2P017

大サイズプロトン付加水クラスターの 赤外スペクトルにおける内部エネルギー依存性

(東北大院・理)水瀬 賢太, 〇三上 直彦, 藤井 朱鳥

【序】水や水溶液の水素結合ネットワーク構造を分子レベルで議論することを究極の目的として, 気相中の水和クラスターM(H₂O)_nの構造が盛んに研究されてきた.水和クラスターは水素結合ネ ットワークの構造を孤立環境下で詳細に解明できる系であるが,溶液のモデルとしては 2 つの問 題点が指摘されてきた.その1つは構成分子数の少なさである.水溶液中には 10²³ オーダーの分 子が存在するのに対し,これまでの水和クラスターの構造研究は 10 分子程度以下を対象としたも のがほとんどであり,凝縮相に見られる高次の構造を再現するには分子数が不足していた.こう した問題を解決するため,我々はプロトン付加水クラスターH⁺(H₂O)_nに対するサイズ選別赤外分 光の適用範囲拡大を行ってきた.¹ここでプロトン付加水クラスターは,水中のプロトンの水和モ デルとして興味深い系である.昨年,我々は最大で水 200 分子からなる巨大サイズクラスターの 赤外分光に成功し,数十分子以上からなるクラスターにおいて,凝縮相の水に特徴的な 4 配位の 水分子が存在することを示した.¹

我々の研究¹ならびに近年他のグループによって報告された大サイズクラスター(SO₄²⁻(H₂O)₈₀ など)の赤外分光など。2溶媒分子数に関する問題点については解決へ向けた本格的な取り組みが 始まっている.しかし、凝縮相のモデルとして溶媒和クラスターを考えたときに、もう1つ足りな い要素として、温度(内部エネルギー)が挙げられる.気相中のクラスターは非平衡過程で生成す るため、温度を厳密に定義することは困難である.そのため、クラスター研究においては、温度や 内部エネルギー依存性が考慮されないこともしばしばである. しかし, 近年報告されるようにな った温度依存分光や理論計算によって、 クラスター構造が温度によってその形態を変えることが 示されている.^{3,4} したがって、クラスター構造の温度依存性を研究することは凝縮相の水和構造 を議論する上で欠かせないと考えられる. クラスターの温度を定量的に扱うためには温度可変装 置が必要であるが、3内部エネルギーを相対的に変化させることは、メッセンジャーを利用するこ とで(装置的には簡便に)実現可能である.5ここでメッセンジャーはアルゴン原子のような、クラ スターとの結合エネルギーが小さい原子/分子であり、メッセンジャーを付加したクラスターはメ ッセンジャーとの結合エネルギー(<~1000 cm⁻¹)以下の内部エネルギーしか持たないことが保証 される. それに対し、メッセンジャーの付加していないH⁺(H₂O),,は 3000 cm⁻¹以上の内部エネルギ ーを持ちうる. そこで本研究では、 $H^{+}(H_{2}O)_{n}$ と $H^{+}(H_{2}O)_{n}$ ·Arの赤外分光を行い、両者の比較から、大 サイズ水和クラスターの赤外スペクトルと水素結合ネットワーク構造における内部エネルギーの 依存性を議論することを目的とした.

【実験】超音速ジェット法と電子イオン化(加速電圧:200 V)の組み合わせによって H⁺(H₂O)_n及 び H⁺(H₂O)_n·Ar を生成させ、二段階質量分析器の初段目で目的のクラスターを選別した. 続くイ オンガイド中で赤外光(2000-4400 cm⁻¹)を照射し、赤外光の吸収に続く前期解離を、目的サイズ のクラスターイオンの減少、もしくはフラグメントイオンの増大として観測することで、各クラ スターの赤外スペクトルを測定した.

【結果と考察】1) H⁺(H₂O)₆. 大サイズクラスターの構造を議論する前段階として, H⁺(H₂O)₆, H⁺(H₂O)₆. Ar に対する実験を行った. この H⁺(H₂O)₆ は, 実験的に複数の異性体が観測される最小の系であり, 過去の赤外分光の結果から, 温度, または内部エネルギーの変化に伴う水素結合ネッ

トワークの構造変化が示唆されている.^{3,5b} 図 la)に H⁺(H₂O)₆, b)に H⁺(H₂O)₆·Ar の OH 伸縮振動領域 赤外スペクトルを示す.スペクトルはそれぞれ過去に報告された Chang ら,³ および Johnson ら ^{5b} のスペクトルと同様の傾向を示し,アルゴンの有無によってスペクトル構造が大きく異なる.

