

# Bioferric Processによる下水の高度処理 — その実証運転結果について —

京都大学 工学部 正会員 岩井重久

北尾高嶺

栗田工業(株) 総合研究所 ○向井常雄

## I. 謹言

下水処理を公共用水域における水質汚濁防止や、富栄養化防止、さらに、工業用水への再利用といった環境衛生上、あるいは水資源開発上の問題として考えていく場合、種々の困難な問題が生じてくる。オ1に、装置上の問題として、処理プロセスが高度化・複雑化するため、維持管理に非常に高度な処理技術が要求されなくてはならないこと。オ2に、経済性の問題として、高度な処理水質が要求されればされほど、処理費用が高くなること。オ3に、水質上の問題として、原水(生下水)の水質変動、水量変動を完全に制御し、要求水質を常に一定に保つことが技術的にきわめて困難であること等々の問題があげられる。一般に、これらの諸問題を解決するためには、物理的・化学的、あるいは生物学的分野から、各種の方法が検討されている。

われわれは、このオ3がオ1、オ2の問題点をほぼ解消し、オ3の水質面においても、微生物の増殖に必須なリン及び有機物、特に微生物活性性の有機物(BOD成分)をほぼ完全に除去し、生物学的ポテンシャルの高い水質が得られると下水高度処理プロセス、すなわち、鉄凝集法と鉄フロッファエレーション法、3段階を組合せた方式(以下、Bioferric Processと称する)を開発し、検討を続けてきた。その結果、種々の知見から、今後の下水工業化化、あるいは公共用水域における富栄養化防止にも、きわめて明るい見通しを得ることができた。本研究に関しては、すでに3 m<sup>3</sup>/dayの小型試験装置による実験結果を報告してきた<sup>1,2)</sup>が、ここでは100～150 m<sup>3</sup>/dayのペイロットプラントにより、昭和47年4月から昭和48年3月まで、某下水処理場で行なった実証運転結果を報告する。

## 2 実験方法および実験条件

実験装置のフロー・シートを図-1に示した。原水には、下水処理場の沈砂池流入口から採取した生下水を供試し、処理量は100～150 m<sup>3</sup>/dayとした。

生下水は、図-1に示したように、沈砂工程、鉄凝集工程、鉄フロッファエレーション工程、および3回工程の順に処理される。

凝集工程では、凝集剤として硫酸二鉄、もしくは過酸化二鉄を30～40 ppm (as Fe) 添加し、急速攪拌3～7分、慢速攪拌10～20分、沈殿時間50～80分とした。PHはフラッシュミキサー

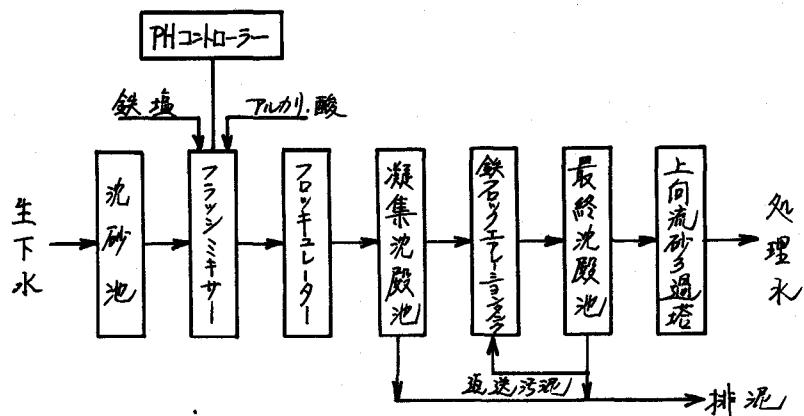


図-1. 実験装置のフロー・シート

一内で pH 5~6 となるように、炭酸ソーダおよび硫酸エチレンヒドロゲン酸で自動制御) だ。

鉄フロックエアレーション工程では、エアレーション時間 3~5 時間、沈殿時間 1.5~2.5 時間、MLSS の 2000 ppm、pH 6.0~6.5、通気量 0.7~1.0 m<sup>3</sup>Air/m<sup>2</sup>Tank/hr といた。

3 過程工程では、砂3過、二層3過(アンスラサイト砂)、および上向流砂3過について比較検討し、3過速度(LV)が、前者は 26 m/h、後者は 10、15 m/h といた。

