚染物質の測定結果や EMEP モデル(領域エ アロゾル輸送モデル)結果の日間値,月間値およ び年間値が,インターネット上で公開されている (www.emep.int/index\_pillutants.html)。観測手法 は全ての測定局で統一されている。エアロゾル重 量と化学組成は EN 12341 (CEN, 1998)に準拠し て,気温 20°C,相対湿度 50%の標準状態で 48 時間 保存された後に計測される。

測定されていないエアロゾル含水量を見積る 際,気温と相対湿度のインプットが必要である。 これらの気象データは EMEP では提供されてお らず,それぞれの国の別々の組織で所持されて いる。さらに,これらの気象データは必ずしも EMEP の大気質測定局と同じ場所で測定されて いるとは限らない。本研究は時間の制約もあり, コンタクトに対する責任者の応答も十分ではな く,全ての国の気象データを集める事ができな かった。そこで NCEP (National Center for Environmental Prediction)の全球客観解析データ (www.arl.noaa.gov/ss/transport/archives.html) を,エアロゾル採取時の気象データとして代用し た。

#### 2.2 AUPHEP

AUPHEP (the Austrian Project on Health Effects of Particles) は、オーストリアのエアロゾルに 関する集中観測プロジェクトであり、1999年6月~ 2000年5月の1年間に渡ってガス及びエアロゾル パラメータの連続測定(1時間毎)と、1日毎のエ アロゾルの採取と成分分析を実施している。エアロ ゾルサンプルは、20°C及び50%で24時間保存され た後に重量と化学組成を測定される(Hauck et al., 2003a; 2003b)。

#### 2.3 熱力学平衡モデルと物質移動アプローチ

定常状態におけるエアロゾル含水量を計算する にあたり,熱力学平衡モデルである SCAPE module (Simulating Compositions of Atmopheric Particles at Equilibrium) (Kim et al., 1993a,b; Kim and Seinfeld, 1995; Meng et al., 1995a) を使用し た。SCAPE モデルは、多成分系ガスーエアロゾル 熱力学平衡モデルであり、一定温度、湿度における無 機水溶性イオンと水の熱力学平衡を計算する。つま り、計算されるエアロゾル含水量は、温度、湿度及び 無機吸湿性イオン濃度により決定される。SCAPE モデルはエアロゾルの理想的な内部混合状態を仮 定しているが、これまでに実大気中のエアロゾルへ の適用可能性は十分実証されてきた (Meng et al., 1995b; Meng et al., 1998; Ueda et al., 2000, Kajino et al., 2004)。

SCAPE モデルの入力は、 $Ca^{2+}$ 、 $Na^+$ 、 $K^+$ 、 $Mg^{2+}$ 、 NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、 $SO_4^{2-}$ 、 $NO_3^-$ 、 $CO_3^{2-}$ 、 $Cl^-$ の9種の無機水溶 性イオン物質濃度と、気温及び相対湿度である。出 力は、熱力学平衡状態におけるエアロゾルに取り込 まれた H<sub>2</sub>O 濃度の他に、無機揮発性物質のガスー エアロゾル分配 (HNO<sub>3</sub>-NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NH<sub>3</sub>-NH<sub>4</sub><sup>+</sup>) 及び化 合物濃度である。

SCAPE モデルでは、熱力学平衡に至るまでの時間が考慮されていないため、乾燥状態で保存されている期間における物質移動を考慮する必要がある。 本研究では、Song and Carmichael (2001)の粒子 をバルク的に扱う熱力学強制場における物質移動 アプローチを用いた。物質移動係数はフィルター上 のそれぞれのサンプルで一定とし、水分の蒸発は以 下のように逆指数関数的に進行すると仮定する。

$$\frac{dQ_w}{dt} = k_w (Q_w^{\rm eq} - Q_w). \tag{1}$$

ここで $Q_w$ はエアロゾルの含水量, $k_w$ はフィルター上での水の物質移動係数, $Q_w^{eq}$ は標準状態で平衡に至ったときの水分量である。

*k<sub>w</sub>* を計算する為に,一定時間保存した後の水分 量を用いると, (1) 式は,

$$k_w = \frac{1}{t_c} log\left(\frac{Q_{real} - Q_{sta}}{Q_{rem} - Q_{sta}}\right),\tag{2}$$

