

プレスリリース

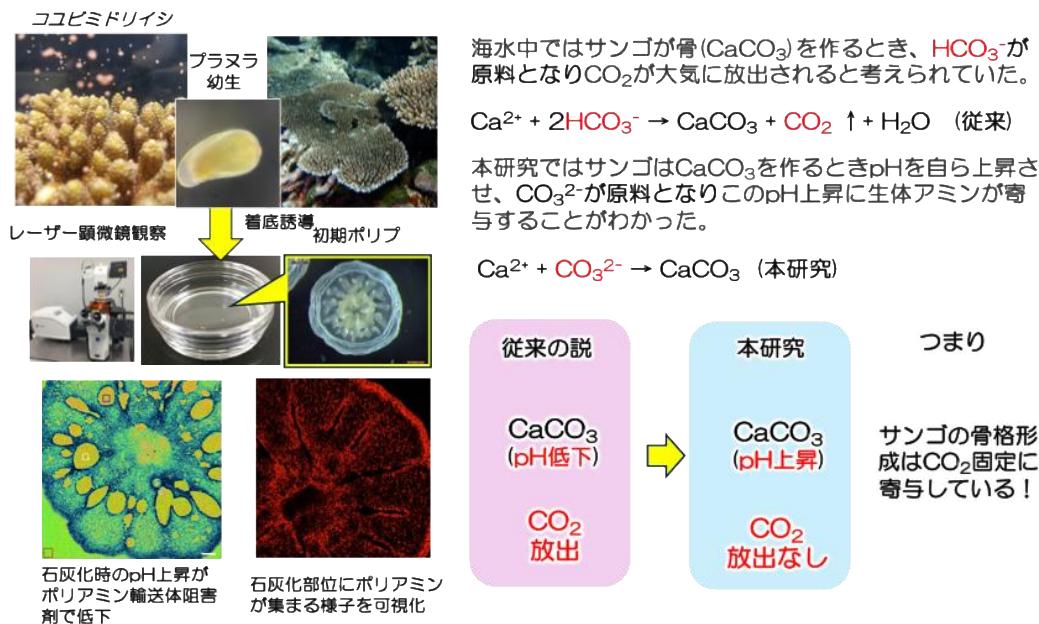
2024年12月9日

報道関係各位

北里大学
琉球大学
産業技術総合研究所
総合地球環境学研究所
東京大学
トロピカルテクノプラス

サンゴはCO₂固定に貢献している！ —骨格形成時のpH上昇機構を解明—

北里大学海洋生命科学部の安元剛講師、窪田梓氏（現 日本電子）、大野良和研究員、琉球大学農学部の安元純助教（総合地球環境学研究所・共同研究員）、産業技術総合研究所地図資源環境研究部門の飯島真理子研究員、東京大学大学院農学生命科学研究科の鈴木道生教授、トロピカルテクノプラスの廣瀬美奈博士の研究グループは、総合地球環境学研究所LINKAGEプロジェクト^(※1)の一環で、ミドリイシサンゴの幼生の骨格形成時のpH^(※2)を、共焦点レーザー顕微鏡によるpHイメージング^(※3)という手法で調べました。その結果、サンゴ幼生が海水を骨格形成部位に取り込み、その部位にポリアミン^(※4)という生体アミンを輸送してpHを上昇させ、炭酸カルシウム(CaCO₃)の骨格を形成する新しい石灰化モデルを提案しました。従来の石灰化モデルでは、サンゴの石灰化^(※5)が二酸化炭素(CO₂)を放出する可能性が指摘されていましたが、本研究では、サンゴがむしろCO₂をCaCO₃として効率的に固定していることを明らかにしました。この発見は、サンゴ礁が地球規模のCO₂固定において果たす役割を再評価する重要な一歩となります。本研究成果は、アメリカ化学会(ACS)が刊行する“Environmental Science & Technology”誌に、2024年12月10日（日本時間）に掲載されます。



