2002-10-04

# ソーレー強制レイリー散乱法による拡散係数超高速測定に関する研究 - ポリマー溶液およびタンパク質水溶液への応用 -

80122855 永田利樹

指導教員 長坂雄次

# 1. 緒論

拡散係数は,生体工学,環境工学などの様々な分野の拡散 現象の高精度な解析において、その必要性が極めて高い物性 値である.中でも,バイオテクノロジーにおいては,医薬品 の開発や人工臓器設計,また,宇宙工学の発展に伴う微小重 力下におけるタンパク質の結晶精製実験など,生体高分子の 拡散係数の需要は高まっている.しかし,拡散係数は輸送物 性値の中でも測定が最も困難であり,また従来の方法では測 定に長時間を要するため,その測定例は乏しい.

したがって,本研究では,超高速(~10ms)で微小領域におけ る拡散係数の非接触測定が可能であり,従来の拡散係数測定 法にない特徴をもつソーレー強制レイリー散乱法を信頼性の ある新たな拡散係数測定技術として確立し,従来の方法が適 用できない系に応用することを目標とした.

## 2. 測定原理および測定装置

加熱用レーザー光(Ar<sup>+</sup>レーザー)をビームスプリッターで 等強度の2光束に分割した後,混合液体試料上で交差させ, 干渉縞を形成させる.ここで,厚さ0.5mmの石英セルに封入 された試料には,加熱光を吸収するように微量の染料が加え られているため,試料中には干渉縞の強度分布に対応した温 度分布が形成される.さらに加熱を継続することで,この温 度勾配を駆動力としたソーレー効果により,温度分布に対応 した濃度分布が形成される.このように試料中には,温度分 布及び濃度分布が同時に形成され,これらは回折格子として 作用するため,観察光を被加熱領域に照射することで回折光 を得ることができる 加熱終了後 温度分布は熱伝導により, 濃度分布は物質拡散により均一化していく、温度分布が均一 化した後,拡散による濃度分布の均一化に伴う回折光強度の 減衰1は,次のように表される.

$$I \propto \exp(-2t/\tau_D) \tag{1}$$

Iの時間変化を光電子増倍管で検出し,拡散の時定数<sub>で</sub>を 決定することで、(2)式より拡散係数 Dを求めることができる.

$$D = 1/\tau_{\rm p} \left(\Lambda/2\pi\right)^2 \tag{2}$$

本測定法の特徴は以下のようにまとめられる.

- 超高速測定が可能である.(~10ms)
- 拡散係数の濃度依存性が測定できる.
- 微量の試料で測定できる.(1mm<sup>3</sup>)
- 測定試料に対して非接触である。



## 3. 水溶液系への適用

◆ 赤色半導体レーザー(LD レーザー)の導入

高分子水溶液のソーレー係数は、ポリマー溶液と比較して 10<sup>2</sup>~10<sup>3</sup>程度小さい.そのため濃度分布による屈折率振幅が 減少し,回折光強度が低下することが問題であった.そこで 観察光に高出力赤色半導体レーザー(波長 680nm,出力 740mW)を導入し,回折光強度の向上を図った.この赤色半 導体レーザーは,これまで用いていた He-Ne レーザー(波長 632.8nm, 出力 25mW)と比較すると, およそ 30 倍と高出力で ある .しかし ,ビーム径の拡がり角が非常に大きいため ,Fig.1 に示すような光学系を設計・導入した.

この装置の健全性の確認として, PS/酢酸エチル溶液を試 料に用い,回折光強度の向上とそれによる再現性の向上を確 認した.この時の信号波形を Fig.2 に示す.拡散係数は 6.04×10<sup>-11</sup>m<sup>2</sup>/s であり,その偏差は±2%に収まった.

◆1次回折光強度の推算と最適測定条件について

信号光強度が小さくなると予想される水溶液系への適用 に際し,本測定法において試料の加熱により形成される濃度 格子による1次回折光強度を推算した.これにより,観察光 に LD レーザーを用いた Albumin 水溶液の信号光強度は,装 置改良以前のポリマー溶液の信号光強度と同程度の強度で得 ることができることがわかった.また,形成される濃度振幅 の大きさは(3)式に,温度振幅の形成速度は(4)式に示される.

$$\Delta C(t,\Lambda) \propto \Lambda^2 \{1 - \exp(-4\pi^2 D t/\Lambda^2)\}$$
(3)  
$$T = I_{\rm h} \tau_a / \tau \rho C_{\rm P} \{1 - \exp(-t_{\rm h} / \tau_a)\}$$
(4)

(3)

ここで(3)式より,水溶液測定時の測定条件として干渉縞間 隔は Bragg 回折限界である 12µm 程度まで広げること, (4)式 より,水溶液測定時における試料加熱はポリマー溶液の10ms よりもさらに短時間加熱が適当であるとされた.したがって, 水溶液系の加熱には,加熱光の2msパルス発生装置としてメ カニカルチョッパーを導入した.

