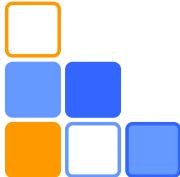


薬学情報処理演習 第3回

非線形化学振動反応のシミュレーション



奥 菊 透
コロイド・高分子物性学

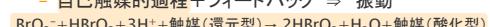
1



リズムを生み出す化学反応

□ ベローザフ・ジャボチンスキー反応 (BZ 反応)

- マロン酸、臭素酸カリウム、臭化カリウム、硫酸十触媒(フェロイン)
- 酸化還元反応の繰り返しが自発的におこる。
- 自己触媒的過程+フィードバック ⇒ 振動

[Br⁻] : 小

HBrO_2 : 急激に増大
(自己触媒)
 $\text{Fe(II)赤} \rightarrow \text{Fe(III)青}$
[Br⁻] : 増加

[Br⁻] : 大

HBrO_2 : Br⁻によって消費
 $\text{Fe(III)青} \rightarrow \text{Fe(II)赤}$
[Br⁻] : 減少



2



BZ反応のモデル

□ Oregonator (simplified)

$$\epsilon \frac{du}{dt} = u(1-u) - \frac{bv(u-c)}{u+c}$$

$$\frac{dv}{dt} = u - v$$

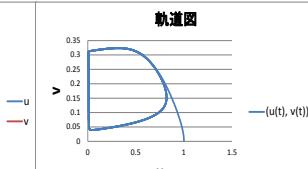
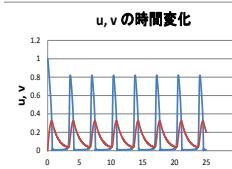
- u, v はそれぞれ $\text{HBrO}_2, \text{Fe(III)}$ の濃度に対応
- t は無次元化された時間
- ϵ, b, c は定数

3



数値シミュレーション

- 前回と同様の手法でシミュレーションを行う。
- いろいろなパラメータや初期値に対して計算する。



4



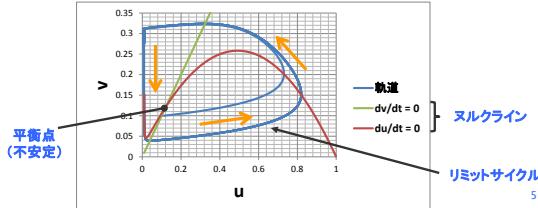
振動の特徴

□ 平衡点の安定性

- 平衡点: $du/dt = dv/dt = 0$ となる (u, v)
- 時間とともに平衡点に近づく: 安定、遠ざかる: 不安定

□ リミットサイクル振動

- 初期値によらず閉じた軌道(リミットサイクル)に近づく



5



演習課題

- 以下のパラメータを用いてオレゴネーターによるシミュレーションを行い、 $u(t), v(t)$ の時間変化のグラフを軌道図を描く。軌道図にはヌルクラインも入れる。

$$\epsilon = 0.04, b = 1, c = 0.008$$

- リミットサイクル振動でない場合の $u(t), v(t)$ の時間変化のグラフおよび軌道図を描く。用いたパラメータの値も記す。

- 上記の課題をレポートとしてA4用紙1枚にまとめ、学籍番号、氏名(自筆)を明記してこの時間内に提出。

6