

東京大学 工学部 都市工学科 正員 工博 杉木昭典

1. はじめに

筆者は、隅田川の汚漏予測に用いた感潮部の汚漏構造についての研究を行ない、昨年一念の結論をえた。その一部は既に第3回日本工学討論会などで発表したが、これは隅田川に用いた二、三の因子について詳説を行ない、今後の研究の方向を示すものである。

2. 計算方法

隅田川の水質の予測に用いた方法は、Ketchum が提案した tidal prism の概念を拡張した Thames 方式によつた。

まず二つの河口部は、完全混全であると仮定し、ある地盤から流入した物質は、潮流による混合 (Tidal Mixing) によって右図に示すように投入地盤の上下流に分散する。今時刻単位で潮流時にとり、B 点に投入された物質が、1 潮瞬後分散する割合を P_1, P_2 とし、原点に残る部分は $1 - P_1 - P_2$ となる。拡散距離は L で、これは一潮流の水分子の移動する距離にはほぼ等しい。

この計算において、固有流による移動と潮流による混合とに分け計算を実施することにより、水理条件のかなり範囲にありて L, P_1, P_2 がわかりなくして Preddy は Thames に提出した。すなはち、汚漏予測には、水と塩分の保存条件を基礎として行なう。すなはち

(1) ある期間、ある流域内に上流に運びれた塩分は、この期間のあたりに上流にあら塩分量がそのままにあつた塩分量とこの期間 河口に流出した塩分量をさし引いてものと等しい。

(2) この流域に入れる水の量 につけども (1) と同様 保存条件を満足していふ。また混合のみによつて水塊の移動はない。

この二つの条件から次式がえられる。たゞし T 潮瞬の平均を考慮する。

$$\frac{1}{n} \left[\sum_{j=1}^n C A P_2 \frac{L-x}{L} dx + \sum_{j=1}^{-L} C A P_1 \frac{L+x}{L} dx \right] = \frac{1}{n} \left[\sum_{j=1}^n R C + S \right] \quad (1)$$

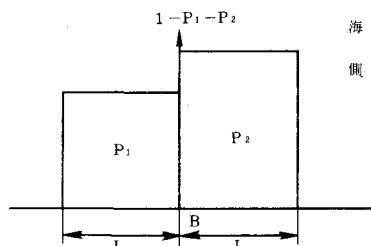
$$\int_0^L A P_2 \frac{L-x}{L} dx + \int_0^L A P_1 \frac{L+x}{L} dx = 0 \quad (2)$$

ここで、 L : 混合距離 P_1 : 混合係数 (上流側) P_2 : 混合係数 (下流側) C : 塩素イオン又は塩分濃度 A : 单潮瞬の流速 R : T 潮瞬の固有流量 S : T 潮瞬 増減した塩素イオン又は塩分濃度

BOD 分布の予測

$X = A P_1, Y = A P_2, L, A$ は問題、かくして塩分濃度などによつて定められると、これら用ひて BOD 分布を (1) 固有流による移動および (2) 混合による合計予測することができる。

感潮部混合模型



計算は次式となる。

$$B' = B e^{-kT} + \int_0^T I e^{-k(T-t)} dt \quad \dots \dots \dots \quad (3)$$

$$B' = \frac{1}{A} \left[\int_0^L \frac{B'Y}{L} dx + \int_{-L}^0 \frac{B'X}{L} dx + B'(A - X - Y) \right] \quad \dots \quad (4)$$

二、2" B; ある期間TのはじめのBOD, B'; 一潮時移進後のBOD (Δx 離れた地奥のBOD) B"; 混合後のBOD K; 河水中の脱酸素恒数 T; 初期状態より更に流入地奥に要する時間

DO分布

溶存酸素分布は、 BOD 分布と同様に、殺菌上混合の分子計算を行なう。計算式は次のようである。

$$D' = \frac{1}{A} \left[\int_0^L \frac{\partial Y}{L} dx + \int_{-L}^0 \frac{\partial X}{L} dx + D'(A - x - r) \right] \quad (6)$$

二-14. D: 期間のはじめの河水中の DO 不足量, D' : T' 期間後 酸素中 脱酸素水における
酸素不足量, D'' : 混合後の酸素不足量 K: 脱酸素恒数 g: 酸素溶解度
H: 平均水深 B: BOD 値である。

3. ん あえい P₁, P₂ へ ??

