## 大気からの二酸化炭素高速回収技術および二酸化炭素変換触媒の 開発

(都立大院理)○山添誠司

Developments of high efficient CO<sub>2</sub> capture from air and CO<sub>2</sub> conversion catalysts (<sup>1</sup>*Graduate School of Science, Tokyo Metropolitan University*) Oseiji Yamazoe

Reduction of CO<sub>2</sub> concentration in the air and CO<sub>2</sub> conversion to useful chemical products are essential for realizing a sustainable society. Our group developed CO<sub>2</sub> absorption system from air (direct air capture, DAC) by diamine solutions which induce phase-separation phenomenon<sup>1-3</sup> and catalytic CO<sub>2</sub> conversion using basic metal oxide clusters<sup>4-6</sup>. Here, I introduce our recent results for DAC system and catalytic CO<sub>2</sub> conversions. In the DAC system, we found that diamine solution such as isophoronediamine, which reacts with low concentrated CO<sub>2</sub> to form solid carbamic acid, showed high CO<sub>2</sub> removal efficiency from air compared with other phase separation systems and the conventional amine solution method. The CO<sub>2</sub> absorption mechanism and CO<sub>2</sub> desorption conditions at low temperature were studied. In the catalytic CO<sub>2</sub> conversion systems, we applied basic Nb and Ta oxide clusters, which can activate CO<sub>2</sub> on Lewis base sites, for CO<sub>2</sub> fixation reaction to styrene oxide and amine compounds. In addition, we developed bifunctional catalysts by the combination of basic metal oxide clusters and supported metal catalysts, which were active for *N*-formylation of piperidine using CO<sub>2</sub>.

Keywords: CO<sub>2</sub>, Direct air capture, diamine, metal oxide clusters, catalysts

大気中の  $CO_2$  濃度を回収し、回収した  $CO_2$  を有用な化学品に変換することは、持続可能な社会の実現に必要不可欠である。我々の研究室では、相分離現象を引き起こすジアミン溶液による大気からの  $CO_2$  吸収システム(direct air capture、DAC)と、塩基触媒である金属酸化物クラスターを用いた  $CO_2$  変換反応を開発している。本発表では、我々が開発してきたこれら DAC システムと触媒による  $CO_2$  変換反応に関する最近の成果を紹介する。DAC システムでは、イソホロンジアミン等の、低濃度  $CO_2$  と反応して固体のカルバミン酸を生成するジアミン溶液が、他の相分離システムや従来のアミン溶液法と比較して、大気からの  $CO_2$  除去効率が高いことを見出した。当日は  $CO_2$  吸収機構や吸収した  $CO_2$  の低温での脱離システムについて発表する。触媒による  $CO_2$  変換反応では、ルイス塩基点上で  $CO_2$  を活性化できる  $CO_2$  を引きる  $CO_2$  を活性化できる  $CO_2$  を活性化できる  $CO_2$  を示する  $CO_2$  を示する  $CO_2$  を活性化できる  $CO_2$  を  $CO_2$ 

1) F. Cao et al., ACS Omega, **2024**, 9 49513. 2) F. Cao et al., Bull. Chem. Soc. Jpn., **2024**, 97, uoae096. 3) S. Kikkawa et al., ACS Environ. Au, **2022**, 2, 354. 4) S. Kikkawa et al., Angew. Chem. Int. Ed., **2024**, 136, e202401526. 5) T. Matsuyama et al. J. Phys. Chem. C, **2024**, 128, 2953. 6) V. Chudatemiya, et al., Asian J. Org. Chem., **2023**, 12, e202200521. 7) S. Kikkawa et al., Chem. Commun., **2022**, 58, 9018.