課題名 (タイトル):

分子の非調和性と柔軟性を考慮した振動状態理論の開発と応用

利用者氏名:〇八木 清*, 大滝 大樹*, 水上 渉*, Thomsen Bo* 所属:*杉田理論分子科学研究室

スフィンゴミエリン脂質二重膜のアミドバンド に対する理論的解析

(担当:八木)

本課題の研究の背景、目的、関係するプロジェクトとの関係

生体膜には、機能を持った膜タンパク質や糖鎖など が集積した分子群が細胞内外の物質輸送に重要な役 割を果たしており、脂質膜に浮かぶ筏という意味で「ラ フト」と呼ばれている。しかし、ラフト構造は極めて 動的であり、生体膜中にどのように存在しているのか、 その描像を明らかにする計測手法は限られており、従 って、その存在も含め、未だ多くの論争が続いている。 スフィンゴミエリン (SM) はラフトを構成する主要 な脂質分子の一つであり、図1のようにheadとtail groupをつなぐ中間部位に、スフィンゴシン由来のア ミド骨格とOH基を持つ。これらの極性基が水素結合 したSMクラスターがラフト生成に関わっていると考 えられるが、生体膜におけるクラスターの動態は未だ に明らかでない。



図 1.SM の化学式

最近、城田と小林は、ラマン分光法によりSMリポ ソームの振動スペクトルを取得し、SMのアミドI (C=O伸縮振動)と思われる強いピークを1645 cm⁻¹ に観測した。興味深いことに、この振動バンドは SM/DOPC混合膜にも観測されるが、SM/DPPC混合膜 では消失する。SMはDOPCでは分散しないが、DPPC では分散することが知られており、従って、この振動 バンドはSMクラスターの生成を示すマーカバンドと なることが示唆された。しかし、過去の文献では、こ の領域に弱いバンドしか観測されておらず、その強度 の弱さから水の変角振動と考えられていた。

本研究では、観測されたラマンバンドの帰属を明ら かにするため、分子動力学法(MD)と量子化学計算 によりSM二重膜のラマンバンドを計算した。

2. 具体的な利用内容、計算方法

SM用の古典力場を用いてSM二重膜に対するMD計 算を実施した。ユニットセルに128個のSM分子と5012 個の水分子を含む系を用意し、温度・圧力一定のMD 計算を100 ns実行した。圧力は1 atm,温度は23℃と 50℃の2つで計算した。プログラムはNAMDを用いた。 トラジェクトリーからSMクラスターを取り出し、量 子化学計算により構造最適化とラマンスペクトルの 計算を行った。4次の非調和性まで考慮したポテンシ ャルを生成し、VMP2法により振動数を求めた。得ら れた調和と非調和振動数の比により得られる非調和 補正係数を用いて、SMクラスターの調和振動数を補 正した。計算レベルにはB3LYP/6・31++G(d,p)、プロ グラムはGaussian09を用いた。得られたスペクトルを SMクラスターに対する重み平均を取ることで、全ス ペクトルを計算した。

3. 結果

図2にMD計算により得られたSM二重膜の構造を示 す。SM二重膜は転移温度が38℃付近にあり、23℃で はゲル相、50℃では液晶相となる。図2から、50℃の 結果はtailグループが乱雑になっているのに対し、 23℃の結果はtailグループが綺麗に配列しており、相 が異なっていることが明らかである。また、液晶相で はゲル相よりも膜内部に多くの水分子が入っている ことが分かった。液晶相とゲル相では、1個のSM分子 当たり平均して水分子は3.9個と2.1個だった。 計算された

スペクトルを、

実験結果とともに図3に示

す。液晶相と

ゲル相の結果

を比較すると、

ゲル相の方が

アミド基の2

量体が増える

ことを反映し、 赤線で示す2

量体のアミドI

バンドが低波

数側に拡がっ

ているのが分

かる。ゲル相

の計算結果は、



図 2. MD 計算で得られた SM 二重膜の構造。温度が 50℃ (左) と 23℃(右) ではそれぞれ液晶相、ゲル相となる。 コリンの窒素(青)の平均位置より内側に入っている水分 子がハイライトされている。



