総説

海藻の色

広田望*

1. はじめに

水中に生育する藻類のなかで緑藻、褐藻、紅藻類はそ の種類が極めて多くそれぞれ数千種が知られている。こ れらのうち緑藻類は淡水産のものが多いが、褐藻および 紅藻類ではその大部分が海産性である。海水にはこの他 藍(ラン)藻類, 珪藻類, 渦鞭毛藻類など主としてプラン クトン生活をするものが生育しており、これらは魚類や 他の水産動物の餌料として重要なものであるが、有用藻 類に付着してその品質を低下させたり, 異常大量発生し ていわゆる赤潮の原因となり沿岸漁業に損害を与えるな どの弊害を及ぼす場合もある。我々が食用その他に利用 している海藻類はその種類が限られており、緑藻類では アオノリ,ヒトエグサ,褐藻類ではマツモ,モヅク,コ ンブ、ワカメ、ヒジキなど、紅藻類ではアマノリ属、テ ングサ,フノリ,オゴノリ,ツノマタなどであるが,ア サクサノリ、コンブ、ワカメ、テングサなど養殖により 牛産性の向上を図っているものもある。我国の沿岸に生 育する海藻はコンブ、エゾイシゲ、ヒバマタ、ギンナン ソウなどの亜寒帯性、ツノマタ、アラメ、カジメ、ヒジ キ、ホンダワラなどの温帯性、イワヅタ、サボテングサ などの亜熱帯性などその種類も多い。またその垂直分布 は一般に最も浅い所には緑藻類が、ついで褐藻類、最も 深い所には紅藻類というような順となっているが、たと えば緑藻類のヤブレグサのように潮間帯より深い漸深帯 に生育する種類もある。

海藻は陸上植物と異なり根から栄養分を吸収すること はできないが、海水中に含まれる栄養塩類は葉状体の表 面から取入れられる。一方海藻は陸上植物と同様体内に おける代謝作用により生長するが、またクロロフィルや その他の光合成色素を有し光のエネルギーを吸収して同化作用を行い炭水化物を作る。本稿では海藻類に含まれる光合成色素のうち主としてクロロフィルを中心としその量や変性物の動向、乾燥品における色素の変化などについて述べることとする。

2. 海藻の色と含有色素の役割

緑藻、褐藻、紅藻はその名が示すとおりそれぞれ生の 状態で緑色,茶褐色,紅色を呈しているが,これはそれ ぞれに含まれる主要な色素の呈色度に影響され、たとえ ば緑藻類はクロロフィルa,褐藻類はフコキサンチン, 紅藻類はフィコビリンの色が表われるものであると考え られている。これら海藻の有する色素の種類は海藻が生 育する環境と密接な関係のあることが古くから知られて いた。すなわち水深の浅い所では太陽の光線はそのまま かあるいは赤色光を主体としたものであり、したがって これらの光を吸収しやすいクロロフィルa,bを多く含 んでいる。水深が深くなるにつれて赤色光は海水に吸収 される結果、透過光は青色光が主体となるため深所に生 育する海藻は、青緑色側に吸収極大を有する色素を多量 に含有すると考えられる。 Emerson ら1) はクロロフィル と同様カロチノイドに吸収する光も光台成に有効である ことを見出したが、さらに短波長側の光と長波長側の光 を同時に照射したときの光合成速度は別々に照射したと きの速度の和より大となることをみており、紅藻や藍藻 に含まれるクロロフィルaとフィコビリンに吸収される 光の間に相剰作用のあることを明らかにした『、。これよ り先 Hill⁴⁾ は摩砕した緑葉の液汁にシュウ酸第二鉄を加 えて光を照射すると O₂ の発生と第二鉄が還元されるこ とを発見して光化学反応と電子伝達反応が光合成反応で 行われることを証明した。Duysens ら5) は紅藻類に含ま

^{*} 昭和女子大学家政学部生活科学科

れるクロロフィル a とフィコエリスリンに吸収される波長の異なる二種類の光がチトクロム f の酸化還元に関与することを見出し、光合成に二つの反応系が存在することを裏付けた。この反応は光台成反応系 I と反応系 II に区別されるが、系 I の色素系には 680~700nm の光で励起されるクロロフィル a がその役割を果し、また系 II ではクロロフィル a がその役割を果し、また系 II ではクロロフィル a がその色素系 II が 650~670nm の光で励起される。しかしこれらの色素は全体の極く一部であり他の色素分子は光を吸収しそのエネルギーを反応中心に伝達する働きを有すると考えられている。

