# 時間分解振動分光法によるタンパク質の ダイナミクス解析

# 水谷泰久

### Protein Dynamics Revealed by Time-Resolved Vibrational Spectroscopy

#### Yasuhisa MIZUTANI

In numerous biological processes, the ensuing protein structural changes accompanying a reaction at a specific site must spatially extend to the mesoscopic dimensions of the protein to achieve a biological function. The molecular mechanism of cooperativity in oxygen binding of hemoglobin is one of the classical problems in this aspect. Resonance Raman spectroscopy is a powerful tool for studying the structure of the ligand binding site (heme) of the hemeproteins and their protein moiety; therefore, time-resolved resonance Raman spectroscopy enables us to observe the structural changes occurring in the functioning protein. This review describes our recent works on protein dynamics of hemoglobin and myoglobin by using time-resolved resonance Raman spectroscopy.

Key words: protein dynamics, resonance Raman spectroscopy, time-resolved spectroscopy, hemeprotein

タンパク質はその高次構造を巧みに変化させ機能してい る. その典型的な例がヘモグロビン(Hb)の協同的酸素 親和性である<sup>1,2)</sup>. Hb は血球中で酸素(O<sub>2</sub>) 運搬を行うタ ンパク質で、4個のサブユニットからなる四量体タンパク 質である(図1(A)).各サブユニットには酸素結合部位で あるヘムが1分子ずつ含まれている。したがって, Hb1分 子には最大4分子のO2が結合する。Hbは、酸素親和性 の高いR構造と酸素親和性の低いT構造という2種類の 四次構造をもつ。結合数が少ないときには T 構造が、結 合数が多いときには R 構造が安定である。したがって, O<sub>2</sub>結合数の増加に伴って酸素親和性に協同性が生まれる。 すなわち、タンパク質の構造変化が Hbの機能を生み出し ているのである.興味深い点は、この高次構造変化が、 高々数本の共有結合の生成/切断という O₂ 結合部位での 局所的な変化によって引き起こされているという点であ る。この局所的な変化から四次構造変化という大域的な変 化へ至る構造変化の様子をみることができれば, Hb の働 くしくみについて理解が大きく深まるに違いない。このよ

うな興味から,筆者らは,時間分解共鳴ラマン分光法を用 いて Hb の高次構造変化について研究を行っている.ま た,比較のため,ミオグロビン (Mb) という関連するへ ムタンパク質についても研究を行っている. Mb は筋肉中 で O<sub>2</sub> 貯蔵を行う単量体タンパク質で,Hb サブユニット に構造がよく似ている (図1(B)).このため,Hb 研究に おいて,Mb は参照系としてしばしば用いられる.本稿で は,これらのタンパク質の構造ダイナミクスについて最近 の研究成果をまとめる.

#### 1. Hb, Mb におけるヘムのリガンド結合/脱離

Hb, Mb ともに O<sub>2</sub> 結合部位として, ヘム (図1(C)) と よばれる鉄ポルフィリン錯体の一種をポリペプチド鎖中に 含んでいる.ヘムおよびその軸配位子の構造を図1(D) および(E)に示す.鉄の軸配位座にはヒスチジン(近位 ヒスチジンとよぶ)のイミダゾール環が配位している.そ のトランス位に O<sub>2</sub>,一酸化炭素(CO),一酸化窒素(NO) といった二原子分子が結合する.ヘムが可視光を吸収する

大阪大学大学院理学研究科化学専攻(〒560-0043 豊中市待兼山町 1-1) E-mail: mztn@chem.sci.osaka-u.ac.jp



図1 ヘモグロビンおよびミオグロビンの立体構造とリガン ド結合部位(ヘム)への軸配位子の結合様式.(A)ヘモグロ ビンの立体構造(PDB ID code 2HHB),(B)ミオグロビン の立体構造(PDB ID code 1BZR),(C)へムの分子構造, (D)タンパク質中でのリガンド結合形へム.へムの鉄イオン には近位ヒスチジンとリガンドが結合している.(E)タンパ ク質中でのデオキシ形へム.へムの鉄イオンはへム平面から はずれ近位ヒスチジン側へ変位している.また,へムの平面 性も崩れドーム形へ変形している.図は PyMOL(pymol. sourceforge.net)を用いて作成した.

