NO₃ ラジカルの 662 nm 吸収帯の超高分解能レーザー分光と磁場効果 (神戸大院理^{*}、 京都大院理^b、広島市大院情報^c、総研大^d) ○多田康平^{*}・柏原航^{*}・笠原俊二^{*}・馬場正昭^b・石渡孝^c・廣田榮治^d

Ultrahigh-resolution Laser Spectroscopy and Magnetic Effect of the 662 nm Band of NO₃ Radical

(Kobe Univ.^a, Kyoto Univ.^b, Hiroshima City Univ.^c, The Grad. Univ. for Adv. Studies^d) <u>Kohei Tada^a</u>, Wataru Kashihara^a, Shunji Kasahara^a, Masaaki Baba^b, Takashi Ishiwata^c, and Eizi Hirota^d

Nitrate radical (NO₃) is one of the great models for understanding the intramolecular interactions in polyatomic radical species. In this study, rotationally-resolved high-resolution fluorescence excitation spectra of the 662 nm band in jet-cooled NO₃ have been recorded. This 662 nm band is the most intense absorption band in the visible region, and it is assigned to the 0 - 0 band of the $B^2E' - X^2A_2'$ transition. More than 3000 rotational lines, which seemed to have less regularity, were observed in the observed region: 15070 - 15145 cm⁻¹. To assign the observed rotational lines clearly, magnetic effect up to 360 Gauss of the intense rotational lines was also observed. From the detailed analysis of the magnetic effect, a part of the rotational lines was successfully assigned. Simultaneously, the magnetic g-factors of the ground state and the excited states were determined.

【序】硝酸ラジカル (NO₃) は、電子基底状態 X^2A_2 の近傍に 2 つの電子励起状態 A^2E "、 B^2E ' が存在することが知られている。これらの電子状態は特定の振動モードを介して相互作用す ることから、NO₃ は非直線多原子分子ラジカルの状態間相互作用解明のためのモデル分子と して注目され、高分解能分光研究が盛んに行われている。X 状態および A 状態については高 分解能スペクトルの観測および解析が進められ、相互作用についての知見が得られている。 しかし、B 状態については、B-X 遷移 0-0 バンドと帰属されている 662 nm 吸収帯の高分解 能蛍光励起スペクトルの報告例はあるものの[1]、スペクトルの複雑さゆえに回転線の帰属に すら至っていなかった。そこで本研究では、この 662 nm バンドについて、従来よりも分解能 が高く、かつ絶対波数精度も高い蛍光励起スペクトルを観測した。観測されたスペクトルは 非常に複雑であったが、基底状態の分子定数[2]を用いたコンビネーションディファレンスと、 回転線のゼーマン分裂の観測および解析から、一部の回転線を明確に帰属することができた。 また、基底状態と励起状態の g 値を決定することができた。

【実験】光源には Nd: YVO₄ レーザー(Coherent, Verdi-V10)励起の単一モード波長可変色素 リングレーザー(Coherent, CR699-29,色素 DCM)を用いた。– 5°C において N₂O₅蒸気と He ガスを混合し、パルスノズルから高真空チャンバー内に噴出させた。パルスノズル直下に設 置したヒーターで混合気体を約 300°C まで加熱して、N₂O₅の熱分解反応 N₂O₅ → NO₃ + NO₂ によって NO₃を得た。その後、スキマーとスリットに通すことで並進方向の揃った分子線を 得た。分子線とレーザー光を直交させることで気体分子の並進運動に起因するドップラー幅 を抑えながら、超高分解能蛍光励起スペクトルを観測した。同時に観測したヨウ素分子のド ップラーフリー励起スペクトルとエタロンの透過パターンから、観測した NO₃のスペクトル の絶対波数を 0.0001 cm⁻¹の精度で較正した。さらに電磁石を自作して、最大 360 G までの回 転線のゼーマン分裂を観測した。

