

論 説 報 告

第 25 卷 第 2 號 昭和 14 年 2 月

上水道に於ける殺菌方法に就ての考察

(昭和 13 年 7 月 16 日土木學會第 2 回年次學術講演會に於て)

會員 工学博士 島 崎 孝 彦*

要 旨 本文は上水道に於ける殺菌方法として熱、紫外線、オゾン、銀、鹽素、アンモニア、クロリン等の方法を比較研究し就中實行性に富む鹽素及アンモニア、クロリン方法に依る殺菌用薬品費を調査し其の極めて少額なるを例示し、上水の萬全を期する爲、之が勵行を推奨すると共に、空襲其の他に依り上水の毒化されたる場合の應急處置に就ても概説せるものである。

目 次

	頁
1. 緒 言	83
2. 殺菌方法	84
(1) 熱に依る方法	84
(2) 紫外線に依る方法	84
(3) オゾンに依る方法	84
(4) 銀に依る方法	84
(5) 鹽素に依る方法	86
(6) アンモニア、クロリンに依る方法	89
(7) 殺菌に要する薬品費	91
3. 空襲其の他に依り毒化された場合の應急處置	92

1. 緒 言

上水道に於ける砂濾法はデニームス・シムプソン氏 (1829 年) の發案に成るものであつて、ビーニフランクランド氏 (1885 年) により該法は細菌の除去に著大なる效果のあることが證明されてからは、淨水方法として必要缺く可からざるものとなつた。即ち砂濾を行へば淨游物は勿論細菌も亦除去されるので水質は非常に安全になる。1892~3 年ハムブルヒ市にコレラの流行した場合下流に位するアルトナ市水道 (緩速濾過法) の使用者からは罹病者の出なかつことは有名な例であり、又大阪市水道は明治 28 年 10 月創設したものであるが、當市人口 1 萬に對する腸チブス患者死亡數は明治 23~28 年間に 4.43~15.45 平均 9.96 人であったが、同 29~34 年間に 1.76~5.77 平均 2.99 人に減少し、水道敷設の效果が現はれてゐる。

斯く水の淨化に對する砂濾の效果は著しいものであるが、其の效果も結局相對的であつて、原水汚染の場合は其の濾水は必ずしも絶對安全とは言ひ得ないことである。

デトロイド市の赤痢 (1926 年)、ハノーバー市の腸チブス (1926 年)、長崎市及東京府下尾久町、三河島町 (1931 年) の腸チブスの流行及 1937 年 9 月の大牟田市の大流行は水道水が媒介したものであると言はれて居る。勿論夫等の眞の媒介者が果して水道水であつたか否かについては論議の餘地が無いとは言へないが、専門家側に於て斯る斷定を下すに至つたについては相當の根據があつたものと見なければならぬ。

長崎市の場合は原水が汚染され、東京府下の場合は或使用者が其の水栓にゴム管を連結し開栓使用して居る間に

* 大阪市理事 水道部長

断水となり其の儘放置して居たので、夫から汚水が浸入した爲、又大牟田市の場合には汚物の洗滌から配水池が汚染された爲であると判定されて居る。斯く三者三様の経路によつて水質は汚染されたのであるから之が防止策も各々異なる筈であるが、夫等の水道に於て當時から殺菌設備を完備して居たならば其の惨禍を未然に防ぎ、或は局限し得たのではないかと考へられる。

2. 殺菌方法

(1) 熱に依る方法 腸チブス菌は温氣中では 1 ヶ年以上も生存し得て發病能力を有し乾燥寒冷等に對しても比較的抵抗力強く、又赤痢菌は土壤中又は水中では 1 ヶ月以上も生存することが出来るが、前者は 60°C で 20 分、後者は同く 60°C で 10 分、加熱すると死滅する。故に此等の細菌で汚染された水でも 60°C で 20 分間加熱すれば消毒の目的は達せられるのであるが、之を水道に應用することは出來ない。次に冷却しても腸チブス菌は容易に死滅しないし、文献によると或種の細菌は -253°C 迄極端に冷却しても死滅しないと言はれてゐる。従つて一旦汚染された水は之を冷却すれば細菌の繁殖を抑止することは出來ても夫を消毒することは出來ないと考へてよい。

(2) 紫外線による方法 紫外線に曝せば病原菌の或ものは 10~40 秒で死滅する。赤痢菌は日光直射の下では短時間で死滅する。従つて之を水道水の殺菌に應用することは可能であるが、紫外線は波長が短い關係上水中の浮遊物によつて其の透過距離を短縮され、又清澄な水に對しても夫が有效に作用する深度は 10 cm 程度であると言はれてゐる。従つて其の應用は小規模の水道に限られ、大量の水を處理する場合には實行困難である。

