大阪湾東部海域における酸素と二酸化炭素の分布および それらがサルエビの生存に与える影響に関する研究

環境水域工学分野 安井 裕

Abstract

近年,大気 CO_2 濃度の上昇が注目されているが,海洋の CO_2 濃度は海域による差が大きく,あまりよく分かっていない.また,海洋の CO_2 は高濃度になると生物に悪影響を及ぼす.そこで深刻な貧酸素問題を抱える大阪湾において,貧酸素とともに CO_2 が生物に与える影響を,現地調査および室内実験により検討した.現地調査の結果,大阪湾における DO と CO_2 の分布は生物活動の影響を強く受けており,また,貧酸素化の進んだ地点では嫌気的分解のためか,特に高い CO_2 濃度を有していた.室内実験から,大阪湾において,貧酸素はサルエビ成体の棲息に影響を与えるが, CO_2 が生物に与える短期間での影響は確認されなかった.しかし,大阪湾において CO_2 がサルエビに悪影響を及ぼさないとまではいいきれず,今後調査および実験を継続していく必要があると思われる.

1 研究背景

近年、大気の二酸化炭素(以下 CO_2)濃度は 1 年間に約 2ppm のペースで上昇し続けており、それに伴う環境の変動、あるいは環境破壊が危惧されている.この大気中 CO_2 濃度の増加を少しでも軽減しようと、 CO_2 を海洋へ隔離させる手法等が検討されている.

一方、海水中の CO_2 濃度であるが、こちらにについても大気中 CO_2 濃度と同様に増加傾向にあり、近藤ら (2004)は、太平洋東部赤道域における海洋表層の CO_2 濃度増加速度が 1.64ppm/year であると推算している、大気中 CO_2 濃度はたいていどの地域においても 400ppm 前後と比較的均一であるが、海水中 CO_2 濃度はそれに比べて海域差が激しく、瀬戸内海表層では約 230-670ppm(Ohtaki et al.,1993)、ドイツ湾表層で約 200-550ppm(Brasse et al.,2002)と幅広い値が観測されている。また、大気 CO_2 濃度に比べて観測例が少なく、海水中の CO_2 濃度がどのようであるのかまだ十分には分かっていない.

この海水中の CO_2 であるが、高濃度になると生物へ 悪影響を及ぼすということが、近年の研究において分 かってきている。海洋生物が CO_2 によってうける主な 影響は、炭酸塩生成能力の低下や呼吸機能および成長 の阻害などがあり、場合によっては死に至らしめられ ることもある。Kurihara et al.(2008)は、 CO_2 濃度 1000ppm の環境下においてイソスジエビ(Palaemon pacificus)を 30 週間飼育し、顕著な生存率の低下を確 認している。また、白山(2001)はマガキガイ(Strombus Strombus St CO_2 濃度 600ppm で 16 週間飼育し、それぞれについて成長率の低下を報告している.

これらのことから、実海域では CO_2 濃度が高くなることによって、生物になんらかの悪影響を与えるのではないかという可能性が考えられる.

CO₂が生物に与える影響を調べるにあたり、海洋生 物がより多く棲息する海域に注目すべきであると考え られるが、大阪湾は2006年の漁獲量は約25000トン と水産資源が豊富であり、研究対象として適当である と思われる. しかし, 大阪湾は水産資源が豊富である と同時に、 富栄養化の進んだ海域であることで知られ ている. 富栄養化は赤潮の発生要因となり, それに伴 って大量の植物プランクトンの死骸が海底に堆積する. この死骸が細菌によって分解される時に酸素が消費さ れるが、その量が多いために海水中の酸素は不足状態 になる. 生物活性の高まる夏季になると, 大阪湾では 毎年、神戸港沖から関西国際空港付近の海域にかけて 貧酸素状態となる (藤原ら、2004). 特に、大阪湾の 湾奥部においては無酸素化した水塊が湧昇して発生す る, 青潮に関しても毎年のように確認されている (藤 原, 2010). 海水中の酸素が不足する夏季においては, そのために毎年数多くの魚介類はへい死していると考 えられる(有山ら, 1997).

