

嫌気性消化におよぼす塩類の影響について

東北大学工学部 野池達也

1 緒言

工場廢水、とくに金属加工工場やメッキ工場より排水中には種々の金属塩類が含まれてあり生物処理過程の処理効果を低下させる原因となっている。このような毒物の影響について、過去いろいろな研究がなされて来た。ここでは脱臭剤として硫酸第Ⅰ鉄が各家庭の便槽やし尿処理場で用いられた場合について、その影響の程度を知るため回分および半連続投入実験によって検討した。

2 実験装置および実験方法

図1が実験装置であり、消化温度33°C、回分試験では消化日数23日間、半連続試験では消化日数30日間の消化実験を行った。実験材料は白石市し尿処理場に於ける消化汚泥を33°Cで4週間ずつ2回培養したものを種汚泥とし仙台市汲取し尿を生し尿として硫酸第Ⅰ鉄 $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ は特級試薬を用い負荷したS濃度(回分)は0, 50, 100, 150, 300, 600, 1500, 3000, 6000, 10,000 ppm半連続では0, 200, 500, 1000, 3000, 5000 ppmが試料中に存在するものとし、回分では生し尿0.07l+種汚泥0.63l計0.7l、半連続では生し尿0.11l+種汚泥2.19l計3.3lとし温度条件を同一にするため、同一の恒温水槽を用い、搅拌は一日一回手で行なた。ガス発生状況、ガス組成分析、混合液の性状および消化汚泥の脱水性についてControlとの比較を検討した。

3 実験結果および考察

(a)回分消化実験

図2は消化日数23日間ににおける投入生し尿加cc当たりのガス発生量の加積曲線を示したものである。これによると硫酸塩がSとして150ppmまで負荷された場合は、Controlと殆ど変わらないガス発生状況を呈すが300ppm~1500ppmにおいて8日目以後次第に減少して来る。3000ppm以上では

図1 実験装置

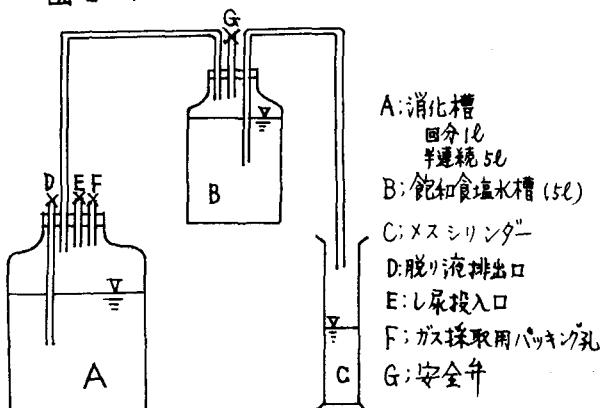
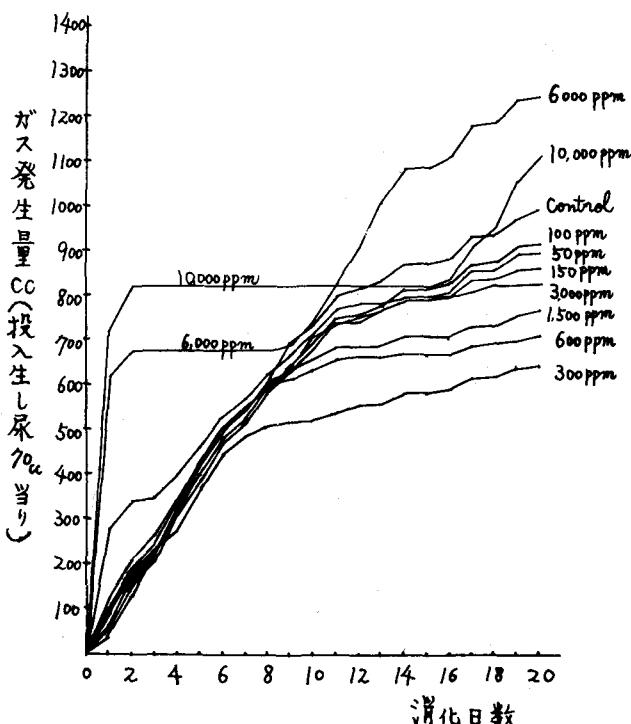


図2 消化日数20日間におけるガス発生状況



初期に於ける発生量が大きいが混合液が多量の硫酸塩の負荷に対して pH の低下に抗すため緩衝剤としての重炭酸塩が分解し生じた CO_2 がその主成分である。図 3 に消化前混合液の蒸発残留物 1 g 当りの S 負荷に対するガス発生総量を示した。いずれの場合も Control より発生量は小さく硫酸塩投入の影響を示している。S 負荷 $3.04 \times 10^{-3} / \text{g TS}$ より $S_g \times 10^{-3} / \text{g TS}$ ほど減少しているが $30.4 S_g \times 10^{-3} / \text{g TS}$ までもあまり顕著といえない。図 4 は消化後混合液に於ける揮発酸および BOD 濃度について調べたものであるが S 負荷の増加とともにそれが増大の傾向にある。

