3A02

光合成反応中心の初期電荷分離過程に伴う 立体構造変化:時間分解 EPR 法による解析

(神戸大院理¹, シカゴ大化学²) 小堀康博¹, Nina Ponomarenko² James R. Norris Jr.²

Time-resolved EPR study on cofactor geometries after primary charge-separation in the photosynthetic reaction center

(Kobe Univ.¹, Univ. of Chicago²) <u>Yasuhiro Kobori</u>¹, Nina Ponomarenko² James R. Norris Jr.²

【序】光合成反応中心(PRC)は、クロロフ ィル二量体からなるスペシャルペア(P)の 一重項励起状態から、複数の電子受容体に 次々と電子を伝達する膜タンパク質であ る。紅色細菌 Rhodobacter sphearoides に は、色素分子であるバクテリオクロロフィ ル(B), バクテリオフェオフィチン(H), お よびキノン分子(Q)が二回軸対称性を持っ た二つのブランチとしてポリペプチド鎖 にバインドしているが、このうちの A 経路 のみが電子伝達に使われることが古くから 知られており、この原因の解明に向けて 様々な基礎研究がなされてきた。A 経路で は、初期電荷分離状態とよばれる P⁺H_A⁻⁻ が効率よく生成する。近年では、この電荷 一分離状態の生成は、¹P^{*}B_AH_A → P^{+*}B_A⁻⁻H_A



Figure 1. Ground-state geometries of the A side cofactors in *Rhodobacter sphearoides*. *x*, *y* and *z* denote principal *g*-tensor axes in H_A^{-} . The dotted line shows a forward electron-tunneling route in the transfer integral, V_{BH} . Rotations of H_A^{-} along the *x*-axis after the primary CS could disrupt the route to weaken the coupling for the primary CR.

→ P⁺B_AH_A⁻⁻による段階的電子移動機構が有力となっている。¹上の各電荷分離ステップにおいて、マーカス理論に基づき電子的相互作用(それぞれ、¹V_{P*B}および V_{BH})²が議論されてきた (Figure 1)。例えば V_{BH}においては、B_Aの π *軌道と H_Aのメチル基による σ *軌道との重なりが 電子によるトンネリングのルートとして重要な役割を果たすと考えられている。³このような 光合成タンパク質による高効率な光エネルギー変換機構を解明するためには、P⁺H_A⁻⁻による 電荷再結合過程について、立体構造と電子的相互作用(V_{CR})を特徴付けることが極めて重要で ある。Michel-Beyerle ら⁴は、P⁺⁺H_A⁻⁻による三重項電荷再結合速度の解析を行い電子的相互作 用 V_{CR,T} = 0.85 cm⁻¹を報告した。しかしながら、初期電荷分離後にどのような立体構造変化 が起こり、それが V_{CR}にどのような効果を与えるかについては未解明である。我々は、時間 分解 EPR 法を用い、タンパク質中のキノン分子を還元処理した *Rhodobacter sphearoides* R26 に生成する初期電荷分離状態と、その再結合過程で生成する励起三重項状態 ³P*の時間 分解 EPR 信号を観測した。電子スピン分極の定量解析を行うことにより、P⁺⁺H_A⁻⁻不対電子軌 道の立体構造とその一重項再結合 P⁺⁻B_AH_A⁻⁻ → ¹P⁻B_AH_A (遅延蛍光) に対する電子的相互作用 V_{CR,S}を同時に求め、電荷分離構造が果たす電子的相互作用の役割を明らかにした。