いうまでもなく光合成反応は光のエネルギーを植物が その体内に取入れて生物学的に利用し得る化学的自由エ ネルギーに変える反応と定義されるが,緑色高等植物, 多細胞性の緑藻,褐藻,紅藻,単細胞性の鞭毛藻,硅藻, ミドリ虫, 原核生物である藍藻や光合成細菌などが光合 成を行う生物である。光合成は緑色植物や多くの藻類で は細胞内のクロロプラスト内で行われるが、このクロロ プラスト内部のラメラやグラナ層およびストロマ中に光 合成色素や電子伝達に必要な酵素系が含まれている。ク ロロブラストに光が照射されると、クロロフィルやその 他の補助色素の分子は光量子を吸収して励起され,色素 分子の電子のいくつかは高エネルギー準位に持ち上げら れ、離脱して電子受容体を還元する。このようにして電 子を失ったクロロフィル分子は電子供与体から電子が供 給される。このように植物の光合成反応はまず色素が光 を吸収することによって始まるがその色素はクロロフィ

第1表 藻類に含まれる色素の種類(池森が)

<u> </u>	素	緑藻	福 藻	紅藻	藍藻
クロロフィル	a	+++	+++	+++	+++
クロロフィル	b	++			
クロロフィル	c c				
クロロフィバ	d		+	±	
α-カロチン		+		+	
β-カロチン		+++	+++	+++	+++
ルテイン		+++		++	±
ゼアキサンデ	チン	+		+	
ビオラキサン	ノチン	+	+	+	
ネオキサンチン		+	+		
フコキサンチン			+++		
ネオフコキー	ナンチン		+		
ダイアトキー	サンチン		+		
ミキソキサ	ントフィル				+++
R-7, 3=	リスリン			+++	
R-フィコシ	アニン			+	
C-フィコエ	リスリン				+
C-フィコシ	アニン				+++

ル以外にも前記フィコビリンのほかカロチノイド色素たとえば褐藻類のフコキサンチンも光エネルギーの吸収にあずかることが知られている。

以上のように海藻類に含まれる主な色素はいずれも光 合成に何らかの形で関係するものと考えられるが、それ らの色素を第1表⁶⁾に示す。この表からも明らかなよう に、いずれの種類もクロロフィルaを含んでおり光合成 反応に重要な役割を果すが他のクロロフィルとしては緑 藻にはb、褐藻類にはcが含まれている。クロロフィル a は一般には緑藻が最も多く,ついで褐藻,紅藻の順に 含量が低くなるが、後述するように同じ緑藻や褐藻のな かでもその含量に差がみられ、また同一藻体内でもその 部位によって違いがみられる。クロロフィルCは褐藻類 のほか,珪藻類,渦鞭毛藻類,黄色鞭毛藻類などに広く 分布しているが、Dutton と Manning⁷⁾ は硅藻類で黄色 光 (500~600nm) と赤色光 (600~690nm) の両域に同じ 光合成反応効果を有することを見出し、Strain⁶⁾ は クロ ロフィル c の吸収極大が 500~600nm 域にあることから 高等植物のクロロフィルbと同様光台成反応における補 助色素としての役割を果すとした。このクロロフィルc ll Jeffrey9-11), Strain 512), Dougherty 513), Wasley 514) によって c1, c2 の存在が明らかにされており, また ク ロロフィル c の a に対するモル比 (a/c) は褐藻類で平均 3.55であることも知られている10,15)。

カロチノイド色素については、カロチン類では β -カロチンはいずれの藻類にも含まれており α -カロチンは緑藻と紅藻にわずかに含まれているに過ぎない。キサントフィル類では緑藻と褐藻ではその組成にかなりの差がみられ、緑藻ではルテインが主体を占めるほかゼアキサンチン、ビオラキサンチン、ネオキサンチンが少量存在するが、褐藻ではフコキサンチンが主でビオラキサンチンなどが少量含まれている。フコキサンチンの吸収スペクトルにおける極大値は二硫化炭素溶液中510、477、445 nm を示す。

一方、紅藻や藍藻には水溶性色素タンパクのフィコビリンの存在がみられる。このフィコビリンはフィコエリスロビン、フィコシアノビリン、フィコウロビリンなどの総称であり胆汁色素と同様、開環テトラピロール化合物として青色のフィコンアニンやアロフィコシアニン、赤色のフィコエリスリンを形成しその含量の差によって紅藻や藍藻の色調が決定する。これらの色素タンパクはFe、Mg、Cuなどの金属は含まず光には敏感で特にアルカリ性では急速に脱色する。フィコシアニンの吸収極大値は551~553、613~617nmでありフィコエリスリンは492~498、537~545、562~565nmである。これらのフ

調理科学 Vol.13 No.4 (1980)