とこれら二原子分子は解離するので、この光反応を利用し て、O<sub>2</sub>結合部位からリガンドが脱離する際にタンパク質 がどのように応答するかを調べることができる<sup>3)</sup>. リガン ドの光解離は数百フェムト秒以下と非常に速く起こるた め、これを構造変化のスタートトリガーとして利用でき る. リガンド結合状態では鉄はポルフィリン面にあるが、 リガンドがはずれた状態(デオキシ形)では鉄がポルフィ リン面より近位ヒスチジン側に約0.3 Å出ていて、ポル フィリン面がドーム形に変形していることが X 線結晶解 析より報告されている<sup>4)</sup>. 鉄イオンはリガンド結合形では 低スピン状態、デオキシ型では高スピン状態をとってお り、このスピン状態の変化が上記の構造変化の原因であ

のは容易ではない。共鳴ラマン分光法はこの問題を解決し てくれる。それは,共鳴ラマン効果によって高感度な観測

られている.

2. 時間分解共鳴ラマン分光法

**2.1** 共鳴ラマン分光法

てくれる. それは, 共鳴ラマン効果によって高感度な観測 ができるばかりでなく、特定部位に関する振動バンド強度 が選択的に強くなるからである。このため、共鳴ラマン分 光法は,多くの色素タンパク質の構造化学研究に適用され てきた。この特色の利用を、ヘムタンパク質を例に挙げて 説明する。ヘムタンパク質は一般に、400 nm 付近にヘム に由来する強い吸収バンドをもっている。したがって、こ の領域の波長でラマン散乱を励起すると、ヘムに由来する 振動スペクトルが選択的に得られる.また,トリプトファ ン (Trp), チロシン (Tyr), フェニルアラニン (Phe)の 芳香族アミノ酸残基は200~300 nm に吸収帯をもつため。 この領域の波長でスペクトルを測定すると、上記のアミノ 酸残基に由来する共鳴ラマンスペクトルが得られる5).さ らに、190~200 nm にあるペプチドカルボニル基の吸収バ ンドで共鳴効果を利用すると、アミド振動モードや α炭 素に結合した水素原子の面内変角振動モードによるラマン バンドが共鳴増大する<sup>6</sup>. これらのモードの振動数やバン ド強度はタンパク質の二次構造にきわめて敏感である。こ のように、波長を適切に使い分けることによって、タンパ ク質の各部位に特異的な構造情報を得ることができる。

る.リガンド脱着に伴うこのようなヘムの変形と鉄原子の 変位は、タンパク質構造の変化を誘起する.これが Hb に おいて四次構造変化を引き起こす最初の動きであると考え

共鳴効果は,他の振動分光法にはないラマン分光法の最 も大きな特徴である.この効果を利用すると,ラマン散乱

の励起波長を分子の電子吸収帯に合わせることによって高

感度のラマン測定が可能になる.振動分光法は化学結合レ

ベルで分子構造に関する情報を得る手法であり,特に分子 の化学結合の変化を大変敏感に検出できる.しかし,タン パク質のような大きな分子を対象とする場合,観測される

振動モードは非常に多くなり,必要な情報を選別して得る

一方この方法には、吸収分光法や蛍光分光法にくらべ感 度が低い、蛍光の妨害を受けやすいなど、いくつか欠点も ある。しかし、タンパク質のダイナミクスを研究するうえ で時間分解共鳴ラマン分光法のもつ利点は重要であり、感 度が低いことからくる実験上の困難さを考慮しても、その 苦労の見返りは十分に大きいと筆者らは考えている。

#### 2.2 ピコ秒時間分解共鳴ラマン分光法

高い分解能をもった時間分解測定を行うには、ポンプ-



図 2 筆者らが製作したピコ秒時間分解可視共鳴ラマン分光装置の概略図. BBO: β-barium borate (非線形光学結晶), GLP: グランレーザープリズム, HWP: 1/2 波長板, L: レンズ, LBO: lithium triborate (非線形光学結晶).