研究成果のポイント

●サンゴの骨格形成における新たな石灰化メカニズムを提唱

サンゴが骨格形成を行う際、石灰化液（ECM）のpHを周囲の海水よりも0.5~1単位高く保つ仕組みを調べたところ、このpH上昇には造骨細胞に存在する生体塩基であるポリアミンが寄与することが明らかになりました。これにより、骨格になる炭酸カルシウム（CaCO₃）形成時に、従来言われていたCO₂放出は起こらないことが明らかになりました。

●サンゴの骨格形成の場となる細胞外石灰化液（ECM）の詳細な観察

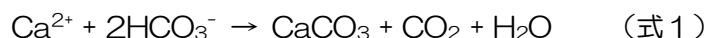
サンゴは ECM に海水を取り込む際に、細胞間の隙間からカルシウムイオン（Ca²⁺）を取り込み、ECM 内の pH をポリアミン輸送体という生体塩基を使って上昇させることができました。ポリアミンは CO₂ を保持する化学的な性質があるため、細胞内から CO₂ を輸送している可能性が示されました。

●サンゴの炭素循環への寄与を示唆

これまでサンゴや貝などの海洋生物の石灰化プロセスが大気中に CO₂ を放出するという考え方がありました。しかし、本研究では、石灰化プロセスがむしろ CO₂ を吸収することを示し、地球規模の炭素循環におけるサンゴ礁の役割を再評価しました。

研究の背景

造礁サンゴは、石灰化と呼ばれるプロセスを通じて骨格を形成し、その骨格がサンゴ礁を構成します。この石灰化プロセスは、大気中や海水中の CO₂ が海水中のカルシウムイオン（Ca²⁺）と反応し炭酸カルシウム（CaCO₃）として固定されるという一見すると CO₂ 固定反応です。しかし、従来は、海水中の pH が 8 程度であることから、海水中に溶けている炭酸水素イオン（HCO₃⁻）を原料とすると仮定され、式 1 のような石灰化反応で説明されてきました。



そのため、石灰化過程が海水中への CO₂ 放出を伴うと考えられ、サンゴの骨格形成が地球温暖化を加速する可能性が議論されてきました。しかし、現在の地表の炭素のうち、約半分は石灰岩などの炭酸塩堆積物として膨大な量の CO₂ が閉じ込められており、地球の CO₂ 固定に大きく寄与しているとの考えもありました。このように、サンゴ礁が地球規模の炭素循環において果たす正確な役割については、不確定な部分が残されていました。生き物が CaCO₃ などの鉱物を作る作用をバイオミネラリゼーションと言い、近年の機器分析技術の発展により、バイオミネラリゼーションの解明が進んでいます。

研究内容と成果

研究グループは、共焦点レーザー顕微鏡を用いて、コユビミドリイシ（造礁サンゴの一一種）のサンゴ幼生の骨格形成部位である細胞外石灰化液（Extracellular Calcifying Medium: ECM）を様々な方法で観察しました。カルシウムイオン（Ca²⁺）を可視化するカルセインという蛍光試薬を用いて海水から ECM への Ca 輸送経路を調べたところ、サンゴ幼生は細胞間の隙間から Ca を ECM に取り込んでいることが明らかになりました【図 1】。これまで細胞内からカルシウムを輸送するサンゴも知られていましたが、この種のサンゴは細胞間の隙間が大きく海水が容易に ECM に入り込むことがわかりました。

また、ECM の微細な pH 変化を pH イメージングという手法で可視化しました。その結果、サンゴ幼生は骨格形成時に ECM の pH を 0.5~1 程度上昇させていることがわかりました【図 2 a】。この pH 上昇の機構としては Ca²⁺ 輸送体の寄与が推定されていました。本研究では CO₂ を

保持する生体塩基のポリアミンの寄与を推定し、ポリアミンの輸送体阻害剤と生合成阻害剤をサンゴ幼生の飼育海水に添加して ECM の pH 上昇への影響を調べました。その結果、ポリアミン輸送体阻害剤を添加した際に、ECM の pH 上昇が有意に低下しました。つまり、サンゴは、ポリアミンという生体塩基を用いて ECM の pH を上昇させていることを発見しました。この pH の上昇により、炭酸イオン (CO_3^{2-}) の供給が促進され、 CaCO_3 が CO_2 放出を伴うことなく効率的に形成されることが明らかになりました。細胞内のポリアミン量も蛍光プローブを用いて可視化することに成功しました。ポリアミン量が多い細胞が ECM の周囲に集まっている様子が観察できました【図 2b】。

