Belous ov -Zhabotinsky 反応

京大理 富田和久 太田隆夫,伊藤 昭

化学反応における濃度の時間的,空間的振動という現象としては,化学電池内の電流の振動¹⁾,Liesegang ring²⁾,などが古くから知られていた。しかしこれらの例では,もともと濃度勾配が存在していたため,一様な系では振動が現われることはありえないという考えが支配的であった。

このような訳で、Bray³⁾が1921年に H_2O_2 のヨー素(I_2)を触媒とする分解反応 において、 O_2 の発生、 I_2 の濃度が周期的に変化することを見出したとき、人々がこの 原因を種々の外因に求めたのは自然であった。即ち、不純物、光、溶液の不均一性、発 生した酸素のあわによる効果等々。そのいずれもが満足すべき説明を与えないことが指 摘されたのは比較的最近のことである(H. Degn, 1967)⁴⁾。

一方理論家たちの一部は早くから振動する反応系の問題をとり上げていた。1920年
 に Lotka⁵⁾が feed back mechanismによって Sustained Oscillation を行うモデル
 を作っている。生体系との関連で Open Systemの概念の重要性を主張したのは Schrödinger⁶⁾, Prigogine⁷⁾らであった。50~60年代に入いり,特に生体系において振動,周期性が豊富に見出されるようになると、やっとこの問題も物理学者の中に市民権
 を得るようになった。

Belousov⁸⁾が一様な系における振動現象の第二の例を報告したのは 1959年である。 彼は臭素酸(KB_rO₃)による C_eイオンを触媒としたクエン酸の酸化反応において,C^N_e の濃度が周期的に変化することを見出した。続いて Zhabotinsky⁹⁾らはこの種の反応の 研究を幅広く進め、。C^N_eは F^{II}_e, M^{II}_nで、クエン酸はマロン酸等で置きかえられるこ と、。空間的進行波が存在すること、などを見出した。この Belousov-Zhabotinsky 反応は以後徹底的に研究され、特にオレゴンの R. M. Noyes¹⁰⁾(1972~)のグループ による反応経路の研究により、ほぼその機構はつきとめられたといって良い。これによ って(少なくとも時間的振動に関しては)振動で外部的要因によるものでなく、系が Fan From Equilibrium にあることからくる非線型効果によるものであることが確立 された。

-A61-

富田和久,太田隆夫,伊藤昭

Field-Kőrős-Noyes¹⁰⁾(1972) による B- Z反応の分折を図によって要約すれば第 1図のごとくなる。外部から濃度を調節できる量としては M, BM, A. 及び $\phi \equiv F+$ Tが考えられる。Noyes は反応〔1〕

が他の反応に比べて極めて短時間に平 衡に達すること、〔B^{*}〕の変化につい て定常近似を用いることによって、方 程式を簡単化し、定性的に振動の発生 することを論じたが、ここではさらに 模型を簡単化し、振動発生につながる 本質的な骨組を追ってみる。そこで Noyes の近似に加えて、反応〔5〕、

〔6〕の逆過程と反応〔4〕,〔9〕を省 略し, 〔6〕, 〔7〕の反応係数が同程 度であると仮定すれば, くり込んだ反





応係数を用いて方程式系は第2図の反応系と同等となる。そこで、これをさらに簡単化 して第3図のごとき反応を考え、その振舞をしらべてみた。







第3図 第2図をさらに簡単化して数値
 計算にかかるようにしたもの。[5]
 の loopは R+T→2 R+Fの自已
 融媒的反応を表す。

簡単化した結果はっきりした第一の特徴は、くり込んだ反応〔5〕について自己触媒 作用の存在することであり、この feed-back の存在によって平衡からはなれた所で振 動の起こる可能性がみえてくる。この系の濃度変数 F, B, Rのみたす速度方程式は

