

# 土壤による排水の浄化に関する研究（その1）

## —実験装置の概要と予備実験結果—

喜田大三 田中辰明  
塩出忠次 平松功

### Purification of Wastewater in Soil (Part 1)

—Outlines of the Experimental Facility and Results of Preliminary Examination—

Daizo Kita Tatsuaki Tanaka  
Chuji Shiode Isao Hiramatsu

#### Abstract

In recent years, attention has been given to soil filtration as an alternative for advanced wastewater treatment. For the purpose of investigating the purification capability of soil, a land treatment research facility was constructed and operated for about four months as a preliminary experiment. Effluent from a septic tank was diverted to the experimental facility at the rate of  $50\text{ l/m}^2\cdot\text{day}$ . The results below were obtained from these preliminary experiments. (1) Treated water was almost as clean as tap water in appearance and odor. (2) BOD and COD were purified to a considerable extent. (3) SS and phosphorous were perfectly removed. (4) Although nitrification occurred to some extent, there was almost no elimination of total nitrogen.

#### 概要

排水の土壤処理は古くから行われていた方法であるが、最近になってこの方法を三次処理として使おうという動きが盛んになり、再び注目されるようになった。そこで、土壤のもつ浄化能力を調査し、土壤処理の可能性を明らかにするために、当技術研究所内に実験装置を作製し、実験を開始した。流入原水には浄化槽排水を用い、散水負荷  $50\text{ l/m}^2\cdot\text{日}$  で約4ヶ月間散水を行った。今回の実験は基礎的データを得ることを目的として、植物を植えてない裸地の状態で行った。その結果次のことがわかった。(1) 色、臭いは完全に除去され、水道水と変わらない程度になった。(2) BOD、CODはほとんど問題にならない程度まで浄化された。(3) SS、リンは完全に浄化された。特に土壤のもつリンの浄化能力は非常に大きいことがわかった。(4) 硝素はアンモニアの硝化が起こった程度で全窒素ではほとんど除去されなかった。

#### 1. はじめに

欧米では、排水の土壤処理（浸透処理）は古くから行われていたが、20世紀に入って、散水ろ床法や活性汚泥法などの新しい水処理技術が発展するに伴い、次第にその数は減少していった。ところが、最近になって活性汚泥法を中心とする新しい水処理技術にも次のような問題点が出てきた。

(1) 処理水量の増大に伴う処理施設の大型化によって、放流水の環境に与える影響が大きくなり、処理場自体が新たな汚濁源になる危険が出てきた。

(2) 富栄養化の原因物質であり、潜在的な汚濁源とも

いえる窒素、リンが現状の処理施設では十分除去できない。

これらの問題点を解決するためにさまざまな処理技術が開発されてきているが、これとは平行して、古い技術である土壤処理を新たに三次処理として使おうという動きが米国を中心に盛んになってきた<sup>1)</sup>。

一方、我国においては、我国独特的土壤処理方式も開発されており<sup>2)</sup>、山間部の保養所やホテル、ゴルフ場などで採用されるケースが増えている。特に、放流先がないところや、放流先はあってもその水量が少いところなどでは、今後も土壤処理が採用される可能性が増えるものと考えられる。

土壤は、本来有機物や固型物の除去能力が高く、窒素やリンの栄養塩の除去効果ももっている。したがって、上述の問題を解決する一つの方法として、土壤を活用することは非常に有効と考えられる。しかしながら、土壤処理は処理水の浄化の良否を直接確認することが困難であるため地下水汚染の危険性という問題点を常にはらんでおり、そのため、散水負荷や散水方法などの運転条件の決定は慎重に行わなければならない。そこで、土壤の浄化能力を明らかにし、土壤処理施設の適切な運転条件を得ることを目的として、当技術研究所内に実験装置を作り、実験に着手したのでその概要を報告する。

## 2. 土壤中の汚濁物質の除去機構

土壤中の汚濁物質の除去の概念図を図-1に示す。土壤の有する浄化作用としては、吸着、凝集、ろ過、イオン交換、微生物による分解などが挙げられるが、その他にも植物や土壤中の小動物も浄化に関与しており、その機構は複雑である。以下に、主な汚濁物質の土壤中の浄化機構を概説する。

