

循環式活性汚泥法による郡山市下水の脱窒素処理

日本大学工学部 学生員。金子雅行

正会員 西村 勉

郡山市都市計画部

五十嵐博

1. まえがき 硝化脱窒素は水温に大きく支配されるため、特に低温期の運転方法が問題となる。本稿では都市下水を対象に処理場内に設置したパイロットプラントの冬期運転データを報告する。

2 実験装置と運転方法

実験装置の概要を図-1に示す。この装置は郡山市下水処理場内に設置され、最初沈殿池越流水を原水として受水している。返送汚泥量はMLSSと7~8倍に維持するよう制御し、循環量は原水量の4倍とされている。原水、処理水ともポンプで連続採水し、Composite Sampleとして分析している。余剰汚泥も沈殿池からタイマーにより間欠的に引抜き、1日単位で計量した。

3. 運転結果と考察

定期運転に入った11月下旬以降のデータを図-2,3に示す。

原水の水質は地方都市の合流式公共下水道における最初沈殿池越流水を代表し得るとと思われる。1月中旬にMLSS, T-Nが異常に高くなるのは、下水処理場の汚泥処理が中断し、最初沈殿池に汚泥が過剰に貯留されたことによる。

冬期における郡山市下水処理場の流入水温は全周で最も指折りの低温である。このため本実験の硝酸化槽水温(この温度は処理場昇温槽水温には等しい)は12月下旬より10℃以下となり、そ

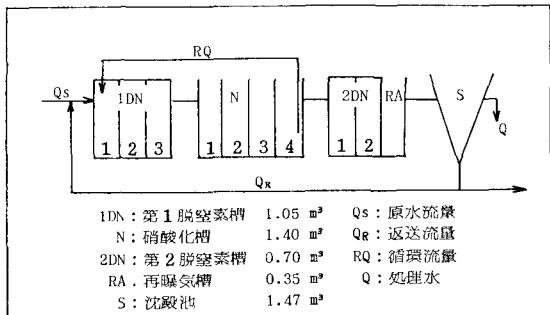


図-1 実験フロー

表-1 運転条件

No.	運転期間	Q _s (m ³ /d)	RQ (m ³ /d)	DT (Hr)				
				1DN	N	2DN	RA	S
1	11/20 ~ 1/18	7.5	4 Q _s	3.4	4.5	2.3	1.1	4.7
2	1/19 ~ 4/20	5.6	4 Q _s	4.5	6.0	3.0	1.5	6.3

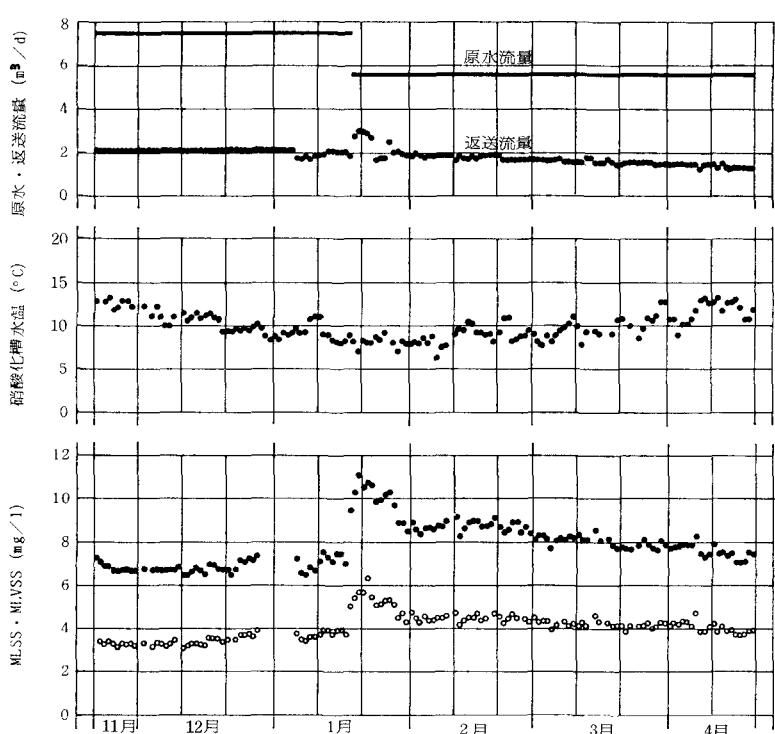


図-2 流量、水温、MLSS

れとともに硝化が悪化してきた。このため汚泥日令(SRT)を20日から30日に延長すべく、1月19日より原水流量を7.5 $m^3/\text{日}$ から 5.6 $m^3/\text{日}$ に減らした。それとも2月まで硝酸化槽末端には1~4 mg/lのNH₃-Nが残留し、硝酸化槽で完全硝化が達成できるようになつたのは、水温が10°Cを越えるようになった3月下旬からである。SRTは次式により計算した。

