# 堆肥発酵熱回収のための充填層型加熱塔の解析

関 平和 · 小森友明

(金沢大学工学部土木建設工学科)

Packed-column-type Heating Tower for Recovery of Heat Generated in Compost

Hirakazu SEKI and Tomoaki Komori

(Department of Civil Engineering, Faculty of Technology, Kanazawa University, Kanazawa 920, Japan

Having had imagined the heat recovery from exhaust air out of a compost bed, experiments for rising the temperature of water (medium fluid) by a packed column heating tower of counter-flow-type were conducted. There was a considerably larger temperature rise of water (30°C of the maximun), and a higher value of the heat recovery efficiency (72% in average), as compared with those for the buried-tube-type heat extractor. Therefore, the proposed heat recovery system seemed likely to be valid.

An overall volumetric coefficient of enthalpy transfer of the tower Ka depended only on the mass velocity of dry air G, and it was arranged by the experimental equation  $Ka = 27 G^{0.76}$  within the error of  $\pm 20\%$ .

Assuming the linearity between the enthalpy and temperature of saturated air, approximate solutions of the temperature of water and the enthalpy of moist air in the tower were derived.

It was illustrated that the volume of compost bed and the mass velocity of water in the tower which would be required to get the desired water temperature at the outlet of the tower could be graphically determined by the approximate solutions.

Key words: Composting, Heat recovery, Overall volumetric coefficient of enthalpy transfer, Packed column heating tower.

キーワード: 充塡層型加熱塔, 総括エンタルピー移動容量係数, 堆肥化, 熱回収

## 1. 緒 言

堆肥発酵熱を抽出し,施設農業用の補助熱源として役 立てることを目的に,堆肥槽内に挿入された熱交換パイ プから直接に発酵熱を抽出する,いわゆる「内部熱交換 方式」についてこれまで研究してきた(関・小森,1984b; 1985 a;1985 b;1986;1987)。

一方,強制通気条件下での堆肥化反応に関するこれま での検討結果(関・小森,1984 a)によれば,発熱促進の ための堆肥槽へ通気された後,槽外へ排出される湿り空 気は,50~60℃でかつほぼ飽和状態であり,常温・常 湿の空気に比べて顕・潜熱,すなわちエンタルピーが相 当大きい。従って,もしこの排出空気の顕・潜熱を槽外 で効果的に回収(「外部熱交換方式」と呼ぶ)できれば, 農業用補助熱源として極めて有効であろう。

このような排出空気の顕・潜熱を「外部熱交換方式」 によって回収する方式については、既にThostrap(1985)、 Verougstraeteら(1985)により double cooling tower heat exchanger/scrubberを用いたパイロット・プラ ント規模の実験が実施され、一部の実験結果が報告され ている。しかし、装置設計のための理論的検討が十分に なされていないのが実情である。

そこで、本論文では、「外部熱交換方式」の一例とし て、水を熱媒体とした充填層型向流式(化学工学協会、 1988)の加熱塔(内田、1972)による顕・潜熱回収システ ムを提案する。そして、提示した熱回収システムの開発 に向けて、試作の加熱塔を用いた装置工学的な実験によ り、装置設計に必要な加熱塔の総括エンタルピー移動容 量係数を求めた。なお、ここでは4.で述べるように塔内 充塡物としてテラレット・パッキングを用いたが、それ

<sup>1990</sup>年8月9日 全国大会にて発表 1991年5月24日 受付, 1992年9月10日 受理



Fig. 1. Schematic representation of an external heat recovery system from compost.

を充塡物とした場合の冷水塔,加熱塔の総括エンタルピー移動容量係数の測定結果については報告例が見当たらない。

## 2. 充塡層型向流式加熱塔内の水・空気の 状態変化の概要

ビルなどの屋内空調設備において、冷却水を繰り返し 使用するために冷水塔が用いられるが、これは、塔内を 流下する液状水の一部をそれと接触する空気中へ蒸発さ せ潜熱を放出させることにより液状水の温度を下げるも ので、工学的には熱・物質同時移動操作の一種である。 ここで取り上げた加熱塔の作動原理もこれとほぼ同じで あるが、高湿空気の水蒸気の一部を凝縮させることによ り発生した潜熱で水温上昇を図ろうとするものである (内田、1972)。従って冷水塔では、熱・水分両者の移動 方向が「液状水→湿り空気」であるのに対し、加熱塔で は、「湿り空気→液状水」となる点が異なる。冷水塔、 加熱塔の塔内の状態変化の概略を対比してFig.2に示す。 冷水塔では空気の持つエンタルピーより気−液界面のそ れの方が必ず大きいので操作線(塔内の任意の点におけ る i とTの関係を表す線)が平衡曲線(飽和湿り空気のエ ンタルピーと温度の関係を表す線)の右方にあるが、加 熱塔は空気の減湿操作(化学工学協会、1988)に相当し、 空気の持つエンタルピーが気−液界面のそれより大きい ので操作線は平衡曲線の左方にあるのが特徴である。

