NO₃ラジカルのDifference bandsの赤外レーザー分光 Infrared laser spectroscopy of difference bands of the NO₃ radical

(岡山大)<u>川口 建太郎</u>, 唐 健 (Okayama Univ.) K. Kawaguchi, J. Tang

Three difference bands of NO₃, $(v_1v_2v_3v_4)=(2000)-(0001)$, (1000-(0001) and (0010)-(0001)band, have been observed in the 1643, 685, and 690 cm⁻¹ regions, respectively, with an infrared diode laser spectrometer. These bands are thought to be observed by intensity borrowing from the electronic transition $B^2E^{-}X^2A_2^{+}$ through vibronic interaction. The molecular constants of the v₁=2 and v₃=1 states have been determined. The v₁ - v₄ band was not assigned because of the weakness compared with the v₃ - v₄ band.

【序】NO₃ラジカルの基底状態 (²A₂') 振動構造には E'電子励起状態からの振電相互作用 $V' = h_3(q_{e+}Q_{3-} + q_{e-}Q_{3+}) + h_4(q_{e+}Q_{4-} + q_{e-}Q_{4+})$

の効果が現れ、 v_3 , v_4 振動数が通常より低くなり、また、 v_3 振動の強度を打ち消しこれまで v_3 基音は観測されていない。しかしながら図1に示すような v_4 =1からのDifference bandsの 強度は v_4 =1, v_3 =1状態が E'電子状態の性質を持つので電子遷移モーメントにより、通常の difference bands より強くなることが期待される。本研究では、これまでの高分解分光では観 測されていない v_3 =1状態の分子定数を得る目的で赤外ダイオードを用い3つの difference bands を測定したので報告する。なお福島・石渡[1]は4波混合により v_1 =1で1つ、 v_3 =1状 態で2つの準位を観測している。ただ、その論文の著者は v_3 =1とは帰属していないので、 最近の光電子分光法では Babin 等[2]は初めて v_3 =1を観測したと主張している。なお v_3 =1の

代わりの候補 v₄=3 帰属については本研究で予想 スペクトルを計算し、観測データと比較したが 説明はできなかった。

【実験】赤外ダイオードレーザーは Laser Analytics 社の液体窒素温度以下で動作する旧式 のシステムを用いた。長光路吸収セルは長さ 1 m,60 mm Φ のガラス管で、N₂O₅ガス導入部付 近 40 cm に渡ってヒーターを巻き、140°C に加 熱することにより NO₃ラジカルを生成した。F T分光ではマイクロ波放電で生成したF原子と HNO₃の反応により生成してきたが、それに比べ て約半分の NO₃が生成していることを、1927 cm⁻¹バンドで確認した。NO₃は連続排気条件で のみ観測されたので、熱分解で同時に生成する NO₂と区別するために、封じきった状態でもス ペクトルを測定した。

【観測スペクトルと解析】 1. (2000)-(0001)バンド



以前の(1010)*E*-(0000)*A*' バンド(2024 cm⁻¹)の解析で、ΔK=2型(Δv₁=1, Δv₃=1)の振動回転 相互作用が認められ、相互作用する相手(2000)*A*'状態の分子定数が決定されていた[3]。本実 験では(2000)-(0001)バンド 1630-1661 cm⁻¹を掃引したところ、多くの強い NO₂ v₃ バンドの スペクトル線の中に、連続排気条件でのみ観測されるスペクトル線が検出できた。これらを 過去のFTデータと比較したところ約1%の吸収強度で測定されていた。(2000)と(1010)間 の相互作用を含んだエネルギー行列を用いて、(1010)-(0000)バンド 444 本、(2000)-(0001)104 本の同時解析により *E*(2000)=2009.1225(13), B=0.453970(28),

C=0.2256027(82) cm⁻¹と決定された。慣性欠損は0.455 で理論値0.206 より大きいのは他の状態との混合によると思われる。また相互作用定数ξは-0.002497(24) cm⁻¹で以前の値 -0.002528(19)と一致している。

II. (1000)-(0001) バンドと(0010)-(0001)バンド

領域 666-708 cm⁻¹の間の12のモードで、データが取得できたが、NO₂ v₂バンドの強い スペクトル線に妨害されていた。NO2が比較的少ない領域のスペクトルを図2に示す。ここ で、NO2のスペクトル線は HITRAN データおよび封じ切った状態でのスペクトルとの比較に より除去している。解析には上記と同じAk=2型の振動回転相互作用を含めたエネルギー行 列を用いた。その相互作用定数とは波動関数の混合を考慮して-0.0018 cm⁻¹を初期値とした。 (1000)-(0001)バンドではスピン分裂が v4=1 状態のスピン・軌道相互作用定数 aeff の効果が 主となるので、各スペクトル線のスピン分裂はほぼ正確に予測できる。また福島・石渡の測 定[1]によりバンドオリジンが 1051.26±0.06 cm⁻¹と報告されていて、回転定数を(2000)状態 の値から見積ると遷移周波数をかなり正確に予想でき、それを図2に示す。仮定した回転定 数の誤差、バンドオリジンの誤差を考慮しても、観測されている強いスペクル線は説明でき なかった。v1-v4バンドが2v1-v4に比べて弱い理由は検討中である。強い線はv3-v4に帰属さ れ、約50本の帰属スペクトル線の解析により、バンドオリジン1055.214(4) cm⁻¹コリオリ 結合定数 0.00592(4) cm⁻¹など決定され、図 2 にそれら分子定数を用いた計算スペクトルも示 す。スピン・軌道相互作用定数は a_{eff} = -0.015(2) cm⁻¹ で v₄=1 における値-0.167 cm⁻¹の約 1/10 で振電相互作用の考察に有用である。回転定数は 0.45479(5) cm⁻¹と 2v₃状態と同程度で 2v₃ におけるv₄振動の混合の効果が大きいことを示している。

【謝辞】レーザー分光計を譲っていただき、またv₃-v₄バンド測定について議論いただいた田

中桂一博士、原田賢介博士、 N_2O_5 合成のためにオゾナイザーを使用させていただいた福島勝博士、ダイオードレーザー素子を貸していただいた金森英人博士に感謝致します。

- [1] 福島、石渡,分子分光研究会 (2018,つくば)
- [2] Babin et al. J. Chem. Phys. Letters, 11 (2020) 395.
- [3] Kawaguchi et al. J. Mol. Spectrsc. 344 (2018) 6.

