

## II-10 雨水浸透装置の研究(1)

東京都土木技術研究所 正員 米田 宗弘  
 同上 正員 山本 弥四郎  
 同上 正員○小川 進

### I. 緒言

東京都建設局では、総合治水対策を実施し、その一環として雨水浸透装置を開発し、目黒川、神田川などの流域に設置しつつある(図1)。従来の浸透装置には、浸透層の目詰りと地下水汚染という欠陥があり、それを防ぐために建設局の装置にはフィルターを設けた。本研究では、このフィルターを適正に設計するために、フィルター材の特性に関する基礎的実験を行なった。

### II. 実験方法

- (1) フィルター材は、脱脂綿、5mm目の麻布、約0.5mm径のスポンジ、約1mm孔径の不織布(マット材)、約0.1mm孔径の不織布(不織布A)、約100μm孔径の不織布(不織布B)、約1mm径の塊状の活性炭、陰陽両イオン交換樹脂の8種に分けて実験した。

- (2) 実験は、フィルター材の透水試験、粘土・シルト分の3過試験、重金属及び油分の吸着試験を行なった。フィルター材は、図2に示すように、カラス製の内径50mmのフィルターケースに、ポリエチレン製の7.5mmの網と互層にして、1層10mm、5層×50mm厚となるようにセットした。

- (3) 定水位透水試験：フィルターを定水位で保ちながら、純水及び粘土・シルト分の約0.5wt%を含む泥水を9l注ぎ、通過した泥水を定量3瓶で3過し、その重量を測定した。またフィルター材の重量変化を測定し、カットレ王粘土・シルト分を求めた。

- (4) 重金属の定量分析：Cr<sup>6+</sup>、Mn<sup>2+</sup>、Cd<sup>2+</sup>、Tl<sup>3+</sup>のイオニ各々10ppm含む水溶液を各3ml用意し、フィルターを通過させ、その通過した溶液を「工場排水試験方法」(JIS K 0102(1982))に基づいて、原子吸光分析を行ない、各イオニの定量を行なった。

- (5) 油分の定量分析：活性炭に対する機械油を5mlレノ100ppm含む水溶液を通過させ、その通過した溶液を(4)と同じく「工場排水試験方法」に基づいて、ノルマルヘキサン抽出を行ない、油分を定量した。

### III. 実験結果

- (1) 透水試験及び3過試験：表1に透水試験と粘土・シルト分の3過試験の結果を示す。フィルター材の5層うち、上の1層の重量変化と5層全ての重量変化とから、1層及び5層の3過率(粘土・シルト分の除去率)を求めた。また純水の場合の透水係数も初期透水係数、泥水(0.5wt%粘土・シルト分混泥水)を9l通過させた、最終の透水係数を終期透水係数とした。この結果、脱脂綿

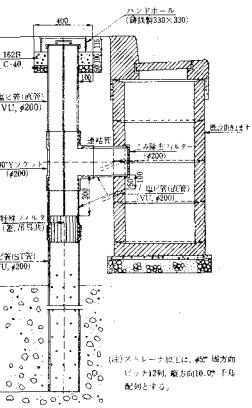


図1 「たて型」標準構造図

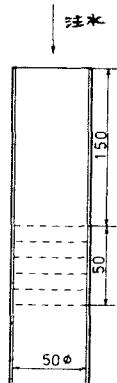


図2 フィルターケース

表1 粘土・シルト分の3過率

項目	1層の3過率	5層の3過率	初期透水係数	終期透水係数
脱脂綿	86.2%	88.5%	$3.7 \times 10^{-2} \text{ cm/s}$	$6.9 \times 10^{-3} \text{ cm/s}$
麻布	5.4	10.2	2.2	$7.6 \times 10^{-1}$
スポンジ	60.9	93.0	$1.1 \times 10^{-1}$	$6.0 \times 10^{-3}$
不織布B	70.7	71.9	$2.0 \times 10^{-1}$	$1.6 \times 10^{-3}$

活性炭が $2.0 \times 10^{-1}$ 、イオン交換樹脂が $4.3 \times 10^{-1}$ （単位はいずれも $\text{mg}/\text{s}$ ）である。E。