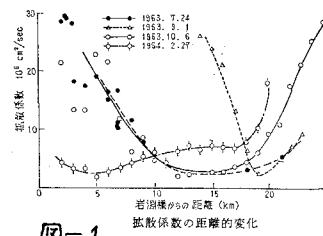
一般に流水中の拡散現象は、拡散方程式を基礎として解析を進めるのが普通である。Kent ちは基礎式を差分に直して数値的にとかうとしている。一方 Holly と Harleman は、Taylor の管内の拡散係数の理論を、水位変動のみのある実地盤での変動のない感潮部の拡散現象に拡張した。

陽図川につけた、幾つかの観測点から 採取保数を計算してみると 図-1のようになる。ただしニの場合は採取保数は次式で用いた。

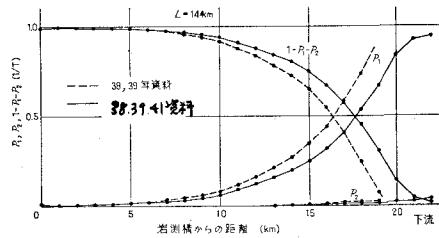
$$K_f = \frac{Q_f \cdot f_{x+2\alpha x}}{A(f_{x+\alpha x} - f_{x-\alpha x})} \quad \dots \quad (7)$$

g : 墙面浓度 k_f : 粒数系数
 A : 截面積 Q_f : 固有流量

二の図からみると、感潮河川に近い2 拖曳係数を水理量から推定しようとすると今は今のだけ絶望的であるように見える。さて著者らが Thames 方式を隅田川に適用するに当つて L , P , R を実測試料から求めると3と 図-2, 図-3 のようになる。 L は前述のように 水分子が一潮汐に移動する距離であるが、特別の場合を除いて隅田川においては $L = 14 \text{ km}$ といよいよである。



IV-1



$$\text{②} - 2 \quad P_1, P_2 \text{ および } 1 - P_1 - P_2$$

さらに $L=14\text{ km}$ 近傍における3値と実測値との関係を示すと図-4 のようになり、 Δ の変動による誤差はあまり顕著ではない。

汚濁物質の分散割合を示す P_1, P_2 の実測値によると変化を示すと図-2 のようになる。 P_1, P_2 につき 112 条件による 2 多少の変動がみえども、実際計算に用いた中で P_1 および P_2 につき 112 A(種類)をかけた X, Y につき 112 みると 図-3 に示すように条件による変動はあまり認められず、ほぼ一定として考慮するよりはかかる。

4. 雨後の気候数

空気中の酸素が水中に溶解する度合につきには Doffino-O'Conor, Doffino やりに著者らが提案した Leveich 理論の応用などがあり、まず水も非感潮部の流水に対してあり、流速、水位 さらに 盐分濃度などが変動する場合にはあまり適切な方法はない。従つて隅田川では次式で定義された 酸素交換係数を用いることとした。

$$\frac{dD}{dt} = - \frac{f}{Z} D \quad \dots \dots \dots \quad (8)$$

f : 酸素交換係数 cm^2/hr Z : 水深 cm
 D : 酸素不足量

下流域の酸素不足量は

$$D = D_0 e^{-\int_0^T \frac{f}{Z} dt} \quad \dots \dots \dots \quad (9)$$

である。現況の BOD 分布、あるいは溶存酸素分布を用ひ、 f を 1 cm/hr から 15 cm/hr と仮定し、1 潟時前後の酸素不足量の差を示すと図-5 となる。もしすべての條件が安定していようとすると二の値は零でなければならぬが、計算値をみると上流側が負、下流側が正である。

