## 3P126

## Cp\*Co(III)触媒を用いた C-H 結合アルケニル化/環化反応に関する DFT 計算

(1星薬大,2北海道大院薬)

○坂田 健<sup>1)</sup>, 江田 雅美<sup>1)</sup>, 北岡 友里<sup>1)</sup>, 吉野 達彦<sup>2)</sup>, 松永 茂樹<sup>2)</sup> DFT study of Cp\*Co(III)-catalyzed C-H alkenylation/annulation reaction (<sup>1</sup>Hoshi Univ., <sup>2</sup>Hokkaido Univ.)

OKen Sakata<sup>1</sup>, Masami Eda<sup>1</sup>, Yuri Kitaoka<sup>1</sup>, Tatsuhiko Yoshino<sup>2</sup>, Shigeki Matsunaga<sup>2</sup>

【序】 近年、多くの求電子的 C-H 結合官能基化に有効な Cp\*Rh(III)錯体に対して、より安価な Cp\*Co(III)錯体を触媒として用いる試みが松永、金井らにより報告され、コバルトでも優れた触媒活性を示すことが明らかになった [1,2]。インドールとアルキンとの反応において、Cp\*Rh(III) 錯体を触媒として用いた場合には C2 位選択的にアルケニル化反応のみが進行するのに対し、Cp\*Co(III) 錯体を触媒として用いた場合、C2 位選択的アルケニル化のみならず、配向基として用いたカルバモイル基との間で環化反応が進行し、ピロロインドロンが生成することがわかっている (Scheme 1) [3]。



我々はすでに、触媒サイクルの前半部分に相当する Co-C 結合生成過程に関して、添加剤で あるアセテートが重要な役割を果たす協奏的メタル化脱プロトン化 (CMD) 機構で進行する ことを提案している [3]。本研究では、[Cp\*Co(OAc)]<sup>+</sup>を触媒として用いた1と2の間のモデ ル反応において、Co-C 結合が生成した後、アルキン2 が Co-C 結合に挿入し、アルケニル化 /環化の2つ反応が進行する反応経路に関して、DFT 計算を用いた検討をおこなった (Scheme 2)。



【**計算**】 Co 原子には Wachters-Hay らの triple-zeta 関数に *s*, *p*, *d*型 diffuse 関数と *f*型分極 関数を加えた関数系、他の原子には 6-311G(*d*,*p*) 型関数系をそれぞれ基底関数として用い (BS1)、M06 汎関数による Kohn-Sham DFT 計算で構造最適化ならびに振動解析をおこなった

(M06/BS1)。得られた構造に対し、1,2-ジクロロエタン溶媒を考慮した C-PCM 法によるエネ ルギー計算をおこない、溶媒効果を見積もった。その際、Co 原子は上記関数系、その他の原 子には 6-311++G\*\*関数系を基底関数 (BS2) としてそれぞれ用いた (M06(PCM)/BS2 //M06/BS1)。

【結果および考察】 1重項状態と3重項状態の詳細な反応経路のうち、主要な中間体と 遷移状態を抜き出したギブス自由エネルギーダイアグラムをFigure1に示す。2つの反応の反 応経路は、アルキンのC=C結合がCo-C結合に挿入し、コンプレックス8に至るまでは同一 であり、一重項状態の方が有利であることが示された。その後、先にAcOHが攻撃し、プロ トンがアルキン由来の末端C原子に移動する場合にはアルケニル化が進行する。それに対し て、カルバモイル基由来のC原子とアルキン由来の末端C原子との間でC-C結合生成を優 先する場合には環化反応が進行する。アルケニル化と環化の2つの反応過程について、それ ぞれ律速段階と考えられる遷移状態(<sup>1</sup>TS<sub>12-13</sub> vs. <sup>1</sup>TS<sub>9-16</sub>)を比較すると、393Kではアルケニル 化遷移状態(<sup>1</sup>TS<sub>12-13</sub>)の方がわずかに低いものの、その差は小さい(1.6 kcal/mol)のに対し、 353Kの場合にはエネルギー差は大きくなり(3kcal/mol)、アルケニル化が一方的に有利となる ことがわかった。この傾向は実験結果と一致する。



Figure 1. 393K における自由エネルギーダイアグラム (kcal/mol).

【参考文献】 [1] Yoshino, T.; Ikemoto, H.; Matsunaga, S.; Kanai, M. Angew. Chem., Int. Ed. 2013, 52, 2207. [2] Sun, B.; Yoshino, T.; Matsunaga, S.; Kanai, M. Adv. Synth. Catal. 2014, 356, 1491. [3] Ikemoto, H.; Yoshino, T.; Sakata, K.; Matsunaga, S.; Kanai, M. J. Am. Chem. Soc. 2014, 136, 5424–5431.