図 3. SM 二重膜のラマンスペクトル。計算に よる液晶相(上)とゲル相(中)のスペクト ル。緑線は CC 伸縮振動、赤線と青線は、そ れぞれ、単量体と二量体のアミド I バンド。 (下)実験スペクトル。実線と点線は、それ ぞれ、リポソームを溶液から資料台へ取り出 してから 1 時間と 48 時間後のスペクトル。

リポソームを溶液から取り出してから1時間後の実験 結果(実線)とよく一致する。実験では、このスペク トルは時間とともに変化し、48時間後に定常化する。 そのスペクトル(点線)には、1645 cm⁻¹に明瞭なピー クがあり、1665 cm⁻¹付近に肩バンドがある。リポソー ムが試料台に置かれている間の変化は、リポソームが 乾燥し、SM二重膜から水分が失われた時の変化に相当 する。従って、1645 cm⁻¹のピークは、水を失うことで、 2量体(あるいはさらに大きい多量体)が生成したこと を示唆している。一方、水素結合ネットワークから孤 立した単量体は、水分量の変化に影響を受けずに残る ため、1665 cm⁻¹のピークは相対的に突出してくると考 えられる。 4. まとめ

本研究では、SM二重膜に対するMD計算と量子化学 計算を実施し、アミドバンドのラマンスペクトルを計 算した。計算結果は実験スペクトルを良好に再現し、 帰属が不明確であった1645 cm⁻¹のピークはアミドIバ ンドであることを決定できた。

振動分光実験と理論計算を組み合わせることで、動 的に複雑な構造を持つ分子系の解析技術を確立し、柔 らかな構造を持つ分子系の動的構造を明らかにするこ とができた。

現在、上記の成果を論文にまとめ、投稿の準備を進めている。

5. 今後の計画・展望

今後は、SM/DOPCやSM/DPPC混合膜に対する計算 を計画している。

 利用がなかった場合の理由 該当しない。

レプリカ交換分子動力学法と非調和振動状態計算 によるポリペプチドの構造解析 (担当:大滝)

本課題の研究の背景、目的、関係するプロジェクトとの関係

近年,蛋白質の一部を切り取ったポリペプチドを非 破壊的に蒸発させ,気相中で高分解能の振動スペクト ルを取得することが可能になった。一方で,得られた スペクトルの解釈と分子の構造決定は非常に難しい。 その理由は以下の通りである。

- ポリペプチドは非常に柔らかく膨大な数の準安
 定構造を取り得るため、構造探索が難しい。
- 振動スペクトルを精度よく計算するには量子化
 学計算が必要である。しかし、X-H 伸縮振動 (X=C,N,O)の伸縮振動は非調和性が強いため、
 一般的に用いられる調和近似に基づく振動計算 は信頼性が低い。

このような問題に対し,報告者らはレプリカ交換分子 動力学法による構造サンプリングと非調和性を露わに 取り込んだ振動状態理論を組み合わせた構造決定手法 を考案した。効率的な構造サンプリングと精確な振動 状態計算を組み合わせた手法により上記の問題を解決 し,構造決定手法の確立を目指す。

2. 具体的な利用内容、計算方法

既に実験によりNH/OH伸縮領域の振動スペクトル が取得されている5残基ペプチドSIVSF (S=セリン (Ser), I=イソロイシン(Ile), V=バリン(Val), F=フェ ニルアラニン(Phe);図1)を対象に計算を行った。まず, レプリカ交換分子動力学法により構造空間のサンプリ ングを行い、30,000点のスナップショットを取得した。 力場にはCHARMM36 with CMAPを用いた。次に、k 平均法によるクラスタ解析を用いて類似構造のグルー プ化を行い, 30,000点の構造から約150個のグループを 得た。その後、各グループにおける平均構造に最も近 い構造を代表構造として抽出した。このようにして得 た約150個の構造に対し、量子化学計算プログラム Gaussian09を用いて構造最適化を行った。その中から エネルギーの低い5個を選び出し、Hessian計算および エネルギー1点計算を行い、非調和ポテンシャルを構築 した。量子化学計算のレベルはいずれも B3LYP/6-31++G(d,p)とした。得られた非調和ポテンシ ャルを用いて,最近報告書らにより開発された oc-VQDPT法を用いて振動数計算を行った。



