

II-386

## 有機スズ化合物の環境動態について

京都大学環境保全センター

渡辺 信久 酒井 伸一 高月 紘

優れた殺生物性を示す3価の有機スズ化合物は海洋等での防汚剤及び船底塗料（水の抵抗を増す藻や貝類の付着を防ぐ）を中心に広く使われてきている。中でも、トリブチルスズ化合物（以下、TBTと記す）は、その高い毒性（水生生物のLC<sub>50</sub>は、数ppbに集中し、さらに低濃度で、幼生の生育不良が顕著に起こる）と蓄積性から、大きな問題となりつつある。本研究では、閉鎖性水域に放出されたTBTの環境動態を解析するため、水系環境のコンパートメントモデルを定式化し、現在得られているパラメーターをもとにして、試算を行った。

## 1 評価環境の設定と基礎式

船底塗料等に用いられているTBTが大量に放出される先は、産業活動の盛んな閉鎖性水域であることが多い。そのため、解析の対象とする「評価環境」としては水系環境を設定した。そして水系環境を3つのコンパートメントに分け、それぞれ、表面ミクロ層コンパートメント、水コンパートメント、底質コンパートメントとした。図1に設定した評価環境を示す。

さらに、3コパートメント系での定式化を以下のようにおこなった。ここではTBTからブチル基がはずれることを分解と呼ぶ。

## 表面ミクロ層コンパートメント（添え字は”su”）

$$V_{su} \frac{dC_{su}}{dt} = A_{su,w} J_{w,su} + bA_{su,w} C_w - wV_{su} C_{su} - r_{su} V_{su} C_{su} \quad (1)$$

## 水コンパートメント

(添え字は”w”)

$$V_w \frac{dC_w}{dt} = A_{su,w} J_{su,w} + A_{w, sed} J_{sed,w} - bA_{su,w} C_w + wV_{su} C_{su} - M_{dep} A_{w, sed} K_{SS,w} C_w + M_{ent} A_{w, sed} C_{sed} / \rho_{sed} - r_w V_w C_w + I_w \quad (2)$$

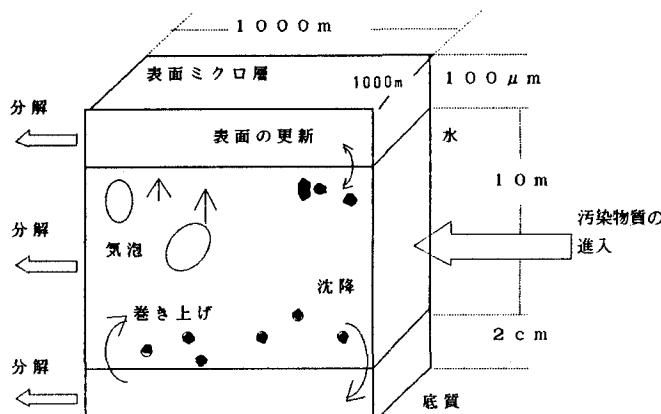


図1 設定した評価環境

## 底質コンパートメント(添え字は”sed”)

$$V_{sed} \frac{dC_{sed}}{dt} = A_{w, sed} J_{w, sed} + M_{dep} A_{w, sed} K_{SS,w} C_w - M_{ent} A_{w, sed} C_{sed} / \rho_{sed} - r_{sed} V_{sed} C_{sed} + I_{sed} \quad (3)$$

## 2 パラメーターの推定

設定した評価環境の体積等は、図1の通りである。この他、TBTの輸送に関するパラメーター、および分解速度定数などが必要である。これらのパラメーターを推定した結果を表1に示す。