#### 3. 総括エンタルピー移動容量係数の算出法

加熱塔の設計に当たり、塔性能について検討する必要 がある。この種の水-空気直接接触装置における塔性能 を最も率直に表現するものとして総括エンタルピー移動 容量係数(林, 1973) Ka が挙げられる。ここで、K は総 括エンタルピー移動係数, a は装置単位容積当たりの気 -液有効接触面積を表すが、この種の装置内では一般に a の値が明確でないので、Ka を一つの係数として設計 に利用することが多い。すなわち、Ka は充塡層単位容 積当たりの熱移動量の大小を示すもので、塔構造の優劣 を数量的に表すものといえる。そこで、まず、Ka の算 出法を記述する。

今, Fig.3のように塔内の任意微小高さ d 2 間のエネ ルギー収支をとると,

液相について

$$LC_{p}\frac{\mathrm{d}T}{\mathrm{d}z} = -Ka\left(i-i_{w}\right) \tag{1}$$

気相について

$$G\frac{\mathrm{d}\,\mathbf{i}}{\mathrm{d}\,\mathbf{z}} = -Ka\,(\,\mathbf{i} - \mathbf{i}_w)\tag{2}$$

となる(Cheremisinoff, 1986)。よって、液量L、ガス



Fig. 2. Schematic illustrations of enthalpy-temperature diagram for cooling and heating towers.



Fig. 3. Energy balance in a differential element of a packed-column heating tower.

量Gが一定で,かつ, Ka が塔内で一定であると仮定す ると,式(1),(2)を積分することによりKa の算出式 は次のごとく与えられる(内田,1972)。

$$Ka = \frac{L}{Z} \int_{T_2}^{T_1} \frac{C_p \,\mathrm{d}T}{i - i_w} \tag{3}$$

あるいは

$$Ka = \frac{G}{Z} \int_{i_2}^{i_1} \frac{\mathrm{d}\,i}{i - i_w} \tag{4}$$

理論的には,式(3),(4)のどちらを用いても Ka は 算出できるが,本実験では,5.1で指摘するごとく塔へ の送風ダクト内の中央部で測定した風速実測値から間接 的に測定したGの値は誤差が大きかったので,流量実測 値から直接に得られたLの値を用いる式(3)により Ka を求めることにした。

Kaの具体的算出手順は以下の通りである。まず,塔 底,塔頂におけるt, $t_{wb}$ の実測値から Fig.4 の手順に より $i_1$ , $i_2$ を算出し,操作線の式 $i = (i_1 - i_2)/(T_1 - T_2)(T - T_2) + i_2$ を得る。この場合,操作線,平衡曲線 の位置関係は Fig.5 のようになる。Fig.5 において,操 作線 c d 上の任意点からi軸に平行な線が平衡曲線と交 わる点のエンタルピーが $i_w$ を与える。次に,操作線 c d 間を微小温度増分 $\Delta T$  ごとにN等分( $\Delta T = (T_1 - T_2)/$ N)し,各分割点における総括エンタルピー推進力i(m) $-i_w(m)$  (m=1 - N+1)を求める。そして,この値の 逆数をとり,温度区間 $T_2$ から $T_1$ にわたり台形公式によ り式(3)の積分項を数値積分すると, Ka は次式から計 算することができる。

DRY AND WET-BULB TEMPERATURES
$t, t_{wb}$ [°C]
SATURATED VAPOR PRESSURE AT two
$p_{wb} = e^{18.67-4030/(235+iwb)}$ [mmHg] (Takahashi,1981)
······
VAPOR PRESSURE OF MOIST AIR
$p = p_{wb} \cdot 0.5(t - t_{wb})$ [mmHg] (Kamei,1975)
MIXING RATIO
H = 0.62p/(760-p) [kg-H2O/kg-dryair] (Kamei, 1975)
¥
ENTHALPY
i = 0.24t + H(595 + 0.46t) [kcal/kg-drvair] (Kamei, 19

Fig. 4. Procedure of estimating enthalpy of moist air.



Fig. 5. Enthalpy-temperature diagram showing evaluation procedure of the overall volumetric coefficient of enthalpy transfer Ka.

