

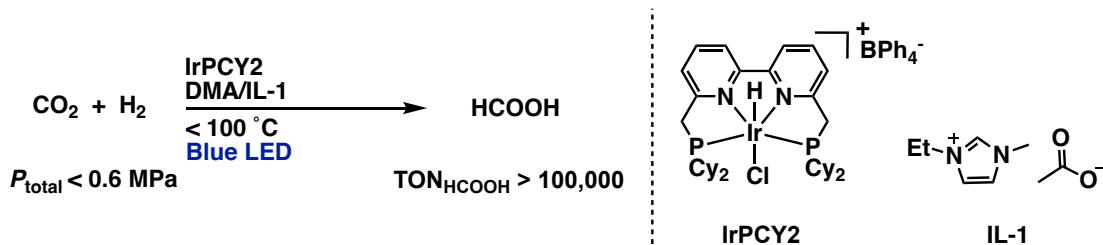
## PNNP 型 Ir 錯体およびイオン液体を用いた光誘起による温和な条件での CO<sub>2</sub> 水素化反応

(名大院理<sup>1</sup>・名大 IRCCS<sup>2</sup>) ○千田 裕斗<sup>1</sup>・多賀 光希<sup>1</sup>・鄭 知恩<sup>1</sup>・斎藤 進<sup>1,2</sup>  
Photoinduced CO<sub>2</sub> hydrogenation under mild conditions using PNNP-type Ir complexes and ionic liquids. (<sup>1</sup>Graduate School of Science, Nagoya University, <sup>2</sup>IRCCS, Nagoya University)  
○Hiroto Chida,<sup>1</sup> Koki Taga,<sup>1</sup> Jieun Jung,<sup>1</sup> Susumu Saito<sup>1,2</sup>

Carbon dioxide (CO<sub>2</sub>) is produced in vast quantities from a range of processes intrinsic to human activities and is recognized as one of the primary contributors to climate change. Hydrogenation of CO<sub>2</sub> is a clean method to synthesize formic acid, which serves as a promising hydrogen storage and energy-rich raw C<sub>1</sub> material. In our laboratory, CO<sub>2</sub> hydrogenation has been reported using Ir complexes with PNNP ligands, but subsiding the high temperature and pressure (~200 °C, ~10 MPa) is a challenge for practical application<sup>1)</sup>. In this study, hydrogenation of CO<sub>2</sub> under mild conditions (~100 °C, ~0.6 MPa) was achieved by a synergic combination of ionic liquids and light energy. Formic acid was obtained as a main product with a catalytic turnover number (TON) of >100,000. The initial reaction mechanism was investigated using UV-vis spectroscopy and NMR spectroscopy, shedding light on the catalytic process.

*Keywords : Carbon Dioxide; Ionic Liquid; Photo-induced Catalyst; Iridium Complex; Formic Acid*

メタノールやギ酸、一酸化炭素は有機合成的に有用であり、特にギ酸は近年、水素貯蔵物質や C<sub>1</sub> 原料としての活用が期待されている。これらの C<sub>1</sub> 化合物の原料として二酸化炭素 (CO<sub>2</sub>) が注目されており、CO<sub>2</sub> を変換するクリーンな方法として水素化が挙げられる。当研究室ではすでに PNNP 型四座配位子を有するイリジウム錯体 (IrPCY2) を用いて、高温・高圧 (200 °C,  $P_{\text{total}} = \sim 10 \text{ MPa}$ ) の反応条件下、CO<sub>2</sub> の触媒的水素化による CH<sub>3</sub>OH 合成を達成している<sup>1)</sup>。しかし高エネルギー印加の必要性が、実用化に向けた課題であった。また、IrPCY2 は可視光照射下で自己増感型触媒としても機能する<sup>2)</sup>。本研究では、可視光照射下、IrPCY2 とイオン液体 (IL-1) を用いることで、低温・低圧 (~100 °C,  $P_{\text{total}} = \sim 0.6 \text{ MPa}$ ) 条件下での温和な CO<sub>2</sub> 水素化を達成し、そのギ酸形成の触媒回転数 (TON<sub>HCOOH</sub>) は 100,000 を超えた。さらに、紫外可視分光測定や核磁気共鳴分析を用いて、初期的な反応機構を明らかにした。



- 1) B. Grømer, S. Saito. *Inorg Chem.* **2023**, 62, 14116–14123.
- 2) J. Jung, S. Saito, et al., *Chem. Commun.* **2022**, 58, 9218–9221.