

富栄養水域における底質評価に関する研究 その1

山口大学工学部 正員 ○浮田正夫
正員 中西 弘

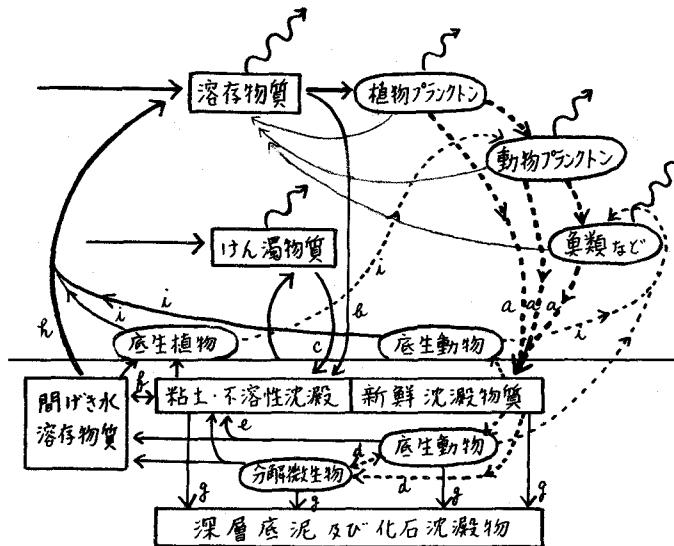


図1 底泥と水の間の物質交換

を無機化して再び水域に回帰させる栄養塩再生の場として底泥をとらえることができる。このような立場からみれば、底泥と水との物質交換を考えることは、一次生産の研究などと並んで非常に重要であることがわかる。

底泥を中心とした物質交換の機構は次の三段階に分けて考えることができる。(a)～(c) 図中記号)

- ① 堆積機構 生物遺骸の沈殿(a), 溶解性物質の吸着, 沈殿(b), SSの物理的沈殿(c)
- ② 泥中の変化機構 有機物の分解無機化(d), 吸着沈殿平衡の移動(e)(f), 腐植化, 化石化(g)
- ③ 滲出機構 間げき水よりの濃度拡散(h), 生物の体外排泄摂食活動によるもの(i)

泥の研究を行なう場合にはこれら動態解析に先行し、並行して現状状態を把握し静態分析も行なう必要がある。関与する要素が複雑であるため、数多くの泥について多くのデータをとり、統計的手法で要素の取扱い模様を行う必要がある。これらの関係が総合的に整理されて、「富栄養化の進行度はどの程度か」、「底泥の汚濁源としての寄与は現在どの程度か、排出源規制改善後はどうか」、「N, Pの環境容量は」といった問い合わせに答える糸口ができるものと思われる。本報告は③の滲出機構を知るために行なった実験のうち、定性的予備実験の結果を中心として報告する。参考のため、西瀬戸における底質調査から得られた重要な成果を3点だけ挙げる。

- ① 間げき水中の $\text{NH}_4\text{-N}$, $\text{PO}_4\text{-P}$, TS(全硫化物)は比較的水の富栄養度をよく反映している。
- ② TN, TPと強熱減量の間には正相関がみとめられる。
- ③ 間げき水中の $\text{NH}_4\text{-N}$, $\text{PO}_4\text{-P}$ と TN, TP の間にはあまり相関がない。

3 実験方法 採泥はエックマンバージ型採泥器で行ない、採取してよく水をきり、10～15 cm の泥層をパットの中で混ぜ合わせ、1～2 L 容器広ロポリビンに満杯密栓してもらがえる。20°Cに通常4～5日放置したのち、上の水をのぞき、よく混合して湿泥試料とした。間げき水は 10,000 r.p.m. 15～20 分湿泥試料を遠心した上清を NO.5B のろ紙にてろ過し分析に供した。溶出実験の採水試料は、図2～4に示すように 8,000 r.p.m. 5 分の遠心上清を、図5以降に示すように NO.5B のろ紙でろ過したのち分析に供した。

