2025年度 JPECフォーラム

【3】FT合成に用いる選択性制御触媒の研究開発

2025年5月13日

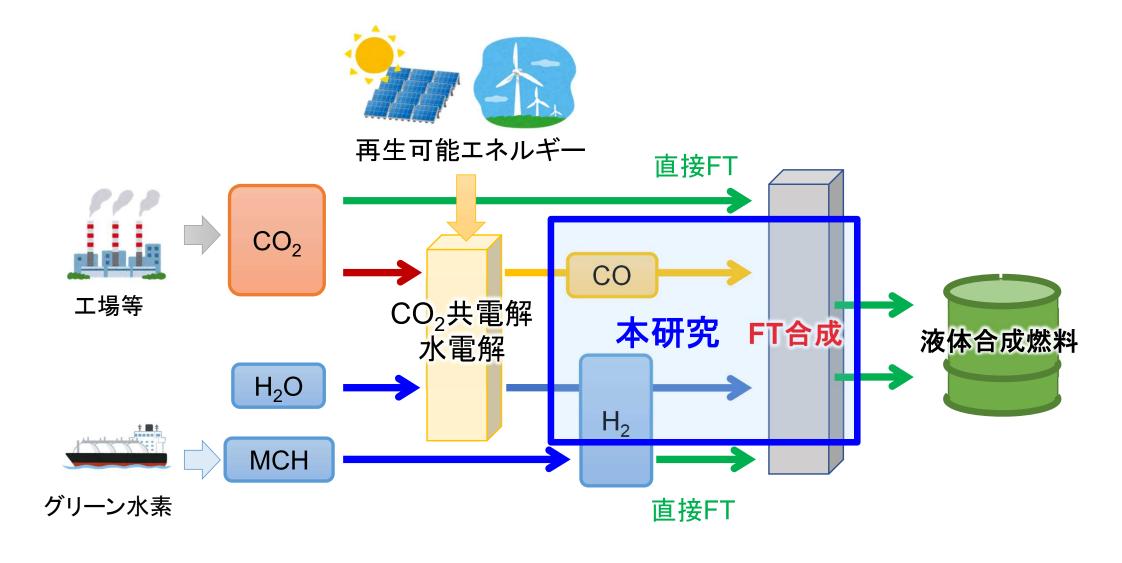
名古屋大学



本研究の位置づけ



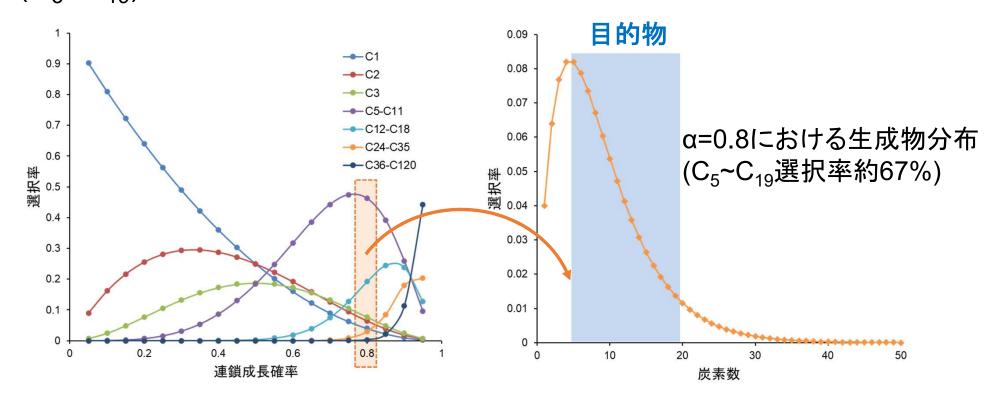




FT合成



- 金属触媒を用いてCOとH₂から炭化水素系燃料を合成する反応.
- 連鎖成長確率によって制御されるSchulz-Flory分布則に従い、炭素鎖 長の異なる生成物が得られる. 現行のプロセスでは液体燃料 (C5~C19)のみを高選択的に得ることが難しい.

