③ 高い温度上昇を示す廃棄物埋立地内温度分布の模擬計算法の研究

吉田 英樹^{1*}・穂積 準¹

1室蘭工業大学建設システム工学科(〒050-8585北海道室蘭市水元町27-1)

* E-mail: gomigomi@mmm.muroran-it.ac.jp

高い温度上昇を示した東京都海面埋立地における実測温度を計算対象とし、廃棄物埋立地内部の熱移動 現象を記述した1次元熱収支方程式を用いて、温度シミュレーションを行った.計算においては、埋立期 間中に鉛直方向に埋立層が積み上がる過程をモデル化した.シミュレーション結果は実測温度を時間的・ 空間的にほぼよく模擬することができた.微生物反応条件を変化させた感度解析の結果、実測温度におい て埋立初期(埋立開始後約7年)で高い温度(最高66℃)に達し、その後も約15年間にわたって約40℃以 上の高温状態を維持していたのは、埋立中の埋立地表層での好気性微生物反応とそれに続いて起こる嫌気 性微生物反応による発熱現象によるものであったことをシミュレーションによる再現計算から推察した.

Key Words : landfill, temperature, biodegradation, heat, simulation

1. はじめに

廃棄物埋立地内部の温度(以下,埋立地内温度)が上 昇する現象は、多くの埋立地で観測されている¹⁻⁵.そ の原因は微生物反応に伴う発熱⁶によるものとされて いるが、焼却灰と水の化学反応に伴う発熱も確認されて いる⁷⁻⁹.

日本の埋立地廃止基準の1つとして埋立地内温度が採 用されているのは、埋立地内温度が発熱現象を伴う物理 化学生物学的現象の動態を反映しているためである。さ らに、埋立地温度上昇に伴う遮水シートの品質劣化や粘 性土層内部での温度勾配による水分移動に伴う亀裂発生 などによる遮水性能低下の問題が指摘されている¹⁰.こ のように、埋立地内温度は環境安全な埋立地を維持・管 埋する上で重要な指標の1つとなっている。

本研究では、準好気性構造(集水管とガス抜き管が 連結されて、埋立地内部への空気流入が促進される構 造)を持たない、古い構造の埋立地を計算対象とした.

高い温度上昇が見られた代表的な事例として、東京都 海面埋立地がある。東京都港湾局¹¹⁾は中央防波堤内側埋 立地内の埋立区画で埋立開始後約7年目から埋立地内温 度測定を継続しており、最高で70℃に達していたと報 告している。東京都清掃局^{12,13}は同埋立地の一部の埋立 区画で、試験的に廃棄物(焼却灰を含まない可燃ごみ、 不燃ごみ)の積み上げを行い,800日間にわたって内部 温度を測定し,埋立直後から温度が上昇して,約50~ 60℃で安定したと報告している(図-1).







長谷川¹⁰は嫌気性型埋立地(集水管がなく,個々に独 立したガス抜き管のみ)の埋立過程におけるガス抜き管 内の温度について報告し,埋立開始後 1~2 ヶ月後に好 気性微生物反応によってガス温度が最高 85℃(平均 75℃)になり,その後,嫌気性微生物反応が起こるが, 温度は 25~35℃に安定すると述べている.埋立初期に 既存の埋立層に新たに埋立が行われた場合の 1~2 ヶ月 後の温度分布を図-2 に示した.表層から 4m まで新しい 埋立層であるが,65℃に達し,一方既存の埋立層である 4m 以下では42℃で一定となっている.

これらの温度測定事例から、埋立地における高い温度 上昇は埋立開始時から起こっているのではないかと推察 できる.しかし、このような温度上昇がどのような過程 で形成されているのかについて、これらの数少ない測定 事例のみから明らかにすることは困難である.そこで、 埋立作業過程や埋立地内部での熱発生・熱移動現象を仮 定し、温度分布を計算することにより模擬することが有 効であると思われる.

このような埋立地内温度の模擬計算についてはいく つかの研究事例がある¹⁴⁻¹⁰.著者ら¹⁷⁾も埋立地の規模が 十分大きい場合は深さ方向のみの1次元問題として捉え ることが可能であると仮定し,埋立完了後の埋立地の1 次元温度分布計算を行うための熱収支方程式を導き,埋 立終了後の埋立地温度分布の基本特性を明らかにした. しかし,実際の埋立地では埋立期間が10年以上の長期

にわたる場合が多く、また、先に示したように埋立開始 直後から温度上昇が起こることが報告されていることか ら、埋立中の温度上昇を考慮した温度分布の計算手法の 開発が必要と考えられるが、このような計算手法はほと んど研究されていない.

著者ら^{18,19}はさらに一定の厚さの埋立セルが1次元的 に積み上がる過程を模擬した埋立地内温度分布計算(以 下,積み上げ計算)を提案している.本研究では,特に 表層での好気性微生物反応の発生に注目し,種々の反応 条件下で高い温度上昇が見られた埋立地の温度測定結果 を再現することを試みるとともに、高い温度上昇の形成 過程について説明した.

