藻類の¹³C 濃度と溶存二酸化炭素濃度の関係

について:モデルとその検証

坂田 将*

SAKATA Susumu (1996) Relationship between ¹³C contents of algae and concentration of dissolved carbon dioxide : A model and evidence. *Bull. Geol. Surv. Japan*, vol.47(1), p.33-39, 4 figs.

Abstract : This paper reviews recent advances in understanding the relationship between ¹³C contents of algae and the concentration of dissolved carbon dioxide. The results are particularly important for paleoclimatic and paleoceanographic research. According to the 2-step model proposed by Farquhar *et al*. (1982) for algae that obtain CO₂ by passive diffusion, the overall isotope effect associated with photosynthesis (denoted as εp) can be written as :

 $\epsilon p = \epsilon f - (\epsilon f - \epsilon t) \cdot \gamma / [CO_{2(aq)}],$

where εt and εf are the isotope effects associated with mass transport and carbon fixation, respectively, and γ is the difference in concentration of intracellular and external CO₂, a value that reflects the cell growth rate (Rau *et al.*, 1992). This model predicts that ¹³C content of algae correlates with [CO_{2(aq)}] in hyperbolic form, and that the relationship may change depending on factors that control the cell growth rate, such as the concentration of nutrients. Recent studies indicate that the model is applicable to field samples (water column as well as sediments) and laboratory cultures.

要 旨

本小論は、古気候学的・古海洋学的見地からその重要性 が指摘されている藻類の¹³C 濃度と溶存二酸化炭素濃度の 関係に関して、最近の研究成果を概説するものである. Farquhar *et al*.(1982)の2ステップ・モデルによれば、 藻類が拡散によって受動的に二酸化炭素を細胞内に取り 込む場合、光合成に伴う同位体効果 ϵp は、物質輸送と炭 素同化の各同位体効果 $\epsilon t \geq \epsilon f$ を用いて、次の方程式で与 えられる:

 $\epsilon p = \epsilon f - (\epsilon f - \epsilon t) \cdot \gamma / [CO_{2(aq)}].$

ここで γ は細胞の外と内の二酸化炭素の濃度差であり,

細胞の成長速度を反映する(Rau et al., 1992). このモ デルにより,藻類の¹³C 濃度が [CO_{2(aq)}] と双曲線関数的 に相関すること,またその関係は栄養塩濃度等の細胞成 長速度を支配する因子に依存することが予測される. こ のモデルの適用性は,近年,フィールド観察(ウォータ ーカラムと堆積物)と培養実験の双方から検証されてい る.

1. はじめに

海水の溶存二酸化炭素濃度 $[CO_{2(aq)}]$ が高くなると, そこに棲む藻類の¹³C 濃度は低くなる:この逆相関の関係 は、古くから、フィールド観察と培養実験を通じて広く 認められている (Degens *et al.*, 1968 : Calder and

* 地殼化学部

— 33 —

Keywords : ^{13}C contents, algae, dissolved CO $_2$ concentration, 2-step model, cell growth rate

Parker, 1973 : Pardue et al., 1976 : Mizutani and Wada, 1982 : Arthur et al., 1985 : Rau et al., 1989 : Freeman and Haves, 1992), また近年 GC/C/MS の開 発に伴って、堆積物中の個別の有機物、殊に、特定の生 物に由来するバイオマーカーの炭素同位体比を比較的容 易に測定できるようになり(Hayes et al., 1990: 坂田・ 金子, 1994), バイオマーカーと細胞全体の¹³C 濃度の差 を見積もることにより、藻類の13C濃度を過去に遡って評 価できるようになった(Haves, 1993)。ここでもし藻類 の¹³C 濃度と [CO_{2(a0)}] の関係を定量的に評価できれば, バイオマーカーの同位体データから堆積当時の海洋の [CO2(ag)],あるいは(海洋と大気間の平衡を仮定した上 で)大気の pCO2を復元できる可能性もある (Popp et al., 1989: Jasper and Hayes, 1990). このような, 古海洋 学的,古気候学的観点から,藻類の¹³C濃度と[CO2(ag)] の関係を解明しようとする研究が、特に1990年以降盛ん に行われている.本小論は,この相関関係を理論的に扱 ったモデルとして、現在最も支持されている Farguhar et al.(1982)の2ステップ・モデルを紹介し、そのモデル が実際の観察データをどの程度整合的に説明できるか(モ デルの適用性) について,最近の事例研究をレビューす るものである.