表-2 窒素吸支 (g/d)

	原水	IDN	N	2DN	處理水
T-N	119.3	-56.9	+ 0.1	-31.0	30.8
Org-N	49.3	-25.1	-17.8	+ 1.4	9.5
NH ₃ -N	73.4	- 7.3	-50.3	- 0.7	0
NOx-N	0	-27.9	+68.1	-31.7	21.3

注. 1) NO_x - N循環量 N → 1DN 143.4 g/d
 2) NO_x - N移送量 N → 2DN 46.1 g/d
 3) 引き抜汚泥による窒素量

$$14 \times 35 \times 0.0463 = 22.7 \text{ g/d}$$

ここで、
 D_N : 原料酸化槽容量(m^3)
 D_R : 再曝気槽容量(m^3)
 X_S : MLSS(kg/m^3)
 ΔX_S : 余剰汚泥量(kg/d)
 ΔX : 处理水SS量(kg/d)
 一般に崩壊が起る3条件には、SRTは次の条件を満たさなければならぬ。
 ない。

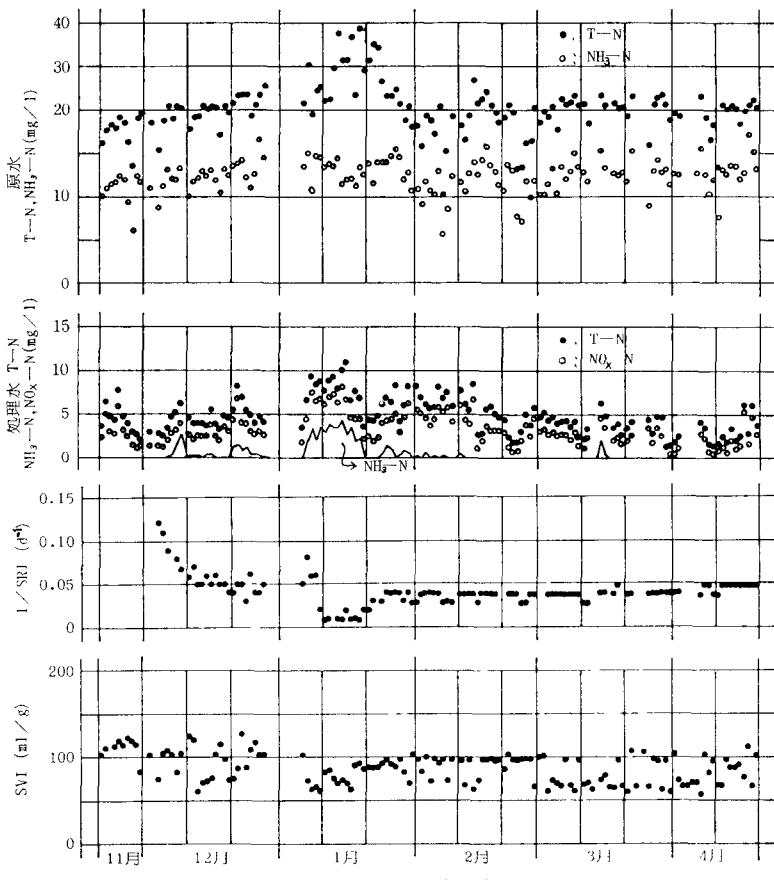
$$G = 1/SRT < \mu_m$$

----- (2)

ここで、
 G: 汚泥生成率(1日)
 μ_M : 増殖率の最大生産速度(1日)
 μ_M の値は温度の関数で
 , 8°C のとき $\mu_M=0.053$
 (1日)程度であり, 本実験
 のSRTはこの温度での最
 界値に近かったと言える
 。本実験では各種混合液
 の上澄み液についても水
 質分析を行っている。そ

の結果をもとに2月中旬における各槽での窒素吸収をみると、表-2のようになる。施設全体での窒素除去率は74%で、窒素除去の65%は第1脱窒素槽で、残りは第2脱窒素槽で行われている。第2脱窒素槽での除去率はほとんど脱窒素によると、第1脱窒素槽での除去は脱窒素によるところと汚泥同化によるところが半々である。

4 あとがき 以上の実験結果を見限り、循環式活性汚泥法(崩壊形態)を寒冷地の都市下水に単純に適用し、「おががる冬期での窒素除去率を高くするためには、ガスリの大きな施設が必要とする」というのである。従って寒冷地の都市下水に適用する場合には、前処理施設(ふろ除糞)を設けるなど、SRT を大きくとる工夫が必要になると思われる。本草卒業後、小山鶴寿司君、佐藤智光君、池田一亮君には本研究をまとめにあたり、誠大なる協力を得た。ここに記念して表します。



☒-3 T-N, NH₃-N, NO_x-N, SRT, SVI