となる。ここで、 $t_c$  は保存時間,  $Q_{real}$  はエアロゾル 採取時の実大気中(気温  $T_{real}$ , 相対湿度  $RH_{real}$ ) での含水量(SCAPE による計算値),  $Q_{sta}$  は標準 状態(気温  $T_{sta}$ , 相対湿度  $RH_{real}$ )における水分 量(SCAPE による計算値),  $Q_{rem}$  は一定時間保存 した後のサンプルの水分量(残存含水量)である。

一方,  $k_w$  が分かっている場合, エアロゾルの残存 含水量  $Q_{rem}$  は以下のように計算される。

$$Q_{rem} = (Q_{real} - Q_{sta})exp(-k_w t_c) + Q_{sta}.$$
 (3)



Fig.1 : Scatter diagram between relative humidity and PM2.5 - TC - IO at AU1, AU2 and AU3.

### 3. 結果

3.1 節では、乾燥作業後もフィルター上でエアロ ゾルの熱力学的平衡が確立されていない可能性を 示す。3.2 節では、実際の観測例に基づいて得られ たフィルター上のエアロゾルに含まれる水の物質 移動係数の導出、3.3 節では 3.2 節で導出した移動 係数を AUPHEP や EMEP の観測例に当てはめて、 ヨーロッパにおけるエアロゾル重量測定値に含まれ る残存水分量を計算し、議論する。

#### 3.1 フィルター上の熱力学平衡

EMEP や AUPHEP などの測定手法では, エアロ ゾルサンプルは 20°C, 50%の標準状態で 24~48 時 間保存されて、フィルター上のエアロゾルの平衡は 完全に確立されていると考えられている。つまり, 保存後に残存する水分量はほぼゼロという事であ る。そこで、エアロゾルの重量は採取時の気象条件 とは全く相関が無いという事になる。ただしエアロ ゾルの水溶性および吸湿性成分は例外であり、これ らの濃度はエアロゾルの採取時の含水量に依存す ると考えられる。特に,  $SO_4^{2-}$ や  $NH_4^+$  などの濃度 は相対湿度とR=0.50程度の相関を示した。これら 水溶性成分は実際に測定されているので,エアロゾ ル総重量から全ての成分重量を差し引いた,いわゆ る不明成分 (unidentified component) は採取時の 相対湿度とは全く相関がないと考えられる。しかし 以下に、エアロゾルの水分は完全には蒸発しておら ず,熱力学平衡は確立されていない事を示す結果を 述べる。

図1はAUPHEPのサイトであるAU1,AU2, AU3で測定されたエアロゾルの不明成分と相対湿 度の散布図である。不明成分はPM2.5から無機水 溶性成分(IO; inorganic soluble components)と有 機成分(TC; total organic components)を差し引 いたもので定義され、つまり無機有機全ての吸湿性 成分は取り除かれている。しかし図1によると、相 対湿度が高くなるにつれ、水を含むかもしれない不 明成分は、値および振れ幅が大きくなっている。つ まり、高湿度環境下で採取されたサンプルは乾燥後 も水が含まれていた可能性を示唆している。

SCAPE モデルで計算された AU1 (ウィーン, 都 市域) における採取時の年平均水分取り込み量は  $14.0\mu g m^{-3}$ であり, エアロゾル総重量は  $36.6\mu g m^{-3}$ であった。一方,標準状態で平衡に至った時 のエアロゾル含水量は  $0.34\mu g m^{-3}$ であった。つま り,実際の残存含水量はこれら二つの極値,採取時 の割合 (38.3%) と標準状態で平衡になった時の割 合 (0.9%) の間にあると考えられる。

EMEP における水分量を計算するために、2.1 節 のとおり NCEP 客観解析のアーカイブデータを使 用した。このデータは1日4回6時間毎にあり、北 半球ポーラーステレオ座標(リファレンス格子間 隔は60°N、80°Wで190.5km)である。SCAPEモ デルのインプットとして、1/R<sup>2</sup>で水平補間して日 平均した 2m 高度の気温および相対湿度を使用し



Fig.2 : Scatter diagrams between measured and NCEP temperature and relative humidity at AU1, AU2 and AU3.