ィコビリンタンパクは紅藻や藍藻ではその分子が集合してフィコビリゾームという粒子を作りチラコイド膜の表面に並んで存在する。

以上のように海藻の種類によって色素の種類や量も異 なるが、同一種の海藻でも環境によって色素も変化する もので池森16)はこのことについて詳細な研究を行ってい る。すなわち潮間帯上部に生育するボタンアオサについ て海水に浸漬しているときと干潮時に干出しているとき の葉体から得たメタノール抽出液の吸収スペクトルを調 べた結果、特に青色光域の極大値に明らかな差がみられ、 前者の 435nm のピークが後者では 425nm に移動し、ま た前者ではカロチノイドに由来する470nmのピークが大 きく現れたのに対し後者ではこのピークが低くなった。 クロロフィルaのみでなくbについても同様干出時には 吸収スペクトルが変化するが, この藻体を海水に浸漬す ると再びもとの正常なスペクトルに戻ることから干出時 におけるクロロフィルをResting Chlorophyll(R-Chl) と 名付けている。このR-Chlはアナアオサではみられない が強度の乾燥状態におかれたヒトエグサやヒラアオノリ などではみられている。紅藻類でもこのR-Chlaはマル バアマノリ,フクロフノリなどで観察されたが,イシゲ, イロロ、ヒシキなどの褐藻類ではこの現象はまったくみ られなかった。

3. 褐藻類の部位によるクロロフィル含量

池森いはワカメの部位における生体スペクトルについてしらべ、最も生育段階の進んだ部分はクロロフィル a よりもフコキサンチンを多く含むと考えられる吸収を示したのに対し、根元に近い若い葉体部ではクロロフィル a の吸収が主であり、この傾向は胞子葉でさらに著しいことをみている。またクロロフィル a および c の含量については両者とも胞子葉が最も多く頂上部の葉体が最低

第2表 褐藻類のクロロフィルaとクロロフィルCの含量

褐 藻 類	部位	クロロ フィル a mg/100g (無水物)	クロロ フィル c mg/100g (無水物)	モル比 a/c
ワ カ メ	葉状体	1035.7	101.5	6. 82
	胞子葉	325. 4	39. 5	5. 60
	中 肋	235. 6	27. 9	5. 72
ホンダワラ	葉状体	1230. 4	109.2	7. 73
	気 胞	516.7	81.2	4. 35
フシスジモク	葉状体	543.6	190.3	1.89
	気 胞	500.8	86. 5	3.94
ヤツマタモク	葉状体	206.6	18.9	7. 45
	気 胞	162.3	18.3	5. 87
スギモク	葉状体	352. 9	25. 2	9.63
	気 胞	67.1	4.7	9. 38

の値を示したことを報告している。

著者らいは横須賀の安浦海岸で採取した養殖ワカメの葉状体(frond),メカブ(sporophyll),中肋(mid rib)について無水物中のクロロフィル a および c の含量をJeffreyらいの方法で測定したところ第2表に示すように両者とも葉状体が最も多くクロロフィル a はメカブの3倍強,クロロフィル c も 3 倍弱を示した。またホンダワラ,フシスジモク,ヤツマタモク,スギモクなどの葉状体と気胞のクロロフィル a と c を測定したところクロロフィル a の量についてはフシスジモクの葉状体と気胞で大きな差はみられなかったほかはいずれも葉状体の方が大きな値を示した。一方クロロフィル c についてもヤツマタモクで大差はみられなかったほかは葉状体の方が大きな値を示した。なおこの表からわかるように同じ褐藻類でもクロロフィル a と c の含量に差があることは明らかである。

4. 乾海苔の品質と色素の関係

海苔(のり)はアマノリ (Porphyra) に含まれる紅藻類であり、前述のようにクロロフィル a 、カロチノイドのほか色素タンパクが含有されているが、これらの色素の含量と品質の間には密接な関係のあることが知られている。乾海苔中のフィコビリンの抽出と定量については土屋ら200、斎藤ら210の報告があるが、平田ら220は海苔フィコビリン色素の簡易定量法について研究し、海苔の品質評価にはフィコシアニンの量も考慮する必要のあること、市販の乾海苔は高級品ほどフィコビリン色素の含有率の高いことを明らかにしている。また高橋ら230も同様の研究を行い、焼海苔では熱に不安定なフィコビリンの含量は価格と相関を示し乾海苔の品質評価と価値は色調によって決定されることを明らかにした。

