

岡山大学工学部 正員 河原 長美  
 京都大学工学部 正員 宗宮 功  
 ユニチカ(株) 佐野 純也

### 1.はじめに

污水ならびに上水の殺菌法として広く用いられてきマリの塩素処理において、有毒な有機塩素化合物が生成されることや、殺菌を十分に行なうため必要とされてる残留塩素生成生態系に悪影響を与えることが、大きくとりあげられてまっている。とりわけ、有機物濃度が高く、また塩素注入率も高いゆえに有機塩素化合物を生成しやすく、加えて自然水系へ放流するため残留塩素が長期間存在することを必要としない污水の殺菌においては、殺菌法の再検討が必要とされてまっている。

ところで、同じ殺菌法として塩素処理よりも古い歴史を有するオゾン処理においては、上述のような塩素処理のかかえる問題点に類似した点が、まだ存在しないと言われてまいる。

そこで、オゾン処理と塩素処理において、2次処理水の殺菌法としての効果を比較検討した。比較検討するKあたりでは、①殺菌効果、②酸化特性、③自然水系中の好気性微生物に与える影響、の3つの視点から行なった。

### 2.実験方法

サンプルは、京都市内の公共下水道終末処理場における2次処理水を用いた。2次処理水中の汚染物の影響を検討するため、東洋3瓶No.5Cを用いて3回を行なった。

オゾンは純酸素を用いて発生させた。オゾン処理の条件は、水温20°C、処理水量1.2l、オゾン化ガス流量は2.0 l/min. であり、このときの  $K_{\text{O}_3}$  は1.45 /min. である。オゾン接触筒は、アクリル製の円筒2", 内径5cmである。

塩素処理は、所定の有効塩素濃度となるよう、次亜塩素酸ナトリウムを投入した。処理時間は20分間で、試料を試験ビンの中に入れ、処理の期間中絶えず攪拌を行なった。

処理後ただちに残留オゾンならびに残留塩素を除去したが、除去方法はそれぞれ次のようであつた。残留オゾンについては、次亜塩素酸ナトリウム溶液および純水中を通過エゼス難燃を陳りた空気によりばら、気を行なって除去した。また、残留塩素については、減圧して重硫酸ナトリウムと反応させて除去した。一方、この時過剰に投入した重硫酸ナトリウムは、以後の測定における妨害となるので、再び、気により除去したが、この反応をはやめるため、0.1 ppm の塩化コバレートを用いた。

測定項目は表-1に示す通りである。

ゲルクロマトグラフィーは、セファデックスG-15を用いた。  
 ゲルクロマトグラフィー操作条件等については表-2に示す。

微生物の増殖に及ぼす影響に関する実験については、井上らの提唱

する「酢酸分解菌による廃水の簡易毒性判定法」に準じて行なつたが、ここで用いた方法は、図-1に示す。なお、本方法において用いた河川水は、処理場の放流水である。

表-2 ゲルクロマトグラフの条件

ゲルベッドの体積	1055 cm <sup>3</sup>
展開液	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (付録)
サンプル量	20cc (10倍希釈)
フラクションボリューム	20cc

表-1 測定項目

オゾン濃度	Standard Methods準拠
塩素濃度	下水試験方法に準拠 (オルトリシン法)
一般細菌	下水試験方法に準拠
大腸菌群	同上
BOD	同上
COD(cr)	Standard Methodsに 準拠 (2/5法)
TOC	TOC Analyzer

⑨の水を数日間培養したもの用いた。

### 3. 実験結果と考察

#### (1) 純菌効果Kについて

殺菌効果は、大腸菌群と測定するにより判定されることは多いが、大腸菌群は病原性を有しないものが大半であるので、大腸菌群自体の殺菌はまだ重要ではない。そこで、大腸菌群に加えて一般細菌をも測定した。このことにより、殺菌効果について、より広範囲に検討を加えた。

一般細菌と大腸菌群では、大腸菌群のほうが殺菌が容易で

あり、大腸菌群ではどちらの処理によても飛出される細菌の数は零にすることが可能である。しかし、一般細菌では、オゾン処理によると零にすることができないが、塩素処理では、零にすることができる。一定以上になると横ばいの傾向を示す。

浮遊物質の有無の影響に関しては、オゾンはその強力な酸化力がゆえく、浮遊物質の影響を塩素処理よりも大きく受け、浮遊物質が存在している場合には、一般細菌数を零にできない、たゞ、また、必要量も増加した。

#### (2) 酸化持続Kについて

オゾンと塩素とて、酸化持続を比較すると次のようである。反応機構の面から検討すると、オゾンでは2重結合等の不飽和結合の開裂とともに、有機物の酸化が進行する。他方、塩素処理では、2重結合に対して付加反応が生じると言われており、塩素の有機物に対する作用は付加反応や置換反応が大きな比重をしめているものと推測される。

2次処理水に対する作用を比較すると、浮遊物質の溶解化、高分子の低分子化、COD(r)除去でオゾンでは顕著にみられるのに対し、塩素では浮遊物質の溶解化やCOD(r)の除去はまだ進まず、高分子の低分子化にいたるだけほとんど検知できなかっK。

#### (3) 微生物に与える影響

##### (a) 好気性微生物の増殖Kに与える影響

自浄作用において重要な役割をはたす好気性の微生物の増殖K、各処理水がどのようない影響を与えるかについて検討を加えた。

2次処理水中には、微生物の増殖を促進する成分が含まれており、これらの成分は、オゾン処理によれば分解され、オゾン処理水では促進性が減少する。他方、塩素処理水では促進性ほとんど変化しない。この促進性を示す成分は、浮遊物質や高分子側に含まれるが、とりわけ大きな促進性を示すのは、ゲルクロマトグラムではビタミンB12が溶出する近辺の物質群である。

また、塩素処理によれば、増殖を阻害する成分の生成もみられるようである。

##### (b) 生物分解性Kに与える影響Kについて

オゾン処理と塩素処理とて、生物分解性がどのように変化するかを検討した。ここでは、BOD/COD(r)を生物分解性を表す指標として用いた。

生物分解性は、オゾン処理では向上するが、塩素処理ではそこにはない。塩素処理によれば分解性がそこにはないのは、浮遊物質とビタミンB12が溶出する付近の物質群である。

### 4. おわりに

結果と考察に関しては、主要な結論を述べたところでまとめた。講演時には、図を示して説明を行なったと考える。

(1)～(3)の結果より、2次処理水の殺菌において、オゾンの活用をはかることは有効であると考えられる。

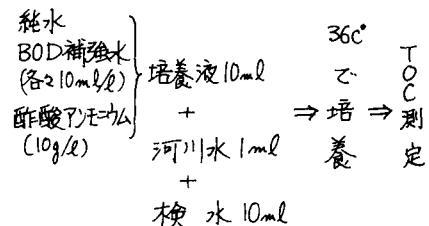


図-1 微生物の増殖Kに与える影響に関する実験のフローチャート