# 1P112 分子シミュレーションによるカーボンナノチューブと 多環芳香族アンモニウム誘導体の複合体の電気伝導特性の解析 (豊橋技術科学大学)

福岡昭一、前田躍、塚本貴志、早野薫、香村郁代、栗田典之

#### 【序】

カーボンナノチューブ(CNT)は、機械的、電気的に優れた特性を持ち、様々な材料への応 用が提唱されている[1]。しかし、CNT 間の van der Waals 相互作用により、様々な構造を持 った CNT が束になりバンドル構造を形成してしまい、同じ構造と特性を持つ CNT を単離 することが困難となっている。実験[2] により、多環芳香族アンモニウム誘導体が CNT の 表面に吸着し、CNT の水中分散化を可能にすることが見出された。例えば、Fig. 1(a)(b) に 示すアンモニウム誘導体は CNT を水中分散化させないが、Fig. 1(c)(d) に示す 3 あるいは 4 個の 6 員環を含むアンモニウム誘導体は、CNT を水中分散化させた。しかし、これらの誘 導体がどのように CNT を水中分散化させるかは未解明である。本研究では、CNT とこれら の多環芳香族アンモニウム誘導体の複合体の安定構造を決定し、CNT と誘導体間の相互作 用機構を電子レベルで明らかにした。その結果を基に、新規の誘導体を提案し、CNT との 結合特性を解析した。また、CNT の電気伝導特性が誘導体付加によりどの程度変化するか を解析し、CNT をベースとしたナノスイッチングデバイスの可能性を検討した。

### 【計算手順の詳細】

CNT として、長さ 20 Å、金属の性質を持つ (6,6) CNT、及び半導体の性質を持つ(10,0) CNT を作成した。多環芳香族アンモニウム誘導体の構造は、密度汎関数 (DFT)法を用いて最適 化した。その際、汎関数には GGA の RPBE、基底関数には DNP を用いた。次に、ドッキン グプログラム AutoDock4 を用い、誘導体を CNT に付加し、複合体の候補構造を複数個作成 した。各候補構造に対し、誘導体の構造のみを古典分子力場 AMBER99 を用いて最適化し、 そのエネルギーを比較することにより、最安定な複合体構造を決定した。さらに、複合体 の安定構造をより高精度に得るため、誘導体の構造のみを DFT 法を用いて最適化し、真空 中での複合体の安定構造を決定した。また、水中での特性を解析するため、複合体の周囲 に 8 Å の厚さで水分子を付加し、水分子の位置のみを TIP3P 力場を用いて最適化し、水中 での複合体の安定構造を決定した。最後に、真空中及び水中で求めた複合体の構造に対し、

### 【計算結果と考察】

DFT 計算によって得られるハミルトニアンを基に、非平衡 Green 関数を作成し、電気伝 特性計算プログラム[3]を用い、CNT と誘導体の複合体の真空中及び水中構造に対する電気 伝導特性を解析した。DFT 計算の際、複合体表面から 8 Å 以内の全ての水分子を考慮する ことは不可能であるため、複合体の周囲 3.5 Å 以内に存在する水分子のみを考慮した。また、 (6,6)及び(10,0)の CNT は、軸方向に周期性を持つため、CNT の両側を電極と見なし、電極部分と導体部分を含めた長さ 45 Å の CNT の構造を作成した。(10,0) CNT+L1 の真空中及び水中での最適化構造を Fig. 2 に示す。

(10,0) CNT + Lx 複合体の最適化構造に対し、電子の透過関数を計算した結果を Figs. 3、4 に示す。電極のフェルミレベルは-6.2 eV であり、その付近の透過確率がほぼ 0 であるため、 (10,0) CNT+Lx は半導体の特性を持つと結論できる。この結果は、(10,0) CNT に対する実験 結果を定性的に再現している。また、複合体の電気伝導特性は、水分子が付加しても、大 きな影響を受けないことが分かった。これは CNT の疎水性のため、CNT の周囲 3 Å 以内に は水分子が存在せず、誘導体の周囲のみに水分子が存在するためであると思われる。

金属的な特性を持つ(6,6) CNT に対する結果は、当日のポスターで発表する。



Fig. 1 Optimized structures of pyrene-carrying ammoniums investigated in the experiments [2]



Fig. 2 Optimized structures for (10,0) CNT+L1 in vacuum and water



## 【参考文献】

- [1] S. Iijima et al., Nature 1993, 363, 603. [2] Y. Tomonari et al., Chem. Eur. J., 2006, 12, 4027.
- [3] V. Meunier, et al., J. Chem. Phys. 2005, 123, 024705