【結果と考察】15070-15145 cm⁻¹の領域について超高分解能蛍光励起スペクトルを観測した ところ、3000本以上の回転線が見出され、しかも回転線の規則的な並びを見出すことは困難 であった。しかしながら、約 0.0246 cm⁻¹の間隔で組となっている強度の大きな回転線が 20 組以上見出された。この間隔は、電子振動基底状態の(k"=0, N"=1, J"=0.5 and 1.5)のス ピン回転分裂に一致する[2]。したがって、間隔 0.0246 cm⁻¹の回転線の組は、これらの準位か ら励起状態のある回転準位への遷移に対応すると考えられる。B-X遷移の遷移選択則 $\Delta k = +1$, $\Delta J = 0, \pm 1$ を考慮すると、(k'' = 0, N'' = 1)から遷移可能な回転準位は、(²E'_{3/2}, J' = 1.5)、(²E'_{1/2}, J'=0.5)、(²E'12, J'=1.5)の3種類が挙げられる。これら3種類の準位への遷移を明確に区 別するために、間隔 0.0246 cm⁻¹の回転線の組について、ゼーマン分裂を観測した。その1例 として、15100.2 cm⁻¹付近に存在する回転線の組を図1に示す。(a)は外部磁場を印加せずに観 測した蛍光励起スペクトルで、15100.1990 cm⁻¹と15100.2238 cm⁻¹に強度の大きな回転線が存 在する。(b)は 102 G の外部磁場を印加し、磁場ベクトルとレーザー偏光が直交した σ-pump の条件で観測したスペクトルである。このときの遷移選択則は ΔM₁ = ±1 である。15100.1990 cm⁻¹に存在する回転線は4本に、15100.2238 cm⁻¹に存在する回転線は6本に分裂した。文献[3,4] を参考にゼーマン分裂の解析を行ったところ、この組は(²E'32, J'=1.5)への遷移であると明 確に帰属できた。実際、($^{2}E'_{3/2}$, J' = 1.5) への遷移として計算したゼーマン分裂(図1(c))と よく一致する。この解析から、基底状態のg値をgs=2.0215(4)、この励起状態のg値をgu^{eff}=

-0.138(11), gs=2.103(6)と決定することができた。基 底状態の g 値は、Curl の関係式[5]から予想される 値:2.0202 と一致することが分かった。同様にして 間隔 0.0246 cm⁻¹の回転線の組についてゼーマン分裂 の解析から、(²E'_{3/2}, J'=1.5) への遷移を7組、(²E'_{1/2}, J'=0.5) への遷移を15組、帰属することができた。 同じ帰属となる回転線が複数見出されたことから、 観測領域には複数の振電バンドが重なるように観測 されていることが分かった。最近報告された A 状態 のオリジンおよび基準振動の波数[6]を用いると、高 振動励起した A 状態の E'-type level は、15070 – 15145 cm⁻¹の領域に10組程度存在すると見積もられる。そ れぞれがスピン軌道相互作用で²E'32 と²E'12 に分裂 したとすると、それらの個数は帰属した間隔 0.0246 cm⁻¹の回転線の組の個数におおよそ対応する。した がって、662 nm バンドの複雑な回転構造は、主にバ ックグラウンドに存在する高振動励起したA状態と の振電相互作用によるものと考えられる。



【参考文献】

[1] R. T. Carter, K. F. Schmidt, H. Bitto, and J. R. Huber, Chem. Phys. Lett. 257, 297 (1996).

- [2] R. Fujimori, N. Shimizu, J. Tang, T. Ishiwata, and K. Kawaguchi, J. Mol. Spectrosc. 283, 10 (2013).
- [3] Y. Endo, S. Saito, and E. Hirota, J. Chem. Phys. 81, 122 (1984).
- [4] E. Hirota, High-Resolution Spectroscopy of Transient Molecules, Springer-Verlag (1985).
- [5] R. F. Curl, Mol. Phys. 9, 585 (1965).
- [6] T. J. Codd, M.-W. Chen, M. Roudjane, and T. A. Miller, 67th OSU International Symposium, TI01 (2012).