

神奈川県公害センター湘南支所 正 横井武秋
 東京大学工学部 正 中西準子
 神奈川県公害センター湘南支所 井口潔

1. はじめに 家庭から排出される生活排水のみを処理する下水処理場の汚泥にもかなり高濃度の重金属が含まれている¹⁾。これらの重金属の由来を知ることは下水汚泥の重金属による汚染を未然に防止するのに役立つと考えられる。演者等はこれまでの研究の結果²⁾、亜鉛、銅、鉛の3元素は水道水に由来する部分が99%を推定した。また、高橋¹⁾は水道水に由来する部分は屎尿以外に起因する部分（厨房排水、洗濯排水、風呂排水）の数分の1であると推定している。しかし、これまでには水道水に由来する重金属量についての実証的研究はみられない。本研究は生活排水中の亜鉛、銅、鉛について水道水に由来する部分の割合を実態調査により求めることを目的として実施した。

2. 調査方法

2-1 汚水処理場に流入する汚水中の重金属量の調査

調査は茅ヶ崎市内のA田地を対象とした。同田地は2355世帯、約8700人の規模で標準活性汚泥法（計画処理人口9800人、計画処理量1960t/d）により汚水を処理している。調査は54年9月11日午前10時から翌日の午前10時にかけて、流入汚水量（東邦電探製電気流量計を使用）の測定と流入汚水の採水を2時間おきに行い、曝気槽汚泥の採取を12時間おきに行った。

2-2 水道水質調査

表-1 水道水採水要領

依頼して表-1の要領で採水した。朝は使い始めから20分間連続して流して採水した。（予備調査で20分以上では水質が一定することを確認した。）昼と夕は食事の準備を始める前に使い始めだけ採水した。また、参考のため同田地

調査日	世帯数	採水場所	採水時間	備考
54.8.29	5	水道蛇口	朝0, 1, 5, 10, 20分 昼, 夕 0分	100 ml/sec ^d 500 ml採水
	4	瞬間湯沸器	朝0, 1, 5分	50 ml/sec ^d 500 ml採水
55.2.11	4	水道蛇口	朝0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 10, 20分 昼, 夕 0分	100 ml/sec ^d 500 ml採水

に給水している浄水場の貯水池（処理後）でも採水した。採水はいずれも500 mlのポリエチレン製のビンで行った。なお54年9月、同田地においてランダムに抽出した100世帯を対象として水道水の使用に関するアンケート調査を実施した。回答は46世帯であった。調査項目は1.家族数、2.水道水使用時間（朝・昼・夕）、3.瞬間湯沸器使用時間（朝・昼・夕）、4.水道水使用量（L/day）とした。

2-3 分析方法

分析項目は亜鉛、銅、鉛とし、水道水については50倍に濃縮した後、0.1N硝酸々性として原子吸光光度法により測定した。また、汚水処理場流入汚水と汚泥は硝酸-過酸化水素で分解後、No.5Cのろ紙でろ過した後、水浴上で蒸発乾固し、0.1N硝酸（分解前の試料の1/5または1/10量）に再度溶解させ、原子吸光光度法により測定した。原子吸光光度計はVarian AA-775型を使用し、重水素ランプによるバックグラウンド補正を行った。

3. 調査結果

3-1 汚水処理場への重金属流入量

図-1に流入汚水量の時間変化を示した。1日あたりの流入汚水量は1966t/dであった。また、流入汚水中的亜鉛、銅、鉛の濃度の時間変化を図-2に示した。これらの測定値から重金属の流入量を計算すると、亜鉛599.9t/d、銅75.6t/d、鉛49.5t/dであり、1人1日あたりの排出原単位に換算するとそれぞれ68.6mg、8.7mg、5.7mgとなる。一方、曝気槽汚泥中の濃度は平均して亜鉛759.1mg、銅89.2mg、鉛32.8mg (dry base) であった。下水汚泥

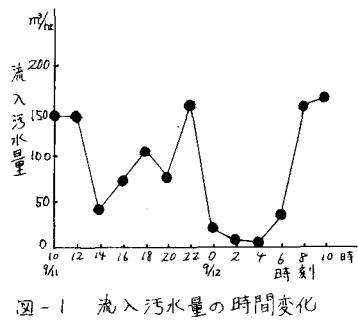


図-1 流入汚水量の時間変化

の発生量を60% (dry base) として汚泥中濃度から排出原単位を計算すると、
亜鉛45.5%、銅5.4%、鉛2.0%となる。

3-2 水道水に由来する重金属量

(1) 水道水質調査結果

水道水質の測定結果を図-3, 4, 5に示す。値は全調査世帯の平均値である。

(2) 水道水の使用に関するアンケート調査結果

アンケート調査結果

によると水道水使用量は233.5%、家族数は3.7世帯であり、平均的な1世帯あたりの水道水使用量は864Lであった。また、朝・昼・夕の時間帯毎の使用量はそれぞれ1世帯あたり304%，130%，430%であった。一方、瞬間湯沸器の1世帯あたりの使用量は朝29.6%，昼15%，夜57.7%であった。

