1. はじめに

有機懸濁粒子の挙動を解析する場合には、衝突を繰り返しながら成長し形成された凝集体(フロック)の 沈降速度の把握が必要となる.一般に、フロックの沈 降速度 (V_f) はフロック径 (D_f)の関数であり、両者 の間には、

$$V_f = D_f^{\alpha} \tag{1}$$

というべき乗則が成り立つ(α はある定数)(足立ら, 2003).フロックの密度が大きさによらず一定であり, 粒子の形状が球であれば、 V_f が粒径の2乗に比例し、 ストークス則で表わすことができる.しかし、フロッ クの形状は様々で抵抗係数、密度が異なるため α は2 をとらず α は0.6~1.5の範囲で沈降速度は測定されるこ とが多い.一般に、フロックが成長し大きくなるとフ ロックは空隙を持ち線に近い形状になるため密度が小 さくなると言われている.このようなフロックを構成 する懸濁粒子(直径 d_0)の数(*i*)とフロック径(D_f) には、(2)式の関係がある.

$$i = \left(\frac{D_f}{d_0}\right)^D \tag{2}$$

(2)式は、フロックの構造が自己相似なフラクタルになっていることを意味する.Dはフラクタル次元であり、 幾何学的構造を特徴づける量である.(2)式のDは1~3

広島大学大学院工学研究科 〇学生会員 小枝豪志 広島大学大学院工学研究院 正会員 日比野忠史

の範囲で変化し、*D*=3の時フロックは最密な構造を持 つ球体になる. なお、(1)のαは*D*から1を引いた値に 相当する.

有機懸濁粒子は、様々な種類の有機物と鉱物である 土粒子から形成されたフロックとして海中で運動して いる.有機物は沈降過程において凝集、分解の影響を 受け、懸濁粒子の密度やその構造は付着する有機物と 液体の特性によって変化する.有機懸濁粒子が淡水中 から海水中に流出すると複雑な挙動を示す.例えば、 塩分は鉱物の凝集を促進することが知られており、有 機物に対する塩分による凝集効果は鉱物に対するもの とは異なると考えられる.

本研究では、有機泥に付着する有機物量の異なる試料を作成し、作成した試料の沈降速度からフラクタル 次元を算出した.さらに、塩水による凝集の効果を純水中の沈降に伴う粒度分布の変化、沈降速度、フラク タル次元を比較することで検討した.

2. 沈降過程での粒度分布変化を利用した沈降速度 の推定

(1) 粒度分布の変化の測定

レーザー回折式粒度分布計(島津製作所社製: SALD-2000J)を用いて沈降する有機懸濁粒子の粒度分 布を断続的に測定することで,沈降に伴って変化する 有機懸濁粒子の粒度分布を測定した.粒度分布の測定 毎時に,レーザーを照射したときの光の反射強度(光

Case No.	試料概要					解析結果
	試料	採取場所	有機物除去方法	塩分 [psu]	IL[%]	フラクタル次元 [-]
Case 1	採取状態の沈降泥	海田湾	-	0	15.5	1.8
Case 2	有機物除去した沈降泥		過酸化水素水		10.7	2.0
Case 3	有機物除去した沈降泥		強熱後(600℃)		-	2.1
Case 4	ベントナイト	-	-		-	3.4
Case 5	採取状態の沈降泥	海田湾	-	30	15.5	1.5
Case 6	有機物除去した沈降泥		過酸化水素水		10.7	1.7
Case 7	有機物除去した沈降泥		強熱後(600℃)		-	2.7
Case 8	ベントナイト		-		-	1.3

表-1 実験試料の条件と解析結果

沈降泥:セディメントトラップによる捕捉物,過酸化水素水:過酸化水素水により有機物除去した試料 強熱後:600 ℃で加熱し有機物除去した試料,フラクタル次元:中央沈降速度の累乗近似により算出 強度)の時間平均値(平均光強度)を読み取った.測 定高さは2.8 cm である.測定時の水温は10℃前後に 保ち,蒸留水に表-1 に示す資料を混合し静置した後, 光強度を測定した.採取試料には塩分が含まれている が,懸濁物量に比べて蒸留水は含水量の100倍のオー ダであるため,塩分は0としている.測定の時間間隔 は最小で30秒程度,測定時間は沈降速度に依存して 20~180分程度であった.測定に用いた試料の概要は 表-1 に示されている.

