4P096

チオフェノールのマイクロ波分光

(上智大理工1,神奈川工大2,東大院農3)

城野 亮太 3、日野亜矢子 1、○恩田 正雄 1、畳谷 仁男 2、川嶋良章 2

【序】チオフェノールの SH 基内部回転運動については、Larsen らにより遠 赤外領域のねじれ振動数が測定され、その分裂より回転障壁が V<sub>2</sub>=267 cm<sup>-1</sup> と報告されている[1]。Johansson らはシュタルク変調型マイクロ波分光によ り平衡平面構造を報告している[2]。我々はこれまでフーリエ変換マイクロ波 分光 (FTMW) を行い、スペクトル線の分裂より SH 基の内部回転ポテンシ ャルについ報告してきた[3]。本研究では8種の同位体についてスペクトル線 の分裂を詳細に測定し内部回転ポテンシャルおよび分子構造に関する知見を 得ることを目的とした。

【実験】測定周波数領域は 5~20 GHz である。加熱ノズルに試料を詰めて、常温で Ar との混合 気体を押し圧 1 気圧でマイクロ波伝播方向に分子線として噴射した。親分子、<sup>34</sup>S 種、7-d 種(SD) および 6 個の <sup>13</sup>C 種を測定した。SD 種は重メタノールとの交換反応により合成し、他の同位体種 は天然存在比で測定した。測定は神奈川工科大学の FTMW 分光器を用いた。

【結果と考察】フェノールの OH による回転スペクトル線の分裂は MS グループ G<sub>4</sub>の A<sub>1</sub>(基底、+状態とよぶ)と B<sub>2</sub>状態(一)によるものとされ ている[4]。Pedersen らは b 型遷移の分裂(~111MHz)より回転障壁 を V<sub>2</sub>=1175(20)cm<sup>-1</sup>と報告している[5]。

チオフェノールノの  $V_2$ はフェールの約 1/4 であり、同様の解析 より b 型遷移には数 GHz の大きな分裂が、a 型は 1MHz 程度と 予想された。すでにノーマル種、<sup>34</sup>S 種、1 位と 4 位の <sup>13</sup>C 種の a 型遷 移については分裂幅 1 MHz 以下の 2 重帯を測定している。それらには 強度交替(10:6)が観測され、G4 モデルを支持するものであった。

残り4個の<sup>13</sup>C種およびSD種では分裂が見られなかった。

SD種のb型遷移(R,Q 枝とも)分裂幅 22.23 ±1.5MHz の回転量子数にほとんど依存しな い2重帯として観測された。そうち6本に ついては重水素核による超微細構造が測 定され核四極子結合定数を表 1 のように 決定した。平面構造および SD 結合方向を 主軸(z)と仮定すると $\chi z$ は通常の値であっ たが、非対称度がやや大きいようである。



13488.3 MHz

η

·										
Table1	Quad	rupole	coupling							
constans of $C_6H_5SD$										
A/MHz		5488.87(12)								
<i>B</i> /MHz		1549.23(1)								
C∕MHz		120	9.257(8)							
<i>X</i> aa∕MHz		-0.023(43)								
Xbb−Xcc/	MHz	0.	27(10)							
Xx∕MHz		-	0.026							
<i>X</i> y∕MHz		(	0.148							
<i>X</i> z/MHz		_	0.122							

0.65





測定された遷移周波数(2重帯は平均値)を通常の非対称コマ分子のハミルトニアンで合わせる ことはできなかった。 $V_2$ ポテンシャルを仮定した内部回転運動の摂動計算により、表2の分子定 数を決定した。親分子については a-および b-型遷移の帰属には疑義はないが、かなりの遷移につ いて測定周波数との残差は測定精度を越えている。回転状態間の反発がみられ、新たな相互作用 項の導入を検討している。また、2位と6位の <sup>13</sup>C 種および3位と5位の <sup>13</sup>C 種でも同様な反発 が起きていることが分かった。現段階では、分子は $C_2v$ 対称性を持つ平面平衡構造をとり、SH の a 軸周りの内部回転運動と分子の回転の相互作用は大きく、8種の原子の r<sub>s</sub>座標より構造を議論 することはできない。

	normal	SD	34S	C(1)	C(2)	C(3)	C(4)	C(5)	C(6)		
A/	5588.917	5492.494	5586.3	5588.8	5501.5	5494	5589.0	5496	5500.5		
MHz	(56)	(17)	(31)	(36)	(67)	(11)	(31)	(11)	(67)		
В/	1577.762	1549.210	1530.810	1576.749	1577.566	1564.74	1551.652	1564.90	1577.523		
MHz	(21)	(11)	(40)	(51)	(98)	(16)	(41)	(16)	(98)		
C/	1231.070	1209.2217	1202.318	1230.512	1226.681	1218.94	1215.117	1219.21	1226.505		
MHz	(20)	(10)	(37)	(47)	(90)	(15)	(38)	(15)	(91)		
$\Delta/u Å^2$	-0.2189(43)	-0.29205	-0.2687	-0.2405	-0.2267	-0.3617	-0.2180	-0.3870	-0.1931		
σ /kHz	59.5176	0.0197	2.5411	3.634	6.567	18.11	2.37	18.11	6.567		
a-type	32	21	19	20	20	20	20	20	20		
Split /MHz	Doublet 0.1~0.8	No	Doublet 0.02~1.17	Doublet	No	No	Doublet	No	No		
b-type	116	18	-	-	-	-	-	-	-		
Split /MHz	1640	Doublet 22.14	-	-	-	-	-	-	-		
V <sub>2</sub> / cm <sup>-1</sup>	309.258 (14)	302.690 (34)	309.258(fixed)								
$\Delta E/$ MHz	820.7645	11.2282	820.7282	820.7634	819.5258	819.4145	820.7664	819.4145	819.5258		

Table2Molecular constants of thiophenol

(): 2.5 standard deviation,  $\Delta = \text{Ic-Ia-Ib}$ , -: not yet observed:

V=  $(1/2) V_2(1 - \cos 2\theta)$ ,

 $\Delta\,E:energy \ difference \ between \ +and \ -state_\circ$ 

[1]N.W.Larsen and F.M.Nicolaisen., J.Mol.Struct., 22(1974)29, [2]K.I.Johansson et al., Ark. Fys., 33(1966)313、
[3] 城 野 ら 、 分 子 構 造 討 論 会 1 P126(2005), 日 本 化 学 会 春 年 会 1E2-42(2006), [4]
C.R.Qude, J. Chem. Phys. 48(1968)5490, [5] T.Pedersen et al., J.Mol.Struct., 4 (1969) 59,