プローブ法とよばれる2種類のパルス光を使った方法が一 般的に用いられる。この方法では、第一の光パルス(ポン プ光)を使って光反応によりタンパク質の構造変化のトリ ガーをかけ, 第二の光パルスで共鳴ラマンスペクトルを測 定するというものである。2つのパルスの時間間隔を変え ていくことによって、タンパク質の構造変化を、振動スペ クトル変化を通して追跡することができる。現象観測の時 間分解能は光パルスの時間幅によって決まる。この方法で 最も高い時間分解能は数ピコ秒であり、このように高い時 間分解能をもつという点は、X 線回折法や NMR 分光法 にはない特色である。筆者らは、チタンサファイアレーザ ーをもとにした安定なピコ秒時間分解可視共鳴ラマン分光 装置を世界に先駆けて製作した<sup>7,8)</sup>.その装置の概要を図2 に示す。モード同期チタンサファイアレーザーの出力を増 幅した 784 nm のピコ秒パルス光を2つに分け,種々の非 線形光学技術を用いて一方からは 540 nm (ポンプ光),他 方からは 442 nm (プローブ光)のパルス光を発生させた. パルス幅はどちらも約2psである。540nmはリガンド結 合型へムの吸収極大に、また 442 nm は解離型へムの共鳴 ラマンスペクトル測定に有利となるよう合わせている。2 つのパルス光は空間的に重ねあわされ試料に照射される が、ポンプ光は光学遅延路を経由しており、遅延路を制御 することによってポンプ光に対するプローブ光の遅延時間 を制御することができる. 試料からのラマン散乱光はシン グル分光器に入れ分散させた後,液体窒素冷却型 CCD 検 出器で検出される.異なる遅延時間の設定で共鳴ラマンス ペクトルを繰り返し測定することによって、一連の時間分 解共鳴ラマンスペクトルを測定する。このように振動スペ クトルを通して、リガンド脱離後に時々刻々と起こる構造 変化をピコ秒の時間刻みで追跡することができる。また最 近では、プローブ光波長を紫外域に拡張し、タンパク部分 の時間分解共鳴ラマン測定を行っている<sup>9</sup>。紫外のプロー ブ光を用いる場合,可視光の場合にはない技術的な難しさ がある. それは、レイリー散乱光による分光器内の迷光 が、可視共鳴ラマン測定の場合にくらべより問題となると いう点である。紫外領域では、有効なノッチフィルターが ないため、レイリー散乱光を簡便にブロックする方法がな い。そこで筆者らは、リトロープリズムを用いたフィルタ 一分光器を製作し、これを主分光器に取り付け、測定に用 いている. 試料からの光は、フィルター分光器に入り、こ こで緩やかに波長分散した後、ラマン散乱光の波長成分の みが主分光器の入口スリットを通過するように設計されて いる。

#### 3. Mbの構造ダイナミクス

#### 3.1 ヘムの構造変化<sup>10)</sup>

図3に、CO 結合形 Mb のピコ秒時間分解共鳴ラマンス ペクトルを示す.ここでは、リガンドとして CO を用いて いる.2章1節で述べたように、可視光をプローブ光とし た Mb の共鳴ラマンスペクトルには、ヘム由来の振動バ



図3 CO 結合形ミオグロビンの光解離についての時間分解 可視共鳴ラマンスペクトル.1100~1700 cm<sup>-1</sup>の波数領域を 示す.比較のため,デオキシ形, CO 結合形の共鳴ラマンス ペクトルをあわせて示す.

ンドが観測される. 図中のスペクトルは実測スペクトルか ら未反応分の CO 結合形のスペクトルを差し引いた差スペ クトルとして表してあり,左側の数字は遅延時間を表す. 0 ps を境にして,プラスの時間帯では反応生成物(すなわ ち解離形へム)のラマンバンドが現れているのがわかる. また,デオキシ形と CO 結合形のスペクトルを比較のため 下に示してある. 1000 ps のスペクトルでは4本の面内振 動 ( $\nu_5$ , 1119 cm<sup>-1</sup>; $\nu_4$ , 1355 cm<sup>-1</sup>; $\nu_2$ , 1563 cm<sup>-1</sup>; $\nu_{10}$ , 1619 cm<sup>-1</sup>)がみえており,デオキシ形のスペクトルと誤 差範囲内で一致する. これらのバンドは0 ps から現れて おり,へムの構造変化のほとんどが装置の時間分解能以下 で非常に速く起こっていることを示している. 0~10 ps の 間では中心波数やバンド幅に変化がみられるが,これらの 変化は CO 解離直後の反応余剰エネルギーが散逸する過程 によるものである<sup>7</sup>.