(3) 水道水に由来する重金属量

重金属量の計算は世帯単位で、朝、昼、夕の時間帯毎にアンケート調査で求めた水量を6%の流量で連続して使用するものとして行った。昼と夕については0分しか測定していないので、その後の濃度は朝と同様に変化するものとした。また、銅の排出量を求めるにあたっては瞬間湯沸器の寄与を計算に入れた。以上的方法で計算した水道水に由来する重金属量を表-2に示した。これにより水道水に由来する重金属の排

出原単位を54年8月29日と55年2月11日の測定値
から求めるとそれぞれ亜鉛39.8%，13.6%，銅1.46%，
1.08%，鉛1.01%，0.57%となる。このうち銅は瞬間
湯沸器に由来する量0.47%を含む。また、図-5

に見るよう54年8月29日の鉛の調査結果には異常なピークが見られた。このピークがないものとして計算すると0.64%となる。

4. 考察

表-3 重金属排出原単位(%)

元素	全生活排水中		水道水中重金属量(%)		廻転値	
	重金属量(%)	水道水	水道水	廻転	廻転	廻転
亜鉛	54.8.29	55.2.11				
	597.9	346.6	118.7			
	100%	58.0%	19.9%			
銅	75.6	12.75	9.43			
	100%	18.6%	12.5%			
鉛	47.5	8.83	4.99			
	100%	17.8%	10.0%			

、鉛の排出原単位を示した。水道水に由来する重金属排出原単位を示す。

a) 上段は54年8月29日、下段は55年2月11日の調査結果

b) 兼子葉他が名古屋市の10家庭で調査した結果

c) 東京都南多摩下水処理場汚泥

生活排水中重金属源と

d) 小林純他による

して重要と思われる

し尿に由来する重金属排出原単位と比較すると亜鉛、鉛は水道水の方が高く、銅はし尿の方が高かった。本研究の結果から亜鉛については水道管の材質を改良することにより下水汚泥中濃度をかなり減少させることが期待される。また、表-2に示したように水道水由来の重金属量について夏と冬の調査では結果にかなり差が見られた。この原因是水温、pH、溶存酸素濃度等が考えられるが、はっきりとはわからぬ。

(引用文献)

1) 高橋敬雄 下水汚泥の農地還元の基本的視点、公害研究8(3), 39(1979)

2) 横井武秋他 下水汚泥中の重金属濃度に関する実態調査 第3回神奈川県公害研究会発表会講演要旨集p34(1979)

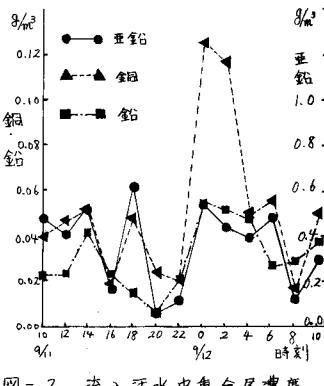


図-2 流入汚水中重金属濃度

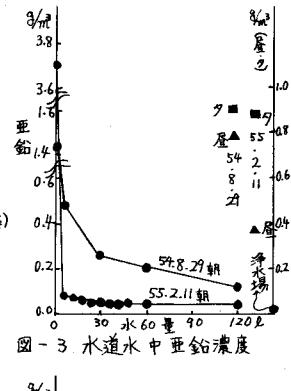


図-3 水道水中亜鉛濃度

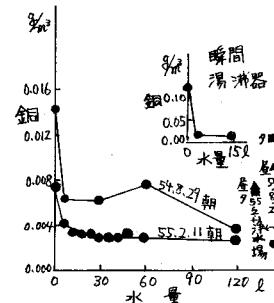


図-4 水道水中銅濃度

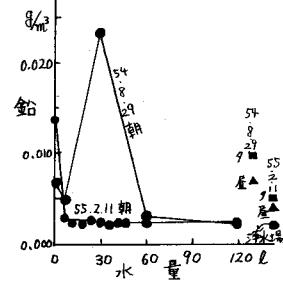


図-5 水道水中鉛濃度