

II-153 活性汚泥を利用した  
完全酸化法式

北海道大学工学部衛生工学科 正員 神山桂一  
琉球大学農業工学科 土木工学科 正員 喜瀬政務

1. 緒言

過去の文献によると、完全酸化法において汚泥の増加なくして運転することは出来ないと云われてゐる。それは主に非酸化性固形物(I)の蓄積によるものと考えられてゐる。それで筆者等はその非酸化性固形物の蓄積量を補正すれば、槽内の正味の汚泥の増加が零になるように、連続運転条件下的曝気槽内の汚泥量をコントロールできむか、又はあらかじめ所定の流入水質に対する、MLSS量を推定できるかのと考へてみた。

バッテ式でいからず考え方からS<sub>0</sub>相に進行する過程で、溶解濃度変化は、合田一江<sup>1)</sup>によると式を用ひるよろしくある。

$$\frac{dS}{dt} = a \frac{dL_r}{dt} - R_s S \quad \cdots \cdots \cdots (1)$$

式中 S、L<sub>r</sub>は水を含むVSS、除去BOD濃度(ppm), aは汚泥転化率, R<sub>s</sub>は自酸化に関する係数、原式では残留BOD濃度L<sub>r</sub>を使用してある。この式は右辺第1項は結果の増加、第2項は汚泥の減少を示す項であるから、汚泥の自酸化が一次反応式で表せる、これが式でも成立する。それで連続運転条件下で、汚泥量の変化がない、すなはち  $dS/dt = 0$  の定常状態について考えよといふ式は次の様である。(t=0で L<sub>r</sub>=0 と考えてよい)

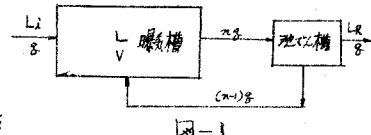
$$S = \frac{a}{R_s} \cdot \frac{L_{r0}}{t} \quad \cdots \cdots \cdots (2)$$

L<sub>r0</sub>は任意の初期の除去BOD(ppm)。

使用した装置は図-1のようなものである。

余液槽ではBODの除去が多いものと想、L=L<sub>r</sub>と仮定すると(実測の結果、実用上きつかえない)曝気槽でのBOD除去率

は階層比のいかんにかかわらず、單なる完全混合法と全く同じ式で表される。



$$f = \frac{KT'}{1 + KT'} \quad \cdots \cdots \cdots (3)$$

fは除去率、Kはlog BOD除去恒数、T'は滞留時間。

$$(2) 式の時間Axis T'に等しくすると、S = \frac{a}{R_s} \cdot \frac{K}{1 + KT'} L_i \quad \cdots \cdots \cdots (4)$$

上式のSは流入水質 L<sub>i</sub>が与えられたとき、槽内の正味の汚泥蓄積量が零となるときのVSS濃度を表わし、以下がってこのSは a, K, R<sub>s</sub>を以てパラメータの一つから推定できることになる。

2. 実験およびその結果

(4)式の多变量を求るために次の実験を行つた。①  $\frac{L_i}{S_0}$  = 0.093 ~ 0.833 の範囲で三種類の貯蔵水をつ

① BOD除去と汚泥増殖の関係( $a, K$ )。②汚泥の自酸化に関する実験。③、④で求めた  $a, K, k_3$  を使用して以下貯存値での運転。⑤連続運転条件での曝気槽内の I の蓄積。⑥その他。

基質は表-1 に示すようにケルコースに無機栄養剤を添加して使用した。

装置は 500 l の曝気槽および沈殿槽をもつ廃酸用アシートを供用。汚泥は全部曝気槽にもどした。(図-1) 結果をまとめると次の様に図-3 に示す。

⑥  $\alpha$  の値は(1)式から求め  $\alpha/S_0 = 0.833$  ウヒキ 0.86, 0.284 ウヒキ 0.89  
 $\alpha/S_0 = 0.093$  のときは求め得なかつた。BOD除去と汚泥増殖の関係を図-1 に示す。⑦  $K$  値は  $K/S_0 = 0.093 \sim 0.833$  の範囲で 1.68  
 から 3.05  $m^3$  まで変化する。⑧ これはハシチ実験として十分に収集を  
 して培養した污泥 (No. 2, 3) と連続運転条件下での汚泥 (No. 1) の

ケルコース	500
(N-H <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	110
Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	83
NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	19
NaCl	30
KCl	7
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	5

表-1

三つについて求めた結果を図-2 に示す。  $K$  値(大体 0.018  
 ~ 0.0019  $m^3$ ) の範囲にあり、完全酸化法の様な他の貯蔵の場合は  $K$  値は小さな値を示している。⑨、非酸化性固形物(I)の蓄積。

完全酸化法では汚泥の増加は I の蓄積によると考へて次の方法でその測定を試みた。図-3 の様に適当な間隔でサンプルを取り上澄を行ひ、それ直後の VSS, (S<sub>0</sub>) と同じサンプルをメスリンダ内に長期曝露した後 VSS, (S) を測定した。曝露期間は 36 日 (No. 4) と 48 日 (No. 3) 間であるので曝露後の VSS は I の量ではない。図-3 によると貯蔵が大きくなると I の蓄積も大きくなるである。⑩、86 日内連続運転を行い、貯蔵が 0.032  
 ~ 0.082  $BOD_{5}/VSS/day$ , MLVSS が 4.0 ~ 4.5  $g/l$  で三通りの貯蔵を行つて実験を行つた。  $a = 0.87, K = 0.002 m^3, K = 2.00 m^3$  として(4)式で計算した貯蔵値は  $0.056 K_3 D_{5}/VSS/day$  である。

3 加実験結果では 0.05 ~ 0.08 の間に適当な貯蔵値があることがわかつた。又貯蔵の増大とともに汚泥蓄積量も増すが、同一貯蔵でも汚泥の状態によって蓄積速度が多少変化した。

### 3. 考察

(1) 運転期間が短いため十分なデータを出すことは出来ず、結論を出すのは早いと思ふが、 $a, K, K_3$  などから  $\alpha/S_0 = 0.093$  とするより  $\alpha/S_0 = 0.833$  の貯蔵値は推定できると思う。

(2) I の蓄積は図-3 の勾配から求めることはかくあると確かに貯蔵値をうるにはもつとも多くデータが必要である。

(3) SV% に対する汚泥の沈降性は非常に悪かつたが、観察の結果では貯蔵が  $0.056 K_3 D_{5}/VSS/day$  で最も良い場合でも汚泥と上澄液の分離がよく行われてた。⑪ 合田・北井 土木学会論文集 第 90 号。