溶出実験は次に示すような色々な方法で行なった。実験結果を示す図にそれぞれ用いた方法の記号を記してお

1. まえがき 近年、水質と底質の相互作用についての関心が高まりつつあるが対象としての複雑性のために、あまり研究がなされていない。ことに窒素、リンの物質交換現象についての研究はその一般性と重要性のわりには不十分である。我々は西瀬戸の富栄養水域の底泥を対象にして、水質汚濁における底泥の位置づけを明らかにすべく取り組んでいる。

2. 底泥研究の意義 水域の富栄養状態を診断するためには最終的には図1に示すような動態を明らかにしなければならない。図は一見複雑であるが、N, Pに関して単純化して考えれば、有機体中のN, P

- A. 広口ポリビン(250ml容)のバッテ静置溶出実験 A-1 初発時より静置 A-2 初発時振とう(15分)
 B. ピーカー(0.5, 1l容), 流動パラフィンシール, 連続静置溶出実験 (パラフィン 50~100ml)
 静置のまま一定位置よりサイホンで試料採取し, B-1-1 初発時より静置 B-1-2 初発時まきあげ
 試料採取時, 上水のみジャー・スターにて30分間 低速搅拌…B-2
 C 溶出実験用透明塗ビ製円筒容器(3.5l容) N₂シール, 連続静置溶出実験 試料採取時バイアロミ
 キヤーで上水のみ低速搅拌(5分)し, 採水量だけ新しい海水を補給する。通常滞留日数5日間とした。
 実験は20°C恒温室で行ない, 作業時以外は暗条件とした。

分析方法として NH₄-N については、図3までは環境庁の海域調査方法によるインドフェノール法を、図5以降は、フェノール、次亜塩素酸ソーダを増強したインドフェノール改変法によった。PO₄-P については吐酒石、アスコルビン酸で還元する、Harwoodらの方法により分析した。

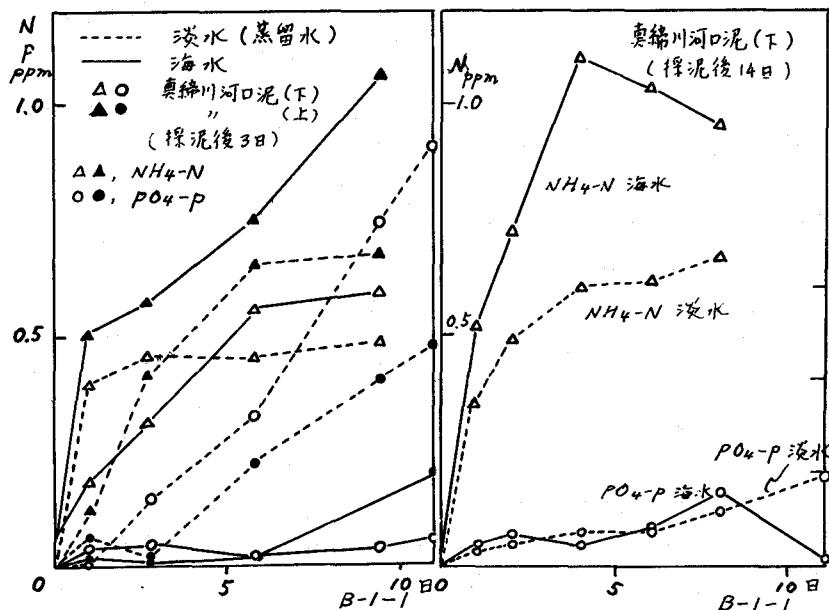


図2 海水と淡水の相異と泥風乾の効果 (両実験とも浸泥50g/l)

