

# 今なぜエントロピーか、エントロピー論への抗議。

主な目次

1960年、池田内閣登場とともに、所得増加、高度成長政策がとられ、石油の大量使用時代に入りました。60年代半ばになると、大量生産、大量使用によってともなる公害、環境破壊が顕在化し、これに対抗する住民運動も各地で拡がりを進むこととなる。70年代に入ると、公害、環境破壊はますます深刻化すると共に、このような生産システムに組み込まれた“豊かな”生活の反対と、ようやく資源問題も意識に上るようになります。73年、オイルショック以後、資源問題、特にエネルギー問題が論じられるが、省エネキャンペーン、原発推進、エチルガソリン騒動が声ださに宣伝されるだけで、60年代の反省に立つた提言は聞かれず、結局は、60年代の石油大量使用の姿を変えずに過ぎなかつた。以下に独断的年表を示して、この流れ動きを見てみよう。

1959 水俣病全員に知られる。発病は恐らく1953年から。

1960 安保改定、所得増加・高度成長政策、石油の大量使用、

三井三池炭鉱争議一方倒側の敗北

（）オランダ水俣病、イタライタ病、鹿児島市大気汚染、森永ヒソミルJF、相次ぐ公害病。

1964 「怒るベネズエラ」庄司光、官本寧一、KUR-1 開発

1966 「宇宙船地球号の経済」ボーリング

資源の枯渇と環境汚染

（）「生産は高いエントロピーでも、『厚』を他の場所に産み出す」  
公害、環境問題激化、住民運動の拡がり、

大阪万博、原子力発電、新電、美濃-1

1971 「エントロピー則と経済過程」ジョセフ・レーゲン

資源の希少性と生産活動による環境汚染の必然性

1972 「成長の限界」丘-クラフ

「日本列島改造論」田中角栄、

- 1973 第1次石油ショック  
省エネキャンペーン、原発推進、エネルギー開発
- 1975 「油断」 増尾太一  
物理学分野「核融合研究」をめぐる論争、  
この前後から、超伝、資源物理学の進展、
- 1976 「木橋裁縫におけるエネルギーアナリシス」 全西川式後  
石油漬け農業の実態
- 1977 「ソフト・エネルギー・パス」 A・ロゼンス
- 1979 第2次石油ショック、TM工事故
- 1980 「エントロピーの法則」 リフキン
- 1981 ベラウヌ社、非核電汚
- 1983 エントロピー学会設立、

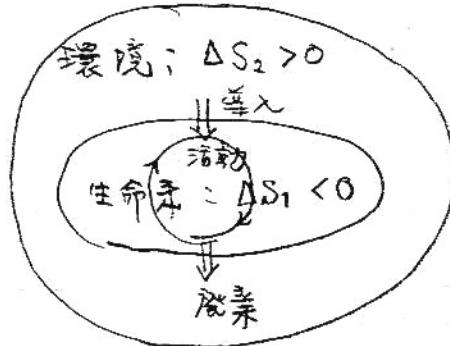
現在、資源問題や環境問題を自然現象と社会現象とに分離して論じることは不可能である。従来、この問題の考え方には資源については「希少性」、環境問題については「外部不経済」といったとり扱いであった。このような、システムの中心には運動として扱うのではなく、はじめから研究対象の内部におくアプローチが必要である。経済社会を自然生態系のなかの一つの代謝システムとしてとらえ、そこにおける物質やエネルギーの流れを見ることは重要である。このとき、熱力学におけるエントロピー概念による考察が重要な意義である。

このような立場での経済社会システムを早い時期から考察していたジョンストンは最近、物質の収支に関して、熱力学的4法則として「利用不可能な物質はリサイクルできない」すなわち、我々の存在の有限性の結果、我々は、自動車のタイヤから飛散したゴム分子、破壊から飛散した鋼分子、化学肥料から飛散したリン分子等々を再利用することはできなり。これらは「人間にとて不可避的に失われる」と主張するまでになつた。

生命系、

代謝、増殖、 $\Rightarrow$  ホメオスタシス

「生物は自分のエントロピーを食べて生きている」 シュレジニアード



$$\text{全体系: } \Delta S = \Delta S_1 + \Delta S_2$$

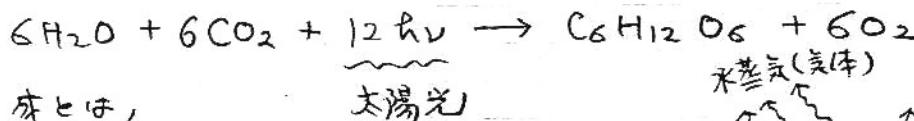
準定常状態に達したときの生命系は、必ず常に  $\times$  カ =  $2^4$  をもつ、最後には死に至る。 $\Rightarrow$  エントロピー劣化の累積、増殖はこの  $\times$  カ =  $2^4$  の裏返し。