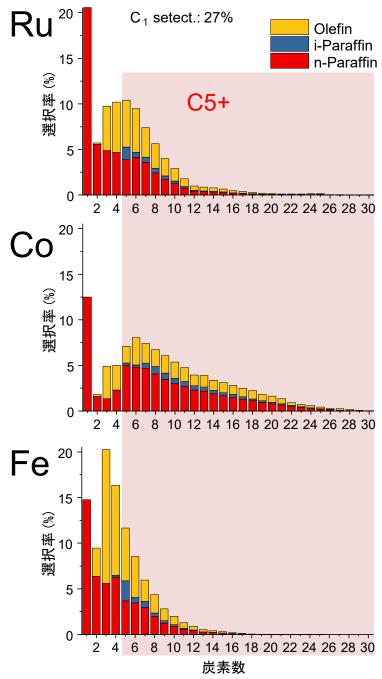


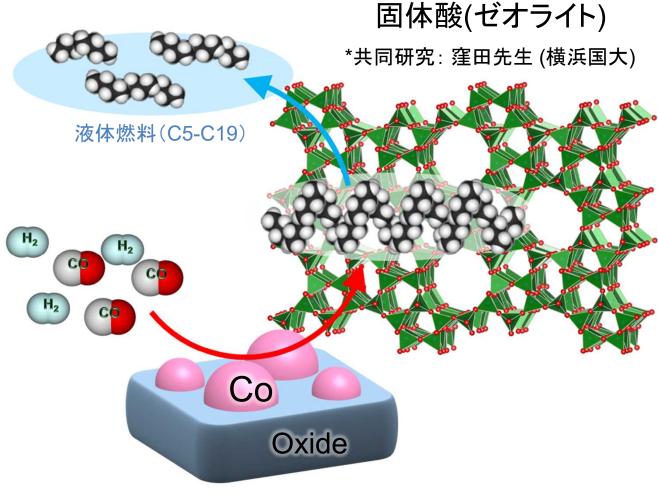
- Schulz-Flory分布側を破り,炭化水素系液体燃料(ガソリン,軽油, ジェット)を選択的に得るためには,連鎖成長反応の制御が必要.
- 触媒のブレイクスルーが期待されている.

