¹⁴NO₃, ¹⁵NO₃ ラジカルのv₄ バンドのフーリエ変換赤外分光

(岡山大学大学院自然科学研究科^a,広島市立大学情報科学部^b) ○藤森隆彰^a・清水奈津子^a・唐健^a・川口建太郎^a・石渡考^b

FTIR SPECTROSCOPY OF THE v4 BANDS OF 14NO3 and 15NO3

(Okayama Univ.^a, Hiroshima City University.^b) <u>R. FUJIMORI^a</u>, N. SHIMIZU^a, J. TANG^a, K. KAWAGUCHI^a, T. ISHIWATA^b

High-resolution Fourier transform infrared spectra of the NO₃ v_4 bands of ¹⁴N and ¹⁵N isotopic species were observed in the 365 and 360 cm⁻¹ region. Observed lines were used to determine $\Delta K=3$ combination differences of the ground state coupled with transition frequencies of the v_3 hot band $v_3 + v_4 - v_4$ in 1127 cm⁻¹ region and $v_3 + v_4$ band in 1492 cm⁻¹ region, which made it possible to determine the rotational C₀ constants of 0.228 6321(67) cm⁻¹ and 0.228674(11) cm⁻¹ for ¹⁴NO₃ and ¹⁵NO₃, respectively. Inertial defects of several vibrational states were calculated by using a formula of Jagod and Oka and compared with the observed values. Although the observed Coriolis coupling constants $\zeta_4 = -0.188$ (¹⁴NO₃) and -0.156 (¹⁵NO₃) are largely different from the expected value of -0.7 from a force field calculation, observed inertial detects are in good agreement with calculated values, for example, Δobs (Gr.)= 0.206 [0.223] amu Å², (v₄=1) 0.434[0.437] amu Å² etc, where calculated values are given in square brackets.

【序】NO₃ ラジカルは地球大気化学の分野においても鍵となる役割を果たしている.その赤 外スペクトル研究で v_4 バンドはこれまでマトリックス中での測定が報告されているのみであ る。以前の我々の v_3 ホットバンドの測定¹⁾から v_4 状態の分子定数が決定された。しかしながら 回転定数Cが決定されていなかった。本研究ではNO₃ ラジカルの基音 v_4 バンドの赤外吸収スペ クトルの直接測定を行い、回転定数Cの決定と慣性欠損について報告する。

【実験】NO₃ ラジカルは,Heバッファ (750 mTorr)に5 %He希釈のF₂ (140 mTorr)のマイクロ 波放電により生成したF 原子と,HNO₃(70 mTorr)の反応により得た。そして,生成したNO₃ ラ ジカルを多重反射型吸収セルに導入し,フーリエ変換型赤外分光器BRUKER IFS120HR を用い て赤外吸収スペクトルを測定した。ビームスプリッタにマイラー6 µm、検出器にはボロメー タを用い、検出器応答からスキャナースピードは10 kHzが最もS/N比がよく、分解能0.006 cm⁻¹ で測定した。測定中はHe-Ne レーザーを用いてNO₃ ラジカルの生成をモニターし(光路長3 m)、 常時9~10 %程度の吸収があるようにHNO₃の流量を調整した。赤外光に対してはT形ミラーを 用いて実効光路長42 m を実現し感度を向上できた。ボロメータ冷却用液体へリウムデュワー を測定開始前に30 分程度真空引きすることにより1.4 Kまで冷やすことができ以前の測定よ りS/N比がよくなり帰属を正確に行うことができた。