2. 2ステップ・モデル

藻類が光合成によって自身の細胞を作る場合,外界の 水に溶存する CO₂を炭素ソースとして細胞内に取り込み (物質輸送),これを有機炭素に変換する(炭素固定). この2つのステップには各々同位体効果があり,両者を 加えると光合成に伴う同位体効果が計算される。もしも 物質輸送が受動的,すなわち二酸化炭素がその濃度勾配 にのみ従って,細胞の固定部位まで移動する場合,炭素 固定酵素ルビスコの同位体効果が支配的となる。関連す る炭素の流れとその同位体組成を示したのが第1図であ る。物質移動に伴う同位体分別は ϵ t で表されており,細 胞内に流入する炭素の δ 値は δ e- ϵ t で与えられる。一方, 炭素固定に伴う同位体分別は ϵ f であり,固定後の炭素の δ 値は δ i- ϵ f で与えられる。したがって細胞内の炭素のマ スバランスの方程式は、

$$\phi i(\delta e - \varepsilon t) = \phi o(\delta i - \varepsilon t) + \phi f(\delta i - \varepsilon f)$$
(1)

となる.ここで ϕ は炭素のフラックスで、細胞の内と外 に向かう炭素のフラックスが各々濃度 Ce と Ci に比例す ると仮定すると、 ϕ o/ ϕ i=Ci/Ce、 ϕ f/ ϕ i=(ϕ i- ϕ o)/ ϕ i=1- ϕ o/ ϕ i=1-Ci/Ce となる.さらに δ i は δ f+ ε f と書き換えることが可能のため、(1)式は、

$$\delta e - \varepsilon t = (Ci/Ce) (\delta f + \varepsilon f - \varepsilon t) + (1 - Ci/Ce) (2)$$

となる。光合成の炭素同位体効果(すなわちソースとなった無機炭素と固定後の有機炭素の同位体比の差)を ϵp (p は photosynthesis を示す)とすると,(2)式を変換す ることにより、次の関係式が得られる:

$$\epsilon \mathbf{p} = \delta \mathbf{e} - \delta \mathbf{f} = \epsilon \mathbf{t} + (\mathrm{Ci}/\mathrm{Ce}) \left(\epsilon \mathbf{f} - \epsilon \mathbf{t}\right) \tag{3}$$

この(3)式によれば, εp は Ci/Ce の変化に応じて, εt(Ci= 0) から εf (Ci=Ce) まで変化し得るはずである. εt は 非常に小さく (O'Leary (1984) によれば 25℃の水に二



第1図 藻類の光合成に関する2ステップモデル (Farquhar, 1982).

このモデルでは炭素のソースとして CO₂が用いられ,拡散によって細胞内の固定部位まで運ばれる.細胞の 内と外(海水)の CO₂,及び炭素固定後の有機物の炭素同位体組成がそれぞれ δi, δe,及び δf である.炭 素のフロー(モル/秒)とそこに伴う同位体分別をそれぞれ $\phi \geq \varepsilon$ で示した.各矢印に沿って移動する炭素 の同位体組成は、 $\delta e - \varepsilon t$ (細胞の外から内), $\delta i - \varepsilon t$ (細胞の内から外), $\delta i - \varepsilon f$ (無機炭素から有機炭素) で与えられる.Ci と Ce は各々細胞の内と外の CO₂濃度を表わす. 酸化炭素が拡散する場合に 0.7%) ϵ f は約 27% (Farquhar *et al.*, 1982) と見積もられており、 ϵ p にはかなりの変動幅が想定される.