 $H^{+}(H_2O)_6$ の構造としては $H_5O_2^{+}$ をイオンコ アとした構造(図 1c)と H_3O^{+} をコアとし た(図 1d)の 2 つの異性体が同定されており, 観測したスペクトルとシミュレーションの 比較(図 1)から,内部エネルギーが低い場合 ($H^{+}(H_2O)_6$ ·Ar)には $H_5O_2^{+}$ core 型が支配的で あり,内部エネルギーが高い場合 ($H^{+}(H_2O)_6$)には H_3O^{+} core 型が主体となる ことが分かる.このように,内部エネルギ ーの変化によってネットワーク構造は大き く変わり,そのことはスペクトルに鋭敏に 反映される.



図 1 a,b) H⁺(H₂O)₆ および H⁺(H₂O)₆·Ar の赤外スペクト ル.c,d) 異性体構造とスペクトルシミュレーション (B3LYP/6-31+G(d), scaling factor=0.9736).

2) $H^{+}(H_2O)_{21.}$ 大サイズクラスターの代表例として, $H^{+}(H_2O)_{21}$ と $H^{+}(H_2O)_{21}$ ·Ar のスペクトルの測定 を行った. この水分子数において, 過去の研究では 3 次元的な閉じたかご状のネットワーク構造 (図 2c) が観測されている.^{1,6} 図 2a に $H^{+}(H_2O)_{21}$, b に $H^{+}(H_2O)_{21}$ ·Ar の赤外スペクトルを示す. $H^{+}(H_2O)_6$ の場合と対照的に, 2 つのスペクトルはよく似た構造を示す. クラスターの温度上昇に伴 う構造変化を研究した動力学計算では, 高温では図 2d,e のような "開いた" ネットワーク構造が 主体となり, その影響はスペクトルの矢印(赤) で示した 3720 cm⁻¹付近のバンドとして現れると

予測されている.^{4,6c} しかし, 実測のスペク トルにおいて 3720 cm⁻¹付近のバンドの相対 強度は変わらないように見える. このため, 現段階では内部エネルギーの違いによるネ ットワーク構造の違いは観測できていない. 一方, 3600 cm⁻¹以下のブロードな水素結合 OH のバンドでは, 3500 cm⁻¹付近のバンドが 明らかにシャープになっており, 明らかな 内部エネルギー依存性を示している.

講演では、周辺サイズのクラスターのス ペクトルや、余剰プロトンのダイナミクス の情報を含む 2000 cm⁻¹台の測定結果を併せ、 大サイズ H⁺(H₂O)_nのスペクトルにおける内 部エネルギー依存性を詳細に議論する.



図 2 a,b) H (H₂O)₂₁ およびH (H₂O)₂₁:Af の赤外スペク トル. c-e) 異性体構造とスペクトルシミュレーション (B3LYP/6-31+G(d), scaling factor=0.9736). 赤のバンドは "開いた"ネットワーク構造の兆候を表す.

[6] a) M. Miyazaki et al., Science **304**, 1134 (2004); b) J. –W. Shin et al., Science **304**, 1137 (2004); c) C. –C. Wu et al., J. Chem. Phys. **122**, 074315 (2005).

^[1] a) K. Mizuse et al., J. Chem. Phys. 126, 231101 (2007); b) K. Mizuse et al., submitted.

^[2] a) J. T. O'Brien at al., J. Am. Chem. Soc. 132, 8248 (2010); b) M. F. Bush et al., J. Am. Chem. Soc. 130, 15482 (2008).

^[3] Y. S. Wang et al., J. Phys. Chem. A 107, 4217 (2003).

^[4] 例えば J.-L. Kuo et al., J. Chem. Phys. 122, 024516 (2005).

^[5] a) M. Okumura et al., J. Phys. Chem. 94, 3416 (1990); b) J. M. Headrich et al., Science 309, 1326 (2005).