図 3 S 負荷とガス発生量

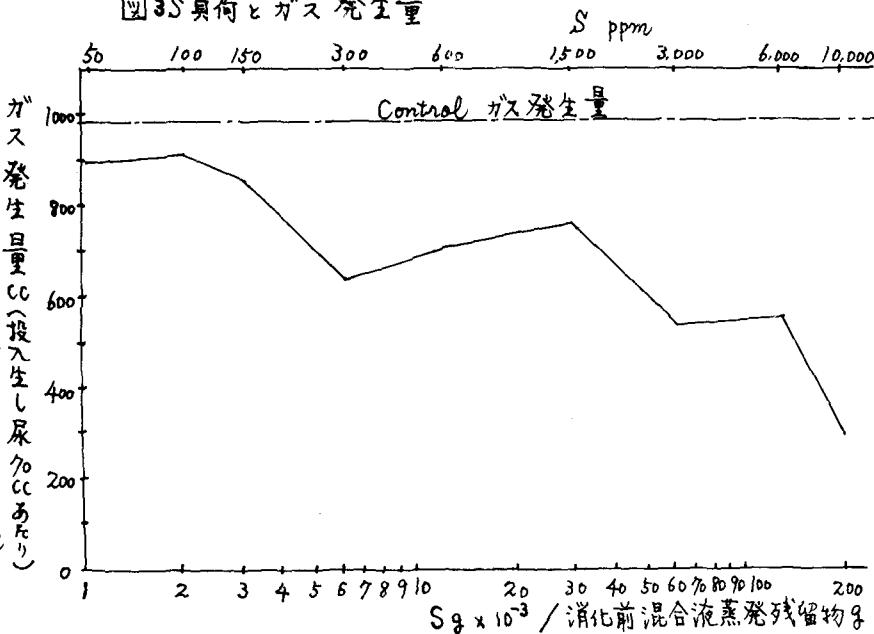


図 4 S 濃度に対する消化後混合液の BOD, 挥発酸, 菌数

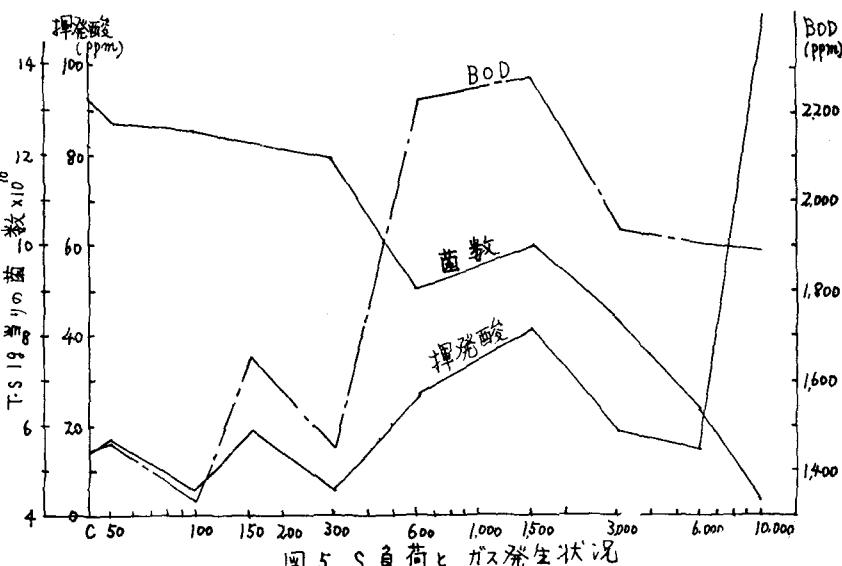
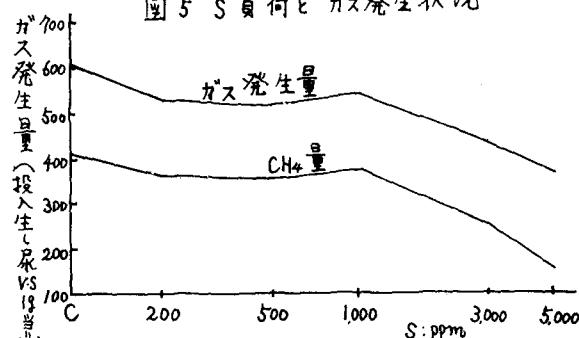