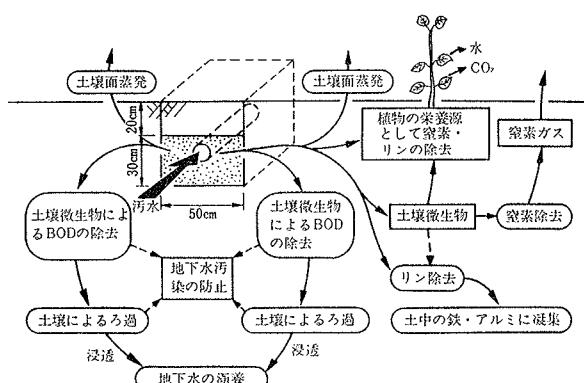


図-1 散水装置および土壤中の汚濁物質の除去過程

### 2.1. 有機物

有機物の除去は、主に生物学的作用によって達成される。土壤および土壤水によって抑留された有機物は、土壤中の微生物活動によって分解される。そのため、土壤の浄化能力は再生され、散水負荷を微生物の分解能力以下にすれば、有機物の除去能力は衰えない。

微生物による分解は、好気的分解と嫌気的分解に分けられる。好気的分解においては、好気性微生物は、酸素の存在下において排水中の有機物を酸化分解してエネルギーを獲得（呼吸）し、このエネルギーの一部を利用して新しい原形質を合成する。

土壤処理においては、嫌気的分解が起こることは目詰まりを起こす原因ともなるため、好気的分解により処理が行われる必要がある。

### 2.2. SS

土壤処理においては、SSは主としてろ過作用によって除去される。したがって、目詰まり防止のためには、流入原水中のSSをできるだけ小さくしておく必要がある。特に有機性のSSの多い場合には、嫌気的状態になりやすく、目詰まりが起こりやすい。しかしながら、土壤処理法には、目詰まりが生じた場合でも適当な休息時間をとることによって、目詰まり要因が生物的もしくは物理的作用によって取り除かれるという特長があるため、運転管理を適切に行うことによって目詰まり問題に対処することができると考えられる。

### 2.3. 硝 素

土壤処理における窒素の除去は、イオン交換や生物学的脱窒によって達成される。しかし、イオン交換は、その交換容量があまり大きくないため、基本的には生物学的脱窒で除去が達成される必要がある。

土壤は地表面下数10cm以上でもう嫌気的状態になっているため、脱窒を行うには都合のよい環境といえるが、土壤中で硝化も行ってしまうことは、排水の土壤中の滞留時間を考えた場合困難であるといえる。したがって、土壤処理の前処理の段階で硝化を十分に行っておく必要があると考えられる。

### 2.4. リン

土壤中のリンの除去は、凝集や吸着というような物理化学的作用によって達成される。したがって、散水負荷を決定するにあたっては、土壤の吸着容量を十分調査しておく必要がある。

リンの除去に関しては、散水を休息することによってリンの吸着能力が回復するという報告もあり<sup>3)</sup>、単に物理化学的作用だけでなく、生物作用も関与しているのではないかと見られているが、まだはっきりとはわかっていない。

なお、窒素やリンは植物の吸収によっても除去されるので、散水された水が植物の根によく吸収されるような散水方法を取ることも重要である。

### 2.5. 臭 気

土壤は本来大きな脱臭能力をもっている<sup>4)</sup>。土壤による脱臭の大きな特長は、脱臭過程に微生物が関与している点である。

臭気物質は土壤層の微細孔組織を通過し、土壤粒子の表面に接触する。そこで、それらは吸収や吸着のようなさまざまなメカニズムによって抑制される。抑制された臭気物質は土壤微生物による酸化分解を受け、土壤の脱臭能力は再び回復する。したがって、吸着剤を使った脱臭法などと違って、土壤の交換を行わなくても脱臭能力を維持することが可能となる。

