地球環境を守る海



つのがい しずお 1938年静岡市に生る。1966年 教育大学理学博士(化学専攻) 1966年東 ちに北海道大学の講師、助教授 経て1981年より教授。大気、海 、海底を通しての物質循環につ

研究している。

つまり、

める穏やかな気候になっているのはそのためである。

海流や蒸発した水蒸気が低緯度から高緯度

海の方が一一〇〇倍もある。地球が人間の住

は大気の二七○倍である。熱を貯える能力にいたっ

海洋と大気を比べてみよう。全海水の質量

(目方)

に移動するからであり、

海がなければ、低緯度地帯

海水の動きのことが勘定に入っていないからである。 天気の長期予報があまりよくあたらないのも、この はもっと暑く、高緯度地帯はもっと寒くなる。また、

二、海洋の炭酸ガス

るほどの石炭石油(化石燃料という)を燃して、そ れが全部海水に溶けたとしても、海の方はたいして が存在する。それゆえ、大気中の炭酸ガスが倍増す れている炭酸ガスも海の方に大気の五二倍ほどの量 さて、現在、地球が温暖化する最大の原因とみら 化石燃

72

る部分は除いてある)。

1 ハワイマウナロアで観測された大気中炭酸ガス 濃度の経年変化(1ヶ月間の平均値で、季節変動す

78

80

海水を酸性にすれば炭酸ガスが出てくるし、 なお、炭酸ガスが海水に比較的よく溶けるのは、 そして、炭酸イオンや重 つまり、 アルカ

355

350

大気中炭酸ガス濃度 (ppm)

リ性にすれば溶け込みやすくなる。

大気中に放出された炭酸ガス

しまった。この増加量は年率にすると○・四%にた 容積比で百万分の一を占めるという意味)を越えて ス濃度を一年間に一・五ppmずつ増加させ、 ンが大気に残って、図一に示すように大気中炭酸ガ ソの化石燃料を消費している。このうち約三○億ト 九八九年には三五〇ppm(一ppmというのは 産業革命が始まった頃の大気中の炭酸ガス濃度 - 人間は一年間に炭素にして五○~六○億 遂に

効果が大きくなるということである。

えてもできるが、時間が長くなればなるほど海洋の つまり、数日以内の天気予報なら大気のことだけ者

変らないことになる。逆に、海水に溶けている炭酸 炭酸イオンの割合は海水のpHで決まる。 するという)からである。 炭酸が炭酸イオンや重炭酸イオンの形になる(解離 こともありうる。 酸ガスが出てきて大気中の炭酸ガスが増えるという ば問題はないし、化石燃料を燃さなくても海から炭 料を燃やしてもその炭酸ガスを海が吸収してくれれ ガス濃度は二倍になってしまう。すなわち、 ガスの二%ほどが大気に出てくれば、大気中の炭酸

77

58 60 62

観測年

一方、化石燃料の消費によって大気中に放出されに変化しているかがはっきりしていないからである。証拠はない。というのも、海の熱の吸収がどのよう因はこの炭酸ガスともいわれているが、その確たる因はこの炭酸ガスともいわれているが、その原最近、地球の温暖化はすでに始まっており、その原は二八○ppm程度であったといわれているから、は二八○ppm程度であったといわれているから、

私の考えは後述する。

私の考えは後述する。

私の考えは後述する。

私の考えは後述する。

私の考えは後述する。

四、温室効果

太陽から地表に届いた熱は、キャッチボールの球の大気中の炭酸ガスによる温室効果という語は必ずしするよ外線(長波)は吸収する(酸素や窒素、アルする赤外線(長波)は吸収する(酸素や窒素、アルする赤外線(長波)は吸収する(酸素や窒素、アルする赤外線(長波)は吸収する(酸素や窒素、アルする光の波長は赤外線領域になる。との赤外線の暖が上がるほど光の波長が短くなる。地表の温度で度が上がるほど光の波長が短くなる。地表の温度で度が上がるほど光の波長が短くなる。地表の温度で度が上がるほど光の波長が短くなる。地表の温度ではまたその温度に応じた赤外線を発する。すなわち、はまたその温度に応じた赤外線を発する。すなわち、大気中の炭酸ガスによる温室効果で地球は温暖化大気中の炭酸ガスによる温室効果で地球は温暖化