EXPERIMENTAL DATA							
$t_1 = 41.8^{\circ}\text{C}, t_{wb1} = 41.2^{\circ}\text{C}$							
$t_2 = 19.3^{\circ}\text{C}, t_{wb1} = 19.3^{\circ}\text{C}$							
$T_1 = 30.3^{\circ}\text{C}, T_2 = 17.0^{\circ}\text{C}$							
$L = 8430.12 \text{kg}/(\text{m}^3\text{hr})$							
ENTHALPY							
$i_1 = 41.910$ kcal/kg-dryair	1						
$i_2 = 13.086$ kcal/kg-dryair							
¥	_						
OVERALL VOLUMETRIC COEFFICIENT							
OF ENTHALPY TRANSFER							
$Ka = 13047.6 \text{ kcal}/(\text{m}^3\text{hr}\Delta i)$ for $N = 10$							
$Ka = 12611.5 \text{ kcal}/(\text{m}^3\text{hr}\Delta i)$ for $N = 50$							
$Ka = 12596.6 \text{ kcal}/(\text{m}^3\text{hr}\Delta i)$ for $N = 100$							
$Ka = 12591.8 \text{ kcal}/(\text{m}^3\text{hr}\Delta i)$ for $N = 500$							
$Ka = 12591.6 \text{ kcal}/(\text{m}^3\text{hr}\Delta i)$ for $N = 1000$							

Fig. 6. Example of the calculated results of *Ka* for different values of *N*.

$$Ka = \frac{L}{Z} \frac{C_p (T_1 - T_2)}{N} \left( \frac{1}{2} \left\{ \frac{1}{i_1 - i_{w_1}} + \frac{1}{i_2 - i_{w_2}} \right\} + \sum_{m=2}^{N} \frac{1}{i (m) - i_w (m)} \right)$$
(5)

分割数Nが大きいほど式(5)の計算精度が増す。

実験から直接得られたデータに基づき,上述の手順に より種々のNの値に対して求めた Ka の算出結果の一例 をFig.6 に示す。 N $\geq$ 500 では 6 桁までほとんど同一値 となることが分かる。他の実験についても N $\geq$ 500 では ほとんど一定値に収束したので,ここでは N=500 とし て求めた Ka の値をその実験における Ka とした。

### 4. 実験装置及び実験方法

Fig.7 に本実験に使用した充塡層型加熱塔の縦断面図 を示す。加熱塔は内円筒の内径が200mm,外円筒の内 径が300mmの塩化ビニル製二重円筒型の塔で高さは 1200mmである。塔内には気-液接触面積を増大させる ためFig.8に示すようなテラレット・パッキングと呼ば れるポリプロピレン製の充塡物〔比熱: 0.41 kcal/(kg ℃), 1個の質量: 3.53g〕を1100個不規則に充塡した。 この充塡物は送風時の塔内圧力損失を小さくする目的で 成型された製品である。又、内円筒と外円筒の隙間(空 洞)部分を300mmの間隔で仕切り,熱伝導率の小さい静 止空気の断熱効果により、塔内から系外への熱損失を抑 止した。なお、加熱塔の内、外管壁及びその隙間に存在 する静止空気中の熱伝導と外管壁面から外気への熱放散 を考慮して熱損失の総括伝熱係数を求め、塔内温度と外 気温との差を温度推進力として管壁からの放熱量を見積 もったところ,その最大値は9kcal/hrであった。一方, 回収熱量の最小値は1655 kcal/hr であった。従って, 放熱量は回収熱量の 0.5% 以下と小さく加熱塔の側壁は ほぼ断熱条件を達成できたといえる。

実験装置の全景をFig.9に示す。送風機から送られた 空気は堆肥槽からの出口空気と同等の状態,すなわち, 50~60℃で相対湿度90%以上の高湿度の空気を作り出 すため,加湿器を経るようにしてある。加湿器は厚さ 10mmのアクリル樹脂板で作成した箱型容器の中に充塡 物(テラレット・パッキング)を詰めたものである。加湿 器の真下の恒温水槽で約70℃に熱せられた水がポンプ により加湿器へ圧送され,加湿器上部の多数の孔から器 内へ流下し,送風機によって加湿器側面から送入される 空気と十字流(クロスフロー)型に接触して空気を加熱, 加湿する機能を具備している。加湿器の下部から排出さ れた温水は再び恒温槽へ戻るようにしてある。加熱,加 湿された空気は矩形ダクト(180mm×180mm)を経て 塔底から塔内へ流入する。



Fig. 7. Vertical cross section of heating tower.



Fig. 8. Sketch of a packing material (tellerette).

