2P019

窒素分子とエチレンスルヒドおよびジメチルスルヒドとの分子錯体の フーリエ変換マイクロ波分光(第2報)

(神奈川工科大¹・総研大²) 〇岩野 $+ \frac{1}{2}$ ·川嶋良章¹・廣田榮治²

FTMW spectroscopy on the N₂-ES and N₂-DMS complexes (Kanagawa Inst Tech¹, Grad Univ Advanced Studies²)

OSakae Iwano¹, Yoshiyuki Kawashima¹, Eizi Hirota²

【序】近接距離における分子間力の詳細を明らかにするため、対称性の高い分子としてジメ チルエーテル(DME)、ジメチルスルヒド (DMS)、エチレンオキシド (EO)、エチレンスル ヒド (ES)を選び、希ガス (Rg)、CO、N₂、CO₂との2分子錯体をフーリエ変換マイクロ波 (FTMW)分光法により系統的に研究してきた。¹⁾前回 N₂を含む分子錯体として¹⁵N₂-ES、 ¹⁵NN-ES、¹⁵N₂-DMS、¹⁵NN-DMS の回転スペクトルを測定・帰属し、N₂-ES と N₂-DMS 錯体 ともに N₂分子は ES や DMS の重原子平面 CSC に対して垂直に配位していることを報告し た。²⁾ 錯体の最適化構造は (図 1、図 2)示した通りで、N₂分子を含む対称面は N₂-ES では *a-b*面、N₂-DMS では*a-c*面であった。今回 ¹⁴N₂-ES、¹⁴N₂-DMS の*ortho*と*para*の帰属、*eQq* の解析と DMS の 2 つのメチル基による内部回転分裂から V₃を解析すること、量子化学計算 と比較することを目的とした。



Fig.1 Molecular structure of the N2-ES



【実験】市販の ES あるいは DMS 0.5%を 1.5%の N₂と混合し、アルゴンで希釈した。背圧を 3~5 気圧として、5~25GHz の周波数領域を 0.25MHz 毎に 20 回積算して、掃引した。精密測 定は積算回数 100~1000 回で行った。

【結果と考察】<u>1. N₂-ES のスペクトル</u> b型 R 枝遷移 $J = 1 \leftarrow 0 \sim 9 \leftarrow 8$ 、Q 枝遷移 $J = 1 \sim 8 \approx$ 測定し、¹⁴N₂-ES ortho と para において b 型遷移をそれぞれ 20 本、32 本測定帰属した。いず れの錯体においても a 型遷移は測定できなかった。非対称コマのハミルトニアン(A-reduced) を用い、最小二乗法で回転定数、遠心力歪定数、核四重極子定数を求めた(表 1)。¹⁴N₂-ES ortho に対する標準偏差が大きいのは、¹⁴N₂-ES para に比べて超微細構造(hfs)による分裂の本数 が多く解析が困難なためである。N₂-ES 内の r_s (N=N)結合距離は¹⁴N₂-ES,

¹⁵N₂-ES で、それぞれ 1.071 (5) Å, 1.057 (5) Å となり、N₂自由分子の *r*₀ (N≡N) =1.10071 Å より も短い。

	¹⁴ N ₂ -ES (ortho)	$^{14}N_2$ -ES (para)	$^{15}N_2$ -ES (ortho)	¹⁵ N ₂ -ES (para)	¹⁵ NN-ES (inner)	¹⁵ NN-ES (outer)
A /MHz	7534.185 (35)	7531.58597 (83)	7495.41850 (43)	7497.38297 (48)	7512.04530 (50)	7518.52168 (80)
B /MHz	1658.611 (43)	1658.44634 (44)	1588.72568 (33)	1588.81347 (32)	1631.7179 (60)	1613.3913 (16)
C /MHz	1516.320 (30)	1516.24088 (48)	1456.34945 (35)	1456.36435 (33)	1492.98395 (57)	1477.8686 (14)
⊿ _J /kHz	7.3 (13)	8.4398 (24)	7.845 (35)	7.8668 (22)	8.1168 (35)	8.2386 (14)
Δ_{JK} /kHz	8.9 (19)	8.778 (24)	6.564 (11)	9.156 (11)	9.718 (14)	8.416 (37)
Δ_K /kHz	13.9 (10)	8.38 (16)	16.832 (38)	26.961 (42)	17.99 (10)	18.04 (15)
δ_J /kHz	4.20 (12)	0.44489 (28)	0.8076 (10)	0.81638 (86)	0.8494 (14)	0.857 (39)
δ_K /kHz	3.76 (72)	3.73 (11)	13.28(13)	14.41 (12)	15.32 (27)	15.15 (76)
χ _{aa} / MHz	-0.587 (13)	-0.5872 (25)			-0.6217 (22)	-0.5830 (15)
χ_{bb} , χ_{cc} / MHz	-3.400 (29)	-3.7028 (40)			-3.6732 (37)	-3.7868 (26)
$N_{(b-type)}/-$	20	32	44	44	26	22
σ/ kHz	49.6	4.7	2.8	3.1	2.6	3.3

Table 1 Molecular constants of the ¹⁴N₂-ES, ¹⁵NN-ES, and ¹⁵N₂-ES

2. N_2 -DMS のスペクトル c 型遷移を ${}^{14}N_2$ -DMS ortho と para でそれぞれ 28 本と 22 本測定 帰属した。いずれの錯体においても a 型遷移は測定できなかった。 ${}^{14}N_2$ -DMS ortho と para、 ${}^{15}NN$ -DMS inner と outer のスペクトル解析は、eQq の分裂パターンを予測し、メチル基内部 回転による分裂を考慮して行った。S-reduced ハミルトニアンを用い、最小二乗法で ${}^{14}N_2$ -DMS の ortho、para の回転定数と遠心力歪定数、核四重極子定数を求めた。para 以外は高次の遠 心力歪定数 H_{JK} , H_{KJ} を加える必要があった。 ${}^{14}N_2$ -DMS ortho の標準偏差が大きいのは ${}^{14}N_2$ -DMS para に比べて超微細構造 (hfs)による分裂の本数が多く、メチル基内部回転による 分裂も加わって解析を困難にしたためである。

3. 類似錯体との比較

類似錯体を含めて NBO 解析を行い、CT を 計算した。電荷移動による安定化エネルギ ーCT(= $\Delta E \sigma \sigma^*$)と結合エネルギー E_B との 相関を図3に示す。安定化エネルギーCTと 結合エネルギー E_B の間には良い相関のある ことが分かった。図3より、CO₂を含む分子 錯体で安定化エネルギーと結合エネルギー が大きいことから分子間での電荷の移動が 起こりやすく、結合が強いと考えられる。 Ar、N₂、CO を含む錯体の順に E_B と CT が 漸増していることが分かる。



Fig.3 Relationship between the charge transfer energy CT and the binding energy E

【文献】¹⁾Y. Kawashima, A. Sato, Y. Orita, and E. Hirota, J. Phys. *Chem. A* **116**, 1224 (2012). ²⁾ 第 16 回分子分光研究会(2016)東京