3. 結果

図2にSIVSFのα炭素周りの二面角で描いた自由エ ネルギー面と,クラスタ解析により抽出した約150個の 候補構造の二面角の分布を重ねたものを示す。候補構 造は自由エネルギー面の極小部を全てカバーしており, 本手法により重要な構造が漏れ無く選び出されている ことが分かる。



図 2: SIVSF の α 炭素(構造式中の青丸)周りの二 面角 ϕ , ϕ をパラメータとして描いた自由エネル ギー面と抽出した候補構造の二面角の分布(黒 点)。

抽出した構造の中でエネルギーが最も低い構造に対 する非調和振動状態計算の結果と実験スペクトルとの 比較を図3に示す。両者はよく一致しており、この構造 が実験で観測されたSIVSFの構造と結論付けられる。 さらに、計算の結果からスペクトルの各ピークの帰属 を行い、スペクトルの解釈にも成功した。



図 3. 実験で得られたスペクトル(上)と計算に より得られたスペクトル(下)。

4. まとめ

本研究ではレプリカ交換分子動力学法による構造サ ンプリング,クラスタ解析,非調和振動状態計算を組 み合わせた分子の構造決定手法を提案した。本手法を5

平成 26 年度 RICC 利用報告書

残基ペプチドSIVSFに適用し,SIVSFの構造決定およ びスペクトルの解釈に成功した。これにより,ペプチ ドのように柔らかく膨大な数の準安定構造を有する分 子に対して,本手法が極めて有効であることが示され た。

5. 今後の計画・展望

本手法を他の系へ適用し,複雑な系の構造決定を行 う。具体的には,より大きなポリペプチドや水和クラ スターなどを考えている。

 利用がなかった場合の理由 該当しない。

QM/MM による多剤排出トランスポーター
 MATE におけるプロトン移動反応の解析
 (担当:水上)

本課題の研究の背景、目的、関係するプロジェクトとの関係

多様な薬剤分子を細胞外に排出するトランスポータ ーは、病原菌や癌細胞の多剤耐性発現の要因と見なさ れている。多剤排出トランスポーターには様々な種類 が存在するが、なかでも MATE と呼称される膜タン パク質ファミリーは、様々な生物種に広く存在するこ とが知られている。近年、X線解析によりプロトン駆動 する MATE (PfMATE) の結晶構造が明らかになり、 古典分子動力学計算を用いた解析が進められている。 しかしながら、既存の力場を用いた動力学計算のみで は、機能発現に関わるプロトン化状態が変わりゆく過 程を解析することが難しい。 そこで本研究では、量子 力学 (QM) と古典力学 (MM) の混合計算手法である QM/MM を用いて PfMATE のプロトン移動反応の理 解を目指した。

2. 具体的な利用内容、計算方法

結晶構造を基にして二つのアスパラギン酸(D41 及び D184)間のプロトン移動反応の反応エネルギー プロファイルを計算した。 この二つのアミノ酸残基を 中心に約 40 原子程度を量子化学計算で取り扱い、残 る領域は CHARMM 力場を用いて古典的に取り扱っ た。先ず Q-Chem/CHARMM を用い、量子化学計算 部分に密度汎関数法(B3LYP/6-31+G*)を適用すること で反応経路を算出した。そして、得られた反応経路を 用い、量子化学計算部分を高精度波動関数理論 (DLPNO-CCSD(T)/aug-cc-pVTZ)に置き換えることで エネルギープロファイルを求めた。 この計算には ORCA/ChemShell を使用した。



凶 1. A) PfMATE と量子化学計算で取り扱う
 活性領域(赤円); B) 活性領域の拡大図

3. 結果

プロトン移動反応のエネルギープロファイルを図2 に示す。相対的に左に行くほどプロトンが D41 に近く、 右に行くほど D184 に接近している。この図から明ら かなように結晶構造においては D41 にプロトンが付 加した状態が安定なことが見て取れる。

4. まとめ

PfMATE のプロトン移動反応のエネルギープロフ アイルをQM/MM 計算により計算した。これにより結 晶構造におけるプロトン化状態が確認された。



5. 今後の計画・展望

今後は結晶構造近傍だけでなく、生体内で重要とな る環境の揺らぎも含めた自由エネルギー計算によりこ の反応を解析していくことを考えている。また、プロ

平成 26 年度 RICC 利用報告書

トン移動反応では核の量子性も重要な役割を果たしう ることから、振動状態理論を応用して反応速度定数な どの見積もりも実施していきたい。

 利用がなかった場合の理由 該当しない。

Calculating the infrared spectra of the Eigen ion using anharmonic vibrational theory (担当:Thomsen Bo)

1. Background and purpose of the project

The Eigen ion motif (H_3O^+) is, along with the Zundel ion motif $(H_2O^-H^+OH_2)$, is a model system for the free protons interacting with water in acidic solutions. The properties and motions of these ions micro solvated in water are therefore an important tool for modeling and predicting the properties of bulk acidic solutions.