一方,熱回収媒体である水は貯水槽からポンプにより 内径13 mmの導水管を通って加熱塔頂へ圧送された後, 塔頂部で内径110 mm,高さ230 mmの塩化ビニル樹脂 性の円筒の底に内径8 mm,厚さ1 mm,長さ80 mmの 銅管を12本等間隔に挿入・固定して作成した液分配器 を通して塔内に均一に散布されるようにした。散布され た水は塔底部より送入される高湿空気と向流的に接触し,



Fig. 9. Survey view of the experimental apparatus.

湿り空気の顕・潜熱を取得して昇温しつつ塔底へ流下し 排水される。又, 貯水槽内の水は加熱塔への給水によっ て失われるが,その分は水道から常時補給し,貯水槽内 の水量は常に一定となるようにした。塔底部から送入さ れる湿り空気は塔内を通過する間に一部の水蒸気が凝縮 するため減湿し,塔頂より大気へ放出される。

塔頂,塔底部にはサーミスタ温度計(測定誤差±0.1℃) を6個設置した。その内の4つは塔出入口の水温,空気 温度の測定に用い、残りの2つには湿ったガーゼを巻き 出入口空気の湿球温度を測定できるようにした。塔本体 と加湿器との間のダクト部分には羽根車を取り付け、入 口空気の温湿度ができるだけ均一になるようにした。ダ クト内の空気の流れは乱流(レイノルズ数Re>6700)で 風速には場所的な差がほとんどないものと考え、本実験 ではダクト中央部において熱線風速計で風速を測定した。 ただし、レイノルズ数はダクト断面の相当直径を求め (0.18 m), その値にダクト内の風速を乗じ, 空気の動粘 性係数で除して求めた。この風速計は0~80℃の空気を 測定対象とし、精度は±2%以内である。熱線風速計は 空気の湿度変化により熱拡散率が変化すると測定に誤差 を生ずるが、仮にダクト内の空気がほぼ50℃の飽和空 気であるとした場合、その熱拡散率は約0.089 m<sup>2</sup>/hrで、 乾き空気のそれ(約0.094 m<sup>2</sup>/hr)に比べ約5%小さい程 度なので、測定結果に与える湿度の影響はほとんどない ものと考えられた。風量は送風機入口に取り付けた風量

制御板を移動させることにより調節した。塔への送水量 は水道メーターで測定した。なお,水道メーターのアナ ログ表示の計器針で10/排出に要する時間を計測し,メ スシリンダーによる実測流量と比較したところ,計器針 の指示値は±2%以内の範囲内で実測値と一致すること を確認した。

塔頂へ供給される水量はポンプへの電圧をスライダッ クにより変えることによって各種の一定値に設定し,そ の都度,定常状態に達した後の水温,水量,空気の乾湿 球温度及び風速を読み取った。

## 5. 実験結果とその考察

# 5.1 出口水温,出口空気のエンタルピーと加熱 塔による熱回収効率

Table 1 に熱回収実験で得られた空気の出入口におけ る乾球・湿球温度,相対湿度,出入口水温,ダクト内の 風速,水の体積流量の実測値の代表的なものを示す。こ れらの値は実験開始から約5分経過し,塔内の温・湿度 がほぼ定常状態に達し,時間的に安定な値となったとき のものである。入口空気は相対湿度が90%以上の高湿 度状態となっている。なお、ここには示さなかったが, 他の実験についても定常状態までの所要時間は約5分, 入口空気の相対湿度はTable1に示した結果とほぼ同様 に90%以上であった。Table2にTable1に示した各 実験についての*G*, *L*の値,出口水温*T*<sub>1</sub>,出口空気のエ

Run	(°C)	t <sub>wb1</sub> (C)	h <sub>1</sub> (%)	t <sub>2</sub> (C)	t <sub>wb2</sub> [℃]	h <sub>2</sub> [%]	T <sub>2</sub> (℃)	$T_1$ (C)	<b>u</b> (m/hr)	<i>w</i> (m <sup>8</sup> /hr)
1	43.2	43.1	99.5	18.8	18.6	98.8	16.6	30.4	3456	0.3103
2	41.1	40.0	94.3	19.2	18.8	97.5	17.2	27.5	3708	0.3204
3	43.3	42.4	95.4	18.4	17.8	96.3	16.0	30.7	3492	0.2700
4	41.5	40.7	95.8	19.2	19.0	98.8	17.5	27.6	3492	0.3333
5	41.1	39.3	90.9	16.2	16.0	98.7	15.3	22.1	2772	0.3673
6	43.8	43.6	99.0	23.0	22.8	98.8	16.8	41.6	2700	0.1241
7	37.7	37.1	96.8	22.6	22.3	98.2	16.1	36.7	2484	0.0800
8	48.2	48.2	100.0	23.2	23.0	98.8	17.9	40.8	3096	0.2118
9	52.2	51.7	97.6	23.7	23.4	98.2	18.0	48.3	2196	0.1455
10	44.3	42.9	93.0	18.6	18.4	98.8	16.5	35.5	2772	0.1655

