# メソ細孔シリカ担体に構築した NbC 種の XAFS による構造解析

## XAFS studies on the structure of mesoporous silica supported NbC catalyst

## <u>一國 伸之 <sup>a</sup></u>, 栁ケ瀨 史崇 <sup>a</sup>, 佐々木 拓朗 <sup>a</sup>,光原 圭 <sup>b</sup>, 原 孝佳 <sup>a</sup>, 島津 省吾 <sup>a</sup> Nobuyuki Ichikuni<sup>a</sup>, Fumitaka Yanagase<sup>a</sup>, Takuro Sasaki<sup>a</sup>, Kei Mitsuhara<sup>b</sup>, Takayoshi Hara<sup>b</sup>, Shogo Shimazu<sup>b</sup>

<sup>a</sup>千葉大学大学院工学研究科,<sup>b</sup>立命館大学 SR センター <sup>a</sup>Graduate School of Engineering, Chiba University, <sup>b</sup>The SR Center, Ritsumeikan University

メソ細孔シリカ担体に構築した NbC 種の状態分析を行うため, Nb L<sub>3</sub>-edge XAFS を測定した。 XAFS のエッジエネルギーからカーバイド種生成が判断できることがわかった。カーバイド前駆体 酸化物は調製時の昇温過程では還元炭化は進行せず,高温での保持過程でカーバイド化が進行する ことが明らかとなった。NbC の水素化触媒能はカーバイド化度だけではなく,析出炭素による活性 点被覆に影響を受けることが示唆された。

Nb L<sub>3</sub>-edge XAFS studies were carried out to analyze mesoporous silica supported NbC catalysts. Conversion from corresponding oxide to the carbide species was detectable by edge-energy shift of the XAFS spectrum. XAFS analysis revealed that NbC was obtained during the temperature maintaining step. Catalytic activity of NbC for hydrogenation was affected by the extent of carburization as well as the amount of deposited carbon.

Keywords: niobium carbide, catalyst, Nb L3-edge XAFS, hydrogenation

背景と研究目的: 白金族元素は触媒として 幅広く利用されているが、生産地の偏在、資 源制約の観点から代替触媒の開発が急務であ る。前遷移金属原子の空隙間に炭素が侵入す ることで得られる前遷移金属カーバイド化合 物は,白金族類似の触媒作用を示すことから, 白金族を代替する触媒材料として注目を集め ている。しかしながら、その合成は対応する 酸化物を高温で還元炭化することが一般的で ある。TPR (temperature programmed reaction)法を用いることで長時間の高温処 理を減らすことができるようになった[1]が, それでも最終的には多くの場合 1000 K 以上 の高温が必要であり、比表面積の減少、析出 炭素による活性点の被覆などが触媒応用の際 に問題となっている。

我々は SiO₂ 担体上に Nb を担持し, それを カーバイド化するという手法を用いることで, バルクでは 1370 K を必要とした Nb 種のカ ーバイド化温度を 1073 K まで低下させ,水 素化反応やプロピルアミン分解反応に活性を 示すことに成功してきた[2,3]。さらに,規則 的メソ細孔を有するシリカ(SBA-15 [4])を 担体とし,閉鎖循環系で炭化処理することで, その触媒活性は向上し,通常のシリカに担持 した Nb カーバイド (NbC) 触媒よりも 273 K でのエチレン水素化活性を3倍以上に向上さ せることに成功した。NbC の微細化が活性向 上の一つのキーであるとは考えられるが,カ ーバイド化度を含めた Nb 種の電子状態に関 する知見が活性の起源解明につながるものと 考えられる。

本研究では、メソ細孔に担持した Nb 酸化 物種のメタン・水素混合ガス下の処理時間を 変えることで、カーバイド化度の異なる触媒 を調製し、得られた NbC 種の Nb L<sub>3</sub>-edge XAFS を測定した。

**実験**: メソ細孔シリカSBA-15は既報[4]に従って調製した。ここにペルオキソニオブ酸を前駆体としてNb種を担持し,NbO<sub>x</sub>/SBAを得た。その後閉鎖循環系内で,メタン・水素混合ガス雰囲気下で10 K·min<sup>-1</sup>で1223 Kまで比例昇温し,同温度で一定時間保持することでNbC/SBAへと転換した。昇温後の保持時間(*t*min)を触媒名の後に付記するようにした