Recently an accurate infrared (IR) spectrum has been reported for the $(H_2O)_{20}H_3O^+$ cluster[1]. Here the experimental spectrum of a smaller cluster, $(H_2O)_3H_3O^+$, and anharmonic models for the cluster, based on the properties of the optimal structure only, were used for determining the assignment of the vibrations observed in experiment.

In this project, we calculate and assign the IR spectrum of the small Eigen ion cluster, $(H_2O)_3H_3O^+$, using an accurate potential energy surface and a second-order vibrational quasi-degenerate perturbation theory (VQDPT2), thereby surpassing the accuracy found in the previous studies.

The investigated cluster has a pyramidal structure with strong hydrogen bonds connecting the hydrogen atoms of the Eigen ion with the oxygen of the surrounding waters. While being significantly smaller than the cluster considered in [1], it still offers many insights into the spectrum of the free proton in water, and provides a good model for determining important factors in accurate calculations of the IR spectrum of larger clusters

containing the Eigen ion motif.



Fig. 1: The experimental (top) anharmonic, our calculation (middle) and harmonic (bottom) spectrum of the Eigen ion.

2. Specific usage status of the system and calculation method

The initial calculations, i.e., the geometry optimization and the coordinate determination et cetera, were done using the resources in our group. However, calculating the anharmonic potential surface using multiple molecular energy conformations requires a large amount of computational resources. Nevertheless, the efficient super computational of resources use are straightforward in this case, since the problem is easily formulated as an embarrassingly parallel process by calculating each conformer energy or hessian as a separate job, thereby making it an ideal use of the RICC resources. In the current study, 2,179 points hessian and 143,041 points of energy were calculated using Gaussian09 with the B3LYP functionals and the aug-cc-pVTZ basis set. The combined cost of the calculations was around 200,000 core hours.

The vibrational Hamiltonian included all intramolecular degrees of freedom and the highest frequency intermolecular modes for the cluster. The anharmonic vibrational theory calculations were done locally as these are much less cost intensive than the potential generation step.

3. Result

It is found that the calculated spectrum matched

平成 26 年度 RICC 利用報告書

the experimental one very well as seen in Fig. 1. The peak positions compare favorably to the experimental results, furthermore we can recover the overtone and combination bands in spectral range from 1800cm⁻¹ to 3200cm⁻¹. The peak positions and intensities indicate with high certainty that the experimental spectrum is indeed that of the Eigen ion cluster.

To facilitate the assignment of the individual vibrations, an analysis tool for converting the wave function amplitudes to molecular motion through the coordinates used to describe the potential energy surface was developed. This tool enables a detailed analysis of the movement and visualization of the vibrational states responsible for the absorption. Using this information the assignment of each vibrational band has been done as shown in Table 1, which match both with the previous results for the a peak and the harmonic results for the surrounding water molecules.

The assignment of the peak around 2600cm^{-1} does not agree with the harmonic result, which predicts that the peak is the fundamental of the O-H stretches of H₃O⁺. Our calculation and data analysis reveal that, although there are still signs of this motion in the vibrational states in this region, the motion is strongly coupled to the intermolecular motions of the cluster. This is not, while different from the harmonic result, entirely unexpected, as the stretching of the O-H of H₃O⁺, which eventually leads to a proton transfer process to one of the surrounding water molecules, would induce a rather radical reorganization of the intermolecular framework.

Table 1: The assignment of the spectrum in Fig. 1, the VQDPT2 label signifies our calculated peak positions. Experimental data are reported in a) Fournier et al [1] b) McCoy et al [2].