研究戦略①







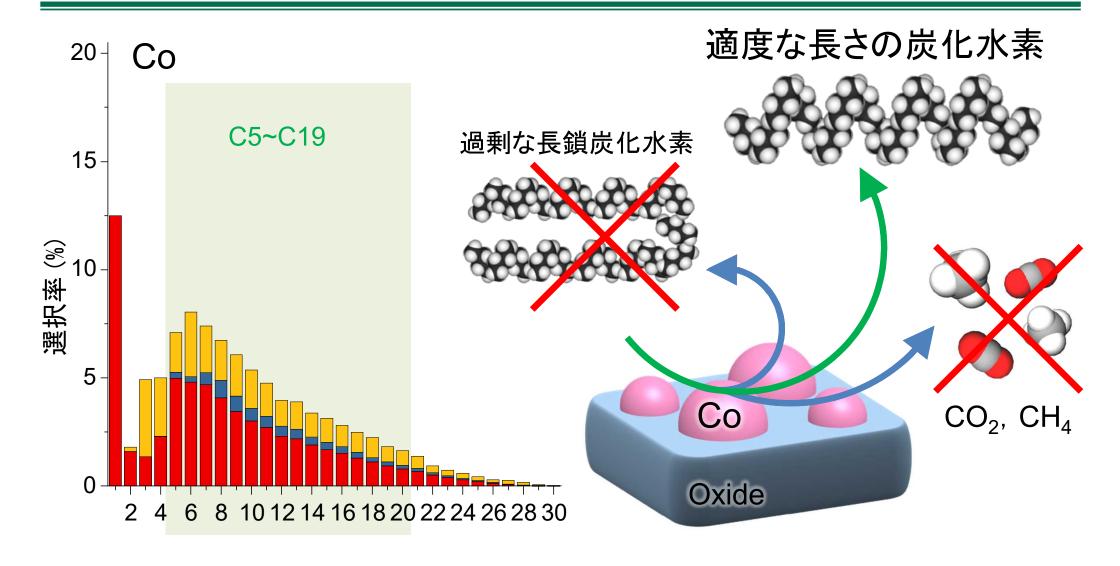


- Co触媒によって長鎖成分を効率的に生成
- 固体酸とハイブリッドして長鎖成分を切断
 - → C5-C19を高選択的に製造

研究戦略②







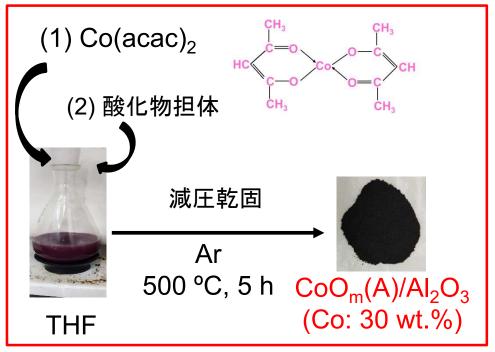
- C1およびCO₂の生成を抑制
- 固体酸でも切断しきれない過剰な炭素鎖長の成分の生成を抑制
 - → 目的成分選択率のさらなる向上が期待: Co触媒自体に注目

触媒調製手順



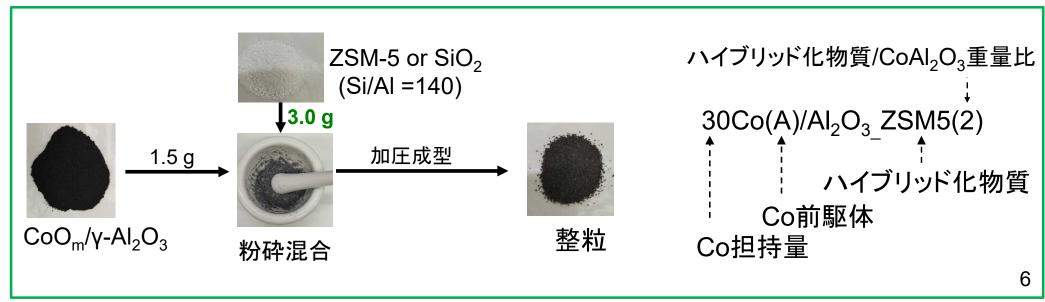


1. Coの担持





2. ハイブリッド化







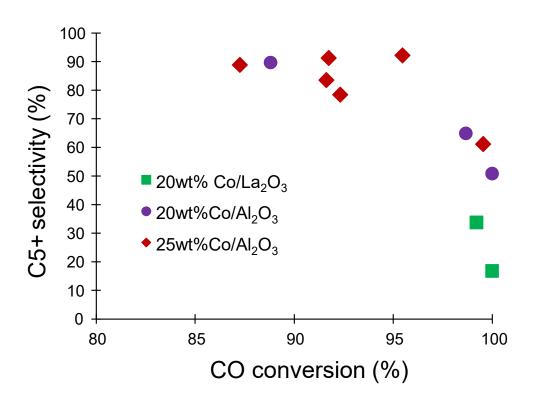
酸化物担体の種類がCo触媒に及ぼす影響の検討

- ✓ Al₂O₃が塩基性酸化物(La₂O₃)よりも優れた特性を発現
- → 高CO転化率時に低CH₄選択率,高C5+選択率
- ✓ 高担持量ほど高C5+選択率を示す傾向. 低温でWAX生成の可能性

CO転化率 vs CH4選択率

100 -20wt% Co/La₂O₃ 90 20wt%Co/Al₂O₃ 80 CH₄ selectivity (%) 70 25wt%Co/Al₂O₃ 60 50 40 30 20 10 0 85 90 95 80 100 CO conversion (%)

CO転化率 vs C5+選択率



反応圧力: 1.0 MPa (abs.). 前処理: H₂/CO: 2/1.