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} \mathbf{F} = \mathbf{k}_5^* \cdot \mathbf{R} \cdot \mathbf{T} - \mathbf{k}_{10} \mathbf{F} \tag{1}$$

$$\frac{d}{dt} B = v_8 + k_{10} F - k_3 B - k_2 B \cdot R$$
(2)

$$\frac{\mathbf{d}}{\mathbf{d}t} \mathbf{R} = \mathbf{k}_5^{+} \mathbf{R} \mathbf{T} + \mathbf{k}_3 \mathbf{B} - \mathbf{k}_2 \mathbf{B} \mathbf{R}$$
(3)

$$\mathbf{F} + \mathbf{T} = \boldsymbol{\Phi} \tag{4}$$

ここに k_5^* はくり込まれた係数で Aに比例する。

反応の主な流れの経路が交代する原因は反応〔5〕が自己触媒的であること、 B(B_r イオン)が反応〔5〕に対する抑制作用を持つことである。即ち Bが十分多量に存在す る間は、 Rは主として反応〔2〕を通じて消費され、〔5〕の反応は進まない。しかし Bが消費されて少量になると一気に反応〔5〕が流れ出し(Rが自己触媒として働く)、 Fが増大する。他方 Fが増加すれば反応〔10〕によって Bが再び増加する。 Bが十分 大量になれば Rが急速に消費され、反応〔5〕は再び禁止される。このようにして反応 の経路の交代は繰返すことになる。

このことは方程式系(1)~(4)を数値的に調べることによって実際に確かめられた。この 方程式系の定常状態(F_s , B_s , R_s)の安定性を調べるために定常状態からの小さなずれ (∂F_s , ∂B_s , δR_s)について方程式系を線型化し、時間的変化 $\alpha e^{\lambda t}$ を調べてみると、 λ についての固有方程式

$$\lambda^3 + \alpha \lambda^2 + \beta \lambda + \gamma = 0$$

(5)

がえられる。 α , β , γ は外部から制御できる成分 A, BM, M, σ の関数となる。ここで振動する mode ($I_m \lambda \neq 0$)が不安定化する (hard mode lnstability)条件。 $R_e \lambda \geq 0$ は,

$$lpha \cdot eta \leq \gamma$$

(6)

である。定性的な振舞をみるために, $k_2 = k_{10} = 1$, $V_8 = 2$ M, $k_3 = A/6$, $k_5^* = 1$

富田和久,太田隆夫,伊藤昭

A/10とおけば不安定領域は(A, M)平面で第4図破線で表わされ る閉じた曲線の内部となる。ここ では定常状態は不安定であり,系 は Limit Cycleの状態に移る。 数値計算の結果えられた Limit Cycle の例が第5図に与えられて いる。

さて以上の取扱いは反応系が空 間的に一様であることを仮定して いるが、こうして得られた解は空 間的に変化する摂動に対して必ず しも安定であるとはいえない。空 間的変化を許した場合の系の安定 性を支配するものは、各成分につ いての拡散の強さである。そこで i番目の成分 X_i についての拡散 係数を D_i とすれば、方程式系(1) ~(3)の右辺に夫々 $D_i \nabla_r^2 X_i(r)$ な る項が加わることになり、Fourier 変換すれば - $D_i q^2 X_i(q)$ なる形



第5図 リミットサイクルの図。定 常状態の値で規格化してある。



第4図 定常状態の不安定領域の図。破線 の内部では一様なゆらぎに対して不安 定となり時間的振動が生じる。実線の 内部では有限の波数を持ったゆらぎに 対して不安定で,静止した空間パター ンを得る。二つの領域の位置関係は拡 散係数によって変わる。

の項となる。この項を加えた上で再 び一様な定常状態の安定性を調べる と、 λ に対する固有方程式(5)の系数 α 、 β 、 γ はqに依存することにな り、臨界条件としてq=0に対する (6)の条件に加えて

$$\gamma$$
 (q_c) < 0 (7)

