## スピン選択的化学反応と量子計測の実験的検証

(埼玉大院・理工<sup>1</sup>, オックスフォード大学, 物理理論化学研究所<sup>2</sup>, アリゾナ州立大学<sup>3</sup>) 〇前田 公憲<sup>1</sup>, 須田 綾香<sup>1\*</sup>, ホーア ピーター<sup>2</sup>, ガスト デバンス<sup>3</sup>, リデル ポール<sup>3</sup>

## Experimental test of the quantum measurements in spin-selective chemical reactions of radical pairs.

(Saitama University<sup>1</sup>, University of Oxford<sup>2</sup>, Arizona state University<sup>3</sup>) Kiminori Maeda<sup>1</sup>, Ayaka Suda<sup>1\*</sup>, Peter Hore<sup>2</sup>, Devens Gust<sup>3</sup>, Paul Liddel<sup>3</sup> \*Present affiliation: Nara Institute of Science and Technology(NAIST).

【序論】 ラジカル対とは2つの電子スピンが離れて存在している状態の事である.例 えば化学コンパスのモデル分子としての研究に用いられている

Carotenoid-Porphyrin-Fullerene (CPF) 三元 系では、逆電子移動反応が図1に示すよう に、スピン状態選択的に Singlet より起こる. スピン選択的化学反応速度定数を $k_s^{eff}$ と おいてラジカルの密度行列を $\rho = \begin{pmatrix} \rho_{SS} & \rho_{ST} \\ \rho_{TS} & \rho_{TT} \end{pmatrix}$ とすると、Singlet の状態密度 $\rho_{SS}$ は $\frac{\partial \rho_{SS}}{\partial t} = -k_s^{eff} \rho_{SS}$ と書ける、一方で非対角

項 $\rho_{ST}$ , $\rho_{TS}$ の挙動ついては,化学反応における 量子観測の有無の議論から3つのモデルが存 在する.

1)Haberkorn(従来型)モデル [1]:

 $\frac{\partial \rho_{ST}}{\partial t} = -\frac{k_S^{eff}}{2} \rho_{ST},$ 

2)Kominis (量子ゼノ効果モデル) [2] 3)Jones-Hore(量子観測)モデル[3-4]:

$$\frac{\partial \rho_{ST}}{\partial t} = -k_S^{eff} \rho_{ST}$$



Product states

図 1 ラジカル対の反応経路図





(2),(3)のモデルは、スピン選択的な化学反応が起こる際に、システムがラジカル対 のスピン状態を認識する際に、スピン状態の選択が量子状態ケット(波動関数)の観 測した状態への収縮を起こすであろうという考えに基づく.しかし、(2)のモデルは全 く現実的で無く、発表者らが示したその後の実験から明らかである[5].一方で、(3) は(1)と大きな違いがなく、反応に伴う電子スピンの位相緩和が2倍となる。さらに、 (3)は(1)は two site model における2つの極限であることが示された[4].その後 CPF 三元系のパルス EPR 実験において、(1),(3)の中間となる事を示し、(3)は必要条件 ではない事を明らかにした[6]が、現実的な数値を用いた理論計算による議論はされて こなかった。そこで本研究では具体的 な数値を用いた計算によって Haberkorn モデル(1)と Jones モデル (3)との関係を考察する.

【結果と考察】Two site model を Marcus 理論にあてはめて化学反応を 考えた. 横軸を溶媒の配向としてエネ ルギーを模式的に描くと図 2 の様にな る. 本系は逆転領域となることが知ら れており,活性化状態(RP1)で反応 が起こる為には adiabatic と nonadiabatic な遷移の両方が必要である. 以上の事を踏まえると,パラメータの 条件が決定する.

1)実験値 
$$k_s^{eff} \cong k_{21} \left( 1 - \frac{k_{12}}{k_s + k_{12}} \right)$$
  
= 1 × 10<sup>7</sup> s<sup>-1</sup>  
2)  $k_s^{eff}$ の温度依存のアレニウスプロ

ットカュら、  $\frac{k_{21}}{k_{12}} \cong \frac{[RP1]}{[RP2]} = e^{-\frac{E_a}{kT}} = 0.01$ 

3) Landau-Zener 理論を用いた考察 [7]から RP1 での反応確率は 50 %を 超えないので  $k_S \le k_{12}$ となる.

これらの条件下で two site model (図 3) を解いて得られた Singlet の確率



図3 Two site model と Single site model とを 比較して effective dephasing  $(\alpha)$ を求める.



図4 Singlet 確率密度の時間発展の計算結果  $k_s^{eff} = 1 \times 10^7, k_{12} = k_S = 2 \times 10^9,$ T = 230 K,  $k_{21} = 2 \times 10^7$ ,

密度の計算結果を図4に示す.この結果によると $k_{12} = k_s = 2 \times 10^9 s^{-1}$ の時最もJones モデルに近くなるが,量子計測の寄与はSingle site modelの計算結果と比較して, 30 %( $\alpha$ =0.3)を超えないと結論された. さらに先述の条件は実験の温度領域での溶媒 の回転としては小さすぎるため,この効果は考えにくく,リーズナブルな値 ( $k_{12} \simeq 10^{11}$ )を用いると,量子計測の寄与はほぼ完全に無くなり,Haberkorn のみと なり,実験結果[6]を支持する.

## **References :**

[1] R. Haberkorn, Mol. Phys., 32(1976)1491.

[2] I. K. Kominis, Phys. Rev. E, 80(2009)056115.

[3] J. A. Jones, P. J. Hore, Chem. Phys. Lett., 488(2010)90.

[4] J. A. Jones, K. Maeda, P. J. Hore, Chem. Phys. Lett., 507(2011)269.

[5] K. Maeda, C. J. Wedge, J. G. Storey, K. B. Henbest, P. A. Liddel, G. Kodis, D. Gust, P. J. Hore, C. R. Timmel, *Chem. Comm.* **47**(2011)6563.

[6] K. Maeda, P. Liddel, D. Gust, P. J. Hore, J. Chem. Phys., 139(2013)234309.

[7] Y. Georgieviskii, A. I. Burshtein, B. M. Chernobrod, J. Chem. Phys., 105(1996)3108.