## 4. Albumin / NaCl 水溶液の拡散係数測定

測定装置の改良と検討された最適測定条件の導入を行う ことで, Albumin/NaCl 水溶液の拡散係数測定を試みた. 試料



Fig.2 Diffracted Light Signal (PS/Ethyl Acetate Mixture).

には, A-9205 (ALBUMIN, BOVINE 30% solution, 純度 96%) を用いた.また,染料には Eosin Y を試料の 0.1wt% に調整し て加えることとした.

◆ 拡散係数の干渉縞間隔依存性

まず, Albumin/NaCl 水溶液を加熱した時に得られた回折光 強度の減衰が物質拡散に起因するものかを確認するため,干 渉縞間隔を変化させて回折光を検知した.ここで,解析によ って得られた拡散の時定数 $\tau_D$ が干渉縞間隔 $\Lambda$ の2乗と比例関 係であれば(2)式が成立し,検出した回折光強度の減衰が物質 拡散に起因していることが確認できる.Albumin/NaCl 水溶液 (濃度 30g/l)を用い,干渉縞間隔を 6.88, 10.10, 11.84 $\mu$ m と変化 させることで得られた拡散の時定数の干渉縞間隔依存性を Fig.3 に示す.干渉縞間隔 11.84 $\mu$ m ではやや低い値を示したも のの,ほぼ比例関係が成立していることがわかる.干渉縞間 隔 11.84 $\mu$ m では回折格子の厚みを評価するQ 値が 10.7 と算 出されており,Bragg 回折理論の適用範囲である Q>>10 の条 件を充分に満たしていなかったためと考えられる.

この結果より, Albumin/NaCl 水溶液の拡散係数を測定できたことが確認でき,また, Bragg 回折の測定条件から干渉縞間隔は10µm 程度が上限であることがわかった.

◆ 拡散係数の濃度依存性

干渉縞間隔 10.10µm にて測定された Albumin/NaCl 水溶液 の拡散係数の濃度依存性を Fig.4 に示す.ポリマー溶液の拡 散係数は濃度に対して正の勾配を示す傾向があるのに対し, 逆である負の勾配を持つ傾向を示したが,同じ Albumin/NaCl 水溶液の拡散係数の濃度依存性には,今回の測定と同様の傾 向を示す測定例も報告されている<sup>[1]</sup>.なお,この測定のばら つきは±7.9~12.7%であった.

## 5. エタノール水溶液の拡散係数測定

Albumin/NaCl 水溶液の測定を可能にしたことで,本測定法 の水溶液系適用への可能性を示すことができた.次に,ソー レー係数の小さな測定対象として,エタノール水溶液  $(S_{T}=0.0057K^{-1})$ を試料に選定し,測定を行った.染料には, Albumin/NaCl 水溶液の測定と同様に Eosin Y を用いた.また, 測定条件である干渉縞間隔は  $10\mu m$  と設定し,加熱時間はエ タノールの温度伝導率が有機溶媒と同程度であることからポ リマー溶液の拡散係数測定時と同様の 10ms とした.

本測定によって得られたエタノール水溶液の拡散係数を Fig.5 に示し,従来の研究例による同溶液の拡散係数も比較の ために示す.特に濃度 1000g/l のエタノール水溶液において は,測定のばらつきは±8.6%であり,同濃度における実測値 と比較し約15%程低い値となる.これにより,本測定法をソ ーレー係数の非常に小さな系についても適用可能にすること ができ,ソーレー係数の小さな溶液においても本測定法の適 用範囲であると示すことができた.

## 6. 結論

- 高出力 LD レーザーを観察光源に用いた装置を設計・導入し,回折光強度の向上を図った.
- 適切な測定条件を定めることで、生体高分子水溶液である Albumin/NaCl 水溶液の拡散係数測定を本測定法において 初めて可能にした。また、その濃度依存性も明らかにした。
- さらに、ソーレー係数の小さな溶液であるエタノール水溶液においても、拡散係数を測定することを可能にした。
- ソーレー強制レイリー散乱法の適用範囲を広げることに 成功し、さらなる測定対象への本測定法適用の可能性を示 すと共に、本測定法によるタンパク質結晶精製過程の拡散 係数動的測定法への応用などの発展性を示すことができた.



Fig.3 Interference Fringe Space Dependence of Decay Time (Albumin/NaCl Aqueous Solution).



Fig.4 Concentration Dependence of Mass Diffusion Coefficient (Albumin/NaCl Aqueous Solution).



Fig.5 Mass Diffusion Coefficient of Ethanol Aqueous Solution.

### 参考文献

- [1] M.Placidi and S.Cannistraro, Europhys. Lett., 43-4 (1998) 476.
- [2] 日本化学学会,化学便覧,丸善(1993).
- [3] 熱物性ハンドブック編集委員会,熱物性ハンドブック, 養賢堂(1990).