各種建材を設置した居室模型内オゾン気中濃度分布の測定と 沈着モデルを組み込んだ数値解析

伊藤 一秀 *1, 加藤 信介 *2

換気により外気を室内に導入することで、外気由来のオゾン [O₃]が室内に滞留している 可能性が指摘されており、また OA 機器等からの発生と相まって室内のオゾン濃度の上昇 が懸念されている。また、オゾン自身の毒性の他、強力な酸化力を有することから、室内 での主たる化学反応物質としても注目されており、その反応の結果として Free Radical、 Hydroperoxides、Aldehydes、Ketones、Organic Acids、Secondary Organic Aerosols 等の不快感 を誘発する酸化生成物の 2 次生成が指摘されている。

このような背景のもと、本研究では居室型のスケール模型を用い、各種の建築材料を壁 面仕上げに使用した場合の室内オゾン濃度分布形成に与える影響を実験的に検討する。特 にオゾン濃度分布を測定することで、数値解析精度検証用のデータを提供する。更に CFD (計算流体力学)に個体表面に対するオゾンの沈着モデルを組み込んだ数値解析を実験と同 条件で行うことで、室内のオゾン濃度分布予測に関する数値解析精度の検証を行う。

キーワード:オゾン・計算流体力学・居室模型実験・沈着モデル

序

筆者らは室内のオゾン濃度分布予測法の開発を目指して 一連の研究に取り組んでおり、オゾン濃度分布の測定ならび にオゾン沈着モデリングに関して既報^{× 1,2)}にて報告を行っ ている。特に SUS 304 ならびにガラスで構成された居室型 のスケール模型を対象として、模型内のオゾン濃度分布を詳 細に測定すると共に、SUS 304 に対するオゾンの沈着現象に 関して濃度依存性の検討を行った結果を報告している^{× 1)}。 また別報^{× 2)}では、境界層型のテストチャンバーを用いて合 板、壁紙、ペイント等の各種建材表面におけるオゾンの沈着 量を測定し、オゾン沈着モデルの支配パラメータである Mass Accommodation Coefficient のデータを蓄積し、その結果 を報告している。

本報では、既報^{×1,2})で報告した結果に加え、乱流場を対象 として、特に各種の固体壁面に対する沈着現象に着目した実 験を行う。既報^{×2)}の境界層型のテストチャンバーを用いた 実験では、オゾン沈着モデルの支配パラメータである Mass Accommodation Coefficientを層流条件の下で測定したのに対 し、本報では一般室内での乱流場を対象とし、2次元の居室 型スケール模型を用いて気中でのオゾン濃度分布の測定を 行うものである。特に既報^{×2)}で測定対象とした7種類の建 材を居室型スケール模型の壁面仕上げとした場合の、室内オ ゾン濃度分布形成に与える影響を測定する。さらに居室型ス ケール模型を用いたオゾン濃度分布測定実験と同条件で CFD(計算流体力学)による室内オゾン濃度場予測を行うこ とで、乱流場を対象とした場合の沈着モデル精度、ならびに 数値解析予測精度の検証を行う。CFD に組み込んだオゾン 沈着モデルの支配パラメータ(Mass Accommodation Coefficient)の値は、既報^{文2)}で報告した値を適用する。

1. 居室型スケール模型実験概要

本研究では外気由来のオゾンを想定し、換気により居室模型吹出口から供給されたオゾンの室内濃度分布の測定を行う。本研究で用いた2次元の居室型スケール模型を図-1に示す。模型は一般的な居室を約1/3スケールでモデル化したものであり、1500^x[mm]×300^y[mm]×1000^z[mm]の空間容積を有する。模型は流れ場がY方向に均一になるよう、即ち2次元性状が再現されるよう設計されており、キャビティ幅(y方向)と同幅のスロット状吹出口と吸込口を備える。吹出・吸込口は共に幅(z方向)20mmである。天井、床及び左右両壁面はSUS 304で構成し、その他はガラス製である^{注1)}。この模型は、恒温室内に設置され、温度20℃一定に制御する。 吹出風速は3.0 m/s (換気回数144回/h)および2.0 m/s (96回/h)の2段階に制御している。模型に対する供給空気は、化学物質除去を意図とした活性炭系フィルタを通過後、HEPAフィ