このように、大阪湾では貧酸素によって生物が被害を受けているが、それに加えて、 CO_2 についても生物に影響を及ぼしている可能性がある。そこで、大阪湾において O_2 および CO_2 の分布がどのようであるかを調べ、これらが漁業生物にどのような影響を与えているのか検討することを、本研究の目的とする。

2 海水中の 0, および CO, について

海水中の O2 および CO2 を変化させる要因について まとめたものを図-2に示す、大気と海表面の間では、 O₂ あるいは CO₂ が濃度の高い方から低い方へ溶け込 む,もしくは放出されるといった現象が存在している. この現象は、それぞれの気体の濃度差および風速によ って決定される. また,海水中の O2 および CO2 は, 生物活動によっても変化する. 光合成では CO₂を消費 して O_2 を生成し、呼吸によっては O_2 を消費して CO_2 を生成する. 細菌類が生物の死骸などの有機物を分解 する方法として,好気的分解と嫌気的分解が存在する. 好気的分解とは O₂ 分子を使用して有機物を分解する ことで、結果として O_2 を消費し、 CO_2 を生成する.嫌 気的分解とは、酸素が少ない嫌気的な環境において、 O₂分子を使用せず, 硝酸や硫酸塩など他の酸化物を用 いて有機物を分解することである. この場合, CO, は 生成されるが、O2は消費されず、代わりに用いた酸化 物の還元物質が生成される. 還元物質による化学的反 応とは,嫌気的分解などによって発生した還元物質が O₂分子により酸化されることで、結果として O₂を消 費する形となる. 炭酸塩の形成および溶解は、サンゴ などによる石灰の形成もしくはその溶解を意味し, CO₂は影響を受けるが、O₂は変化しない。

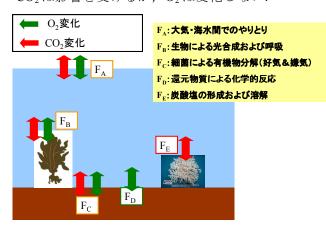


図-1 海水中の 0₂ および CO₂ を変化させる要因

3 現地調査

3.1 調査概要

現地調査は 2009 年 7 月から 10 月および 2010 年 6 月から 9 月に毎月 1 回,計 8 回行った.調査地点は**図** -1 に示す 13 定点で,各点において採水器 (LIGO 社製,5023-A型)を用いて海底から 50cm 上の水を採取し,その際に水質観測機器 (アレック電子社製,ASTD-650型)を用いて水温,塩分およびクロロフィル a 濃度の鉛直分布を計測した.なお,2009 年 9 月以降の調査では,St.18 および St.13 において海底から表層まで 4 層に分けて鉛直採水を行った.調査日および調査項目についてまとめたものを表-1 に示す.

全炭酸濃度は CO_2 などの炭酸物質の総量を,全アルカリ度は陽イオンと陰イオンの差を表すものであり、どちらも海水中において CO_2 と深く関わりがある.

全炭酸濃度は海水に強酸を加えて炭酸物質を追い出し、その追い出された CO_2 ガスの量を非散乱型赤外線ガス分析計(Licor 社製,LI-820 型)で計測することにより求めた。全アルカリ度は所定の pH 値になるまで弱酸を滴定し、それまでに要した弱酸の量を計測することで求めた。観測した水温、塩分、pH、全炭酸濃度から海水中の CO_2 濃度を算出した (Dickson & Goyet,1994).

