3P023

4 - ピリジニル フェニルアントラセン安定ラジカルの 基底および光励起状態でのスピン整列と磁気的性質

(阪市院理) 三原尚明,手木芳男

【序論】以前から本研究室では,光によって磁性を制御することができる機能性有機物質を開発す る為に,光励起高スピン状態を有する有機分子とその励起状態でのスピン整列についての研究を行っ てきた.そのような分子として,フェニルアントラセン 安定ラジカル系の分子があり,これらにお いては トポロジーによって励起状態のスピン整列が決定されることが実験により確かめられている. その一つであるフェニルアントラセン イミノニトロキシドラジカルの *para* 体である分子 1 (図 1(a))は,光励起により生成したアントラセン部位の励起四重項のスピンとラジカル部位のスピンとの 間の強磁性的交換相互作用により,*S*=3/2 の光励起高スピン状態を示す[1-3].

分子 1 を錯体の配位子として用いることができれば,配位子の光励起を利用したスピンクロスオー



【 分子軌道計算 】分子 1 と 分子 2 の分 子軌道計算を Gaussian 98 を使って密度汎 関数法(UB3LYP)でおこなった.図 2 に は計算でもとめた基底二重項状態と,光励起 四重項状態のスピン密度分布を示す.励起四 重項状態のスピン密度は Pyridinyl 基にま で広がっていることが分かった.また,計算 結果から分子 1,2 とも HOMO 軌道の下 に SOMO 軌道があり,4-Pyridinyl 基の バー錯体の磁性制御が期待できる.そこで,分子 1 へ 4-Pyridinyl 基を導入した分子 2(図1(b))を合 成し,ESR,時間分解ESR測定により,その基底 状態と励起状態の電子状態を明らかにし,得られた 結果を分子軌道計算と比較検討した.



導入により分子 2 は分子 1 より LUMO 軌道が 0.46 eV, HOMO 軌道と SOMO 軌道がそれぞれ 0.40 eV 安定化するという結果が得られた.また,分子 2 の励起四重項状態では、HOMO 軌道が分子1と比べて 0.16 eV 安定化していることが分かった.

【 測定 】試料を脱水,脱気した溶媒 Isopentane, Diethylether 2:3 に溶解させたものを用いて,通 常の ESR と時間分解 ESR 測定を行った.時間分解 ESR は,試料を YAG パルスレーザー(λ = 355 nm)で光励起させて,30 K で測定した. 【 結果と考察 】

図 3 に示す,室温で測定した分子 2 の 溶液 ESR スペクトルは,イミノニトロキシドラジカルに特有 の 7本線のスペクトルであった.シミュレーショ ンにより,g=2.0060, $A_{\rm F}({
m N_1})=0.90$ mT, $A_{\rm F}({
m N_2})$ = 0.43 mT であると求まった.これらの値は、分子 1 の値とほぼ同じであり,基底状態では Pyridinyl 基 にまでスピン密度が広がっていないという,分子軌 道計算の結果が裏付けられた.

図4 に分子 2 の(a)時間分解 ESR スペクトルと, (b)四重項を想定したシミュレーションを示す.これ らにより,分子 2 が光励起四重項状態をとることが 確かめられた.シミュレーションを用いてもとめられた スピンハミルトニアンパラメータは,S=3/2, g=2.0043,D=0.0220 cm⁻¹,E=0.0004 cm⁻¹で あった.一方,分子 1 のスピンハミルトニアンパラ メータは,S=3/2,g=2.0043,D=0.0235 cm⁻¹, E=0 cm⁻¹であり[1],分子 2 の方が約 6 %程 D 値 が小さくなっている.この事は,分子軌道計算で予測 された,4-Pyridinyl 基へのスピン密度の非局在化と よく対応している.3-Pyridinyl 基を導入した分子の 場合には,このような D 値の減少は見られなかった [4].

現在,この分子2を配位子として用いた錯体の形 成を試みている.





図 3 2 の溶液 ESR スペクトル (室温)



【参考文献】

[1] Y.Teki, S.Miyamoto, K.Iimura, M.Nakatsuji, and Y.Miura, *J.Am.Chem.Soc.*, 122, 984-985 (2000)

[2] Y.Teki, S.Miyamoto, M.Nakatsuji, and Y.Mimura, J.Am. Chem. Soc., 123, 294-305 (2001)

[3] Y.Teki, Polyhedron, **20**,1163-1168 (2001)

[4] 分子構造討論会 2005 年 3P024