^{*1} 東京工芸大学 正会員

^{*2} 東京大学生産技術研究所 正会員

表- 1 実験条件								
Room Model Vol.		1500(x) ×300(y) ×1000(z) [mm]						
Air Inlet Velocity		$U_{in} = 2.0 \text{ m/s} \text{ and } 3.0 \text{ m/s}$						
Air Change F	Late	96 /h and 144 /h						
Temperature		$20 \pm 0.1^{\circ}\mathrm{C}$						
Relative Humidity		$30 \pm 5\%$						
Exp. Case	Building	g Material	C _{in} [Ozone]	U_{in}				
Case (e1-2)	SUS 304	4						
Case (e2-2)	Water-b	ased Paint		2.0 m/s				
Case (e3-2)	Oil-base	ed Paint						
Case (e4-2)	Wall Pa	per						
Case (e5-2)	Plywoo	d						
Case (e6-2)	SBR Ru	lbber						
Case (e7-2)	Cedar		1.00 mmm					
Case (e1-3)	SUS 304	4	1.00 ppm	3.0 m/s				
Case (e2-3)	Water-b	ased Paint						
Case (e3-3)	Oil-base	ed Paint						
Case (e4-3)	Wall Pa	per						
Case (e5-3)	Plywoo	d						
Case (e6-3)	SBR Ru	bber						
Case (e7-3)	Cedar							
Ozone Analyzer		UV Photometric Analyzer						
		(SOZ-3300, Seki Electrons)						
Meas. Range		0 - 9.999 ppm						
Min. Range		0.001 ppm						
Sample Flow		15L/min						

ルタを通過させることで粒子状物質の除去を行う。またオゾ ンの光化学反応による濃度低下を防ぐため、恒温室は暗室と 同条件の設定(床面平均照度1lx以下)としている。実験条件 を表-1にまとめて示す。

10 min

1.1 流れ場

Average time

本実験模型内の流れ場は LDV を用いて測定した平均風速 分布の他、各種乱流統計量のデータが蓄積されている^{χ 3}。 図-2 に吹出風速 U_{in} =3.0 m/s の場合の平均風速分布の測定結 果を示す。天井面に沿って吹出口、対向壁に吸込口を設置し ている本実験ケースでは、模型内に時計回りの大循環流が生 じており、床面偶角部には主流とは逆向きの 2 次渦が観察さ れる。また吹出風速 3.0 m/s と 2.0 m/s の両ケースにおいて流 れ場の Reynolds 数依存性が殆ど無く、流れ場はほぼ相似に なることが実験的に確認されている^{χ 3}。

1.2 対象化学物質および発生源

本実験では外気由来の汚染源を想定し、吹出口から供給す る吹出空気にオゾンを混入する。オゾンは高純度酸素を使用 した空冷式の無声放電式オゾナイザ(Ozone Generator)を用い て定常発生させる。吹出空気のオゾン濃度は 1.00 ppm 一定 に制御した条件で実験を行う。



1.3 実験ケース

実験ケースを表-2 に示す。対象建材は図-1 に示す居室模型の天井・床・左右両壁面の 4 周全てに設置し、吹出風速は3.0 m/s (換気回数144回/h)および2.0 m/s (96回/h)の2 段階に設定する。全ての実験ケースにおいて供給空気に含まれるオゾンの移流・拡散、壁面への沈着現象を測定対象とする。

吹出空気のオゾン濃度 C_{in} は 1.00 ppm 一定に制御する。実験期間中、 C_{in} はターゲット濃度に対し 2 %程度の変動に収まっていることを確認している^{注 2)}。模型は恒温室内に設置し吹出空気を含み 20± 0.1℃一定に制御した。

1.4 サンプリングおよび分析法

模型内には活性炭フィルタならびに HEPA フィルタを通 過した清浄空気を温度・湿度を制御し、オゾンのみを混入し た状態で供給する。気中のオゾン濃度は模型内に挿入した SUS 304 製のサンプリングチューブを介してオゾン濃度分 析装置 (UV Photometric Analyzer)により分析する。オゾン濃



度は定常時の10分間の時間平均値として示している^{注3)}。オ ゾンの分析条件を**表-3**に示す。

模型内のオゾン濃度測定点を図-3 に示す。吹出口位置ならびに吸込口位置を含め、1 ケース当たり 11 点の濃度測定を行う。また、模型内に挿入した SUS 304 製のサンプリングチューブを介して、Tenax TA により吸着捕集(0.1L/minの速度で全1.0Lサンプリング)することで、供給空気に含まれるバックグラウンドの化学物質濃度を測定する。分析は加熱脱着の後、GC/MS で行う^{注4}。