水質分析は、すべて JIS S-K-0101、K-0102 に従った。試料の採取は、原則として 2 日毎に 1 回、11:00 時より 15:00 時まで。採集場所は、生下水については沈殿池出口、凝集処理水については鉄フロックエアレーションタンク入口、鉄フロック処理水については最終沈殿池出口、3 過処理水については 3 過塔出口といた。

### 3. 実験結果

昭和47年4月～昭和48年3月末までの水質分析結果とその信頼限界(出現率 85% 以上)との関係を表-1へ、また、各月別の平均 BOD、COD<sub>Mn</sub>(過マンガン酸カリウム高温酸性法)の変化を図-2、-3 に示した。

生下水の水質は、染色排水を主体とする工場排水の混入の影響を受け、かわりに変動が激しくなった。月間平均値とては、図 2、-3 に示したように、4 月～11 月の期間はほぼ安定してあり、12 月以降の冬季には高くなる。特に、溶解性の有機物は 11 月と 12 月約 2 倍となる傾向を示した。

凝集処理工程では、生下水中の BOD、COD 成分の約 50% が除去されたが、冬季に入ると、生下水中の溶解性有機物が増加する傾向が加えて除去率が低下し、約 50% 前後となつた。図 4 に、生下水と凝集処理水の BOD の相関を示したが、工場排水から凝集され難い物質(糖類、1=オキソ系界面活性剤など)が混入してくると、凝集処理水は悪化した。生下水 BOD 成分は、凝集工程で約 70% 除去されない。前述のように非凝集性物質が存在すると、約 40% 前後の除去率が低下し、次の鉄フロック工程への負荷を高めた。この現象は、全実験期間中認められ

表-1. 本実験水質分析結果 (昭和47.4～昭和48.3)

	生下水	凝集処理水	鉄フロック処理水	3 過処理水
pH	6.5~8.0 (88)	5.0~6.5 (85)	6.0~6.5 (87)	6.0~6.5 (88)
SS (ppm)	60~150 (85)	5~30 (85)	10 以下 (85)	Trace (100)
BOD (ppm)	100~250 (85)	30~90 (85)	5 以下 (86)	Trace (99)
COD <sub>Mn</sub> (ppm)	70~250 (86)	20~100 (85)	2~20 (81)	3~15 (92)
COD <sub>Cr</sub> (ppm)	300~500 (85)	70~250 (85)	20~40 (85)	15~30 (86)
PO <sub>4</sub> (ppm)	3~9 (86)	0.3~1.5 (85)	0.1 以下 (85)	0.1 以下 (99)
Total-P (ppm)	3~7 (89)	1~2 (86)	0.1~0.5 (90)	0.1~0.5 (90)
NH <sub>4</sub> -N (ppm)	5~10 (94)	—	3~6 (96)	—
Total-N (ppm)	15~20 (90)	10~15 (85)	5~10 (86)	—
Total-Fe (ppm)	0.5~1.0 (85)	4~11 (85)	0.5~1.0 (85)	0.1~0.2 (94)
Alkalinity (ppm) (CaCO <sub>3</sub> )	100~150 (85)	—	20~40 (85)	—

(注) 1. COD<sub>Mn</sub> は過マンガン酸カリウム高温法、COD<sub>Cr</sub> は重クロム酸カリウム法  
2. カッコ内の数値は信頼限界(出現頻度%)を示す。