	1.47	14 1 10 10	н	
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Label	VQDPT2	Exp	Assignment
$ \begin{array}{cccc} \rho' & 1262 & - & Combination band of frustrated rotation of hydronium and \alpha xygen-\alpha xygen stretch \\ 8 & 1562.9 & 1609^{\circ}, 1615^{\rm b} & H-O-H(water) bend (E Symmetry) \\ 10 & 1614.4 & 1609^{\circ}, 1751^{\rm b} & H-O-H(water) bend (E Symmetry) \\ \gamma & 1800-1940 & - & The combination band between H-O-H bends(hydronium and water) and \alpha xygen-\alpha xygen stretch \\ \beta & 1904-2040 & - & The combination band between H-O-H bends(hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for and the in plane frustrates rotation of hydronium for arg 2364 2344^{\circ}, 2331^{\circ} & The combination band between H-O-H bending and the in plane frustrates rotation of hydronium for arg 2580-2730 & - & The combination band between H-O-H bends (hydronium for the combination bands of \chi and the oxygen-oxygen stretches Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry) for 506.6 arg 376^{\circ}, 3731^{\circ} A Asym. O-H(water) stretch (A Symmetry) for the for the symmetry) for for the (E Symmetry) for the for the symmetry) for the hydronium for the combination bands of \chi and the oxygen-oxygen$	7	1090.1	1088 ^a	Hydronium umbrella bend (A Symmetry)
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	ρ'	1262	-	Combination band of frustrated rotation of hydronium
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$				and oxygen-oxygen stretch
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	8	1562.9	$1609^{\rm a}, 1615^{\rm b}$	H-O-H(water) bend (E Symmetry)
$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$	10	1614.4	1609 ^a ,1751 ^b	H-O-H(hydronium) bend (E Symmetry)
$ \begin{array}{cccc} & \mbox{and } \mbox{cygen-acygen stretch} \\ \beta & 1904-2040 & - & The combination band of the out of plane rotations \\ and umbrella motion of the hydronium ion \\ \beta' & 2040-2230 & - & The combination bands of \beta and the acygen-acygen stretches \\ \alpha & 2260 & 2237^*, 2245^b & The combination band between hydronium bending \\ and the in plane frustrates rotation of hydronium \\ \alpha^* & 2294 & 2303^*, 2299^b & The combination band between Hydronium bending \\ \alpha^{\pm} & 2404 & 2344^*, 2331^b & The third overtonec of the frustrate rotations \\ \chi & 2580-2730 & - & The combination band between H-O-H bends (hydronium \\ \alpha' & 2730-3100 & - & The combination bands for x and the avgren-acygen stretches \\ 3 & 605.2 & 3637^*, 3645^b & Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry) \\ 14 & 3607.6 & 3637^*, 3731^b & Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry) \\ 16 & 3680.1 & 3730^*, 3731^b & Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry) \\ \end{array}$	γ	1800-1940	-	Combination band between H-O-H bends(hydronium and water)
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$				and oxygen-oxygen stretch
$ \begin{array}{cccc} & \mbox{and umbrella motion of the hydronium ion} \\ & \mbox{ad} & \mbox{2260} & \mbox{237}^{*}, 2245^{*} & \mbox{The combination bands of β and the oxygen-oxygen stretches} \\ & \mbox{ad} & \mbox{2260} & \mbox{2237}^{*}, 2245^{*} & \mbox{The combination band between hydronium bending} \\ & \mbox{ad} & \mbox{2294} & \mbox{2303}^{*}, 2299^{*} & \mbox{The combination band between Ho-OH bending} \\ & \mbox{ad} & \mbox{244}^{*}, 2331^{*} & \mbox{The third overtone'} of the frustrated rotations \\ & \mbox{ad} & \mbox{244}^{*}, 2331^{*} & \mbox{The third overtone'} of the frustrated rotations \\ & \mbox{ad} & \mbox{244}^{*}, 2331^{*} & \mbox{The heavily correlated O-H bends (hydronium and water) and the out of plane frustrated rotation motions \\ & \mbox{χ} & \mbox{2580-2730} & - & \mbox{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion \\ & \mbox{χ}' & \mbox{2730-3100} & - & \mbox{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion \\ & \mbox{367.