3.細胞成長速度とCi, Ceの関係

Farquhar et al. (1982) の2ステップ・モデルは,光 合成に伴う同位体効果 ϵ pが細胞の内と外(海水)の二酸 化炭素濃度の比 Ci/Ce に依存することを提起したもので ある. ϵ p と Ce の関係を評価するためには, Ci/Ce 比を 支配する要因を理解する必要がある. もし細胞の成長速 度が大きい場合, $\phi f \doteq \phi i$, $\phi o = \phi i - \phi f \doteq 0$, すなわち細 胞内に取り込まれた二酸化炭素はほとんどすべて有機炭 素に変換され,細胞の外に流れないようになり,Ci/Ce(= $\phi o/\phi i$) は0に近づくであろう. 逆に細胞の成長速度が 小さい場合, $\phi f \doteq 0$, $\phi o = \phi i - \phi f \doteq \phi i$, すなわち細胞内 に取り込まれた二酸化炭素がほとんど有機炭素に変換さ れず,細胞の外に流出するようになり,Ci/Ce は1に近づ くであろう. Rau *et al*. (1992) はこのような定性的な 予測を数式化するために,ある条件下では,細胞成長速 度が細胞内外の二酸化炭素の濃度差 Ce-Ci に反映され, Ce には依存しないという考え方を提起した.そのような 場合, Ce-Ci= γ とすると, (3)式は

$$\epsilon \mathbf{p} = \epsilon \mathbf{f} - (\gamma/C\mathbf{e}) (\epsilon \mathbf{f} - \epsilon \mathbf{t}) \tag{4}$$

と書き換えられる. すなわち, 濃度差が一定ならば ϵ p は Ce と双曲線関数の関係にあり, Ce が大きくなるとともに ϵ p も大きくなることになり,現実の傾向と合致する.

4. モデルの検証

Farquhar et al. (1982) のモデルの適用性を検証する ためには、共通のサンプルについて ϵp と Ce を測定・評 価するとともに、両パラメーターの関係を(4)式と比較す るに当たって、 γ が細胞成長速度、もしくはそれと相関す べき栄養塩濃度に応じて変化することを考慮する必要が



第2図 南インド洋における ep と [CO_{2(aq)}]の関係 (Francois et al., 1993).

曲線は,炭素固定に伴う同位体分別 εf を27%とし,細胞の内と外の CO₂の濃度差(Ce-Ci,単位は μmoles/ - L) を一定と仮定した場合に,Farquhar (1982) の2ステップ・モデルから予想される εp と [CO_{2(aq)}] の 関係を示す. 地質調査所月報(第47巻 第1号)



第3図 ピグミー・ベーズンと他の海域の εp と [CO₂₍₈₉₎]の関係 (Jasper et al., 1994). ピグミー・ベーズンの εp は堆積物中のC₃₇アルケノンと浮遊性有孔虫 (G.ruber)の¹³C 濃度 (Jasper and Hayes, 1990) に基づき,他の海域の εp はウォーターカラムの POC (粒状有機物炭素) と DIC の¹³C 濃度 [北大西洋, Rau et al.(1992);サンタモニカ・ベーズン, Wakeham et al.(1993);南インド洋, Francois et al.(1993)]に基づく、賞栄養(硝酸塩濃度が検出限界以下)のウォーターカラムのデータのみ、□でプ ロットされている。

ある.そのような観点で、フィールドデータをもとに、 モデルの適用性を最初に検討したのは Rau *et al*.(1992) である.彼らは北大西洋ブルーム実験で観測された ϵ_p (海 水中の懸濁粒状有機物 SPOM と溶存無機炭素 DIC 0^{13} C 濃度に基づく値) と $[CO_{2(aq)}]$ (=Ce) の関係が,(4)式の $\gamma を 6 \mu mol/kg とすると説明できることを示した.また$ 南大西洋のデータ (Rau*et al* $., 1989) についても、<math>\gamma =$ $4 \sim 6 (\mu mol/kg) と幅を持たせることによって説明が$ 可能であり、相対的にクロロフィル濃度や一次生産の高 $い海域 (40-55°S) のデータが <math>\gamma = 6$ の関係に近づくこと を指摘した.