光合成（勝木による）

岩盤ガス中の炭素原子（空気中の0.03%の年換算）

$\Downarrow$   
炭水化合物中の炭素原子

葉緑素を触媒として、



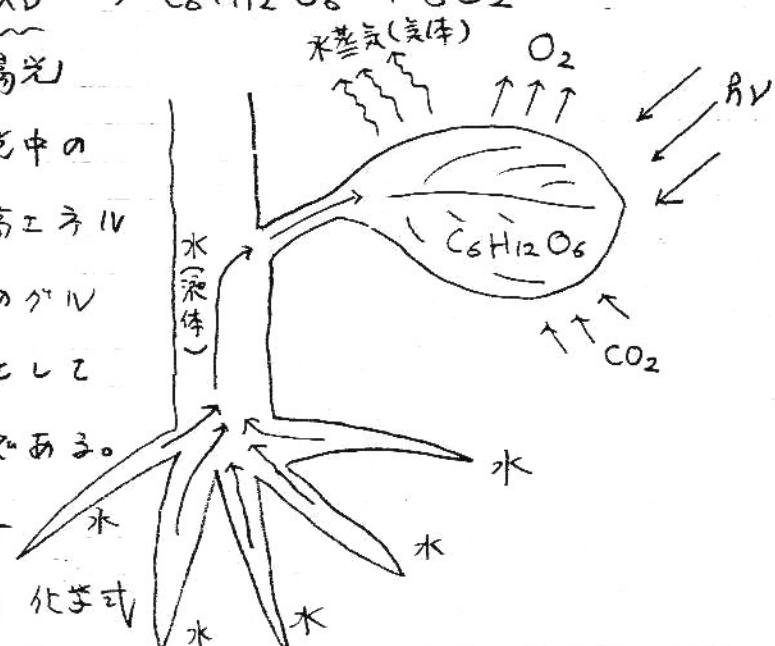
光合成とは、

液体の水6分子および太陽光中の有効可視光線光量子から、高エネルギー、低エントロピー状態のグルコース1分子および副産物として

酸素ガス6分子生じる反応である。

このとき、炭素原子のエントロジー低下を補償するため、化学式

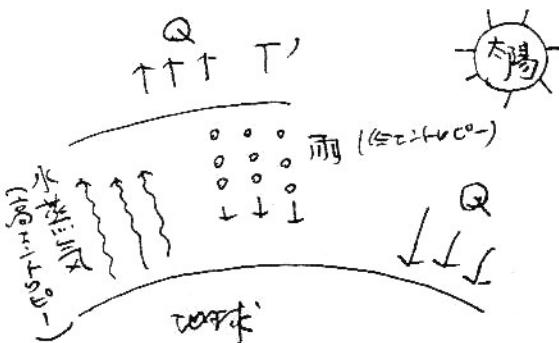
に表れない液体の水数分子の気化を必要とし、また余分の太陽熱の放散のためにこれらに数10~数100分子の水の気化を必要とする。



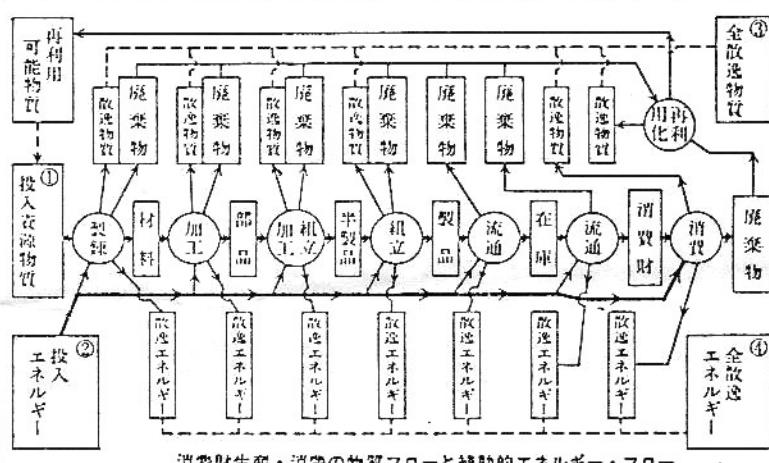
### ③ 暑熱・(未定)

太陽熱を吸収して地表を受ける限り、  
地表下の上空で水蒸気が冷えて水滴に  
なるとき、地表より地表下で  
熱を宇宙に放出するこれがである。

$$\frac{Q}{T_1} - \frac{Q}{T} > 0 \text{ だからトロカーを宇宙に捨てる。}$$



### ④ 社会経済システム



① 投入資源物質は一步消費財へ  
と変形するたびに廃棄物と散逸  
物質を産出する。

② 投入エネルギーからは各段階  
ごとに散逸エネルギーが産出される。

③ 消費財は最終的には廃棄物に  
なるが、フローヒストはそこへ  
再利用途の道をたどり、再資源  
化されるが、散逸物質と散逸エ  
ネルギーを必ず伴うのが不可避  
な再資源化である。

④ 寄種的意味では、投入資源  
と投入エネルギーが散逸物質と  
散逸エネルギーに還元されるも  
のと考えられる。