2. 実験結果

オゾン濃度の測定に先立ち、実験模型は中性洗剤および 純水により洗浄している。供給空気ならびに模型内の化学物 質濃度の測定を行った結果、TVOC 濃度で 30 µ g/m³以下で あることを確認している。

各ケースのオゾン濃度分布測定結果を図-4 および図-5

に示す。今回の実験ケースでは、オゾン濃度一定(1.00 ppm) の空気を供給している。また、供給空気に含まれる TVOC レベルが十分に低レベルであることにより、室内でのオゾ ン濃度低下は壁面に設置された建材表面に対する沈着が支 配的な現象と推察される。排気口位置でのオゾン濃度に着 目した場合、吹出風速により若干結果が異なるものの、Case (e5, Plywood)においてオゾン濃度低下が最大となっており、 Case (e4, Wall Paper)、Case (e1, SUS304)において濃度低下が 小さくなる結果となっている。本実験で得られたオゾン濃 度低下は、既報^{x 2)}で報告した Mass Accommodation Coefficient のオーダ(表-5 中の γ 値を参照)にほぼ対応した結果と なっている。

3. 数值解析概要

室内のオゾン濃度を C [ppm] とした場合、室内空気中に おけるオゾン濃度の輸送方程式は(1)式で表現される。本研





(2) U/Uin (X=750mm ライン) (3) W/Uin (Z=500mm ライン) (図中 k-e は低 Re 型 k-ε model による解析結果を示す) 図-7 流れ場の解析結果

究では RANS モデルによる解析を前提とし、アンサンブル 平均された方程式系を示す(オーバーバー(⁻)はアンサンブ ル平均値を示す)。オゾンの固体壁面に対する沈着現象は、 既往研究^{☆ 1)}で報告した沈着フラックス式((2)式)を適用する。

ここで、 D_o はオゾンの分子拡散係数[m²/s]、 U_j は風速[m/s] を示す。また、 ν_t は渦動粘性係数を、 σ_t は乱流 Schmidt 数 を示す。 $\langle \nu \rangle$ は Boltzman 速度[m/s]、 γ は Mass Accommodation Coefficient [-]である。また Δy_1 は壁面第一セルの定義点距離 (y⁺(Wall Unit)<1 の条件で設定)を示す^{注 5)}。

3.1 流れ場解析概要

居室模型内流れ場は、境界層粘性底層の拡散現象を解明す るために低Re型k- ϵ model (MKC model)により解析する^{χ 4}。 即ち、境界層粘性底層における化学物質濃度勾配の正確な予 測が可能となる。吹出風速は実験と同条件で、 $U_{in}=3.0$ [m/s] ならびに 2.0 [m/s]の 2 種類とし、吹出気流の乱れの強さは実 験値に基づき 1.5%とする^{χ 3}。解析は模型のy方向中央断面 (図-1 の x-z 面)を対象とし、2 次元で行う。メッシュ数は 220(x) × 110(z)分割とし、壁座標 $y^{+}=1$ 以内に 1 メッシュ以上 確保している。移流項は QUICK、その他は 2 次精度中心差