Francois *et al*. (1993) は南インド洋のサブトロピカ ル・コンバージェンスを含む海域 (30-59°S) で、同様に ϵ p と [CO_{2(aq)}] の関係を調べ、41°S 以南では、 ϵ p が溶 存二酸化炭素濃度と正に相関し、その関係が(4)式の y を 7~9 (μ mol/L) とすることにより合理的に説明できる とした(第2図の黒丸).一方 41°S 以北では、溶存二酸化 炭素濃度がほとんど一定のまま, εp が約5%変化するこ とが観測され(第2図の白ヌキ丸),栄養塩濃度の減少に 伴って細胞成長速度が低下し、γ が約5 (µmol/L)まで 減少したものと説明している. Jasper et al. (1994) は, 上記の北大西洋ブルーム実験(Rau et al., 1992),南イ ンド洋 (Francois et al., 1993) と, サンタモニカ・ベ ーズン (Wakeham at al., 1993) のウォーターカラム の分析に基づく ϵp と Ce のデータをコンパイルし, 南イ ンド洋のサブトロピカル・コンバージェンス以北の貧栄 養水域データを除くと、 $\epsilon p \ge 1/[CO_{2(aq)}]$ がリニアの高 い相関性 (r²=0.94, n=34) を示すことを明らかにした (第3図). 同論文ではまた, ピグミー・ベーズン (メキ シコ湾)の堆積物中の長鎖アルケノン(プリムネシウム 藻類に由来するバイオマーカー)の分析に基づく εp を堆 積当時の古海水の[CO_{2(aq)}](ボストーク氷床コア中の古 大気 CO₂との平衡を仮定することにより計算される値; Jasper and Hayes, 1990) と比較し、やはり ep と 1/



 第4図 μ/ [CO_{2(aq)}] (μ:細胞成長速度)とερの関係(Laws et al., 1995).
□は24時間明るい条件で培養したときのデータ、◇は12時間ずつ明暗切り替えて培養したときのデータを示す。回帰直線は24時間明るい条件で培養したときのデータから計算されたもので、[CO_{2(aq)}]は13μmol/kgから31μmol/kgまで変化している。○はフィールド(赤道太平洋海域)で観察された[CO_{2(aq)}](Laws et al., 1995)、ερ (SPOM 中のクロロフィルと DIC の¹³C 濃度に基づく値;Laws et al., 1995)、μ (0.47-0.70/ 日;Greene et al, 1994) をもとにプロットしたもの。

[CO_{2(aq)}]の間に高い相関性 (r²=0.91, n=8) があるも のの,その回帰直線はウォーターカラムの分析に基づく ものと大きく異なることを見いだした。すなわち回帰直 線を εp=a+b/[CO_{2(aq)}]とすると, 傾斜 b は北大西洋ブ ルーム実験等で-164‰・umol/L に対し、ピグミー・ベー ズンで-109‰・µmol/Lと計算された。ピグミー・ベーズ ンは他の海域に比べ相対的に栄養塩濃度が低いことから、 γ 値も低いことが予想され、傾斜 b [= γ (ϵ t- ϵ f)]の違 いが上記のモデルと符合する。南インド洋のサブトロピ カル・コンバージェンス以北のデータが両回帰直線の中 間に位置することも,栄養塩レベルの関係と矛盾しない。 なお同論文では彼らの過去の研究(Jasper and Hayes, 1990) で εp を [CO_{2(a0)}]の対数関数と仮定した点にふれ, 理論的根拠の明確な双曲線関数モデル(Rau et al., 1992)のほうが、経験則的な対数関数モデル (McCabe. 1985) よりも, ep と [CO_{2(ag)}]の関係を記述する上で適 当としている.

Laws et al. (1995) は,海棲の珪藻 Phaeodactylum tricornutum を実験室にて継続的に培養し, $\epsilon p \\ [CO_{2(aq)}] とともに細胞の成長速度(=\mu)を測定した.$ $第4図は細胞の成長速度と溶存二酸化炭素濃度の比<math>\mu$ / $[CO_{2(aq)}] を \epsilon p に対してプロットしたものであり,□で$ 表示されている5データは24時間明るい条件で培養(24:0 L:D)したときのもの, ◇で表示されている2データは12時間ずつ明暗切り替えて培養した時のものである. $<math>\mu$ / $[CO_{2(aq)}] と \epsilon p はきわめて高いリニアの相関性を示し,$ 上記モデルの適用性を明示するものである. 同論文では $さらに、フィールド(赤道太平洋海域)で <math>[CO_{2(aq)}]$ と ϵp (SPOM 中のクロロフィルと DIC の¹³C 濃度に基づく 値)を測定し、同海域のプランクトンの成長速度(Greene et al., 1994)のデータと合わせて、培養実験のデータと 比較し、両者が良く一致する事を確認している. この結