【結果と考察】Figure 2a にレーザー照 射後 50 ns 後に観測された Rhodobacter sphearoides R26 の時間 分解 EPR スペクトルを示す。この信号 は中心付近 (Figure 2b)の A/E 型 (A はマイクロ波の吸収、E は放出を表す。) ⁵を示す電荷分離状態 P⁺⁻H_A⁻⁻と、スペク トル幅の広い A/E/E/A/A/E (Figure 2c) による励起三重項状態³P*の和として 説明される。P⁺H_A⁻による電荷分離状態 の立体構造と電子的相互作用を決定す るために、電荷再結合を起こすラジカ ル対 P⁺H_A⁻⁻の一重項–三重項スピン系 と再結合生成物である三重項スピン状 態³P^{*}について量子準位分布と量子コ ヒーレンスの発展を確率リュービル方 程式で表し、P⁺H_A⁻⁻および³P*両者につ いて EPR 信号(横方向磁化)とその径時 変化の再現を行った。量子論に基づく 解析 ^{6,7}から、次の点が明らかになった。

 初期電荷分離状態 P⁺H_A⁻⁻の一重 項−三重項(S-T₀)変換効率は、不対電子 によるスピン双極子間相互作用(*d*)の主 軸方向と、ラジカル P⁺と H_A⁻⁻が持つ超 微細結合テンソルの各主軸方向(Figure



Figure 2. a) Time-resolved EPR spectrum at 50 ns after the laser excitation of the quinone-reduced PRC of the *Rhodobacter sphearoides* R26 at 85 K. Computed spectra are displayed at 50 ns for $P^+ H_A^-$ in b) and for ${}^3P^*$ in c) with considering the quantum mechanical dynamics of the spin systems in which the hyperfine anisotropies and the spin-selective CR kinetics are considered applying geometries in Figure 1. The red line in a) is a sum of b) and c). d) Time-profiles (black solid line and dotted line) of the transient EPR signals measured at a center field position marked by a dotted arrow and at a higher field marked by a solid arrow in a), respectively. Corresponding calculated time-traces of the relative magnetizations are shown by the red and blue lines using 2J = -1.8 mT.

1の *x*, *y*, *z*)に依存して大きな異方性を生じることから、T₀状態を経た再結合過程で生成する ³P^{*}のスピン分極(Figure 2c)は P⁺H_A⁻⁻の立体配置に大きく依存する。

2) P⁺'H_A⁻⁻の横方向磁化は一重項–三重項間のエネルギー差を決める交換相互作用(2*J*)の大きさによって強い影響を受ける。⁵

以上の性質から、一重項および三重項電荷再結合速度をそれぞれ考慮し、初期電荷分離状態の立体配置と 2Jをパラメータとして、P⁺H_A⁻⁻および ³P^{*}両者の横方向磁化強度に対する外部磁場(Figure 2a)と、各磁場における遅延時間依存性(Figure 2d)を再現した。この結果、P⁺H_A⁻⁻ の立体配置は Figure 1 に示された基底状態の立体配置と大きな変化がないことが明らかになった。さらに電荷移動相互作用機構により、2Jの値(-1.8 mT)から、P⁺B_AH_A⁻⁻ \rightarrow ¹P^{*}B_AH_A (遅近光)に対する電子的相互作用 $V_{CR,S}$ =2.2 cm⁻¹が決定された。この相互作用エネルギーは、電荷分離後に軌道の重なりがわずかに増加したことを示しており、イオン対の生成でクーロン引力による微少な立体構造変化が起きたことが示唆される。

[文献]

- (1) Huang, L. B. et al. P. Natl. Acad. Sci. USA 2012, 109, 4851-4856.
- (2) Tanaka, S.; Marcus, R. A. J. Phys. Chem. B 1997, 101, 5031-5045.
- (3) Hasegawa, J. Y.; Nakatsuji, H. Chem. Lett. 2005, 34, 1242-1243.
- (4) Volk, M.; Michel-Beyerle, M. E. et al. J. Phys. Chem. B 1998, 102, 735-751.
- (5) Till, U.; Hore, P. J. et al. J. Phys. Chem. B 1997, 101, 10939-10948.
- (6) Kobori, Y.; Noji, R.; Tsuganezawa, S. J. Phys. Chem. C 2013, 117, 1589-1599.
- (7) Miura, T.; Aikawa, M.; Kobori, Y. J. Phys. Chem. Lett. 2014, 5, 30-35.