セリアが付着したロジウムクラスターの気相合成およびそのCO反応性 (東京大学大学院総合文化研究科) 〇重田 大輔, 宮島 謙, 真船 文隆

Gas phase synthesis of ceria-attached rhodium clusters

(The University of Tokyo, Graduate School of Arts and Sciences) ODaisuke Shigeta, Ken Miyajima, and Fumitaka Mafuné

【序】ロジウム(Rh)は自動車の三元触媒の活性物質に用いられており、セリア(酸化セリウム; CeO₂)を担体として用いる場合は、これが助触媒として反応を促進させている. Rh は資源の 量も限られているため代替触媒の開発が望まれており、その設計にあたっては反応性の基礎 的な知見が必須である.気相クラスターの反応性を調べることによって、触媒の反応性を予 想するのに有用な情報が得られると期待できる.実際に Rh クラスター[1]や Ce_nO_{2n} クラスタ ー[2]に関する報告があるため、Rh と Ceria を組み合わせた Rh_xCe_yO_z⁺クラスターを生成し、そ の反応性を調べた.生成条件を変えることにより、Ceria に対して Rh が過多な Rh-Rich クラ スター($x \gg y$)および、Rh に対して Ceria が過多な Ceria-Rich クラスター($y \gg x$)を生成し、反応 ガスに対する反応性に関する実験を行うとともに、生成したクラスターの加熱による組成の 変化について調べた.

【実験】真空チャンバー内のセリア棒およびRh箔に,Nd³⁺:YAGレーザーの第2高調波(532 nm, 10 Hz, 10 mJ/pulse)を集光させることにより蒸発し,この蒸気に背圧9 気圧のHeキャリアガ スをパルスバルブから吹き付けて冷却し,Rh_xCe_yO_z⁺クラスターを合成した.引き続き,生成 部から15 mm 下流に取り付けた別のバルブからHe ガス 780 Torr またはそれにより希釈した 反応ガスを混合し,クラスターの反応性を調べた.温度可変の延長管(12 cm)を通過させた後, 真空チャンバー中に放出させた.スキマーを通してクラスタービームとした後,リフレクト ロンを装備した飛行時間型質量分析計により質量分析した.これによって得られた質量スペ クトルから,反応ガスとの反応によるクラスターの強度変化および反応生成物の種類と生成 量を調べた.

【結果と考察】

キャリアガスに He を用い, Rh 側のレ ーザーパワーを強めにすることで, Rh クラスターに対して少量の Ceria が付着 した Rh-Rich クラスターを生成した (Fig.1). Rh のみのクラスター(y=0)に関 しては, 酸素が 0, 1 個付着した z = 0, 1のクラスターが得られ, Ce 原子を一個 添加したクラスター(y=1)ではz=0,1,2のクラスターが得られた. これらのクラ スターに対し N₂O ガスを導入すると,



Rh-Rich クラスター**Rh**_x**Ce**_y**O**_z⁺(*x* = 5-20, *y* = 0, 1, 2)の生成およびその反応性



で表されるような N₂O の還元反応が起こり、酸素数の少ないクラスターの強度が減少し、よ

り多く酸素を保持したクラスターのピ ークが現れた(**Fig.2(b**)). Rh のみの y=0のクラスターでは, (10,0,0), (10,0,1), (10,0,2)のクラスターが得られたが, Ceria を 1 個添加した y = 1 のクラスタ ーでは, (9,1,0), (9,1,1), (9,1,2), ...,(9, 1,6)と,含まれる酸素原子数の幅が広 いクラスターが得られた.このことか ら,Ceria が付着した y = 1 の方が, ロ ジウムのみの y=0 と比較して,生成さ れるクラスターの最大酸素原子数が増 えることがわかった.また,この N₂O 導入後のクラスターに対し,少量の CO ガスを導入すると,



Fig.2 反応ガス導入前後の質量スペクトル (a):反応ガスなし(b): N₂O 2.5%導入(c): N₂O 2.5% & CO 0.05%導入(d): N₂O 2.5% & CO 0.08% 導入

 $Rh_x Ce_n O_{z+1}^+ + CO \rightarrow Rh_x Ce_n O_z^+ + CO_2$ で表されるような CO 酸化反応が起こ

り,高度に酸化された側の(10,0,2),(9,1,3),(9,1,4),(9,1,5),(9,1,6)といったクラスターが減 少し,かわって酸素数の少ない(10,0,1),(9,1,0),(9,1,1),(9,1,2)のようなクラスターの強度が 増加した(Fig.2(c)). Fig.2(a)と(c)がよく似た強度パターンになっていることから,N₂Oガスに 加えて CO ガスを反応させることで,N₂O ガス導入前の Fig.2(a)の状態に戻っているといえる.

すなわち, **Fig.3** に示したような触媒サ イクルが起こっていることが推測され る.前述したとおり, **Rh**のみのクラス ターと比較して, **Ceria** を添加したクラ スターの方が出し入れすることができ る酸素原子数が多いことから, **Rh**のみ の場合と比べて **Rh** と **Ceria** を組み合わ





せた場合の方が酸化反応の効率が高くなることが予想される. さらに導入する CO 濃度を濃くした場合, CO 酸化反応に加えて CO 吸着反応も観測された(Fig.3(d)). これらの結果より, CO 濃度が薄い場合は CO 酸化反応が優先して起こるが, 濃い場合は CO 吸着反応も起こることがわかる.

発表では、以上の内容に加え、反応後のクラスターを加熱した際の質量スペクトル変化から、それぞれのクラスターと酸素および CO の結合の強さを議論するとともに、Rh に対して Ceria が過多な Ceria-Rich クラスターの結果を紹介する.

【参考文献】

^[1] A. Yamada, K. Miyajima, and F. Mafuné, Phys. Chem. Chem. Phys., 14, 4188-4195 (2012)

^[2] X.-N. Wu, Y.-X. Zhao, W. Xue, Z.-C. Wang, S.-G. He, and X.-L. Ding, Phys. Chem. Chem. Phys., 12, 3984-3997 (2010)