3P087

グラフェン表面とエチレンカーボネートの相互作用と拡散挙動 (北海道大院・歯¹, 北海道大院・総合化²)<u>阿部 薫明¹</u>, 亘理 文夫¹, 田地川浩人²

Interaction and diffusion behaviors of Ethylenecarbonate on Graphene Surface (Hokkaido Univ.) <u>Shigeaki Abe</u>, Fumio Watari and Hiroto Tachikawa

■諸言■

カーボン材料、リチウム (原子およびイオ ン)および溶媒分子の相互作用は、リチウム 2次電池、燃料電池、およびイオンセンサー 工学など様々な分野で重要な役割を演じる。 特に、機能性カーボンナノチューブと溶媒分 子との相互作用は、ナノスケールのバイオセ ンサーとして、今後の発展が見込まれる重要 な相互作用であり、いくつかの研究が行われ ている。また、カーボン負極材料とリチウム およびエチレンカーボネート(EC)との3元 系の相互作用(図1参照)の解明は、高性能 のリチウム2次電池の開発において、避けて は通れない課題である。しかしながら、これ らの相互作用についての情報は、系が複雑で ある故、現在のところほとんどない。本研究 では、密度汎関数法およびアブイニシオMD



図1 カーボン負極材料とリチウムおよびエチレン カーボネート(EC)との3元系の相互作用

(AIMD)法を用いて、グラフェン、溶媒分子、およびリチウムイオン(原子)との相互作用を 理論的に研究した[1,2]。特に本講演では、溶媒和されたリチウムイオンの電子授受に伴う、 溶媒和構造および電子状態の変化を AIMD 法で追尾した結果について報告する。

■計算方法■

リチウムイオンの溶媒和構造 Li⁺(EC)_n (*n*=0-6)を、B3LYP/6-311++G (d, p)法で最適化し、結合エネルギーを 計算した。この計算により、リチウム イオンへの EC 分子の配位数を決定し た。次に、Li⁺(EC)_n (*n*=1-4)の電子捕 捉化ダイナミクスを、direct AIMD 分 子動力学計算により行った[**3-5**]。



solvent re-orientation



まず、リチウムイオンの溶媒和状態を 10K の 温度で3 ps 熱浴状態とし、構造および初期運 動量ベクトルを発生させた。この計算は、 B3LYP/6-31G(d) レベルで行った。これらの構 造(核座標)および運動量ベクトルを各原子 の初期条件とし、垂直電子付加した中性ポテ ンシャル面上でのトラジェクトリー計算を行 った。

■結果と考察■

リチウムイオン-EC4配位錯体の電子捕捉後 のポテンシャルエネルギーおよび分子間距離 の時間発展を図3に示す。ポテンシャルエネ ルギーは、電子捕捉後に急激に低下する。こ れは、リチウムイオンから原子へと変化した (Li⁺→Li)ことにより、溶媒和構造が、急激 に変化したためである。分子間距離の経時変 化より、一つのEC分子がリチウムの接近する (R₁の低下)のに対して、3つのEC分子は、 急激に遠ざかる(R₂, R₃, および R₄の変化)。最 終的には、リチウム原子は1つのEC分子と強

く結合し、イオン対を形成する(図4)。こ れらの計算結果に基づき、反応のモデルを構 築した。

 Abe, S.; Watari, F.; Tachikawa, H., Jpn. J. Appl. Phys. 2012, 51, 01AH07.
Abe, S.; Nagoya, Y.; Watari, F.; Tachikawa, H., Jpn. J. Appl. Phys., 2010, 49, 06GJ131.
Tachikawa, H., J. Phys. Chem. C,

2011, 115, 20406.

[4] Tachikawa, H., *Chem. Phys. Lett.*, 2011, 513, 94.

[5] Tachikawa, H. ; Fukuzumi,T., *Phys.Chem.Chem.Phys.*, **2011**, 13, 5881.



図 3. 溶媒和されたリチウムイオンの電子捕捉後の
経時変化: (A) ポテンシャルエネルギー、
(B) 結合距離



図4. 溶媒和されたリチウムイオンの電子捕捉 前後の構造変化