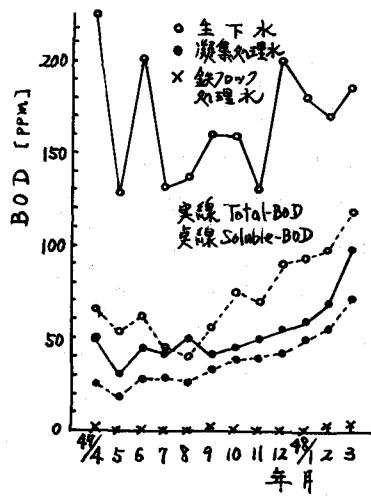


図-2. BOD の月別平均変化

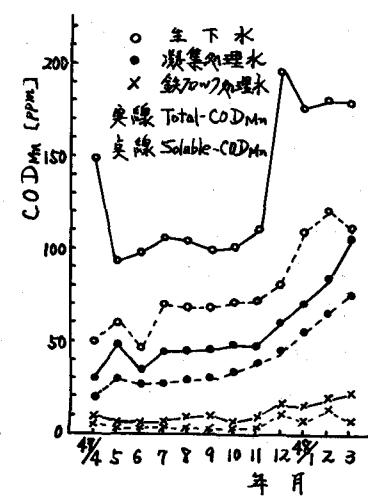


図-3. COD<sub>Mn</sub> の月別平均変化

だが、特に冬期は頻繁に生下水。図5は、鉄フロック処理工程への各有機成分負荷とその処理水質の関係を示したものである。各有機成分の負荷は、 $0.1 \sim 0.2$  kg-BOD<sub>Mn</sub>/kg-MLSS/day,  $0.2 \sim 0.4$  kg-COD<sub>Mn</sub>/kg-MLSS/day での運転が大半であり、この場合の各処理水質はBOD<sub>1ppm</sub>以下, COD<sub>Mn</sub> 5~10 ppm, COD<sub>Cr</sub> (重クロム酸カリウム法) 20~25 ppm程度となる。しかし、負荷がこれ以上になると、処理水中に濁度成分が現われはじめ、BOD, COD成分を増加させる傾向がある。また、前述の非凝聚性物質が流入すると、この傾向が、とくに著しくなる。しかしながら、この場合の濁度成分は、次第に過処理工程で除去され、最終的にはBOD成分がほぼ完全に除去される。一方、COD成分は20~30%程度しか除去されず、3過処理水中で、COD<sub>Mn</sub> 15~20 ppm, COD<sub>Cr</sub> 30~40 ppm程度となる。

鉄フロックエアレーションタンク内のフロックは、3層まで沈降性がよく、5~10分静止後の沈降容積は30分後のそれとほとんど変わらない傾向となり、SVIと250~300とはなつた。

次に、3過処理は前述のように、砂3過、アンスラサイトと砂の二層3過、上向流3過(IXディアムフィルター)について比較検討を行つた。図6は、3過原水(鉄フロック処理水)の水質条件および同一傾向にあり、この場合について、それらの通水時間と損失水頭の関係を比較して示す。

砂3過は、表層に5~6 mm程度の汚状層を形成し、LT 6 m/hr で、損失水頭3,000~5,000 mm H<sub>2</sub>Oまでの通水時間は5~7時間程度である。SS捕捉量は1.0~1.5 kg-SS/m<sup>2</sup>日柱である。二層3過では、アンスラサイト層と砂層の間で、マットボール、あるいは汚状層を形成することもなく、粗大遊離物がアンスラサイト層に、微細懸濁質が砂層へ均一に捕捉され、砂3過にみられたような急激な損失水頭の上昇現象はみられない。また、LT 6 m hr で損失水頭3,000~5,000 mm H<sub>2</sub>Oまでの通水時間とSS捕捉量は、それを約5~15時間、および4~6 kg-SS/m<sup>2</sup>日柱となり、砂3過に比べて非常により効果的と認められた。上向流3過では、砂3過、二層3過の場合よりも高いLTで運転しており、損失水頭3,000 mm H<sub>2</sub>Oにおける通水時間が、LT 10 m hr の場合、約50~60時間、LT 15 m hr の場合、約40~45時間、SS捕捉量は4~6 kg-SS/m<sup>2</sup>日柱となり、SS捕捉量、3過荷耗時間については二層3過の場合とはほぼ同じである。3過処理水質については、それらの3過法にみつて大差なく、SS 1 ppm以下、濁度2~5,