2. 温度分布計算方法

既報¹⁰で示したように,埋立層(深さ方向の埋立地の 層状構成)の多くの部分が非分解物や難分解物で構成さ れ,さらに,埋立層の含水率が降雨によって大きく増減 しないと考えることができる場合は熱容量,有効熱伝導 率及び空隙率は時間的に一定と仮定できる.また,降雨 浸透速度いが時間的,場所的に一定であると仮定できる 時(ここでは降雨浸透速度=年間平均降雨量×浸出係数 で計算する)には,1次元熱収支方程式は以下のように 与えられる(各記号の単位は論文末に与える).

$$C_e \rho_e \frac{\partial \theta}{\partial t} = k_e \frac{\partial^2 \theta}{\partial z^2} - C_w \rho_w v \frac{\partial \theta}{\partial z} + (-\Delta H_b) R_b$$
(1)

ρ., C.は次式で計算できる.

$$\rho_e = \sum y_i \rho_i \tag{2}$$

ここで,ρ_iは埋立層を構成する i 成分 (*i*=気相とし ての混合ガス,液相としての内部水,固相としての 紙類,繊維,灰など,すべての成分を示す.以下で も同じ)の真密度,y_iは*i*成分の体積比である.

$$C_e = \sum x_i C_i \tag{3}$$

ここで, *C*_iは埋立層を構成する i 成分の比熱, *x*_iは *i* 成分の質量比である.

埋立層の有効熱伝導率 k^{20} は、多孔体の熱伝導機構に 関する気相・液相・固相の3相系モデルによる直列モデ ル及び並列モデルに基づく下記の推定式(式(4)と (5))で求めた推定値から、式(6)に示す相乗平均値を求 めて、代表値とした.

$$k_{series} = 1 / \sum_{i=1}^{n} \frac{y_i}{k_i}$$
(4)

$$k_{parallel} = \sum_{i=1}^{n} y_i k_i \tag{5}$$

$$k_e = \sqrt{k_{series} k_{parallel}} \tag{6}$$

ここで、 k_{series} は直列モデル推定値、 $k_{parallel}$ は並列モデル推定値、 k_i は埋立層を構成する成分 i の熱伝導率 である.



図-3 埋立セルの積み上げモデル

 $(-\Delta H_b)$ と R_b については、好気性微生物反応の場合に は $(-\Delta H_b)$ は酸素 1 mol を消費するときの反応熱 $(-\Delta H_{c2})$, R_b は埋立層単位体積あたりの酸素消費速度 R_{c2} とし、嫌 気性微生物反応の場合には反応により発生するメタンガ ス 1mol あたりの反応熱 $(-\Delta H_{CH})$, R_b はメタン発生速度 R_{CH} とした. $(-\Delta H_b)$ は以下のように求めた. 埋立層に含 まれる有機性廃棄物をグルコースで仮定したとき、好気 性・嫌気性微生物反応は次式のように書ける[®].

$$C_{4}H_{2}O_{5}(結晶) + 6O_{2}(気体)$$

→ $6CO_{2}(気体) + 6H_{2}O(液体)$ (7)

 $C_{H_1}O_6(結晶) \rightarrow 300_2(気体) + 3CH_4(気体)$ (8)

式(7)と(8)において、C₆H₁₂O₆, O₂, CO₂, H₄O, CH₄ の標準 生成エンタルピー(-ΔH)をそれぞれ, 1274.4, O, 393.5, 285.8, 74.9 kJ/mol とすると,好気性微生物反応熱(-ΔH₀₂)は 467 kJ/mol-O₂,嫌気性微生物反応熱(-ΔH_{CH})は 43.5 kJ/mol-CH₄と計算できる.

次に1次元温度分布の計算であるが、既報¹⁷では、簡 略化のために埋立が終了した時点から計算を開始してい た.本研究では、図-3に示したように、N個の埋立層が ある期間ごとに積み上げられるとした.温度分布の計算 は、一定期間ごとに埋立セルが積み上げられてできた埋 立層について、積み上げ直後の温度分布を初期温度とし て式(1)を差分法を用いて数値計算した.

したがって、埋立セル内で微生物反応により有機物が 消滅するまでの時間は、セルごとに異なる.つまり、最 初に埋め立てられたセルで最も早く有機物が消滅し、最 後に埋め立てられたセルで最も遅く有機物が消滅する.



図-4東京都中央防波堤内側埋立地における埋立初期のボールが 調査柱状図¹²

また,積み上げ計算では,新しい埋立セルが大気に接し,次の埋立セルが積み上げられるまで表層で好気性 微生物反応が起こる現象を組み込むことが可能になる.

提案した計算法による埋立地内温度シミュレーション

(1)計算対象とした実測温度分布

東京都中央防波堤内側埋立地で,**図-1**に示した温度 分布の測定箇所とは異なる位置で測定された温度分布¹¹⁾ を計算対象とした.**図-4**に埋立初期のボーリング調査 結果を示した¹².この埋立地は海面埋立地であるが,浚 渫土砂の埋め立てにより嵩上げされ,廃棄物層はほぼ水 面より上に位置しており,埋立中は埋立セルが大気に接 した状態でセルの表層で好気性微生物反応が起こりうる 条件にあったと推定される.埋立廃棄物は可燃ごみを含 む混合ごみであり,即日覆土の実施状況については不明 であるが,埋立開始から4年経過時で湿質量比で全体の 約37%を覆土材が占めていた²¹⁾.