た。図2はAUPHEPの観測点における実測定値と NCEP解析データ値の比較散布図である。NCEP 解析データは気温については測定値と比較的良い 一致を見せているが、相対湿度に対しては一致して いない。エアロゾル含水量は相対湿度に大きく依存 するので、NCEP解析データの本研究への適用は慎 重に行われる必要がある。

相対湿度の不一致にも関わらず, 1999年における チェコ共和国の EMEP サイト CZ01, CZ03 での無 機揮発性物質のガスーエアロゾル平衡は SCAPE モ デルにより比較的良く再現された。これら測定局で は揮発性物質であるアンモニア及び硝酸に関して, 気体状および粒子状の濃度が 6 日置きにそれぞれ 測定されている。測定された気相及びエアロゾル相 濃度を足して SCAPE モデルに入力して, NCEP の 気象データを用いて再び気相, エアロゾル相に再分 配した計算結果と, 元の観測結果の間の相関は, 気 相の NH<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub> 及びエアロゾル相の NH<sup>4</sup><sub>4</sub>, NO<sup>-</sup><sub>3</sub> の濃度についてそれぞれ 0.79, 0.63, 0.75, 0.72 で あった。この結果は SCAPE モデルによる本計算へ の適用可能性を示すものである。

1999年における EMEP の 49 サイト, 全 11677 サ ンプルの年平均 SPM (total suspended particulate matters) 濃度は 20.9 $\mu$ g m<sup>-3</sup> であり, NCEP 解析 データを用いた水分吸収量(採取時とみなす)は 18.7 $\mu$ g m<sup>-3</sup> であった。一方,標準状態で平衡が確 立された時の水分量は 0.54 $\mu$ g m<sup>-3</sup> であった。つま り, SPM に含まれる残存水分量の割合は 2.6%から 89.5%の範囲に存在する。

## 3.2 実際に測定された残存含水量から求めた物質移 動係数

Ohta et al. (1998) 及び Puxbaum et al. (2000) はそれぞれの標準状態で一定時間保存した後の残 存含水量を実際測定している。これらの研究では, 室内を 100°C まで上昇させ,その間の損失重量を 水としている。この温度範囲では,有機物質の蒸発 は認められない為,全ての失われた重量は水である とみなすことができる。

Ohta et al. (1998)は, 1991年11月から1992年 10月の1年間, 札幌においてエアロゾルの半月サ ンプリングを実施した。2µmの 50%cut-off 半径で  $20l \min^{-1}$ で吸引し、 $11 \min \phi$ のテフロンフィルター にエアロゾルを採取した。サンプルは14日間連続 して吸引された後、30%の相対湿度環境下で1日以 上保存された。(2) 式に従ってフィルター上の水の 物質移動係数  $k_w$  を計算する際,  $T_{real}$  及び  $RH_{real}$ には札幌市の月平均値,  $T_{sta}$  及び  $RH_{sta}$  にはそれ ぞれ 20°C, 30%を与え,保存時間 t<sub>c</sub> は 24 時間と した。計算された物質移動係数は図3の通りであ る。水平軸にはサンプリング期間を, 左軸は物質移 動係数 kw (対数表示),右軸はエアロゾルの総重 量 (mg) を示す。移動係数とエアロゾル重量には負 の相関が見られる。つまり、エアロゾル重量が大き ければ、水分の蒸発速度も遅いという事である。こ の結果は、フィルター上でのエアロゾルの凝集を示 唆している。なぜなら、このバルク移動係数はエア ロゾルの粒径に依存するからである。kwの平均値



Fig.3: Mass transfer coefficient of water on the filters calculated from the measurement of Ohta et al. (1998).



**Fig.4**: The water content in the measured aerosol mass at AU1 while  $k_w$  is variable between  $10^{-5}$  and  $10^{-4}$ .

は 10<sup>-0.449</sup> であり、10<sup>-4.66</sup> から 10<sup>-4.17</sup> の範囲を 持つ。 $k_w$  は保存時間  $t_c$  に依存するので、たとえば  $t_c$  を 48 時間とした場合の $k_w$  の平均値は 10<sup>-4.8</sup> と なる。しかし、どのサンプルも保存時間は 48 時間を 超える事は無かったという事である (Sachio Ohta, personal communication)。SCAPE モデルで計算 された採取時に取り込まれた水分量  $Q_{real}$  は年平均 で  $6.2\mu g m^{-3}$  であり、標準状態で平衡に至ったとき の水分量  $Q_{sta}$  は  $0.00\mu g m^{-3}$  であった。実際に測 定された保存後の残存含水量  $Q_{rem}$  は  $0.42\mu g m^{-3}$ であった。

