

日本大學生産工學部 (正) 金井 周邦 (正) 大木宣章

(序文) 前回、下水汚泥の濃縮、脱水及び安定化問題について発表した。その内容は添加薬剤においては、現在使用されている $\text{FeCl}_3 + \text{石灰}$ 、その他より $\text{CaF}_2 + \text{ZnCl}_2 + \text{BaCl}_2$ の組合せが最もよい濃縮、脱水効果をあげ、その添加量も下水汚泥 T-S5 の 50% で変化させた場合、問題点は残り灰分、電流値 $500 \text{ mA}/500 \text{ ml}$ において、70~80% の分離水率を得た。又この分離水の取り扱い方法においては、常時分離水を抜き取、次第に抜き取りながら方法に応じて結果を示した。汚泥安定化試験においては、濃縮、脱水と共に硫酸化物電解法によつて処理された汚泥は、無処理汚泥及び薬処理汚泥に比し、COD、有機物質、重金属類の溶解量はほとんどかられなさいといつて卓越した結果を得た。以上記の結果を今回はパロットプラン製作の目的により、スケールアップする場合を考えて、ビーカー実験を行ひり実験にした。

(目的) 処理量を増加させた場合、濃縮、脱水効果の変化を電流値及び添加薬剤量によってどのようにかかるかの場所処理汚泥の安定度の変化はどうか、さらに硫酸化物電解処理汚泥を下水汚泥に混合して処理した場合の分離水率及び電圧、温度の変化及びこの操作を数回繰返した場合の効果を見る。

(実験方法) 下水汚泥(初現汚泥 = 純利汚泥 = 4 : 3、前回の結果時にかけた汚泥は初現汚泥のみ)を硫酸化物電解処理により下記条件にて処理した。

電流値 ($250 \text{ mA}/l$ $500 \text{ mA}/l$ $1000 \text{ mA}/l$) 極板面積 (AL板 38.0 cm^2
 $\times 3/l$, Cu(-)板 $8.92 \times 2 \text{ cm}^2/l$)
 処理容器形状及び容量 $2l (10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times 29 \text{ cm} \text{ (深さ)})$
 $1l (10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times 9.5 \text{ cm} \text{ (深さ)})$ $0.5l (10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times 0.5 \text{ cm} \text{ (深さ)})$
 ハーフレ底部には傾斜をつけ上記の深さは長辺の数字である。
 添加薬剤 $\text{BaCl}_2 + \text{ZnCl}_2 (1:1)$ $\text{NaCO}_3 + \text{CaCl}_2 (1:1)$ ハーフレ
 CaCl_2 は電解 1 時間後に添加、 $\text{CaF}_2 50 \text{ mg}/l$
 添加薬量 下水汚泥の T-S5 の 20% 10% 5%
 運送汚泥量及び条件

処理後の残留汚泥 $50 \text{ ml}/l$ $125 \text{ ml}/l$ $175 \text{ ml}/l$ を採取し、下水汚泥と良く混合して全体量を 1000 ml , 2000 ml とした。第 1 回の運送は運送を行なわないので処理した残留汚泥の一部を使用し、それそれ前回数の処理後の残留汚泥の一部を使用した。この時の添加量は上記条件の 5% を使用し、電流値は $500 \text{ mA}/l$ とした。

(結果)

図 1 容量変化による電流値の分離水率変化を示してある。 $0.25A/l$ においては $0.5 \sim 1.0l$ は約 40% 分離水率であるが、 $2l$ では 60% を示し、 $0.5A/l$ ではほぼ一定値 60~65% を示し、 $1A/l$ では電流値に比し、あまり分離水の増加は認められない。図 2 は電流値変化による処理量の分離水率変化

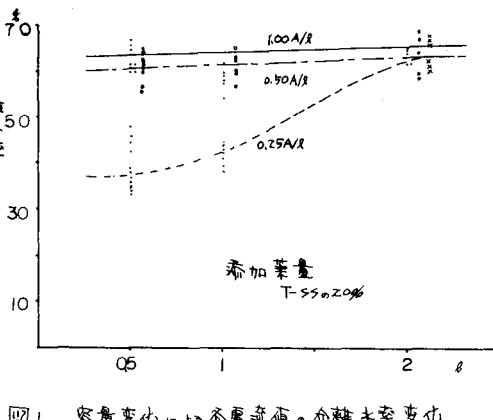
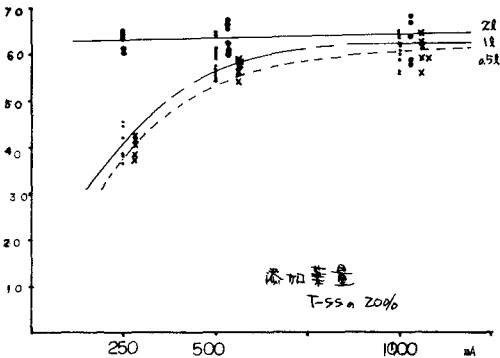