} & \mbox{3637}^{*}, \mbox{3645}^{*} & \mbox{500} & \mbox{The combination bands of χ and the oxygen-oxygen stretches \\ & \mbox{367.} & \mbox{3637}^{*}, \mbox{3645}^{*} & \mbox{500} &$	β	1904-2040	-	The combination band of the out of plane rotations
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$				and umbrella motion of the hydronium ion
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	β'	2040-2230	-	The combination bands of β and the oxygen-oxygen stretches
$ \begin{array}{cccc} & 2294 & 2303^{*},2299^{\rm b} \\ \alpha^{*} & 2294 & 2303^{*},2299^{\rm b} \\ \alpha^{*} & 2294 & 2303^{*},2299^{\rm b} \\ \alpha^{*} & 2304^{*}, 2331^{\rm b} \\ \alpha^{\pm} & 2400\cdot2580 & - \\ \chi & 2580\cdot2730 & - \\ \chi' & 2730\cdot3100 & - \\ 13 & 3605.2 & 3637^{*}, 3645^{\rm b} \\ 13 & 3605.2 & 3637^{*}, 3645^{\rm b} \\ 13 & 3605.6 & 3730^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3805.6 & 3730^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3805.0 & - \\ 16 & 3680.1 & 3730^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3695.2 & 3637^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3695.2 & 3637^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3895.2 & - \\ 3695.2 & 3637^{*}, 3731^{\rm b} \\ 3895.2 & 3637^{*}, 3845^{\rm b} \\ 3895.2 & 3637^{\rm c}, 3731^{\rm b} \\ 3895.2 & 3637^{\rm c}, 3731^$	α	2260	2237 ^a ,2245 ^b	The combination band between hydronium bending
$ \begin{array}{cccc} {} & 2294 & 2303^{*},2299^{b} & \mbox{The combination band between H-O-H bending} \\ & ad the in plane frustrates rotation of hydronium \\ & a^{\pm} & 2400\cdot2580 & - & \mbox{The third overtone}^{c} of the frustrated rotations \\ & \chi & 2580\cdot2730 & - & \mbox{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion} \\ & \chi' & 2730\cdot3100 & - & \mbox{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion} \\ & 3605.2 & 3637^{*}, 3645^{b} & \mbox{Sym. O-H(water) stretch} ($ Symmetry) \\ & 14 & 3607.6 & 3730^{a}, 3731^{b} & \mbox{Asym. O-H(water) stretch}($ Symmetry) \\ & 16 & 3680.1 & 3730^{a}, 3731^{b} & \mbox{Asym. O-H(water) stretch}($ Symmetry) \\ & \end{tabular} $				and the in plane frustrates rotation of hydronium
$ \begin{array}{ccccc} & \mbox{and the in plane frustrates rotation of hydronium} \\ \rho^3 & 2364 & 2344^{\rm a}, 2331^{\rm b} \\ \tau & \mbox{the third overtone}^{\rm c} of the frustrated rotations \\ \gamma & 2400-2580 & - \\ \chi & 2580-2730 & - \\ \gamma^2 & 733-3100 & - \\ 13 & 3605.2 & 3637^{\rm a}, 3645^{\rm b} \\ 3605.6 & 3637^{\rm a}, 3645^{\rm b} \\ 580 & - \\ 14 & 3607.6 & 3637^{\rm a}, 371^{\rm b} \\ 3668.1 & 3730^{\rm a}, 3731^{\rm b} \\ 880 & - \\ 3690.1 & 3730^{\rm a}, 3731^{\rm b} \\ \end{array} $	α^*	2294	$2303^{a}, 2299^{b}$	The combination band between H-O-H bending