表-4 計算および解析条件							
Turbulence Model		Low Re Type k- ε model (MKC model 2-Dimensional Cal.)					
Mesh		$220 (x) \times 110(z)$					
Schem	ie	Convection Term: QUICK					
		$U_{in} = 3.0 \text{ m/s} \text{ and } 2.0 \text{ m/s}$					
Inflow Bor	indarv	$k_{in} = 3/2 \times (U_{in} \times 0.015)^2$,					
mnow Boundary		$\varepsilon_{in} = C_{\mu} \times k_{in}^{3/2} / l_{in}, C_{\mu} = 0.09,$					
		$\frac{l_{in}=L_0 \text{ (Slot Width: 0.02)} \times 1/7}{L_1 = \text{free align}}$					
Outflow Bo	undary	U_{out} = free slip k_{out} = free slip					
		Velocity; No-slip, $\langle v \rangle = 360 \text{ m/s}$					
Wall Treat	ment	$ k $: no slip, $\varepsilon = 2\nu(\partial\sqrt{k}/\partial\nu)^2$					
Wall Heat	intent	wall ¹ wall ¹ (****)の測定データを枯田					
		γ (より)し 軒X	γ は既報~700側定テータを使用				
Supply	Inlet		Е	xhaust Outl	et		
	rce1[Ozon	e]	_	Г	=		
$U_{\rm in} =$	3.0 and 2.0	^{om/s} T.	I _S				
				<			
	c.			$\int \int J_s$	$0L_0$		
0.	,				S		
₹Z	(w)	Surfa	ce Depositi	on Js			
	377.0		· · · · · · ·				
	→X(u)						
		75L	ʻ0				
		図 -6 解	析空間				
	衣	-5	降ケケーン	<			
Anal. Case	Building	Material	$\gamma^{\chi 2}$	C_{in}	U _{in}		
Case (a1-2)	SUS 304		3.4e-6				
Case (a2-2)	Water-ba	sed Paint	4.9e-6				
Case (a3-2)	Oil-based	d Paint	6.1e-6				
Case (a4-2)	Wall Pap	er	2.3e-6				
$\frac{\text{Case}(a5-2)}{\text{Case}(a(-2))}$	Plywood	- 1	8./e-5				
Case (a6-2)	SBR Rubber		6.2e-6		2.0		
$\frac{\text{Case}(a/-2)}{\text{Case}(a^2/2)}$	Cedar		5.2e-6		m/s		
Case (a8-2)			1.0e-3				
Case (a9-2)			1.00-4				
$\frac{\text{Case}(a10-2)}{\text{Case}(a11-2)}$	[-	-]	1.0e-3				
$\frac{\text{Case}(a11-2)}{\text{Case}(a12-2)}$			1.00-2 1.0e-1				
Case(a13-2)			1.0c-1 1.0e-0	1.00			
$\frac{Case (a1-3)}{Case (a1-3)}$	SUS 304		3 de-6	1.00			
$\frac{\text{Case}\left(a^2-3\right)}{\text{Case}\left(a^2-3\right)}$	SUS 304 Water-based Daint		4 9e-6	phin			
$\frac{\text{Case}\left(a2-3\right)}{\text{Case}\left(a3-3\right)}$	Oil-based Paint		6 1e-6				
Case $(a4-3)$	Wall Paner		2.3e-6				
Case (a5-3)	Plywood		8.7e-5				
Case (a6-3)	SBR Rubber		6.2e-6				
Case (a7-3)	Cedar		5.2e-6		3.0		
Case (a8-3)			1.0e-5		m/s		
Case (a9-3)			1.0e-4				
Case(a10-3)	3) -3) [-]		1.0e-3				
Case (a11-3)			1.0c-2				
$\frac{\text{Case}(a11-3)}{\text{Case}(a12-3)}$			1.00-2 1.0e-1				
Case(a13-3)	se(a13-3)						
2400(415 5)			1.000				



図-9 オゾン濃度分布 (Uin=3.0 m/s, Cin=1.00 ppm), Unit [ppm]

分を用いる。

3.2 オゾン汚染源のモデル化

吹出空気に含まれるオゾンは、吹出口位置で実験値に相当 する一定濃度(Cin=1.00ppm)を与える。計算・解析条件を表-4 に示す。

室内空間中では模型固体壁面でのオゾン沈着効果のみを 組み込む。解析で用いる各種建材に対するオゾンの Mass Accommodation Coefficient は既報^{文2)}にて報告した γ 値を用 いる(表-5)。

3.3 解析ケース

数値解析ケースを表-5に、解析対象の概略を図-6に示す。 吹出風速 Uin=3.0 [m/s]の場合ならびに吹出風速 Uin=2.0 [m/s] の2種類の吹出気流条件の他、天井面・床面・左右両壁面に設 置する建材種類を変化させて解析ケースを設定する。特に実 験で使用した建材に対応する解析ケース(Case (al)~Case (a7))に加え、Mass Accommodation Coefficient (γ)の値を段階的 に変化させた解析ケース(Case (a8)~Case (a13))を設定して いる。特に Case (a13)はy 値が 1.0 であり、すなわち建材表 面濃度が常にゼロが担保されている理想の吸着材(沈着面) 条件である。

4. 数值解析結果

図-7(1)に低 Re 型 k-ε model による流れ場の結果を、図 -7(2)および(3)に実験結果と数値解析結果の比較を示す。 CFD による流れ場の解析結果は、実験模型内の流れ場を精 度良く再現していることが確認できる。

オゾン濃度分布に関する数値解析結果を図-8 および図-9 に示す。全ての解析ケースにおいて(2)式で示した沈着フラ ックスが存在しない場合には、オゾンが室内均一に分布する こととなる。

各ケースともに、沈着面である壁面に沿って濃度低下が観



察される。当然の事ながら各ケースの濃度低下量は設定した γ 値のオーダに対応して増減する。

居室型スケール模型中心ライン(x=750mm 位置、z=0~1000 mm)におけるオゾン濃度測定結果(実験結果)と数値解析結果の比較を図-10に示す。本解析では、実験結果と比較して、数値解析結果がオゾン濃度を 5%~10%程度過大評価する傾向となった。特に Case (a5, Plywood)ならびに Case(a7, Ceder)の予測精度が低い結果となった。