次に、同じ過程について測定した低波数側の共鳴ラマン スペクトルを図4に示す。解離形へム由来のラマンバンド が早い時刻から現れ、デオキシ形の波数と一致する点は高 波数側のスペクトルの特徴と共通している。ここで、220 cm<sup>-1</sup>付近に観測されたラマンバンドに着目する。これは



図4 CO 結合形ミオグロビンの光解離についての時間分解 可視共鳴ラマンスペクトル.150~850 cm<sup>-1</sup>の波数領域を示 す.比較のため、デオキシ形、CO 結合形の共鳴ラマンスペ クトルをあわせて示す.

鉄-近位ヒスチジン間 (Fe-His) 結合の伸縮振動 [ $\nu$ (Fe-His)] である. Fe-His 結合はヘムとタンパク質部分をつ なぐ唯一の共有結合であり,したがって $\nu$ (Fe-His) バン ドはヘム周辺のタンパク質構造に敏感であろうと予想され る.実際に, $\nu$ (Fe-His) 波数は Hb の四次構造のよいマ ーカーとなる<sup>11)</sup>.このバンドを高次構造変化のプローブと して詳しく調べたところ,約 100 ps の時定数でデオキシ 形の値 220 cm<sup>-1</sup> へ緩和することが明らかになった。これ は、数 ps 以下のヘムの構造変化によって生じたヘム周囲 の歪みが、タンパク質構造の緩和とともに解消されていく 過程を反映している.

#### 3.2 タンパク質の構造変化<sup>9)</sup>

ピコ秒時間分解可視共鳴ラマン分光法を用いることによって、Mb中のヘムの構造変化の時間スケールが明らかになった。次に明らかにすべき点は、この変化の次のステップ、すなわちタンパク質部分の構造変化である。これを調べるために、筆者らは芳香族アミノ酸残基の時間分解共鳴ラマンスペクトル測定を行った。その結果を図5に示す。 一番上に示したスペクトルはCO結合形のスペクトルである。このプローブ光波長では、共鳴効果によってTrpお



図5 CO 結合形ミオグロビンの光解離についての時間分解紫 外共鳴ラマンスペクトル.650~1850 cm<sup>-1</sup>の波数領域を示す. 一番上に、プローブ光のみを照射して測定した、CO 結合形ミ オグロビンの紫外共鳴ラマンスペクトルを示している(ただ し、強度は40で割ってある).一番下は、デオキシ形のスペク トルから CO 結合形のスペクトルを引いたものである。

よび Tyr 残基のラマンバンドがおもに観測されている. CO の脱離に伴うスペクトル変化は小さいため、時間分解 スペクトルから CO 結合型のスペクトルを1:1で差し引 いた差スペクトルとして表している。負の遅延時間では差 はないが、0psを境にして差スペクトルに負のバンドが現 れていることがわかる. これは, CO 結合形にくらべ, 過 渡種のラマンバンド強度は小さいということに対応してい る. Trp 残基の W3, W16, W18 バンドと Tyr 残基の Y8a バンドにおいて、ピコ秒~ナノ秒の領域における段階的な 強度変化が観測された。CO 解離後 5 ps で Trp と Tyr 残 基のバンドは強度減少を示し、続いて 300 ps 程度で Y8a バンドの強度が回復した(1612 cm<sup>-1</sup>のバンド強度のう ち,W1バンドの寄与は小さい).Trp残基のバンドは初 期の強度減少の後、ピコ秒の時間領域では変化せずナノ秒 以降に強度の回復を示した。実験に用いたウマ由来の Mb には、Trp および Tyr 残基がそれぞれ2個ずつ含まれて いる. そのうち, Trp14 および Tyr146 がこれらの差バン ドに大きく寄与していると帰属された。また、Trp14の 変化はEヘリックス(図1(B)を参照のこと)の動きに, Tyr146の変化はFヘリックスの動きに対応づけられた.

