天然クロロフィル関連のポルフィリン並びにクロリン色素を 用いた色素増感太陽電池に関する理論的研究

北尾修1•王暁峰2

」産業技術総合研究所太陽光発電研究センター機能性材料チーム・2吉林大学

計算

TD-DFT計算にて行った。

全ての計算はGaussian 09 [7]で取り扱った。

研究の目的

より安価で環境に優しい色素増感太陽電池を目指し、購入可能な天 然クロロフィル関連のポルフィリン並びにクロリン増感色素を取り上げ る[1]。

DFT計算並びにTD-DFT計算を用いて色素の電子状態を検討し、色素増感太陽電池の効率の傾向を議論する。

天然クロロフィル関連のポルフィリン増感色素の例





Table 1. Photovoltaic performance ofDSSCs using chlorophyll derivativeshaving porphyrin macrocycle.

全系は CAM-B3LYP [2-4] 交換相関汎関数と 6-31G(d,p) [5] 基底

関数を用い、CPCM (ethanol) [6]法にて溶媒和効果を取り込んだ

DFT計算にて構造最適化した。励起状態は最適化された構造にて

| Dye sensitiz | er Jsc / " | A·cm ⁻² Voc / | V FF | % |
|--------------|------------|--------------------------|------|-----|
| HPor-1 | 5.8 | 0.62 | 0.71 | 2.6 |
| HPor-1-Na | 3.3 | 0.55 | 0.71 | 1.3 |
| CuPor-1 | 3.9 | 0.55 | 0.71 | 1.5 |
| ZnPor-1 | 7.0 | 0.61 | 0.68 | 2.9 |
| ZnPor-2 | 6.1 | 0.66 | 0.69 | 2.8 |

Figure 1. The chemical structures of chlorophyll related porphyrin sensitizers.

天然クロロフィル関連のクロリン増感色素の例



NH N N HN COONa COONa

Chl-1-Na



Chl-2

(Chlorin e4)

Chl-3-Na

n G7



to that of the CBE of TiO2

Figure 3. The chemical structures of chlorophyll related chlorin sensitizers.

Figure 4. Comparison of energy levels of the HOMO-1, HOMO, LUMO, and LUMO molecular orbitals of the chlorin sensitizers to that of the CBE of TiO₂.

Table 2. Photovoltaic performance ofDSSCs using chlorophyll derivativeshaving chlorin macrocycle.

| Dye sensitiz | zer Jsc / m | Noc / Voc / V | V FF | % |
|--------------|-------------|---------------|------|-----|
| Chl-1 | 2.5 | 0.47 | 0.72 | 0.9 |
| Chl-1-Na | 5.7 | 0.65 | 0.72 | 2.7 |
| Chl-2 | 4.9 | 0.61 | 0.69 | 2.1 |
| Chl-3-Na | 1.4 | 0.50 | 0.73 | 0.5 |
| | | | | |

結果と考察

- [1]ポルフィンの例で中心金属は電池の効率に大きく影響する。 Zn-Por-1が一番効率がよく2.9%。中心金属にZnを入れることで LUMOのレベルが上がり、電子注入を加速したとみられる。これは Zn-Por-2でも同様である。
- [2]一連の色素でLUMOは酸化チタンのCBEに比べて十分に高いので電池の効率を主に決めているのはHOMOのレベルと思われる。 HOMOが低いほど酸化チタンからの逆電子移動を加速する。
 [3]ポルフィリンのNa塩は溶解度は悪くて、クロリンのNa塩は逆に溶け
- るい。すなわち、その場合前者は酸化チタンに吸着が悪くて、後者 は吸着し易い。この結果が効率の変化で確認できている。

参考文献

Wang, X-F.; Kitao, O., *Molecule*, **2012**, *17*, 4484. [2] Beck, A.D.,
 J. Chem. Phys., **1993**, *98*, 5648. [3] Lee, C.; Yang, W.; Parr, R.G.,
 Phys. Rev. B, **1988**, *37*, 785. [4] Yanai, T.; Tew, D.; Handy, N., *Chem. Phys. Lett.*, **2004**, *393*, 51. [5] Hehre, W.J.; Ditchfield, R.; Pople, J.A.,
 J. Chem. Phys., **1972**, *56*, 2257. [6] Miertus, S.; Scrocco, E.; Tomasi,
 J., *Chem. Phys.*, **1981**, *55*, 117. [7] Frisch, M.J. et al., Gaussian 09,
 revision A.1; Gaussian, Inc.: Wallingford, CT, USA, **2009**.

謝辞

本研究の理論計算は、自然科学研究機構 計算科学研究セン ターの利用により行ったものである。