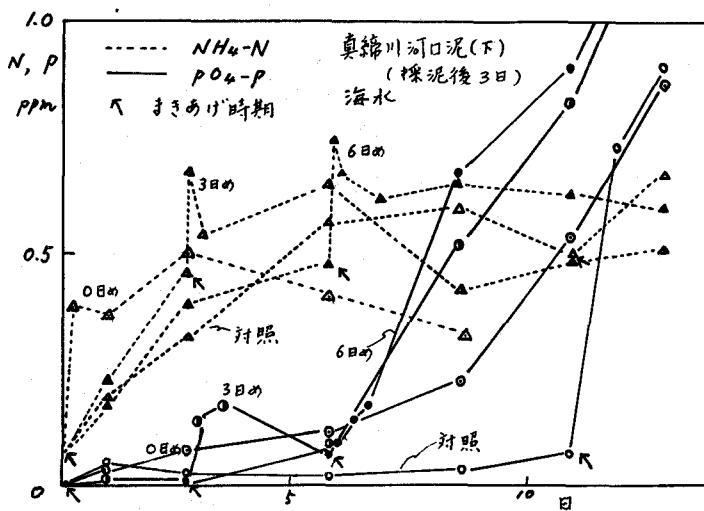


図3 溶出にあよぼすまきあげの影響 B-1

4. 実験結果と考察

① 感潮域泥のNH₄-N
 PO₄-P(以下略してN
 Pと云う)の溶出
 (海水と淡水の相違)
 図2に示めすごとくN
 Pの溶出は一般に海水の方
 が多いようと思われ、と
 くに淡水と接することの
 多い上流部(河口より約
 0.7km)の泥の方にその
 傾向が強い。一方Pの
 溶出は淡水の方が大きく
 海水に接することの多い
 下流部(河口より0.2~0.3
 km)の泥についてその
 傾向が著しい。

Nの場合は海水の陽イオ
 ンによるイオン交換のためであろう。P
 の場合は、同時に測定したDOの変化を
 みると、淡水として蒸留水を用いたせ
 ば、DOの減少が淡水よりも海水の方が
 早いにもかかわらず、淡水の溶出の方が
 大きいのは、不溶性沈殿の再溶解がある
 ためと考えられる。

(乾泥効果)

湿泥を外気にさらしたまま放置してお
 くと、水分は蒸発して、表面から泥の酸
 化が進行する。この場合、図2右図と左
 図の同じ記号を比較してみると、Nの溶
 出は増加し、Pは逆に減少する。この傾

向は別の実験で、下水処理場埋立地の汚泥を用いた場合も同様であった。酸化されることによって有機物の無機化が促進され、Nの溶出は増加するが、Pは好気条件では無機化してもすぐ吸着沈殿により不溶化してしまうためであろうと思われる。

② 泥のまきあげ効果 前ページ図3の実験は、B-1の方法で行なっているので、正確に代表濃度を測定しておらず、Nの後期は還元性物質の定量阻害により測定危険にはづきがあるようだ、大体の傾向しかつかめないが、次のことがいえる。Nは間けき水の中のものがすぐに洗い出されるが、すでに濃度匀配がにくくなつた時期にまきあげても、その効果はあまりない。しかし現場においては、溶出したNはたえず大量の水に希釈分散されるので、この効果は大であろう。一方Pはまきあげの効果はすぐには表われず、表面泥の更新、上層水の酸素消費促進により底泥表面の還元状態をはやめる効果があるようである。底層が十分嫌気的である時には、現場においても、まきあげの効果大であろうが、一般にはこの影響はPについてではなくかう。

③ 上層水の汚濁度との関係 上層水のグルコースを0, 10, 20 ppmになるように添加してその影響をみたところ、Nについては顕著な変化はないが、Pについては、図4に示すごとく、かなりの溶出促進がみられた。同時に測定したDOをみると、添加量の多いものほどDOの減少がはやく、また初期のまきあげはその傾向を助長している。11~15日ごろからのPの再吸着は添加したグルコースの消費とともに、DOが回復してくるためと思われる。しかしDOはこの時期0.4~1.0 ppmと以外に低いが、実際に、底層附近に醸化鉄によるものらしき黄褐色が観察され、流動パラフィンのシールを通して空気が少しづつ交換するのである。