 Table 1 Experimental results of air and water temperatures, air velocity in a duct and water flow rate to the heating tower

Table 2 Comparison of the calculated results of water temperature at the outlet of tower  $T_1$  and enthalpy at the outlet of tower  $i_2$  with the experimental results (Calc. and Expe. indicate calculated results and experimental results, respectively)

Run	G	L	T <sub>2</sub>	<i>i</i> <sub>1</sub>	<i>Τ</i> <sub>1</sub> (℃)		i <sub>2</sub> [kcal/kg]	
	[kg/m²hr]	[kg/m <sup>2</sup> hr]	(C)	(kcal/kg)	Calc.	Expe.	Calc.	Expe.
1	4059	9884	16.6	46.16	30.29	30.4	12.83	12.56
2	3936	10237	17.2	39.50	27.44	27.5	12.87	12.71
3	3878	8599	16.0	44.55	30.47	30.7	12.47	11.95
4	3822	10616	17.5	40.92	27.54	27.6	13.03	12.87
5	2899	11699	15.3	38.12	21.96	22.1	11.25	10.67
6	3129	3953	16.8	47.33	41.71	41.6	15.86	16.00
7	2824	2548	16.1	34.15	36.31	36.7	15.91	15.56
8	3561	6744	17.9	59.60	41.41	40.8	15.07	16.23
9	2574	4632	18.0	71.07	48.54	48.3	16.10	16.53
10	3011	5271	16.5	45.66	35.09	35.5	13.11	12.40

ンタルピー $i_2$ の値を示す。Lはwに水の密度を乗じ、塔 断面積で除することによって求めた。Gは当初ダクト中 央部の風速測定値 u に乾燥空気密度とダクト断面積を乗 じ、塔断面積で除することによって求めたが、その値か ら塔内で湿り空気の失った熱量 $G(i_1 - i_2)$ を算出したと ころ,塔内で水が得た熱量L(T1-T2)と最大20%の差 異を生じ、塔内の全熱収支式 $G(i_1 - i_2) = L(T_1 - T_2)$ を満足しないことから、その値は誤差が大きいことが分 かった。これはダクト内の流れが乱流状態であっても, 実際には流速の場所的分布が無視できず、 uの測定値が ダクト内の断面平均速度と異なったためと思われた。そ こでここでは、上述の塔内の全熱収支式にL,  $T_1$ ,  $T_2$ ,  $i_1$ ,  $i_2$ の実験値を代入してGの値を求めた。このように、 Gの測定は風速測定値から間接的に測定すると誤差が大 きいので、今後、正確な測定は例えばプロペラ型流量計, ベンチュリ計,電磁流量計などによるべきであるものと 思われた。

Table 1, 2以外の他の総ての実験をも含めて本実験で はガス量G, 液量Lの範囲はそれぞれ 1000~5000 kgdry air/(m<sup>2</sup> hr), 2000~13000 kg/(m<sup>2</sup> hr)であった。 ただし、Gの値は上述の方法で全熱収支式から求めた値 である。以前に、通気量を 34, 120, 17.5 m<sup>8</sup> dry air/ (m<sup>8</sup> hr)の 3 種類に変えて堆肥化実験を行った結果(関 ・小森, 1984) によれば、槽内の温度,発熱量を最も高 い値に維持できたのは 12.0 m<sup>8</sup> dry air/(m<sup>8</sup> hr)の場合 であった。そこで、ここでも堆肥化に好適な通気量を 12.0 m<sup>8</sup> dry air/(m<sup>8</sup> hr)であるものと想定し、槽容積 をV,乾燥空気密度を $\rho_a$ ,加熱塔の断面積をSとする とGとVの間に次式が成り立つ。

12 P<sub>a</sub>V=GS (6) 上式によりここで行った総ての実験におけるGの範囲 [1000~5000 kg-dry air/(m<sup>2</sup> hr)]に基づき堆肥槽容 積を見積もると 2.6~12.8 m<sup>3</sup>に相当する。