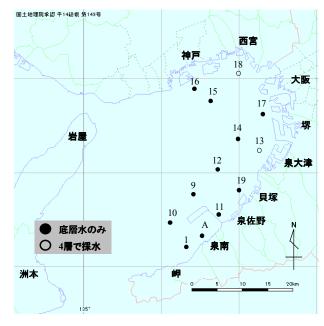


図-2 東部沿岸海域調査地点

表一1 東部沿岸海域調査日および調査項目

調査日			調査項目		
2009年	• •	8月17日 10月19日	水温, 塩分, DO, pH 全炭酸濃度		
2010年	• •	7月21日 9月21日	水温, 塩分, DO, pH 全炭酸濃度, 全アルカリ度		

3.2 調査結果および考察

2010 年 8 月における底層水の DO および CO2の水平分布を図-3 に示す。底層の DO 濃度は、貝塚沖において最大値となる 5.73mg/l (酸素飽和濃度約 85%)を示し、堺沖から泉大津沖にかけての海域で最小値となる 0.40mg/l (酸素飽和濃度約 5%)を示していた。柳(2004)に倣い、DO 濃度 3.6mg/l以下を貧酸素水塊、0.36mg/l以下を無酸素水塊と呼ぶと、大阪港から泉大津沖までの海域で貧酸素水塊が発生しており、場所によっては無酸素水塊といえるほど DO 濃度の低下した海水が存在していたといえる。 CO2 濃度は、堺から泉大津沖にかけて最大値となる 1.05mg/lを示し、貝塚沖

では最小値となる $0.27 mg/\ell e$ 示していた. 底層 DO と CO_2 の水平分布を比べると,両者の等値線の形がよく似ていることが分かる. CO_2 が高い地点では DO 濃度は低く,逆に, CO_2 が低い地点では DO 濃度は高くなっており,両者には相関係数 R=-0.95 という高い負の相関が見られた.

DO と CO_2 に高い負の相関があるということは、それだけ生物活動による影響が強いと考えられる.夏季の大阪湾海底付近では、透明度が低いために光が届かず、また、DO 濃度が低下しており、存在する生物量も少ないと思われる.よって、底層水中の DO と CO_2 は、生物活動の中でも、特に有機物分解による影響を強く受けていると予想される.湾奥部は大阪湾の中でも特に栄養塩濃度が高く、基礎生産が活発であるが、その分、下層へ沈降する生物の死骸も多く、有機物分解が活発に行われている.さらに、流れが停滞しやすいために、生成・消費の影響がその場の海水に影響を与えやすい状態にある.このため、湾奥部底層では、DO 濃度が低く、 CO_2 濃度が高くなったものと思われる.

全8回の調査における底層 DO と CO_2 の相関を表したものを**図**-4 に示す.これを見ると,秋季(9, 10月)の3回の調査結果は比較的似たような直線を描いていることが分かる.しかし,夏季($6\sim8$ 月)の結果を見ると,DO が低くなるとばらつきが大きくなり,特に CO_2 濃度が高くなることが分かる.この原因として,生物による有機物の嫌気的分解が考えられる.

入江ら(2010)は、大阪湾東部の貧酸素化の影響を受ける地点で不撹乱柱状泥を採取し、その堆積物間隙水中の硫化物イオン濃度調べている。その結果、硫化物イオン濃度が堆積物表層から下層へ向かうにつれて減少していることから、硫酸還元による嫌気的分解が行われていることを指摘している。このように、夏季の大阪湾海底においては、実際に嫌気的分解が行われていると思われる。

Guy et al.(1994)は、ニューカレドニアにおいて堆積物を未撹乱のまま採取し、それを用いて溶出実験を行っている。その際、堆積物にホルマリンを添加することで生物による影響を取り除き、還元物質による影響のみを観察する実験を同時に行っている。そして、得られた還元物質による影響を、堆積物全体による酸素消費速度から差し引くことにより、有機物分解などの生物活動のみによる O_2 消費速度と CO_2 生成速度を求めている。その結果、好気的分解において予想される O_2 消費と CO_2 生成の割合に比べ、実験値は CO_2 生成量が大きくなったことを確認している。これについて、 CO_2 は好気的および嫌気的分解の全ての過程において最終生産物となるため、嫌気的分解が行われることに

よって CO_2 生成量が O_2 消費量を上回ったのではないかと指摘している.

