赤外レーザ光照射によるオゾン分子の同位体選択的前期解離

Isotope-Selective Predissociation of Ozone Molecules Induced by Infrared Laser Irradiation

佐 藤 哲 也*	神 辺 貴 史**	五十嵐健大**	久世宏明***
SATOU Tetsuya	KAMBE Takashi	IGARASHI Takehiro	KUZE Hiroaki

近赤外域における同位体オゾンの高分解能吸収スペクトルを観測し,近赤外光の吸 収によるオゾン分子の前期解離について初めて実験的に明らかにした。波長1µm 付近 の狭帯域レーザ光をオゾン同位体混合ガスに照射し,照射したオゾン同位体だけに有 意な分解が確認された。この結果,このプロセスは³A₂←¹A₁ (v₂=1-0) バンドの回転 遷移を分離した単光子吸収によるものであることが明らかとなった。

High-resolution absorption spectrum of ozone isotopologues was measured at near-infrared region. We report on the first experimental evidence that the absorption of infrared photons leads to the predissociation of ozone molecules. A narrow-band laser beam of around 1 μ m wavelength is employed to irradiate isotope-mixed ozone gas. Significant decomposition is detected only for the irradiated ozone isotopic species. This result clearly indicates that the process is due to single-photon absorption through the rotationally resolved transitions in the ³A₂ \leftarrow ¹A₁ (v₂=1-0) band.

1. はじめに

当社では、ガス中の微量水分を測定するため、近赤 外半導体レーザを用いた吸収分光法を確立した¹⁾。今 般、このレーザ分光技術を利用して、近赤外域におけ る同位体オゾンの高分解能な吸収スペクトル測定を試 みた。

オゾンは紫外域から赤外域まで多くの吸収帯を持 つ。波長約300 nm 以下の紫外域の強い吸収帯は, Hartley 帯と呼ばれオゾン濃度計の分析波長域として 利用されている。また,オゾンは Hartley 帯以外にも Huggins帯 (300 ~ 370 nm), Chappius帯 (450 ~ 800 nm), Wulf帯 (700 ~ 1200 nm) が存在する。

フーリエ変換赤外分光などの高分解能データの解 析により、Wulf帯での電子励起状態のエネルギー準 位はO+O₂(振動基底状態)の解離エネルギーよりも 高いことが明らかとなっている。中でも³A₂と呼ば れる電子励起状態は比較的長い寿命を持つため、吸 収スペクトルに回転構造が現れる。Bouvier らは、 8600~10200cm⁻¹の波数領域での高分解能(0.02~ 0.05cm⁻¹)スペクトルを解析している。この波数領域 ではスペクトル線が混雑しているため完全ではない が、¹⁶O₃と¹⁸O₃に関して v₂=1-0バンド(基底状態か ら、振動準位が v₁'=0, v₂'=1, v₃'=0の電子励起状態 (³A₂)への遷移)の回転遷移の帰属が行われている²⁰。

Wulf 帯の吸収断面積は10⁻²³cm²/molecule オー ダーで他の吸収帯に比べ非常に小さいものの、 $^{3}A_{2}$ 電 子励起状態は比較的長い寿命をもつため吸収スペクト ルには回転構造が現れ、かつ各吸収線は線幅の狭い ものとなる。これにより同位体オゾンの酸素原子の 配置(例えば¹⁶0¹⁶0¹⁶0 と¹⁶0¹⁶0¹⁸0)によって吸収波 長に生ずる同位体シフトの測定が可能となると考え、 Wulf 帯を測定対象とした。

一方, Xie らは, Wulf 帯の電子励起状態のab initio 計算結果から, ${}^{3}A_{2}$ 励起状態の最低エネルギー は,解離ポテンシャル ($O_{3} \rightarrow O_{2}+O$)よりも0.13 eV (1050 cm⁻¹) 高いことを報告している³⁾。この計算結 果は, 10400 cm⁻¹付近での $v_{2}=2-0$ バンド (基底状態 から,振動準位が $v_{1}'=0$, $v_{2}'=2$, $v_{3}'=0$ の電子励起 状態 (${}^{3}A_{2}$)への遷移)で回転構造に起因する吸収線が 消失することや,高い回転量子数で吸収線の幅の広が