図 5 S 負荷とガス発生状況



(b) 半連続投入実験

回分実験の結果に基いて前述のように負荷を選び約 3か月にわたる実験を行なった。図 6 に投入生じ尿熱灼減量 1 g 当りのガス発生量とガス中のメタン量について示した。これによるとすべての S

負荷の場合, Control よりも小さいガス発生量と CH_4 量を示してい。また 1000 ppm の S 負荷をこえると急激に減少する。図 6 にはガス中の CO_2 に対する CH_4 の体積比を示すが、同様に 1000 ppm の負荷をこえると減少することがわかる。

図 7 には脱り液の性状について示した。S 負荷に対する BOD および揮発酸濃度は S 負荷の増加と共に逆に減少の傾向にある。これは後述のように硫酸第一鉄のもつ凝集作用の表われである。

図 8 に硫酸塩投人による pH, アルカリ度の降下について示したが、少し戻のもつ高い緩衝性のゆえに嫌気性菌の至適 pH を下げる程度には影響がない。

図 9 には S 負荷とガスおよび脱り液の硫化物濃度について示した。Rudolfo, Neukleffianらの研究によると硫酸塩そのものより主として還元分解の結果生じた硫化物がメタン酵素を阻害するといわれているが、ここで見られる中性硫化物塩 $\text{FeS}, \text{Fe}_2\text{S}_3$ はメタン酵素にさほど影響しないともいわれている。硫酸第一鉄の脱臭効果の硫化鉄は脱り液中にも多量に存在し、ガス中に放出されるべき硫化水素の減少の原因となっている。

図 10 に消化槽内の分層性について示した。硫酸第一鉄のもつ凝集作用のゆえに S 負荷の増加にともなって、スカラム発生率の著しい増大を見ている。

図 11 に 86 日間の投入の結果槽内に残留した BOD, 蒸発残留物, 热灼減量の 1 日当たりの残留率を示した。S 負荷の増加と共に脱り液の BOD は低くなるが、スカラム発生率の増大と関連して槽内に留まるこれらの値も増すことが示めされた。

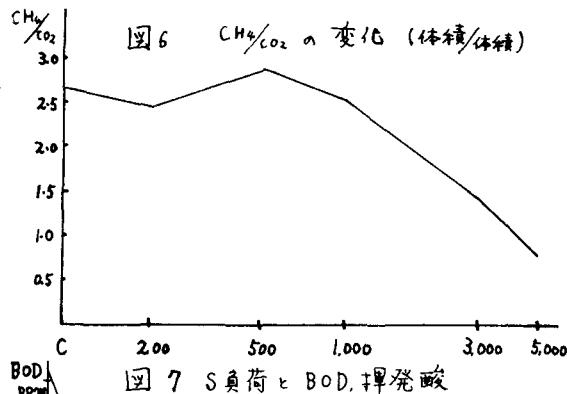


図 6 CH_4/CO_2 の変化 (体積/体積)