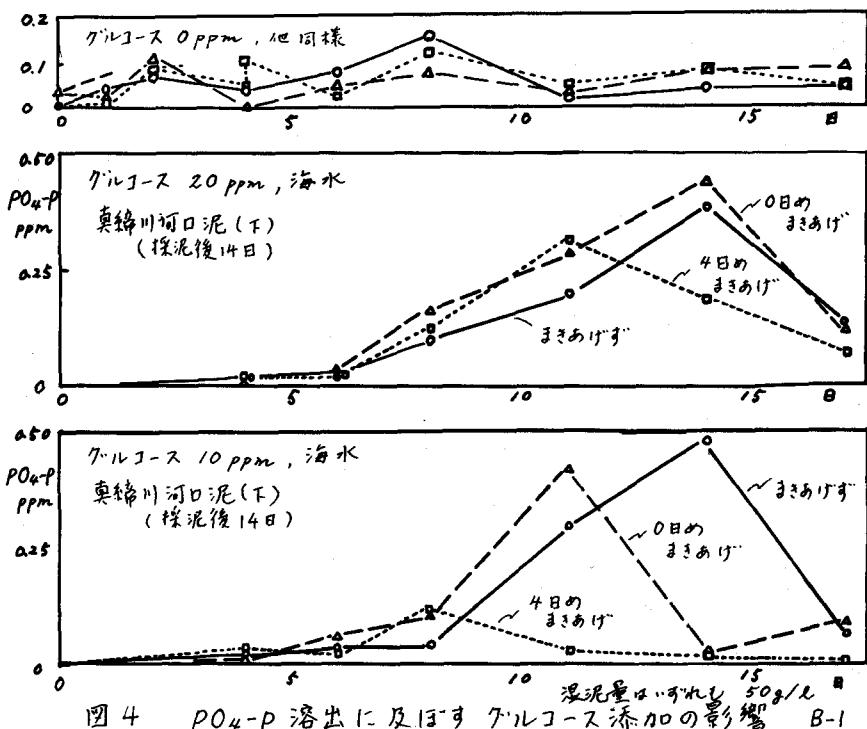


図4 PO₄-P 溶出に及ぼす グルコース添加の影響 B-1

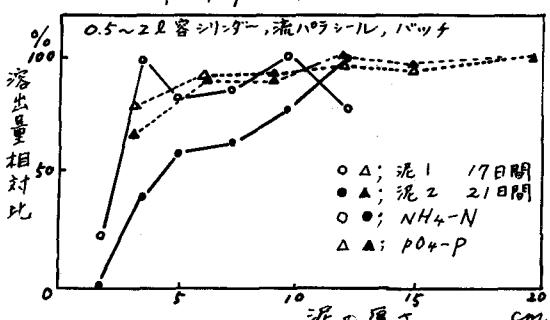


図5 泥の厚さと N, P 溶出の関係

④ 泥の厚さの影響 2つの宇部泥について実験を行ない、異った厚さの泥の上に10 cm海水をはり、一定期間放置後、溶出してくるN, P量を相対比で表わしたのが図5である。Pはいずれも5 cm以下のごく表層のみの関与が考えられ、一方、Nについては、12 cm以深が溶出に関与していることがうかがえる。

⑤ 好嫌気度とN,P溶出の関係 今までの静置溶出実験では、Nは溶出量と時間の関係を両対数紙にプロットすれば、勾配 $\frac{1}{2}$ の直線にのる傾向かつよいが、一方、Pはしばらくの誘導期を経てから、S字カーブを描いて溶出することが一般に観察された。当初からDO一定の水と接触させてやれば、Pの溶出もN同様の傾向を示すのではないかという予想のもとに実験を試みた。まずDO=0の水と泥5試料について、方法Cにより溶出をみたところ、5試料とも、ある程度先きの予想を満足するパターンを示しました。次いでDOを段階的に変え、延べ3試料の泥について同様の実験を行なった。(図6) 試料泥はあらかじめ $1.5 \times 1.5 \text{ mm}$ のビニール袋みでこし、見やごみをそいた。DOの調整は N_2 ばく気と亜硫酸イード(DO 1 ppm相当分)の添加によりDO=0の水を調整し、これとDO飽和海水と一定の割合に混合した。一般にNは、DOの高い程、PはDOの低い程溶出が大きい。採水時上水攪拌、採水量($500 \text{ ml} / 2.5 \text{ l}$)の補充を行なう実験条件では分子拡散を満足できず、両対数紙プロットの勾配は $\frac{1}{2}$ よりやや大きい傾向がある。より定量的な実験がなされねばならないが、大方当初の予想に合うものであると考えられる。DO 3~4 ppmでもPの溶出がみられ、また方法Aによる40点の別の実験データのDOと溶出P濃度の関係をみても、一概にDOが何ppm以上ならPの溶出はないとは現段階では云えない。いずれにしても、P溶出のモデル化にはDOの条件を組み込むねばならない。

