

下水の三次処理に関する予備的研究（泡沫分離法）

京都大学工学部 正員 工博 合田健
 " " " 工修 宗宮功
 " " 學生員 ○福永檢

1. まえがき

活性汚泥処理水を高度処理することにより、工業用水として給水する際に生じるトラブルの一つに ABSによる発泡がある。現在広く使用されているhardな中性洗剤は活性汚泥法によっても十分に処理することができない。処理水中のABSを種々の化学的・物理的な方法によって、工業用水の要求水質まで除去する努力がなされといふが、いまだ大量の下水を経済的に処理する手法は見い出されていない。本研究では、それらの手法の一つである泡沫分離法について、ABSの除去機構ならびに浮遊性・溶解性などの他の物質の除去度合を検討したものである。

2. パーティ式実験

連続実験に先立つて、パーティ式実験を行なった。装置としては2lのメスシリンドー(Φ25cm、高さ47cm)を使用し、散気装置としては1kgのがラスフィルターを使用した。試料は京都市島羽下水処理場の放流水を使用したが、試験一表 パーティテストによる除去率

	(1) 泡沫分離	(2) 凝集剤添加
ABS	34.2~84.7%	68.1~82.1%
COD	0~10.0 "	56.5~95.0 "
アンモニア-N	0~21.4 "	3.6~16.0 "
アルブミン-N	0~46.9 "	2.65~62.3 "
SS	10.3~48.5 "	—
懸濁残留物	0~21.6 "	16.5~31.1 "
リン酸イオン	5.8 "	51.4~95.4%

料中のABS濃度は2~4ppmであった。実験条件は試料容積15l、空気量1~3l/min.、曝気時間15~20分であり、実験結果は一表の(1)に示している。表には、好ましくない状態での成績も示してあり、実験状況が良好な場合には、ABSはUSPHSの上水水質基準である0.5ppm前後まで除去されていく。ABSの除去にともない他の物質もある程度除去されており、泡沫はSSの除去を明らかに示していた。水中のSSに吸着しているABSの量は曝気前の全ABS量に対する10.3~27.2%から曝気後では27.1~42.7%と倍加している。

空気攪拌による凝集ならびに浮遊効果を検討するため、凝集剤として硫酸アミニ酸を用いて処理実験を行った。結果を一表の(2)に示す。硫酸アミニ酸の濃度は6.7~13.3ppmで実験したが、この原水の最適濃度(200ppm)以下ではABSを測定できないので、他の基質の除去によるものと考えられる。原水中のアルブミノイド-Nがアンモニア-Nよりも濃度が低いにもかかわらず除去率が高いのは、アンモニア-Nが溶解性であるのに対し、アルブミノイド-Nが水に溶解しにくいという性質によるものであろう。リン酸イオンの除去は非常に高いが、これは硫酸アミニ酸との化学反応によるものと考えられる。空気攪拌によつて生成されたフロックの浮遊による除去はある程度まで期待できるが、う過ぎの負荷を軽減するのに十分であるかどうかは少々疑問である。

3. 連続式実験

連続実験用の装置はオ一図に示す。泡沫分離塔は透明塗ビ製(直径 10 cm、高さ 120 cm)で、散気装置は直徑 3 cm、1 升のガラスフィルターを 6 個使用した。試料は、工場廃水を主とする汚水を処理していける当研究室活性汚泥プラントの最終沈殿池上澄水を使用したが、試料中の ABS 浓度は 1 ~ 2 ppm である。この装置において流量を 400 l/min と一定に保ち、水深・空気量を変えることにより、各水深、滞留時間における空気量、空気流量比と ABS 浓度、ABS 除去率との関係を求めたのがオニ図である。空気流量比=10 では、ほとんどの場合要求水質以下になつてゐるが、水深、滞留時間によつてかなりの差がある。圖において、曲線(2)とその他の曲線との間に型の差が見られるが、この原因は明確ではない。これは活性汚泥法において、曲線(2)は曝気槽が比較的好気性であったのに対し、他の場合は嫌気性に近い状態であった事に原因していけるのではないかと思われる。また同じ空気流量比でも、空気量(攪拌強さ)によって、処理効率はかなり変化するようである。

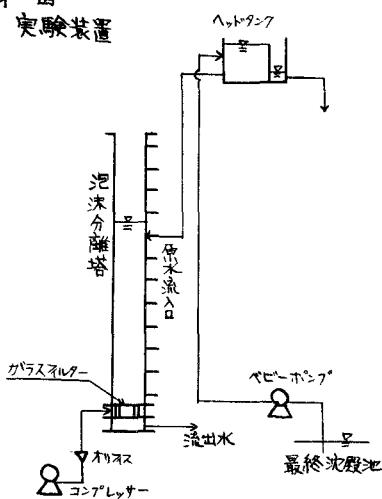
以上の結果より、泡沫分離法による ABS の除去は、機能的には十分可能であり、浮遊性の物質に対しても、かなりの効果があることがわかつた。しかし、溶解性物質についてはある程度除去されず、他の三次処理法と組み合せる事により始めて、処理水の還元利用は実現されると考えられる。

この実験は、現在継続中であり、それらの結果については当日発表する。

以上

オ一図

実験装置



オニ図 種々の水深、滞留時間における空気量と ABS濃度、除去率との関係

