

東京大学工学部 正員 工博 徳平 淳
学生員 工修 ○加藤 三郎

1. 緒言

表-1, 表-2に示すごとく、アメリカ合衆国やスエーデンでは、酸化池方式が比較的小さな処理人口のための下水処理法として現在かなり使われている。

一方、我が国では、公共下水道のための処理方式としては一件も使われていなければ、将来、河川の水質保護、水道水源確保のために、地方の市町村が下水道を備える時期に至れば、酸化池法を使用する機会もあろうと思われる。

(1). 酸化池面積はどのくらい必要なのか。

(2). 酸化池では、太陽光線のエネルギーが不可欠であるが、我が国では、どのくらいのエネルギーを期待しうるのか。また、人工の光を使う場合、どうなるであろうか。

(3). 藻類が河川に流出した場合に、河川に大きな酸素負荷を与えるのか。

(4). 酸化池での臭気の問題はどうであろうか。

以上の問題に関して実験研究を行なった。その結果を次に報告する。

表-1 アメリカ合衆国の下水処理方式

処理方式	施設数比	処理人口比
Activated sludge	12.2%	54.3%
Extended aeration	2.3	0.6
Trickling:		
Standard rate	32.4	19.0
High rate	20.8	18.7
Sand filters	5.2	0.8
Land application	4.1	1.5
Stabilization ponds	20.4	3.6
Others and unknown	2.5	1.5
Total	100.0%	100.0%

表-2 スエーデンの下水処理方式

処理方式	施設数	処理人口
Activated sludge	206 (36.0%)	964 人
conventional oxidation ditches	51	843
extended aeration	79	30
contact aerators	31	9
other types	15	9
Oxidation ponds	30	73
Trickling filters	207 (36.2%)	86
Septic tanks	150 (26.2%)	495
Total	574 (100.0%)	1548 人

2-1 酸化池面積

E光のエネルギー変換効率、SE光のエネルギー ($\text{cal} \cdot \text{cm}^{-2} \cdot \text{day}^{-1}$)、光と藻類の燃焼熱 ($\text{cal} \cdot \text{gr}^{-1}$)、 D_{O_2} 酸化池での下水の酸素要求量 ($\text{gr} \cdot \text{day}^{-1}$)、 L_a, L_b をそれぞれ池の流入水、流出水の第一段階最終BOD (ppm)、 f 下水流量 ($\text{m}^3 \cdot \text{day}^{-1}$)、T 池の水温 ($^{\circ}\text{C}$) とする。酸化池の表面積A (cm^2) は、

$$A = 0.75 f \cdot D_{O_2} / (E \cdot S) \quad : > 1, \quad D_{O_2} = \{ 1 + 0.02(T-20) \} \cdot (L_a - L_b) \cdot f$$

となる。今、処理人口 5000 人、1人1日あたりの下水量を 300 l, 流入水の BOD₅ 200 ppm (第一次沈殿池で 35% 除去され、130 ppm の酸化池に流入するものとする) 酸化池から放流

水のBOD₅を20 ppmとすると、水温20°Cの酸化池では、 $D_{O_2} = 5000 \times 0.3 \times (130 - 20) / (1 - 10^{-5 \times 0.17}) = 1.93 \times 10^5 (\text{yr} \cdot \text{day}^{-1})$ となる。また、 λ は5900 cal·gr⁻¹、Eは0.05としてよく、Sはのちに述べるゆく場所や季節で異なるけれども、関東地方の平均的な値として160 cal·cm⁻²·day⁻¹とすれば、

$A = 0.75 \times 5.9 \times 10^3 \times 1.93 \times 10^5 / (5 \times 10^2 \times 1.6 \times 10^2) \approx 1.1 \times 10^8 (\text{cm}^2) = 1.1 \times 10^4 (\text{m}^2)$ となる。一方、滞留時間 t_0 (days)は、 $t_0 = \log (k_a \cdot k_b^{-1}) / (0.17 \times 1.047 T^{-20})$ で計算されるから、 $t_0 \approx 4.8$ (days)となり、従って、水深dは約65 cmとなる。

2-2. 光のモノエネルギー

太陽光線の地上水平面でのエネルギー量については、気象研究所の関原彌氏による研究がある。藻類は4000~7500 Åの波長域のエネルギーを吸収し、それは全波長域エネルギーの約52%に相当するので、関原氏の測定値にこの分を加味すれば、関東・東海地方では、春夏秋冬それぞれ約190, 190, 150, 115 cal·cm⁻²·day⁻¹のエネルギーを期待する。この値は場所によって異り、九州、四国、山陽地方はさらっと大きくなる。一方、筆者は、M電機社の昼光色および植物栽培用蛍光灯を用いて室内実験を行なった。これらは1 luxあたり、それぞれ約3.0, 10.0 erg·sec⁻¹·cm⁻²のエネルギーを放射している。とくに、植物栽培用蛍光灯は波長が4000~7000 Åであるので有効であり、かりに、5000 luxで24時間連続に照射すると約100 cal·cm⁻²·day⁻¹となり、冬の太陽光線のエネルギーに匹敵するのが注目される。

2-3. 藻類の消費する酸素量

藻類が河川に流出すると、呼吸作用のために溶存酸素(DO)を消費し、新たに害を発生するという意見があるが、次のlight-bottle(明)、dark-bottle(暗)の実験結果が示す通り、消費する量よりも光合成によつて発生する量の方はるかに大きいので、藻類によるDO不足は起らねないと思われる。

表-3 light-bottle, dark-bottle テスト結果

藻量(乾重)	最初DO(ppm)	3時間後DO(ppm)		6時間後DO(ppm)		24時間後DO(ppm)	
		明	暗	明	暗	明	暗
56 ppm	9.2	11.4	9.2	13.3	9.0	23.0	8.6
76	9.1	13.7	8.8	17.2	8.7	26.0	7.8
96	8.8	14.7	8.9	17.6	8.5	28.8	7.9
栄養塩類を含んだ藻液(藻類は118 ppm)でのBOD ₅ = 5.0 ppm							
三四郎池水に藻類を118 ppm植種したときのBOD ₅ = 5.0 ppm							

2-4. 臭気の問題

酸化池では、臭気による害が発生するという意見がある。勿論、下水処理場である以上、無臭ということは避けられないが、他の処理法に比してとくにひどいということはないと思われる。筆者が東京都の三河島処理場の下水を使つて実験したがぎりでは、臭気はほとんど感じられなかつた。これは池内が好気性に保たれてゐるためと思われる。