計算対象とする区画の埋立は1976年11月に始まって, 1979年3月に終了し,埋立期間は2年4ヶ月(850日間)で あったとされている²⁰.温度分布測定は3箇所で行われ, これらの最高温度は60~70℃の範囲であったが,最高温 度が66℃と中程度であったものを計算対象とした.

測定された温度分布の深さ方向の変化を図-5,深さ方向の最高温度と平均温度を計算したものの経年変化を 図-6に示した.最高温度は埋立開始後7年経過時で66℃ になっており、その後緩やかに低下している.地下水面 は埋立開始後7.2年(埋立終了後約5年)に表層から15m の深さにあったが(それ以前の地下水面は不明),19.3 年経過時で23m前後となっていた.



図-5 計算対象とした東京都中央防波堤内側処分場の温度分布 測定事例 11) ~深さ方向変化~

; i	冓成[‡] [%]	混合ごみ埋立地			
		質量比	体積比		
可燃	紙類	11.1	15.2		
	繊維	1.7	2.7		
	厨芥	3.3	4.9		
	木類	9.8	13.5		
	ゴム類	0.8	1.8		
不燃	土砂	8.2	6.4		
	硬質プラスチック	2.4	4.8		
	軟質プラスチック	2.4	5.4		
	鉄	5.2	1.4		
	アルミニウム	0.2	0.1		
	ガラス	8.0	6.9		
	陶磁器	2.1	1.8		
覆土		44.8	34.9		
合計		100.0	100.0		
とまた	品甘滩				

表-1 模擬埋立層の組成

*)乾燥基準

埋立ごみの組成については、東京都中央防波堤内側処 分場の埋立ごみに関する調査事例 ^{18,29}のデータを基に 表-1 のように設定した. 埋立ごみの構成成分の物性値 は文献 3430から調査し、表-2 に示した(一部推定したも のもある).特に、紙、木材などの物性は、空隙を除い た実質部分の物性値を用いている. 埋立層内水は純粋な 水の物性値を用いた.また、表-1 において、質量比を 体積比に変換する際には表-2 に示した真密度を用いた.

一方、埋立層内の空隙を占める混合ガスの物性値は、 埋立ガスと水蒸気で構成されているとして表-3のよう に推定した、埋立ガスの組成は、埋立層内が好気性か嫌 気性かによって異なるが、埋立中を除いて嫌気性が支配 的に起こっている状態の計算を中心に議論するので、埋 立ガスは嫌気性埋立ガスの組成(メタンと炭酸ガスが等 モル存在)を仮定した、混合ガスの比熱及び熱伝導率は モル分率により比例配分して推定した ²⁰. ガス温度が 20℃から80℃まで上昇すると、比熱は20%、熱伝導率は





表-2 模擬埋立層構成成分の物性値

(H) (H)	真密度	比熱	熱伝導率			
和LDC	kg/m ³	J∕(kg℃)	J∕(ms℃)			
紙類	1500	1260	0.65			
繊維	1300	1310	0.29			
厨芥	1400	1715	0.47			
木類	1500	1360	0.65			
ゴム類	940	1590	0.20			
土砂*	2650	800	2.60			
硬質プラスチック	1040	1300	0.12			
軟質プラスチック	920	2300	0.33			
鉄	7860	630	81.2			
アルミニウム	2690	880	236			
カ ラス	2400	1160	0.90			
陶磁器	2400	750	1.50			
灰	2230	800	0.55			
水	1000	4200	0.6			
*)表-1の覆土の物性値は土砂のものを用いた						

表-3 模擬埋立層内混合ガスの物性

成分	構成比	Ł [%]	比熱	熱伝導率
	質量比	体積比	J/(kg℃)	J∕(ms℃)
ガス全体(20℃)	100.0	100.0	1524	0.020
水蒸気	1.2	2.0	2051*	0.014
メタン	26.4	49.0	2165	0.028
炭酸ガス	72.4	49.0	861	0.013
ガス全体(80℃)	100.0	100.0	1841	0.027
水蒸気	34.7	47.0	2051*	0.022
メタン	17.4	26.5	2404	0.041
炭酸ガス	47.8	26.5	906	0.021

*) 水蒸気の比熱は100℃の物性値を用いた

35%程度上昇するが、混合ガスの物性が埋立層全体の特 性に与える影響は小さいので、以下の計算においては 20℃の物性値を用いることとした.また、メタンと炭酸 ガスの体積比を 1:1 から 2:1 まで変化させても、比熱は 16%,熱伝導率は10%程度上昇するのみで、同様に影響 は小さいので、等モル存在を仮定することとした.