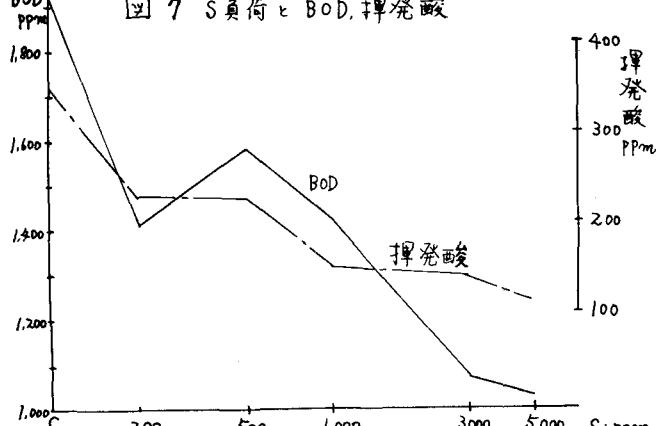


図 7 S 負荷と BOD, 挥発酸

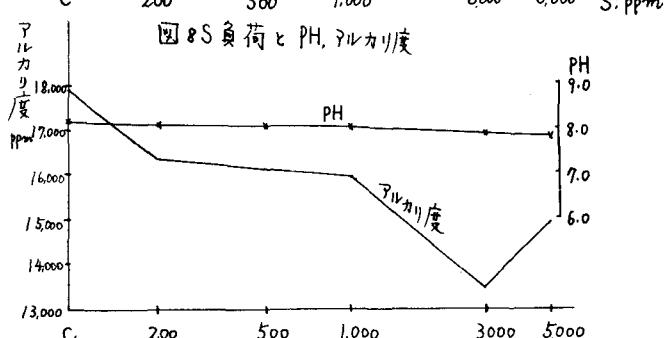


図 8 S 負荷と pH, アルカリ度

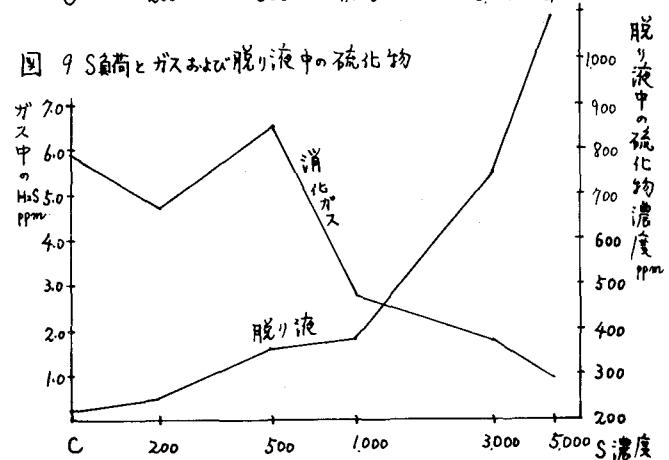


図 9 S 負荷とガスおよび脱り液中の硫化物

最後に消化汚泥の脱水性について図12に示す
した。消化汚泥の水洗は3倍量の水量で行ない、
 AlCl_3 を蒸発残留物の5%添加しナイロン161Bを
用いて-400mmHgの3週圧で脱水試験を行なった。
これによると汚泥の比抵抗はS負荷の増加と共に
に増加し1000ppm以上で顕著であった。従って汚
泥中には未消化の有機物が硫酸第1鉄により凝
集せられて留まっていることが考えられる。

4. 総括および結論

以上の実験結果と考察より次の結論が導かれ
た。

(1)硫酸第1鉄の負荷に対して、ガス発生量に明
白な影響をもつのは回分試験では300ppm、半連続
試験では100ppm(Sとして)附近であり回分の場合の
方が薬品投入に対して鋭敏である。

(2)脱離泡の性状は硫酸第1鉄・凝集作用によ
つてBODが低くなるが、黒色の硫化鉄が多量に混入
し、また消化槽内には多量のBODが残留しスカムの
発生率を甚く増加させる。

(3)消化汚泥の比抵抗はS負荷1000ppm以上で、
増大している。

5. 謝辞

本研究にあたり御指導をいただきました
東北大学工学部教授松本順一郎先生、ならびに、
早稲田大学理工学部助教授遠藤郁夫先生に、
深甚な感謝の意を表します。

6. 参考文献

- 1) Rudolph, W. and Amberg, H.R., Sewage and Ind. Waste 24 1278, 1402 (1952)
- 2) D.B. Aulenbach and H. Neukelakian, Sewage and Ind. Waste 27, 1147 (1955)
- 3) Alonso Wm. Lawrence and Perry McCarty, Journal W.P.C.F. 37 392 (1965)

図10 スカム発生率

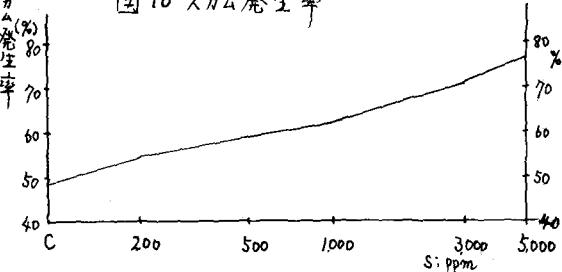


図11 S負荷と槽内残留BOD T.S V.S %

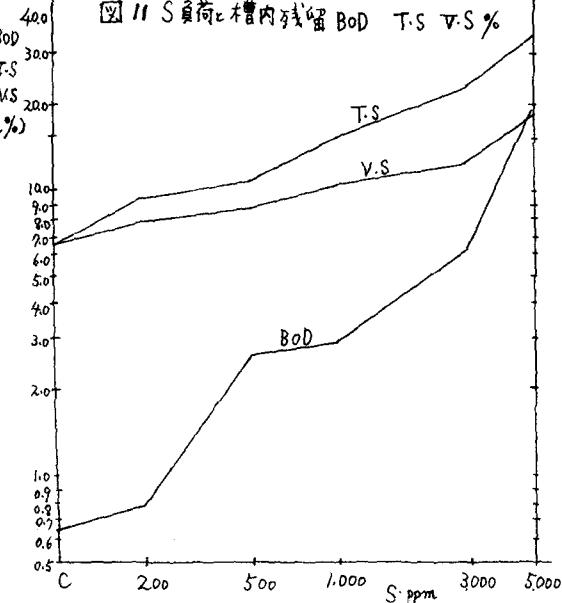


図12 S負荷と消化汚泥の脱水性