帰属の詳細は文献9を参照いただきたい。重要な点は、こ の差が5psですでに大きく現れているということである。 このことは、リガンドの脱離に対してEFへリックスの動 きが非常に速く起こっているということを意味する。最近 筆者らは、さらに詳細な測定を行い、Eへリックスはへム の構造変化に対して1ps以下の遅れで、非常に速く追随 して変化することを明らかにした<sup>12)</sup>.

可視および紫外共鳴ラマン分光の結果から明らかになっ た Mb の構造ダイナミクスの描像は次のとおりである. リガンドの脱離に伴って、ヘム鉄は低スピン型から高スピ ン型へ変化する.これによって、ヘムの構造は平面形から ドーム形へ変化する.これらの変化は2ps以内に完了す る.一方、ヘムを上下からはさむように位置するEFへリ ックスも、へムの構造変化にほとんど遅れなく追随して応 答する.その後100psのオーダーでFへリックス側に構 造緩和が起こり、ナノ秒の時間領域でデオキシ形の構造ま でタンパク質構造が緩和する.

#### 4. Hb の構造ダイナミクス

#### 4.1 CO 脱離に伴うダイナミクス<sup>13)</sup>

Hb について CO 脱離後のダイナミクスを研究した結果 を,Mbの結果と比較しながら説明する。図6は,CO光 解離に伴う Hb の時間分解共鳴ラマンスペクトルである. ポルフィリン環由来のほとんどのラマンバンドは、早い段 階でデオキシ形と同じ波数を示した. この点については Mbの場合と似ていたが、いくつかの相違点もみられた。 デオキシ形のスペクトルにおいては 341 cm<sup>-1</sup> に v<sub>e</sub> バンド (ヘム鉄-ピロール窒素間の全対称伸縮振動)が観測される のに対して、時間分解スペクトルでは1000 ps において も,バンド強度はみられなかった.また, y<sub>7</sub>(メチン面外 振動) バンド, v(Fe-His) バンドの振動数は, デオキシ形 と1000 ps の過渡種とで異なっていた。その後ナノ秒~マ イクロ秒にかけて、スペクトルは変化し、10 µs において ν<sub>8</sub>, γ<sub>7</sub>バンドはデオキシ形のものと一致した. これらの 結果は、Mbとは対照的にHbではヘムの構造緩和が1000 ps ではまだ完了していないことを意味している.

3章2節において,MbのEFへリックスの動きについ て述べた。Hbについても,同様のEFへリックスの構造 変化がナノ秒時間分解紫外共鳴ラマン分光による先行研究 からすでに明らかになっている<sup>14)</sup>.その研究によると, Hbの場合は10 nsのオーダーで変化が起こり,これは5 ps以内にEFへリックスの変化が起こるMbの場合とは 大きく異なる。以上のように,Hbでは,へムおよびEF へリックスに,Mbにはみられなかったナノ秒領域の構造 変化の相が現れる点が特徴である.

#### 4.2 四次構造による違い

Hb を多孔性シリカゲル中に水とともに閉じ込めると, 四次構造変化の速度が著しく減速されることが知られてい る<sup>15)</sup>.溶液中では数十 µs で起こる R-T 転移が、シリカ ゲル中では数時間かかるので,実質的に四次構造をRあ るいはTに固定してHbの三次構造変化を調べることが できる. そこで,四次構造をT構造およびR構造に固定 した Hb (それぞれ T 固定 Hb, R 固定 Hb とよぶことに する)を調製し、これらの構造ダイナミクスを観測した<sup>16)</sup>. ヘム由来のラマンバンドをR固定Hbの場合とT固定 Hbの場合で比較すると, Hb にみられるナノ秒の相, す なわち ν<sub>8</sub>, γ<sub>7</sub>バンドのデオキシ形への変化は, T固定 Hbのほうが速いことがわかった。一方, CO 結合形につ いて共鳴ラマンスペクトルを比較すると、ヘム由来のバン ドの振動数,結合した CO 由来のバンドの振動数いずれ も, T 固定 Hb と R 固定 Hb とではほとんど違いはなか った、このことは、リガンド結合状態においては、ヘムお よびへム周辺の構造は T 構造と R 構造とでほとんど違い がないにもかかわらず、リガンド脱離後では T 構造のほ うがR構造よりもナノ秒の相の速度が速いことを示唆す る.

