電極上に担持した多核銅錯体における酸素還元機能の XAFS による解明 Investigation on Oxygen Reduction Reaction Activity of Multi-Copper Complex Deposited on Electrodes by XAFS

八木一三^{1,2*}, 君島堅一², 太田鳴海², 野津英男², 上原広充¹, 高草木 達¹, 朝倉清高¹ ¹北海道大学 〒001-0021 札幌市北区北 21 条西 8 丁目 ²技術研究組合FC-Cubic 〒135-0064 江東区青海 2-3-26

1 <u>はじめに</u>

酸素還元反応(ORR)を利用するカソード(空気 極)は、電池外部の空気を直接利用することでエネ ルギー密度を飛躍的に向上できるため、各種燃料電 池の他、金属-空気電池などに利用されている。ま た、得られる電流密度もまた空気極の性能により制 限され、空気極の性能向上はエネルギーデバイスの さらなる高効率化に欠かせない。近年、生体内で酸 素の活性化に用いられている金属酵素(多核銅酵素) を電極表面に固定すると、一般に燃料電池で使用さ れている白金触媒よりも過電圧が低い(ca. 1.2 V vs. RHE からの) ORR を実現できることが示唆され、 バイオカソードの研究の活性化に繋がっている。金 属酵素自体の耐久性や精製過程を含めた材料コスト の問題があるため、反応中心部を模倣した銅錯体触 媒の電極応用に関する研究が行われている。その結 果、単核銅錯体については最近、Chidsey らの研究 グループによって様々な官能基を有するフェナント ロリン銅錯体の ORR 活性が研究され、0.68 V vs, RHE(可逆水素電極、pH 4.8)という結果が得られ ている[1]。また、最近、Gewirth らは、カーボンブ ラック(CB)粉体の表面に複核銅錯体を固定する だけで極めて高い ORR 性能を示すことを報告して いる[2]。

我々もごく最近、非白金系ではほぼ最高の ORR 性能(アルカリ性溶液中)をもつ複数のトリアゾー ル系配位子を用いた複核銅錯体(Cull2[3,5-diamino-1,2,4-triazole]2 錯体)の調製に成功した。この試料 は、きわめて、調製条件に対して敏感にその性能が 変化する。X線光電子分光(XPS)による表面分析 や FE-SEM による形態観測によってもその違いを明 らかにできなかった。すなわち、炭素表面との相互 作用で生じるわずかな複核銅錯体の局所構造の変化 が ORR 性能に影響を及ぼしていると考えられる。 そこで本研究では、Cuⁿ2[3,5-diamino-1,2,4-triazole]₂ 錯体の Cu K 端の XANES ならびに XAFS を測定す ることでカーボン担体表面上での構造や電子状態を 調べ、その調製条件による構造の差違と ORR 活性 の関係を明らかにすることを試みた。

本研究では基本的にカーボンブラック(CB)担 体に複核銅錯体を固定した試料を透過 XAFS で測定 した。既報[2]に従い、CB 担体と Cu²⁺イオンを混合 した状態で配位子 (3,5-diamino-1,2,4-triazole: Hdatrz) を添加することで複核銅錯体担持 CB を調製した。 CB 担体の種類としても、既報で用いられている Vulcan XC-72 を標準とし、ケッチェンブラック (KB) を用いた試料も調製した。Cu と CB の比あ るいは Cu と配位子の比を変えて調製を行うことで ORR における触媒性能の変化が期待され、触媒活性 変化と XAFS で得られる結果の対比を行うことで相 関が得られることを想定し、実験を進めた。また、 複核銅錯体 Cu₂(Hdatrz)。の結晶も既報[3-5]に従って 調製し、参照試料の1つとして使用した。また、調 製時の錯体形成・担持の過程で意図的に遅延をはさ み、錯体担持濃度を高めた試料も調製した。その他 の参照試料として、Cu 箔、CuO、Cu₂O、 Cu(NH₃)₄(SO₄)-H₂O 等を用意した。試料・参照試料 ともに粉末であるため、samplem を用いてエッジジ ャンプが1程度になるように計算して得られた量を 秤りとり、窒化ホウ素(BN)粉末と混合・粉砕し、 錠剤成形器を用いて直径 10 mm のペレットとした。 試料測定時には、ポリ袋に試料を入れ、試料枠にそ のポリ袋ごと貼り付けた状態で保持した。