### 3. 実験概要

#### 3.1. 実験装置

実験装置のフローシートを図-2に、装置の外観ならびに集水管および散水管を写真-1～3に示す。

浸透させた水を全量収集するため、関東ローム(赤色)層に、幅2m、長さ10m、深さ1.7mの穴を掘り、その中に防水シートを敷いて、再び土を埋めもどしてそれを模擬地面とした。土壤表面には通常は植物が生育しているが、今回は基礎的データを得るということで、裸地のままとした。散水装置は図-1に示したように、地面に幅50cm、深さ50cmのトレンチを掘り、中に砂質状の石炭灰を入れ、その中に散水管を通したものである。散水された水は、土壤中を浸潤運動によって広がってゆきながら浸透し、土壤による浄化を受け、集水管を通って集水槽に集められる。

#### 3.2. 実験条件

実験条件は次に示すとおりである。

- (1) 原水: 当研究所の敷地内にある社宅の浄化槽排水
- (2) 散水量:  $1\text{ m}^3/\text{日}$
- (3) 散水面積負荷:  $50\text{ l}/\text{m}^2 \cdot \text{日}$
- (4) 散水方法: 1時間に1回41.7lを回分的に供給

#### 3.3. 実験方法

調整槽に一旦貯えられた排水は、水中ポンプで

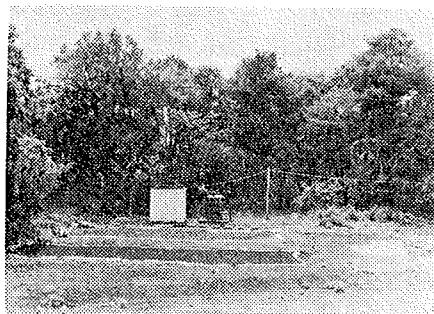


写真-1 実験装置外観

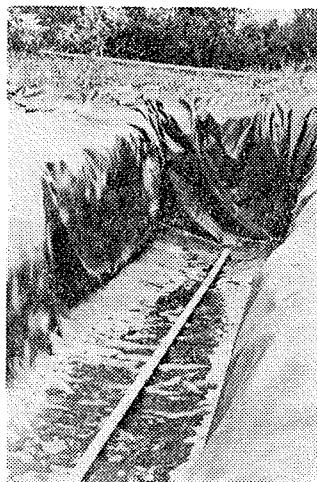


写真-2 防水シートと集水管



写真-3 散水管

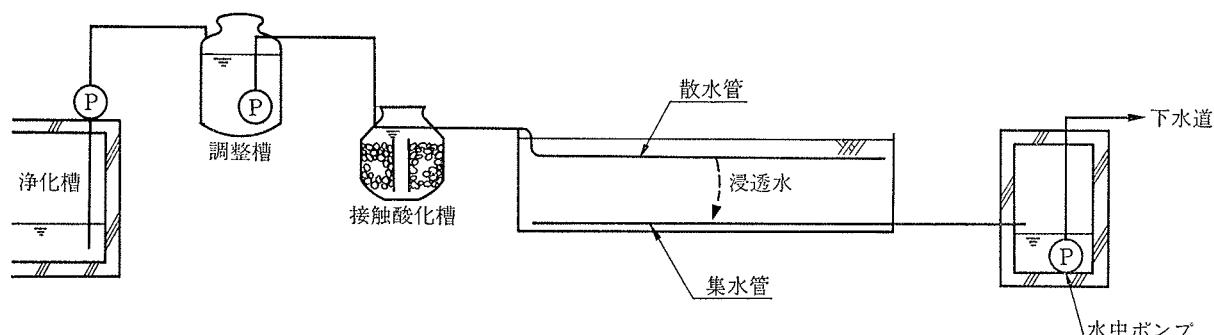


図-2 実験装置フローシート

項目	原水	処理水	除去率(%)
pH (-)	7.9	7.0	—
電気伝導度( $\mu\text{S}/\text{cm}$ )	1230	980	—
BOD (mg/l)	42.1	9.9	76.5
COD (mg/l)	41.3	7.4	82.1
SS (mg/l)	20.8	1.1	94.7
T-N (mg/l)	134.0	99.0	26.1
NH <sub>4</sub> -N (mg/l)	93.5	41.5	55.6
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> (mg/l)	28.4	0.06	99.8