(3) オゾンに依る方法 薬品によつて水を殺菌する場合には夫が均等に水に溶解することが必要條件である。オゾンの殺菌力は相當に認められ既に此の方法で殺菌を行つた水道もあるが、オゾンは比較的水に溶け難いものであるから、之を充分に溶解して殺菌の效果を十全ならしむるためにはオゾン化した空氣と水道水とを同時に相當高い殺菌塔に送入して、茲で兩者の接觸を密ならしめる必要がある。従つてオゾン發生に要する電力は少くて済むが、殺菌塔に揚水するための動力費が嵩む缺點がある。仍つて該方法は電力費の安い地方であれば兎も角、一般には經濟上採用することは困難とされてゐる。

(4) 銀に依る方法 銅、銀等の金屬或は夫等の豊頃は極微量が水に溶解して居ても、水中に於ける下級生物の繁殖を阻止し或は死滅せしめる。斯る作用を極微動作（オリゴダイナミー）と言ふ。此の語はウビー・ナエグリー氏が始めて使用したものであり、極微動作の起る原因に就ては種々の説があるが、夫れは省略するとしてジー・エーケラウゼー氏はナエグリー氏の所謂オリゴダイナミーの原理を實際に應用して水を殺菌することを研究した。同氏はカタダイン・シルバーなるものを調製して之によつて殺菌を行つて見たのである。ソビエトの科学者モイセエー氏によればバルチック造船所に於ては銀を含んでる砂即ちアルゲンチンフェラス・サンドで處理した水を供給してをることである。水に銀が何程溶解してをれば殺菌の效果を發揮するかと言ふに、之は殺菌すべき水の性質即ち含有夾雜物の多少によつて異れ共條件の良い場合には銀が 0.015~0.04 p.p.m. 溶けてをればよいと言はれて居る。大阪でも之について研究して見たが其の成績の概略は次の通りである。

大阪市上水道水に細菌を注加したものに硝酸銀を 0.001, 0.002, 0.005, 0.01 及 0.02 p.p.m. の割合で加へ、夫等を 22°C の孵卵器に貯藏し、5, 24 及 48 時間後に試験するに細菌は硝酸銀注加率の増加に伴つて減少し、注加率が 0.02 p.p.m. になれば赤変菌は検出しなくなつた。そして硝酸銀の分子式から計算すれば硝酸銀 0.02 p.p.m. を加へた時には銀は 0.012 p.p.m. 加へられたことになる。試験の結果は表-1 の通りである。

即ち急速濾過法に於ては濾過前塩素消毒の効果は観面に現れて居る。之は緩速濾過法に比して濾速の大なること及濾層の洗滌を頻繁に行ふ等、濾過の機能を異にするが爲であると考へる。斯く急速濾過に於ては濾過前塩素消毒を施行することにより濾水の細菌數を非常に減少したのであるが、本市では此の濾水に對しても、又緩速濾過の濾水に對しても同様に12~4ヶ月の5ヶ月間は0.1~0.15 p.p.m., 6~11ヶ月の7ヶ月間は0.2~0.25 p.p.m.の塩素を注加して上水としての最後の消毒を行つてある。斯くて處理せる昭和11, 12年度に於ける上水の細菌數(37°C 24h 培養)は表-11の通りである。

表-11. 送水直前に於ける上水細菌數

月 年度	4	5	6	7	8	9	10	11	12	1	2	3
11	5.3	5.9	5.5	6.7	5.2	8.1	6.8	6.0	6.6	6.9	6.5	5.8
12	4.6	6.7	6.7	7.8	5.5	12.5	7.4	11.5	10.5	7.6	7.2	7.5

而して昭和10年1月下旬から同年12月下旬迄の間に前後171日間延240回に亘り送水直前の水につき赤変菌の試験を行つたが、何れも陰性であつて、殺菌の効果完全なることを確めたのである。

(6) アンモニアクロリンに依る方法 該法を上水の殺菌に応用したのは1916年レース氏がオッタワ市の水道に於て施行したのが最初である。其の後1926~29年間に英のフューストン、アダムス、米のマック、アミス、スペウルディング、ローレンスの諸氏が研究し、以後各地の水道で研究実施して米國では可なり普及してゐる。塩素のみで消毒する場合には淨水場が遠距離に在るか、水の有機物含量が大であるか、乃至は配水管系統に於て水の循環が不充分な箇所がある等の場合には、殺菌した水が需要者に達する迄には遊離塩素が全然消失して細菌が再び増加する可能性がある。之を防止するには塩素注加率を増加せねばならぬが、斯くすれば配水区域の一部には塩素臭のある水が送られ、又塩素注加率が小であつても水にフェノール或は夫に類似の物質が微量でも存在すればクロールフェノール様の薬品臭味が生ずることがある。斯る缺點を防止するにはアンモニアクロリン法を施行するがよいと言はれて居る。大阪市では昭和10年3日アンモニア注入機も設備して必要時には該法を實施してゐる。而してアンモニアは塩素に先行して注加するが、其の注加率は水質によつて異なるも、普通は塩素量の1/3程度である。