埋立層内の水面より上の水分不飽和廃棄物層と下の水 分飽和廃棄物層に分けて、温度分布を計算する必要があ る. 埋立層内の地下水面位置は, 埋立から埋立開始後 7 年までは不明で、7年~19年まで地表面から15~23mの

埋立層	含水率 [%]		空隙率	みかけ密度	平均比熱	有効熱伝導率 [J/		'(ms℃)]
	質量比 体積比		ε	ρε	C _e	相乗平均	直列モデル	並列モデル
	W _w	W _v	[%]	[kg/m ³]	[J/(kg℃)]	k _e	k series	k _{parallel}
混合ごみ (水分不飽和層)	28.9	33.4	26.8	1157	1939	0.35	0.09	1.32
混合ごみ (水分飽和層)	42.3	60.2	0.0	1424	2363	0.96	0.62	1.48
自然地盤	9.1	16.4	21.9	1800	1109	0.86		

表-4 模擬埋立層(廃棄物層のみ)の物性値(推定)

表-5 模擬埋立層中の有機物含有量と好気性微生物反応条件

酸素消費速度		有	「機物含有:	量		酸素消費可能量	分解継続時間	熱発生速度	好気層厚さ
	厨	厨芥 紙類 合計							
Ro2	Wglucose	V _{glucose}	W _{cellulose}	V _{cellulose}	Vglucose	Vo,	to 2	Qb	H ₀₂
mol/(m ³ s)	kg/m ³	mol/m ³	kg/m ³	mol/m ³	mol/m ³	mol/m ³	У	J/(m ³ s)	m
1.0×10^{-4}	27.4	152.0	45.5	280.5	432.5	2595	0.82	46.70	0.4
1.0×10^{-5}	27.4	152.0	45.5	280.5	432.5	2595	8.23	4.67	2.0

表-6 模擬埋立層中の有機物含有量と嫌気性微生物反応条件

メタン発生速度		有	「機物含有」	ł	メタン発生可能量	分解継続時間	熱発生速度	
	厨	厨芥 紙類			合計			
R _{CH} ,	Wglucose	V glucose	W _{cellulose}	V _{cellulose}	V _{glucose}	V _{CH} ,	t _{CH}	Q ,
mol/(m ³ s)	kg/m ³	mol/m ³	kg/m ³	mol/m ³	mol/m ³	mol/m ³	У	J/(m ³ s)
5.0 \times 10 ⁻⁶	27.4	152.0	45.5	45.5 280.5		1298	8.23	0.218

深さで推移していたことのみがわかっている.計算においては,1)埋立開始から埋立深さが10mに達するまでは廃棄物層全体が水分飽和,2)埋立深さが10m以上になった時点以後は埋立層最下部から10mまで水分飽和,であるとした.

次に,埋立層内の有機物含有量及び微生物反応の計算 条件については,以下に述べる仮定に基づき表-5(好気 性),表-6(嫌気性)のように設定した.分解性有機物 として,表-1及び表-4に示した埋立層の構成成分のう ち,紙類の50%と厨芥の100%が分解すると仮定し,これ らの有機物の化学式を celtulose 及び glucose として埋立層 単位体積あたりの含有量($V_{coldese}$ kg/m²と $V_{glucose}$ kg/m³)を 表-5 と表-6に示したように計算した.ここで,合計の $V_{glucose}$ は紙類の cellulose が 1 モルの水と水和して glucose になると仮定し,紙類の $V_{coldese} = V_{glucose}$ として計算した. 合計の $V_{glucose}$ が微生物反応によりすべて分解される際に 消費される酸素量又は発生するメタン量をそれぞれ $V_{coldese}$

と V_{GH}とすると、式(7)と(8)から V₀₂= 6×V_{glace}と V_{GH}
 =3×V_{glace}となる。
 一方,酸素消費速度 R₀₀,大気に接している埋立セル

一方, 酸素相質速度 R_{02} , 人気に接じている理立セル 表層で酸素が拡散で侵入しうる深さ H_{02} , メタン発生速 度 R_{CH} については, 既往の研究例を参考に以下のよう に設定した. R_{02} について, 田中ら^{8,30} は厨芥を中心と する模擬混合ごみの自然通気好気性微生物反応のカラム 実験で 2.0×10⁻⁵~5.0×10⁻⁴ mol-0₂/(ms)を得ている. そこで, R_{02} を 1.0×10⁻⁵と 1.0×10⁻⁴ mol-0₂/(ms)の2条 件を考えた. また, Ha については, 田中が理論的に明 らかにした方法⁸⁰を用いて推定し, Roz=1.0×10⁻⁴に対 して 0.4m, Roz=1.0×10⁻⁵ に対して 2.0m と求めた. Rota について,田中ら^{30,31}は嫌気性埋立のカラム実験によ り, 人工ごみ(混合ごみ)で 2×10⁻⁵ mol-CH_/(m³s)を得 ている.また,池口 ³⁰による文献のまとめによると, 10⁻⁶~10⁻⁵ mol-CH₄/(m³s)の範囲にあるとされている. そ こで, R_{CH4}を 5.0×10⁻⁶ mol-CH₄/(m³s)とした. 東京都中 央防波堤内側処分場の 15 箇所のガス抜き管で埋立ガス 流量が測定された事例では 10 , 埋立開始後 10~13 年に おいて平均で約 14 L/min (最大値 51, 最小値 0.5) でほ ぼ一定で推移し、その後減少していた. ここで、埋立ガ ス流量 L/min をメタンガス発生速度 Rru mol/(m's)に換 算するにあたって,ガス温度を 25℃,ガス抜き管の集 ガス領域を鉛直方向に埋立深さ 30m で水平方向に縦横 10~30mの範囲の立方体(体積 3000~27000m3), 埋立ガ スの 50%がメタンであると仮定すれば、埋立ガス流量 14L/min は $R_{CH}=1.9\times10^{-7} \sim 1.7\times10^{-6}$ mol-CH_/(m³s) に 相当する. 表-6 に示した Rru=5×10⁻⁶ mol-CH_/(m³s)はや や大きいものの、測定値とほぼ同じオーダーにあり、計 算開始時の設定値としては妥当であると思われる.

