研究論文

中性 pH に 生息 する Leptothrix ochracea の 鉄濃集作用

佐藤一博* ·田崎和江**

要 旨

鉄成分に富む水中には、鉄細菌が生息しており、黄褐色のバイオマットを形成している.本研究では、 中性の地下水に生成した鉄のバイオマット中に一般的に生息する鉄細菌 Leptothrix ochracea について、 電子顕微鏡観察から、鉄の濃集と鞘の形成過程について、以下の知見を得た。

- (1) 野外において,鉄の無機的な沈殿率は1.6,鉄細菌が関与する沈殿率は8.4であり,鉄細菌は無機沈 殿の5倍以上の鉄を沈殿させる.
- (2) 生きている L. ochracea の代謝により短時間で鉄鞘が形成される.
- (3) UV-C 処理を行うことで、鉄細菌の細胞が死滅し、鉄バイオマットの形成が抑制される.
- (4) L. ochracea の鞘形成の初期段階は、菌体の周囲に網目状の繊維物質を形成する. 繊維が太くなる ことでチューブ状の鞘が形成される.
- (5) 鉄細菌の代謝によって酸化された Fe³⁺ が繊維状多糖類に蓄積し,鉄と有機物の複合体からなる鞘 を形成する.
- (6) 鞘表面に認められる水酸化鉄の微粒子は、無機化学的に酸化された水酸化鉄の粒子である.
- (7) 成熟した鞘は低結晶性の Ferrihydrite を形成する.
- キーワード:鉄細菌, Leptothrix ochracea, バイオマット, 鉄鞘の形成

1. はじめに

地下水の湧出口,井戸管,法面や地すべり地帯 の水抜き穴,水田土壌,温泉など鉄成分に富む水 環境には,一般に鉄細菌が生息しており,バイオ マット(微生物被膜)が形成される^{1~3)}.このバ イオマットは,研究分野によって,スケール,ス ライム,フロック,湯の花の名称で呼ばれており, 管の閉塞や赤水化の原因になっている.一方,こ のバイオマットは水中から鉄,マンガン,ヒ素, カドミウム,鉛,銅などの重金属イオンを吸着す ることにより水を浄化する働きがある^{4.5)}.

本研究では、特に、中性 pH 環境において鉄細菌

Leptothrix ochracea が水中から鉄を濃集する作用 による鞘の形成プロセスと特徴を明らかにした.

なお, L. ochracea は多量の水酸化鉄に囲まれ たチューブ状の鞘を形成し, そのほとんどは細胞 が存在しない"空鞘"として観察される.また, L. ochracea は, Fe や Mn を酸化させる従属栄養 菌として報告されているが,単離された例がなく, その生態や代謝機構には不明な点が多い⁶.

2. 試料および実験方法

2.1 試 料

金沢大学角間キャンパス内の調整池に流入する 浅海性の砂岩, 泥岩からなる第四紀更新世大桑層

^{*}金沢大学大学院自然科学研究科(現·㈱ INAX) Kazuhiro SATOU

^{**}金沢大学理学部地球学科 Kazue TAZAKI



図-1 黄褐色バイオマット試料の採取地の模式図

から湧出する地下水と湧出口付近に発生するバイ オマット^{2.3)} を実験試料に用いた(図-1). 試料 は、2003年7月~9月の3ヶ月間に採取し、現地 において、水素イオン濃度(pH),酸化還元電位 (Eh),溶存酸素(DO)を測定した.また、湧水 の溶存イオン濃度は、原子吸光光度法(セイコー 電子工業製 SAS-727)により分析した.

バイオマット試料は、湧水と接する表層部分か ら採取し、DAPI(4',6-diamidino-2-phenylindole) 染色後、落射蛍光・微分干渉顕微鏡を用いて観察 した.バイオマットの粉末試料はX線粉末回折分 析(XRD:理学電気製、RINT2200型)により鉱 物組成を同定した.また、その試料はエネルギー 分散型蛍光X線分析装置(日本電子製 JSM-3201) で化学組成を分析し、有機物の主要な元素である N、C、Sの含有量はNCS元素分析装置(サー モクエスト社製、NA2500)で定量分析を行った. さらに、Feの含有量は原子吸光光度法により定 量分析を行った.