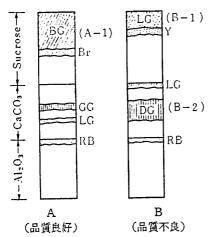
一方乾海苔を高湿度の条件で貯蔵すると色沢、香味などの悪変により品質が低下するが、朴ら²40はこの問題について研究し次のような結果を得ている。すなわちクロロフィルを Comer ら²50 の方法で測定したが、低湿度下で貯蔵した場合では45日間で色素の残存率は91%であったのに対し高湿度下では41%残存したに過ぎなかった。またエーテル抽出液の吸収スペクトルを比較すると高湿度の場合著しく変化しており、430nmのピークは短波長側に、660nmは長波長側に移行した。そこでWhite ら²60 の方法でクロロフィルを分離し測定したところクロロフィルの残存率はさらに低く同条件でわずかに20%に過ぎなかった。これに対しカロチノイドは比較的安定で45日間の貯蔵で低湿度と高湿度で約13%の差を生じた。また

フィコビリンはさらに安定で貯蔵中の湿度にあまり影響を受けなかった。緑葉植物の乾燥品を空気中で保存する際、水分活性 (Aw) の大きいほどクロロフィルが変性することが知られており²⁷⁾この場合の変化はクロロフィルがフェオフィチンに変ることが観察されている²⁸⁾。

5. 乾燥ワカメの品質とクロロフィルの関係

乾燥ワカメの品質は乾燥海苔と同様、主として五官に よって決められているが、その藻体が黒味を帯び含水し た際,緑色を呈するのが優良とされている。市販の乾燥 ワカメについてその品質とクロロフィルとの関係をしら ベ次のような結果を得た²⁹⁾。すなわち葉状体のアセトン 抽出液の吸収スペクトルにおける赤色部、青色部の吸収 極大値の位置および両極大値の吸光度比(blue/red)をみ ると, 品質良好な試料は赤色側では 660.5~662nm に, 青色側では 425~427.5nm にそれぞれピークが存在し, 品質不良品では 664.5~666.5nm と前者に比し長波長側 に、また青色側では 406~409nm と短波長側に存在した。 クロロフィル a の主ピークはアセトン溶液中で 662.5~ 665nm, 430nm であり^{30,31)}, フェオフィチンa ではそれ ぞれ 666~667nm, 409nm であることが知られている32)。 またフェオホルビドaもフェオフィチンaと主ピークの 位置がほぼ同じである33)ことからみて、ポルフィリン環 に結合しているフィチル基の有無よりもクロロフィル分 子中 Mg 原子の H+による置換が吸収スペクトルに影響 を与えることが明らかである。

次に赤色側極大値に対する青色側極大値の吸光度の比(blue/redの率)をみると品質良好な試料が1.73~1.94を示したのに対し、不良品では2.65~2.97と高い値を示した。この比率はクロロフィルがフェオフィチンに変ると増加することが知られており32、クロロフィル a では1.24(アセトン溶液),1.28 (エーテル溶液)30、1.30 (エー

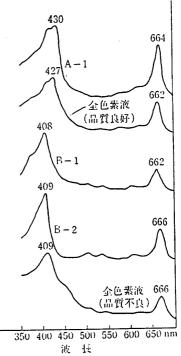


第1図 乾燥ワカメのアセトン抽出色素のカラムクロマトグラム BG(青緑色), Br(褐色), GG(灰緑色), LG(淡緑色) RB(赤褐色), Y(黄色), DG(暗緑色)

テル溶液)³⁴'に対しフェオフィチンaは2.03~2.09(エーテル溶液) であることが知られている^{28,34}'。

以上のことから品質良好な乾燥ワカメの色調は主とし てクロロフィルaに基づくものであり、反面不良品はク ロロフィルaのフェオフィチンaに変換した割合の大き いことがうかがえる。次に品質の良好および不良な試料 のアセトン抽出色素をカラムで分離した結果を第1図に 示すが、蔗糖区に吸着された青緑色のクロロフィルaは 品質良好試料(A)に著しく多く,不良試料(B)には極めて少 なかった。また CaCO₃ 区に吸着されたフェオフィチン a から成る分離帯はAでは少量であったがBではその量も 多く灰黒色を呈していた。これらの色素の吸収スペクト ルは第2図に示すように品質良好試料のアセトン抽出液 (全色素液)の吸収スペクトルは蔗糖に吸着されたA-1 と類似したパターンを示している。このA-1は664,430 nm の主ピークと blue/red 率 1.39 であることからクロ ロフィルaと考えられ,したがって全色素液もクロロフ ィルaが主体であるといえよう。一方品質不良試料の全 色素液の吸収スペクトルはその極大値の位置が B-2と極 めて類似している。B-2 のスペクトルはその主ピークが 666, 409nm, blue/red 率 2.14 であることからフェオ フィチンaが主体である^{30,33)}と考えられるから全色素液 もフェオフィチンaから成ることが明らかである。

また乾燥ワカメのクロロフィル a およびその誘導体の 含量と品質の関係をしらべた結果²⁹⁾の概要を次に述べる。 すなわち色調良好な試料群 (7試料)のアセトン抽出液