数値解析による室平均オゾン濃度、排気口位置でのオゾン 濃度の値の他、換気ならびに壁面沈着によるオゾンの除去割 合の値を表-6に示す。本解析条件の下では、SUS 304 板を設 置した場合に着目すると、吹出風速 2.0 [m/s]の場合、換気に よる室内からの除去割合が 96.5 %、固体壁面に対する沈着 (Deposition)による除去割合が 3.5 %、吹出風速 3.0 [m/s]の場 合、換気による室内からの除去割合が 97.6 %、固体壁面に 対する沈着による除去割合が 2.4 %となり、名目換気時間 ($\tau_n = V/Q$ 、すなわちオゾンの滞在時間)に比例して沈着の効 果が大きくなる結果となった。また理想的な沈着面を仮定し た Case (a13, γ =1.0)では、吹出風速 2.0 [m/s]の場合、換気に よる室内からの除去割合が 39.3 %、固体壁面に対する沈着 による除去割合が 60.7%、吹出風速 3.0 [m/s]の場合、換気に よる室内からの除去割合が 46.0%、固体壁面に対する沈着 による除去割合が 54.0%となった。この解析結果は本解析 条件において起こりうる最大のオゾン沈着割合となる。

また、(3)式を用いて算出した沈着速度(Deposition Velocity) v_d [m/s]の解析結果を**表**-6 に併せて示す。

$$v_{d} = \frac{\left|J\right|}{C_{\infty}} = \left|\frac{\gamma \cdot \frac{\left\langle v \right\rangle}{4}}{1 + \gamma \cdot \frac{\left\langle v \right\rangle}{4} \cdot \frac{\Delta y_{1}}{D_{o}}} \cdot \frac{\overline{C}\right|_{y = \Delta y_{1}}}{C_{\infty}}$$
(3)

ここで*C*_∞は空間の代表濃度 (本解析では吹出濃度*C*_{in}を使用)を示す。

表-6 に示した結果をまとめ、Mass Accommodation Coefficient (γ)とオゾン沈着量の関係を図-11 に、Mass Accommodation Coefficient (γ)と沈着速度 v_d の関係を図-12 に示す。図 -11 より、Mass Accommodation Coefficient (γ)が 1.0e-3 [-]より 大きいケースでは解析対象空間内のオゾン沈着量がほぼ一定となっており、同様に図-12 より、Mass Accommodation Coefficient (γ)が 1.0e-3 [-]より大きいケースでは沈着速度 v_d