バイオマットの微細組織や鉄細菌の観察および 化学分析を透過型電子顕微鏡(TEM: Transmission Electron Microscope,日本電子製, JSM-2000EX およびJSM-2010FEF)を用いて、 加速電圧160~200 kVで行った.試料の元素分布 図はSTEM-EDS(Scanning Transmission Electron Microscope - Energy Dispersion Spectrometer)法で,加速電圧 200 kV, 照射電流 1.0 nA,デゥエルタイム0.5

照射電流 1.0 nA, デゥエルタイム0.5 msec, スイープタイム50回で分析 を行った.

2.2 野外における鉄沈殿量の比較実験

バイオマットが形成する現地において(写真 1),鉄細菌の有無による鉄沈殿量の比較実験を 行った(表1).実験は、鉄細菌を含む無処理の 湧水(A)とフィルター除菌を行った湧水(B)を, それぞれ、ビーカーに100 mlを入れ、15分毎に、 10 mlを交換した.この操作を10時間連続で行い、 10時間後に形成した鉄の沈殿物を1 mol/ ℓ の硝 酸で溶解させ、原子吸光光度法により分析した. なお、この実験において、ビーカー内に入った湧水 の総量は100 ml + (10 ml × 4) ×10hrs = 500 ml である.500 ml中の溶存鉄(b)と形成した鉄沈 殿量(a)から沈殿率(a/b)を求めた.

2.3 湧水を用いた batch culture による鉄沈殿 の形成実験

現地で採取した湧水を実験室に持ち帰り,鉄の 沈殿する様子を観察し,Feの含有量の分析を行っ た.鉄が沈殿する時の鉄細菌の役割を評価するた め,下記の3種類の条件を設定した.

- (a) 鉄細菌を含む無処理の湧水
- (b) UV-C 殺菌処理のみを行った湧水
- (c) フィルターによる除菌処理および UV-C



写真1 黄褐色バイオマットの現地での形態写真

表	1	野外で行った鉄の沈殿率の比較	

	ビーカー内の鉄沈殿		。 计即旦	1. 次方件	沈殿率
	0 hr.	10hrs.	d. 化积里	0. 俗什妖	(a/b)
無処理の湧水 (A)	0.14mg	0.30mg	0.16mg	1.05 (500.4	8.4
除菌した湧水(B)	0.00mg	0.03mg	0.03mg	1.95mg / 500me	1.6

殺菌処理を行った湧水

なお、湧水の除菌処理は $0.22 \mu m のメンブレン$ スフィルターを用い吸引ろ過をした.また、 UV-C処理は、紫外線ランプ(NEC GL-15: 15W)から25 cm離れた真下の位置に蓋を開けて 設置し、照射時間は15分、1時間、および2時間 の3種類である.また、湧水に含まれる溶存鉄の 酸化を防ぐため、CO2雰囲気下、室温(約20℃) 環境下で測定を行った。約10時間毎に試料を採 取し、溶存鉄の濃度が検出限界となるまでの48 時間測定を行った、溶存鉄の分析は原子吸光光度 法により測定した.また、1~2時間おきに *L.ochracea*の鞘の長さを光学顕微鏡を用いて計 測し、約50個体の伸長速度を見積もった.さらに、 *L.ochracea*の鞘の長さと鞘中に存在する菌体の 割合を求めた。

