熊涼慈、北野友之

(株) 日本触媒

1. はじめに

自動車排ガス浄化用触媒をはじめとする環境浄化 触媒の活性成分として、白金等の貴金属が使用されて いるが、コスト削減および資源枯渇化の観点から、貴 金属担持量の低減が望まれている。

担持量低減のためには貴金属の状態や価数につい ての分析が重要であり、その分析手段としてXPSが挙 げられるが、一般的なXPS装置では低担持量領域にお いては感度が不足し、また、真空下での測定となるた め正確な価数を評価する事は難しい。

これに対しXAFSは微量元素の分析に適しており、 常温常圧下での測定が可能であるが、0.1wt%オー ダーのような非常に低担持量の領域では、十分な精度 のデータを得る事は容易ではなく、測定条件、検出器 の選定等、慎重に検討する必要がある。

今回は、0.1wt%オーダーでのXAFS測定にあたり、 検出器の選定を中心とした検討を行い、解析手段とし ての有効性について考察を加えた。

2. 実験

TiO₂ 系酸化物担体に、Pt担持量が0.2wt% (sample A) または0.1wt% (sample B) となるよう水溶液で 含浸担持を行い、空気中100℃にて一晩乾燥後、5%H₂ /N₂バランス雰囲気下、300℃にて2時間の還元処理 を施す事によりサンプルを得た。

触媒サンプルをメノウ乳鉢で100 mesh以下に粉砕 して粉末状とした後、空気雰囲気下にてポリエチレン 袋にシール密封して蛍光法XAFS測定を行った。標準 サンプルであるPt metal並びにPtO₂ (いずれも和光純 薬) については、窒化ホウ素(高純度化学研究所)と 混合して作成したペレットを用い、透過法にてXAFS を測定した。

Pt-LIII吸収端XAFS測定は九州シンクロトロン光研 究センターのBL11にて行った。モノクロメータとし てSi(111)を用い、常温で測定した。得られたXAFSス ペクトルを、解析プログラムREX2000(リガク製) を用いて解析した。

3. 結果および考察

3-1 検出器の比較

蛍光法XAFSの検出器としては一般的にライトル検 出器または19素子半導体検出器(SSD)が用いられる。 前者は試料からの散乱X線や対象元素以外の蛍光X線 が入ってしまうためバックグランドが高くなる。後者 はエネルギー分解能に優れ、対象元素のみの蛍光X線 を検出する事が可能となるため、バックグラウンドに よる影響が軽減される特徴を有するが、冷却に液体窒 素を要する等、設置および準備に時間がかかるため、 限られたビームタイム内で使用する事は難しい。

これに対し、図1に示すシリコンドリフト検出器 (SDD、SII Nano Technology USA Inc. 製)は19素 子SSDと同様にエネルギー分解能を有し、かつ取り扱 いが非常に簡便である事から、近年触媒のXAFS分析 等に利用されている^[1, 2]。



図1 シリコンドリフト検出器 (SDD)

図2は砒素を0.1wt%程度含む触媒のAs K吸収端 XANESスペクトルであり、バックグラウンド補正等 の処理を行う前のデータである。

SDDを用いて測定したスペクトル(b)の方が、ライ トル検出器(a)と比べるとバックグラウンドの値が低 く、平坦となっていた。また、吸収端付近のジャンプ の高さについてもSDDの方が上回っており、感度も優 れる結果となった。

特に微量元素のXAFS測定の際にはベースライン補 正により解析結果が影響を受け易いため、微量Ptの測 定についてもSDDの方が好適であると考え、これを用 いて触媒サンプルの分析を行った。



図2 ライトル検出器 (a) と SDD (b) の比較

SDDを検出器として用いた、Pt LIII吸収端XANES

3-2 Pt XANES 測定結果

測定結果を図3に示す。

-PtO2 sample B $\mathbf{2}$ sample A Normalized absorption --Pt 1 0 11550 11560 11570 11540 11580 Photon energy (eV)

図 3 Pt LIII吸収端の XANES スペクトル

300℃で水素還元処理を行っているにも関わらず、 sample A、BともにPtが一部酸化物の状態で存在して おり、特にPt担持量の少ないsample Bの方が、Pt酸 化物として存在する割合が多い事を示す結果が得ら れた。

そこで、Ptの酸化状態を定量的に比較するため、標 準サンプルであるPtおよびPtO2のデータを用いて、 REX2000にてカーブフィッティングを行い、Pt metalとPtO2の割合を算出した結果(表1)、sample A についてはPt全体の25%が、sample Bについては全 体の半数以上を占める67%が、酸化物として存在して いる事が明らかとなった。

| | Pt metal % | PtO_2 % |
|----------|------------|--------------------------|
| sample A | 75 | 25 |
| sample B | 33 | 67 |

本報の触媒ではPt担持量が少なくなるほどPt粒子 径が小さくなる傾向にあり、sample BではPtの大半 が1~3 nmの微粒子状態で高分散している事がTEM により確認されている。

Pt粒子径が小さいほどPt粒子1個あたりの外表面が 少なくなるため、酸化物担体表面に露出した格子酸素 に接するPt原子の割合が増える。このPt原子と格子酸 素の相互作用により、見かけ上Pt-O結合に近い電子状 態となるために、XANESではPtO2として認識された ものと推測される。

Pt/CeO2-ZrO2系触媒でも同様の現象が報告されて おり^[3]、Pt·O·M結合(M=Ti等)によりPt微粒子が安 定化され、Ptの凝集が抑制される事による触媒寿命向 上が期待される。

4. まとめ

0.1wt%オーダーという微量領域のXAFS測定を試 みた結果、SDDを検出器として用いる事により測定に 成功し、Ptの電子状態について解析する事ができた。

今回はビームタイムの制約上、XANES領域のみの 測定となったが、今後は蛍光法によるEXAFS領域の 測定および解析にもトライすると共に、このような活

性種状態の違いと触媒活性、貴金属粒子径等との関係 についても精査し、触媒開発に活用する。

参考文献

J. D. Grunwaldt, P. Kappen et al., *Catalysis Letters*, **78**, 13·21, (2002)
M. W. Tew, J. T. Miller et al., *Journal of Physics: Conference Series*, **190**, 012172, (2009)
Y. Nagai, K. Dohmae et al., *Catalysis Today*, **145**, 279–287, (2009)