^{*} 開発・エンジニアリング本部つくば研究所分析技術センター

^{**} 開発・エンジニアリング本部つくば研究所分離技術研究室

^{***}千葉大学環境リモートセンシング研究センター

りが生じるという観測結果から推定される前期解離過 程の存在を示唆している。

これまでの研究においては,前期解離過程はスペク トル線の広がりから間接的に推測されてきた。我々は 狭帯域レーザをオゾンに照射しその吸収スペクトルの 変化とレーザ出力の関係から単光子過程がオゾン分 子の光分解を引き起こすことを直接的に明らかにし た^{4,5)}。また,レーザ照射によるオゾン分解体積を吸 収ピーク強度とセル圧力それぞれから算出し,比較す ることにより測定された同位体オゾン吸収線の識別を 行ったので報告する。

2. 実験装置

今回使用した波長可変レーザ装置の基本的な構成を Fig.1に示す。この構成は以前報告した微量水分検出 に用いたものと同様である¹⁾。分布帰還型(DFB)レー ザからの出力光を集光し、光路長5.7mの単光路セル に導入する。セルはステンレス製で体積は960cm3で あり,温度-15~+30℃の範囲で一定温度(±2℃) に制御した。オゾンガスは酸素の無声放電により発生 させた。そのオゾン濃度(約16%(volume))は、紫 外線吸収法に基づくオゾンモニターで測定した。分光 測定や光解離のための長時間レーザ照射はセルを封じ た状態で行い、混合ガスの圧力はシリコンレゾナント 式の高精度圧力計で測定した。実験は、30kPa以下 の条件で行い、結果としてオゾンの分圧は0℃換算で 約4.8 kPa以下である。小振幅の1 kHz 正弦波でレー ザ電流を変調し、フォトダイオードからの受光信号を ロックイン増幅器に入力して二次微分シグナル(2fシ グナル)として検出することで,光学的厚さ(τ)が0.02 以下の弱い吸収線の測定を可能としている。セルから



Fig. 1 Experimental setup for the measurement of ozone absorption spectrum at around 1 μ m wavelength. DFB-LD stands for distributed feedback laser diode, and Si PD for silicon photodiode. During the measurement of the predissociation of ozone isotopologue, the wavelength of the laser was kept at the peak position of a particular absorption line of 666 or 668 ozone species.

の出力光の一部は波長計に導入され、その値はパソコン(PC)で常時モニタされ、必要に応じ、PC制御によってLD電流にフィードバックされる。なお、吸収ピーク波数の再現性は±0.002cm⁻¹であった。

3. 結果と考察

3.1 オゾンの吸収スペクトル

Fig. 2に通常のオゾン (¹⁶O 100%(atom)) と同位体 濃縮を行ったオゾン混合ガス (¹⁸O 30%(atom), ¹⁶O 70%(atom)) のスペクトルを示す。後者の場合, 統計 的に計算されるオゾン同位体の濃度は, ¹⁶O₃ (以下, 666と略す) 34%, (668) 29%, (686) 15%, (868) 6%, (888) 3% である。なお, これらの比率は放電 条件などによって若干変動することが報告されてい る⁶⁾。



Fig. 2 Spectra observed for ¹⁶O 100%(atom) (upper trace) and an isotope mixture of ¹⁸O 30%(atom) and ¹⁶O 70%(atom) (lower trace). The two spectra are vertically shifted for the sake of clarity. Absorption lines (AL) denoted as AL1-AL4 are those employed for the laser irradiation experiment (AL1: 10074.61 cm⁻¹, AL2: 10080.68 cm⁻¹, AL3: 10081.30 cm⁻¹, and AL4: 10074.42 cm⁻¹).