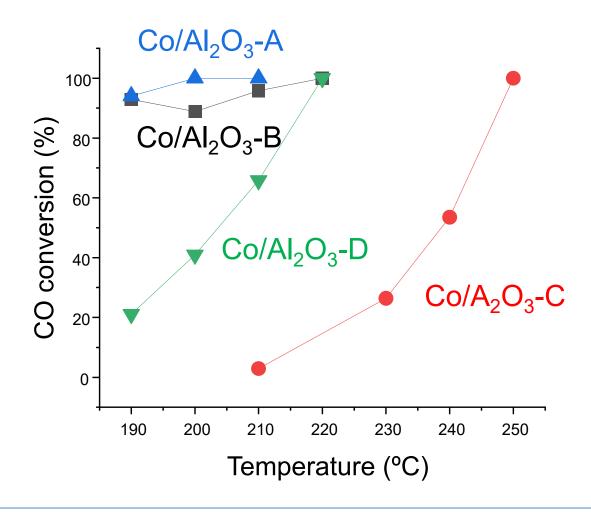
反応: 190-220℃ (触媒層). ガス総流量:12.3 mL/min. 触媒量:1.0 g (Co/oxide), W/F∶26 g_{-cat} h mol⁻¹





Al₂O₃の種類が及ぼす影響の検討

✓ Al₂O₃の種類によって活性発現温度が大きく異なる 結晶構造はいずれもγ型であり、比表面積等に大きな違いはない



反応圧力: 1.0 MPa (abs.). 前処理: H₂/CO: 2/1.

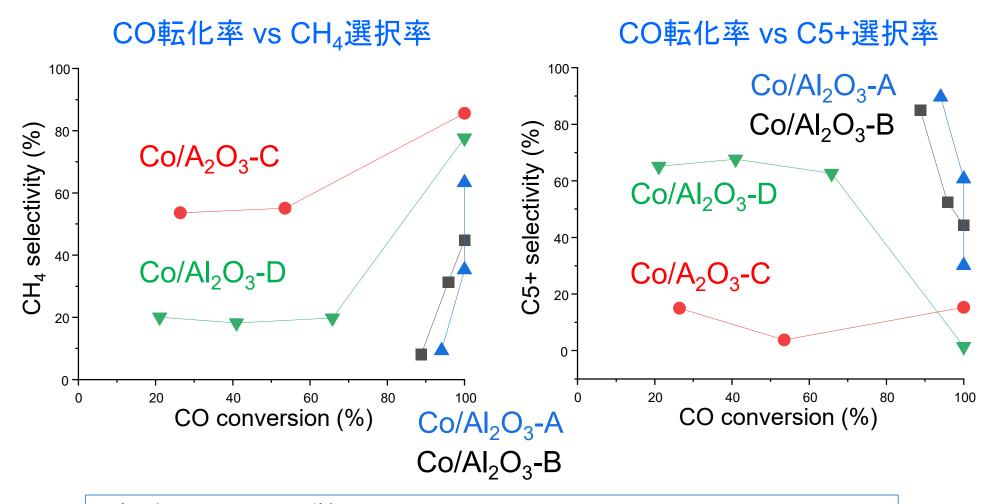
反応: 190-250℃ (触媒層). ガス総流量:12.3 mL/min. 触媒量:1.0 g (Co/oxide), W/F∶26 g_{-cat} h mol⁻¹





Al₂O₃の種類が及ぼす影響の検討

✓ 低温域でCO転化率が発現する担体ほど、高CO転化率時に低いCH₄選択率、 高いC5+選択率を示す傾向



反応圧力: 1.0 MPa (abs.). 前処理: H₂/CO: 2/1.