第2図 カラムクロマトグラフィー (第1図) で分離した 乾燥ワカメの色素の吸収スペクトル

17

調理科学 Vol. 13 No. 4 (1980)

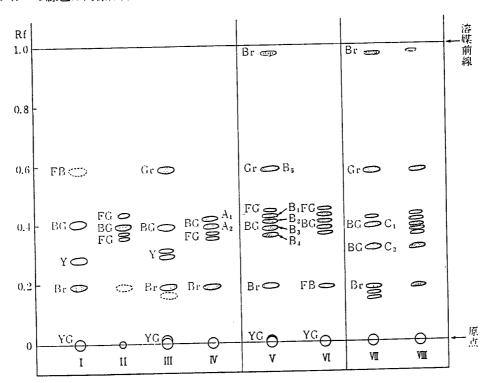
およびエーテル溶液は鮮緑色を呈しており,クロロフィ ルa量は 268.5~107.9mg/100g であり, フェオフィチ ン a は一般に少量であった。また普通品(4 試料)はク ロロフィルaは 34.2~21.5mg/100g と少なく, フェオ フィチンaは逆に 311.6~154.4mg/100g と多量存在し ていた。このクロロフィルaとフェオフィチンaの関係 は品質不良品(11試料)についてはさらに顕著に表われ クロロフィル a の 13.1~0mg/100g に対しフェオフィチ ンaは645.1~232.0mg/100gと極めて多量存在していた。 一方,クロロフィリドaは一般に少量で、品質との相関 はみられなかった。一般にクロロフィルは植物体が微ア ルカリに保たれるとき安定であることがよく知られてお り、pHの上昇と短時間加熱の併用によって緑色を保持し 品質を向上させる研究が行なわれている^{33,35~37)}が,日下 部38,39) は生ワカメを3%食塩中75°C,5秒間加熱,乾 燥後5箇月間暗所に貯蔵したものの保色効果が大であり, Ca(OH)2 で pH を 9.5 に調整し同様の処理を行なったも のも緑色保持は良好であること, Ca(OH)₂と Na₂CO₃を 用い塩蔵したワカメの緑色は同様保持されることをみて

いる。

一方、著者²⁹⁾は品質のよい灰干ワカメにはクロロフィル aは 111.9mg/100g と、さほど多くは含まれていなかったがクロロフィリド aは 172.0mg/100g と多く含まれていた。Clydesdahl ら⁴⁰⁾ はホウレン草を 68°C でブランチングする際pHを上昇させクロロフィルをクロロフィリドに転換させることによりMg-free 誘導体への変換が抑制されるとしているが、この点についてはさらに検討の要があろう。

6. 戸紙並びに薄層クロマトグラフィーによる色素の 分離とクロロフィルの変性化合物

Holden⁴¹⁾はクロロフィルやその変性物の分離にベーパークロマトグラフィーを用いる方法を述べているが、Strain ら^{42,43)}も一次元および二次元ペーパークロマトグラフィーによるクロロプラスト中の色素の分離について論じている。Michel-Wolwertz と Sironval⁴⁴⁾はクロレラ抽出色素により沪紙上で本来のクロロフィルa, bの近くに、いくつかのクロロフィル類似物の存在を認めている。また Jeffrey³¹⁾は二次元のペーパークロマトグラ



第3図 ワカメ抽出色素のTLC(シリカゲル薄層)

- I. 生鮮ワカメの全色素液(エーテル溶液)
- Ⅲ. 薫糖カラムで分離した生鮮ワカメのクロロフィル a 画分 (エーテル溶液)
- Ⅲ. Iの全色素液 (エーテル溶液) を 5°C, 2週間暗所で放置したもの
- Ⅳ. Iのクロロフィル a 画分のエーテル溶液を 5°C, 2週間暗所で放置したもの
- V. 品質良好な乾燥ワカメの全色素液(エーテル溶液)
- VI. 藍糖カラムで分離した品質良好な乾燥ワカメのクロロフィル a 画分(エーテル溶液)
- VII. 灰干ワカメの全色素液(エーテル溶液)
- WI. VIIの全色素液(エーテル溶液)を 5°C, 72時間暗所で放置したもの

備考: FB(淡青色), BG(青緑色), Y(黄色), Br(褐色), YG(黄緑色), FG(淡緑色), Gr(灰色)