もし嫌気的分解によって発生した還元物質が全てすみやかに酸化されているのであれば、DO と CO_2 の直線的な関係はくずれないと予想される. しかし発生した還元物質が酸化されるよりも、嫌気的分解によって還元物質が堆積物中に蓄積される方が速い場合、この直線的な関係はくずれると考えられる. つまり、還元物質が堆積物中に蓄積されつつある状態では、嫌気的分解によって CO_2 が生成されるが、DO は消費されず、代わりに還元物質が一時的に酸化されるのを待つ形で堆積物中に蓄積される. この現象は、Guy et al.(1994)が溶出実験において観察した CO_2 生成量の増加を引き起こした原因であり、嫌気的な海底堆積物を有する大阪湾においても十分起こりうると思われる.

以上のことをまとめると、貧酸素化した地点の海底堆積物中においては、嫌気的分解が行われ、 CO_2 が生成される一方、DO は消費されず、代わりに還元物質が堆積物中に蓄積される。この影響により、DO の低い地点では、DO の高い地点において現される DO と CO_2 の線形の関係をはずれ、より高い CO_2 濃度を有していたものと推察される。

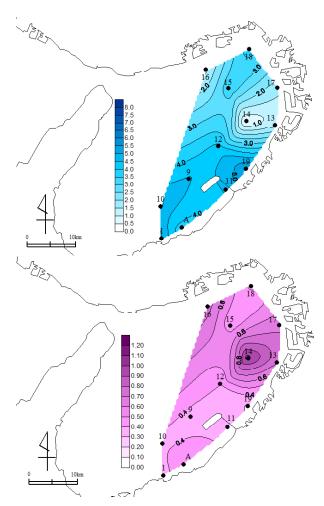


図-3 2010年8月における底層D0とC0₂の水平分布

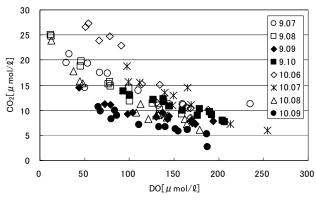


図-4 D0 と C0,の相関

を各 1 尾ずつ収容した. 実験開始前に DO 飽和度 100%, CO_2 濃度 450ppm の海水で 4 時間の馴致を行い,その後,実験開始から 24 時間後までのサルエビの動態を観察することで,貧酸素および高 CO_2 による影響を調べた.

表-2 室内実験の概要および条件

試供生物 実験期間 設定水温 設定DO濃度 設定CO2濃度

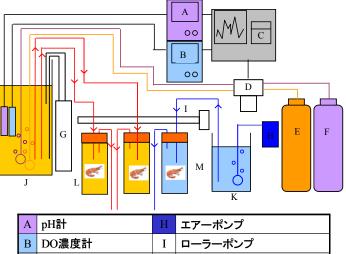
サルエビ 24時間 25±0°C 10,15,20,25%(=約0.7,1.0,1.3,1.7mg/Ձ) 450,1300ppm(=約0.6,1.6mg/Ձ)

4 室内実験

4.1 実験概要

実験は大阪府環境農林水産総合研究所水産技術センターにおいて、2010年7月中旬から8月中旬にかけて行った。まず DO のみを変化させて生物の貧酸素耐性を明らかにした。その後、貧酸素状態の海水に CO_2 を追加し、貧酸素のみの時と生存率に差があるかを調べることにより、二酸化炭素の生物への影響を検討した。室内実験の概要および条件を表-2に示す。試供生物は、大阪湾に棲息する底生生物であるサルエビ (Trachysalambria curvirostris)で、実験時間は24時間、水温は夏季を想定して 25 ± 0 ℃に保った。DO 飽和度は10, 15, 20, 25%の4段階、 CO_2 濃度は450, 1300ppmの2段階で計8パターンについて行った。なお、 CO_2 濃度 450ppm とは CO_2 濃度を行った時の試供海水の CO_2 濃度である。

