CH₃OC(O)NCO と CH₃OC(O)N₃のマイクロ波分光 (上智大院理工) O渡部慎一郎・辰野佑典・町田明彗・川嶋良章・久世信彦

MW spectroscopy of CH₃OC(O)NCO and CH₃OC(O)N₃ (Sophia Univ.) <u>Shinichiro Watanabe</u>, Yusuke Tatsuno, Asato Machida, Yoshiyuki Kawashima, Nobuhiko Kuze

The ground-state rotational spectra of methoxycarbonyl isocyanate (CH₃OC(O)NCO) and methyl azidoformate (CH₃OC(O)N₃) were observed by beam-Fourier transform microwave spectroscopy. The rotational spectra of *a*-type transitions were assigned. The comparison of the observed spectroscopic constants with the calculated ones led to the conclusion that the assigned spectrum was due to the *sym-sym* form that NCO or N₃ group and CH₃O group were found to be at the *sym* position with respect to the C=O bond.

【序】 methoxycarbonyl 基 (CH₃OC(O)) を 有 す る methoxycarbonyl isocyanate (CH₃OC(O)NCO)は、低温マト リックス中で 193 nm の UV レーザーを照射することに より、methoxycarbonyl nitrene (CH₃OC(O)N)に分解する。 同様に類似分子である methyl azidoformate (CH₃OC(O)N₃) も 266 nm の UV レーザーを照射することで CH₃OC(O)N に分解する。さらに、CH₃OC(O)N は 365 nm の UV レー ザーを照射することで Curtius 転移を起こし、methoxy



isocyanate (CH₃ONCO)に異性化する[1]。この光化学反応で Fig.1 (a) and (b) Molecular structures は親分子の立体配座が反応生成物の収率に影響すると考 of CH₃OC(O)NCO and CH₃OC(O)N₃ えられる。そのため、親分子の安定配座に関する情報は重要である。本研究ではフーリエ変換マイクロ波(FTMW)分光法により CH₃OC(O)NCO と CH₃OC(O)N₃の回転スペクトルを測定することにより立体配座を決定すること、また回転スペクトルに見られる分裂からメチル基の内部回転と核四極子分裂を解析することを目的とした。

【実験】<u>CH₃OC(O)NCO</u> 試料は Zeng 研究室が合成したものを用いた。アルゴンに試料を 0.4%混合したガスを調製した。Balle-Flygare 型 FTMW を用いて押し圧 2 atm のもとでパルス ノズルから超音速ジェットで試料ガスを真空チェンバーに噴出させた。周波数領域 10-16 GHz を 0.25 MHz 毎に積算 20 回で回転スペクトルを掃引した。精密測定は積算 20-200 回で行った。 <u>CH₃OC(O)N₃</u> 試料を以下の手順で合成した。アジ化ナトリウム(NaN₃) 100 mg に精製水 270 µL を加えた水溶液と、クロロギ酸メチル(CH₃OC(O)Cl) 60 µL を混合し、液温 50 ℃で約 110 時間攪拌した後、無水硫酸ナトリウムを 3.6 g 加えて脱水した。なお、混合、攪拌、脱水は全 て真空下で行った。回転スペクトルの測定は 0.5%混合したガスを用い、押し圧 3 atm、周波 数領域 8-25 GHz を積算回数 100-1000 で行った。

【結果と考察】 <u>1. CH₃OC(O)NCO のスペクトル</u>実験に先立ち、CH₃OC(O)NCO の安定配座を量子化学計算から求めた。ここで、CH₃OC(O)NCO の C1-O3 結合 (φ 1)、C1-N5 結合まわりの二面角をそれぞれ φ_1 、 φ_2 とする。GaussianO9 プログラムによる MP2/cc-pVDZ レベルの *ab initio* 計算により φ_1 を0°-180°、 φ_2 を0°-360°まで15°ずつ変化させながら行い、構造最適化を行った。その結果、NCO 基と CH₃O 基が C=O 結合に対して *syn-syn* 配座が最安定構造であることがわかった。回転スペクトルの帰属の結果、*syn-syn* 配座の J=4 \leftarrow 3, J=5 \leftarrow 4, J=6 \leftarrow 5