⑥ 生物の影響 (微生物の役割) 採泥後約4ヶ月経過した微生物以外の底生動物類の死滅したと思われる宇部泥を用い、還元剤と水銀剤の添加効果を調べ、3連の実験値の平均を図7に示した。Nについてはあまり効果が顕著でないが、Pは4つの条件でかなりの差が観察された。微生物の働きとしては、水や泥表面の

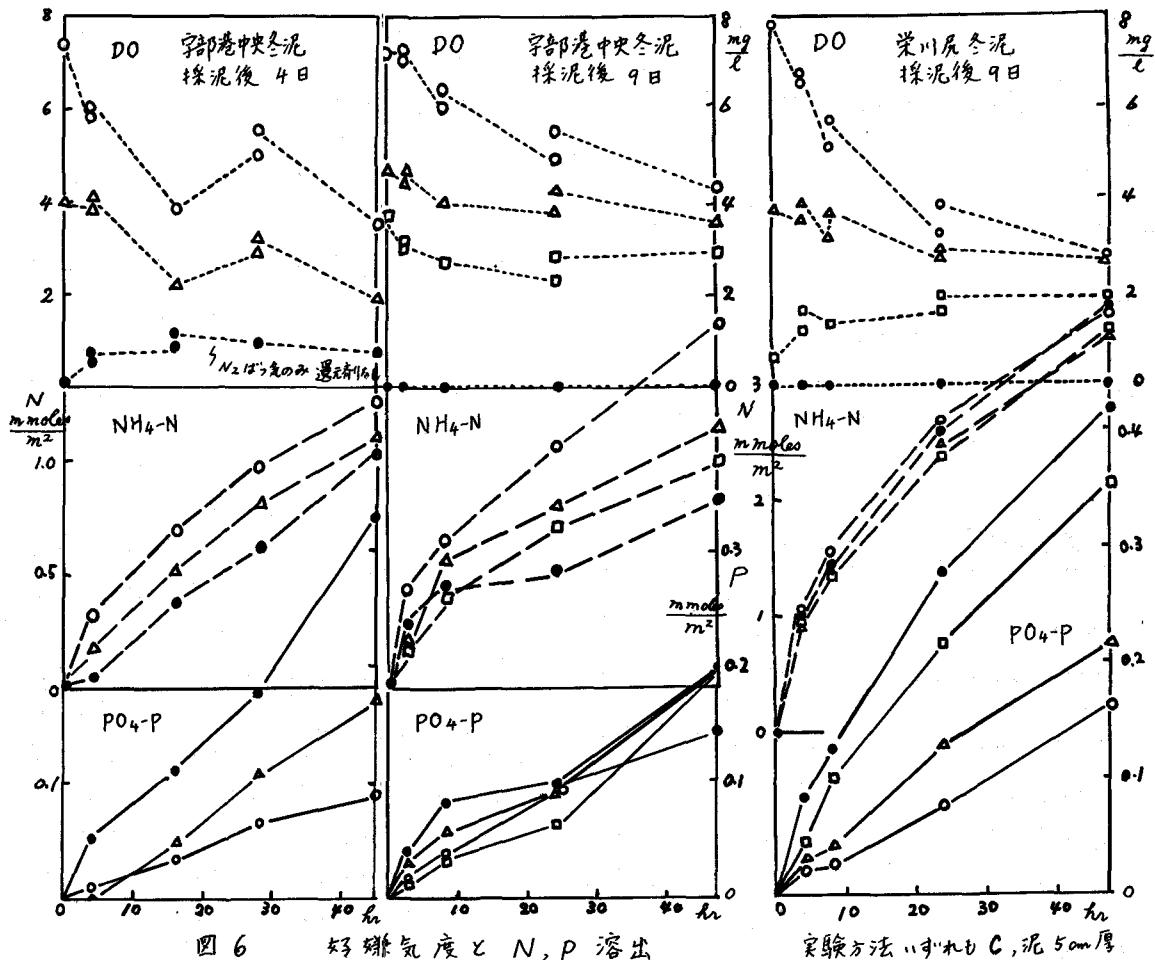


図6 好嫌気度とN,P溶出

実験方法 いずれもC, 泥5cm厚

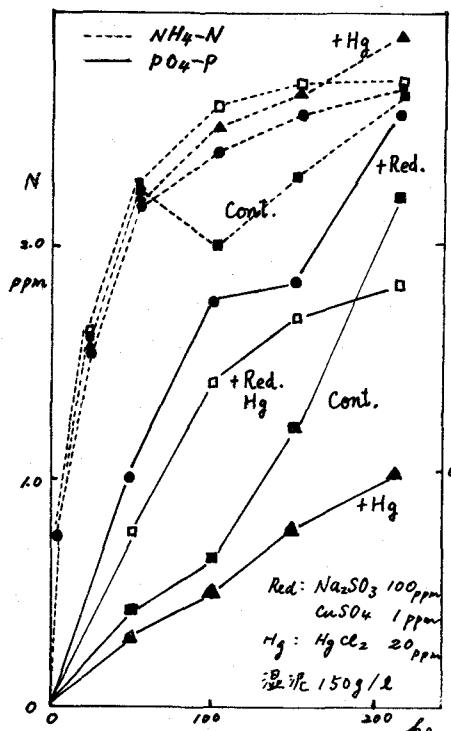


図 7 還元剤と水銀の影響
B-2-1, 宇部泥 ($N=12.7, P=15.6$)

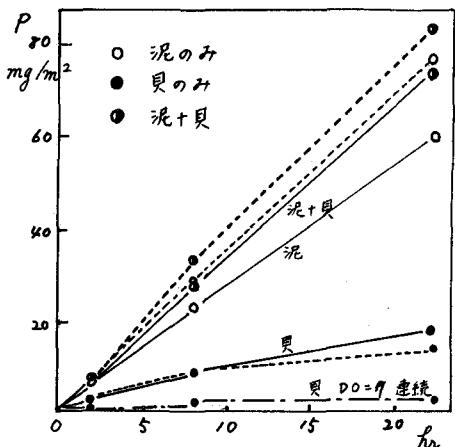


図 8 溶出に及ぼす貝類の影響