量に等しい。 量に等しい。 量に等しい。 量に等しい。 量に等しい。 量に要が、長波や水蒸気や空気にいた。 がいらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九 がらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九 がらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九 がらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九 がらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九 がらきた熱(全地球を平均すると一層あたり一六九

屋は、この温室効果があるからこそ地表の平均気温ー五℃が保てるわけで、もし温室効果がなければ、温一五℃が保てるわけで、もし温室効果がなければ、マイナス八五℃である。それが室効果がなければ、マイナス八五℃である。それが金星の麦面は四三○℃になってしまっている。 でまり、温室効果は少なすぎても多すぎても困る。つまり、温室効果は少なすぎても多すぎても困る。 つまり、温室効果は少なすぎても多すぎても困る。 つまり、温室効果は少なすぎても多すぎても困る。 つまり、温室効果は少なすぎても多すぎても困る。 つまり、温室効果は少なすぎても多いである。 といけであり、温室効果があるから、たり温室効果があるから、この炭酸が気化すれば、当然金石灰岩があるから、この炭酸が気化すれば、当然金石灰岩があるから、この炭酸が気化すれば、当然金屋のように熱くなる。

五、ミランコビッチサイクル

先の温室効果は、炭酸ガスのほか、メタン、オゾ先の温室効果は、炭酸ガスではなくて、水蒸気である。水蒸気濃度は温度に大きく依存するので、気温が上大きなものは、炭酸ガスではなくて、水蒸気である。水蒸気濃度は温度に大きく依存するので、気温が上ということである。

と暖かい間氷期を繰り返えしてきた。そして、氷河よう。過去百万年くらいの地球では、冷たい氷河期この事実を頭において過去の地球の気候をみてみ

中炭酸ガス濃度は二八〇ppm程度、冷たい氷河期で炭酸ガス濃度も読み取った。そして、暖かい間氷期に大気をれた酸素の安定同位体比の記録を読み取って得たるが、その詳細は省略する。また、科学者は炭素の安定同位体比の記録を読み取って得た別から次の氷河期までおよそ一〇万年であった。こ期から次の氷河期までおよそ一〇万年であった。こ

することによって描けるのである。 地球の寒暖の変化は、周期の異なる三つの波を合成に、記録をよく解析すると、四万一千年と二万三千に、記録をよく解析すると、四万一千年と二万三千に、記録をよく解析するととがわかった。要するに、時代に、誰が大気中の炭酸ガスを増やしたり、減ら時代に、誰が大気中の炭酸ガスを放出していなかったさて、人類がまだ炭酸ガスを放出していなかった 寒い時には低かったのである。

なわち、地球が暖かい時には炭酸ガス濃度が高く、には二○○ppm程度であったことがわかった。す

大きなものではない。いいかえれば、太陽からの熱大きなものではない。いいかえれば、太陽からの熱を三つの天文学がの要因の周期的変化を組み合せることによって計算的要因の周期が約一〇万年である。その二は、地球の自転軸(地軸)の傾きの変化で、この周期は約四万年である。その三は、地球の公転軌道の離心率の変化で、これは周期が約一〇万年である。その二は、地球の自転軸(地軸)の傾きの変化で、この周期は治四万年である。その三は、地球の自転軸(地軸)の傾きの変化で、この周期は治四万年である。その一は、地球の自転軸(地軸)の傾きの変化で、この変化がその原中である。その一は、地球の自転軸(地軸)の傾きの変化で、この変化で、この周期は治四万年である。とかし、この変化で、この変化で、この変化で、この関助が約100円を組み合せることによって計算的要因がある。といいかえれば、太陽からの熱熱が周期的に変化し、この変化で、この関助が多の熱が高期的に変化し、その周期と地球の裏が高いないのである。といし、この変化が、大きないの関助がある。といいの表別は、大きなものではない。いいかえれば、太陽からの熱熱が周期的に変化している。この表別は、大きなものではない。

