

## 有機分子の吸着により触媒表面上の酸化チタンの表面積を求める手法の開発

(東京工科大院工<sup>1</sup>・横浜国大高等研究院<sup>2</sup>) ○商 磊<sup>1</sup>・石原 顕光<sup>2</sup>・原 賢二<sup>1</sup>  
 Development of a Quantitative Method for Determining Surface Area of Titanium Oxide Based on Adsorption of Organic Molecules (<sup>1</sup>Graduate School of Engineering, Tokyo University of Technology, <sup>2</sup>Institute of Advanced Science, Yokohama National University)  
 ○Lei SHANG,<sup>1</sup> Akimitsu ISHIHARA,<sup>2</sup> Kenji HARA<sup>1</sup>

In this study, in order to establish a method for determining the oxide surface area of an oxide-based fuel cell catalysts, we searched for the organic molecules that selectively adsorb to TiO<sub>2</sub> in the presence of carbon and the experimental conditions suitable for the purpose.

After examining various molecules and experimental conditions, the adsorption rates were calculated from the UV-Vis measurement of the supernatant after stirring TiO<sub>2</sub> powder in DMF solution of Tiron (Table 1). Under this condition, Tiron selectively adsorbed on TiO<sub>2</sub> whereas it absorbed much less on carbon materials. The adsorption rates were proportional to the specific surface areas of TiO<sub>2</sub> regardless of crystal structure and particle size. Therefore, this experimental condition was found to be applicable to determine the surface area of TiO<sub>2</sub> supported on carbon.

Accordingly, this method was applied to quantify the oxide surface area of a series of Nb-doped TiO<sub>2</sub>/CSCNT fuel cell catalysts with different preparation temperatures and catalytic activities<sup>1)</sup>. The obtained surface areas and ORR activities showed negative correlation.

**Keywords :** Surface Area; Titanium Oxide; Adsorption; Carbon; Fuel Cell Catalyst

本研究では、酸化物系燃料電池触媒の酸化物表面積を求める手法を開発するために、カーボン共存下で TiO<sub>2</sub> に選択的に吸着する有機分子と実験条件を探索した。

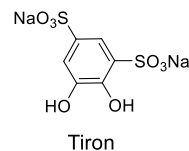
各種吸着分子と吸着実験条件の検討を行った上で、タイロンの 0.20 mM DMF 溶液 5.0 mL 中で TiO<sub>2</sub> 10 mg を 110℃ で 1 時間攪拌した後の上澄み液の UV-Vis 測定から吸着率を算出した (Table 1)。この条件において、タイロンは種々のカーボンに比べて、TiO<sub>2</sub> に選択的に吸着した。また、TiO<sub>2</sub> への吸着率は、結晶構造や粒子径によらず、TiO<sub>2</sub> の比表面積に比例した。従って、本実験条件は、カーボン担体に担持された TiO<sub>2</sub> の表面積を求めることに利用可能だと思われる。

そこで、本手法を調製温度と触媒活性の異なる Nb ドープ TiO<sub>2</sub>/CSCNT 燃料電池触媒<sup>1)</sup>の酸化物表面積の定量に適用したところ、求められた酸化物表面積と ORR 触媒活性が負の相関を示した。

**Table 1. Adsorption of Tiron on TiO<sub>2</sub>**

Crystal structure	Anatase	Anatase	Rutile	Rutile
Particle size (nm)	30	100	30	100
Specific surface area (m <sup>2</sup> /g)	49	18	27	14
Adsorption rate (%)	<b>40</b>	<b>22</b>	<b>13</b>	<b>12</b>
Adsorption rate / Specific surface area	0.82	0.71	0.80	0.87

Conditions: Tiron 0.20 mM in DMF 5.0 mL, TiO<sub>2</sub> 10 mg, 110 °C, 1 h.



1) 足立 吉徳, 永井 崇昭, 大城 吉郎, 黒田 義之, 松澤 幸一, 光島 重徳, 石原 顕光; 燃料電池, **2021**, 21, 80.