Puxbaum et al. (2000) は, 1997 年 5 月 4 日から 10 日までの一週間,南アフリカ共和国においてエア ロゾルの半日サンプリングを実施した。 $30\mu$ mの上 部 cut-off 半径で  $2.6m^3 h^{-1}$  で吸引し,  $47mm\phi$ の クォーツファイバーフィルターにエアロゾルを採取 した。サンプルは採取された後,飛行機でウィーン に運ばれてから,22°C,50%で24時間保存された。 飛行機による輸送時の環境条件が全く不明であるた め, $T_{real}$ は22°C, $RH_{real}$ はそれぞれ60%,70%と 仮定して計算した。SCAPEモデルで計算された採 取時のエアロゾル含水量 $Q_{real}$ は60%,70%でそれ ぞれ15.7 $\mu$ g m<sup>-3</sup>,8.7 $\mu$ g m<sup>-3</sup>であり,標準状態で平 衡になった時の含水量 $Q_{sta}$ は0.68 $\mu$ g m<sup>-3</sup>であっ た。一方実際測定された残存含水量 $Q_{rem}$ は2.85 $\mu$ g m<sup>-3</sup>であった。 $RH_{real}$ に70%を用いた時の移動係 数 $k_w$ は平均で10<sup>-4.65</sup>,範囲は10<sup>-4.98</sup>から10<sup>-4.45</sup> であった。一方, $RH_{real}$ =60%では、平均で10<sup>-4.82</sup>, 範囲は10<sup>-5.25</sup>から10<sup>-4.53</sup>であった。この観測例 ではエアロゾル重量と移動係数の間には相関は無 かった。



**Fig.5**: The ratio of water content to measured PM2.5 mass at AU1 when  $k_w$  is  $10^{-4.5}$ .

	R.H.	PM2.5 (μg m <sup>-3</sup> )	Unidentified (µg m <sup>-3</sup> )	Water (µg m <sup>-3</sup> )	Ratio of Water to PM2.5	Ratio of Water to Unidentified.
Winter	80.2%	31.2	5.58	3.00	9.43%	54.7%
Summer	68.0%	14.7	3.95	0.35	2.39%	8.80%

 $\label{eq:table 1} \textbf{Table 1}: \ \textbf{The seasonal difference of the water content at AU1}.$ 

#### 3.3 ヨーロッパにおけるエアロゾル残存含水量

AUPHEPにおける残存含水量を3.2節で議論し た物質移動係数を用いて見積った。移動係数は様々 な要素に依存すると考えられる。例えば、フィル ター上のエアロゾル重量, サンプラーの cut-off 半 径,フィルターの直径などである。AUPHEP に用い られたサンプラーの cut-off 半径は 2.5µm であるの で、移動係数は Ohta et al. (1998) の方に近いと考え られる。しかし、AUPHEPではOhta et al.(1998) のローボリューム (201 min<sup>-1</sup>) に対して、ハイボ リュームサンプラーを使用しており  $(500l \min^{-1})$ , 1日という短時間サンプリングにも関わらずサンプ ルの平均重量は 15.3mg sample<sup>-1</sup> であった (Ohta et al.(1998) では14日かけて平均7.9mg sample<sup>-1</sup>) 。さらに、AUPHEP では 150mm $\phi$  のクォーツファ イバーフィルターを使用しているのに対して, Ohta et al.(1998) では 11mm のテフロンフィルターを 使用している事にも注意が必要である。そこで今後 の議論では、物質移動係数 $k_w$ にある程度の幅をも たせて計算を行った。しかし、kw は全てのサンプ ルで一定とし、エアロゾルの重量には依存しないと

Winter = Nov. Dec. and Jan. Summer = May. Jun. And Jul.

した。なぜなら、重量と移動係数の関係は明確では ないからである。

図 4 は, AU1 において,  $k_w$  が  $10^{-5}$  から  $10^{-4}$  ま で変化したときの年平均の残存含水量である。縦 軸は含水量 ( $\mu$ g m<sup>-3</sup>), 横軸は物質移動係数である。 実線は  $t_c$  を 24 時間とした時, 破線は  $t_c$  を 48 時間 とした時の値である。一番左の値は, 標準状態で平 衡が確立している場合の含水量を示す。採取時の含 水量は平均で 14.0 $\mu$ g m<sup>-3</sup> であり, 20°C, 50%の標 準状態での平衡含水量は 0.34 $\mu$ g m<sup>-3</sup> である。移動 係数が  $10^{-5}$  であれば, 初期の水分の半分程度は 24 時間後にフィルター上に残存する。 $10^{-4.2}$  以上で は, 24 時間後にほぼ平衡が確立される。 $10^{-4.6}$  で は 48 時間後には水分はほとんど蒸発するが, 24 時 間では 3 分の 1 程度の水分が残っている。移動係 数が  $10^{-4.8}$  以下であれば, 48 時間以上の保存時間 が必要となる。