二小ば十倍と全川にわたり一定と仮定したことおよび流入水の溶存酸素が皆無と考へた場合、二小を考慮すれば図-6 のようになる。

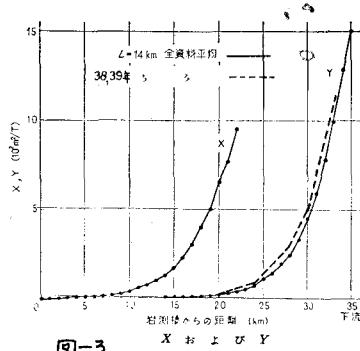


図-3

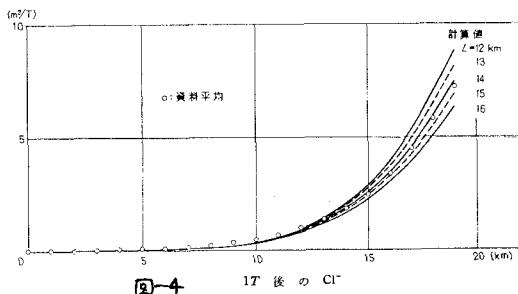


図-4

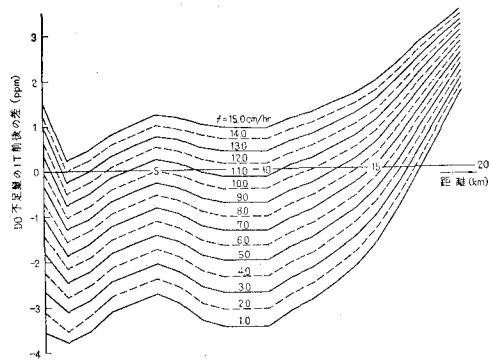
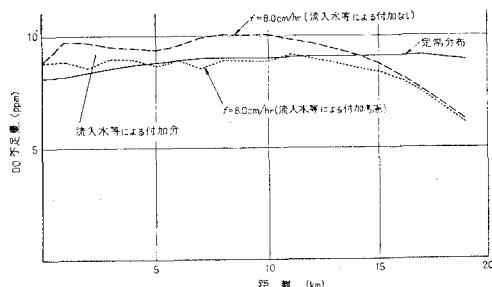


図-5

図-6 $f=8.0\text{ cm}/\text{hr}$ としたときの溶存酸素不足量の実測値と計算値

しかし 図-6 における計算値と実測値との差は主として 江東内水の隅田川への影響を示すものと考えられる。しかし今の幹線が現在のところではない。

上述のようにして求めた L , P_1 , P_2 は 11.2 で検証のための計算結果を示すと 図-7, 8 のようである。すなはち 水理条件を一定とし、汚濁負荷状況と 12 無汚濁の状態を初期条件として計算した。この結果 ほぼ 8 Tidal (日常日) に計算結果は収斂するに至った。

溶存酸素につきは、ほぼ満足すべきであると考えられる。

5. 計画流量 11.2

建設者が隅田川汚濁対策として 昭和39年完成した淨化用水路を用り、昭和39年9・10月に試験通水を行ない、40年5月以降、荒川本川の流量に余裕のある限り、當時淨化用水を新河岸川から隅田川に流入し、 11.3 。

この結果を整理すると、志茂橋あたり、小台橋ではその効果は顕著であるが、両国橋ではその効果が必ずしも明らかではない。このことは、固有流量の変化、すなはち、隅田川と新河岸川合流点における $40 \text{ m}^3/\text{s}$ 、小台橋 $25 \text{ m}^3/\text{s}$ 、さらに両国橋では $80 \text{ m}^3/\text{s}$ に達し、さらに淨化用水 $0, 10, 20, 30 \text{ m}^3/\text{s}$ としてもその効果は薄まる、ことは明らかである。しかしながら、淨化用水の確保につきは、十分に確率的な取扱方法につき研究すべきであると考える。

最後に、本研究に協力された建設省河川局・東京地方建設局・土木研究所の皆様に感謝の意を表します。

参考文献の主なるものは次の通りです。

1. The Effects of Polluting Discharges on Thames Estuary, H.M.S.O. 1964

2. 杉本 駿典 感潮河川の汚濁対策; 特に隅田川について、建設省土木研究所報告 133号

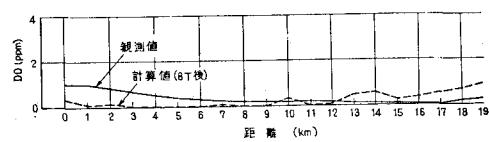


図-7 溶存酸素計算値と実測値

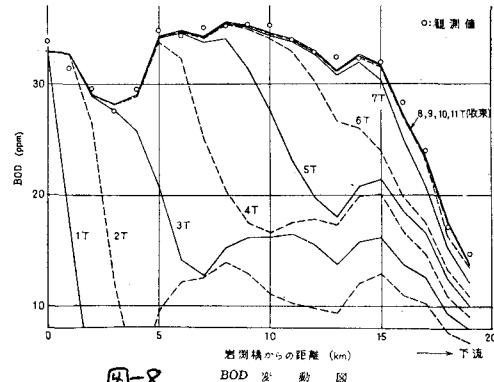


図-8 BOD 变動図

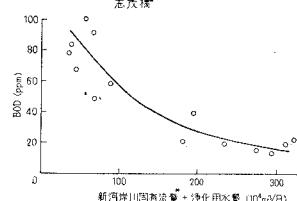
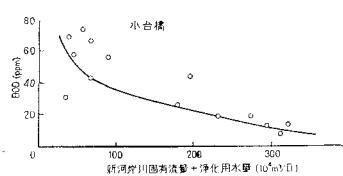
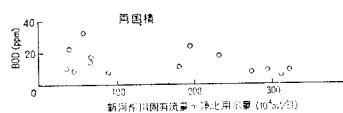


図-9 新河岸川流量と水質との関係