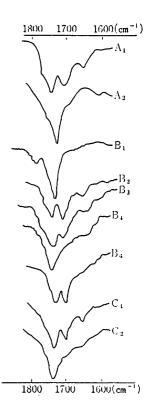
フィーを一次元に 4% n-プロパノールを含む石油エーテ ルで,二次元を30%クロロホルムを含む石油エーテルで 展開することによって藻類中の色素を分離 した。 池 森 ら45)は次の方法で二次元ペーパークロマトグラフィーを 行っている。 すなわち緑藻、褐藻、紅藻類の葉体を細切 したのち塩基性MgCO₃を含む100%メタノールで色素を 抽出しエーテルに転溶させ濃縮したものを色素液とし、 0.5% の n-プロパノールを含む n-ヘキサン, エーテル (70:30, v/v) で一次元の展開を行い, ついで n-ヘキサ ン, クロロホルム (60:40, v/v) で二次元の展開を行っ て良好な結果を得ている。

一方、薄層クロマトグラフィーによる光合成色素の分 雖については、Colman と Vishniac46)は蔗糖薄層を用い て二次元のクロマトを行い、また Nutting らがは同様の 方法でクロロフィルとフェオフィチンの分離を行った。 Schneider48) はセルロース薄層を用いクロロフィルa,b およびフェオフィチンa,bの分離を二種の展開剤によ り行った。Bunt⁴⁹⁾ は Kieselguhr G を用い藻類の色素 を分離したが、LynnCo と Schanderl⁵⁰⁾ はシリカゲルG を用いクロロフィル,クロロフィリド,フェオフィチン の分離に3種の展開剤の比較を行っている。

Jeffrey^{10,11)}は緑藻,褐藻,珪藻,鞭毛藻などの色素を 蔗糖薄層で分離しカロチン, クロロフィルa, b, c, ルテイン,ビオラキサンチン,フコキサンチン,ネオフ コキサンチン、ペリジニンなどの確認をした。またセル ロース薄層により展開剤として20%アセトンを含む石油 エーテルを用いクロロフィルおよびその誘導体の分離を 行っている。さらにポリエチレン薄層によりアセトン、 水 (9:1, v/v) を用いクロロフィル c₁, c₂の分離に成功 し、この方法によって各藻類に含まれるc₁とc₂の比を求 めている。

緑葉植物を保存する際クロロフィルは葉体の酸性化や 不飽和脂肪酸から生ずるヒドロ過酸化物の影響でその退 色が促進されることが知られており51~54),また葉体やそ の色素抽出液の加熱あるいは抽出に用いる有機溶媒の作 用によってクロロフィルの変性物を生ずるとの報告30)も ある。著者はワカメ抽出色素のシリカゲル薄層によるク ロマトグラフィーを n- ヘキサン, エーテル, アセトン (6:3:2, v/v) を展開剤として行った際クロロフィル a と思われる位置に極めて近接して二個ないし数個の青緑 色を呈するクロロフィルaの変性物と考えられるスポッ トを観察した55)。この現象は第3図に示すように生鮮ワ カメにおいてはみられなかったが、乾燥ワカメ、灰干ワ カメなどからの抽出色素や生鮮ワカメから分離したクロ ロフィル a のエーテル溶液を冷暗所(5°C)で二週間放置

したものについては観察され た。これらのうち冷暗所で放 置した区分から分離された A₁. A₂ は その吸収スペクト ルの極大値およびblue/red率 から, いずれもクロロフィル a かそれに近い構造を有する ものと考えられ, 0.01N-KOH に対する不溶解性やフィトー ルの確認などからも裏付けら れるが, 両者の IR-スペクト ルには差異がみられる(第4 図参照)。すなわちA1は1740, 1700cm⁻¹ の主ピークと 1650 cm-1 付近にも弱い吸収がみ られたのに対し, A₂ は 1720 cm⁻¹に強い吸収があり,1650 cm⁻¹ 付近にはみられなかっ た。Katz ら56,57) は CCl4 溶液 における IR スペクトルにお 第4図 TLC(第3図)で いてクロロフィルaの二個の エステル状CO2基は1736cm-1 に, C-10 におけるケトン態



分離したワカメのク ロロフィルaとその 変性物の IR スペク トル (CCl,溶液)

CO 基は 1700cm⁻¹にピークが現われ, 1650cm⁻¹付近の 吸収は非極性溶媒におけるクロロフィル分子中の Mg と 他のクロロフィル分子の CO 基との配位結合によって生 ずる aggregation peak であり、Mg-freeのクロロフィル 誘導体にはこのピークはみられず, 1740, 1710cm-1 付 近の吸収が現われるとしているが、 A2 は薄層上の色調 および位置,吸収極大値,blue/red率(1.29)などからも Mg-free 誘導体たとえばフェオフィチン a とは考えられ なかった。