## **4.3 O**<sub>2</sub> 脱離に伴うダイナミクス—CO 脱離の場合との 違い<sup>17)</sup>

ここまで、CO 脱離に伴う Hb, Mb の構造ダイナミク スについて述べてきた. O2 運搬を行う Hb, O2 の貯蔵を 行う Mb に対して, CO をリガンドとして用いた研究に疑 間を感じられた読者もおられるであろう。しかし、これま で Hb, Mbの構造ダイナミクスの研究においては、ほと んどの場合, リガンドとして O2 の代わりに CO が用いら れてきたというのが現状である。これはO2 結合型を用い た時間分解測定が難しいためである。その理由はおもに2 つある。1つは光解離の量子収率がCOの場合の3分の1 から4分の1であるということ18)、もう1つは自動酸化の ためヘム鉄が測定中に徐々に酸化形に変化してしまうとい うことである.しかし,Hb,Mbの生理的なリガンドは O<sub>2</sub>である.CO脱離の実験は比較的容易であるがゆえに 質の高い詳しいデータが得られるが, CO を使った研究か ら得られた描像がはたして生理的な構造変化を反映してい るか疑問が残る。筆者らは、装置の感度向上によって、上 記の測定上の困難さが克服できると考え、O2脱離の時間 分解測定に挑戦した。その結果を図7に示す。CO 脱離後 1000 ps 後の時間分解スペクトルでは、デオキシ形のスペ クトルとの間に, γ<sub>7</sub>バンドの振動数および ν<sub>8</sub>バンドの強



図6 CO 結合形ヘモグロビンの光解離についての時間分解 可視共鳴ラマンスペクトル.150~850 cm<sup>-1</sup>の波数領域を示 す.比較のため、デオキシ形、CO 結合形の共鳴ラマンスペ クトルをあわせて示す.

度について違いがみられた。これに対し、O2 脱離後の時 間分解スペクトルでは、同様の点で違いはみられたもの の、その程度はかなり小さかった。一方、MbのO2結合 形および CO 結合形では、リガンド脱離後 1000 ps のスペ クトルとデオキシ形のスペクトルとの間にはほとんど違い はなかった。以上の実験結果は、いずれのリガンドの場合 も, Mb においては 1000 ps でへムの構造緩和がほぼ完了 しているのに対し Hb においてはまだ完了していないこ と、Hbにおいて、O2 脱離の場合とCO 脱離の場合とで はヘム周辺構造の緩和速度が異なることを意味する. さら に、 $\nu$ (Fe-His)、 $\gamma_7$ バンドの振動数のナノ秒領域における 時間変化は1桁近く異なることが明らかになった.このよ うに, Hb に特徴的にみられるナノ秒の相について, リガ ンドによる差がみられたということは大変興味深い。この スペクトル変化の速度は報告されているリガンドの再結合 速度と高い相関を示す。このことは、リガンド脱離直後で はヘムは再結合しにくい構造をとっているが、ナノ秒の相 の構造変化とともに再結合しやすい構造に変化することを 示唆する.一方, Mb においてはリガンドによる違いはみ られなかった。これは、もともとデオキシ形への緩和が速 く、ナノ秒領域の相がないため当然のことかもしれない。

Hbの構造ダイナミクスは、リガンドとして CO を用い、 これまでさまざまな時間分解分光法によって調べられてき



図7  $O_2$  脱離(A) および CO 脱離(B) についてのヘモグロ ビンの時間分解可視共鳴ラマンスペクトル. 150~850 cm<sup>-1</sup> の 波数領域を示す.(A),(B) ともに,(a),(b),(c),(d) は それぞれリガンド脱離後 10 ps, 100 ps, 1 ns, デオキシ形のス ペクトルである.

た.本研究の結果は、Hbの構造ダイナミクスが、O₂と COとで異なること、したがって、これまでのCOを使っ た研究によって得られた描像を再検討する必要があること を示している.