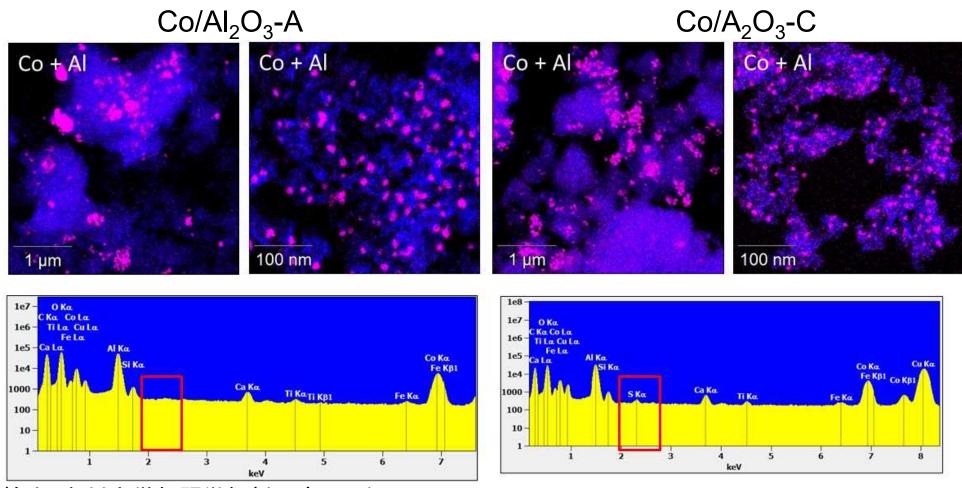
反応: 190-220℃ (触媒層). ガス総流量:12.3 mL/min. 触媒量:1.0 g (Co/oxide), W/F∶26 g_{-cat} h mol⁻¹





Co/Al₂O₃のSTEM-EDS分析結果

- ✓ Al₂O₃の形態やCoの分散状態に明確な差はない
- ✓ 元素分析より、低温域の活性が低かったAl₂O₃からは不純物(S)を検出
 - → 高純度担体によって生成物選択性を改善の可能性, 担体の選択が重要



協力:九州大学超顕微解析研究センター





2024年度JPECフォーラム資料より再掲

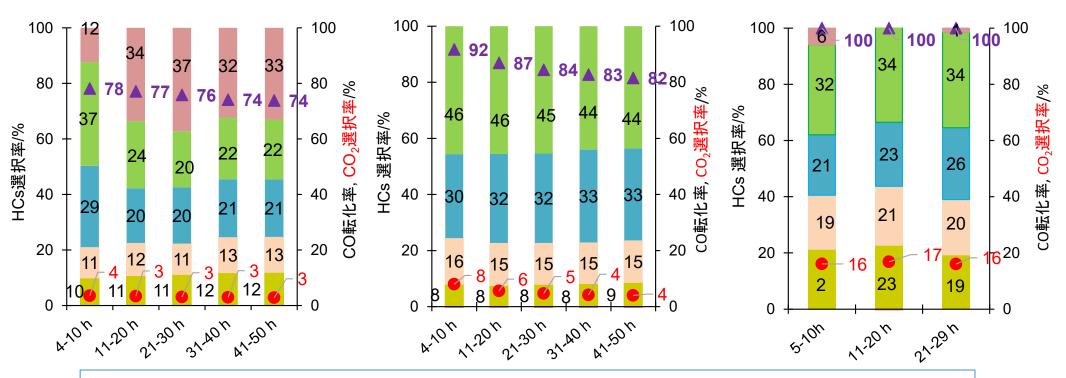
- ✓ 開発Co触媒とZSM-5の組み合わせでC5~C19の選択率向上に寄与
- ✓ 従来型Co触媒ではZSM-5とのハイブリッドでもCH₄とother/C20+が多量に生成
- → 構造解析により特性発現の理由を検討



従来型: Co(N). 還元: 1 h / 500 ℃.

開発品: Co(acac). 還元: 1 h / 500 ℃.