3. 結 果

3.1 野外で形成するバイオマット

3.1.1 形成環境と構成物質

黄褐色バイオマットは金沢大学角間キャンパス の調整池に認められ、湧水が流れている底質部分 に形成している.現地の湧水は約30ℓ/minで湧 出し、15 cm / sec の流速で2 m下の調整池に流入 する (図-1). 湧水のpHは6.5~7.0の中性, ORP は240~270mV で微酸化的, DO は4.5~4.8 mg/ℓで微好気的であり、1ℓ中に鉄の球粒子(直 径約50nm)が1.4mg含まれている。 湧水には $Ca^{2+} \hbar^{\$} 43.1 \text{ mg}/\ell$, $Na^{+} 13.3 \text{ mg}/\ell$, $Mg^{2+} 8.8 \text{ mg}/\ell$, Total Fe $3.8 \text{ mg}/\ell$, $\text{K}^+2.1 \text{ mg}/\ell$, $\text{Mn}^{2+}1.8 \text{ mg}/\ell \hbar^{\sharp}$ それぞれ溶存している. 定量分析ではバイオマッ ト中に Fe が45.8 wt%含まれ、その他有機物は約 10wt%,残りの44wt%はOや微量元素のSi, P, Ca. Al. K. Ti. Mn である、なお、この有機物 中には、Cが4.55wt%、Nが0.37wt%、Sが 0.06 wt%が含まれている。また、バイオマットを 構成する鉱物は Fe を主成分とする低結晶性の Ferrihydrite (5Fe2O5・9H2O) であり、X線粉末 回折により、2.55と1.49Åにブロードな反射が認 められた

黄褐色のバイオマット表面には平均直径1cmの やわらかい凝集体が認められ、水流の速い部分で はその径が小さく、遅い部分では径が大きくなる (写真1矢印).よく発達した凝集体の表面は半透 明のゲル状であり繊維が集まっている.その部分 を検鏡すると、Bergy's Manual⁶⁾に報告されて いるようなチューブ状の *Leptothrix ochracea* (図 -2 a),ハープ状の *Gallionella ferruginea* (図 -2 b),螺旋状の *Toxothrix trichogenes* (図-2 c) が認められる.これら3種類の鉄細菌の中 で,*L. ochracea* の鞘が優勢であり、しばしば、 鞘の中には一列に並んだ桿菌 ($3.0 \times 1.0 \mu$ m)が 観察される (図-2 a DAPI 染色).一方、流れ の速い部分のバイオマットは赤褐色の粒子が密集 しており、チューブ状、ハープ状、螺旋状の形態 は鮮明ではない.

3.1.2 野外での鉄沈殿量の比較

鉄細菌の有無による鉄沈殿量の比較実験を野外 で行った結果を表1に示す.鉄細菌を含む無処理 の湧水(A)は実験開始から6時間後に綿菓子状 の鉄沈殿物が認められたが,除菌した湧水(B) は6時間後には変化が認められず,10時間後に



図-2 バイオマットに認められる鉄細菌の光学顕微鏡写真
a: チューブ状の鞘を持つ L.ochracea. DAPI 染色を施すと青色を呈し、鞘の内部に菌体が認められる.
b: ハーブ状の形態を持つ T. trichogenes.
C: 螺旋状の形態を持つ G. ferruginea.

ビーカー内の湧水が薄く褐色に懸濁しているのが 目視できた.10時間後の鉄の沈殿量は湧水(A) が0.16mg, 湧水(B)が0.03mgあり, 沈殿率は, 各々 8.4と1.6となる.すなわち, 鉄細菌が生息するこ とで,5倍以上の鉄沈殿物が形成されたことを示 している.湧水に溶存する Total Fe は3.8 ppm であるため,500ml中の溶存鉄は1.95mgである. したがって,沈殿率を求めると,鉄細菌の生息す る湧水(A)では8.4,除菌した湧水(B)では1.6 となる.

3.1.3 L.ochracea の鞘の形態

L.ochraceaの鞘は、鉄と有機物の複合体であ り⁷⁾、幅が1.0~1.5 μ mの直線的なチューブ状を なしている(図-2a)、バイオマット中に認め られる鞘は直径約50nmの水酸化鉄の粒子に覆わ れているものが多く、鞘の表面から外側に向かっ て水酸化鉄の粒子が樹枝状の皮膜を形成している (図-3a)、一方、皮膜が存在しない鞘の表面に は、鞘の骨格となる有機物が露出し、所々に球状 の水酸化鉄が付着している(図-3b 矢印).