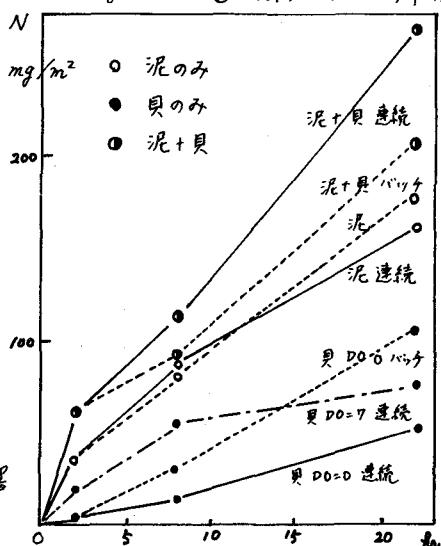
--- 250ml 広口ボリビン バッケ実験
— 同、連続実験、いわゆる $DO=0$
- - - 同、同, $DO=7 \text{ ppm}$

くとなる。N, Pともかなりの正の相関がみとめられる。また初発時値と後の 1 時間溶出量を開けき水中の N, P 量と比較すると図 10 の右図のごとくになり、N は匀配より大、P は匀配より小である。N は開けき水を洗い出してのち、なお吸着している N も一部溶出され、一方 P は開けき水中の全部が出てきてあらねいことを示している。このように、NP 溶出においては、開けき水の濃度がその鍵をなしているようと思われる。底質調査の項目として、これらを採用すれば、手軽な富栄養度指標として有用である。