前処理:500°C, 1 h. 反応圧力:1.0 MPa (abs.), H₂/CO:2/1,

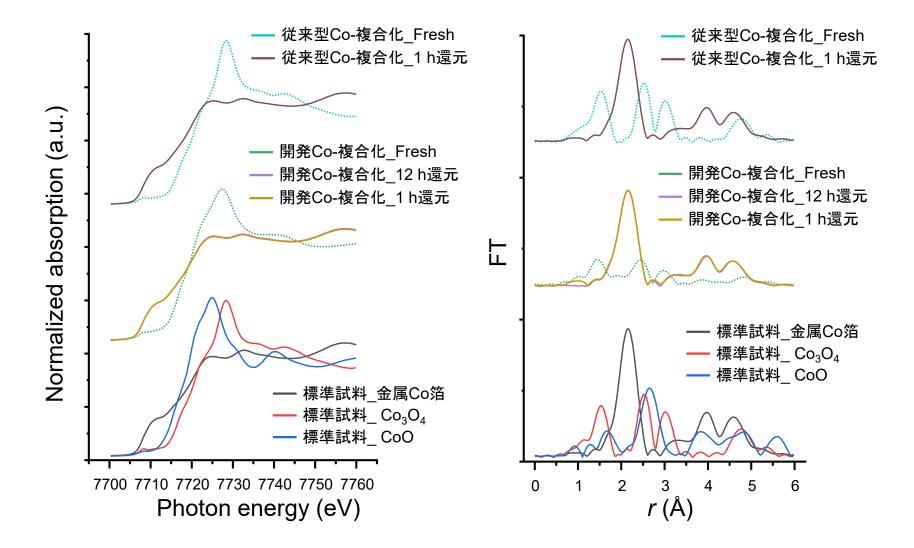
反応: 230℃ (触媒層). ガス総流量:12.3 mL/min. 触媒量:1.0 g (Co/Al₂O₃) + 2.0 g (ZSM-5), W/F: 26 g_{-cat} h mol⁻¹





Co/Al₂O₃のin-situ XAFS分析

✓ 各触媒のCo種の化学状態,局所構造を活性化処理後に比較 Coの状態はいずれもメタルで,触媒間で状態に明確な差異は認められない → Coナノ粒子表面の状態に大きく依存と推定

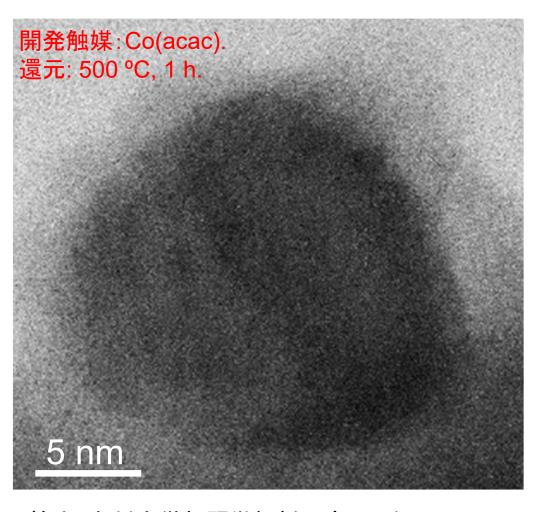


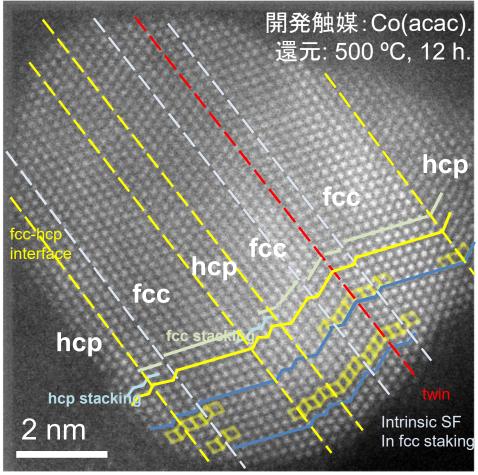




Co/Al₂O₃の高分解能STEM観察

- ✓ 1h還元した開発触媒は前駆体由来の非結晶性炭素がCo粒子表面を被覆
- ✓ 12 h還元によって炭素層が除去されてCo表面が外部に露出 Co粒子内部に多数の積層欠陥が存在,表面まで到達 → 欠陥サイト露出