表1 パラメーターの推定

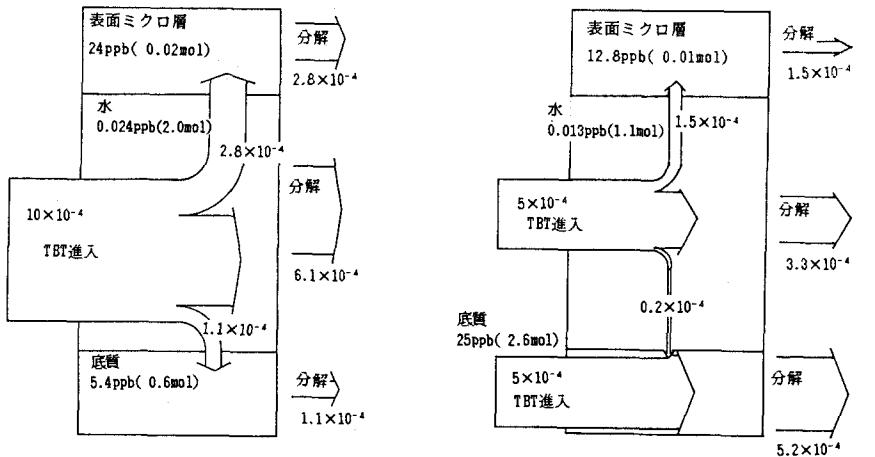
記号	内容	値(単位)	Ref.
J <sub>i,j</sub>	濃度勾配によって生じるTBTのフックス	Negligible	
b	気泡によるTBTの輸送係数	0.03~0.1~0.3 (m/hr)	1)
W	波等による水表面の更新率	0.1~1~10 (1/hr)	
K <sub>w,ss</sub>	水中濃度からSS中濃度への換算係数	3 ((mol/kg)/(mol/m <sup>3</sup> ))	2)3)
I <sub>w</sub>	TBTの水コンパートメントへの進入量	1(or 0.5) × 10 <sup>-3</sup> (mol/hr)	
I <sub>sed</sub>	TBTの底質コンパートメントへの進入量	0(or 0.5) × 10 <sup>-3</sup> (mol/hr)	
M <sub>dep</sub>	SSの沈降量	1~2~5 × 10 <sup>-4</sup> (kg/hr/m <sup>2</sup> )	4)
M <sub>ent</sub>	底質の巻き上げ量	1~2~5 × 10 <sup>-4</sup> (kg/hr/m <sup>2</sup> )	
ρ <sub>sed</sub>	底質の密度(乾燥密度)	2500 (kg/m <sup>3</sup> )	
I <sub>su</sub>	表面ミクロ層コンパートメントでのTBTの分解速度定数	3~14~60 × 10 <sup>-3</sup> (1/hr)	5)6)
I <sub>w</sub>	水コンパートメントでのTBTの分解速度定数	3 × 10 <sup>-4</sup> (1/hr)	7)8)
I <sub>sed</sub>	底質コンパートメントでのTBTの分解速度定数	2 × 10 <sup>-4</sup> (1/hr)	9)

注: アンダーラインは「標準的な値」である。

## 3 動態モデルの解析

上述のモデル式に、表1で示すパラメーターを代入して解を得た。パラメーターに幅がある場合は「標準的な値」を用いた。定常状態に達したときのTBTの運命を図2に示す。

TBTの船底塗料からの溶出に起因するI<sub>w</sub>について

a) 水コンパートメントにのみ、TBTが進入  
b) 水コンパートメントと底質コンパートメントの両方に  
同量ずつTBTが進入

注1) 単位は、特に示していないものについては mol/hr  
注2) 各コンパートメントでの濃度はスズ換算  
注3) ()内は各コンパートメントでのTBTの保持量

については、3割が表面ミクロ層コンパートメントで分解を受けている。しかし、底質コンパートメントに、汚染物質が直接進入すると、他のコンパートメントへ移動しにくいため、底質コンパートメント中のTBT保持量及び濃度は、容易に上昇することが読み取れる。

しかし、ここで用いたパラメーターの値は、あくまで幅のある値の代表値であり、この結果は計算の一例に過ぎない。今後は、これらのパラメーターの推定のための、実験的研究もまじえた更なる研究の発展が必要であろう。

## 参考文献

- Wallace G.T.Jr. et.al., 1978, Limnol. Oceanogr., Vol.23, 1155-1167,
- Maguire R.J., 1986, Oceans, Vol.4, 1252-1255,
- Cardwell R.D. et.al., Oceans, Vol.4, 1117-1129,
- 清水ら, 1985, 水質汚濁研究, 8卷, 304-313,
- 高橋ら, 1987, 日本化学会誌, 181-185,
- Maguire R.J. et.al., 1983, J. Agric. Food Chem., Vol.31, 1060-1065,
- Maguire R.J. et.al., 1985, J. Agric. Food Chem., Vol.33, 947-953,
- Clark E.A. et.al., 1988, Environ. Sci. Technol., Vol.22, 600-604,
- Stang P.M. et.al., 1986, Oceans, Vol.4, 1256-1261