透過 XAFS 実験は、震災優先枠として SPring-8 BL14B2 ならびに SAGA-LS BL11 で行った他、復旧 後の KEK-PF BL9C にて Cu K 端の透過 XAFS 測定 を実施した。SPring-8 では Cu-Cu 間に存在する可能 性のある水を脱離させるために、真空下加熱による 変化の計測に取り組んだほか、KEK-PF では EXAFS 振動の精密解析のため、クライオスタット を用いて低温での透過 XAFS 測定を実施した。 SAGA-LS では事前に実施した SPring-8 における透 過 XAFS 測定結果を参照し、比較可能なレベルでス ペクトルが測定できるよう、エネルギー範囲で積算 時間を長くした。XAFS スペクトルは(株)リガク 製の REX2000 を用いてバックグラウンド処理し、 EXAFS 振動の抽出、k2 の重み付けをし、フーリエ 変換することで動径構造関数を導出した。

3 結果および考察

図1は、SPring-8 BL14B2 ならびに SAGA-LS BL11 にて測定した参照試料 CuOの EXAFS 振動を 比較したものである。前者はクイック XAFS で若干

2 <u>実験</u>



図1 CuO 参照試料で得られた EXAFS 振動の比較 (SPring-8 クイック 100 ms, SAGA-LS でそれぞれ 1step あたりの積算を 1s, 6s でそれぞれ測定した結果。

チャンネル毎の積算時間を増やし、測定時間 8 分で 取得したものであり、後者は比較可能な S/N 比にな るよう、高エネルギー側の積算時間を長くすること で取得した。このため、1 スペクトルあたりの測定 時間は 35 分程度になった。クイック XAFS で積算 することも試したが、S/N は図1の真ん中の振動よ り向上することはなかった。

図 2 は、Cu₂(Hdatrz)₂錯体を [Cu²⁺]:[Hdatrz]比を変 えて KB に担持した一連の試料の動径構造関数を示 している。[Cu²⁺]/[Hdatrz]が 0.25 の場合は他の試料 と比較して大きな変化が認められるが、この値が 0.5 以上になるとほぼ同じ構造であることが推察さ れる。Cu₂(Hdatrz)₂ 錯 体 の 形 成 の た め に は [Cu²⁺]/[Hdatrz] = 1 である必要があるが、実際には Cu 量が少なくともほぼ同じ構造の複核錯体が形成 されている可能性がある。文献[2]でも、高性能触媒 のレシピとして[Cu²⁺]/[Hdatrz] = 0.5 を報告しており、 カーボンブラックを担体として用いることが、表面 に形成される錯体の構造自体に影響することを示唆 している。

今回調製した触媒の Cu 源として硫酸銅を、溶媒



図 2 Cu₂(Hdatrz)₂ 錯体の[Cu²⁺]/[Hdatrz]比を変えて KB に担持した一連の触媒の EXAFS 振動から求めた動径 構造関数



図 3 70 K で測定した Cu₂(Hdatrz)₂錯体結晶(実線) と KB 担持触媒(破線)の透過 EXAFS 振動から求め た動径構造関数と錯体の分子構造。

として水を利用しているため、Cu にはトリアゾー ル環の窒素の配位以外にも硫酸根や水が配位してい ることが予想される。EXAFS では O と N を分離す ることが難しいため、動径構造関数において 1.85~ 1.99 Å に現れるピークが Cu-O/N であると考えられ るが、2~4 Å に複数のピークが観測され、構造評価 のため、低温での測定を実施した。

70 K での測定により、図3のようによりシャープ なピークが観測され、結晶では3.2~3.4 Å に Cu-Cu に同定されるピークが観測されている。また、担持 触媒では明らかにピーク位置のシフトが観測され、 結晶とは異なる構造でカーボン表面に固定されてい ることも示唆される。しかし予想に反して低温でも ピークが多く観測され、第一配位、第二配位を含め て FEFF による構造推定を進めている。

4 まとめ

空気極触媒として高活性な Cu 複核錯体担持触媒 を調製し、その結晶ならびに担持状態の構造解析の ため、XAFS 測定を実施した。結晶と担持状態では 錯体分子構造が異なることが明らかになったが、詳 細は依然解析中である。現在、蛍光 XAFS による in situ 測定を実施している。

謝辞

本研究の実施において、特に震災優先枠のビーム タイムを利用させていただき、かつ測定時のサポー トをいただいた方々に深く感謝致します。 参考文献

- [1] McCrory et al., J. Phys. Chem. A, **111** (2007) 12641
- [2] M.S. Thorum, J. Yadav, A. A. Gewirth, Angew. Chem. Int. Ed., 48 (2009) 165
- [3] E. Aznar et al., Euro. J. Inorg. Chem. (2006) 5115
- [4] R.B. Zhang et al., Cryst. Growth Des., 8 (2008) 3735
- [5] A. Ray, S. Mitra, G.M. Rosair, Inorg. Chem. Comm., 11 (2008) 1256
- * i-yagi@aist.go.jp