

ニッケルを担持したセリウム-チタン複合酸化物型熱触媒による二酸化炭素還元特性評価

Evaluation of CO₂ reduction by heat catalyst derived from Ni supported CeO₂-TiO₂

○中条隼 (H. Nakajyo)¹⁾、高木海^{1), 2)}、鈴木孝宗³⁾、藤嶋昭³⁾、寺島千晶^{1), 3)}

東理大理工¹⁾、オーク製作所²⁾、東理大総研³⁾

連絡先: 中条隼 (e-mail: 7219085@ed.tus.ac.jp)

【緒言】 地球温暖化を抑止するため、温室効果ガスであるCO₂を有用資源へと再利用するCO₂還元が注目されている。太陽光を用いる太陽熱触媒はクリーンなCO₂還元手法として知られており、中でも代表的な酸化セリウム(CeO₂)に着目した。CeO₂はCeの還元度を上げるために高い活性エネルギーが必要であるが、CeO₂とTiO₂の混合酸化物(CeO₂-TiO₂)にNi担持をした触媒において、酸素欠乏状態のパイロクロア相であるCe₂Ti₂O₇との可逆的な相変化を利用してCeの還元度を上げる報告が既になされている¹⁾。他方、CO₂還元生成物であるCOはフィッシャー・トロプショ法による工業スケールでの炭化水素への変換が確立されている。本研究では従来のCO₂分解過程においてCO₂をH₂で希釈し、逆水性ガスシフト反応(RWGS反応)を組み込むことで、目的生成物であるCOへの変換率の向上とNi担持したCeO₂-TiO₂の熱触媒特性の評価を研究目標とした。

【実験方法】 Sol-Gel法を用いたCeO₂-TiO₂(Ce:Ti=4:1)の作製の後、5 wt%のNiを担持する2段階で触媒を合成した¹⁾。電界放出型走査電子顕微鏡(FE-SEM)とエネルギー分散型X線分光法(EDS)を用いて、合成した触媒の粒子形状と元素分布をそれぞれ評価した。CO₂還元実験は、U字型石英管に合成した触媒を0.2 g充填し、触媒分析装置を用いて評価した。実験条件は、前処理時にH₂を10分間流した後、反応ガス(CO₂:H₂:He=15:60:25)を10分間流して10サイクル測定した。反応温度は900 °C、ガス流量は15 sccmとした。反応後の気体は、質量分析計(Mass)を用いてCO₂及びCOを定量し、変換効率を算出した。

【結果・考察】 図2に示すように触媒は、CeO₂とTiO₂の複合酸化物として存在し、Niが一様に担持されたことを確認した。CO₂還元実験の結果を図3に示すが、CO₂変換率は、約60%となった。また、10回目のサイクルテストでも変換率が維持されており、触媒の高いサイクル安定性を確認できた。以上より、CO₂還元に対する水素還元駆動型の熱化学的酸化還元サイクルにおいてNi担持CeO₂-TiO₂の有用性が明らかになった。

【結論】 Ni担持CeO₂-TiO₂は、水素駆動還元型の熱触媒としてRWGS法を組み込むことで高いCO₂変換率と高い安定性を示した。

【参考文献】

- 1) Chongyan Ruan *et al.*, *Energy Environmental Science*, **2**, 2019, 767.

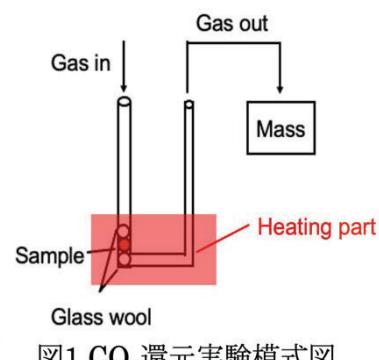


図1 CO₂還元実験模式図

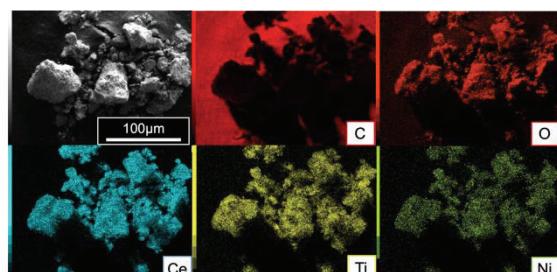


図2 Ni/CeO₂-TiO₂の元素分析結果

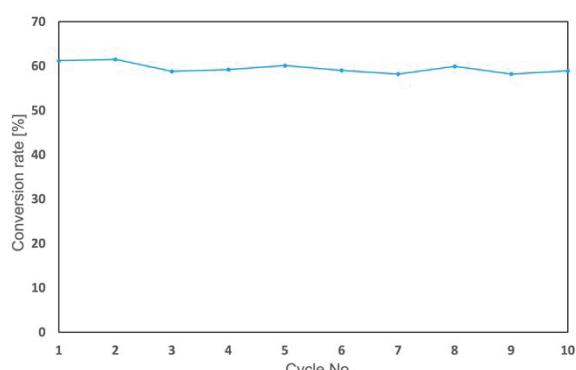


図3 Ni/CeO₂-TiO₂によるCO₂還元結果