図-3 地下水の湧水口に形成する *L. ochracea* の鞘の TEM 写真

a:鞘の周囲には球状の微粒子が樹枝状に形成している.b: 繊維状物質で構成される鞘の表面に、50nmの鉄の微粒子が形 成している(矢印).

- 3.2 湧水を用いた batch culture で形成したバ イオマット
- 3.2.1 鉄細菌の有無と死細胞による鉄沈殿との 比較

湧水を実験室に持ち帰り、CO2雰囲気下の閉鎖 系で batch culture 実験を行ったところ、無処理 の湧水(a)は実験開始から一定の速度で溶存す る鉄が減少し、48時間後には、ほぼ検出限界以下 まで減少した.一方、UV-C処理をした湧水(b) とコントロールとしてフィルター処理と UV-C 処理をした湧水(c)の両者は、連続的な溶存鉄 の減少が認められなかった(図-4).また、湧 水(a)は実験開始直後から次第に褐色を呈して 懸濁し、5時間後には褐色の綿菓子状の沈殿物が 目視できた. しかし、 湧水 (b) と (c) の溶液は 実験の間、常に無色透明であった、沈殿物の増加 は水中の鉄濃度の減少と逆相関にあることから. 溶存鉄が綿菓子状の鉄沈殿物を形成したことにな る.一方, 湧水(c)の鉄濃度が減少しないことは. CO2 雰囲気下で鉄の無機的酸化が生じないことを 示しており、また、湧水(b)も溶存鉄が減少し ないことから、UV-C 照射された死細胞や懸濁す る鉄粒子では、鉄の沈殿が起こらないことを示し ている. すなわち, 鉄細菌を含む湧水(a)のみで. 連続的な鉄濃度の減少が生じたことは、生きた鉄 細菌により Fe²⁺ が酸化され、鉄の沈殿物が形成 されることを示している。





実験は CO₂雰囲気下で行った. ■ (a): 鉄細菌を含む無処理の 湧水. ◆ (b): UV-C 殺菌された湧水. ▲ (c): コントロール として0.22 µmフィルターで除菌した後, UV-C処理された湧水. 無処理の湧水 (a) が一番, 鉄の沈殿量が多いことを示している. Vol.33 No. 6 (2004)

3.2.2 UV-C 処理された死細胞の鉄吸着能の評価

UV-Cを2時間照射した試料を、48時間 batch culture し、その細胞をTEMで観察した結果、 細胞の63%は、輪郭が不明瞭になったり、脱水に よるダメージを受けていた(図-5).一方、微 生物の形態が完全に保持されているものは約26% (図-5a)、細胞の核部分が局所的にダメージを 受けている菌体は約7%(図-5b)、さらに、 明らかに細胞全体がダメージを受けている菌体は 約4%認められた(図-5c).また、半数以上 の細胞は、細胞の周囲や末端部に薄い繊維状の物 質が認められた(図-5矢印).この繊維状物質は、 ダメージを受けた細胞に多く認められる傾向があ る.UV-Cに照射された細胞にはCとOが認めら れるが、Feの含有量は微量である.一方、細胞 外の繊維状物質にはOとFeが認められる(図-6矢印). この結果は,UV-C照射された細胞, すなわち死細胞への鉄の吸着は少ないことを示し ている.