Fig. 2において吸収線 (AL) は AL1-AL4 と表示し, 次に示すレーザ照射実験に用いた。この波長域は666 オゾンのバンドオリジン (10082.0cm⁻¹) を含んでい るため,非常に多くの吸収線があり,相対的に強く鋭 い吸収線のみが2f スペクトルで確認できる。

3.2 オゾンの同位体選択的分解

オゾンの光分解実験は,波数を固定したレーザ光を セルに封入した同位体混合ガスに照射することによっ て行った。Fig.3は¹⁶O 85%(atom),¹⁸O 15%(atom) のサンプルに対し,(a)照射なし,(b)666照射有り, (c)668照射有りによる2fシグナル(ピーク)強度の 経時変化を示したものである。ピーク高さの測定は2 時間ごとに10分程度照射を中断して行った。なお, 以下の実験において全て,666と668の吸収強度の 測定はそれぞれ,Fig.2のAL2(666),AL4(668)を 用いて行った。

Fig. 3 (a) に, 温度 -15℃, 初期ガス圧力14.3 kPa (0 ℃換算) で封入したセルにレーザ光を照射しない, つ まりバックグラウンドの条件下での吸収線ピーク強度 の経時変化を示す。この結果からは666と668の分 解速度に有意差は認められなかった。また, オゾン濃 度は経過時間とともに減少しており, これはセル壁面 の触媒分解によるもので, 一般にセルの不動態化や低 温化の状態に依存する。

Fig. 3 (b) に, 10081.3cm⁻¹ (AL3) に波数を固定し てレーザ光を照射したときの結果を示す。666のピー ク高さは36時間で約15% 減少し, これは¹⁶O₃の強い 吸収ピークへの照射により, 666の分解が大きく促 進されたことを示している。一方, 668オゾンの分 解量は Fig. 3 (a) で示されるバックグラウンド減衰と 比較すると, わずかに大きい結果となった。同様に, Fig. 3 (c) は 10074.42cm⁻¹ (AL4) に照射したとき, 668同位体の分解が増加した。

3.3 オゾン分解体積

照射試験において同位体オゾン(i)の分解体積 $V_d(i)$ (i=666,668)を式(1)のように定義して計算を行った。

 $V_d(i) = (p(i)/p_0) (T_0/T) V_{cell} \Delta h(t)/100$ (1) ここで p(i) は照射前の同位体オゾンの分圧, p_0 は 大気圧 (101.325 kPa), T_0 は273.15 K, Tはセル温 度 (K), V_{cell} はセル体積 (960 cm³), $\Delta h(t)$ (%) はピー ク高さ減少量の絶対値 (初期ピーク高さは100%), tは経過時間 (h) である。光学的測定 (吸収ピーク高 さの減少), およびセル圧力増加量のそれぞれからオ ゾン分解体積を算出し比較を行った。様々な照射条 件 (バックグラウンドも含む) でのオゾン分解体積を Fig. 4に示す。



Fig. 3 Change of ozone absorption peak height (a) without, (b) with 666 and (c) with 668 irradiation of the DFB laser beam. The peak heights were observed 666 and 668 species every 2 h using the peaks at the wavenumbers cited in the inset. In (a) , background decomposition in the -15 °C cell was recorded. In (b) , the laser wavenumber was fixed at AL3:10081.3 cm⁻¹ that corresponds to a strong absorption peak of the 666 species. In (c) , the laser wavenumber was fixed at AL4:10074.4 cm⁻¹ that corresponds to a strong absorption peak of the 668 species. A significant difference in the decomposition rate is found only with irradiation.

¹⁶Oと¹⁸Oの混合ガス(□)でのAL4の減衰に関し, AL4は最も存在比の高い668による吸収と仮定して データ解析を行った。668の代わりに686と仮定し た場合,ピーク高さから算出したオゾン分解体積は約 6%小さくなった。これは、668に比べ686の濃度が 低いためである。1:1の直線からわずかに偏差がある ケースもあったが、光学的測定と圧力測定の結果はほ ぼ一致しており、AL4は668同位体と帰属するのが 妥当である。



Fig. 4 Comparison between the total decomposition volume resulting from the optical (peak height) measurement and the observed decomposition volume from the pressure measurement. Closed circles are for the 100% (atom) ¹⁶O sample (16-h irradiation, 0, 15, or 30 °C cell temperature), whereas squares are for the mixture of ¹⁶O and ¹⁸O (15 or 30%(atom), 36 h irradiation, and 15 or 30 °C cell temperature).