又、 $T_1 - T_2$ は10~30℃であった。この場合、堆肥槽 単位容積当たりの回収熱量は $12\rho_a(i_1 - i_2)$ で与えられ るが、Table 2の結果からこの値を見積もると300~800 kcal/(m<sup>3</sup> hr)で、「内部熱交換方式」による回収熱量 がせいぜい200 kcal/(m<sup>3</sup> hr)程度(Seki and Komori, 1987)であるのに対して $1.5\sim4$ 倍大きな値になっている。 これは、熱源である堆肥槽から熱回収媒体である水への 伝熱において,「内部熱交換方式」では堆肥槽内の熱伝 導が伝熱速度を支配するのに対し,ここで取り上げた 「外部熱交換方式」では湿り空気によって持ち出された 熱源のエンタルピーが熱回収媒体との対流伝熱によって 移動するため回収熱量が大きくなったためと思われる。

単位時間当たりの塔内への流入空気のエンタルピーに 対する回収熱量の比,すなわち加熱塔による熱回収効率 7 は次式によって求めることができる。

$$\eta = \frac{(T_1 - T_2) C_p L}{G i_1} \times 100 \tag{7}$$

実験結果を式(7)に代入して算出された $\eta$ は平均72%で 「内部熱交換方式」の熱回収効率(最大 60% (Seki and Komori, 1987))よりも高い。厳密には,式(7)の分母 に通気のための送風動力を加算して $\eta$ を論ずるべきであ るが,ここでは実際の堆肥槽を用いた実験をしていない ので,送風動力を正確に見積もることができない。そこ で堆肥槽の高さを1mと仮定して既報の結果(新井・鈴 木,1979)を参考に送気抵抗を概算すると250mmAqと なる。更に,送風機の総合効率を50%と仮定して各実験 における送風動力を算出するとこの値は80~140 kcal/ hrとなり,加熱塔への流入熱量(3000~7000 kcal/hr) の約25%に過ぎない。従って、 $\eta$ は送風動力を考慮し た場合でも約70%になることから、この方法の有効性が 指摘される。

## 5.2 総括エンタルピー移動容量係数と液量, ガ ス量の関係

式(3)によって求めた*KaとL*, *G*の関係は Fig. 10, 11に示す通りである。これらの図によれば*Ka*は*L*には ほとんど依存せず, *G*のみに依存することが分かる。

そこで,実験から得られた Ka を G のみの関数として 表し,最小二乗法によって整理すると±20%の範囲内で 次のような実験式にまとめられた。

$$Ka = 27 G^{0.76}$$
 (8)

本実験では充塡物に沿って流れる水の流下状態が安定し ており,外部から観察した限りでは一部に偏って流下す ることはなかった。このように塔内の液分布が良好な場 合,内田(1972)によれば,Kaの実験式は

 $Ka = CL^m G^n$  (C: constant) (9) と表され, nの値は 0.6~0.8 で,かつ, m+n=1 にな ることが指摘されている。ただし,この式の適用範囲は 明確に示されていないが,内田 (1972) が引用した実験 結果から類推すると  $L=1.0 \times 10^3 \sim 1.5 \times 10^4$  kg/(m<sup>2</sup>hr),  $G=1.0 \times 10^3 \sim 1.0 \times 10^4$  kg-dry air/(m<sup>2</sup>hr) と考えら れる。又,Cは充塡物の種類,大きさ,充塡の仕方に関 係する実験定数である。本実験で得られた式(8) におい ては n=0.76 であり上述の範囲内に入っている。ただ,



Fig. 10. Relation between overall volumetric coefficient of enthalpy transfer Ka and mass velocity of water L.



Fig. 11. Relation between overall volumetric coefficient of enthalpy transfer *Ka* and mass velocity of air *G*.

内田の式によれば、本実験の場合にはm=0.24になるものと予想されるが、Fig.10をみる限りではLの影響はほとんど現れなかったので、式(8)の形で整理した。この種の装置内の流れは極めて複雑で、仮に $G, L, T_2, i_1$ などの条件を全く同一にして実験を繰り返したとしてもその都度流れの状態を完全に再現することは困難である。又、Kaは塔内で一定不変と仮定して算出された塔全体の平均値である。従って、ここではKaのバラツキが塔内の局所的移動現象の総合的な結果として必然的に現れたものなのか、実験誤差によるものなのかを明らかにす

ることはできなかった。ただ, m=0.24 と仮定して  $L^m$ を計算しても本実験の範囲 [ $L=2000\sim13000 \text{ kg/(m}^3$ hr)]では  $6.2 < L^{0.24} < 9.7$  であり, ほぼ±20%の誤差範 囲内で  $L^{0.24} = 8.0$  と近似できるので, 液量 Lの影響を定 数項にまとめたことはほぼ妥当であったといえよう。