ここで、 $O_2$ を使ったヘムタンパク質の時間分解測定の 意義について触れておきたい。ダイナミクス研究におい て、 $O_2$ の代わりに COを用いるという事情は、Hb に限 らず、センサーヘムタンパク質などについても同様であ る。しかし、 $O_2$ センサータンパク質については、COを 使った研究のみでは本質の理解に到達するのは難しいと考 えられる。なぜなら、センサーは対象ガス分子の検知だけ ではなく,他のガス分子との識別が必要であるからであ る.したがって,O<sub>2</sub>とそれ以外のリガンドで起こる構造 変化は異なるはずである.実際に,筆者らはO<sub>2</sub>センサー タンパク質である FixL について,時間分解共鳴ラマンス ペクトル測定を行い,O<sub>2</sub> 脱離と CO 脱離の場合とではス ペクトル変化が異なることを見いだした<sup>19</sup>. Hb, Mb は 古くから研究されてきたタンパク質であり,多くの物理化 学的手法が適用されてきた.そのためやりつくされた感が あるが,機能に本質的な構造ダイナミクスには未解決の問 題が依然として多いということを指摘しておきたい.

#### 5. Hb のダイナミクスの特徴

Mb ではナノ秒以内にヘムの緩和がほぼ完了するのに対 して、Hbではナノ秒領域に ν<sub>8</sub>、 γ<sub>7</sub> バンドの時間変化が みられるのが特徴である。ヘムのみを有機溶媒中に溶か す,あるいはミセル中に可溶化して,CO光解離の実験を 行うと Mb の場合と同様に、ヘムの構造変化は数ピコ秒 で完了する10). したがって、ナノ秒の相をもつことはヘム の特性とは考えにくい。むしろ,Hb中では、リガンドが 脱離してもヘムが最安定な構造をとることを周囲のタンパ ク部分が妨げ、タンパク部分の構造変化とともに最安定構 造に緩和すると考えられる。ここで興味深い点は、Hb に おいては、リガンド脱離後の EF ヘリックスの構造変化が Mb にくらべて遅いという点である。したがって、Hb に おいては、リガンドが脱離してもすぐにはこれらのヘリッ クスが変化せず, ヘリックスの構造変化とともに最安定構 造に緩和すると考えれば実験結果をうまく説明することが できる。リガンドの種類,四次構造によってナノ秒領域の 変化速度が異なるという事実は、2種類の三次構造が存在 し、両者の間の平衡がリガンドの種類、四次構造によって シフトするということを示唆している。

ナノ秒の相は、リガンドの種類、四次構造の種類という Hbにとって重要なパラメーターに依存することが明らか になった。したがって、この相は Hb の単なる性質ではな く、その機能にとって重要な意味をもっていると考えられ る.

本稿では、Mbと Hbを中心に、筆者らが行ってきた時 間分解共鳴ラマン分光の研究成果を述べた。可視共鳴ラマ ン分光法と紫外共鳴ラマン分光法を組み合わせ、時間分解 測定を行うことにより、ヘムの構造変化とタンパク質部分 の構造変化との関係が詳細に調べられるようになった。こ の長所は、Hb、Mb だけでなく、今後、特にガスセンサ ータンパク質、光センサータンパク質のセンシング機構の 解明に威力を発揮すると期待される.

共鳴ラマン分光法によるタンパク質の構造化学研究はす でに 30 年近い歴史がある.最近では、安定なパルスレー ザー、波長変換システム、低雑音高感度の光検出器の出現 によって、高い時間分解能で時間分解共鳴ラマンスペクト ルが得られるようになった.一方で、タンパク質科学の分 野では、ゲノム配列の解読により多くのタンパク質が新た に発見され、また発現系の開発により、これまでは微量に しか得られなかったタンパク質も大量に得られるようにな ってきた.このように、多くの種類の新規なタンパク質が 分光研究の射程圏内に入ってきている.タンパク質構造の 変化を化学結合レベルで、かつ高時間分解能で検出できる という特色は、他の手法にはない、時間分解振動分光法に ユニークなものであり、今後タンパク質科学研究におい て、この手法の果たす役割はますます大きくなっていくも のと思われる.

本稿で述べた研究成果は,北川禎三教授(分子科学研究 所名誉教授,豊田理化学研究所),長井雅子教授(法政大 学),佐藤亮博士(科学技術振興機構),村川由佳さん(神 戸大学),稲垣厚志君(神戸大学),上門久美子さん(神戸 大学)との共同研究の成果である.共同研究者に感謝す る.