上記の結果をもとに、サンゴ組織の模式図と ECM における骨格形成反応の新仮説を提案しました。サンゴの炭酸カルシウム骨格は細胞外の ECM で作られ、材料となるカルシウムは細胞の隙間を通って海水からも供給されます。サンゴの ECM での石灰化プロセスにおいて、アルカリ化は無機炭素がポリアミンと共にポリアミン輸送体を介して移動することで、pH が上昇し、石灰化を促進すると考えられます【図 3】。

環境への影響

海洋生物が炭酸カルシウム (CaCO_3) を生成する過程で CO_2 を放出するという（式 1）は CO_2 が飽和した溶液中の CaCO_3 再沈殿を表すものであり、海洋生物の石灰化がこの反応に完全に従うという十分な証拠はありません。無機化学的には、石灰化は主に Ca^{2+} と CO_3^{2-} の反応によって進行し、高い pH 環境が必要です。一方、 CaCO_3 の溶解は低い pH で起こります。したがって、pH が継続的に低下すると、 CaCO_3 の沈殿は起こりません。従来の「石灰化中の pH 低下」という主張に反して、最近の研究では pH の上昇がサンゴ以外の生物でも観察されています。 CaCO_3 結晶は、炭酸 (H_2CO_3) とカルシウムを含む塩基（例えば水酸化カルシウム (Ca(OH)_2)）の中和反応によって生成される塩であり、 CaCO_3 の形成は塩基に依存しています。炭酸水素イオン (HCO_3^-) 由来の水素イオン（プロトン）は塩基や Ca(OH)_2 によって中和されるため、すべてのプロトンが周囲の海水に放出されるわけではありません。近年、海にアルカリ薬剤を添加して CO_2 固定を促進する海洋アルカリ化という試みも海外では実施されてきています。サンゴなどの石灰化生物が CO_2 を放出するか固定するかを議論するには、生態系全体の観点で評価する必要があります。 CO_2 は光合成によって有機物に変換され、石灰化生物はこの有機物をエネルギー源として CaCO_3 骨格を作ります。このプロセス全体を考えると、 CO_2 は実質的に CaCO_3 に変換されており、 CO_2 は固定されていると言えます。

今後の展開

海水中に存在する CaCO_3 の滞留時間は 3 億年と言われ、ほとんど溶解しないことが知られていますが、海洋環境での CO_2 吸収への寄与は、海草などの光合成による有機物生産（ブルーカーボン）が主に注目されています。本研究では高 pH 条件下での石灰化が必ずしも CO_2 の放出を引き起こさず CO_2 固定となることを示しました。今後は、貝など様々な海洋生物の石灰化機構を詳細に検証すると共に、サンゴ礁海域での石灰化による CO_2 固定量を再検証し、サンゴ礁が地球の CO_2 隔離に貢献することを証明していきたいと考えています。将来的には石灰化生物による新しいブルーカーボン（Biogenic Calcifying Blue Carbon）を提唱し、サンゴ礁保全に貢献できる仕組み作りに取り組んでいきたいと考えています。