実験装置の模式図を図-5 に示す. 海水中の CO2 を 直接連続測定し、濃度を調節することは困難であるた め、CO2と非常に高い負の相関を持つpHを制御する ことにより、海水の CO_2 を間接的に調節した. 実験装 置は流水式で、1000タンクに砂濾過海水を加えながら、 所定のDOおよびCO2濃度を持つ貧酸素海水を作成し、 実験区の呼吸室へ海水を供給した. 貧酸素海水を作成 する 1000タンク内には, DO 計(東亜電波工業社製, DO-25A型) および pH 計 (東亜 DKK 社製, HM-30R 型)を設置し、実験期間中は連続して測定した. DO 計および pH 計は,多機能記録計(東亜電波工業社製, INR-9021 型) に出力し、そこからさらに電磁弁へ信 号を送ることにより、窒素ガスおよび CO2 ガスボンベ のタンクへの注入を調節している. 窒素ガスおよび CO₂ガスは、それぞれ DO 濃度および pH を低下させ るためのものである. このようにして所定の DO 濃度 および pH を持つ海水を作成し、実験区の呼吸室へ海 水を流した.呼吸室は容量10の広口ビンを実験区5区, 対照区1区の計6区用意し、各呼吸室にサルエビ成体



Α	pH計	Н	エアーポンプ	
В	DO濃度計		ローラーポンプ	
С	多機能記録計		貧酸素海水用1000タンク	
D	電磁弁	K	酸素飽和海水用200タンク	
Е	窒素ガスボンベ	L	呼吸室(実験区)	
F	CO ₂ ガス(99%)ボンベ	M	呼吸室(対照区)	
G	海水循環装置			

図-5 実験系統模式図

表-3 各実験における水質および試供生物

海水				サルエビ			
CO ₂ [ppm] [mg/l]		DO [%] [mg/l]		体長 [cm]	体重 [g]	死亡率 [%]	
450	0.6	10	0.7	7.68-8.54	3.2-6.2	100	
		15	1.0	7.02-7.93	4.4-6.5	80	
		20	1.3	5.78-6.44	1.7-2.7	0	
		25	1.7	6.25-7.57	2.9-4.5	0	
1300	1.6	10	0.7	8.61-9.23	6.4-7.9	100	
		15	1.0	6.72-7.54	3.8-5.2	60	
		20	1.3	6.44-7.56	2.7-4.4	20	
		25	1.7	7.03-9.04	3.4-8.1	20	

4.2 実験結果および考察

計 8 回の 24 時間暴露実験終了時における死亡率,およびそれぞれの実験期間中の水質と供試生物の詳細を表-3 に示す。まず, CO_2 は調節せずに DO のみを低下させた実験では,DO 濃度が 20 および 25%の時は全個体 24 時間生存したが,15%になると 24 時間後の死亡率が 80%,10%では死亡率が 100%となった。これらの結果によって得られた 24 時間後半数致死 DO 濃度は,15.9%(1.09 mg/0)であった.

次に、DOの低下に高 CO_2 環境を追加した実験では、DO濃度が 20 および 25%の時は死亡率が 20%であったが、15%になると 24 時間後の死亡率が 60%、10%では死亡率が 100%に上昇した。これらの結果によって得られた高 CO_2 (1300ppm)時における 24 時間後半数致死 DO濃度は、16.5%(1.13mg/0)であった。

貧酸素に高 CO_2 を追加した場合とそうでない場合を比較する. 24 時間後半数致死DO 濃度を比較すると、 CO_2 を制御しなかった実験の値は15.9%(1.09mg/0),高 CO_2 を追加した実験では16.5%(1.13mg/0)と、ほとんど違いが見られなかった.

浜野ら(2005)は、シャコ(Oratosquilla oratoria)を海 水の入った密閉容器に入れ、海水の DO 濃度の経時変 化とともに、シャコの動態を調べている. それによる と, DO 濃度が 11.0%(0.86mg/Q)以下になると仮死状 態の個体が現れ、また、実験中のシャコの動態から無 活動余地酸素量を 37.8%(3.00mg/Q)と算出している. 無活動酸素余地酸素量とは,これ以下の酸素量になる と何らかの影響を受けるというものである. Kodama et al.(2006)は、東京湾における貧酸素とシャコ稚仔の 出現状況から,シャコ稚仔が棲息し続けることが可能 な DO 濃度は 3.97mg/leとしている. このように, 実験 において死亡が確認された DO 濃度と、実海域におい て健康に生物が棲息し続けることのできる DO 濃度で は大きな差がある.これらのことから推察すると、サ ルエビについても,健康に棲息し続けるためには,DO 濃度3あるいは4mg/Q以上の良好な酸素環境が必要と 考えられる.