【解析】 図1に観測スペクトルの例を示す。 各振動回転線の帰属は以前のvaホットバンド の測定から得られた ν₄状態の分子定数を用い て計算した予想スペクトルとの比較によりな された。表1に赤外強度の理論計算との比較 を示す。解析では(1)測定した v₄バンド、(2) ν_4 バンド、 $\nu_3 + \nu_4 - \nu_4$ (1127 cm⁻¹) バ ンド、 ν_3 + ν_4 バンド (1492 cm⁻¹) から得 られる基底状態のΔK=3 combination differences、 (3)1127 cm⁻¹ バンドと1492 cm⁻¹ バンドから得られる ν₄状態のエネルギー値、 (4)1492 cm⁻¹バンドから得られる基底状態の **ΔK=0** combination differencesの同時解析により 状態基底状態とν₄状態のパラメーター19個を 同時に決定した。(4)では以前のダイオードレーザ ーでの測定値(high K遷移)も含めた。同時解析に おける重みは直接測定を1、n個の測定値からの combination differencesでは1/nにした。¹⁴N種、¹⁵N



| バンド | 観測 | 計算 | (Stanton) |
|----------------------------------|------|----|-----------|
| ${m u}_{4}$ | 0.59 | | 0.26 |
| $3 \nu_4$ | 0.03 | | 0.06 |
| $\nu_1 + \nu_4$ | 0.12 | | 0.31 |
| ν_{3} + ν_{4} | 1.00 | | 1.00 |
| $\nu_{\rm 3} {+}2 \ \nu_{\rm 4}$ | 0.65 | | 0.13 |

種に対してバンドオリジン周波数と基底状態の回転定数C₀はそれぞれ365.7871(3), 360.2020(5), と 0.228 6321(67), 0.228 674(11)cm⁻¹と決定された。

基底状態の回転定数C₀が初めて決定されたので、その値とBの値を用いて慣性欠損が計算で きるようになり、Jagod, 0kaの式²⁾での計算値と比較した。慣性欠損の計算は、調和振動数4 つと1次のコリオリ結合定数 ζ_3 のみで得られるので、観測している振動状態の帰属について の判断材料になりうる。NO₃分子は基底電子振動状態の基底振動状態ではD_{3h}であることが確立 している。D_{3h}対称性では $\zeta_3 = -\zeta_4$ が成立するので、慣性欠損の計算には ν_4 バンドの解析から得 られた ζ_4 を用いた。4つの調和振動数として、 ν_1 =1050, ν_2 =762, ν_3 =1127, ν_4 =365 cm⁻¹を用 いた慣性欠損の計算値と実測値を表2に示す。振動状態は

 $(v_1v_2v_3v_4^{e})$ で示す。基底状態、 ν_4 , $\nu_1 + \nu_4$, $3\nu_4$ での一致に 比べて、 $\nu_3 + \nu_4$ (1492 バンド) での一致はよくない。こ の理由として、(1)他の振動状態からの摂動の効果を取り 込んだ解析がなされていないこと、(2) $\nu_3 + \nu_4$ では $\zeta_3 = -\zeta_4$ が成立していないことが考えられる。(1)では $\nu_2 + 2\nu_4$ から の相互作用が考えられ、その効果は¹⁵NO₃の1472 バンドで 顕著に表れている。(2)はJahn-Teller効果により分子がD_{3h}

| 表2. | 慣性欠損(amu Å ²) | |
|-----|---------------------------|--|
| | | |

| | Obs. | Calc. |
|---------|-------|-------|
| Gr. | 0.206 | 0.223 |
| (0001) | 0.434 | 0.437 |
| (1001) | 0.474 | 0.437 |
| (00031) | 1.091 | 0.864 |
| (0011) | 0.367 | 0.487 |

構造からずれていることを示唆する。その効果は1492 バンドのK'=1における大きな分裂 (BF₃の場合に比べて数桁大きい)に、またスピン・回転相互作用における ϵ_{aa} - ϵ_{bb} の大きさに 表れている¹⁾。

¹⁾K. Kawaguchi, N. Shimizu, R. Fujimori, J. Tang, T. Ishiwata, and I. Tanaka, *J. Mol. Spectrosc.* 268, 85 (2011).
 ²⁾M.-F. Jagod and T. Oka, *J. Mol. Spectrosc.* 139, 313 (1990).