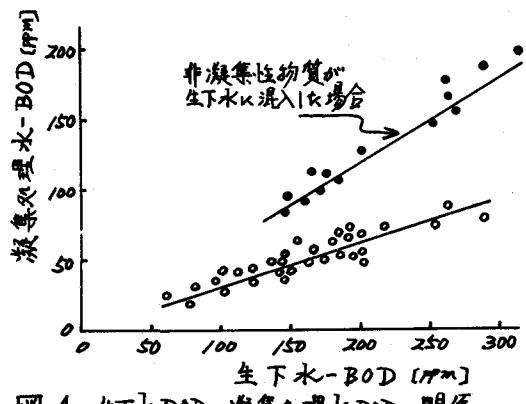


図-4. 生下水-BODと濾集処理水-BODの関係

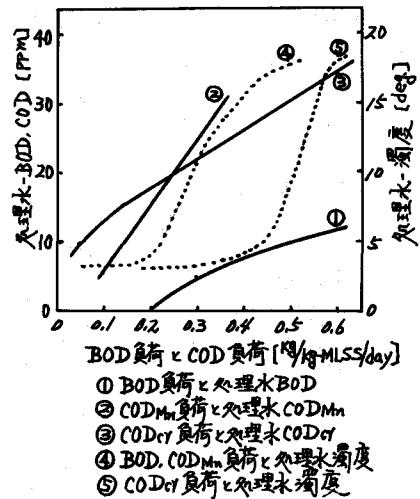


図-5. 鉄フロック処理工程における有機物負荷と処理水質の関係

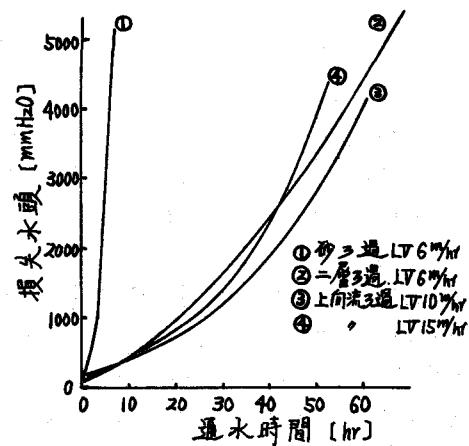


図-6. 3過処理における通水時間と損失水頭

色度10~30であった。

以上、本実験クロセスによる有機物の除去を中心に述べて置いたが、他の成分の除去については、次のようになつた。リンの除去については、生下水中に  $\text{PO}_4$  が  $5 \sim 6 \text{ ppm}$  存在していたが、凝集処理工程で、鉄塩と反応して不溶態のリン酸塩を形成し、約 25% 除去された。次に、鉄フロック工程、ろ過工程で、 $0.1 \text{ ppm}$  以下、すなわち、約 98% が除去され、また、Total-P としては  $0.3 \text{ ppm}$  以下となつた。

窒素については、生下水中の総窒素が  $15 \sim 20 \text{ ppm}$  で、一般下水の約  $1/2$  程度しかなかつたが、凝集工程で約 30% が SS 成分として除去された。さらに、鉄フロック工程、ろ過工程で約 30% 除去され、生下水に対する約 50% の除去率となつた。また、アンモニア性窒素については、生下水に対する約 30% 程度の除去率であつた。

アルカリ度については、生下水中に重炭酸根を主体とする成分が  $100 \sim 150 \text{ ppm}$  存在しているが、鉄フロック処理水で約  $30 \text{ ppm}$  となり約 80% 低下した。

次に、本法での汚泥発生量は、凝集汚泥および鉄フロック汚泥(余剰汚泥)が、それから流入水量の 2% および 0.2% である。表-2 に示す性状の汚泥を混合し、脱水法で U 型遠心分離機(処理速度  $2,500 \text{ rpm/hr}$ )により検討したところ、図-7 に示すよう結果を得られた。この混合汚泥は、1=オノ系高分子凝集剤(Karifloc, PN-13)を 0.4% (as Dry Solid) 添加すれば、固形分回収率 97% 以上、含水率 8% 程度の脱水が行なえた。

表-2. 汚泥の性状

	凝集汚泥	鉄フロック汚泥
全固形分(%)	1.0~2.5	1.0~2.0
溶解固形分(%)	0.1~0.15	0.05~0.10
灼熱減量(%)	40~60	55~70
Fe	15~20	15~20
P	1.0~1.5	1.0~1.5
N	4~5	3~4
SiO <sub>2</sub>	5~10	3~6
CaO	Trace	Trace
MgO	Trace	Trace

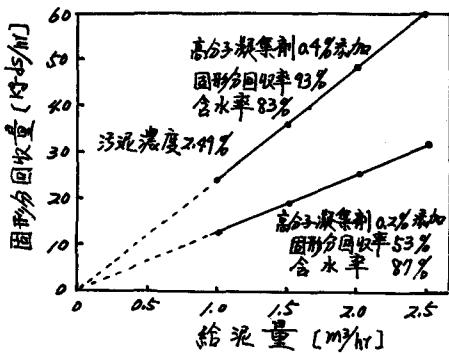


図-7. 汚泥の遠心脱水試験結果

#### 4. 考 察

本実験に原水として供試した生下水は、一般下水の水質とかなり異なり、染色工場排水の混入がはばはば少ないので、水質変動の大半がこれに左右されるものであつた。しかし、月間の平均水質面からみると、4月~11月の期間にはほぼ一般下水の水質と同様となり、12月以降は、染色排水の影響を著しく受け、有機成分、特に溶解有機物が11月までの約2倍となる傾向を示した。