の $a ext{P} R \, \overline{k}(K_a = 0-2)$ 遷移が測定できた。また、メチル基の内部回転による A-E 分裂と、¹⁴N 核スピン由来の核四極子分裂による超微細構造が観測できた。核四極子分裂は $\Delta F = \Delta J$ の回 転遷移強度が強いので、各 $\Delta J = 1$ の回転遷移は核四極子分裂で 3 本、A-E 分裂で 2 倍、つま り計 6 本に分裂している。A/E 両状態全体の遷移周波数同時解析にプログラム XIAM を用い た。ただしメチル基の方向余弦は量子化学計算により最適化した分子構造から計算された値 に固定した。非対称コマに対する Watson の A-reduced Hamiltonian にメチル基の内部回転項と ¹⁴N 核の超微細構造を取り入れたハミルトニアンにより、最小二乗法解析を行い、回転定数と 遠心力歪定数、内部回転障壁 V₃および核四極子結合定数を決定した。実験より得られた回転 定数を量子化学計算より得られた回転定数と比較すると、*syn-syn* 配座の値と精度よく一致し た。現在、同位体種や他の異性体の測定に取り組んでいる。

2. CH₃OC(O)N₃のスペクトル CH₃OC(O)N₃は Kakar と Quade が Stark 変調型マイクロ波分光 法によって 18-36 GHz の周波数領域を測定されており、N₃基と CH₃O 基が C=O 結合に対して *syn-syn* 配座が最安定構造であることが報告されている[2]。今回は報告されている遷移周波数 に加え、さらに低周波数側のラインも測定した。プログラム XIAM を用い、A-E 分裂を解析 することで $J=3 \leftarrow 2$ から $J=8 \leftarrow 7$ までの A 状態 21 本、E 状態 16 本の *a*-type *R*-branch の遷 移を帰属した。メチル基の内部回転を加味したハミルトニアンにより、最小 2 乗法解析を行 い、回転定数と内部回転障壁 V₃を決定した。この実験値は Stark 変調型マイクロ波分光法に よる実験値よりも精度が高くなった。しかし、観測されたスペクトルは 3 個の ¹⁴N 核スピン が複雑に相互作用しているため、超微細構造の解析まで至らなかった。3 個の ¹⁴N 核の超微細 構造を取り入れたハミルトニアンとその最小二乗法解析を行うプログラムが必要である。ま た、今回得られたスペクトルの強度は、他の異性体を測定には困難であった。合成収率の向 上や、混合ガスに十分に試料を注入できる方法を模索している。







Table Observed and calculated spectroscopic constants

| | CH ₃ OC(O)NCO | | CH ₃ OC(O)N ₃ | | | |
|------------------------|--------------------------|--------------------|-------------------------------------|---------|--------------------|--|
| | Obs. ^a | Calc. ^b | Obs. ^a | Obs.° | Cale. ^b | |
| A /MHz | 11030.018(8) | 11011.7181 | 10701.9736(9) | 10702 | 11012.9196 | |
| B /MHz | 1417.6362(11) | 1411.1183 | 1568.6668(26) | 1568.66 | 1410.0667 | |
| C /MHz | 1266.5552(10) | 1260.7082 | 1380.1604(25) | 1380.22 | 1259.8850 | |
| Δ_J /kHz | 0.122(13) | 0.119 | | | | |
| Δ_{JK} /kHz | 3.85(12) | 2.49 | | | | |
| V_{3}/cm^{-1} | 419.837(54) | 450.273 | 398.42(64) | 400(10) | 362.98 | |
| χ _{aa} /MHz | 2.991(57) | 2.912 | | | | |
| | | | | | | |

Fig.3 Observed spectra of the $J K_{-1} K_{+1} = 716$

← 615 transitions for CH₃OC(O)N₃ 【参考文献】 a) ():1o, b) MP2/cc-pVTZ, c) ref. [2]

H. Li, Z. Wu, D. Li, H.Wan, J. Xu, M. Abe, X. Zeng, *Chem. Commum.*, **53**, 4783-4786 (2017)
R. K. Kakar, C. R. Quade, J. Chem. Phys., **72**(7), 4123-4131 (1980)