参考図

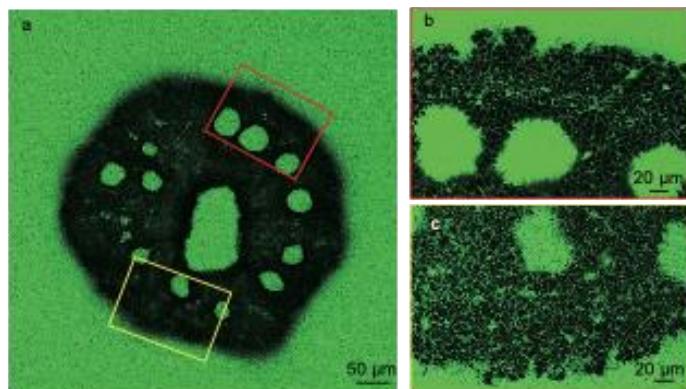


図1 サンゴの幼生におけるECM（細胞外石灰化液）内の細胞間隙の可視化（カルセイン染色を用いた共焦点レーザー顕微鏡（CLSM）観察）：(a) サンゴ幼生全体の様子を示した画像（スケールバー：50 μm ）。(b) (a)の赤い四角で示された領域を拡大した画像（スケールバー：20 μm ）。(c) (a)の黄色い四角で示された領域を拡大した画像（スケールバー：20 μm ）。(b)と(c)の両方で、ECM内における細胞間隙が視覚的に確認されていることが示されている。つまりサンゴのECMには海水が容易に入り込むことがわかる。

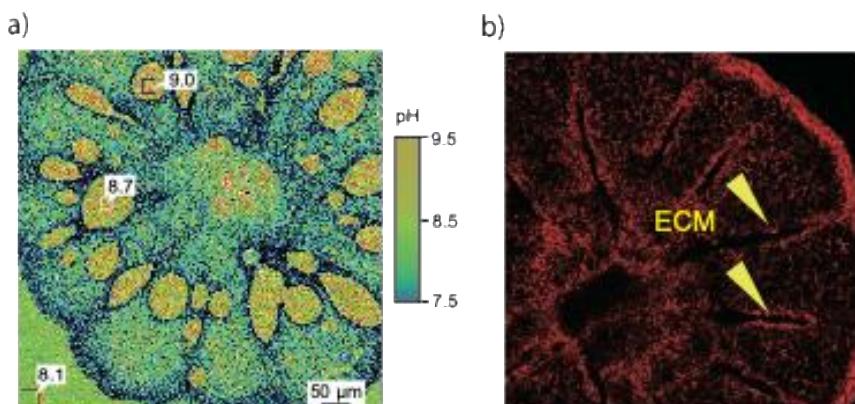


図2 (a)サンゴ幼生におけるECM（細胞外石灰化液）内のpHの可視化（pH指示薬を用いた共焦点レーザー顕微鏡（CLSM）観察）。写真中の数字はpHをそれぞれ示す。ECMのpH8.5から9.0と海水のpH8.1よりも0.5から1程度高い。このpH上昇は石灰化を促進させるためだが、ポリアミン輸送体阻害剤を添加するとpH上昇は抑制され、ポリアミンのpH上昇への寄与が示された。(b)サンゴ幼生のECM近傍の造骨細胞内のポリアミンの可視化（ポリアミン染色試薬を用いたCLSM観察）。ECM近傍にはポリアミンを多く含む造骨細胞が集まっている様子が見られた。

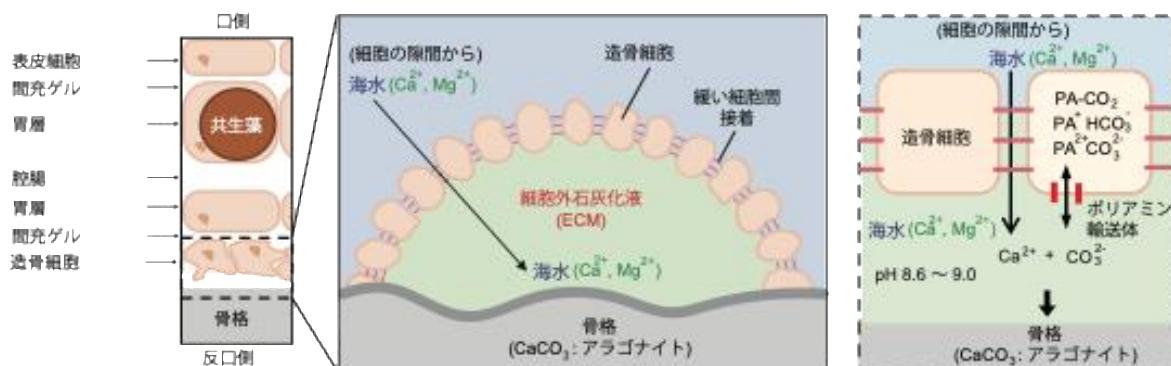


図3 サンゴ組織の模式図とECM（細胞外石灰化液）における骨格形成反応の新仮説。サンゴの炭酸カルシウム骨格は細胞外の石灰化液（ECM）で作られる。材料となるカルシウムは細胞の隙間を通して海水からも供給される。また、サンゴの石灰化プロセスにおいて、ECM内でアルカリ化が起こる。ECMのpHは周囲の海水よりも0.5~1.0高い。この仮説では、無機炭素がポリアミン（PA）と共にポリアミン輸送体を介して移動することで、pHが上昇し、石灰化を促進すると考えられる。