$ \begin{array}{cccc} \rho^3 & 2364 & 2344^{*}, 2331^{b} & \mbox{The third overtone}^c \mbox{ of the frustrated rotations} \\ \alpha^{\pm} & 2400\text{-}2580 & - & \mbox{The combination band between H-O-H bends (hydronium and water) and the out of plane frustrated rotation motions} \\ \chi & 2580\text{-}2730 & - & \mbox{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion} \\ \chi' & 2730\text{-}3010 & - & \mbox{The combination bands of } \chi \mbox{ and the oxygen-oxygen stretches} \\ 13 & 3605.2 & 3637^{*}, 3645^{b} & \mbox{Sym. O-H(water) stretch} (A \mbox{ Symmetry}) \\ 14 & 3607.6 & 3637^{*}, 3731^{b} & \mbox{ sym. O-H(water) stretch} (A \mbox{ Symmetry}) \\ 15 & 3678.6 & 3730^{a}, 3731^{b} & \mbox{ Aym. O-H(water) stretch} (A \mbox{ Symmetry}) \\ 16 & 3680.1 & 3730^{a}, 3731^{b} & \mbox{ Aym. O-H(water) stretch} (A \mbox{ Symmetry}) \\ \end{array}$				and the in plane frustrates rotation of hydronium
$ \begin{array}{cccc} \overset{\alpha^{\pm}}{=} & 2400\text{-}2580 & - & \text{The combination band between H-O-H bends (hydronium and water) and the out of plane frustrated rotation motions } \\ \chi' & 2580\text{-}2730 & - & \text{The heavily correlated O-H stretches of the hydronium in } \\ \chi' & 2730\text{-}3100 & - & \text{The combination bands of } \chi \text{ and the oxygen-oxygen stretches } \\ 3 & 3605\text{-}2 & 3637^{\circ}, 3645^{\circ} & \text{Strom O-H(water) stretch} (A Symmetry) \\ 14 & 3607.6 & 3637^{\circ}, 3731^{\circ} & \text{Asym. O-H(water) stretch} (A Symmetry) \\ 15 & 3678.6 & 3730^{\circ}, 3731^{\circ} & \text{Asym. O-H(water) stretch} (A Symmetry) \\ 16 & 3680.1 & 3730^{\circ}, 3731^{\circ} & \text{Asym. O-H(water) stretch} (A Symmetry) \\ \end{array} $	ρ^3	2364	2344 ^a , 2331 ^b	The third overtone ^c of the frustrated rotations
$ \begin{array}{ccccc} & \mbox{and water} \ \mbox{and water} \$	α^{\pm}	2400-2580	-	The combination band between H-O-H bends (hydronium
$ \begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$				and water) and the out of plane frustrated rotation motions
$\begin{array}{lll} \chi' & 2730\text{-}3100 & - & & & \\ 13 & 3605.2 & 3637^{\text{a}}, 3645^{\text{b}} & & \\ 5\text{ Sym. O-H(water) stretch(E Symmetry)} \\ 14 & 3607.6 & 3637^{\text{a}}, 3645^{\text{b}} & & \\ 5\text{ Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry)} \\ 15 & 3678.6 & 3730^{\text{c}}, 3731^{\text{b}} & & \\ \text{Asym. O-H(water) stretch (A Symmetry)} \\ 16 & 3680.1 & 3730^{\text{a}}, 3731^{\text{b}} & & \\ \text{Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry)} \\ \end{array}$	x	2580-2730	-	The heavily correlated O-H stretches of the hydronium ion
13 3605.2 3637 ³ , 3645 ^b Sym. O-H(water) stretch(E Symmetry) 14 3607.6 3637 ^h , 3645 ^b Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry) 15 3678.6 3730 ^h , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch (E Symmetry) 16 3680.1 3730 ^h , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry)	χ'	2730-3100	-	The combination bands of χ and the oxygen-oxygen stretches
14 3607.6 3637 ⁵ , 3645 ⁵ Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry) 15 3678.6 3730 ⁶ , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch (A Symmetry) 16 3680.1 3730 ⁵ , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch (A Symmetry)	13	3605.2	3637 ^a , 3645 ^b	Sym. O-H(water) stretch(E Symmetry)
15 3678.6 3730 ^a , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch (E Symmetry) 16 3680.1 3730 ^a , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry)	14	3607.6	3637 ^a , 3645 ^b	Sym. O-H(water) stretch (A Symmetry)
16 3680.1 3730 ^a , 3731 ^b Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry)	15	3678.6	$3730^{\rm a}, 3731^{\rm b}$	Asym. O-H(water) stretch (E Symmetry)
	16	3680.1	$3730^{\rm a}, 3731^{\rm b}$	Asym. O-H(water) stretch(A Symmetry)