(2)重金属の定量分析：表2に重金属の定量分析の結果を示す。

$\text{Cr}^{6+}$ はフィルター一样では全く取れず、逆にイオニ交換

樹脂では98%の収率となる。この $\text{Pb}^{2+}$ はフィルター一样でもある程度、取れる。麻布は $\text{Cr}^{6+}$ 以外のイオニがある程度、取る。また活性炭には選択性があり、た。

(3)油分の定量分析：図3に活性炭の油分のノルマルヘキサン抽出の結果を示す。ノルマルヘキサン抽出では、1 ppmが定量限界である。15 ppmの溶液の場合、1 ppm以下である。また100 ppmの溶液では、2~7 ppmと幅がある。

#### IV. 考察

(1)透水係数：現在、使われているフィルターは、図3に示すように、フィルター材の直徑が200mm（厚さが50mmである）、フィルター材上面から150mmの余裕がある。もし、100m<sup>2</sup>上降雨強度50mm/hの雨が降るとし、その1割の雨水浸透装置に流入すれば、毎時0.5m<sup>3</sup>であるから、フィルター材の透水係数は $1.5 \times 10^{-1}$  cm/hである必要である。脂脂錦は透水係数の点で使用できることになる。また、不織布Bは1層と2層とで粘土・シルト分の収率に差がないので、1層（3枚重ね）で十分である。さらに粘土・シルト分がフィルター材の透水係数を著しく低下させるので、構造的に除去するようしなければならない。

(2)重金属：図2に示すように、重金属を確実に捕捉するにはイオン交換樹脂しかない。しかし水質によっては、麻布、不織布、活性炭によつても十分である。陰イオンに関しては、実験的に確認する必要がある。

(3)油分：活性炭により15 ppm以下の油分は1 ppm以下に除去できるので、水質の面から採用すべきである。一般的な有機物に関して、実験していないが、同様の結果が得られるものと考える。

(4)フィルターの改良：図3に現在、使われているフィルターを示すが、粘土・シルト分が堆積し、透水係数が低下している。以上の結果より、従来のフィルターを改良したものと図4に示す。フィルターの全長を長くし、2重とし、内部に不織布を巻いた筒状フィルターと底部に活性炭とイオン交換樹脂からなる3週部からなる。これにより、透水係数の向上と水質浄化が得られることが期待される。

#### V. 謝辞

本実験にあたり、辻太一郎氏（東大工学部）の助力、松崎みどり氏をはじめとする東京都環境保全局課員諸氏の協力があり、ここに記し、ここにまとめて謝意を表す。

#### VI. 参考文献

小昭和56年度「東京都土木技術研究所年報」東京都土木技術研究所

表2 重金属の定量分析

フィルター	イオン	$\text{Cr}^{6+}$	$\text{Mn}^{2+}$	$\text{Cd}^{2+}$	$\text{Pb}^{2+}$
脂脂錦		0%	6%	0%	16%
麻布		0	17	18	36
マット材		0	0	0	6
スポンジ		0	0	1	0
不織布 A		0	21	3	2
不織布 B		0	6	6	34
活性炭		6	42	1	58
イオン交換樹脂		98	70	73	45

表3 油分の定量分析

注水濃度	3週水濃度
15 ppm	<1 ppm
100	2~9

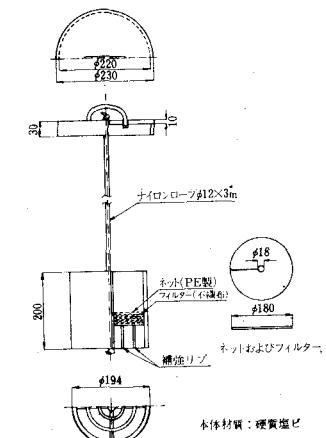


図3: 特殊フィルターの形状

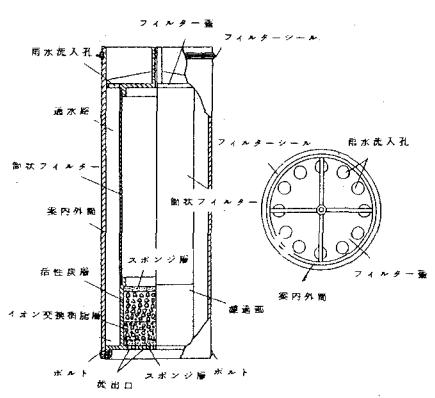


図4: 新フィルターの形状