#### 文 献

- D. Voet and J. G. Voet: *Biochemistry*, 3rd ed. (John Wiley & Sons, New York, 1995) pp. 215–250.
- R. E. Dickerson and I. Geiss: *Hemoglobin: Structure, Func*tion, Evolution, and Pathology (Benjamin Cummings, Menlo Park, 1983).
- J. S. Olson and G. N. Phillips, Jr.: "Kinetic pathways and barriers for ligand binding to myoglobin," J. Biol. Chem., 271 (1996) 17593-17596.
- G. S. Kachalova, A. N. Pepov and H. D. Bartunik: "Steric mechanism for inhibition of CO binding to heme proteins," Science, 284 (1999) 473-476.
- S. Asher: "UV resonance Raman studies of molecular structure and dynamics: Applications in physical and biophysical chemistry," Annu. Rev. Phys. Chem., 39 (1988) 537-588.
- 6) A. V. Mikhonin, S. V. Bykov, N. S. Myshakina and S. A. Asher: "Peptide secondary structure folding reaction coordinate: Correlation between UV Raman amide III fre-

quency, Ramachandran angle, and hydrogen bonding," J. Phys. Chem. B, **110** (2006) 1928-1943.

- Y. Mizutani and T. Kitagawa: "Direct observation of cooling of heme upon photodissociation of carbonmonoxy myoglobin," Science, 278 (1997) 443-446.
- Y. Mizutani and T. Kitagawa: "Ultrafast dynamics of myoglobin probed by time-resolved resonance Raman spectroscopy," Chem. Rec., 1 (2001) 258–275.
- A. Sato and Y. Mizutani: "Picosecond structural dynamics of myoglobin following photodissociation of carbon monoxide as revealed by ultraviolet time-resolved resonance Raman spectroscopy," Biochemistry, 44 (2005) 14709– 14714.
- 10) Y. Mizutani and T. Kitagawa: "Ultrafast structural relaxation of myoglobin following photodissociation of carbon monoxide probed by time-resolved resonance Raman spectroscopy," J. Phys. Chem. B, **105** (2001) 10992–10999.
- 11) T. Kitagawa: "The heme protein structure and the iron histidine stretching mode," *Biological Applications of Raman Spectroscopy*, ed. T. G. Spiro, Vol. III (John Wiley & Sons, New York, 1987) pp. 97-131.
- 12) A. Sato, G. Ying, T. Kitagawa and Y. Mizutani: "Primary protein response after ligand photodissociation in carbonmonoxy myoglobin," Proc. Natl. Acad. Sci. USA, 104 (2007) 9627-9632.
- 13) Y. Mizutani and M. Nagai: "Primary structural changes of hemoglobin heme after ligand dissociation in carbonmonoxy hemoglobin," manuscript in preparation.
- 14) V. Jayaraman, K. R. Rodgers, I. Mukerji and T. G. Spiro: "Hemoglobin allostery: Resonance Raman spectroscopy of kinetic intermediates," Science, 269 (1995) 1843–1848.
- 15) N. Shibayama and S. Saigo: "Kinetics of the allosteric transition in hemoglobin within silicate sol-gels," J. Am. Chem. Soc., **121** (1999) 444-445.
- 16) A. Inagaki and Y. Mizutani: "Dynamics of hemoglobin in fixed quaternary structure," Abstract of Fifth East Asian Biophysics Symposium & Forty-Fourth Annual Meeting of the Biophysical Society of Japan, 1P166 (Okinawa Convention Center, Okinawa, 2006).
- 17) Y. Murakawa, Y. Mizutani and M. Nagai: "Ligand dependence in structural dynamics of hemoglobin: Differences between oxygen and carbon monoxide," manuscript in preparation.
- 18) X. Ye, A. Demidov and P. M. Champion: "Measurements of the photodissociation quantum yields of MbNO and MbO<sub>2</sub> and the vibrational relaxation of the six-coordinate heme species," J. Am. Chem. Soc., **124** (2002) 5914–5924.
- 19) Y. Hiruma, A. Kikuchi, A. Tanaka, Y. Shiro and Y. Mizutani: "Resonance Raman observation of the structural dynamics of FixL on signal transduction and ligand discrimination," Biochemistry, 46 (2007) 6086-6096.

(2007年5月7日受理)