(2) 沈降速度の推定手法

沈降速度の推定は西村ら(2009)の手法によってお り,以下に推定法の概略を述べる.図-1に示すように、 平均光強度とSSは線形関係にある. さらに,光強度 が粒径の関数であることから、光強度から測定領域内 に残存する粒子の体積割合に換算することができる. **図-2**には懸濁物の初期体積を基準(100%)として測 定範囲内に残留する粒子の粒度分布の経時変化を示し ている. 30 μm を超える粒径粒子は時間の経過に従っ て顕著な減少があるのに対し、10 μm 以下の粒子の変 化は小さいことがわかる. 同径粒子の体積割合に着目 して残留粒子の体積割合の経時変化を表すと図-3の ようになる. 図中には、30~70 µm の4つの範囲にあ る粒径の初期値からの体積の時間変化を示している. 図-3 では、残存粒子の体積割合の減少率が直線(一定) ではないことから同径粒子においても同一の沈降速度 ではなく,沈降速度は分布を持っていることがわかる. 各時間ステップでの粒子体積の減少割合から沈降速度 は(3)式によって推定される.

$$w_i = \frac{dv_i \cdot y}{dis_i \cdot dt_i} \tag{3}$$

ここに, w_i:沈降速度[cm/s], y:測定領域の高さ[cm], dv_i: 同一の沈降速度をもつ粒子群の減少体積割合[%], dis_i: 同一の沈降速度をもつ粒子群の初期体積割合[%], dt_i:減 少体積割合に対する時間[s]である.

(3) 有機懸濁粒子への有機物の付着結合状況の確認

有機懸濁粒子の鉱物と有機物の付着状況は顕微鏡 を用いて確認された.さらに,有機物の沈降速度に及 ぼす影響を把握するために作成された試料(表-1)に ついても顕微鏡写真により粒子の結合状態が確認され た.

3. 有機懸濁粒子の沈降特性

(1) 沈降速度の分布



図-4 に海田湾海底に埋設したセディメントトラッ プに捕捉された有機泥 (Case 1, 採取要領は日比野ら, 2010 参照)の同径粒子に対する同一の沈降速度を持つ 粒子量の分布を示した.図から同径粒子であっても 2 ケタオーダ以上の速度の違いが現れていること,大径 粒子の粒子群ほど沈降速度の速い粒子が多く含まれて いることがわかる.すなわち,(1)式では粒径が大きい 粒子ほど沈降速度は速くなるが,図-4 から大粒径の粒 子群には,沈降速度が遅い粒子も多く含まれているこ とがわかる.これは大径粒子の沈降速度には付着する 有機物の影響を強く受けるためである.今川ら(2009) は分解前後の有機泥の粒度分布から有機物は 20~30 μm以上の粒子に多く含まれていることを示している.(2) 有機物と鉱物の沈降特性

Case 1~Case 4 の初期粒度分布(図-5) および顕微鏡 写真(図-6)から、海底に存在する有機泥には15%を 超える有機物が付着しており、有機物は鉱物を結合す る働きを有しており、有機物が付着することにより粒 径が大きいフロックを形成すること、さらに、フロッ ク径の増大は有機物によって起こっており、有機物量 が多い試料ほど密度の小さいフロックを多く含んでい ることがわかる. 図-7 に沈降速度と粒径の関係を示す. ○の大きさは各粒径の同一の沈降速度を有する粒子群 の体積頻度を示している. 〇は各同粒子径の沈降速度 の分布を示しており、図-4と同じ意味を持つ.●は各 粒径の沈降速度分布(○)の中間値(図-4(b)での50% となる沈降速度)を表しており、本論文では各粒径の 代表流速としている.なお,粒子の沈降が速い場合や, 光強度が安定しない等によって沈降速度分布のデータ 数が十分に得られない場合がある. 図-4(a) にはデータ 数が少ない時の速度分布が示されている. このような 場合には、加積曲線において 50%を含む体積割合に相 当する沈降速度を代表沈降速度としている. 図-7上段 (a1~d1) に示す純水中の沈降速度から, 有機物量の減 少に伴い沈降速度の勾配(フラクタル次元)が増加す