3.4 オゾン分解体積の波長依存性

オゾン同位体混合ガスのピーク高さの減少量から 666,および668オゾン同位体の分解体積を算出した 結果を実験条件とともに **Table 1**に示す。なお、レー ザ照射条件は、照射なし、10074.42cm⁻¹ (AL1)、 10081.30cm⁻¹ (AL3)とし、オゾン分解体積はバック グラウンドでの分解効果を除いた値 (difference)も 算出した。

その結果,レーザを照射しないバックグラウ ンドとなる666と668の分解体積の比は,約3.0 (1.003/0.331)となり,同位体オゾン濃度比3.0 (62/21)とほぼ等しくなった。また,10081.30cm⁻¹ (AL3)にレーザを照射したときの666の分解体積 は,照射なしに比べ,1.003から2.152cm³に大きく 増加するのに対して,668の分解体積は0.331から 0.423cm³と微増に留まった。レーザ照射なしによる 同位体(668)の分解は吸収線の偶然的な重なり,ま たは最初の分解で生じた酸素原子を含む化学反応過 程の二つの機構によって起こり得る。666オゾンに, AL1とAL3の異なる吸収線にレーザ照射したときの 668分解体積への影響を比較すると,AL3の吸収強度

Table 1 Comparison of decomposition volumes observed for the 666 and 668 species on various irradiation conditions.

Irradiation condition (Wavenumber)		Decomposition volume (cm ³)		
		666 (62%)	668 (21%)	
Without irradiation	total	1.003 ± 0.090	0.331 ± 0.031	
AL1 (10074.42cm ⁻¹)	total	1.048 ± 0.036	0.629 ± 0.052	
	difference	0.05 ± 0.13	0.30 ± 0.08	
AL3 (10081.30cm ⁻¹)	total	2.152 ± 0.077	0.423 ± 0.029	
	difference	1.15 ± 0.17	0.09 ± 0.06	

The cell pressure was 14.3 kPa, and the cell temperature was -15 °C . The laser beam was irradiated for 36 h. Ozone was generated from the mixture gas of ^{16}O 85% (atom) and ^{18}O 15% (atom) (666 and 668 species concentration was 62% and 21% respectively).

は AL1よりも非常に大きいにも関わらず,668の分 解体積は AL1に照射したときの方が AL3のときより 約3倍 (0.30/0.09=3.3) 大きい。これは,668同位 体の分解は吸収線の重なりによる効果が大きいことを 示唆しているが,二つの機構の寄与を正確に評価する にはさらに詳しい研究が必要である。

次に,分解したオゾン分子数と吸収したレーザ光 子数について粗い見積もりを行う。Table 1におい て,AL3に照射したときの666オゾンの分解体積は 1.15cm³であり,これは3.1×10¹⁹個の分子に相当 する。一方,レーザ光の出力は約13mW(強度は約 0.1W/cm²)であるため,照射時間内に約8×10²¹個 の光子がセル内に照射されることになる。このうち, オゾン分子で吸収される量は,次のように見積もるこ とができる。

Lambert-Beer の法則を用いると、光学的厚さ(τ) は次の式で表すことができる。

 $\tau = -\ln$

$$(I/I_0)$$
 (2)

ここで, *I*₀はセル中にオゾンが存在しないときの吸 収強度, *I*はセル中にオゾンが存在するときの吸収強 度である。オゾン吸収の光学的厚さは吸収線によって 変化するが,オーダーとしては0.01程度であること から,照射されたレーザ光子のうち約1%,つまり, 約8×10¹⁹の光子が分解プロセスに利用されたこと になる。なお,この見積もりでは,酸素の再結合効果 は無視している。