3.2.3 *L. ochracea* の鉄鞘形成 3.2.3.1 鉄鞘の伸長速度

L.ochraceaの鞘は、時間の経過とともに伸長 し、8時間後には約300 μ mに達する(図-7). なお、8時間後にも短い鞘が認められることは、 新しい個体が連続して生成していることを示して いる.一方、平均的な分布範囲から外れている長 い鞘は、培養開始時に、すでに数十 μ mに達し たL. ochraceaの鞘が混入していたためと考えら れる.そこで、1時間あたりの鞘の伸長速度を見 積もると約40 μ m/hとなる.また、1 菌体(直





半数以上の菌体の周囲や末端部に、薄い繊維状の物質が認められる(矢印).細胞の周囲にある微粒子は、地下水に懸濁していた鉄の 微粒子である.a:約26%の細胞が比較的よく菌体が保持されている、b:約7%の細胞が中心部分にダメージを受けている、c: 約4%の細胞が全体的にダメージを受けている。



図 – 6 UV-C 処理された微生物の STEM-EDS 元素分 布図

菌体にCとOの濃集が認められる。一方、菌体の周囲にある繊 維状の物質にはOとFeの濃集が顕著である(矢印)。





伸長速度は約40μm/h である(点線).

61

径3 μ m)あたりの鞘の形成時間は約5分である. van Veen et al.⁷⁾は, *L. ochracea*の鞘の伸長速 度を1~2 μ m/minと報告しており,本研究で 見積もられた値(0.67 μ m/min.)は,ほぼ半分で ある.

3.2.3.2 鉄鞘の形成過程

綿菓子状の鉄沈殿物中に認められる*L. ochracea* の鞘は、幅が $1.0 \sim 1.5 \mu$ m であり、ほぼ直線的な チューブ状をなしている、その長さは個体ごとに 異なり、最も長いものは数mmのオーダーに及び、 目視できる.

TEM による鞘の観察から,形成過程は次の4 段階に分類できる(図-8).一列に並んだ桿菌 の周囲が繊維状物質に覆われる初期段階(a).な お、ここで、L. ochracea と同属の Leptothrix discophra は鞘形成の初期段階に繊維状の酸性多 糖類を生成することが知られている⁸⁾.また、 Leptothrix sp.と形態・生理機能が類似する Sphaerotilus natans は、鞘形成の初期段階に、繊

維状の多糖類を細胞外に放出し、鞘を形成すると いう報告もある⁹⁾. すなわち、初期段階に観察さ れる繊維状物質は菌体から放出されたと考えられ る多糖類である. 最も微細な繊維の幅は6 nm で ある (図-8 a')、次の発達段階では繊維の幅は 約20nm である(図-8 b'), さらに発達すると、 繊維は幅30nmに達し、チューブ状の構造を作り、 完全な鞘を形成する(図-8 c'). この段階では. 鞘の中に5体以上の菌体が存在する場合が多く. しばしば、34体もの菌体が内蔵している場合も ある. さらに、鞘の形成が進むと繊維の幅が 30nm 以上となり、中に菌体が存在しない「空鞘」 が多くなる (図-8 d'). 本研究の鉄沈殿物中で 観察される鞘の90%以上は空鞘である。 菌体を含 む鞘は、初期段階で1~5%しか認められないこ とから、1菌体が多量の鞘を短時間で形成するこ とを示している.

ここで, 鞘形成の初期段階では, 菌体の先端部 分から, 末端にかけて繊維が次々と作られる様子



図-8 湧水を用いた batch culture (図-4のa) で生成した鉄沈殿物中の *L. ochracea* の TEM 写真 菌体の存在と鞘の発達段階を示している $(a \sim d) \cdot a' \sim d'$ は、それぞれの段階の鞘を拡大した TEM 写真であり、繊維の幅が a から c に向かって 6, 20, 30nm と太くなることを示している、また、鞘は C, O, Fe を含有する Ferrihydrite である. が観察された.先端部分の菌体には、CとOの含 有が認められるが、Feは認められない(図-9 a).一方、末端部の菌体とその周囲を覆う繊維 状多糖類を分析すると、FeとOの含有が認めら れ、鉄が濃集していることを示している(図-9 b).なお、ここで、Cはバックグラウンドのカー ボン支持膜にも検出されるため、繊維状多糖類の Cとは区別できない、成熟した鞘は、O、Feを 主成分とし、少量のC、Si、P、Cl、Caが認めら れる.また、この鞘は電子線回折により2.44Åと 1.43Åにブロードなリングを示すことから、低結 晶性のFerrihydrite(5Fe₂O₅、9H₂O)として鉄 が固定されることを示している.

