究 速 報

研 究速報

多光子共鳴イオン化法による重水素分子の回転スペクトル測定

田 代 秀 康\*·伊 藤 敬 洋\*\*·河 内 泰 三\*\* · Markus WILDE \*\* · 松 本 益 明\*\*·福 谷 克 之\*\*·岡 野 達 雄\*\*

Hideyasu TASHIRO, Takahiro ITO, Taizo KAWAUCHI, Markus WILDE, Masuaki MATSUMOTO, Katsuyuki FUKUTANI and Tatsuo OKANO

# 1. はじめに

固体表面は、固体と気相の界面接点であり、分子や光・ 電子が関与した反応を起こす場である. それらの反応を素 過程に分解して解析することは、表面での反応を定量的に 理解する上で不可欠となる. 固体表面における分子の吸着 状態は、分子と表面との相互作用で決まり、表面分析手法 で調べられている.一方,分子の動的挙動を支配するポテ ンシャルの形状は,脱離反応において,分子の内部状態に その様子を反映している。従って、脱離した気体分子の内 部状態の測定は、分子の動的過程を解明する上で有効な手 法となる. 今回,素過程研究の対象として水素分子の挙動 に注目し、それを測定するためのレーザー分光法について 研究を行った.

以前、水素分子について多光子共鳴イオン化法による回 転スペクトルの測定を行い、報告した.1)今回は、水素の 同位体である重水素分子の内部状態の測定を目的として, 多光子共鳴イオン化法による重水素分子の回転状態分布を 測定した.

## 2. 実験原理

多光子共鳴イオン化法 (Resonance-enhanced multiphoton ionization: REMPI) は、複数の光子を用い、共鳴励起を利 用して原子や分子をイオン化する方法であり、分子の振 動・回転状態を高感度で弁別するのに有効な手法である. 断熱近似において、分子の振動・回転運動は分子の電子状 態に対して独立とみなせるので,重水素分子の状態は分子 の振動,回転,電子状態の直積によって表すことができる.

\*東京大学理科1類(全学自由研究ゼミナール、学部学生のため の研究入門コース(UROP)受講生)

分子の振動,回転,そして電子状態はそれぞれ振動量子数 v, 回転量子数J, 電子状態X, A, B, …で表現される. 図1に重水素分子の断熱ポテンシャルを表す.

重水素分子の内部エネルギー(E)は式(1)で表され る.

上式において、第1項(T.)は電子のエネルギー、第2, 3項は振動エネルギー,第4,5項は回転エネルギーであ る.ω,ω,は振動状態, B, α,は回転状態を表す定数で ある.



<sup>\*\*</sup>東京大学生産技術研究所 物質・生命部門

#### 55巻4号(2003) 394

研	究	速	報	
---	---	---	---	--

表1	重水素分子。	の断熱ポテ、	ンシャ	ルのオ	ペテン	シャ	ル定数 <sup>2)</sup>

	Te	ω <sub>e</sub>	ω <sub>ex</sub>	B <sub>c</sub>	α
X	0	4395.2	117.99	60.80	2.993
Е	100062.8	2588.9	130.5	32.68	1.818

本実験で用いた E ← X (2+1) REMPI 法は、2 光子吸収 でX状態からE状態へ共鳴遷移する第1段階と、E状態か ら1光子吸収でイオン化する第2段階から成るイオン化法 である. ここで X, E状態におけるポテンシャル定数を表 1に表す.式(1)を用いて、励起状態へ遷移するために 必要な光のエネルギーを計算すると、各回転状態について 表2のように求められる.従って、レーザー光の波長を変 えることにより、回転状態の異なる重水素分子を選択的に イオン化することができる.

## 3. 実験方法

イオン化に必要なレーザー光は、色素レーザーの3倍波 をとることで発生させた. まず, Nd: YAG レーザーの2 倍波(波長=532 nm)で色素レーザーを励起し、波長~ 600 nm のレーザー光を発生させる. この出力を BBO 結晶 を用いて、第2高調波(波長~300 nm)発生させ、更に2 つ目のBBO結晶を用いて和周波(波長~200 nm)を発生 させた. この和周波をプリズムで基本波, 第2高調波か ら分離, 選別した後, 超高真空槽内で集光するようにレン ズで絞って超高真空内に導入した.

図2に超高真空槽の概略を示す. レーザー光の波長が共 鳴波長と一致する時、焦点付近で重水素分子が共鳴イオン 化される. 生じたイオンを引き込み電極によってマイクロ

チャンネルプレート (Micro channel plate: MCP) に誘導 し、電気信号として検出する.

1パルスで生じる電気信号は、励起光、重水素原子イオ ン、重水素分子イオンに起因するものからなる、イオン化 位置から MCP までの走行時間の違いにより、これらの信 号は時間的にこの順序で検出される.励起光の強度が強い 場合は MCP が飽和するため、後続するイオンの信号が正 確に測定できなくなる. 本実験ではスイッチング回路を用 いて、励起光に起因するパルスが過ぎ去った後に、MCP の電圧を1900 V~2300 Vへと変化させることによって上 記の問題を解決した.

