## ・酸素非含有金属錯体前駆体を用いた白金-ランタノイド系合金ナ ノ粒子の調製

(名大院理 1・名大物国セ 2) ○佐藤 光彦 1・邨次 智 1・唯 美津木 1,2

Preparation of Pt-Ln (Lanthanide) Bimetallic Alloy Nanoparticles from Metal Complex Precursors with O-Free Ligands (<sup>1</sup>Graduate School of Science, Nagoya University, <sup>2</sup>Research Center for Materials Science, Nagoya University) OMitsuhiko Sato, <sup>1</sup> Satoshi Muratsugu, <sup>1</sup> Mizuki Tada<sup>1, 2</sup>

We prepared platinum (Pt) - lanthanide (Ln) alloys of pure metal compositions, which would be expected to have higher oxygen reduction reaction activity compared with bulk Pt-Ln alloys. Pt and La complexes without O atoms, (1,5-cyclooctadiene)dimethylplatinum (Pt( $C_8H_{12}$ )(CH $_3$ )<sub>2</sub> (**A**)) and tris(tetramethylcyclopentadienyl)lanthanum (La( $C_9H_{13}$ )<sub>3</sub>, (**B**)) were used as precursors, and they were heated and reduced with diluted ammonia gas under the strict oxygen and water-free conditions. The reduction successfully produced pure Pt<sub>5</sub>La alloyed nanoparticles without the formation of Pt or La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> phases, as suggested from XRD and TEM analyses. The grafting of **A** and **B** on boron nitride and successive reduction under similar conditions provided the formation of smaller Pt<sub>5</sub>La alloy nanoparticles.

Keywords: Platinum, Lanthanide, Alloy, Nanoparticle

バルクでは単独の白金 (Pt) より高い酸素還元反応特性を示すことが報告されている Pt-ランタノイド (Ln) 合金は燃料電池触媒としての利用が期待されている。しかし、Ln の高い酸素親和性や酸化物の安定性から Pt-Ln 合金のナノ粒子化の調製は難しく、高純度の Pt-Ln 合金ナノ粒子調製法は未だ確立されていない。本研究では、酸化物を含まない純度の高い Pt-Ln 合金ナノ粒子の調製法の検討を行った。

Pt, Ln の原料として、Ln 酸化物生成の由来となり得る O 原子を含まない配位子からなる Ln 錯体に着目した。Ln として最も融点が低いランタン (La) を選択し、Pt 前駆体として (1,5-cyclooctadiene)dimethylplatinum  $(Pt(C_8H_{12})(CH_3)_2, (A))$ 、Ln 前駆体とし

て tris(tetramethyl cyclopentadienyl)lan thanum (La(C<sub>9</sub>H<sub>13</sub>)<sub>3</sub>, (**B**)) を用いた。**A**, **B** をモル比 5/1 で混合し、酸素、水を厳密に遮断した流通系反応装置で、希釈

Pt + La  $\frac{NH_3/N_2 = 7/43 \text{ sccm}}{1273 \text{ K, 24 h}}$  Pt-La alloy nanoparticles Pt(C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>)(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (A) La(C<sub>9</sub>H<sub>13</sub>)<sub>3</sub> (B)

図1 Pt-La 合金ナノ粒子の調製スキーム。

 $NH_3$  ガスを還元剤とし 1273 K で 24 h 加熱還元を行った (図 1)。 反応後の物質の XRD からは  $Pt_5La$  組成相が確認され、Pt、 $La_2O_3$  に帰属されるピークは確認されなかったことから、 $Pt_5La$  の生成を確認した (図 2)。 次に、高温安にな窒化ホウ素 に A, B を担持し、同条件で加熱還元を行ったところ、 $Pt_5La$  (2-11) 面 (2 $\theta$  = 39.2°) に帰属されるピークの半値幅がみられ、TEM 分析と併せて  $Pt_5La$  合金ナノ粒子の生成が確認された。

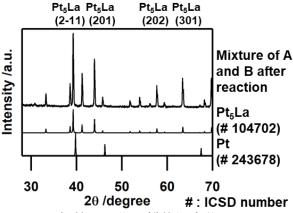


図2 加熱還元後の錯体混合物の XRD。