図 5 は、Ohta et al.(1998)の平均値 10<sup>-4.5</sup> を用 いた時の、AU1 における残存含水量の PM2.5 に対 する割合を示している。横軸は割合の範囲を表し、 縦軸は1 年間全 343 サンプルのうち該当範囲をカ



Fig.6 : The pie charts of the components in total suspended particles (TSP) at AU1. The left is annual average, the center is average in summer and the right is in winter.

ウントした日数である。最も頻度が高い範囲は1~ 2%でありカウント日数は82日で全体の23.9%を占 める。平均値は4.1%,最大値は35.9%であり,標準 偏差は20.0であった。ヨーロッパは冬季に湿度が 高くなり,エアロゾル濃度も高くなる為,季節変化 を詳細に議論する必要がある。

表1に、AU1における残存含水量に関する夏平均と冬平均の比較を示す。AU1において最も月平均湿度が高かった11月、12月、1月の3ヶ月を冬季とし、その半年逆の5月、6月、7月を夏季とした。冬平均の相対湿度は80.2%、夏平均は68.0%であった。測定されたエアロゾル重量は冬は夏の2倍以上であった。不明成分、つまりPM2.5からIOとTCを引いた値は、冬は夏より50%高かった。残存含水量( $k_w=10^{-4.5}, t_c=24$ hrs.)は冬平均で3.0 $\mu$ g m<sup>-3</sup>に対して、夏平均では0.35 $\mu$ g m<sup>-3</sup>であった。冬季は観測された PM2.5 濃度のうち10%、不明成分の半分以上が水分であった。

図6は、AU1における TSP(total suspended particlate matters)の各成分要素を示す円グラフであ る。左から年平均、夏平均(表1と同じ)、冬平均で ある。それぞれのグラフの下に示す数字は TSP 濃 度である。不明成分は計算された残存含水量を除い ている。冬季では夏季に比べて微小粒子(PM2.5) が多く、粗大粒子が少なかった。湿度が高く、吸湿 性エアロゾル濃度(微小粒子に多く含まれる)が大 きかったため大気中から水分を多量に取り込み、そ の結果として残存含水量は冬季で非常に大きくなっ ていた。また,全体のエアロゾル濃度が高かった為 に凝集が生じて蒸発速度が遅くなっていたと考え られるが,この計算では物質移動係数を一定として いるため,蒸発速度の遅延は考慮していない。従っ て,実際の差はこの結果よりもさらに大きいもので あったと考えられる。

図7は、AU1において異なる物質移動係数を与えた時の、標準状態で保存中のエアロゾルサンプル含水量の時間変化を示す。縦軸は年平均の含水量、横軸は採取後からの経過時間である。採取直後の水分量は14.0 $\mu$ g m<sup>-3</sup>であり、標準状態で平衡が確立された時の水分量は0.34 $\mu$ g m<sup>-3</sup>である。4本の線は、初期の水分の95%が蒸発した(i.e.,水分量が1.02 $\mu$ g m<sup>-3</sup>になった)時間まで描いている。 $k_w$ =10<sup>-4.5</sup>では、30時間後にはフィルター上でエアロゾルはほぼ平衡に達するが、10<sup>-4.8</sup>では2日以上、10<sup>-5.0</sup>では3日以上の保存時間が必要である事が分かった。さらに、これらの値は全て年平均であるので、冬季はさらなる保存時間が必要である。

EMEP の 49 サイトにおける 1999 年の年平均残 存含水量 (20°C, 50%, 48hrs.) は,  $k_w$  が 10<sup>-4.0</sup>, 10<sup>-4.5</sup>, 10<sup>-4.8</sup>, 10<sup>-5.0</sup> のとき, それぞれ 0.54 $\mu$ g m<sup>-3</sup>, 0.61 $\mu$ g m<sup>-3</sup>, 1.7 $\mu$ g m<sup>-3</sup>, 3.8 $\mu$ g m<sup>-3</sup> であった。これは年平均 SPM 濃度 (20.9 $\mu$ g m<sup>-3</sup>) の, それぞれ 2.6%, 2.9%, 8.1%, 18.2%に相当する。



Fig.7 : Annual means of time variations of water evaporation to achieve equilibrium state using different mass transfer coefficients at AU1. The lines are plotted unitil 95% of the initial amount of water is evaporated.