ることがわかる (フラクタル次元の解析結果を表-1 に 示す). このことから,有機物量が減少するのに伴い密 な構造を持ったフロックが存在するようになることが わかった. なお,ベントナイトに関しては,フラクタ ル次元が3を超す値となっているが,これは,10 μm



図-6 顕微鏡写真(×20)



(a) IL=15.5%, (b) IL=10.7%, (c) 強熱後, (d) ベントナイト,上段:純水中の沈降速度,下段:塩水中の沈降速度 (図中の実線はフロック密度 2580 [kg/m³]とした時のストークス則による沈降速度)



(a) IL=15.5 %, (b) IL=10.7%, (c) 強熱後, (d) ベントナイト

上段:純水中の粒度分布変化,下段:塩水中の粒度分布変化(凡例は沈降実験開始からの経過時間[min]である)

以下の代表速度が速度分布のデータ数が少ない状態で 決定されているため精度が低くなっており,その結果, フラクタル次元の精度も低く3を超す値となっている. (3) 有機物量と塩分がフロックに及ぼす影響

沈降に伴う粒度分布の変化から(図-8)、純水中と 塩水中で粒度分布の変化する形体が異なることがわか る.純水中では、粒径の大きい粒子の減少量が大きく、 小さい粒子が残留する傾向にあるが、塩水中では逆に 大きい粒子が残留することがわかる.また、この現象 は有機物量の少ない試料ほど顕著となることが確認で きる (図-8(a)~(d)の比較より). これは, 沈降過程に おいて凝集が起きているためと考えられ、有機物量が 少なくなると電気的に不安定な状態の粒子の割合が多 く存在するようなることで、塩分による凝集の効果が 大きくなったと考えられる.一方,有機物量の多い試 料では、すでに安定したフロックが形成されており、 塩分の効果は小さくなったと考えられる(図-8(a)). さらに、大きい粒子が残留することから、塩分による 凝集で生成されたフロックはゆるく大きいことがわか る. 図-7 下段に塩水中の沈降速度を示す. 上述したよ うに、塩水中では沈降過程において凝集が起きている ことが考えられる.これは、沈降速度推定手法の仮定 (粒子同士の干渉(凝集・流れ)による影響は無い) を超えており、算出された沈降速度には凝集による影 響が含まれている.塩水中の沈降速度(図-7下段)と 純水中の沈降速度(図-7上段)を比較すると、塩水中 では沈降速度の遅いフロックの割合が増加しており, 純水中に比較して代表速度が減少する傾向にある.フ

ラクタル次元においても、600℃で加熱し有機物を除去 した試料(Case 3 と Case 7 の比較)を除いて他のケー スは、純水中に比較してフラクタル次元が減少するこ とがわかる.このことから、塩水中では密度の小さい 緩いフロックが多く存在するようになることがわかる. なお、Case 7 のフラクタル次元は、図-7(c2)に示すよ うに 70 µm 以上の代表速度が一つの速度分布から決定 されており、代表速度の精度が低くフラクタル次元の 解析結果も精度が低くなっている.

5. 結論

有機物量の異なる試料を作成し、有機物量とフロッ クの構造の関係を検討した.速度分布とフラクタル次 元から沈降速度の特性を検討した.

(1)有機物量が減少するにつれてフラクタル次元は増加することがわかり,有機物量が少ないほど密な構造のフロックが存在することがわかった.

(2) 塩分による凝集の効果は有機物量が少ないほど顕 著となり、塩水中で生成されるフロックの構造はゆる く大きなフロックであることがわかった.

参考文献

- 足立泰久,岩田進午:土のコロイド現象(土・水環境 の物理化学と工学的基礎),学会出版センター, 2003
- 西村尚哉, TOUCH NARONG, 駒井克昭, 日比野忠史: 有機性状を考慮した有機懸濁質の沈降速度のモデ ル化,海岸工学論文集, Vol.B2-65, No.1, 2009, pp1151-1155
- 日比野忠史,三戸勇吾,今川昌孝,駒井克昭,木村道 夫:ヘドロ被覆設計のための海底有機泥挙動の把 握,海洋開発論文集,第26巻,2010(投稿中)
- 今川昌孝,日比野忠史,首藤啓,西田芳弘:海田湾に 堆積する有機泥性状と水質の変動特性,海岸工学 論文集,第56巻,pp.1036-1040,2009