

純酸素工アレーションによる硝化脱窒素法の研究

日本大学工学部 正会員 野中八郎

正会員 西村 孝

学生員 寺山喜信

1. まえがき ①硝化には多量の酸素を必要とし、混合液の溶解酸素が硝化作用の律速因子となる。②硝化脱窒素反応速度はその速度を上げるために高濃度汚泥を必要とする。以上の観点から各方式の硝化工程に純酸素曝気法(OS)を適用し、空気曝気法(AS)との比較実験を行ない、OSによる硝化脱窒素法の特性を明らかにしようとしたものである。

2. 実験装置及び方法(図-1, 2) し尿脱離液(10倍希釈)を実験原水とし、污泥濃度と7%前後に保ち、硝化槽の滞留時間と10, 8及び6Hrと変化させ負荷と設定した。液温について27±1°Cに温度制御した。図-2は脱窒素混合液循環方式(硝化工程にOS)の装置図であり、この装置を図-1に示す各方式に組替えて実験を展開した。

3. 実験結果及びまとめ

①硝化工程にOSを適用する場合、pHの低下と共に脱窒素工程の効率化を計るため、硝

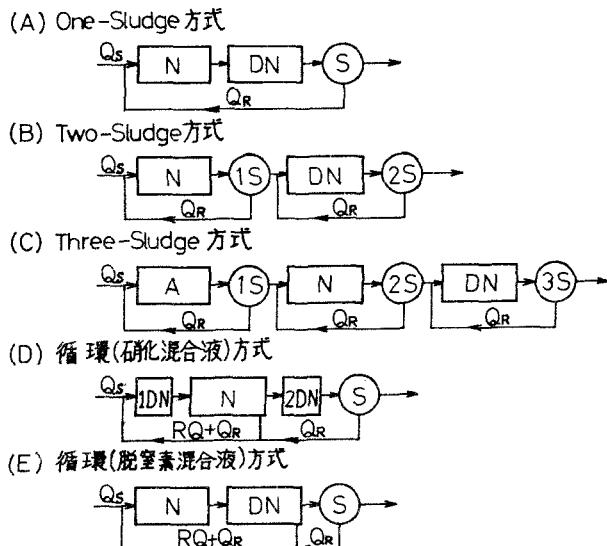


図-1 プロセスの構成

注)記号の説明

Qs: 原水流量

N: 硝化槽

RA: 再曝気槽

QR: 返送流量

DN: 脱窒素槽

A: 曝気槽

RQ: 循環流量

S: 沈殿池

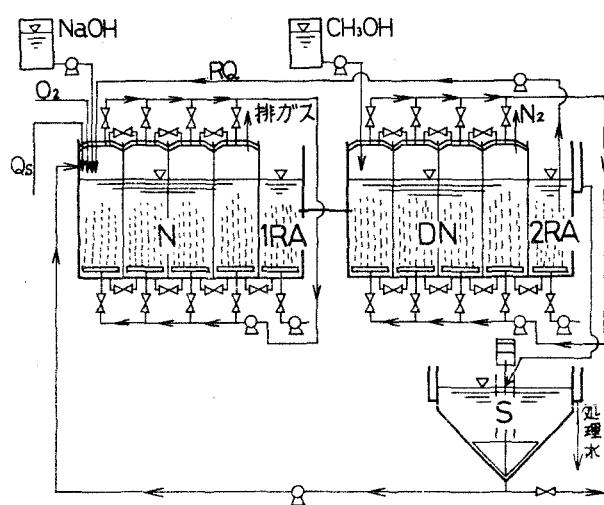


図-2 実験装置略図

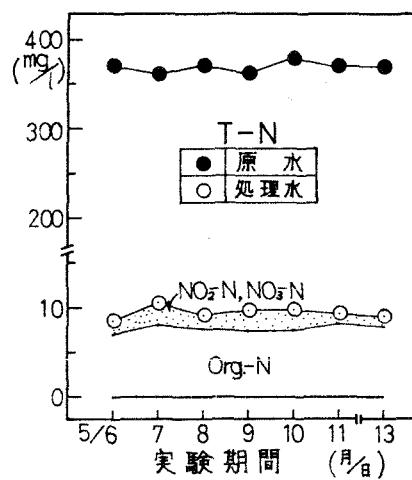


図-3 処理成績

表-1 NaOH, CH₃OHの添加量

プロセス	N	pH	Q _p /Q _{qs} (%)	NaOH		CH ₃ OH	
				T-N	NH ₃ -N	T-N	NH ₃ -N
One-Sludge方式	AS	~7.0	50	1.29 ~ 1.51 Av. 1.42	1.62 ~ 1.82 Av. 1.71	2.80 ~ 3.21 Av. 2.94	2.92 ~ 3.76 Av. 3.40
	OS		30 ~ 36	2.06 ~ 2.88 Av. 2.31	2.36 ~ 3.34 Av. 2.64	3.13 ~ 3.19 Av. 3.18	3.56 ~ 3.71 Av. 3.62
Two-Sludge方式	AS	~7.0	N 53~66 DN 34~71	2.58 ~ 2.88 Av. 2.74	2.88 ~ 3.22 Av. 3.05	2.42 ~ 2.78 Av. 2.61	2.74 ~ 3.22 Av. 2.92