		报- 0 主-	F均振及 Cave CA	200 际五时日		
Anal. Case	Building Material	γ[-]	排気濃度 Cext	平均濃度 Cave	除去割合 [%]	<i>v_d</i> [m/s]
Case (a1-2)	SUS 304	3.4e-6	0.965	0.961	Ventilation : 96.5 Deposition : 3.5	2.82e-4
Case (a2-2)	Water-based Paint	4.9e-6	0.951	0.945	Ventilation : 95.1 Deposition : 4.9	3.94e-4
Case (a3-2)	Oil-based Paint	6.1e-6	0.940	0.934	Ventilation : 94.0 Deposition : 6.0	4.79e-4
Case (a4-2)	Wall Paper	2.3e-6	0.976	0.973	Ventilation : 97.6 Deposition : 2.4	1.96e-4
Case (a5-2)	Plywood	8.7e-5	0.919	0.910	Ventilation : 91.9 Deposition : 8.1	6.50e-4
Case (a6-2)	SBR Rubber	6.2e-6	0.939	0.933	Ventilation : 93.9 Deposition : 6.1	4.86e-4
Case (a7-2)	Cedar	5.2e-6	0.948	0.942	Ventilation : 94.8 Deposition : 5.2	4.16e-4
Case (a8-2)		1.0e-5	0.909	0.899	Ventilation : 90.9 Deposition : 9.1	7.30e-4
Case (a9-2)		1.0e-4	0.631	0.611	Ventilation : 63.1 Deposition : 36.9	2.95e-3
Case (a10-2)	r 1	1.0e-3	0.434	0.427	Ventilation : 43.4 Deposition : 56.6	4.53e-3
Case (a11-2)	[-]	1.0e-2	0.397	0.395	Ventilation : 39.7 Deposition : 60.3	4.82e-3
Case (a12-2)		1.0e-1	0.393	0.392	Ventilation : 39.3 Deposition : 60.7	4.85e-3
Case (a13-2)		1.0e-0	0.393	0.391	Ventilation : 39.3 Deposition : 60.7	4.86e-3
Case (a1-3)	SUS 304	3.4e-6	0.976	0.973	Ventilation : 97.6 Deposition : 2.4	2.86e-4
Case (a2-3)	Water-based Paint	4.9e-6	0.966	0.963	Ventilation : 96.6 Deposition : 3.4	4.03e-4
Case (a3-3)	Oil-based Paint	6.1e-6	0.959	0.954	Ventilation : 95.9 Deposition : 4.1	4.93e-4
Case (a4-3)	Wall Paper	2.3e-6	0.984	0.982	Ventilation : 98.4 Deposition : 1.6	1.97e-4
Case (a5-3)	Plywood	8.7e-5	0.944	0.938	Ventilation : 94.4 Deposition : 5.6	6.77e-4
Case (a6-3)	SBR Rubber	6.2e-6	0.958	0.954	Ventilation : 95.8 Deposition : 4.2	5.00e-4
Case (a7-3)	Cedar	5.2e-6	0.965	0.961	Ventilation : 96.5 Deposition : 3.5	4.26e-4
Case (a8-3)	 	1.0e-5	0.936	0.930	Ventilation : 93.6 Deposition : 6.4	7.64e-4
Case (a9-3)		1.0e-4	0.706	0.687	Ventilation : 70.6 Deposition : 29.4	3.53e-3
Case (a10-3)		1.0e-3	0.506	0.496	Ventilation : 50.6 Deposition : 49.4	5.92e-3
Case (a11-3)		1.0e-2	0.465	0.459	Ventilation : 46.5 Deposition : 53.5	6.42e-3
Case (a12-3)		1.0e-1	0.461	0.455	Ventilation : 46.1 Deposition : 53.9	6.47e-3
Case (a13-3)		1.0e-0	0.460	0.454	Ventilation : 46.0 Deposition : 54.0	6.48e-3

表-6 室平均濃度 Cave とオゾンの除去割合

も一定となっていることが分かる注の。

沈着速度 v_dの値は、マスバランスモデルや境界層粘性底 層までを解析対象とせず、壁関数を用いた数値解析に適用す る際に有用となるデータである。

5. 考察

図-7 に示したとおり、CFD による流れ場の解析精度は十

分な精度を有していることより、数値解析側に推定誤差要因 を求める場合、実験結果との差異は(2)式に示した沈着モデ ル、ならびに Mass Accommodation Coefficient の推定精度に 起因することとなる。図-10 に示した模型中心ライン (x=750mm 位置、z=0~1000 mm)におけるオゾン濃度比較よ り、計算・実験両者において濃度分布のプロファイルに関し て定性的な傾向は一致しているものの、特に空間中心位置



図-11 オゾン沈着割合と Mass Accommodation Coefficient

(図-10の z=0.5 位置近辺)では、実験によるオゾン濃度測定値 がより小さくなる傾向が見受けられる。模型中心部では、空 間に形成された大循環流内側の滞留域となっており、この領 域にてオゾン濃度が低下していることはオゾンの室内滞留 時間に比例する濃度低下現象、すなわち空気中における First Order の化学反応(気中での単分子反応等)が生じている可能 性が否定できない。本解析条件にて、更に濃度低下をもたら す要素をバックグラウンド環境における空気中でのオゾン の反応に対する速度定数 First Order Rate Constant (*k*_u)[1/s]に 負担させた場合、(1)式に示したオゾンの輸送方程式左辺に 以下の(4)式に示す Sink Term を付加することとなる。

$$S_{u(o)} = -k_u \cdot \overline{C}_o \tag{4}$$

ここで、(4)式はバックグラウンド環境下における空気中 でのオゾンの反応(自己分解等)による C_o の Sink Term を、 k_u は、 C_o の減少速度と濃度レベル C_o との線形関係を仮定した、 バックグラウンド環境における空気中でのオゾンの反応に 対する速度定数 First Order Rate Constant [1/s]を示す。

実験結果と今回の数値解析の濃度レベル予測誤差は、模型 中央部にて最大で10%程度(Case 5, Plywood)であり、この影 響が全て(4)式に起因すると過程した場合、 $U_{in}=2.0$ m/s のケ ースにおいては $k_u=2.7e-3$ [1/s]程度、 $U_{in}=3.0$ m/s のケースに おいては $k_u=4.0e-3$ [1/s]程度のオーダと推定される。