4.考察

4.1 代謝による鉄鞘の形成

鉄バイオマットの形成は,鉄細菌の代謝の産物¹⁰⁾,細胞表面での-COOHや-OH, -NH2の 官能基¹¹⁾ や多糖類への鉄の吸着¹²⁾ などの要因が 考えられてきた.しかし,本研究の湧水を用いた bacth culture 実験から,生きた菌体,すなわち 鉄細菌の代謝が連続的に Fe の沈殿物を生産する ことが明らかになった.すなわち,鉄細菌の代謝 によって,細胞外の繊維状多糖類に鉄が沈着し, 鉄鞘を形成する.

4.2 L. ochracea の鉄鞘形成過程

湧水を用いた batch culture で形成した鉄沈殿 物中は L. ochracea の鉄と多糖類の複合体からな る鞘が豊富に認められ、それらは鉄細菌の代謝に よって形成されたと考えられる(3.2.1参照).1つ の鞘の成長に要する時間は約5分と見積もられ、 1菌体が48時間で形成する鞘の長さは約1728μm となる.通常、菌体は4固体以上で存在すること から、上記の値は、さらに大きなものとなる.バ イオマット中で観察される鞘の90%以上が空鞘と して認められる理由は、このように鞘の形成が5 分という短時間に行われるためである.

L. ochracea の鞘の形成過程は、繊維状多糖類 が構成物質の基本単位であり、それらが発達し、 太くなることで、チューブ状の鞘を形成する(図-8 d). 鞘を構成する鉄は Fe³⁺ として存在し、 Ferrihydrite として鉱物化している、したがって、 Fe²⁺ から Fe³⁺ への酸化は、細胞膜表面もしくは 細胞外の繊維状多糖類のどちらかで酸化されるは ずである. それぞれの場合に対して可能な機構を 以下に考察する

4.2.1 細胞膜表面での Fe の酸化

L. ochracea が $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^{-}$ の反応で鉄を



図-9 菌体と繊維状物質の STEM-EDS 元素分布図とその模式図

菌体の先端は短く、繊維状物質を形成していない、また、CとOは濃集しているが、Feは微量であることを示している(a).発達した鞘の中の菌体と繊維状物質にはFeとOが含まれている(b).

電子供与体とし、細胞膜表面の酸化還元酵素の働きにより、エネルギーを得る機構が考えられる. このような過程でFeの鉄酸化が起きているならば、生成物のFe³⁺が細胞膜表面で沈殿するであろう.しかし、鞘の内側の菌体表面には鉄の沈着が生じておらず、酸化されたFe³⁺は細胞外の多糖類に固定されている(図-9).Feの酸化をエ

ネルギー源とすることが知られている*G.* ferruginea は、Fe²⁺の酸化の結果,鉄に覆われた 柄を形成し,排泄物としてFe³⁺を固定する機能 があると考えられている¹³⁾. 同様のことを*L.* ochraceaにあてはめるならば,酸化されたFe³⁺が, 代謝の結果,細胞外の多糖類に排泄物として固定 されると考えられる. 言い換えれば,細胞外の繊 維状多糖類の役割は,効率よくFe²⁺を獲得する ために,排泄物となったFe³⁺を「鞘」という形 に固定する機能を持っていることになる.

4.2.2 細胞外の繊維状多糖類での Fe の酸化

細胞外多糖類中で Fe^{2+} は Fe^{3+} に酸化され, Fe³⁺ は多糖類を吸着体として沈着・濃集するこ とで厚みを増し, 鞘を形成する. この場合, Fe の酸化はエネルギー源ではないことになる. Mn 細菌として知られる同属の *L. discophra* は細胞 外に Mn 酸化酵素を放出し, 鞘に Mn の酸化物を 形成すること¹⁴⁾ と一致する. しかし, Adams and Ghiorse¹⁴⁾ によれば *L. discophra* の Mn の酸化は エネルギー源としてではないと報告されている.