ので、これが表面に現れなくなると、 昇する深層水も滅る。深層水は栄養分に富んでいる 温が上がると、深層水が形成され難くなるので、湧 出てきて、さらに温室効果を増大させる。また、水 が上がると水蒸気ばかりでなく、炭酸ガスも海から る温室効果で気温ばかりでなく水温が上がる。水温 できるよう海の話を続けよう。 ようなシナリオがもしあるとすれば、炭酸ガスによ に導くことはないとは断言できないのである。その 地球のフィードバック回路を経て地球を破局的状態 の三五〇ppmという大気中炭酸ガス濃度の結果が る。しかも、問題とする時間のスケールでフィード させ、そしてそれがまた元に戻ってくるというメカ んな具合である。この辺の状況をもう少しよく理解 バックの程度が異なってくる。それで例えば、現在 わからなければ、地球の変化の答は出せないのであ ので、どの程度(プラスもマイナスもある)あるか とよんでいる。このフィードバックがどのようなも ニズムが働いている。 ある変化が起こると、それが次々と他の要因を変化 しあっている。要するに、地球という複雑な系では、 変化を生じさせることはできなくても、 よる赤外線の吸収も、それら単独では地球の寒暖の は何であろうか。太陽からの熱の変化も炭酸ガスに の変化は引き金に過ぎないということである。 それでは、地球に寒暖の差をもたらした真の要因 海は炭酸ガスを吸収しなくなる。こ 我々はこれをフィードバック 海の生物が減 お互に関連

流れとはいえなくなる。この間の様子は

のような流れになってしまい、一方的な

図二に示した海水の年齢からわかる。

六、深層水大循環

は四℃で最も重いのに、海水は温度が下がれば下がだけがそう思っているだけかもしれないが)、真水海水と真水の物理的性質で最も大きな違いは(私

には千五百年になっている。この水は徐々洋の西側を北上した水が赤道を越える頃

ている。そして南太平洋の南端から太平この水が南極海に達するとほぼ千年になっ

海底にまで潜り込んでいることがわかる。海底にまで潜り込んでからの経過時間た水が深海に潜り込んでからの経過時間た水が深海に潜り込んでからの経過時間た水が深海に潜り込んでからの経過時間た水が深海に潜り込んでからの経過時間た水が深海に潜り込んでからの経過時間を水が深海に潜り込んでからの経過時間を水が深海に潜り込んでからの経過時間を水が深海に潜り込んでいることがわかる。

に浮上しながら上の水と混合するので、世界で最古に浮上しながら周辺の水を加え、また吐き出しているこ、 は川の水の流れのような一方向的なものではなく、 は川の水の流れのような一方向的なものではなく、 は川の水の流れのような一方向的なもので、世界で最古とに注意しなければならない。

れに二千年を要するということは、海の環境問題をスウェーデンなど北欧の沖合が川上で、日本や北米、党養塩類が増えている。要するに、深層水の流れは、栄養塩類が増えている。要するに、深層水の流れは、酸素が使われ、硝酸やリン酸など植物の肥料になる酸素が使われ、硝酸やリン酸など植物の肥料になる酸素が使われ、硝酸やリン酸など植物の肥料になるでいく。つまり、潜り込んだ時に含んでいた溶存していく。

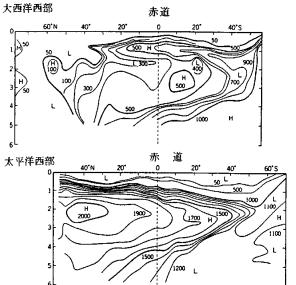


図2 大西洋および太平洋における海水の年齢の南北 断面図(単位は年).