供給空気の粒子濃度ならびに有機化合物濃度は十分に無 視可能なレベルであることを勘案した場合、バックグラウン ド環境下における空気中でのオゾンの反応は、模型内に設置 した試験建材に由来する気中への放散物質(微粒子ならびに 揮発性有機化合物等)とオゾンの空気中における反応が予想



図-12 沈着速度と Mass Accommodation Coefficient

される。この点に関しては、各種の建材を居室型スケール模型内部に設置した場合の空気中での粒状物質濃度測定ならびに化学物質濃度測定等を詳細に行う必要があり、今後の課題としたい。

6. 結論

本研究で得られた知見を以下に示す。

- (1) 2次元居室模型を用い、換気により室内に導入されるオ ゾンを対象として、各種建築材料を壁面仕上げに用いた 場合のオゾン濃度低下量ならびに室内オゾン濃度分布 の測定を行った。
- (2) オゾン濃度一定で供給した場合、換気量すなわち室内の 滞在時間に比例してオゾン反応量が大きくなり、低換気 量のケースで室のオゾン濃度低下が大きくなる結果と なった。
- (3) 居室実験模型結果を対象として、既報²⁰で測定したγ 値を用いた固体壁面に対するオゾン沈着フラックスモ デルを組み込んだ数値解析を行い、その解析精度の検証 を行った。室中央部では最大で 10%程度の予測誤差と なった。
- (4) 数値解析による予測誤差を First Order Rate Constant [1/s]
 で換算した場合、3.0e-3~4.0e-3 [1/s]のオーダと推定された。

注

(1) 既報^{× 2)}よりガラス面に対するオゾンの沈着現象は無視可能なレベルであることを確認している。即ち居室型スケール模型のガラス面に対するオゾン沈着量は相対的にゼロであり、模型内でのオゾン濃度低下はガラス面以外の壁面に対する沈着に起因することとなる。

また、居室型スケール模型実験(1.5m(x)×1.0m(z)、スロ ット幅 0.02m、吹出風速 3.0m/s)において Reynolds 数一 致を条件とした場合には 4.5m(x)×3.0m(z)で吹出風速が 1.0m/s (吹出スロット幅は 0.06m)の空間に対応する。

- (2) 吹出スロット位置では、y方向ならびにz方向にオゾン 濃度分布の測定を行っており、均一性が確保されている ことを確認している。また吹出スロットの中央位置では 常時オゾン濃度をモニタリングしており、時間変動も確 認している。
- (3) 居室型スケール模型内各点のオゾン濃度測定は、3回以 上繰り返して行っており、再現性を確認している。
- (4) Tenax TA (Gestel, 80/100 mesh)を用いた VOCs のアクティブサンプリングは積算流量計付きポンプにより 100 cc/min の割合で 5L サンプリングし、その後、GC/MS にて定性・定量分析を行っている。GC: HP 6890、加熱脱着装: Gestel TDS、加熱脱着温度: (20℃(5min)→60℃/min→280℃(2min))、CIS 温度: (-100℃(0.01min)→12℃/sec→300℃(3min))、カラム: HP5 (60m×0.25mm×1µm)、オーブン温度: (40℃(3min)→10℃/min→220℃(10min))、Split 比: (100:1)、検出器 (MS): HP5973MSD の条件で分析を行った。
- (5) 固体表面のごく近傍 (固体表面より 2λ/3 [m] 離れた所) から固体表面に至るオゾンフラックス J_d は、固体表面 のごく近傍におけるオゾン濃度を C_a|_{y=2λ/3} [ppm]とする と、(A1)式で示される^{文1)}。

$$J_d = -\gamma \cdot \frac{\langle v \rangle}{4} \cdot C_o \big|_{y = 2\lambda/3} \tag{A1}$$

更に、固体表面に面した数値解析上の離散定義点から固体表面まで(距離Δy1)のオゾンフラックスJは、(A1)式に加え、離散定義点から距離2λ/3 [m] までのフラックスが分子拡散により定まる場合(その条件として離散定義点において y+<1)、オゾン沈着フラックスは(2)式となる。

(6) 図 12 に示す沈着速度 (v_d) の定常値は、固体表面濃度を ゼロと仮定した場合の物質伝達率 α_m [m/s]に一致する。 すなわち Mass Accommodation Coefficient (γ)が 1.0e-3 [-] より大きい建材を対象としたオゾンの室内濃度場解析 を行う際には、建材表面濃度ゼロを仮定し、 α_m =4.5~ 6.8 [m/s]程度の値を適用すれば良いことが示唆される。