 $R_{02} \ge R_{CH}$ が一定である条件では、好気性・嫌気性微 生物反応の継続可能時間(反応により有機物が消滅する までの時間) $t_{02} \ge t_{CH}$ は V_{02}/R_{02} 又は V_{CH}/R_{CH} 熱発生 速度 Q_{0} は $R_{02}(-\Delta H_{02})$ 又は $R_{CH}(-\Delta H_{CH})$ であるので表-5 と表-6 に示したように求められる. なお、既報¹⁰において、微生物反応に係わるパラー メーターが重要であることがわかっているので、**表-5** と**表-6**における *R₀₀、H₀₀、R₀₁₄*を中心に感度解析を行い、 温度分布実測値を再現できる条件を探索した.

日本の廃棄物処分基準³⁰から,混合ごみ埋立では 3m の埋立セルごとに 50cm 程度の中間覆土を行うものとさ れているが,最小単位となる埋立セルの大きさは埋立地 の地形や1日あたりの埋立ごみ量によって変化すると考 えられる.東京都中央防波堤内側処分場における埋立セ ルの大きさは不明である.以下では埋立セル深さを 2m とし、2ヶ月ごとに 15 回積み上げられることで、30mの 埋立層を形成したものと仮定した.この場合,埋立期間 が2年6ヶ月となり、実際の埋立期間より2ヶ月長くな るが、長期的な温度分布の変化を求める上で、2ヶ月間 の埋立期間の違いは大きく影響しないと考えた.

埋立層内の降雨浸透速度 v は、東京の年平均降雨量 (1600m/y)²⁰ に浸出係数(0.5)を乗算して求め、2.3 ×10⁻⁸m/s (=800m/y)で一定であるとした.ただし、埋 立地内部の水分飽和廃棄物層では降雨浸透速度はゼロで あるとした.表層温度境界条件として、表層温度が年平 均気温(東京都の月別平均気温値15℃²⁰)で一定とし た.最下部の温度境界条件として、埋立層下部の自然地 盤内の恒温層(年平均気温に等しいとした)までの深さ を、廃棄物層厚さと同じ30m以上にしても計算結果が変 わらないことを確認し、埋立層下部から30mの深さで一 定であるとした.また、埋立中に搬入される埋立ごみの 初期温度は、年平均気温で一様であるとした。

4. シミュレーション結果と考察

(1)全層嫌気性微生物反応条件のとき

まず,全層で嫌気性微生物反応が起こっているとした 場合を考え,以下に示す4つの計算条件 $A_0 \sim A_0$ について 計算を行った.計算条件 A_0 は既報¹⁷で提案したように, 埋立終了時に一様な温度となっている埋立層を初期条件 として温度分布計算を開始したものである.ここで,初 期条件は埋立終了の2年4ヶ月目に埋立層内が年平均気 温(15℃)で一様であるとした.一方,計算条件 A_1 は 本論文で提案した積み上げモデルによるものである.埋 立層内の深さ方向の温度分布について,最高温度及び平 均温度の測定値(**図-6**)と計算結果を比較したものを **図-7**に示した.

A₀とA₁のいずれも,最高温度・平均温度の計算値が測 定値を 30℃以上下回っており,高温状態を再現できて いない.また,A₀とA₁の計算結果の違いは,計算を開始



図-7 反応モデル A₀と A₁による温度分布計算値と測定値の比較 (全層嫌気性)



図-8 反応モデル A,と A,による温度分布計算値と測定値の比較 (全層嫌気性)

する時間の差(2年4ヶ月)だけ、最高・平均温度が出 現する時間が異なっているのみで、その差は小さい。

次に、計算値が測定値に一致するような条件を探索す るため、積み上げモデルで R_{CH} を以下のように設定し た. ① A_1 の設定値より嫌気性微生物反応速度 R_{CH} が1オ -ダー大きい(計算条件 A_2)、② R_{CH} -n V_{CH} ep(-n)なる 式 (n:定数、t:経過年数)にしたがって、 R_{CH} が指数的 に減少する³⁰(計算条件 A_2)、とした. ①の条件では 嫌気性微生物反応の継続可能時間 t_{CH} 40.8年であり、 ②の条件では、埋立開始時(t=0)に $R_{CH}=4\times10^{-5}$ mol-CH₄/(m^2 s)であったものが10年後には $R_{CH}=4\times10^{-8}$ mol-CH₄/(m^2 s)まで低下する.

A₂ と A₂ の計算結果を**図-8** に示した. A₄ や A₄ の計算結 果に比べると,埋立初期でやや温度が高くなっているが, 計算値は測定値を遙かに模擬できていない. このように 反応モデル A₂ ~ A₂ の全層嫌気性微生物反応条件では測定 値に見られた高い温度上昇を模擬できなかった.

