フェロセニウム系イオン液体の構造に関する理論的研究

(京大院工¹、京都大学 触媒・電池元素戦略ユニット²) 〇野口純樹¹, 佐藤啓文^{1,2}

Theoretical study on the structure of ferrocenium-based ionic liquids (Dept. Molecular Engineering, Graduate School of Engineering, Kyoto University¹, ESICB, Kyoto University²) OJunki Noguchi¹, Hirofumi Sato^{1,2}

【序】

イオン液体は室温で液体として存在する塩を指し、一般に耐熱性、不揮発性、導電性などの有 機溶媒にはない多彩な特徴を持つことが知られている。中でも、フェロセニウム系イオン液体は

Fe(III)に由来する特徴的な磁性を持つことが確認されて おり、磁気メモリ等への応用が期待されている^[1]。Fig. 1 のように、弱磁場中でイオン液体を冷却して凝固させた場 合はχTの上昇が小さいのに対し、強磁場中ではχTが大き く上昇する。弱磁場中の凝固では多結晶が生成し、強磁場 中では配向の整った単結晶が得られることが確かめられ ており、フェロセニウムカチオンが磁気異方性を持ってい るために強磁場中においては磁場の向きに沿って分子の 配向が揃うと考えられている。本研究ではその異方性に着 目し、理論計算から融点付近のイオン液体の液体構造の解 析を行う。



[butyloctamethylferrocenium][TFSA]の温 度磁化率曲線 (融点 299K)^[1]

【計算方法】

[Fe(Cp)₂]⁺、[TFSA]⁻についてそれぞれ孤立系で構造最適化を行った。基底関数は DZVP、計算方法は B3LYP 法を用い、Gaussian 09 で計算を行った。[Fe(Cp)₂]⁺に関しては GAMESS を用いて CASSCF 計算を行い、Spin-Orbit Coupling と 1.0T の外部磁場の影響を加えた波動関数を得た。

また、RISM-VV 計算を行い、液体中での各イオンの動径分布を求めた。それぞれの CH と CF₃ は united atom として扱い、温度は 430K(融点 405K^[2])、数密度は 2.183×10⁻³Å⁻³とし、各サイトの 電荷は MK 電荷を用いた。

【結果と考察】

[Fe(Cp)₂]⁺、[TFSA]⁻の最適構造 を Fig. 2 に示す。[Fe(Cp)₂]⁺は 2 つの Cp 環の配座について重なり 型とねじれ型の 2 通りが考えら れるが、重なり型が最安定構造と なり、ねじれ型は 0.4 kcal/mol 不 安定であった。



また、[Fe(Cp)₂]⁺の最高占有軌道では Fe の d_{xy}と d_{x2-y2}の 2 軌道が縮退しており、3 電子が占有す る $^{2}E_{e}$ 状態をとっていることが分かった。

次に、[Fe(Cp)₂]⁺の CASSCF 計算を行った。Active space は 2 軌道 3 電子とし、擬縮退した 2 状 態を状態平均して計算した。外部磁場を i 軸方向(i = x, y, z)から印加したときの最安定状態の相対 エネルギー ΔE_i と応答するスピンの期待値 $\langle S_i \rangle$ を Table 1 に示す。z 軸方向から磁場がかかった時

が最も安定化が大きく、この結果からz軸が磁化容易軸で あることが分かった。これは磁化率測定の実験で得られた 容易軸方向と一致している。また、x, y 軸方向の磁場にス ピンが全く応答しないことからスピンは外部磁場の方向 に因らず容易軸方向に向いていることが明らかになった。

外部磁場に対す	するカチオンの	り応答
磁場の方向 <i>i</i>	ΔE_i (cm ⁻¹)	$\langle S_i \rangle$
x	0.00	0.0

 $\langle S_i \rangle$

0.00

0.00

0.50

Table 1

y

 \boldsymbol{Z}

Table 2 には RISM-VV 計算に用いた各サイトの電荷を 示し、計算の結果から得られた Fe-TFSA 各サイト間と CH-TFSA 各サイト間の動径分布関数をそれぞれ Fig. 3 と Fig. 4 に示した。グラフから Fe、CH 共に最も近接してい るのは O 原子であることが分かった。両者を照らし合わ せると、Feから3.5Åのショルダーの部分ではx,y軸方向 から、Feから5Åのピークの部分ではz軸方向からO原子 が接近していると推測することができる。



0.00

-0.46



Fig. 3. Fe から TFSA 各サイトの動径分布



Fig. 4. CH から TFSA 各サイトの動径分布

【文献】

[1] Y. Funasako, T. Mochida, T. Inagaki, T. Sakurai, H. Ohta, K. Furukawa, T. Nakamura, Chem. Commun., 2011, 47, 4475 - 4477.

[2] T. Inagaki, T. Mochida, M. Takahashi, C. Kanadani, T. Saito, D. Kuwahara, Chem. Eur. J. 2012, 18, 6795 - 6804.

[3] X. Zhong, Z. Liu, D. Cao, J. Phys. Chem. B 2011, 115, 10027–10040.