うと、千年以上経たないと元に戻らないともいえる。 とということもできるし、いったん海が変ってしま 北欧で流したものの影響が現れるのはずっと先のこ 必要ということになる。川下にあたる日本の沖合に 考える時には、少なくとも二千年の時間スケールが

海域の富栄養化

ことを一つあげてみよう。 二千年の効果が積み重なった時に問題になりそうな 川下にあたる北太平洋や東部の太平洋の深層水に

層水に蓄積されることになる。 ら栄養塩類の放出は続いているし、これらは究極的 には外洋に出ていく。そして、この効果は外洋の深 目に見える大きな被害はなくなった。しかし、陸か たからである。現在は、その放出量を減らしたので、 大量にリンや窒素化合物である栄養塩を海に放出し 東京湾や瀬戸内海に赤潮が発生したのは、

する。本来のエルニーニョというのは、クリスマス 経つうちにどんどん拡大していく可能性が出てくる。 ことによる。計算してみると、現在、人類が掘り出 昇し、上から比較的多量の有機物粒子が降ってきた 年齢が古く、溶存酸素を大きく減らした深層水が湧 は一変する。図三に示したこの貧酸素水の出現は、 これがなくなって硫化水素が発生すると周囲の状況 る。溶存酸素は魚などの動物にとって不可欠であり、 しているリン鉱石のリンが外洋水に蓄積したとする ところに溶存酸素がほとんどなくなった水が存在す と、この貧酸素水の海域は、一〇〇年、二〇〇年と と本来のエルニーニョ現象が発生する海域とが一致 この貧酸素水(または無酸素水)が存在する海域 実は、現在でも東部太平洋の水深数百メートルの

の頃、南米のペルーの海岸などで、大量の死んだア



| 3 東部太平洋における貧酸素海域。図中の斜線部は σ_t = 26.81(水深約 400 m)において、酸素濃度が 0.25 mℓ/ℓ 以下の海域(Reid, 1965による)

起こることは確かであろう。 に拡がったり、アグアへのような現象がより頻繁に 栄養化が進めば、この東部太平洋のような海域が徐々 るからという点には間違いはない。今後、 になりやすいのは、溶存酸素量の少ない深層水があ りしていないが、この海域が他に比べて無酸素状態 起っており、エルニーニョとの直接的関係ははっき という硫化水素が発生する現象が同時にこの海岸で ルニーニョに似たアグアへ(青潮というのと同じ) に魚が飛び込んで死ぬような気がしてならない。エ れているが、私にはこの無酸素海水が発達し、ここ れている。魚が死ぬのはエサがなくなるせいといわ ら深層水が湧昇して来なくなることから起こるとさ 貿易風が弱まって、暖かい表面水が厚くなり、下か がエサがなくなって死ぬなどの現象である。これは、 ソチョビー(いわしの仲間)が打ち寄せられ、海鳥 海域の富

八、生態系の構造変化

サが増えるかもしれない。 も増やしてやれば案外有毒赤潮は発生せずに魚のエ 鞭毛藻やりず鞭毛藻である。従って、同時にケイ酸 在、有毒赤潮として問題になっているのは、すべて イ酸を必要としない植物プランクトンが増える。現 類は増えない。鞭毛藻類とかうず鞭毛藻類というケ ら富栄養化されても、ケイ酸塩の殼をつくるケイ藻 硝酸は増えるが、ケイ酸は増えない。従って、いく はない。栄養塩のうち、人類活動によってリン酸や 海水の増大など単に量的な問題を生じさせるだけで 富栄養化によって生物量が増えることは、無酸素

割合が大きい。現在、磯焼けという現象が問題にさ 平洋の方が、西部北太平洋より石灰質 (CaCO3)の これが生態系の構造変化である。この時、石灰の殼 る藻類が増えて、コンブなどを駆逐してしまう現象 もの)も増えるようである。ケイ酸の少ない東部太 を持つプランクトン(有孔虫やココリスといわれる などは小さいので、これらは小型の動物プランクト 段階にまで影響を及ぼすことになる。一般に鞭毛藻 を示したのが図四である。つまり、食物網の高次の の化合物が増えたということかもしれない。 である。これも案外、人類活動によってリンや窒素 れているが、これは石灰藻といわれる石灰を沈着す ンに食べられ、これを食べるくらげ類などが増える。 を餌にしている動物が増えることになる。この状況 さらに、鞭毛藻やうず鞭毛藻が増えると、これら