図 1 容量変化による電流値の分離水率変化



離水率を示している。乙においてはほぼ一定の分離水率である。0.5l/lにおいては500mA/l~1000mA/l間でほぼ一定値を得ている。図3は添加薬量を下水汚泥のT-S 20%~10%へ5%で変化させて、2000mlについて添加量5%減させるとき分離水は約5%増加の傾向を示している。1000mlについてもその増加率は異なるが同様の傾向を示している。この現象は処理中ににおける汚泥温度の上昇による結果と思われる。この温度上昇はかなりの変動があり一定値を得てないが処理物質の増減の問題と言える。このことは図4の汚泥処理における最終電圧からも判明する。次に汚泥を医送1T時の結果を図5に示す。医送回数が2回目まではほぼ変化が少ないと3回目からは医送汚泥量の多くほど減率は高くなっているが、図6に示してある1000mlでも同様な結果を示している。

(考察)処理容量は電流値変化に対し、容量が少ないほど分離水の変化は大きく2000ml以上ではその変化は少がない。すなわち処理容量が大きほど安定した分離水率を得るこことがで、ばかり500mlに比し、l当たりの電流値は少なくてすむことができる。添加薬剤量の変化に対しても図より添加薬量が少ないほど分離水率は高い結果を示している事が判明するが、單にその様に理解してならば危険であり、むろろ添加薬量T-Sの10%未満は10%以上の添加量に比し異状であると判明しなければならない。その理由は電圧及び処理汚泥温度の上昇である。

この点を補うものが処理汚泥の医送効果である。乙、1l共に医送量、医送回数の多くほど温度、電圧は低下し、分離水率も低下する。この時の医送汚泥量は125ml/l程度で2回位の医送が適当と思われるが、この点については連続実験を行なう際にさらに確かめたい。さらにこの医送汚泥実験に付加えるとするならば汚泥を数回医送することにより分離水率、処理後の電圧、温度上昇は添加量をT-Sの10%と同様な値となる。つまり処理汚泥を添加する事は凝集剤の添加量を増すと同様な効果を持つ。さらに安定度の試験結果のデーターは表面の都合上割合を取っていだくが、COD、NH₄、PO₄共にはほとんど処理容量に関係なく安定である事が判明した。又汚泥を医送させてもこの値は変化がない。以上の点からもよりスケールアップさせた場合この基礎実験結果と同一値を得るのではないかと推定されるが、なまこれからは連続30l/3H運転を行なう現実のものとして使用できることを実験し、その結果を収表したいと思う。

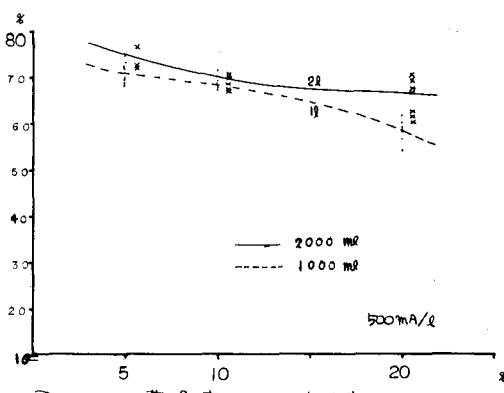


図3 添加薬量変化による分離水率

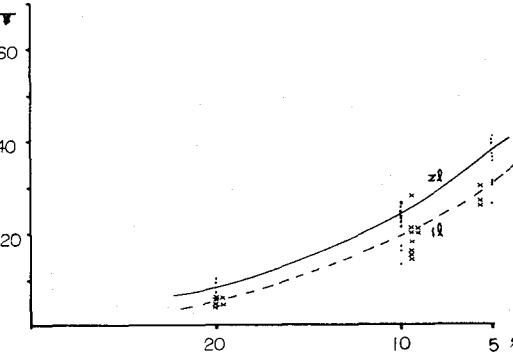


図4 最終電圧の変化

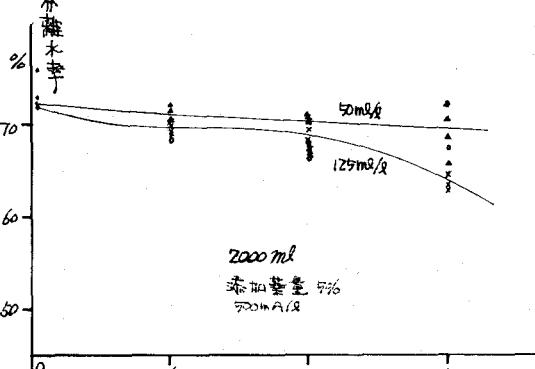


図5 処理2000mlにおける医送効果

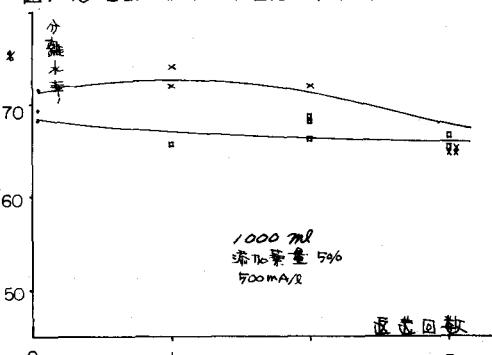


図6 処理1000mlにおける医送効果