染色排水の流入が本法処理機能に影響を与えた原因は、主に糊液工程から排出されてくる可溶性デンプン、エーテル化デンプン、ガム類、CMC などの糖類を主体とするもの、あるいは他の工程から排出されてくる二オニン界面活性剤などから、凝集処理工程で鉄と安定な保護コロイド、もしくは鉛化合物を形成し凝集阻害を起こすためであり、したがって次の鉄フロック処理工程への負荷が高くなり処理水質が低下したものと考える。染色排水は、主に赤、青、紫を呈しているが、本法によりほぼ完全に除去された。しかし、反応性、酸性染料が流入したこと推定される場合には、色が完全に除去されなかつた。

生下水、凝集処理水における  $\text{BOD}_5$  と  $\text{COD}_{\text{Mn}}$  の関係を図-9 に示した。生下水においては、4月~10月

の期間 Total-BOD が Total-COD<sub>Mn</sub> の約 1.3 ヘス倍となる傾向を示すが、特く相関は得られないか。しかし、11月以降にはほぼ等しい関係となつた。また、溶解性 BOD と COD<sub>Mn</sub> の間だけ、全期間を通じて等しくなる関係を得た。このようなく、BOD と COD<sub>Mn</sub> が等しくなる傾向は、工場排水の混入が著しいときによく現われた。

凝集処理水では、全期間を通じて BOD と COD<sub>Mn</sub> とかほば一致し、COD<sub>Mn</sub> を測定すれば

BOD を容易に推定できる現象を示す。鉄フロッカ処理水では、特くこの関係は成立しないようである。また、COD<sub>Dry</sub> については、他の水質項目と相関を示すところ、まったく認められなかつた。

次に、本法の処理機能の安定性について述べる。鉄凝集処理工程では、生下水中の浮遊懸濁性有機物の除去率約 90% が除去される傾向と併つたが、前述の非凝集性物質が混入した場合、この除去率は約 10% 程度低下した。しかし、この工程では、生下水中的アリケの約 85%、Total-P の約 70% が除去されたので、オルソ-リン酸以外のリソ-リンもかなり除去されたと考えられる。残りのリソ-リンは、溶解性の形で存在するかと思つて、主にリソ-リン酸鉄の形態で成りて次の鉄フロッカエアーレーションタワーへ流入したものと考える。このリソ-リンは鉄フロッカに吸着され、その一部が微粒物の増殖を利用して、最終的に 0.1 ppm (as Total-P) 以下となつた。

鉄フロッカエアーレーション工程では、BOD 負荷が 0.1 ~ 0.2 kg-BOD/kg-MLSS/day と非常によい範囲で、BOD 成分をほとんど完全に除去するが、それ以上の負荷になると、処理水中の濁度性の BOD が 5 ~ 10 ppm 程度放出されるようになつた。流入 BOD の汚泥削減率は約 30% 程度となり、MLSS は 2,000 ppm 前後で維持するためには、余剰汚泥を流入水量に対して 0.2% 引抜ける必要がある。

鉄フロッカ工程で、特徴ある傾向の一つとして、エアーレーションタワー内の pH が 5.5 ~ 6.5 の弱酸性域で、フロッカの沈降性がよくなると同時に、濁度の低い清澄な処理水を得られ、一方、pH の中性に近づくにつれて、沈殿池底にドンフロッカを生じ、処理水濁度が高くなるという事実が認められた。しかし、pH を弱酸性に制御する方が好ましいわけであるが、凝集処理工程で pH が 5 ~ 6 に制御されていれば、エアーレーションタワー内の pH はほぼ 5.5 ~ 6.5 で維持される傾向である。次に、特にエアーレーションタワーで pH を制御する必要がなかつた。3 過程処理工程では、三種類の過程法を検討したが、いずれも鉄フロッカ処理水中の濁度をほぼ完全に除去し、水质の差異がなかつた。しかし、砂3過程は 1 サイクルの通水時間がわずかに 5 時間程度しかなく、効率的な過程法とは言えず、二層3過程と上向流3過程は、40 ~ 60 時間となる点で効果的であると言えど、また、この両者を比較した場合、上向流3過程の方が3過程度を高くして運転しているため、実用上有利ではない。