DO を消費すること、微生物自身の代謝活動により、N と P を分泌するなどとが考えられる。還元剤を添加したペアについても Hg による溶出阻害がみられることから考えると、後者の効きしがなりある可能性がある。210 時間後のそれぞれの溶出量からみると、前者、後者の効きしが相半ばするとも考えられる。

(貝類の影響) 試料混調製時に分離した小貝を一試料 ppm につき、11~13 個体(重さにして 1.65~2.50 g)を添加し貝類の影響をみた結果が図 8 である。貝の密度としては高密度であるが、連続実験の結果からは、N の 40%, P の 20% は貝によることがわかる。バッケ実験ではどの比率は半分程度に小さくなる。貝のみの N 溶出が連続とバッケで 2 倍程度の差があるのは、連続の場合は 80% の試料採取(約 180 ml ずつ)の際に濃度匀配の更新と若干の酸素のとりこみがあることなどの理由による。また貝からの溶出は、DO 大なるほど、N は増大し、P は逆に DO 小なるほど、溶出が増加することは注目に値する。貝 DO 0 の N 溶出が後期に DO = 7 より逆転するのは、貝の完全な死後の自己分解の進行によるものであろう。底生動物の影響は、これらの他、底泥表面の擾乱の効果にも注意を払う必要がある。いずれにしても、底生動物などの溶出に及ぼす影響は無視することはできない。

① 開けき水の N, P 濃度と溶出の関係



泥: 宇部港さくばし 冬期泥, 湿泥, $100 \text{ g} / 250 \text{ ml}$

方法 B-2-1 による溶出実験の最大日溶出量と開けき水濃度の関係は、N ではよい相関性がある。P でもややその傾向はある。(図 9)