表一 水質測定結果(平均値)

BOD, CODについては、ほぼ問題のない程度まで浄化されている。CODのみについてみれば、原水の値がかなり変動している(希釈水道水の流量調整がうまく行えなかったためこのように大きく変動した)のに対し、処理水は5~10 mg/lの間で比較的安定している。下水の二次処理水のBOD, CODの値が原水の値と同じ程度、あるいはそれ以下のことを考えれば、土壌処理を三次処理として用いることはかなり有望であるといえる。

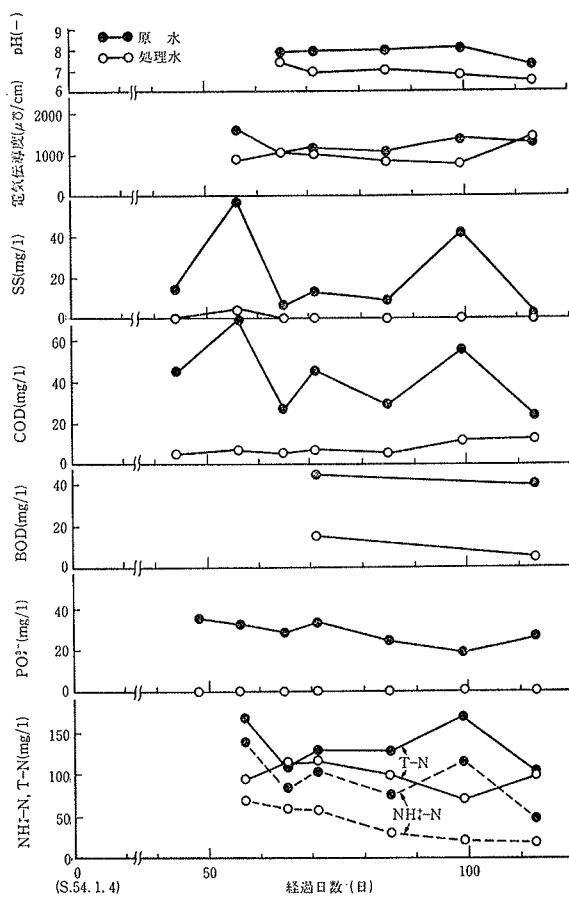
SS, リンについては、土壌によって完全に除去されている。特に、リンについては、原水濃度が30 mg/lと非常に高いのに対し、処理水はほぼ0であり、その除去率は99.8%にまで達している。実験に用いた土は関東ロームであるが、関東ロームはアルミニウム塩や鉄塩の含有率が高いため、このような高い除去率が得られたと考えられる。

これに対し、窒素の除去は、アンモニアの硝化が起こっている程度で、全窒素としてはほとんど除去されていない。この原因としては、

- (1) 流入水の窒素濃度が有機物濃度に比べて高すぎる(C/N比が小さすぎる)うえ、その大部分がアンモニア性窒素であった。
  - (2) 裸地での実験であるため、植物による吸収が全くなかった。
  - (3) 冬期に実験を開始したので、土壌中の微生物の活動が盛んでなかった。
- などが考えられる。

## 5. まとめ

土壌のもつ浄化能力の基礎データを得ることを目的として、裸地での実験を行った。土壌のもつ浄化能力は大



図一 水質測定結果

きく。窒素以外の項目については良好な処理結果が得られた。特に、SS, リンはほぼ完全に除去された。窒素については、根本的問題もあるので、それらの解決を含めて今後研究を進めていく予定である。

## 参考文献

- 1) EPA: Alternative Waste Management Technique for Best Practicable Waste Treatment, EPA-430/9-75-013, (1975)
- 2) 新見, 有水: 汚水の土壤浄化法研究—総論—, 毛管浄化研究会, (1977)
- 3) Tofflemire, T. J.: Phosphate Removal by Sands and Soils, Ground Water, 15-5, (1977), pp. 377~387
- 4) Helmer, R.: Desodorisierung von Geruchsbeladener abluft in Bodenfiltern, Ges.-Ing., 95-1, (1974), pp. 21~26
- 5) 日本下水道協会編: 下水試験方法, (1974)