大阪市では昭和10年5月から約半歳に亘つて實驗室並實地に於て次のやうな研究をした。實驗室に在りては薬品注加率並溫度等を変へて殺菌の効果及臭味に及ぼす影響等を、又實地に在りては第1送水ポンプ場から送る水に對してはアンモニアを併用し、第2送水ポンプ場から送る水には塩素のみを注加して、兩者の市内送水中に於ける殘留塩素及赤変菌に就ての比較試験をした。

即ち實驗室に於ては、先づ濾水に豫め培養せる細菌を加へ冷蔵器、22°C及37°C孵卵器に入れて所定の水温となした後に、塩素を0.15, 0.2及0.25 p.p.m.の割合で加へ、再び所定の場所に貯蔵して0, 2, 4, 6, 24, 48及72時間毎に取出して試験を行つた。但しアンモニアクロリン法を施行した検水に對しては塩素に先行してアンモニアを塩素の1/3に相當する割合で注加しておいたのである。成績の1, 2例を示せば表-12の通りである。

是によれば遊離塩素は各溫度を通してアンモニアクロリン法を施行したものに於て長時間殘留したが、殺菌の効果に至つては兩者に於て相違がなかつた。次に原水に對しても同様な方法で、塩素を0.2, 0.3及0.5 p.p.m.注加して試験を行つたが、其の成績は表-13の通りである。

此の場合に於ても遊離塩素殘留時間はアンモニアを注加したものに於て幾分長かつたが、濾水の場合に於ける様な差はなく、從つて殺菌の効果に於てもアンモニア注加の影響は現はれて居ない。之は濾水に在つては塩素を消費

又實地に行つた成績では、アンモニアを加へて消毒せる水が送られて居ると考へられる方面の水栓で採つた水の遊離鹽素は6月25~26日には最遠隔の箇所に於ては検出しなかつたが、其の他の箇所では0.01~0.015 p.p.m.を；又7月16~17日には同じく遠隔の箇所では検出せず、他の箇所では0.015~0.040 p.p.m.を検出し、又鹽素のみで消毒した水が送られて居ると考へられる方面の水栓で採つた水の遊離鹽素は、6月16, 17日の試験では0.005~0.015 p.p.m.を、7月16~17日には一部では検出しなかつたが、他の箇所では0.005~0.015 p.p.m.を検出し、赤変菌は何れの日に於ても検出しなかつた。勿論前記の場所に果してアンモニアクロリン法を実施した水と鹽素のみで消毒したが水が判然と區別の出来る様に別々に流れて居たか否かは断言出来ないし、又夫等の場所に到達する迄に経過した時間も區々であるので、以上の成績を以て直ちに断定することは出来ないが、大体に於てアンモニアクロリン法によりて消毒した水が送られて居ると考へられる區域の水の遊離鹽素殘留量は大であつた。又細菌試験の結果は實驗室に於ける試験成績と同様にアンモニア併用の有無に關係なく充分に消毒されて居ることが判然した。エル・ビー・ハーリング氏のペー・シラーの水道水につき研究して「0.01 p.p.m. の有效鹽素が2~2.5時間殘留すれば殺菌の效果は殘留鹽素が0.05 p.p.m. 存在した場合と同様に良好であつた」と報告し、又デエ・ダブリュ・エルムス氏はクリーブランド市の上水にアンモニアクロリン法を実施した結果に就て「配水區域の水につき充分注意して細菌試験を行つたが、少數の例外はあれ共、其の殺菌水の細菌学的性質は鹽素のみで殺菌した水の夫と同等であつた」と報告して居る。

大阪市水道水の温度は1ヶ年を通して2~30°Cの間であつて、濾水に0.2 p.p.m. の割合で鹽素のみを注加して暗黒に保つておけば、高溫時に於ても0.01 p.p.m. 程度の遊離鹽素は優に6時間は殘留することを認めた。

次に臭味に關する點に就て研究した處によれば、水にフェノール或は之に類似の化合物が溶存して居る時に於ても、又鹽素注加率が大なる場合に在つても、アンモニアクロリン法を実施すれば、臭味の發生を阻止或は緩和することは事實である。大阪市では其の原因並に事實の有無は未だ判然しないが、鹽素殺菌実施後に於ては、1~3月の候には臭味を有するとの不平を訴へて来る者があつたので、昭和11年1月以後は斯る冬時季にはアンモニアクロリン法を実施して居るが、其以後に於ては臭味に關する問題を惹起したことはない。