方法 A-2 による溶出実験の、湿泥あたり開けき水中の N, P 量と同じく溶出量の関係を、N は 3 日め、P は 7 日めのデータをプロットする

と図 10 左図のごとく

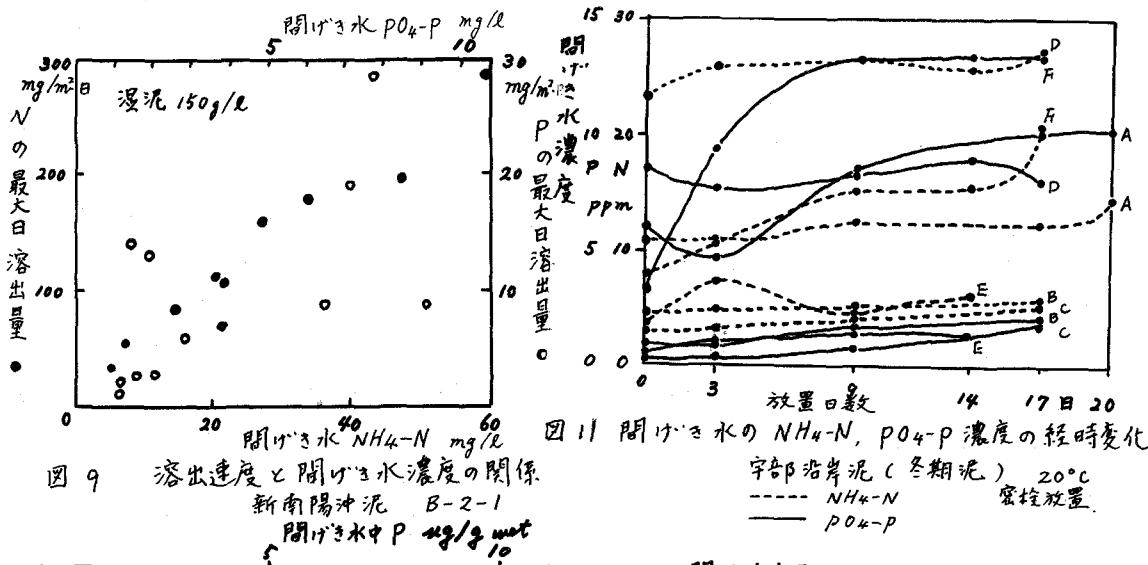


図 9 溶出速度と間けき水濃度の関係
新南陽沖泥 B-2-1
間けき水中 P $\mu\text{g/g wet}$

図 11 間けき水の $\text{NH}_4\text{-N}$, $\text{PO}_4\text{-P}$ 濃度の経時変化

宇部沿岸泥(冬期泥) 20°C
--- $\text{NH}_4\text{-N}$ —— $\text{PO}_4\text{-P}$

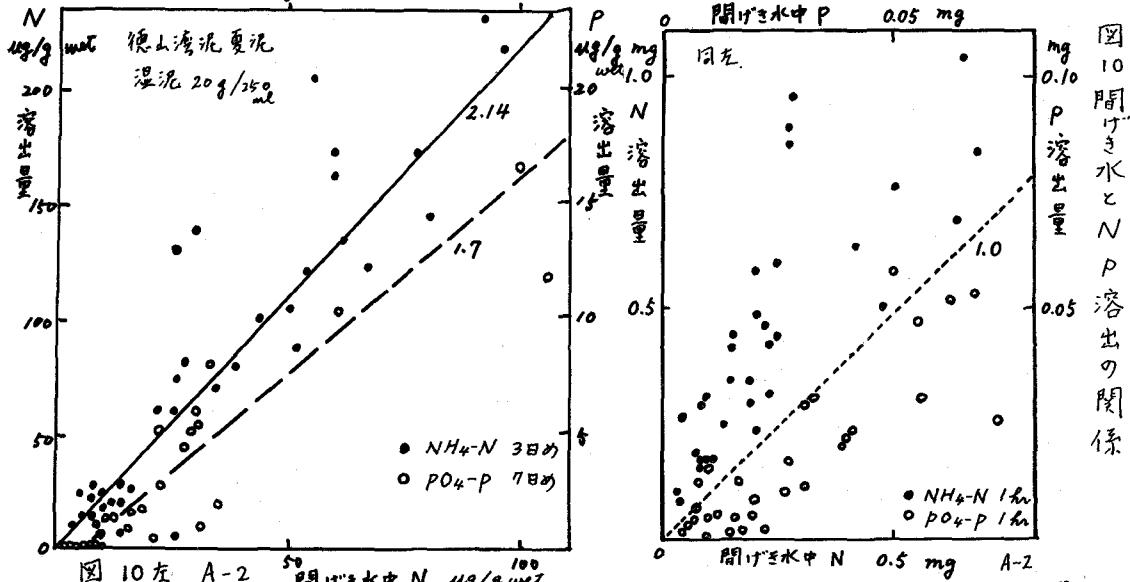


図 10 左 A-2 間けき水中 N $\mu\text{g/g wet}$

図 10 右 A-2 間けき水中 P 0.05 mg

⑧ 間けき水濃度の経時変化 検泥後実験開始までの放置の間に、泥はかなり変化する。底生動物の多い泥では、これらが死んで高濃度のNやPを遊り回る。宇部港周辺の6試料泥について、間けき水濃度の経時変化を追ったのが図11である。AやF泥のように、かなりの濃度の増加がみとめられるものもある。溶出モデル確定のための定量的実験にはじかって、1週間程度放置して安定化した泥を用いる必要がある。

5 総括 以上、N, Pの溶出に関する定性的予備実験の概要を報告した。比較的拡散モデルにのりやすいNにしても、底泥間けき水中の濃度拡散現象と、固形部分からのNの間けき水への補給現象をくみ合わせて考えなければならぬ。また、室内実験から現場における定常的な溶出速度を年間通じて知ることは、当面の実験が生物の影響を除いて行なわれること、採泥の際、泥をかき混ぜて垂直分布を均一化してしまうことなどの理由から、非常に困難である。なお多くの実験と解析をつみかねていかねばならない。

6 謝辞 この研究を進めるにあたり、実験にたずさわられた当研究室の卒業生、池迫、後藤、井町、鳥屋、田川の諸氏と研究室の諸氏に厚く感謝いたします。

7 引用文献 J. Harwood, et al; Wat. Res. 3 (6) 417 (1969)