4. Conclusion

We have confirmed that our model potential generated an IR spectrum accounting for the peaks found in the experimental spectrum of Fournier *et al.* [1]. Furthermore we have assigned the molecular motions and uncover the nature and the shift of the band, around 2600 cm⁻¹, often associated with the O-H stretch of H₃O⁺.

Calculation of the anharmonic potential energy surfaces for both the intra- and intermolecular degrees of freedom is shown to be of significant importance for obtaining the desired accuracy both in terms of spectral positions and assignments in the studied molecule. This is especially important for the motion of hydrogen involved in strong hydrogen bonds. We suggest that this finding also apply to the larger clusters. We will study this hypothesis in the future work on the larger systems.

5. Future plans

Our future plans include working on larger clusters containing the Eigen ion motif. Furthermore we will use the experience gained and methods constructed in this project to benefit future projects involving the vibrational theory of molecular clusters.

Fournier *et al*, Science **344**, 2014, p1009
 McCoy *et al*, Phys. Chem. Chem. Phys. **14**, 2012, p7205.

平成 26 年度 RICC 利用研究成果リスト

【国際会議、学会などでの口頭発表】

- 1. <u>Kiyoshi Yagi</u>, Vibrational correlation theories with optimized coordinates, The 18th East Asian Workshop on Chemical Dynamics, May 18-21, 2014, Pusan, Korea.
- 2. <u>Kiyoshi Yagi</u>, Theoretical Analyses on the Amide Vibrational Bands of Sphingomyelin Bilayers, Second International Conference on Weak Intermolecular Interaction, Mar. 5-6, 2015, Tokyo, Japan.
- 3. <u>大滝大樹</u>,八木清,杉田有治,石内俊一,藤井正明,レプリカ交換分子動力学法と非調和振動状態計算 によるポリペプチドの構造解析,第8回分子科学討論会 2014 東広島,東広島,2014 年9月.
- 4. <u>Hiroki Otaki</u>, Structure Determination of Polypeptide with Efficient Sampling, Clustering, and Anharmonic Vibrational Analysis, Japan-France Symposium on Biomolecular Structure and Function Technical Fusion between Spectroscopy and Theory, CEA Saclay, France, 2014 年 10 月.
- 5. <u>大滝大樹</u>, 効率的な配座サンプリングと非調和振動状態計算による柔らかい分子の非経験的構造決定, 第10回若手研究者たちによる先端的レーザー分光シンポジウム, 横浜, 2014年12月.
- 6. <u>大滝大樹</u>, 効率的な配座サンプリングと非調和振動状態計算による柔らかい分子の非経験的構造決定, 理研シンポジウム: 生体分子系量子化学計算の最前線, 和光, 2015 年 1 月.
- 7. <u>Hiroki Otaki</u>, Structure Determination of Polypeptide with Replica-Exchange Molecular Dynamics and Anharmonic Vibrational Structure Calculation, Korea-Japan Collaboration Workshop on Spectroscopic Study on Molecular Structure and Dynamics, Yokohama, 2015 年 1 月.

【その他】

○ポスター発表

- <u>八木清</u>,最適化振動座標に基づく分子振動理論の開発と応用,第8回分子科学討論会,2014年9月21-24 日,広島.
- <u>K. Yagi</u>, Pai-Chi Li, K. Shirota, T. Kobayashi, and Y. Sugita, Statistically Weight Averaged Vibrational Spectrum over Molecular Fragments for Studying the Amide I Vibration of Sphingomyelin Bilayer, ACS Meeting 2015, Mar. 22-26, 2015, Denver USA.
- 3. <u>大滝大樹</u>,八木清,杉田有治,石内俊一,藤井正明,レプリカ交換分子動力学法と非調和振動状態計算 によるポリペプチドの構造決定,第17回理論化学討論会,名古屋,2014年5月.
- 水上渉, Analysis of Protein Dynamics via Computational Simulations of Vibrational Spectra with Considering Quantum and Anharmonic Effects, 平成 26 年度基礎科学特別研究員・国際特別研究員研 究成果発表会,和光,2015 年 2 月.
- <u>Bo Thomsen</u>, Kiyoshi Yagi, Yuji Sugita "Assigning the 1800-3500cm⁻¹ Region of the Eigen Ion Vibrational Infra-Red Spectrum.", 5th Advanced Institute for Computational Science (AICS) International Symposium, Kobe, December 8th -9th
- <u>Bo Thomsen</u>, Kiyoshi Yagi, Yuji Sugita, "Calculating the infrared spectra of the Eigen ion using anharmonic vibrational theory", 249th American Chemical Society (ACS) national meeting, Denver, March 22nd - 26th