## 2017B1618

# In-situ 表面 X 線散乱による Pt-Co(111)合金単結晶電極表面の構造解析 Surface Structure of Pt-Co(111) Alloy Single-Crystal Electrode Analyzed by in-situ Surface X-ray Scattering

<u>大飼 潤治</u><sup>a</sup>, 近藤 敏啓<sup>b</sup>, 脇坂 暢<sup>c</sup>, 青木 誠<sup>d</sup>, 須田 耕平<sup>a</sup>, 川本 鉄平<sup>a</sup>, 秋山 朋弘<sup>e</sup> <u>Junji Inukai</u><sup>a</sup>, Toshihiro Kondo<sup>b</sup>, Mitsuru Wakisaka<sup>c</sup>, Makoto Aoki<sup>d</sup>, Kohei Suda<sup>a</sup>, Teppei Kawamoto<sup>a</sup>, Tomohiro Akiyama<sup>e</sup>

<sup>a</sup>山梨大学,<sup>b</sup>お茶の水大学,<sup>c</sup>富山県立大学,<sup>d</sup>神戸大学,<sup>e</sup>田中貴金属工業 <sup>a</sup>University of Yamanashi, <sup>b</sup>Ochanomizu University, <sup>b</sup>Toyama Prefectural University, <sup>d</sup>Kobe University, <sup>c</sup>Tanaka Kikinzoku Kogyo

申請者らのグループは、燃料電池触媒を模擬した合金単結晶電極を作製し、反応活性と表面合 金構造との関連を研究している。現在までに、Pt<sub>75</sub>Co<sub>25</sub>(111)合金表面において活性と構造の詳細な 測定が行われている。今回は、溶液中、電極電位を制御した環境で Pt<sub>83</sub>Co<sub>17</sub>(111)合金表面の X 線 散乱測定を行った。

キーワード: 固体高分子形燃料電池、白金コバルト合金単結晶、表面 X 線散乱

### 1. 背景と研究目的

固体高分子形燃料電池(PEFC)は、家庭用コジェネレーションシステムや燃料電池車用電源とし て利用が開始されているが、さらなる高性能化、高耐久化、コストダウンが必須である。とりわ け、高価な Pt 触媒が用いられる空気極において酸素還元反応(ORR)の過電圧ロスが大きく、本格 普及には触媒の高活性化が必要不可欠である。Pt-Co などの Pt 合金触媒が高い ORR 活性を有する ことが、これまで申請者グループをはじめ多くの研究者によって見出されてきた。実用触媒であ るナノ粒子触媒表面は単結晶ナノ表面の集合体であり、さらに高活性な Pt 合金電極触媒の設計指 針を得るためには、単結晶を用いた研究が効果的である。申請者らは近年、任意組成の Pt-Co 合 金単結晶の簡易作製法を確立し、ORR 研究に適用することに成功した [1,2]。合金組成が精密に制 御され(化学分析、合金試料の XPS 測定など実施)、かつ表面は原子レベルで平坦である(電気化 学 STM 測定 [3]、低速電子線回折(LEED)、表面イオン散乱などを実施 [4])。図1に、水素雰囲 気下で加熱処理した Pt<sub>100-x</sub>Co<sub>x</sub>合金単結晶電極の ORR 活性支配電流 j<sub>k</sub>の組成依存性を示す。ORR 活性が Co 組成に強く依存し、特に(111)面においては、Co モル分率 25%で著しく向上することを

初めて明らかとなった。この単結晶 触媒の表面積当たりの活性は、世界 最高の値を示した。しかし、結晶面 方位や合金組成を制御することによ る構造的・化学的触媒活性向上のメ カニズムは、未だ不明である。この 活性向上メカニズムを理解し合金触 媒の設計にフィードバックするた め、山梨大学を中心とした NEDO「固 体高分子形燃料電池利用高度化技術 開発事業/普及拡大化基盤技術開発 /セルスタックに関わる材料コンセ プト創出(高出力・高耐久・高効率燃 料電池材料のコンセプト創出)」プロ ジェクトにおいて検討が続いてい る。

我々は、既に最高活性を示す



図 1. Pt<sub>100-x</sub>Co<sub>x</sub>合金単結晶電極の ORR 活性支配電流 *j*<sub>k</sub>の結晶方位及び組成依存性。

Pt<sub>75</sub>Co<sub>15</sub>(111)の過塩素酸水溶液中における構造を CTR 測定によって明らかにした[4]。今回は、 Pt<sub>83</sub>Co<sub>17</sub>(111)を同じ電気化学条件において CTR 測定を行った。

### 2. 実験

Pt-Co 合金単結晶表面調製は、SPring-8 化学試料準備室において、卓上赤外線イメージ加熱炉内 で結晶を水素雰囲気下、加熱冷却することで行った。前処理した単結晶電極は、電気化学 SXS セルにセットした。電解質溶液には 0.1 MHClO4 を用いた。

単結晶試料電極がセットされた電気化学 SXS セルは、既存の多軸回折計に装着した。その後電気化学 SXS セルは、N<sub>2</sub>で満たされたカプトン製小型容器で密封した。入射光のエネルギーは、20 keV とした。X 線の検出は、感度並びにエネルギー分解能が高いビームライン既設のシリコンドリフト検出器(SDD)を用いた。

Pt<sub>83</sub>Co<sub>17</sub>(111)合金試料調整後、0.1 M HClO<sub>4</sub> 中、水素吸着や表面酸化の起きない電気二重層領域 (可逆水素電極で 0.4 V)に電位を保持し、溶液層の厚みを 30 μm と薄くしてから(00)および(01)ロ ッドの CTR 測定を行い、Pt スキン層から数原子層までの電極表面構造・組成を解析した。

## 3. 結果

図 2 に、電気化学環境下で測定された Pt<sub>83</sub>Co<sub>17</sub>(111)の CTR データとフィッティング結 果を示す。Pt<sub>75</sub>Co<sub>25</sub>の場合には、最外層は Pt:Co = 98:2、2 層目は Pt:Co = 2:98 であったが、 Pt<sub>83</sub>Co<sub>17</sub>(111)の場合には、最外層は Pt:Co = 98:2、 2 層目は Pt:Co = 90:10 と、2 層目に Pt が圧倒的 に多い。2 層目の Co の割合が反応性に大きく関 連することと考察される。

## 4. 今後の課題

現在、さらなる解析を進めている。今後は、 様々な合金組成の単結晶を用いた測定を行う計 画である。

#### 5. 参考文献

 S. Kobayashi, M. Wakisaka, D. A. Tryk, A. Iiyama, and H. Uchida, *J. Phys. Chem. C*, 121, 11234–1124 (2017).



- [2 M. Wakisaka, S. Kobayashi, S. Morishima, Y. Hyuga, D. A. Tryk, M. Watanabe, A. Iiyama, and H. Uchida, *Electrochem. Commun.*, 67, 47-50 (2016).
- [3] J. Inukai, D. A. Tryk, T. Abe, M. Wakisaka, H. Uchida, and M. Watanabe, J. Am. Chem. Soc., 135, 1476-1490 (2013).
- [4] S. Kobayashi, M. Aoki, M. Wakisaka, T. Kawamoto, R. Shirasaka, K. Suda, D. A. Tryk, J. Inukai, T. Kondo, and H. Uchida, ACS Omega, 3, 154–158 (2018).