

X線吸収分光法による酸化物系カソード材料の局所構造解析

An X-ray absorption spectroscopy on the local structure of oxide-based electrocatalysts for polymer electrolyte fuel cells

今井 英人^a, 松本 匡史^a, 宮崎 孝^a, 大城 善郎^b, 石原 顕光^b
Hideto Imai^a, Masashi Matsumoto^a, Takashi Miyazaki^a, Yoshiro Ohgi^b, Akimitsu Ishihara^b

^a 日本電気株式会社 グリーンイノベーション研究所,
^b 横浜国立大学

^a Green Innovation Research Labs, NEC Corporation,
^b Chemical Energy Laboratory, Yokohama National University

Ta、Zrなどの炭窒素化物を部分酸化して得られる酸化物系触媒は、高い酸素還元能と耐久性を兼ね備えた燃料電池用の白金代替触媒として注目されている。酸化物中に含まれる窒素原子の酸素還元反応に対する役割を調べるために、X線吸収分光法を用いて窒素ドープした酸化物の局所構造解析を実施した。窒素ドープ量とともに平均的な局所構造の変化が見られた。

キーワード： 燃料電池、酸素還元触媒、白金代替触媒、X線吸収分光法

背景と研究目的：

燃料電池の本格的な普及には、トータルなシステムとしての低価格化に加え、さらなる安定性・信頼性向上が必要である。中でも酸素還元反応の促進に用いられる白金系触媒は、依然として活性・耐久性が不十分であるとともに、その資源量の少なさから安定供給に対するリスクも高く、全体のコストを押し上げる一つの要因となっている。そのため、白金族を含まず、高活性・高耐久性を持つ酸素還元触媒の開発が求められている。

タンタル、ジルコニウムなどの遷移金属の酸化物は、白金よりも高い化学安定性を持ち、また資源量も多いことなどから白金代替触媒として注目を集めている。タンタル、ジルコニウムの酸化物は、最高酸化数を取る傾向が強く、完全な酸化物は絶縁体である。ただし、特殊な方法でタンタルやジルコニウムの炭化物などを表面酸化して得られた酸化物は、わずかながら電子伝導性を示し、酸素還元反応に対して活性を示す。その平衡電位は、0.97Vと白金に迫り、非白金系触媒の中では現在最高値の性能を示す。その一方で、触媒活性点（詳細な活性点構造は不明）の密度が少ないため、現時点では大きな電流を取り出すことが容易ではない。活性点の詳細を明らかにして、その活性点を増やすような材料設計を行なうことが、遷移金属酸化物系酸素還元触媒の最重要開発課題となっている。

本課題においては、酸素還元機能発現に関する情報、特に出発原料に含まれる窒素原子の影響を明らかにするため、X線吸収分光法を用いて、窒素ドープした酸化物の局所構造解析を実施した。

実験：

タンタル酸化物をアンモニア気流中で加熱処理を行うことにより窒素ドープした酸化物を合成した。処理温度、処理時間を変えることにより、窒素ドープ量を調整し、ドープ量の多い順にサンプル No.1、2、3、4を得た。X線吸収分光法の測定は、SPring-8 BL14B2において、Ta-L3 吸収端で透過法より測定した。

結果および考察：

通常、タンタル酸化物系触媒は、タンタルの炭窒化物を部分的に酸化することにより得られる。この過程で、酸化物中に窒素が取り込まれるか否かが窒素の影響を明らかにする出発点である。今回は、最初のアプローチとして、バルクの酸化物に対して、アンモニア気流中で窒化処理を行なうことにより、どのように窒素が酸化物中に取り込まれるかを明らかにすることを目指した。

図1は、窒素ドープ量を変化させたサンプルNo.1、2、4およびドープしていないサンプルの動径

分布関数である。名目上の窒素ドープ量が変化すると動径分布関数も連続的に変化し、粒子全体としては、窒素をドープしたサンプルには窒素が取り込まれていることが分かる。一方、XRDにより同じサンプルを評価した場合には、名目窒素ドープ量が変化しても、格子定数は変化しない結果が得られている[2]。この結果は、窒素が取り込まれる酸化物（おそらく表面のアモルファス的な微結晶）と取り込まれない酸化物が存在することを示していると考えられる。この結果は、触媒活性を示す酸化物では、従来の酸素欠陥が活性点であって[1]、窒素原子は、その欠陥導入に何らかの影響があることを示唆しているものと推定されるが、窒素原子が酸素還元活性点の構築に直接的に関与している可能性は少ないと考えられる。

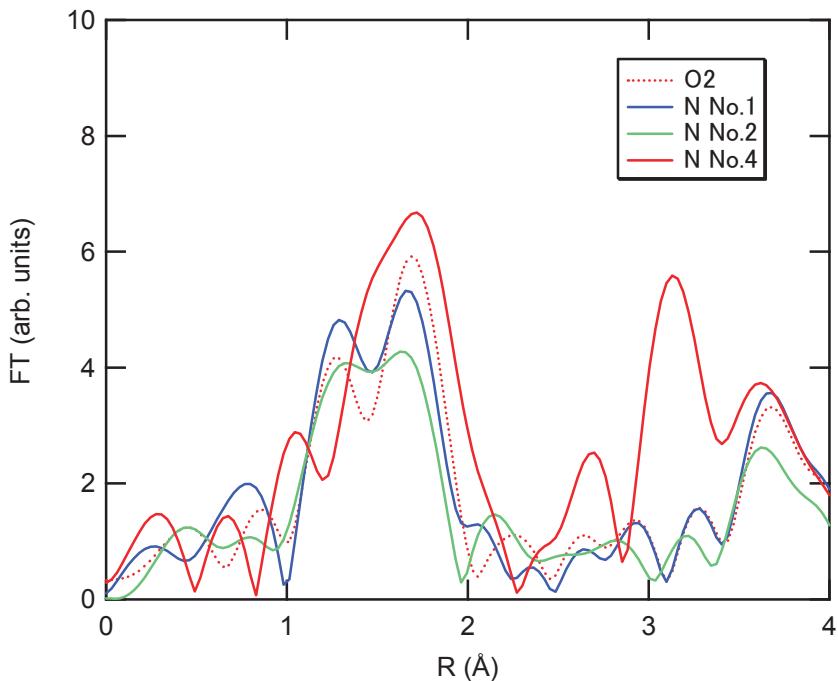


図 1. 窒素ドープしたタンタル酸化物の動径分布関数

今後の課題：

窒素原子が酸素還元活性点の構築に直接的に関与している可能性が少なくなったため、今後は、同時に含まれる炭素、さらには、同時に導入される酸素か欠陥の役割を明らかに指していく必要がある。

参考文献：

- [1] H. Imai, M. Matsumoto, T. Miyazaki, S. Fujieda, A. Ishihara, M. Tamura, and K. Ota, *Appl. Phys. Lett.*, 96, 191905 (2010).
- [2] 平成 22 年度 SPring-8 重点産業利用課題成果報告書(2010B1793).