生体分子の円二色性スペクトルに関する理論研究: SAC-CI ChiraSAC study

(量子化学研究協会研究所) 〇宮原 友夫、中辻 博、中嶋 浩之、黒川 悠索

Theoretical study of the circular dichroism spectroscopy of biomolecules: SAC-CI ChiraSAC study

(QCRI) OTomoo Miyahara, Hiroshi Nakatsuji, Hiroyuki Nakashima, Yusaku I. Kurokawa

【序】円二色性(CD)スペクトル[1]は、キラル分子を同定するだけでなく、コンフォメーションを 決定するのに用いられる。これは、エネルギー障壁の小さい一重結合周りの回転に対して、CD スペクトルは鋭敏に反映するためである。また、溶媒中や蛋白質に取り込まれたキラル分子の CD スペクトルは、フリーの CD スペクトルと異なる。従って、薬剤が蛋白質に取り込まれるかどう かを CD スペクトルにより観測することができる。この CD スペクトルには、薬剤と蛋白質との 相互作用が含まれているため、この CD スペクトルが変化する理由を明らかにすることができれ ば、これまで以上に多くの情報を CD スペクトルから得ることができる。しかし、実験のみから では CD スペクトルの吸収の強度・位置・符号などの意味を理解するのは困難であり、理論計算 による解析が必要である。

薬剤と蛋白質のような弱い相互作用を CD スペクトルから理解するためには、SAC-CI 法[2-4] のように信頼性の高い励起状態理論が必要である。これまでにも SAC-CI 法は光合成反応中心、 ヒトの視覚レチナール蛋白質などに応用されて、光生物科学の解明に大きく寄与してきた。そこ

> SAC-0 実験

> > 300

250

で、我々は、生体分子中の弱い相互作用を解析するため、 CD スペクトルから分子情報を取りだす分子技術「キラサク」 を Gaussian 中に構築している[5,6]。

【ジエン・ステロイドの CD スペクトル】植物から単離さ れ香料として利用されている B-phellandrene の CD スペク トルを図1に示している。SAC-CI CD スペクトルはキラル 炭素に結合しているイソプロピル基と 6 員環の歪みによっ て変化する実験 CD スペクトルをよく再現している。

ステロイドの CD スペクトルを図 2 に示す。テストステ ロンとプロゲステロンの構造は殆ど同 じであるにもかかわらず、その実験 CD スペクトルは大きく異なる。SAC-CIの 結果はステロイドの環の歪みや側鎖の 回転などで変化する実験 CD スペクト ルの特徴をよく再現している。これら は、蛋白質とステロイドとの弱い相互 作用を研究するための基礎となる結果 である。



【DNA 中のスタッキング相互作用】ある特定の塩基配列を持つ DNA は、右巻きと左巻きの安定 な二重螺旋構造が存在する。左巻きの DNA(Z-DNA)の CD スペクトルには、295 nm に特徴的な

負の符号の吸収が現れる。SAC-CIによる理論研究から、こ の吸収が核酸塩基対間のスタッキング相互作用によること を明らかにした[9]。本研究では、このスタッキング相互作 用が CD スペクトルに与える効果を明らかにするために、核 酸塩基対間の距離及び角度を変化させたときの CD スペク トルを計算した[10]。

図3はZ-DNAのX線結晶構造から取り出した4量体モデ

ルを用いて計算した。図4は核酸塩 基対間の距離 R が変化したときの SAC-CI CD スペクトルを示してい る。SAC-CI CD スペクトルは、実 験構造(ΔR=±0.0)のとき、実験と よく一致し、距離 R が短くなって も長くなっても、295 nm の負のピ ークの強度が弱くなる。距離 R を 伸ばすと、距離以外は Z-DNA の構 造をしているにも関わらず、 B-DNA の実験 CD スペクトルに近 づくことから、295 nm の強い負の ピークは核酸塩基対間のスタッキ ング相互作用によることが明らか になった。図5は片方の核酸塩基 対を回転させたときの SAC-CI CD スペクトルを示している。295 nm の負のピークは、回転によっても 弱くなることが明らかになった。

【謝辞】本研究成果は、自然科学 研究機構 計算科学研究センター の利用により得られたものであり、 深く感謝いたします。





[参考文献] [1] Beroya, N.; Nakanishi, K.; Woody, R. W. Circular Dichroism: Principles and Applications, 2nd ed,; Wiley-VCH, New York, (2000). [2] Nakatsuji, H.; Hirao, K.; *J. Chem. Phys.* **1978**, *68*, 2053, Nakatsuji, H.; *Chem. Phys. Lett.* **1978**, *59*, 362.; **1979**, *67*, 329, 334; *Bull. Chem. Soc. Jpn.* **2005**, *78*, 1705. [3]. Ehara, M.; Hasegawa, J.; Nakatsuji, H.; Theory and applications of Computational Chemistry, The First 40 Years, Elsevier Oxford, 2005; p1099. [4] SAC-CI homepage. http://www.qcri.or.jp/sacci/ (16/12/2012). [5] Miyahara, T.;. Nakatsuji, H.; *J. Phys. Chem. A* **2013**, *117*, 14065. [6] Miyahara, T.;. Nakatsuji, H.; Wada, T.; *J. Phys. Chem. A* **2014**, *118*, 2931. [7] Gross, K.P.; Schnepp O; *J. Chem. Phys.* **1978**, *68*, 2647. [8] *Jasco Report*, **1995**, *37*, 8. [9] Miyahara, T.;. Nakatsuji, H.; Sugiyama, H.; *J. Phys. Chem. A* **2013**, *117*, 42. [10] Miyahara, T.;. Nakatsuji, H.; *J. Phys. Chem. A* **2015**, *119*, 8269.