Co/Al₂O₃の高分解能STEM観察

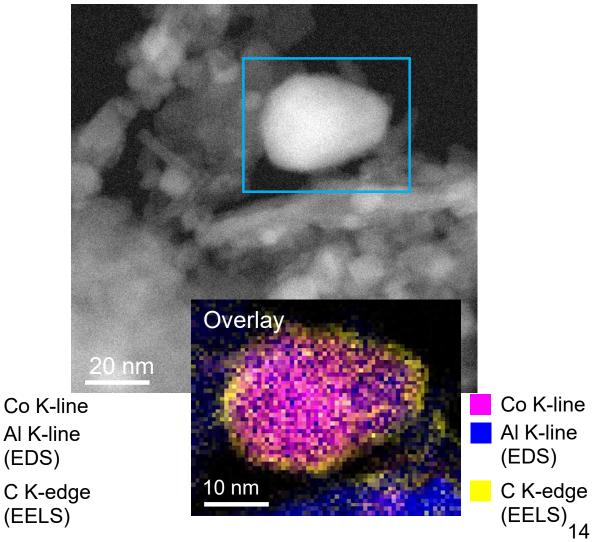
- 1 h還元した開発触媒は前駆体由来の非結晶性炭素がCo粒子表面を被覆
- ✓ 50 h反応後もCoナノ粒子の表面に炭素層が残存している

Co(acac)₂ 500 °C, 1 h 還元後

Overlay 20 nm Co K-line Al K-line (EDS)

10 nm

Co(acac)₂ 500 °C, 1 h 還元→反応後



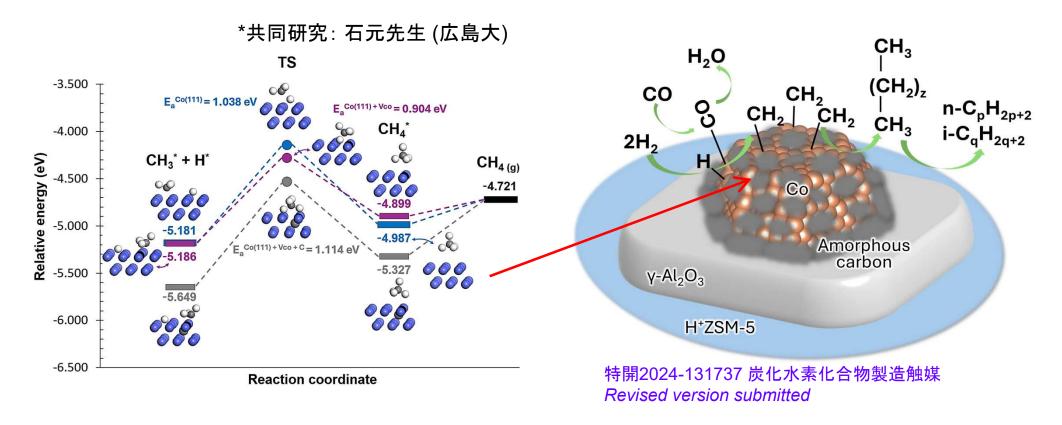
2. 開発コバルト触媒の構造・作用解析





非結晶性炭素層の効果

- ① H₂O活性化, シフト反応性の高い界面サイトを炭素がブロック. CO₂生成抑制.
- ② CH₄生成活性の高い表面Co欠陥を炭素がブロック, CH₄生成を抑制.



①+② \rightarrow CH₄, CO₂を抑え, 炭化水素成分の生成選択率の向上に寄与.

ゼオライトの作用も合わせて75%以上のC5~C19選択率を達成.