4.3 無機酸化による鉄の濃集とバイオマットへ の発達

湧水に形成された L. ochracea の鞘(図-3) とその湧水を用いた batch culture で形成された 鞘(図-8)を比較した結果,野外で形成される 鞘の表面にのみ水酸化鉄の微粒子が観察された. 大気に暴露している野外の湧水には,鉄の無機沈 殿が形成されるのに対し(表1),無機沈殿の起 きない batch culture で形成された鞘には,水酸 化鉄の微粒子はほとんど付着していない.さらに, 鞘に付着する球状の粒子は,無機的に形成した鉄 沈殿物と形態が一致するため,無機的な過程で形 成したと考えられる.一方,鞘は鉄と多糖類の複 合体で構成されるが,水酸化鉄の微粒子は比表面 積が大きく,プラスの電荷を持っており¹⁵⁾,マイ ナスの電荷をもった酸性高分子化合物に凝集しや すい性質を持つ⁸⁾. さらに, 鞘の表面積が大きい ことから¹⁶⁾, 鉄の凝集作用が促進され, 樹枝状皮 膜を形成する (図-3).

L. ochracea の鉄鞘の形成,そして無機的酸化 で形成された鉄粒子の凝集により,短時間で多量 の鉄が濃集され,黄褐色のバイオマットが形成される.

5.まとめ

本研究において、中性 pH に生息する鉄バクテ リア L. ochracea の鉄濃集作用が電子顕微鏡観察 により明らかにされた.

- (1) 野外において,鉄の無機的な沈殿率は1.6, 鉄細菌が関与する沈殿率は8.6であり,鉄細 菌は無機沈殿の5倍以上の鉄を沈殿させる.
- (2) 生きている鉄細菌の代謝により短時間で鉄 鞘が形成される.
- (3) UV-C 処理を行うことで,鉄細菌の細胞が 死滅し,鉄バイオマットの形成が抑制され る.
- (4) L. ochracea の鞘形成の初期段階で、菌体の 周囲に網目状の繊維物質を形成する. 繊維 が太くなることでチューブ状の鞘が形成さ れる.
- (5) 鉄細菌の代謝によって酸化された Fe³⁺ が繊 維状多糖類に蓄積され、鉄と有機物の複合 体からなる鞘が形成される。
- (6) 鞘表面に認められる水酸化鉄の微粒子は, 無機化学的に酸化された水酸化鉄の粒子で ある.
- (7) 成熟した鞘は低結晶性の Ferrihydrite を形 成する.

謝 辞:本研究を行うにあたり,金沢大学理学部田崎 研究室のゼミ生および, P.D.の皆様に大変お世話に なり感謝申し上げる. なお,本研究の一部には文部 省科学研究費補助金(代表,田崎和江)が使用された.

参 考 文 献

- 1)丸山清輝,安藤達弥,飯田正巳:湧水排除施設集水管の 目詰まりに関する検討, J. of the Jpn. Landslide Soc., 39 (4), 23-29 (2003)
- 2)田代陽子,田崎和江:水酸化鉄を主成分とするバイオマットの初期形成について、地球科学,53,29~37 (1999)
- 3)田崎和江,朝田隆二,池田頼正:水面に短時間で発生する鉄生体鉱物の薄膜.粘土科学,42(1),21-36 (2002)