#### 4. 結論

フィルターサンプリングされたエアロゾルは低湿 度環境下で一定時間保存されたにもかかわらず,熱 力学的平衡状態に達しておらず,エアロゾル重量測 定値にはある程度の残存水分量が含まれていた。

実際の残存含水量測定例から見積った、フィル ター上のエアロゾルに含まれる水の物質移動係数 は、10<sup>-5</sup>から10<sup>-4</sup>の範囲であり、平均で10<sup>-4.49</sup> であった。移動係数とエアロゾル重量の間には負 の相関があった。エアロゾルの重量が大きければ、 フィルター上の水の蒸発速度は遅い。つまり、エア ロゾルがフィルター上で凝集している可能性が示唆 された。

実際の残存含水量測定例から見積った様々な物 質移動係数  $k_w$  を用いて, AUPHEP (the Austrian project on health effects of particles)  $\mathcal{O} \not \vdash \mathcal{I} \vdash$ AU1 (ウィーン,都市域)のデータにおける残存含水 量を計算した。 $k_w$  が $10^{-4.5}$ のとき,エアロゾル濃度 に対する残存含水量の割合は, 0.0%から 35.9%の範 囲であり、平均は4.1%、最頻範囲は1~2% (23.9%の データが該当) であった。冬季は湿度が高く(相対 湿度は平均で80.2%),無機親水性エアロゾル濃度 も高く(全重量の3分の1),エアロゾルは大気中 から水分を多く取り込んだ結果,不明成分のおよそ 54.7%は水であった可能性が示唆された。一方夏季 では平均相対湿度は68.0%であり、不明成分のうち 8.8%が水であった。年平均で、初期含水量(採取直 後のエアロゾル含水量)の95%が蒸発するまでに、 およそ30時間必要であることがわかった。冬季は 夏季に比べてさらに長い保存時間が必要であるこ とがわかった。

EMEP の 49 サイトにおいては 1999 年の年平均 で、移動係数が  $10^{-4}$  から  $10^{-5}$  まで変化したとき、 48 時間の保存時間後に残存する含水量は  $0.54\mu$ g m<sup>-3</sup> から  $3.8\mu$ g m<sup>-3</sup> の範囲にあり、これは総エア ロゾル濃度の 2.6%から 18.2%に匹敵した。

エアロゾル重量観測値における残存含水量は無視 できないが(特に冬季に重要),モデル結果と測定 結果の不一致を説明することは出来ない。また,本 研究手法には多くの不確定要素が存在する。 $k_w$ は 測定結果によって大きく変化し、さらに残存含水量 もまた $k_w$ によって大きく変化する。より正確な残 存含水量の見積もりには、さらなる実験による $k_w$ の高確化が不可欠である。

エアロゾル輸送モデルとエアロゾル重量測定法 について,本研究結果は双方の改善可能性を示唆す るものである。保存時間をさらに長くとることに よって,エアロゾル重量濃度は減少して乾燥重量に 近づくことができる。それでもまだ,モデルと観測 が一致することは無いであろう。また,エアロゾル 濃度は観測値に比べて明らかに大きいことは明白 であるが,このエアロゾル含水量が人体にどういう 影響を及ぼすのかは現段階では不明である。

#### 謝 辞

本研究は、国際応用システム解析研究所 (IIASA; International Institute for Applied Systems Analysis)の実施する Young Scientist Summer Program (YSSP) in 2003 の期間中に主に為された。留学に あたっては,京都大学教育研究振興財団の「留学派 遣」奨励金を頂きました。ここに感謝の意を表し ます。