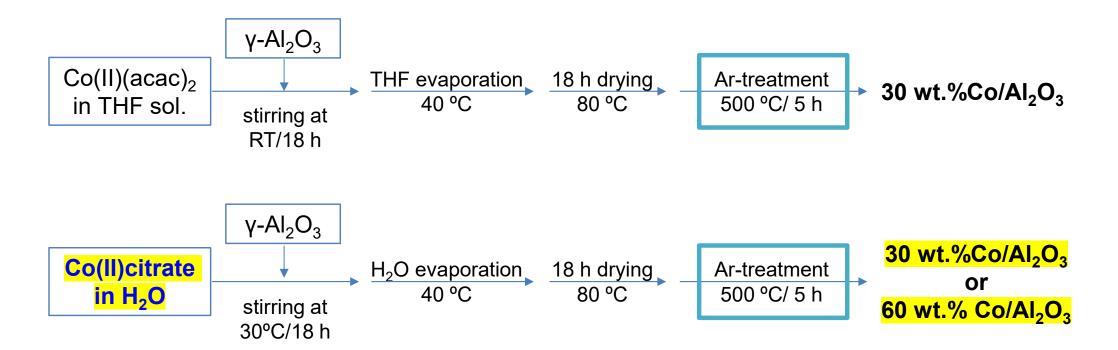
3. 触媒製造方法の改良

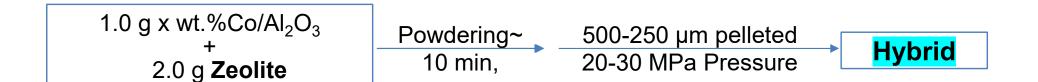




工業的生産に適した有機溶媒フリーな触媒調製法の開発

- ✓ クエン酸Coを金属前駆体,水溶媒を使用した触媒の調製プロセスを検討
- ✓ 得られたCo/Al₂O₃触媒を従前の方法でゼオライトとハイブリッド化





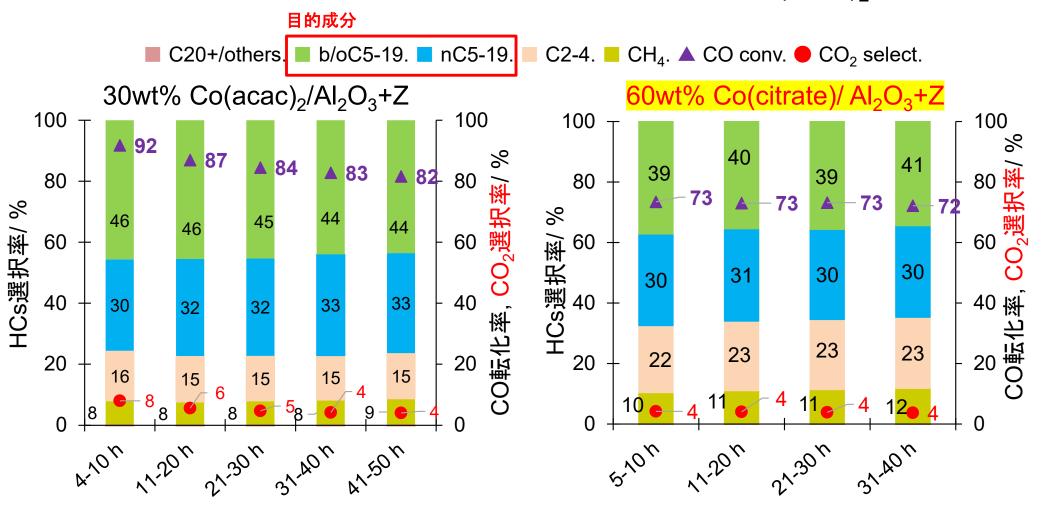
3. 触媒製造方法の改良





工業的生産に適した有機溶媒フリーな触媒調製法の開発

- ✓ クエン酸Co触媒でC20+/othersの生成を抑制し
- ✓ ゼオライトとのハイブリッドで目的物を高選択率で生成. Co(acac)2相当の性能



前処理:500℃, 1 h. 反応圧力:1.0 MPa (abs.), H₂/CO:2/1,

反応: 230℃ (触媒層). ガス総流量:12.3 mL/min. 触媒量:1.0 g (Co/Al₂O₃) + 2.0 g (ZSM-5), W/F: 26 g_{-cat} h mol⁻¹

まとめ



- ✓ 担持型Co触媒における酸化物担体の影響を検討した. 高純度な Al₂O₃担体がFT触媒用担体として好適であることを見出した.
- ✓ 開発した触媒中のCoは欠陥を多数含んだ金属ナノ粒子であり、 ナノ粒子表面を被覆した非結晶性の炭素層がメタンの生成抑制に 寄与していることを明らかにした。
- ✓ 水溶性のCo原料を使用した有機溶媒フリーな触媒の調製法を開発し、このCo触媒を用いて目的生成物(C5-19)を高い選択率で得ることができた。

本発表内容は国立研究開発法人 新エネルギー・産業技術総合開 発機構 (NEDO)からの委託事業によるものです. 関係各位に感謝の意を表します.