なる条件がえられる(exchange of Stability)。ここに q_c は $\delta(q)$ の極 小を与える波 数であり、この臨界値を越えて現れる状態は、大略波数が q_c で与えられる静止した空 間的パターンであることが確かめられる。外部から制御できる変数 A, M, の関数とし て、(7)に対応する安定性交代の境界を示せば第4図実線のごとくなる。前例で limit₁ cycle を生じた点(A = 2.5, M = 3.0, $\phi = 6.0$)はたまたま(7)の領域にも属してい るので、一様でない初期条件から出発して偏微分方程式系((1)~(3)に $D_i \nabla_r^2 X_i$ (r) を加 えたもの)を数値的に調べた結果、第6図のような静止した空間的パターンになること が確かめられた。

時間的振動領域(6)とパターン領域(7)とが重なっているということは問題を複雑にするが、代表的な点を数値的に調べた結果、安定性に関して第7図のような結果がえられた。



第6図 空間的パターン。このパター ンは安定で,種々の初期条件から 出発しても時間がたつとこの形に おちつく。

第7図は, 一様な定常状態, 時間的振動(limit cycle), 空間的パターン(Dissipative Structure) についてその振動の極大と極小とを示し たものである。実線は安定な部分, 破線は不安定



第7図 三つの相とその安定性。図4
のM=3でAを変えたときのもの。
Aの大きな方からaまでは一様な
定常状態が安定。aをすぎると連続的に空間的パターンが成長する。
bをすぎると一様な解としては
limit cycle が存在するが、
にきて初めて安定となる。このと
き空間的パターンはいぜんに安定
である。以下同じ。f点でlimi
cycle は不連続に消滅する。

な部分である。たとえば点Wでは定常状態,時間的振動ともに不安定で空間的パターン が安定であるが(溶液を攪拌するなどして)強制的に系を一様にしてやれば時間的振動 が出現する,等。これによれば,一つの相の不安定化と他の相の出現とが必ずしも同時 におこらず,二つ以上の安定な相が共存することもあるようである。

富田博之,富田和久,太田隆夫

Belousou-Zhabotinsky反応の簡単化した模型については、この他に Degn¹¹⁾, Zhabotinsky¹²⁾等の提出したものがあり、Noyes 達も上記と殆ど同じ模型について、 limit cycle の存在¹³⁾,空間的進行波の振舞等を論じている¹⁴⁾。なお定性的問題とし て決着を要するものに進行波の発生原因がある。すなわち、進行波が不純物の存在によ るとする見方¹⁵⁾と、不純物の存在を前提とせずに理解しようとする見方¹²⁾があり、まだ 解決していない。

文 献

- 1) Fechner, A. Th., Schweigg. 53 141 (1828)
- 2) Lesegang. J., Naturw. Wochschr., 11 353 (1896)
- 3) Brag, W. C., J. Amer. Chem.Soc, 43 1262 (1921)
- 4) H. Degn, Acta. Chem Scand. 21, 1057 (1967)
- 5) A. Lotka, Proc. Nat. Acad. Sci. U. S., 6 410 (1920)
- 6) E. Schrödinger, "What is life?" Chambridge Univ. Press London 1945
- 7) たとえば P. Glansdorff & I. Prigogine. "Thermodynamic Theory of Structure, Stability-and Fluctuations." Wiley-Interscience New York N. Y., 1971.
- 8) Belousov. B. P., Sb. ref. radiats. Med., Moscow. 1958 145 (1959)
- 9) A. A. Vavilin and A. M. Zhabotinsky, Kinet-Katal <u>10</u> (1965) 83
 and 657.
- 10) R. M. Noyes. R. J. Field & E. J. Körös J. Amer. Chem. Soc. 94, 1394 (1972), 94 8649 (1972)
- 11) H. Degn. Nature 213 589 (1967)
- 12) A. M. Zhabotinsky & A. N. Zaikin, J. Theor, Biol. 40 45 (1973)
- 13) R. J. Field & R. M. Noyes J. Chem, Phys. 60 1877 (1974)
- 14) R. J. Field & R. M. Noyes J. Amer. Chem. Soc. 96 2001 (1974)
- 15) Peter. Ortoleva & J. ohn Ross. J. Chem. Phys. 58 5673 (1973)