実験では、イオン信号強度の励起光波長依存性、励起光 強度依存性の測定データを基にして,共鳴イオン化が生じ るか、回転状態が弁別できるか、回転状態分布が測定でき るか、回転状態はボルツマン分布に従うか、を考察した.

## 4. 実験結果

図3にイオン強度の励起光強度依存性を示す. 測定は励 起光の波長 201.594 nm で行った. これは J = 4の状態に相 当する.励起光強度(L)に対して、イオン強度(I)は非 線形に増大することが分かる.A.bをパラメータとして  $I = AL^{b}$ の関数に当てはめたところ、 $b = 2.7 \pm 0.03$ と求まっ た. これより、イオン信号強度は励起光強度の2.7 乗に比 例することが分かった.本実験における(2+1) REMPI法 では、重水素分子が3光子を吸収してイオン化する3光子 吸収過程であることから、イオン信号強度が励起光強度の 3乗に比例することが期待される.図3は確かにこの事実 が成り立つことを示している.以後の実験ではこの関係を 用いてイオン信号強度の励起光強度に対する規格化を行っ た.

λ~201nm Extractor (~-200V) 15x10 [on signal [V\*s] MCI Digital B; Cryostat Oscilloscope D<sub>2</sub> dosag Radiation shield Photo Diode 120 140 160 180 200 220 240 Laser Intensity [µ J/p]

図2 超高真空槽におけるイオン測定部の概略図

図4に励起光波長を掃引した時のイオン信号強度の変化 をプロットしたものを示す. 実線はピーク近傍をガウス関







おける第4項の振動状態による補正と、第5項を省略し た.またg<sub>N</sub>は核スピンの縮重度で,Jが偶数の時6,Jが 奇数の時3である.図5は、回転ピークの強度を、核スピ ンと回転の縮重度で除した値を片対数表示したものであ る、図5の傾きから回転温度を計算すると299Kとなり、 実験室内の温度295.1Kと実験誤差の範囲内でほぼ一致す ることが分かった.

#### 5.ま 2 め

重水素分子の多光子共鳴イオン化法の開発を行った.色 素レーザーの3倍波発生により、201-201.6 nm の紫外光を 発生させ、E,F励起状態を利用した共鳴イオン化を行っ た. 300 K において J = 0~4の回転状態の検出に成功し、 それらの状態分布が回転温度300Kのボルツマン分布に従 うことを明らかにした.また、イオン強度がレーザー光強 度の2.7 乗に比例することを見出した.

#### 謝 辞

本研究は、著者の一人(田代)が、「全学自由研究ゼミ ナール 学部学生のための研究入門コース (UROP)」を 受講した際、その一環として行われたものです. 受講にあ たってお世話いただいた大島まり先生に感謝します. (2003年5月2日受理)

#### 参考文献

- 馬込 保,福谷克之, 岡野達雄:生産研究, 50, 169 1) (1998).
- T. E. Sharp, ATOMIC DATA, 2, 119 (1971). 2)

3) G. Herzberg, Molecular Spectra and Molecular Structure I, 2 nd Ed, (Krieger, Florida, 1950) p. 532.

表2 重水素分子の E,F ← X(2+1) REMPI における波長とエネルギー

遷移経路(ΔJ=0:Q branch)	λ [nm]	E [eV]
$X(v = 0, J=0) \rightarrow E(0, 0)$	201.081	6.166
X( v "=0,J=1)→E(0, 1)	201.137	6.164
$X(v = 0,J=2) \rightarrow E(0, 2)$	201.250	6.161
$X(v = 0, J=3) \rightarrow E(0, 3)$	201.420	6.156

数で当てはめた曲線である. 波長が, 201.037 nm, 201.093 nm, 201.206 nm, 201.373 nm のところにピークが あることがわかる. 各ピーク波長間の間隔は, 1:2:3:4 となっており、表2の値との比較から、これらのピークは それぞれ重水素分子の (v"=0, J"=0) と (v"=0, J"=1) と (v"=0, J"=2) と (v"=0, J"=3) に対応するピークで あることがわかる.

それぞれのピークの面積を積分することによって、ピー ク強度を求めた.温度Tにおける重水素分子の回転状態 の分子数N(J)は、 $E_{mt}$ を回転エネルギーとして、式(2) のボルツマン分布に従うことが期待される.

上式において $g_N$ , J,  $k_B$ ,  $B_e$ はそれぞれ原子核の縮重度, 回転量子数,ボルツマン定数,回転定数である. Em につ いて、v"=0で、 $\alpha_{e}$ とJの値が小さいことから、式(1)に

67