今回実験で得られたサルエビ成体の 24 時間半数致 死 DO 濃度は約 $16\%(1.1 mg/\ell)$ であり,2010 年 8 月の 底層水 DO の水平分布を見ると,堺泉北港沖において,この値を下回っていた.また,湾奥部を中心に広い範囲で $DO3mg/\ell$ を下回っており,これらの海域ではサルエビの棲息に対し,影響を与えている可能性は高いと思われる.

本実験において、 CO_2 濃度 1300ppm ではサルエビの貧酸素耐性に与える影響は確認できなかったが、それよりも低い CO_2 濃度によって海洋生物の棲息に影響を与えたとの報告がある. Kurihara et al.(2008)は、

 CO_2 濃度 1000ppm におけるイソスジエビ(Palaemon pacificus)の生存率の低下を,白山(2001)は, CO_2 濃度 600ppm におけるマガキガイ(Strombus Iuhuanus)およびバフンウニ(Hemicentrotus puicherrimus),ナガウニ(Echinometra mathaei)の成長率の低下を確認している.しかし,これらの実験はいずれも,本実験よりも暴露時間が長期に渡っている.Victoria et al.(2008)によると,生物は高 CO_2 環境になると代謝を低下させ、環境が良くなるまで耐えるという方法をとる.この代謝を低下させるという方法は,一時的な高 CO_2 環境には有効であるが,慢性的な高 CO_2 には有効でないとしている.このことを考慮すると,今回実験を行った CO_2 濃度であったとしても,長期間に渡れば,サルエビの棲息に影響を及ぼす可能性が存在する.

5 まとめ

大阪湾東部沿岸海域において,DO および CO_2 に関する現地調査を行った.その結果,大阪湾における DO と CO_2 濃度には高い負の相関が見られ,生物活動による影響の高さが伺えた.また,貧酸素化が進んだ海域においては,生物による嫌気的分解のためか,特に高濃度の CO_2 が存在していた.

サルエビ成体について貧酸素耐性実験および貧酸素・高二酸化炭素暴露実験をおこなった。その結果、サルエビの 24 時間半数致死 DO 濃度は約16%(1.10 mg/0)であることが分かった。また、約1.6 mg/0(1300 ppm)の CO_2 濃度が、24 時間のうちにサルエビの貧酸素耐性に与える影響は確認されなかった。調査および実験結果を比較したところ、大阪湾において、貧酸素はサルエビの棲息に影響を及ぼすと思われるが、 CO_2 が及ぼす短期間での影響は確認されなかった。

参考文献

有山啓之, 矢持進, 佐野雅基(1997): 大阪湾奥部における大型底生動物の動態についてⅡ. 主要種の個体数・分布・体長組成の季節変化, 沿岸海洋研究, 第35巻, 第1号, p.83-91.

入江政安,西田修三,寺中恭介,辻陽平,平澤充成,藤原敏晴,中筋みゆき(2010):硫化水素の発生・溶出に着目した水底質モデルによる貧酸素水塊の動態解析,土木学会論文集 B, Vol.66, No.1, p.1066-1070.近藤文義,塚本修,渡邉修一(2004):太平洋東部赤道海域における二酸化炭素分圧の増加速度,OKAYAMA University Earth Science Reports, Vol.11, No.1, p.15-22.

白山義久(2001): ベントスに対する CO₂の影響, 月刊 海洋 Vol.33, No.11, p.791-796.

浜野龍夫,山元憲一(2005):漁場におけるシャコの分

布や資源量に影響する2つの要因,走流性と貧酸素耐性,に関する研究, Journal of National Fisheries University, pp.117-129.