- 4)八木正一:鉄バクテリアを利用した除鉄,除マンガン処理について、環境技術、30(12),907-911 (2001)
- 5)田崎和江,松本和也,赤井純治,青木 渉,朝田隆二, 加藤裕将,大野源広,四ヶ浦 弘,俵 健二,上島雅人, 渡辺弘明,山本啓之:バイオマットー身近な微生物がつ くる生体鉱物 - 金沢大学.64p(1997)
- 6) Holt J.G., Krieg N.R., Sneath P.H.A., Staley J.T., Williams S.T : Bergy's Manual of Systematic Bacteriology. 9, Williams & Wilkins, 441-447, 476-483, 498-499 (1994)
- 7) van Veen W.L., Mulder, E.G., Deinema M.H.: The Sphaerotilus - *Leptothrix* group of bacteria, Microbiol. Rev., 42 (2), 329-356 (1978)
- 8) Ghiorse W.C. : Biology of iron- and manganesedepositing bacteria. Ann. Rev. Microbiol., 38: 515-550 (1984)
- 9) Suzuki T., Kanagawa T., Kamagata Y. : Identification of a gene essential for sheathed stracture formation in *Sphaerotilus natans*, a filamentous sheathed bacterium. Appl. Environ. Microbiol., 68 (1), 365-371 (2002)
- Ehrlich, H.L. : Geomicrobiology of iron. In: Ehrlich, H.L. (Ed.), Geomicrobiology. Marcel Dekker, New York, pp. 312-388 (1996)
- 11) Stone, A.T. : Reaction of extracellular organic ligands

with dissolved metal ions and mineral surfaces. In: Banfield, J.F., Nealson, K.H. (Ed.), Geomicrobiology: Interactions between microbes and minerals. Mineralogical Society of America, Washington, DC, pp. 309-344 (1997)

- 12) Kasama T., Murakami T.: The effect of microorganisms on Fe precipitation rates at neutral pH. Chem. Geology, 180, 117-128 (2001)
- 13) Hallbeck L, Pedersen K.: Culture parameters regulating stalk formation and growth rate of *Gallionella ferruginea*. J. Gen. Microbiol., **136**, 1675-1680 (1990)
- 14) Adams L.F., Ghiorse W.C. : Characterization of extracellular Mn²⁺-oxidizing activity and isolation of an Mn²⁺-oxidizing protain from *Leptothrix discophra* SS-1. J. Bacteriology, **169** (3), 1279-1285 (1987)
- 15) Jambor J.L., Dutrizac J.W.: Occurrence and constitution of natural and synthetic ferrihydrite, widespread iron oxyhydroxide. Chem. Rev., 98, 2549–2585 (1998)
- 16) Nelson Y.M., Lion L.W., Ghiorse W.C., Shuler M.L.: Production of biogenic Mn oxides by *Leptothrix discophora* SS-1 in a chemically defined growth medium and evaluation of their Pb adsorption. Appl. Environ. Microbiol., 65 (1), 175-180 (1999)

Accumulation of Biogenic Iron Hydroxides by *Leptothrix ochracea* at Neutral pH

Kazuhiro SATO, Kazue TAZAKI

ABSTRACT

Iron bacteria precipitate copious amounts of iron hydroxides in microbial mats normally inhabiting in ironrich water. In this study, the following findings were made on accumulation of Fe and the formation of ironsheath regarding *L. ochracea*, an iron bacterium which is one of the most common inhabitants of iron microbial mats at neutral pH collected from underground water, by an electron microscopic observation:

- (1) In a field experiment, the rate of inorganic precipitation is 1.6, and the rate of precipitation involving iron bacteria is 8.4, so that iron oxidizing bacteria are precipitating iron hydroxides in an amount five times or more of the inorganic precipitates.
- (2) By metabolic pathway of live L. ochracea, the iron sheath can be formed in a short time period.
- (3) UV-C treatment destroys the iron bacterial cells, thereby inhibiting the formation of iron-microbial mats.
- (4) At an early formation stage of iron- sheath of *L. ochracea*, a fine fibrous network structure is formed around the cell wall. The tubular sheath is composed of thicken fibrous materials.
- (5) By the metabolism of the iron bacterium, the oxidized Fe³⁺ is accumulated in the fine fibrous polysaccharide, thereby forming a sheath made of a complex of iron and an organic substance.
- (6) The fine particles of iron hydroxide found on the surface of the sheath are particles of iron hydroxide oxidized inorganically.
- (7) The matured sheath fixes low-crystalline ferrihydrite minerals in microbial mats.
- Key Words : iron-bacteria, Leptothrix ochracea, microbial mats, iron- sheath