このような粗い計算を行った結果,分解した分子数 と吸収した光子数は10¹⁹で同じオーダーとなった。こ れは本実験においてオゾン分子が単光子の吸収によっ て前期解離するという光分解過程を示唆している。 3.5 オゾン同位体濃度とレーザ出力依存性

Fig. 5(a)は,666オゾン分解体積に対する666濃

度の依存性, また, Fig. 5(b)は, 666オゾン分解体 積に対する照射したレーザ出力の依存性を示したもの である。照射波数は10081.3 cm⁻¹ (AL3), セル圧力 は14.3 kPa, また, セル温度および照射時間はそれぞ れ(a)-15℃/36h, (b)-15℃/16h である。Fig. 5(a) の横軸はオゾン同位体(666, 668, 686, 888)中の 666 濃度であり、666 分解体積は666 の吸収ピーク 高さ(AL2)の減衰速度から求めた。

Fig. 5(a) では、レーザ照射の有無に関わらず、 666の分解体積は666濃度に比例している。これは レーザ波数を適切に選択すれば、レーザ光による分解 は他の同位体の存在による影響を受けることなく、同 位体選択的に行われることを示している。



での結果である。本実験では DFB レーザに加え,高 出力の外部共振器型レーザを用いた。この結果,666 の分解体積は照射されたレーザ出力に比例することが 確認された。このように、バックグラウンドでの分解 効果を除けば、レーザによる分解確率は閾値なしでほ ぼレーザ出力に比例する。この出力依存性はオゾン分 解が赤外多光子解離ではなく、³A₂←¹A₁(v₂=1-0) バンドの前期解離を経由する単光子過程によるもので あることを示している。

4. まとめ

近赤外域における同位体オゾンの吸収スペクトルを 高分解能に測定した。本実験結果は DFB レーザから の赤外光(波長1µm)の吸収によってオゾン分解が引 き起こされることを証明するものである。本実験装置 は高分解能な特徴を有するため,同位体混合ガスに対 し同位体選択的な照射を行うことが可能である。異な る同位体との間に吸収線の重なりがないとき、照射種 の吸収ピーク強度のみが顕著に減少する。実験から, 圧力測定から求められるオゾン分解体積はピーク高さ 測定から求めた体積とほぼ一致すること、および分解 体積は照射したオゾン同位体の濃度および照射された レーザ出力に比例することがわかった。また、圧力測 定とピーク高さ測定それぞれから求めたオゾン分解体 積を比較することにより同位体オゾンの識別を行うこ とができた。本研究の知見は赤外線の吸収によって引 き起こされる前期解離を理解するのに有用である。ま た. これらの結果は酸素同位体分離の可能性を示唆し ている。

謝 辞

本研究に対し助成いただいた独立行政法人新エネル ギー・産業技術総合開発機構 (NEDO) に深く感謝し ます。

参考文献

- 1) Wu, S.-Q.; Masusaki, H.; Kimijima, T.; Kuze, H.; Takeuchi, N. Jpn. J. Appl. Phys. Part 1. 38 (8), 4788-4793 (1999).
- 2) Bouvier, A. J.; Wannous, G.; Churassy, S.; Bacis, R.; Brion, J.; Malicet, J.; Judge, R.H. Spectrochimica Acta Pt. A. 57 (3), 561-579 (2001).
- 3) Xie, D.; Guo, H.; Peterson, K. A. J. Chem. Phys. 115 (22), 10404-10408 (2001).
- 4) Kuze, H.; Sato, T.; Kambe, T.; Hayashida, S.; Tatsumi, Y. Chem. Phys. Let. 455, 156-158 (2008).
- 5) 佐藤哲也, 久世宏明, 神辺貴史. 第26回レーザセンシン グシンポジウム予稿集.78-79(2008).
- 6) Janssen, C.; Guenther, J.; Mauersberger, K.; Krankowsky, D. Phys. Chem. Chem. Phys. 3 (21), 4718-4721 (2001).