(2)表層好気性·下層嫌気性微生物反応条件

次に,新しく埋め立てられた埋立セルの表層が大気と 接することにより酸素が侵入し,好気性になっている廃 棄物層があり(表層好気性と呼ぶ),それより深く,酸 素が侵入できない,つまり嫌気性になっている層がある



図-9計算条件 B_iと B_iによる温度分布計算値と測定値 の比較(表層好気性・下層嫌気性)



比較(表層好気性・下層嫌気性)

(下層嫌気性と呼ぶ)とした場合を考え,各反応の速度 が表-5 と表-6 に示した数値で進行するとした2つの計 算条件 B_iと B_iについて計算を行った.

計算結果を図-9 に示した. 全層嫌気性微生物反応条件に比べると,埋立中(2年4ヶ月まで)での好気性微 生物反応による温度上昇により,計算値が測定値にやや 近づいたものの,依然として 25℃以上下回っており, 測定値を模擬できていない.

そこで、計算値が測定値に一致する計算条件を探索 するため、酸素消費速度 R_{c2} =5×10⁻⁵ ~2×10⁻⁴ mol-0₂/(m^{2} s)と酸素侵入深さ H_{c2} =0.4~2.0 m の組み合わせを 変化させて計算した(計算条件 C_{11} ~ C_{s3}). ここで、 4,(1)で示したように R_{CH} を変化させても温度変化は小 さかったので、 R_{CH} =5×10⁻⁶ mol-CH₂/(m^{2} s)で一定とした.

図-10~12 に計算結果を示した. 図から C_{31} による計 算値が測定値を最も良く模擬している. なお、 C_{33} では 100℃を上回る計算結果となり、微生物が生育できる温 度範囲を超えたため、図には示していない. また、 C_{23} による計算値も測定値を比較的良く模擬しているので、 R_{02} =1.5×10⁻⁴ mol-0₂/(m^{2} s)と計算したところ(計算条件 C_{24})、 C_{31} と同じ程度に測定値を模擬できた(**図-13**).

このように,酸素消費速度と酸素侵入深さの2つ のパラーメーターが高い温度上昇の再現において重



図-11 計算条件 C₂, C₂, C₂による温度分布計算値と測定値の 比較(表層好気性・下層嫌気性)



図-12計算条件 C₃₁と C₃₂による温度分布計算値と測定値の 比較(表層好気性・下層嫌気性)



図-13計算条件 C₄による温度分布計算値と測定値の比較 (表層好気性・下層嫌気性)

要であることがわかった.

埋立中には、大気に接する埋立セルの表層で好気性微 生物反応により温度が急激に上昇するが、そのセル上に 年平均気温(15℃)で一様な新しい埋立セルが埋立てら れると、好気性反応が停止し、一時的に埋立層全体の温 度が低下する.しかし、積み上げられた新しい埋立セル の表層で再び好気性微生物反応が起こり発熱すると、温 度低下は止まり上昇に転じる.このような温度上昇・低 下が繰り返し起こるために、埋立期間中の温度がジグザ グ状に変化する.そして、埋立終了時には最終覆土



図-14計算条件 C₄による温度分布測定値と計算値の比較(表層好気性・下層嫌気性)~深さ方向の変化~

の実施によって表層での好気性微生物反応が停止す ると設定しているため、埋立終了後には著しい温度 上昇は見られないが、引き続いて嫌気性微生物反応 が進行するため、緩やかに温度が上昇し、表-6 に示 した嫌気性微生物反応によって埋立地内部の有機物 がほぼ分解消滅する時間 t_{CH}として求められた約 8 年目頃から温度が緩やかに下降している.

最後に実測値をよく模擬できた条件 C₂₄ を例として, 深さ方向の温度分布の経年変化を図-14a,b に示した. 図-14a から,深さ方向の温度分布の経年変化について も,計算値が測定値をほぼよく再現している.また, 図-14b から,埋立中の埋立セル表層での好気性微生物 反応による温度上昇,そして埋立進行とともに高い温度 状態になった埋立層が形成される過程がわかる.

このように,積み上げられる埋立セル表層での好気 性微生物反応速度 Rozと酸素侵入深さ Ho2が一定の値を 超えると,測定値に見られる高い温度上昇が起こりうる ことが確認できた.

ここで述べた測定値との一致が良い温度計算結果は, 数値計算条件の探索によって同定した設定値に基づく計 算により得られたものであるが,1次元温度分布測定値 の模擬計算を通して,積み上げられる埋立セル表層での 好気性微生物反応が,埋立層全体の高い温度上昇に大き な影響を与えた可能性があるという示唆を得た.したが って,東京都海面埋立地のように埋立開始後7年経過時 にすでに 66℃に達するような高温状態にある埋立地に おいては,埋立中の好気性微生物反応の温度上昇への寄 与を考慮する必要があり,温度分布の計算を精度良く行 うためには,埋立セルの深さや埋立時間間隔などの埋立 方法に関する詳細な情報や,埋立中の埋立セル表層の好 気性反応速度及び酸素侵入深さに関する測定値などが必要である.