5.3 塔内の温度・エンタルピー分布の解析

与えられた *L*, *G* の値の下で,塔内の温度・エンタル ピー分布が計算できれば,塔設計に直接に役立つので, 本項ではその算出方法を述べる。

飽和空気のエンタルピー $i_w$ は温度と非線形の関係(内 田,1972)となり,基礎式である式(1),(2)が非線型方 程式となるので,温度,エンタルピーの分布を求めるに は,厳密には数値解法に依らねばならない。しかし, Fig.12に例示するごとく,熱回収媒体である水の温度 上昇が15℃以内でそれほど大きくない場合には±5%の 誤差範囲で $i_w$ を温度Tの一次近似式 $i_w = A + BT(A, B$ は定数)で表すことができ(林,1973),基礎式を線形 近似できるので,i,Tの解析的近似解を求めることが可 能になる。解析解は,逐次計算や解の安定性について吟 味が不用で,かつ,計算プログラムが容易であるという 利点がある。

上述の考察から飽和空気のエンタルピーを温度の一次 式で表し, *T*,*i*の基礎式(1),(2)を書き改めると次の ようになる。

$$LC_{p}\frac{\mathrm{d}T}{\mathrm{d}z} = -Ka\left\{i - (A+BT)\right\}$$
(10)



Fig. 12. Relation between enthalpy of saturated air  $i_w$  and temperature T.

$$G\frac{\mathrm{d}i}{\mathrm{d}z} = -Ka\left\{i - (A + BT)\right\}$$
(11)

境界条件は,

$$i = i_1 \quad (z = 0)$$
 (12)

$$T = T_2 \quad (z = Z) \tag{13}$$

式(12),(13)を満たす連立常微分方程式(10),(11) の解は寺澤(1954)の手順に従い次のように得られる。

$$T = \frac{(A + BT_2 - i_1)G}{BGe^{aZ} - LC_p} \left(e^{az} - e^{aZ}\right) + T_2 \quad (14)$$

$$i = \frac{(A + BT_2 - i_1) LC_p}{BGe^{aZ} - LC_p} (e^{az} - 1) + i_1 \qquad (15)$$

ただし,

$$\alpha = Ka \left(\frac{B}{LC_p} - \frac{1}{G}\right) \tag{16}$$

なお、紙数の都合上割愛するが、加熱温度範囲が15℃ 以上の場合には、塔全体を高さ方向に2つ以上の部分に 分けて考え、各部分での水温上昇が15℃以内となるよう にすれば、上述と類似の方法で塔内の温度、エンタルピ ー分布を求めることができる。

近似解,式(14),(15)から得られた出口水温 $T_1$ ,出 口空気のエンタルピー $i_2$ の計算値を Table 2 に実測値 と共に併記した。これらの計算値は実測値と非常によく 一致しており、本解法の妥当性は明らかである。

# 5.4 塔内の温度・エンタルピー分布及び出口水 温線図

近似解,式(14),(15)の妥当性が示されたので,こ れらの式による塔内の温度・エンタルピー分布の計算結 果の一例をFig.13に示す。図によれば,水温及び湿り 空気のエンタルピーは塔下部において変化が顕著なこと が分かる。

次に、近似解により塔出口の平均水温  $T_1$ を計算し、 G、Lと  $T_1$ の関係を表す線図を作成した。その一例を Fig.14 に示す。ただし、Fig.14 は塔底からの入口空気 を温度  $t_1=50$ ℃の飽和空気、塔頂からの入口温度を  $T_2$ =15℃として操作した場合についてのものであり、別の 入口条件の場合にはその条件下での出口水温を近似解に よって求め、その結果に基づいて別途の線図を用意しな ければならない。しかし、近似解を用いてのその作業は それほどの労力を要しないであろう。このようにして得 られた線図を用いれば所定の出口水温を得るためのガス 量すなわちそれに相当する堆肥槽容積と、液量を決定で きる。

### 6. 結 言

堆肥槽から排出される高温高湿の空気からの熱回収シ ステムの開発を目的に、テラレット・パッキングを充塡



Fig. 13. Calculated results of water temperature and enthalpy profiles in the tower for the case of  $t_1 = 50$  °C.



Fig. 14. Relation between water temperature at the outlet of the tower  $T_1$  and mass velocities of water L and air G for the case of  $t_1 = 50^{\circ}$ C and  $T_2 = 15^{\circ}$ C.