論文情報

論文名：The Role of Polyamines in pH Regulation in the Extracellular Calcifying Medium of Scleractinian Coral Spots

邦題名：造礁サンゴ幼生の細胞外石灰化液における pH 調節におけるポリアミンの役割

掲載誌：*Environmental Science & Technology*

著 者：窪田 梓（日本電子）、大野良和（JST）、安元 純*（琉球大学、総合地球環境学研究所）、飯島真理子*（産業技術総合研究所）、鈴木道生（東京大学）、井口 亮*（産業技術総合研究所）、安元加奈未（東京理科大学）、廣瀬（安元）美奈（トロピカルテクノプラス）、坂田 剛（北里大学）、末弘宗滉（北里大学）、中前華帆（北里大学）、水澤菜々美（北里大学）、神保 充（北里大学）、渡部終五（北里大学）、安元 剛*（北里大学）

*LINKAGE プロジェクト共同研究員

DOI : 10.1021/acs.est.4c10097

用語解説

*1：LINKAGE プロジェクト

地球環境問題の解決をめざす国立の研究機関である総合地球環境学研究所のプロジェクトの一つ。琉球弧や西太平洋の熱帯・亜熱帯に位置するサンゴ礁島嶼系において、陸と海の水循環を介したつながりや、暮らしの中で育まれてきた生物と文化のつながりや多様性、多様な資源のガバナンスの規範・組織・制度の変遷や重層性の解明を目的としている。得られた成果のつながりを可視化し、陸と海をつなぐ水循環を軸としたマルチリソースの順応的ガバナンスの強化をめざす。プロジェクト期間は、2022～2026年。

*2：pH

水中の水素イオン濃度を0～14の数字で表したもの。7.0が中性で、7より小さいと酸性、7より大きいとアルカリ性を意味します。海水のpHが1高くなると、海水中のCO₂濃度は1/10に減少するため、石灰化中のCO₂放出は抑制されると考えられます。

*3：pH イメージング

共焦点レーザー顕微鏡とpH指示薬を使って、サンゴの石灰化組織のpHを生きたまま観察する手法です。サンゴの石灰化組織ではpHの上昇が観察され、このpH上昇にポリアミンという生体塩基が寄与することがわかりました。

*4：ポリアミン

ポリアミンは全ての生物の細胞内に普遍的に存在する生体塩基です。このポリアミンは水溶液中で二酸化炭素と容易に反応して保持する化学的性質があり、海水に加えるだけで簡単に炭酸カルシウムが沈殿します。サンゴもこのような化学的性質を利用してCaCO₃を大気中から取り込んで炭酸カルシウムの骨格を作っていることがわかつてきました。

*5：サンゴの石灰化

ヒトを含む脊椎動物の骨はリン酸カルシウムで作られていますが、サンゴや貝などの無脊椎動物の一部は炭酸カルシウムの骨格を持っています。この炭酸カルシウムの原料は海に溶けている二酸化炭素とカルシウムイオンです。そのため、サンゴの骨格には二酸化炭素が閉じ込められていると言えます。

研究資金

本研究の一部は、(独)環境再生保全機構の環境研究総合推進費(JPMEERF20194007、JPMEERF20221C01)、(独)日本学術振興会(JSPS)の科研費(19K12310、20H03077、20H00653)、国立研究開発法人産業技術総合研究所・環境調和型産業技術研究ラボ(E-code)、総合地球環境学研究所のLINKAGEプロジェクト、国立研究開発法人 新エネルギー・産業技術総合開発機構(NEDO)の支援を受けて実施しました。