以上の點から考へると、大阪市では鹽素のみで消毒して充分に殺菌の效果を擧げることが出来るが、臭味の問題を惹起する虞のある場合にはアンモニアクロリン法を実施することが策の得たものであると考へる。

(7) 殺菌に要する薬品費 前述の様に大阪では、緩速濾過で處理した水には濾水のみに、又急速濾過で處理する水に對しては濾過前後に於て鹽素殺菌を施し、又1~3月の臭味發生の虞ある時季には全部の濾水にアンモニアクロリン法を施して居るが、斯くして處理する場合の薬品の使用量及其の購入金額は何程に達するかを見るに、昭和11, 12の兩年度に於ける數字は表-14の通りである。

表-14. 大阪市上水道に於ける鹽素及アンモニア使用量並金額

事 項	年 度	
	昭 和 11 年	昭 和 12 年
送 水 量 (m ³)	188 698 700	195 298 800
鹽 素 { 使 用 量 (kg) 金 額 (円)	33 724 13 075	43 617 17 753
アンモニア { 使 用 量 (kg) 金 額 (円)	1 100 564	1 780 907

昭和 12 年度に於ける平均塩素注加率は 0.22 p.p.m. 強であり、同年度に於ける大阪市の人口を 3200000 人とすれば 1 ケ年平均 1 人当たりの使用水量は 62.28 m^3 であつて、其の消毒費は僅かに 5 塵 8 毛（塩素代 5 塜 5 毛、アンモニア代 3 毛）強である。而して同年度に於ける塩素購入價格は 1 kg につき 41 錢弱であるから、今塩素注加率を 0.5 p.p.m. に増加しても 1 人 1 ケ年使用水量に對する消毒費は約 1 錢 2 塜 8 毛 ($41 \text{ 錢} \times 62.3 \times 5 \times 10^{-3}$) である。即ち斯る少額の経費を以て上水の安全が保證されるので、各地の水道に於ても之を実施して上水の萬全を期すべきであると考へる。

3. 空襲その他に依り毒化された場合の应急處置

淨水場が空襲された場合には如何なる處置を講ずべきかに就ては、空襲の方法、襲撃された個所及被害の程度等に依つて異なるので、夫等個々の場合については論じ難いが、茲では洗澄池或は蘆池に對して細菌彈又は瓦斯彈を投下された場合の対策について考へて見よう。細菌彈投下に際しては當該地の流入出管の瓣を閉ぢ其の上晒粉又は塩素を投入して池水を消毒して放流するか、又此の水を使用せねばならない場合は夫を濾過して後再び 1.0 p.p.m. 程度の割合で塩素を注加し消毒を完全にして送水すれば良い。瓦斯彈の場合は種類多く且つ今後如何なる種類のものが出現するやも測り難いので、夫に對応する處置は複雑であるが、比較的飲料水毒化の目的で投下されると考へられるイベリット及ルイサイトに對する方法について述べることにする。文獻によるとイベリット及ルイサイトは共に晒粉で処理すれば分解することが出来るが、後者の場合には水がアルカリ性であれば分解生成物である亞硫酸が溶解しておるので尙ほ其の上に酸で処理して亞硫酸を不溶性にする必要がある。従つて是等瓦斯彈に見舞はれた池に對しては流入出瓣を閉ぢて晒粉で処理し、イベリットの場合であれば充分に分解した後に池水を放流或は濾過し、ルイサイトの場合には分解した後に再び酸で処理して亞硫酸を不溶性として沈殿或は濾過して其の濾水は放流した後に當該池を掃除して毒物を除去する、斯る處置を講ずるには各池は必要に応じて他との連絡を遮断することが出来、且つ夫が運用中止に際しても送水能力に大なる影響を及ぼさないやう、即ち可及的各個の池の能力は小に、池數は多くする方が安全であると考へる。

而してルイサイトの場合は別であるが、細菌は勿論イベリットを投下された水でも、之を煮沸すれば無毒化する故に、斯る際には現場に於て充分の處置を講ずると共に、一般市民に對してはラヂオ其の他の方法によつて水は煮沸して使用するやう注意すべきであると思料する。

函館市の復興事業に就て

(昭和 13 年 7 月 16 日土木學會第 2 回年次學術講演會に於て)

會員 神 尾 守 次*

I. 緒 言

昭和 9 年 3 月 21 日より 22 日に亘つての大風災に伴ふ函館市の大火災は其の焼失地面積約 126 萬坪に及び函館市の大半を灰燼に歸せしめた。

函館市は渡島半島の南端に位し、津軽海峡に突出せる岬角に依つて形成せられたる天然の良港を有し、世界交通並貿易の要衝を占めて居る。

* 工學士 都市計畫北海道地方委員會技師