	OS		N 40~105 DN 13~76	4.13 ~ 5.47 Av. 5.11	4.70 ~ 5.98 Av. 5.73	2.75 ~ 3.12 Av. 2.90	3.04 ~ 3.25 Av. 3.13
循環(硝化混合液)方式	OS	35~36	1.47 ~ 1.53 Av. 1.50	1.65 ~ 1.71 Av. 1.68	2.94 ~ 3.05 Av. 3.00	3.26 ~ 3.43 Av. 3.36	
循環(脱窒素混合液)方式	OS		35~37	0.49 ~ 0.55 Av. 0.52	0.55 ~ 0.61 Av. 0.60	3.16 ~ 3.30 Av. 3.23	3.52 ~ 3.79 Av. 3.68

注)
①各方式とも
前処理槽の滞
留時間は10
Hr.のときのもの
である。
②循環方式
の供給量
硝化混合液
 $RQ = 1 \cdot Q_S$
脱窒素混合液
 $RQ = 8 \cdot Q_S$

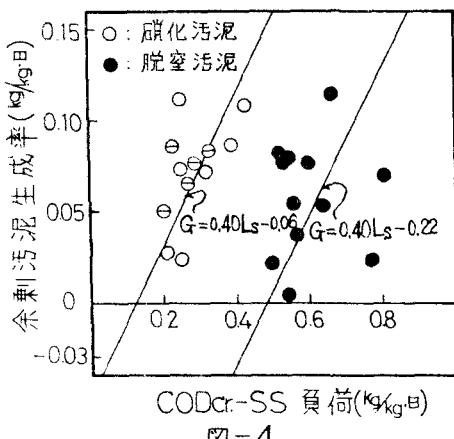


図-4

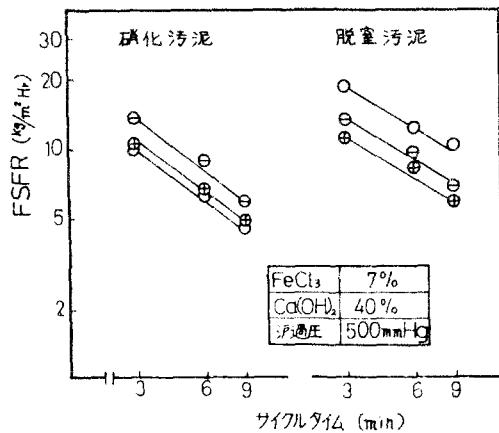


図-5

化槽の最後部をASに切り替える必要がある(図-2のTRAを参照)。

②各方式(AS, OSを含む)とも処理成績に差がない、Org-Nが6~7 mg/Lを残す(図-3)。

③脱窒工程からも、やはりの余剰汚泥が生成する(図-4)。従ってOne-Sludge方式よりもTwo-Sludge方式の方が、多量の硝化菌を保持しやすい。

④し尿硝化脱窒余剰汚泥は下水余剰汚泥に比べ、濃縮圧縮性及び脱水性が手かる(図-5)。

⑤し尿脱窒液を原水とする場合に循環(脱窒素混合液)方式が最適であり、大半はNaOHの節減が計られる(図-1)。

⑥NaOHの必要量はOne-Sludge方式ではQ_{qs}に反比例し、Two-Sludge方式ではQ_{qs}に無関係である(図-1)。

⑦硝化菌が活性化混合液のpHに強く支配され、OSを使用しても混合液のpHは6.5以上に維持してやる必要がある。

⑧処理水のpHを再調整する必要のない方式は循環方式、送送率50%以上ならOne-Sludge方式である(図-6)。

⑨脱窒工程、CH₃OHを添加することは炭素源としてのみならず、共酸化としての効果もある。

4.あとがき。更に高濃度汚泥(15%以上)で硝化脱窒プロセス(OSを適用した)を運転して、活性状と比較検討している。

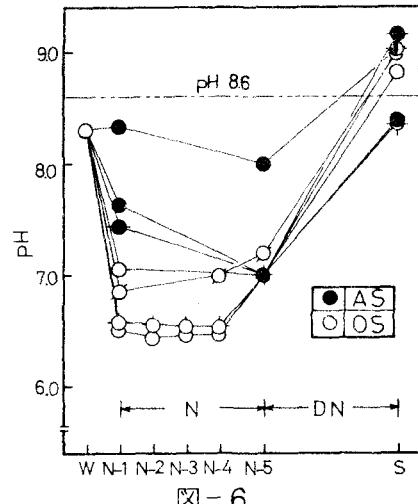


図-6