藤原建紀,岸本綾夫,中嶋昌紀(2004):大阪湾の貧酸素水塊の短期的および長期的変動,海岸工学論文集,第51巻,pp.931-935.

藤原隆一(2010): 観測結果から見た大阪湾で発生した 青潮の特性, 土木学会論文集 B2, Vol.66, No.1, p.1016-1020.

柳哲雄(2004): 貧酸素水塊の生成・維持・変動・消滅機構と化学・生物的影響,海の研究, 13(5), p.451-460.

Brasse,S.,M.Nellen,R.Seifert,and W.michaelis (2002): The carbon dioxide system in the Elbe estuary, Biogeochemistry,Vol.59, p.25-40.

Dickson, A.G. & Goyet, C.(1994): Handbook of methods for the analysis of the various parameters of the carbon dioxide system in sea water, version 2.DOE, ORNL/CDIAC74.

Guy,B.,J.Clavier,and C.Garrigue(1994): Oxygen and carbon dioxide fluxes at the watersediment interface of a tropical lagoon, Marine Ecology

Progree Series, Vol. 107, p. 185-193.

Kodama, K., T. Horiguchi, G. Kume, S. Nagayama, T. Shi mizu, H. Shiraishi, M. Morita, M. Shiraizu (2006):

Effects of hypoxia on early life history of the stomatopod Oratosquilla oratoria in a coastal sea, Marine Ecology Progree Series, Vol. 324, pp. 197-206.

Kurihara, H., M. Matsui , H. Furukawa, M. Hayashi, and A. Ishimatsu (2008): Long-term effects of predicted future seawater CO₂ conditions on the survival and growth of marine shrimp Palaemon pacificus, Journal of Experimental Marine Biology and Ecology, 367(1), pp.41-46.

Ohtaki, E., Eiji Yamashita, Fukuchi Fujiwara (1993): Carbon Dioxide in Surface Seawaters of the Seto Inland Sea, Japan, Journal of Oceanography Vol. 49, pp. 295-303.

Victria J.Fabry, Brad A.Seibel, Richard A.Feely, and James C.Orr(2006): Impacts of ocean acidification on marine fauna and ecosystem processes, Journal of marine science. 65, pp.414-432.

討議等

◆ 討議 [貫上先生]

海水中のCO₂濃度とは?分子状のCO₂は存在していないのではないか?

回答:海水中の CO_2 濃度とは、分子状の CO_2 のことである。分子状の CO_2 は海水中に微小であるが存在している。

◆ 討議[水谷先生]

室内実験において CO_2 濃度をどのように設定したのか? ガス状の CO_2 で評価する理由は?

回答:室内実験において CO_2 濃度と相関の高い pH を 調節することにより, CO_2 濃度を設定した. ガス状の CO_2 は,高濃度になると生物に影響を与えることが分かっているため,評価した.

◆ 討議[鍋島先生]

地球温暖化との関係は?大阪湾における CO₂ の経年変化はどのようになっているのか?

回答:大阪湾における CO_2 は、大気 CO_2 の上昇に比べて生物による影響が大きいため、地球温暖化との関係は薄いと思われる。大阪湾での CO_2 の経年変動は調査例が少なく、現状では分からない。

◆ 討議[水谷先生]

コンター図の補間の方法は?

回答:調査点と点の間を線形で補間した.

◆ 討議 [矢持先生]

DO2.5mg/@で嫌気的なのか?嫌気的分解によって本当に相関図に影響を与えているのか?

回答: DO2.5mg/lの海水中において,嫌気的分解が行われているとは考えていない. 貧酸素化した海域の堆積物中において無酸素状態となり,そこで行われる嫌気的分解による影響が,底層水に反映されたと考えている.

◆ 討議 [貫上先生]

大阪湾で大気と海水間でのやりとりはどのようになっているのか?

回答:大阪湾表層では、植物プランクトンの光合成により、海水中の CO_2 濃度は非常に低い値となっている。そのため、大気から海水へ CO_2 が溶け込んでいると考えられる.