(NbC/SBA-t)。Nbの担持量は3 wt%とした。 Nb L<sub>3</sub>-edge XAFSは立命館大学SRセンター

BL-13にて真空下で測定した。調製後のサン プルはパイレックスガラス管内に真空下で封 入し、グローブボックス内でカーボンテープ 上に塗布してから、トランスファーベッセル を用いて導入した。分光結晶にはInSb(111)を 用い、測定はSDDによる蛍光法(PFY)およ び試料電流による全電子収量法(TEY)の両 方で行った。参照試料としてのNb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, NbO<sub>2</sub> は室温で排気処理したものを、bulkのNbCは 調製サンプル同様、空気に触れさせないよう にして導入した。

<u>結果および考察</u>: PFYモードのNb L<sub>3</sub>-edge XAFSの結果をFig. 1に示す。



**Fig. 1.** Nb  $L_3$ -edge XAFS spectra in PFY mode for (a) bulk Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, (b) bulk NbO<sub>2</sub>, (c) bulk NbC, (d) NbOx/SBA, (e) NbC/SBA-0, (f) NbC/SBA-30, (g) NbC/SBA-180 and (h) NbC/SBA-240.

PFY のデータは自己吸収の影響が見られる ため, bulk スタンダードサンプルである NbC, NbO<sub>2</sub>, Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> を用いたパターンフィッティン グ解析による定量的な議論は難しいが,形状 としては TEY のデータと概ね一致しており, PFY のデータを用いた定性的な議論が可能と 判断した。

標準サンプルの Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, NbO<sub>2</sub>, NbC のそれ ぞれで XANES 形状は異なっているが, エッ ジ位置の違いも明確である。NbC になった場 合, 2383.1 eV に特徴的な構造が見られるよう になることがわかる。ただ, Nb 酸化物から NbC への転換に際しては, Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>→NbO<sub>2</sub>→ NbC へと変化していくとされており, スター トマテリアルと中間マテリアルである Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> と NbO<sub>2</sub> の区別はつかない。一方, それぞれ の物質でエッジ位置が明確に異なっているこ とから、これらを比較することでカーバイド 化度の知見が得られるものと考えられる。

カーバイド前駆体である NbOx/SBA (Fig. 1(d)) は Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> と形状,エッジ位置とも類似 している。これをメタン・水素混合ガス中で 1223 K まで昇温した段階 (NbC/SBA-0, Fig. 1(e)) でもほとんど変化が見られず,カーバ イド種への転換は進まないことがわかる。昇 温後に 1223 K での保持時間を延長していく (Figs. 1(f), (g), (h)) ことでエッジが低エネル ギー側にシフトしており,NbC に近づいてい ることが見てとれる。NbC/SBA-180 と NbC/SBA-240 の間でエッジ位置はほぼ同じ であり,保持時間 180 min でカーバイド化が

完了したことがうかがえる。 水素化活性は NbC/SBA-0 では発現しなか った。これは NbC が生成していないことに対 応していると考えられる。一方,カーバイド の生成が見られる保持時間 180 min 以上の NbC/SBA-180 では高い水素化能が発現した が,それよりも長時間保持した NbC/SBA-240 になると活性は低下した。カーバイド種の調 製の際には表面に炭素が析出し活性点を被覆 することが知られている。そのために長時間 のカーバイド化処理によって,カーバイド化 度としては差異が見られなかったものの析出 炭素により活性点が被覆され活性の低下につ ながったものと考えられる。

Nb L<sub>3</sub>-edge XAFS のエッジ位置を用いるこ とで Nb のカーバイド化度に関する知見が得 られた。粒径制御した NbC 試料,ならびに析 出炭素量を制御した NbC 試料の Nb L<sub>3</sub>-edge XAFS を測定することで,より詳細な電子状 態の議論も可能になり,カーバイド種の触媒 作用の起源に近づけると期待される。

#### 論文・学会等発表(予定)

[1] N. Ichikuni, F. Yanagase, K. Mitsuhara, T. Hara and S. Shimazu, 16th International Conference on X-ray Absorption Fine Structure: XAFS16

### <u>文</u>献

[1] R. B. Levy and M. Boudart, *Science*, **181** (1973) 547.

[2] N. Ichikuni, F. Sato, S. Shimazu and T. Uematsu, *Top. Catal.*, **18** (2002) 101.

[3] S. Kodama, N. Ichikuni, K. K. Bando, T. hara and S. Shimazu, *Appl. Catal. A*, **343** (2008) 25.

[4] D. Zhao, Q. Huo, J. Feng, B. F. Chmelka and G. D. Stucky, *J. Am. Chem. Soc.*, **120** (1998) 6024.