5.まとめ

東京都海面埋立地で測定された高い温度上昇を,積み 上げモデルに基づいた非定常1次元(深さ方向)熱収支 方程式によって模擬できるかどうか試みた.その結果, ほぼ測定値を再現しうることがわかった.結論として,

- 1)埋立層全層で嫌気性微生物反応のみが起こっていると 考え、反応速度が一定変化又は指数変化とし、メタン 生成速度を理論的に考え得る最大値に設定しても、計 算値は測定値を 30℃以上も下回り、測定値を再現で きなかった.
- 2)大気に接した埋立セルの表層で好気性微生物反応,下層で嫌気性微生物反応が起こっていると考え,現実にありうると思われる範囲内で好気性微生物反応速度及び酸素侵入深さを変化させて計算したところ,埋立セルの表層で活発な好気性微生物反応が比較的深い位置まで起こり,かつ下層で嫌気性微生物反応が起こるという計算条件によって,東京都海面埋立地で測定された高い温度上昇を模擬できた.

今後は、廃棄物埋立地温度と埋立地内部の有機物量 との関係、特に埋立初期に高い温度になっている埋立地 における有機物分解速度に関して、数値シミュレーショ ンを通じて考察し、埋立地温度と安定化の関係や好気性 微生物反応の安定化への寄与についても考察を進める予 定である。

- 長谷川信夫:衛生埋立地における有機物の分解に関する調査研究,水処理技術, Vol.20,No.2,pp.101-115,1979
- 2)秋山 薫,田村和男,占部武生,廣畑和幸他:ごみ埋立処 分場内の廃棄物層等の現状調査,東京都清掃研究所研究報 告,176-198,1984
- 3) Lefebvre, X., Lanini, S., and Houi, D. : The role of aerobic activity on refuse temperature rise, I. Landfill experimental study, *Waste Manage. Res.*, Vol.18, pp.444452, 2000
- 4) Klein, R., Baumann, T., Kahapka, E., and Niessner, R. : Temperature development in a modern municipal solid waste incineration (MSWI) bottom ash landfill with regard to sustainable waste management, *Journal* of *Hazardous Materials*, B83, pp.265-280, 2001
- 5) Yesiller, N., Hanson, J.L., and Liu, Wei-Lien : Temperature development in a modern municipal solid waste incineration (MSWI) bottom ash landfill with regard to sustainable waste management, *Journal of Hazardous Materials*, B83, pp.265-280, 2001
- 6) Rees, J.F. : Optimization of Methane Production and Refuse Decomposition in Landfills by Temperature Control, J. Chem. Tech. Biotechnol., Vol.30, pp.458-465,1980
- 7)吉田英樹,田中信寿,穂積準,神山桂一:電気集じん灰の水和熱発生特性に関する実験的研究,第1回廃棄物学会研究発表会講演論文集,pp.329-332,1990
- 8)朴 祥徹:準好気性埋立廃棄物層における汚濁物質の挙動 予測に関する研究、九州大学博士学位論文,1996
- 9) Klein, R., Nestle, N., Niessner, R., and Baumann, T. : Numerical modelling of the generation and transport of heat in a bottom ash monofill, *Journal of Hazardous Materials*, B100, pp.147-162, 2003
- 10) Rowe, R.K. : Geosynthetics and the Minimization of Contaminant Migration through Barrier Systems Beneath Solid Waste, Proc. of Sixth International Conference on Geosynthetics, pp.27-102,1998
- 11)東京都港湾局,三井共同建設コンサルタント:平成7年度 東京都ごみ埋立地盤測定調査委託報告書,1996
- 12)東京都清掃局企画部:昭和 50 年度埋立地及び周辺の経年変 化に関する調査結果(調査報告書),1976
- 13)東京都清掃局企画部:昭和 52 年度埋立地の経年変化等に関 する調査結果(調査報告書概要),1978
- 14) Hanashima, M., Yamasaki, K., Kuroki, T., and Onishi, K. : Heat and Gas Flow Analysis in Semiaerobic Landfill, *J.Em.Eng.Div, ASCE*, Vol.107, No.EE1, pp.1-9,1981
- 15) El-Fadel, M., Findikakis, A.N., and Leckie, J.O.: Numerical Modeling of Generation and Transport of Gas and Heat in Sanitary Landfills II Model Application, *Waste Management & Research*, Vol.14, pp.537-551,1996
- 16) Lanini, S., Houi, D., Aguilar, D., and Lefebre, X.: The role of aerobic activity on refuse temperature rise, II.Experimental and numerical modelling, *Waste Management&Research*, Vol.19, pp.58-69, 2001