物とした向流式充填層型加熱塔による熱回収実験を行っ た。又,塔内の温度,エンタルピー分布式を解析的に誘 導した。更に,熱媒体温度を所定の値にまで高めるのに 必要な操作条件設定の指針となる出口水温線図を例示し た。その結果得られた知見は以下のようにまとめられる。

1)本実験において、熱媒体である水の出入口温度差 は最大 30℃にも達し、かつ、熱回収効率は平均 72%と 比較的高く、本システムの有効性が指摘された。

2)本実験で用いた加熱塔については、Kaは液量Lの影響をほとんど受けないことが分かった。そして、Kaが±20%の範囲内でKa=27G<sup>0,76</sup>なる実験式にまとめら

れた。

3) 飽和空気のエンタルピーを温度の一次式によって 近似する方法は,計算手順が簡単な上,塔内の水温及び エンタルピー分布の推算に有効である。

4) 近似解を用いてガス量,液量と塔出口水温の関係 を表す線図を作成することにより,所定の出口温度条件 を得るために必要な堆肥槽容積,液量を容易に決定でき る。

## 使用記号

加熱塔容積1m<sup>3</sup>当たりの気-液接触面積 a  $(m^{2}/m^{3})$  $C_{t}$ 液(水)の比熱 [kcal/(kg℃)] G 乾き空気の質量速度 (kg-dry air/(m<sup>2</sup>hr)) [kg-H<sub>2</sub>O/kg-dry air] Η 湿り空気の混合比 湿り空気の相対湿度 h [%] i 湿り空気のエンタルピー [kcal/kg-dry air] 水温に対する飽和エンタルピー iw (kcal/kg-dry air) Κ 総括エンタルピー移動係数  $(kcal/(m^2 hr \Delta i))$ 総括エンタルピー移動容量係数 Ka  $\left(\frac{kcal}{m^{3} hr \Delta i}\right)$ L 液(水)の質量速度  $[kg/(m^2 hr)]$ 操作線の分割数 (-)Ν S 加熱塔の断面積  $(m^2)$ Т 液(水)温 (°C)  $T_s$ 基準温度 (°C) ガス(空気)温度 (°C) t ダクト内の風速 (m/hr) u V 加熱塔の容積 (m<sup>8</sup>) 加熱塔への供給水量  $(m^3/hr)$ 11) Ζ 塔高 (m) 2 温水塔高さ方向の距離 (m) η 熱回収効率 [%]  $\rho_a$ 乾燥空気密度 (kg-dry air/m<sup>3</sup>) (添字)

1:塔底, 2:塔頂, wb:湿球

## 引用文献

- 新井英隆・鈴木和夫,1979:第6章 町田市の実例, 「下水汚泥の堆肥化実例集(態沢喜久雄監修)」,アイピ ーシー,203~264.
- Cheremininoff, N. P., 1986: Chapter 34 Cooling tower operations, Handbook of heat and mass transfer, Vol. 1: Heat transfer operations, Gulf publishing company, 1065–1101.
- 林 良茂, 1973: 直交流気・液接触装置に関する研究,

大阪大学博士論文,28.

- 化学工学協会,1988:化学工学便覧 改訂5版,丸善, 625-652.
- 亀井三郎, 1975: 化学機械の理論と計算(第2版), 315 -342.
- 関 平和・小森友明,1984 a: 強制通気時の堆肥化反応 速度と熱・物質同時移動,土木学会論文集,351(2), 213-222.
- 関 平和・小森友明,1984b: 埋設管内通水方式による 堆肥発酵熱抽出の試み、農業気象、40(3),219-228.
- 関 平和・小森友明, 1985 a: 埋設管内通水方式による 堆肥発酵熱抽出の試み(第2報 近似解法と操作条件 の検討), 農業気象, 41(1), 57-61.
- 関 平和・小森友明,1985b: 堆肥発酵熱の抽出・蓄積
   に関する研究(第1報 循環通水方式による熱抽出・
   蓄熱実験),農業気象,41(3),257-264.
- 関 平和・小森友明,1986: 堆肥発酵熱の抽出・蓄積に 関する研究(第2報 循環通水方式による熱抽出・蓄 熱過程の理論解析),農業気象,41(4),337-344.

- Seki, H. and Komori, T., 1987: Application of Heat Generated in Compost to Soil Warming, J. Agr. Met., 43 (3), 189–202.
- 高橋幹二,1981:環境保全(1)「新体系土木工学」, 技 報堂出版,286.
- 寺澤寛一, 1954:自然科学者のための数学概論〔増訂版〕, 岩波書店, 260-261.
- Thostrap, P., 1985: Heat Recovery from Composting Solid Manure, Composting of Agricultural and Other Wastes, edited by Gasser, J. K. R., Elsevier, 167–180.
- 内田秀雄,1972:湿り空気と冷却塔(改訂版),裳華房, 1-213.
- Verougstraete, A., Nyns, E. J. and Naveau, H. P., 1985: Heat Recovery from Composting and Comparison with Energy from Aerobic Digestion, Composting of Agricultural and Other Wastes, edited by Gasser, J. K. R., Elsevier, 135 -146.