本実用化実験結果は、一般下水処理対象としての場合とかなり異なり、染色工場排水の影響をかなり受けたため、これで、実験段階と比べて、若干悪い処理結果となつた。染色排水、特く鉄凝集性物質を含む排水が頻繁に混入し、鉄フロッカ処理工程への負荷を高めたのは冬期が多くなため、水温低下の影響もかなり受けたものとみられる。本実験装置は、すべて鉄板製のものであるため、冬期の水温は气温 -3 ~ +12 ℃ の影響

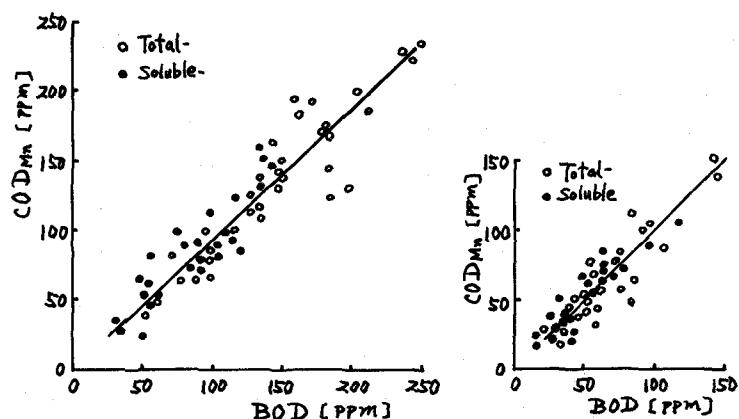
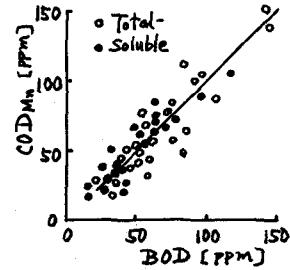


図-8. 生下水における BOD と COD<sub>Mn</sub> の関係 図-9. 凝集処理水における BOD と COD<sub>Mn</sub> の関係



古大工へ受け、凝集沈殿池では $5\sim12^{\circ}\text{C}$ 、エアーリンクタンクでは $5\sim14^{\circ}\text{C}$ 程度だった。このようなく本実験において原水の特殊性、また装置の構造からくる水温低下の問題を除けば、処理水質は一層高め化し、これまでの報告結果と同様くねつたものと考える。

Bioferric Processは、鉄塩凝集法、鉄フロック法、ろ過法を組合せたものであるため、維持管理が比較的簡単であること、また、処理費が従来の下水処理費に薬品費を加算した程度のものであることなどの特色を有している。また、生物処理法の一変法と1つの鉄フロック法は、pHが弱酸性域にあること、有機物負荷が非常に低いことなど、従来の生物処理条件とかなり異なるものであるにもかかわらず、非常に安定して処理機能を発揮した。さらに、本質的には、BOD、PO<sub>4</sub>、SSなどほとんど完全に除去されたこと、また、アルカリ度で示される重炭酸根もほとんどなくなったこと等の特色を有している。したがって、本法により微生物活性上の重要な因子となる物質を、窒素成分を除いてほとんど除去し得ることは、下水の工業用水化、あるいは公共用水域の水質汚濁防止や富栄養化防止の立場から、非常に意義のあるものと考える。

## 5. 要 約

Bioferric Processは、鉄塩凝集法、鉄フロック法、ろ過法を組合せた下水の高度処理法である。本法の実用化を確認するため、昭和47年4月から昭和48年3月まで、某下水処理場で処理規模 $100\sim150 \text{ m}^3/\text{day}$ の10段階プロセスにてテストを行った。

生下水は、染色工場排水がかなり混入しているため、水質変動がはばはば大きい。しかし、凝集処理工程で、浮遊性懸濁性有機物の約80~90%、溶解性有機物の約50%が除去され、また、リン成分の約75%が除去された。また、鉄フロック処理工程、ろ過工程で、SS、BOD、PO<sub>4</sub>がほぼ完全に除去され、また、原水CODが70~75%除去され、COD<sub>Mn</sub> 5~10 ppm、COD<sub>Cl</sub> 20~30 ppmとなり。

次に、本法から残る泥漿（凝集泥漿と鉄フロック余剰泥漿）は、イオン系高分子凝集剤を0.4%（vs Dry-Solid）程度添加すれば、通常の離法により効果的に脱水された。

## 6. 参考文献

- 1) 向井、北岡、栗山：土木学会第26回年次学術講演会、講演集、II-187, 1971.
- 2) 向井：日本醸酵工学会大会、講演要旨集、144, 1972.