#### 参考文献

- CEN (1998): Air quality determination of the PM10 fraction of suspended particulate matter - reference method and field test procedure to demonstrate reference equivalence of measurement methods. Brussels, European Committee for Standardization (European Standard EN 12341).
- Dockery, D.W., Pope, C.A. and Xu, X. (1993): An association between air pollution and mortality in six US cities. New England Journal for Medicine 329: pp. 1753-1759.
- Hauck, H., Gomiscek, B., Stopper, S., Puxbaum, H., Kundi, M. and Preining, O. (2003a): Equivalence of Measureing Methods for PM. Environmental Science and Technology (submitted).
- Hauck, H., Berner, A., Frischer, ., Gomiscek, B.,, Kundi, M., Neuberger, M., Puxbaum, H., Preining O. and AUPHEP-Team (2003b): AUPHEP - Austrian project on health effects of particles - general overview. Atmospheric Environment (submitted).
- Kajino, M., Ueda, H., Satsumabayashi, H. and An, J. (2004): Impacts of the Eruption of Miyakejima Volcano on Air Quality over Far East Asia. (submitted).
- Kim, Y.P., Seinfeld, J.H. and Saxena, P. (1993a): Atmospheric gas-aerosol equilibrium: I. Thermodynamic model. Aerosol Science Technology, Vol. 19, pp. 157-181.
- Kim, Y.P., Seinfeld, J.H. and Saxena, P. (1993b): Atmospheric gas-aerosol equilibrium: II. Analysis of common approximations and activity coefficient calculation methods. Aerosol Science Technology, Vol. 19, pp. 182-198.
- Kim, Y.P. and Seinfeld, J.H. (1995): Atmpsheric gasaerosol equilibrium: III. Thermodynamics of crustal elements Ca<sup>2+</sup>, K<sup>+</sup> and Mg<sup>2+</sup>. Aerosol Science Tech-

nology, Vol. 22, pp. 93-110.

- Meng, Z., Seinfeld, J.H., Saxena, P. and Kim, Y.P. (1995a): Atmospheric Gas-Aerosol Equilibrium: IV. Thermodynamics of Carbonates. Aerosol Science Technology, Vol. 22, pp. 131-154.
- Meng, Z., Seinfeld, J.H., Saxena, P. and Kim, Y.P. (1995b): Contribution of water to particulate mass in the south coast air basin. Aerosol Science Technology, Vol. 22, pp. 111-123.
- Meng, Z., Dabdub. D. and Seinfeld, J.H. (1998): Sizeresolved and chemically resolved model of atmospheric aerosol dynamics. Journal of Geophysical Research, Vol. 103, pp. 3419-3435.
- Ohta, S., Hori, M., Yamagata, S. and Murao, N. (1998): Chemical characterization of atmopheric fine particles in Sapporo with determination of water content. Atmosperic Environment, Vol. 32, No. 6, pp. 1021-1025.
- Pope, C.A., Thun, M.U. and Nambodim, M.M. (1995): Particulate air pollution as a predictor of mortality in a prospective study of US adults. American Journal of Respiratory and Critical Care Medicine, Vol. 151, pp. 669-674.
- Puxbaum, H., Rehdl, J., Allabashi, R., Otter, L. and Scholes, M.C. (2000): Mass balance of the atmospheric aerosol in a South African subtropical savanna (Nylsvley, May 1997). Journal of Geophysical Research, Vol. 105, No. D16, pp. 20,697-20,706.
- Song, C.H. and Carmichael, G.R. (2001): A threedimensional modeling investigation of the evolution processes of dust and sea-salt particles in east Asia. Journal of Geophsical Research, Vol. 106, No. D16, pp. 18,131-18,154.
- Ueda H., Takemoto, T, Kim, Y.P. and Sha, W. (2000): Behaviors of volatile inorganic components in urban aerosols. Atmospheric Environment, Vol. 34, pp. 353-361.
- Winkler, P. (1973): The growth of atmospheric aerosol particles as a function of the relative humidity. II. An improved concept of mixed nuclei. Aerosol Science, Vol. 13, pp. 373-387.

#### Modeling Liquid Water Content in Measured Aerosol Mass

Mizuo KAJINO, Hiromasa UEDA, Wilfried WINIWARTER, Markus AMANN

#### Synopsis

The contribution of liquid water to measured aerosol mass was assessed using a numerical approach for European measurement data. Aerosol mass is usually determined after conditioning of the filter under dry condition for a predefined period according to a standard procedure. Consequently, water in aerosols is assumed to be at very low concentrations. However, we find indications that the equilibrium of aerosol is not fully established and water is not completely evaporated after the conditioning.

Keywords : Tropospheric aerosols; water uptake; numerical simulation; conditioning procedure