- 17) 吉田英樹,田中信寿,神山桂一,穂積準:廃棄物埋立層 内の温度分布に関する理論的研究,衛生工学研究論文集, Vol.25,pp.29-38,1989
- 18) YOSHIDA, H., TANAKA, N., and HOZUMI, H.: Theoretical study on temperature distribution in a sanitary landfill, Proc. of The Second International Congress on Environmental Geotechnics, Vol.1, pp.323-328,1996
- 19) YOSHIDA, H., TANAKA, N., and HOZUMI, H. : Theoretical study on heat transport phenomena in a sanitary landfill, Proc. of Sardinia 97, Sixth International Landfill Symposium, Vol.1, pp109-120, 1997
- 20) 吉田英樹,田中信寿,穂積準:廃棄物充填層の有効熱伝 導率に関する研究,廃棄物学会論文誌, Vol.3,No.2,pp.17-25,1992
- (1) 辰市祐久,広畑和幸:中央防波堤内側掘削ごみに関する調査,清掃技報,第10号, pp.59-69, 1985
- 22) 松本喜博, 穴澤雄治, 清水恵助, 蝦名晋吉他:東京都にお けるごみ埋立地盤の土質工学的研究(その1), 土質工学 研究発表会講演論文集, Vol.23,pp.13-16,1988
- 23) 中村豊,北島義文,本田正,鹿田幸雄:昭和 60 年度ごみ質 調査,昭和 60 年度東京都清掃研究所研究報告,pp.1-50,1985
- 24) 東京天文台編:理科年表-1987年版-, 丸善, 1987
- 25)化学工学協会編:化学工学便覧-改訂5版-, 丸善, 1988
- 26) 土質工学会編:土の凍結,土質工学会,1989
- 27) 蒔田 董: 粘度と熱伝導率, 培風館, 1975
- 28)田中信寿,高畑恒志,神山桂一:廃棄物埋立処分場におけ る大気中酸素の廃棄物層への侵入深さとフラックスについ て,衛生工学研究論文集, Vol.22,pp.37-48,1986
- 29)田中信寿,牧明彦,神山桂一:深い都市廃棄物堆積層に
- おける好気性微生物の分解作用に関する実験的研究,北海 道大学工学部研究報告, Vol.113,pp.89-95,1983
- 30)田中信寿,神山桂一:都市廃棄物嫌気性埋立層中の可溶性 汚濁物生成過程に関する研究,土木学会論文集, Vol.381,pp.217-225,1987
- 31)田中信寿,神山桂一:都市廃棄物嫌気性埋立層のガス発生 特性に関する研究,衛生工学研究論文集, Vol.25,pp.39-46, 1989
- 32)池口孝:埋立地における発生ガスの挙動(その2),都市 清掃, Vol.36,No.132,pp.83-87,1983
- 33) 全国都市清掃会議:廃棄物最終処分場指針解説(1989年版),1989
- 34) McBean, E.A., Rovers, F.A., Farquhar, G.J.: Solid Waste Landfill Engineering Design, *Prentice Hall PTR*, 1995

(2006.5.26 受付)

記号表

ΔH_b	: 微生物反応熱 [J/mol-gas]
ΔH_{CH4}	: メタンガス1molあたりの微生物反応熱 [J/CH4-mol]
ΔH_{O2}	: 酸素1molを消費するときの微生物反応熱[J/02-mol]
ε	: 空隙率 [-]
θ	: 埋立層温度[℃]
ρ _e	: 埋立層のみかけ密度 [kg/m ³]
ρ_w	: 液状水の真密度 [kg/m³]
ξ	: 屈曲係数[-]
C _e	: 埋立層のみかけ比熱 [J/(kg℃)]
Cw	: 液状水の比熱 [J/(kg℃)]
H_{02}	: 埋立層表層の酸素侵入深さ [m]
H _{cell}	: 埋立セルの深さ [m]
k _e	: 埋立層の有効熱伝導率 [J/(ms℃)]
k parallel	: 多孔体の3相系モデル並列モデルの有効熱伝導率推定値 [J/(ms℃)]
k series	: 多孔体の3相系モデル直列モデルの有効熱伝導率推定値 [J/(ms℃)]
n	: 定数 [y ⁻¹]
Q_b	: 微生物反応による熱発生速度 [J/(m³s)]
R _b	: 埋立層内での微生物反応速度 [mol/(m ³ s)]
R _{CH4}	: 埋立層内でのメタン発生速度 [mol-CH4/(m ³ s)]
R_{O2}	: 埋立層単位体積あたりの酸素消費速度 [mol-02/(m ³ s)]
t	: 時間 [s]又は[y]
t _{CH 4}	: 有機物が嫌気性微生物反応により完全に分解するまでの時間 [s]
to ₂	: 有機物が好気性微生物反応により完全に分解するまでの時間 [s]
V	: 降雨浸透速度[m/s]
V _{cellulose}	: モル基準のセルロース含有量 [mol/m³]
V _{CH4}	: 埋立層内でのメタン発生可能量 [mol-CH4/m ³]
V _{glucose}	: モル基準のグルコース含有量 [mol/m³]
Vo ₂	: 埋立層内での酸素消費可能量 [mol-02/m³]
Wcellulose	: 埋立層中のセルロース含有量 [kg/m³]
Wglucose	: 埋立層中のグルコース含有量 [kg/m³]
z	: 鉛直方向距離 [m]

Numerical study of waste temperature distribution within a sanitary landfill where a high temperature rise exists

Hideki YOSHIDA¹ and Hitoshi HOZUMI¹

¹Dept. of Civil Engineering and Architecture, Muroran Institute of Technology

This study examines waste temperature distribution within the Tokyo Port Landfill where a maximum temperature rise as high as 66°C exists. Heat and water transport within a sanitary landfill is modeled and the process of the placement of successive waste layers is considered. Spatial and temporal temperature distributions are simulated to validate the model. The model results with different scenarios of decomposition within the landfill are shown to be in good agreement with observed data. Sensitivity analyses in terms of decomosition shows that active aerobic decomposition at the surface of waste layers during landfilling and successive anaerobic decomposition after the completion of landfilling could result in high waste temperature.