題にとっても心配の種となる。というのは、植物が 機物は比較的短時間内に分解してまた元の炭酸ガス の炭酸ガスは海に溶け込みやすくなる。しかし、有 有機体をつくると、海水の炭酸が減るので、大気中 石灰の殻を持つ生物が増えることは、炭酸ガス問

自然の生態系 人為的に乱された生態系

[100] [100] [5] $\mathbf{Z}_{\mathbf{t}}$ [0.035] F₁ F2 [0.04]<u></u> (0.565)<u>8</u> Fí F_2 Fί F2 [0.0565] [0.0035] [0.004]

食物連鎖網〔高橋(1977)による〕。図中の 〕内の数字は生産量,()内は次の栄養段階 **4** (〔〕内の数字は生産量, に転移される物質量であり, 終到達点である 下線を引いたものは最

水の形成についてよくわかっていないことなどによ 生物による効果がよくわかっていないこと、 れていないと述べた。これは、

いる炭酸ガス量に比べて、

その差額が正確に見積れ

海の表面で交換して

突きとめら

(図ではバランスするようにとってある)こと、

中深層

よって大気に放出された炭酸ガスのうち、

つまり一○億トンである。

先に、

人類活動に

この単位は、ギガ

○億トンが海水に溶けているはずだが、

九

おわりに:大気中の炭酸ガスの行方

量

(フラックス)が示してある。

図五に地表に存在する炭素の量と移動する炭素の

れると思うが、現状では悲観的な見方をする研究者 大 気 圏 今後の研究によってこれらの正確な見積値が出 行方不明になった炭酸ガスの行方が突きとめら 730(年間増加量=3) 110 \$50 60 110 107 表層水 2800 陸の生物 560 + 60 河川 土壤. 腐植物 05~2 1200 炭酸塩 有機物 中深層水 35000 精 度砂塩 有機物 6800000 18000000

閉じ込めない限り、この効果は消えてしまう。

友

と水に戻ってしまうので、深海や堆積物に有機物を

石灰の殻の生成には、

海水の炭酸イオンを使うので、

ら大気に出てくる。 これを補う時に、

炭酸がつくられ、 しかも、

その一部が海か

は表層海水中では溶けない。

従って、

いったん生成した石灰

をはらんでいるのである。

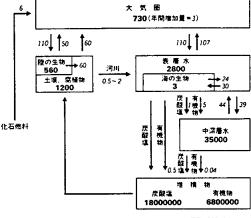
も存在する海の炭酸塩の一部を大気に放り出す危険

海に石灰をどんどん貯め込ませ、

大気の五二倍 海の富栄養化

> ある。 ある。 黒潮の下にある。この水は炭酸ガスが溶けやすい時 歩の積み重ねで、 がわかるということにはならない。しかし、 間続けなくてはならない。そうしても一挙にすべて ドバックについて知るためには、 節的に、また経済的に変る。従って、先に述べたフィー み合ったものであり、場所により、 解しきらないうちに海底近くを伝わって外洋へ外洋 くの海で大量に生産された有機物粒子で、これが分 び屋として注目している。 に千メートル程度まで潜り込むので、 割である。これは北太平洋では親潮系水といわれ、 中層水といわれる深層水と表層水の間にある水の役 いずれにせよ海で起こる現象は諸因子が複雑に絡 これに関し、私は次の二点を考えている。 深海へ深海へと横方向に流れていくものの量で 現在、これに関する観測を開始したところで かなり鮮明な像を浮き上がらせる もう一つは、 各種の観測を長期 水深により、 炭酸ガスの運 沿岸や陸近 歩 季

であることを認識してほしいと思う。 ことも可能である。 自然の研究には忍耐強さが必要



炭素の地球化学的循環. IGBP関係資料など 図5. をもとに作製.単位は存在量(太数字)が10¹⁵g, 移動量(斜体数字)が10¹⁵g/年.