— 37 —

果は $\epsilon_{p} \geq [CO_{2(aq)}]$ からプランクトンの細胞成長速度を 評価できる可能性をも示唆している.

Hayes *et al*. (1995) は、サンタモニカ・ベーズンの ウォーターカラムの分析から測定した ϵp (SPOM 中の長 鎖アルケノンと DIC の¹³C 濃度に基づく値) と [CO_{2(aq)}] を、個々に方程式 $\epsilon p = -27 + b/[CO_{2(aq)}]$ (すなわち a= $\epsilon f \epsilon - 27 \%$ と仮定)に代入し、傾斜 b を試料ごとに計算 した。そして b 値を海水の栄養塩濃度と比較し、特にリ ン酸塩濃度と高い正の相関性が得られることを明らかに した。このことは、b[= $\gamma(\epsilon t - \epsilon f)$]値が細胞成長速度を 反映するとの仮説 (Rau *et al*., 1992)を支持するとと もに、同海域の藻類 (プリムネシウム藻類)の細胞成長 速度がリン酸塩濃度(もしくはリン酸塩濃度と強く相関 する他の因子)に依存することを示すものである。

5. 今後の展望

藻類の¹³C濃度に関して,[CO_{2(aq)}]と細胞成長速度と いう2つのファクターを考慮することにより, Farguhar (1982) の2ステップ・モデルを適用できることが、フ ィールド観察(ウォーターカラムと堆積物)と培養実験 の双方から明らかになった。このことは、堆積物中のバ イオマーカーの同位体比をもとに過去の[CO_{2(a0)}]を復 元する場合、 *ε*p とともに堆積当時の藻類の細胞成長速度 を見積もることの必要性を意味する。ウォーターカラム の観察では、栄養塩濃度が細胞成長速度を反映すること が指摘されており、過去の栄養塩濃度が堆積物の分析に よって評価できれば,このファクターを補正できること になる.この関連において、古海洋のリン酸濃度を堆積 物中の有孔虫のCd/Ca比から評価する方法 (Boyle, 1988)の有効性が注目される。また逆に、[CO_{2(a0)}]がほ かのアプローチ(例えば、海洋と大気の平衡を仮定して、 氷床コアの分析から [CO_{2(aq)}]を計算する方法) で評価 される場合,これと εp から堆積当時の藻類の細胞成長速 度を評価し、過去の海洋の栄養度の変遷を推定する手が かりになるかもしれない. このような研究の発展は, 藻 類のバイオマーカーを分析する技術に依存する部分が大 きく, 今後の GC/C/MS データの蓄積が待たれるところ である.

文 献

Arthur, M. A., Dean, W. E. and Claypool, G. E. (1985) Anomalous C-13 enrichment in modern marine organic carbon. *Nature*, vol.315, p.216-218.

Boyle, E. A. (1988) Cadmium : Chemical tracer of

deepwater paleoceanography. *Paleoceanography*, vol.3, p.471-489.