参考文献

- 伊藤一秀、加藤信介:居室模型を用いた気中でのOzone 濃度分布の測定と数値解析:日本建築学会環境系論文 集、No. 577、2004.3、pp 33-40
- Kazuhide Ito, DN. Sørensen, CJ. Weschler, Measurements of Mass Accommodation Coefficients Using a Flat-Plate Test Chamber, *Indoor Air 2005*, The Tenth International Conference on Indoor Air Quality and Climate, Beijing, China, 2005, pp2335-2339
- 伊藤一秀、加藤信介、村上周三:換気効率指標の数値解 析検証用の2次元室内気流実験 不完全混合室内の居 住域換気効率の評価に関する研究:日本建築学会計画系 論文集、No.534、2000.8、pp 49-56
- Shuzo Murakami, Shinsuke Kato, Tomoyuki Chikamoto (1996) New low Reynolds-number k- ε model including damping effect due to buoyancy in a stratified flow field. Int. J. Heat Mass Transfer, **39**, 3483-3496
- 5) Weschler CJ (2000). Ozone in Indoor Environments: Concentration and Chemistry. Indoor Air 10 (4), pp. 269-288
- Cano-Ruiz JA, Kong D, Balas RB, Nazaroff WW (1993). Removal of Reactive Gases at Indoor Surfaces: Combining Mass Transport and Surface Kinetics. Atmospheric Environment 27A (13), pp. 2039-2050
- Sørensen DN and Weschler CJ (2002) Modeling gas phase reactions in indoor environments using computational fluid dynamics, *Atmospheric Environment*, 36(1): 9-18
- Nazaroff WW, and Cass GR (1986). Mathematical Modeling of Chemically Reactive Pollutants in Indoor Air, Environ. Sci. Techno. Vol. 20, No. 9, pp.924-934.
- Kleno J G., Clausen P A., Weschler C J., Wolkoff P., (2001) Determination of Ozone Removal Rate by Selected Building Products Using the FLEC Emission Cell, Environmental Science & Technology, Vol 35, No. 12, 2548-2553
- Morrison GC and Nazaroff WW (2002). The rate of ozone uptake on carpet: mathematical modeling. Atmospheric Environment 36, pp. 1749-1756

(2005年6月21日原稿受付)

Experimental and CFD Analyses Examining Ozone Distribution in a Model Room with Various Building Materials

By Kazuhide Ito^{*1}, Shinsuke Kato^{*2}

Key Words : Ozone, CFD, Detailed Model Experiment, Deposition, Diffusion

Synopsis : Recently, it has been confirmed that ozone in room air actively generates various free radicals by reacting with the organic and inorganic compounds existing in the air. The free radicals and other products of chemical reactions are often more irritating than their precursors. In particular, the products of ozone/terpenes reactions cause greater airway irritation in mice than would be predicted based on the known response of mice to ozone or terpenes. Such chemical reactions can significantly alter the concentrations of indoor pollutants. Furthermore, heterogeneous reactions between ozone and various surfaces occur, which further reduce the ozone concentration and must be considered in the ozone balance of indoor environments.

Weschler and Shields (2000) have simulated chemical reactions in indoor air using mass balance models and assuming perfect mixing; these simulations examined the influence of ventilation rates on uni- and bimolecular reactions. Using computational fluid dynamic (CFD) simulations, Sørensen and Weschler (2002) have reported the distribution of chemical compounds resulting from various indoor chemical reactions. However, there is insufficient data to experimentally verify the two-dimensional or three-dimensional distributions resulting from chemical reactions in indoor air.

Here, we isolate the surface reactions and measure the distribution of ozone within a 2D model room. The analyzed room model had one supply inlet and one exhaust outlet, with a cavity of dimensions $1.5m (x) \times 0.3m (y) \times 1.0m (z)$ in which a two-dimensional flow field was developed. A clear re-circulating flow was observed in the room generated by the forced ventilation. In order to discuss the order of chemical reactions or wall surface deposition for ozone, the concentration distributions of ozone in the model room were measured for various building materials.

CFD analysis corresponding to the experimental conditions and with a built-in ozone wall surface deposition model was carried out. The results of CFD prediction were in good agreement with the room model experiment.

(Received June 21, 2005)

^{*1} Tokyo Polytechnic University, Member

^{*2} Institute of Industrial Science, University of Tokyo, Member