シリカゲル TLC におけるクロロフィル a のこのよう な挙動は乾燥ワカメにおいてはさらに顕著でRf0.4を中 心に明瞭な4~5個の互に近接した青緑色のスポット $(B_1 \sim B_4)$ を生じた。このうち $B_1 \sim B_3$ はいずれも吸収ス ペクトルのパターンは類似しておりクロロフィルaかそ の変性物と考えられる。B₁, B₂はblue/red率の高いこと, フィトールの確認できなかったこと,特に Bi は 1700, 1650cm⁻¹付近のIR-スペクトルの吸収がみられなかった ことからフェオホルビドaに近いと考えられるが, B2は むしろ B₃ に近い IR-スペクトルを有していた。B₃ は吸 収スペクトルおよびblue/red率から本来のクロロフィル aに最も近いと考えられ、IR-スペクトルも Aiに近いパ ターンを示した。これに対しB₁はB₁~B₁と著しく異な

調理科学 Vol. 13 No. 4 (1980)

り655, 410nm に極大値を有し blue/red 率は3.15 を示した。LynnCo 6^{58})は bell pepper などのアセトン抽出液からクロロフィル a より薄層上移動速度のおそいクロロフィル様物質 (655, 41 8 nm) をセルロース薄層で分離しisocyclic 環の変化した変性物と推定したが,これらの変性物はクロロフィルのアロメル化 59 によっても生ずるが,クロロフィル a 分子中の 8 C-10 の 8 CO 2 CH 3 基に基づく変性物とも推定される。

7. おわりに

はじめに述べたように、海藻の色はその藻体に含まれ る主要な色素の呈色によって左右されるが、その色調は 生育環境(海の深度)に密接な関係があり、赤色光を主 として吸収する色素を有する藻類はその補色である緑色 を呈し、逆に青緑色を吸収する色素を有するものは紅色 または褐色を呈する。このことは各種の藻類が水の深さ に応じて波長の果なる光を利用し光合成反応を行うこと を意味しており,太陽のエネルギーを最大限に利用する ための機能を有することを示している。このように海水 という特殊な環境に生育する藻類は陸上植物と異なる色 素組成を有することは当然であるが、この点について Nakamura ら600 は海水産緑藻類に含まれるクロロフィル aとbのモル比a/bが高等陸上植物や淡水産緑藻のそれ よりも低率であり、さらに光化学系ⅠとⅡにおける a/b も低く、また全クロロプラスト中のP-700に対するクロ ロフィルの比率が同様低いことをみている。この Chl/P-700 の率が弱光下で生育する陰生植物では通常の高等植 物よりも高いことから緑藻類が単に弱光下に生育する植 物群に属するものではなく、海水産緑藻類の特質である としている。ともあれ海藻類は光合成反応によって陸上 植物と同様デンプンあるいはデンプン類似物を生産し体 内に貯蔵するほか多くの種類の炭水化物を多量に含んで いる。現在、我々は海洋で生産されている海藻のうち極 めてわずかしか利用していない。これらの海藻の炭水化 物をたとえば炭化水素に変えるなどの処理を行い、燃料 その他のエネルギー源として利用の方法を考えることは、 とりもなおさず太陽エネルギーの利用に直結すると考え られる。

文 献

- R. Emerson and C. M. Lewis: Am. J. Botan.,
 30, 165 (1943)
- 2) R. Emerson, R. V. Chalmers, C. Cederstrand and M. Brody: Science, 123, 673 (1956)
- 3) 加藤栄:光合成入門 共立出版(1973)
- 4) R. Hill: Proc. Roy. Soc., 127, 192 (1939)

- L. M. M. Duysens, J. Amesz and B. M. Kamp: Nature, 190, 510 (1961)
- 6) 池森雅彦:金沢大学日本海域研究所報告(No.5), 31 (1973)
- H. G. Dutton and W. H. Manning: Am. J. Botany, 28, 516 (1941)
- 8) H. H. Strain: Science, 112, 161 (1950)
- S. W. Jeffrey: Biochim. Biophys. Acta, 162, 271 (1968)
- S. W. Jeffrey: Biochim. Biophys. Acta, 177, 456 (1969)
- 11) S. W. Jeffrey: Biochim. Biophys. Acta, **279**, 15 (1972)
- 12) H. H. Strain, B. T. Cope, G. N. McDonald, W. A. Svec and J. J. Katz: Phytochemistry, 10, 1109 (1971)
- R. C. Dougherty, H. H. Strain, W. A. Svec,
 R. A. Uphaus and J. J. Katz: J. Am. Chem.
 Soc., 92, 2826 (1970)
- 14) J. W. F. Wasley, W. T. Scott and A. S. Holt: Can. J. Biochem., 48, 376 (1970)
- 15) S. W. Jeffrey: J. Phycology, 12, 349 (1976)
- 16) 池森雅彦: 金沢大学日本海域研究所報告(No. 5), 52 (1973)
- 17) 池森雅彦: 金沢大学日本海域研究所報告(No.6), 20 (1974)
- 18) 広田望・松本いづみ:日水誌, 46,845 (1980)
- 19) S. W. Jeffrey and G. F. Humphrey: Biochem. Physiol. Pflanzen, 167, 191 (1975)
- 20) 土屋靖彦·鈴木芳夫·佐々木劭:日水誌, **27**, 919 (1961)
- 21) 斎藤宗勝・大房剛:藻類, 22, 130 (1974)
- 22) 平田孝・石谷孝佑・竹山恵美子・兵藤道子・古木 美恵子: 食品工誌, **25**, 584 (1978)
- 23) 高橋敦子·姫野道子·竹山恵美子·兵藤道子·古 木美恵子·新井玲子·工藤育代·三谷絵美·福島 正子·岡本奨:昭和女子大学生活科学紀要(No. 478), 68 (1979)
- 24) 朴栄浩·小泉千秋·野中順三九:日水誌, **39**, 10 45 (1973)
- C. L. Comer, F. P. Zscheile: Plant Physiol.,
 17, 198 (1942)
- R. C. White, I. D. Jones and E. Gibbs: J. Food Sci., 28, 431 (1963)
- 27) F. LaJollo, S. R. Tannenbaum and T. P. Labuza:

(262)

海藻の色

- J. Food Sci., 36, 850 (1971)
- 28) K. A. Buckle and R. A. Edwards: Phytochemistry, **8**, 1901 (1969)
- 29) 広田望:日水誌, 44, 1003 (1978)
- 30) M. F. Bacon and M. Holden: Phytochemistry,6, 193 (1967)
- 31) S. W. Jeffrey: Biochem. J., 80, 336 (1961)
- 32) L. P. Vernon: Anal. Chem., 32, 1144 (1960)
- 33) K. A. Buckle and A. Edwerds: J. Sci. Fd Agric., 21, 307 (1970)
- 34) F. C. Pennington, H. H. Strain, W. A. Svec and J. J. Katz: J. Am. Chem. Soc., 86, 1418 (1964)
- 35) W. C. Dietrich, F. E. Lindquist, J. C. Miers, G. B. Bohert, H. J. Neuman and W. F. Talburt: Food Technol., 11, 109 (1957)
- J. P. Sweeny and M. E. Martin: Food Technol.,
 15, 263 (1961)
- S. M. Gupte and F. J. Francis: Food Technol.,
 18. 1645 (1964)
- 38) 日下部重朗:日水誌, 33, 984 (1967)
- 39) 日下部重朗:日水誌, 33, 988 (1967)
- 40) F. M. Clydesdahl and F. J. Francis: Food Technol., 22, 135 (1968)
- 41) M. Holden: Biochim. Biophys. Acta, **56**, 378 (1962)
- 42) H. H. Strain, J. Sherma, F. L. Benton and J. J. Katz: Biochim. Biophys. Acta, 109, 1 (1965)
- H. H. Strain, J. Sherma, F. L. Benton and J.
 J. Katz: Biochim. Biophys. Acta, 109, 16(1965)

- 44) M. R. Michel-Wolwertz and C. Sironval: Biochim. Biophys. Acta, **94**, 330 (1965)
- 45) 池森雅彦・新崎盛敏:藻類, 25, 54 (1977)
- 46) B. Colman and W. Vishniac : Biochim. Biophys. Acta, 82, 616 (1964)
- 47) M. Nutting, M. Voet and R. Becker: Anal. Chem., 37, 445 (1965)
- 48) H. A. W. Schneider: J. Chromatog., 21, 448 (1966)
- 49) J. S. Bunt: Nature, 203, 1261 (1964)
- 50) D. Y. C. Lynn Co and H. Schanderl : J. Chromatog., 26, 442 (1967)
- 51) G. C. Walker: J. Food Sci., 29, 383 (1964)
- 52) G. C. Walker: J. Food Sci., 29, 389 (1964)
- 53) M. Holden: J. Sci. Fd Agric., 16, 312 (1965)
- 54) A. Pinsky, S. Grossman and M. Trop: J. Food Sci., 36, 571 (1971)
- 55) 広田望:日水誌, 44, 1009 (1978)
- J. J. Katz, G. L. Gross, F. C. Pennington, M.
 R. Thomas and H. H. Strain: J. Am. Chem.
 Soc., 85, 3801 (1963)
- 57) F. C. Pennington, H. H. Strain, W. A. Svec and J. J. Katz: J. Am. Chem. Soc. 89, 3875 (1967)
- 58) D. Y. C. Lynn Co and S. H. Schanderel: Phytochemistry, 6, 145 (1967)
- 59) L. G. Johnston and W. F. Watson: J. Am. Chem. Soc., 78, 1203 (1956)
- 60) K. Nakamura, T. Ogawa and K. Shibata: Biochim. Biophys. Acta, 423, 227 (1977)