- Calder, J. A. and Parker, P. L. (1973) Geochemical implications of induced changes in C-13 fractionation by blue-green algae. *Geochim*. *Cosmochim*. *Acta*, vol.37, p.133-140.
- Degens, E. T., Guillard, R. R. L., Sackett, W. M. and Hellebust, J. A. (1968) Metabolic fractionation of carbon isotopes in marine plankton-I : Temperature and respiration experiments. *Deep-Sea Research*, vol.15, p.1-9.
- Farquhar, G. D., O'Leary, M. H. and Berry, J. A. (1982) On the relationship between carbon isotope discrimination and the intracellular carbon dioxide concentration in leaves. Austral. J. Plant Physiol., vol.9, p.121-137.
- Francois, R., Altabet, M. A., Goericke, R., McCorkle, D. C., Brunet, C. and Poisson, A. (1993) Changes in the δ¹³C of surface water particulate organic matter across the Subtropical Convergence in the SW Indian Ocean. Global Biogeochem. Cycles, vol.7, p.627-644.
- Freeman, K. H. and Hayes, J. M. (1992) Fractionation of carbon isotopes by phytoplankton and estimates of ancient CO₂ levels. *Global Biogeochem*. Cycles, vol.6, p.185-198.
- Hayes, J. M. (1993) Factors controlling ¹³C contents of sedimentary organic compounds : Principles and evidence. *Mar. Geol.*, vol.113, p.111-125.
- , Freeman, K.H., Popp, B. N. and Hoham, C. H. (1990) Compound-specific isotopic analyses : A novel tool for reconstruction of ancient biogeochemical processes. Org. Geochem., vol.16, p.1115-1128.
- ——, Hollander, D. J., Wakeham, S. G. and Pease, T. (1995) ¹³C in lipids from marine particulates. Paper presented at the 17 th International Meeting on Organic Geochemistry, Donostia-San Sebastian, Spain.
- Jasper, J. P. and Hayes, J. M. (1990) A carbon isotope record of CO₂ level during the late Quaternary. *Nature*, vol.347, p.462-464.

— 38 —

-, ——, Mix, A. C. and Prahl, F. G. (1994) Photosynthetic fractionation of ¹³C and concentrations of dissolved CO₂ in the central equatorial Pacific during the last 255,000 years. *Paleoceanography*, vol.9, p.781-798.

- Laws, E. A., Popp, B. N., Bidigare, R. R., Kennicutt, M. C. and Macko, S. A. (1995) Dependence of phytoplankton carbon isotopic composition on growth rate and [CO₂]_{aq} : Theoretical considerations and experimental results. *Geochim. Cosmochim. Acta*, vol.59, p.1131-1138.
- McCabe, B. (1985) The dynamics of ¹³C in several New Zealand lakes. Ph. D. Thesis, Univ. Waikato, 278 p.
- Mizutani, H. and Wada, E. (1982) Effect of high atmospheric CO₂ concentration on δ^{13} C of algae. *Origins Life*, vol.12, p.377-390.
- O'Leary, M. H. (1984) Measurement of isotope fractionation associated with diffusion of carbon dioxide in aqueous solution. J. Phys. Chem., vol.88, p.823-825.
- Popp, B. N., Takigiku, R., Hayes, J. M., Louda, J. W. and Baker, E. W. (1989) The post-Paleozoic chronology and mechanism of ¹³C depletion in primary marine organic matter. *Amer. J. Sci.*, vol.289, p.436-454.

- Pardue, J. W., Scanlan, R. S., van Baalen, C. B. and Parker, P. L. (1976) Maximum carbon isotope fractionation in photosynthesis by blue-green algae and a green alga. *Geochim. Cosmochim. Acta*, vol.40, p.309-312.
- Rau, G. H., Takahashi, T. and Des Marais, D. J. (1989) Latitudinal variations in plankton δ^{13} C: Implications for CO₂ and productivity in past oceans. *Nature*, vol.341, p.516-518.
 - , _____, ____, Repeta, D. J. and Martin, J. H. (1992) The relationship between δ¹³C of organic matter and [CO_{2(aq)}] in ocean surface water : Data from a JGOFS site in the northern Atlantic Ocean and a model. Geochim. Cosmochim. Acta, vol.56, p.1413-1419.
- 坂田 将・金子信行(1994)ガスクロマトグラフ燃焼質 量分析計(GC/C/MS)による有機化合物の炭素 同位体比の測定と地球化学的応用.地質ニュー ス,vol.487, p.45-51.
- Wakeham, S. G., Hollander, D. J. and Hayes, J. M. (1993) Biogeochemical dynamics of ¹³C in marine POC and related sterols. Paper presented at Third Meeting of the Oceanography Society, The Oceanography Society, Seattle, Wash., 1993.

(受付:1995年11月17日;受理:1995年12月27日)