科学研究費助成事業

研究成果報告書

平成 27 年 5月 22 日現在

機関番号: 12501 研究種目:基盤研究(B) 研究期間:2012~2014 課題番号: 24350001 研究課題名(和文)固液界面の広域構造とダイナミクス

研究課題名(英文)Wide area structure and structural dynamics of solid-liquid interface

研究代表者

中村 将志(Nakamura, Masashi)

千葉大学・工学(系)研究科(研究院)・准教授

研究者番号:70348811

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 14,400,000円

研究成果の概要(和文):1. 表面X線回折と赤外分光を用いてPt(111)表面酸化における非特異吸着イオンの影響を調べた。LiOH溶液中では,最初の酸化電流ピーク後にOH吸着層が形成される。一方,CsOH溶液中ではOH吸着層の形成なく酸化が進行していくことが分かった。2. Ag(100)電極界面の二重層充放電過程における界面イオン種の動的過程を時分割X線回折により明らかにした。正電位側への電位ステップでは,過渡電流と類似のタイムスケールでCsイオンが外部ヘルムホルツ層から離れていく。一方,負電位側への電位ステップでは2つのステップからなる。最初はCsイオンが表面近傍に集まり,安定な構造へ収束していく。

研究成果の概要(英文):1. Effect of non-specifically adsorbed ions on the Pt(111) surface oxidation has been investigated by in situ X-ray diffraction and infrared spectroscopic measurements. In LiOH, an OHad adlayer is formed in the first oxidation step of the Pt(111) electrode, whereas Pt oxidation proceeds without OHad formation in CsOH solution. 2. Transitional structures of interfacial ions in the electrical double layer have been determined using time-resolved X-ray diffraction during the double-layer charging/discharging on the Ag(100) electrode.When the potential was stepped in the positive direction, Cs was released from the outer Helmholtz plane (OHP) at a similar time scale with the current transient measurement. For the negative potential step, the gathering process of Cs comprises two steps. The first step is the accumulation of Cs ion near the outer layer, and the second one is structural stabilization of the Cs layer.

研究分野: 表面電気化学

キーワード: 電気二重層 表面X線回折 外部ヘルムホルツ面

1.研究開始当初の背景

異なるポテンシャルの物質相が接した界 面では,それぞれのバルクと異なる電荷分布 となり電気二重層を形成する。固液界面の場 合,電解質溶液側のイオン分布は特異吸着や 溶媒和により複雑となる。半世紀以上前から 固液界面の電気二重層は図1のように特異吸 着層(内部ヘルムホルツ面: IHP)や溶媒和イオ ンの接近層(外部ヘルムホルツ面: OHP)か ら成ると考えられていた。これらの構造は電 極電位によりその形態を自在に変える。狭い 領域でのイオン分布は強大な電場を生じさ せ,電極反応の駆動力となる。表面に吸着し たイオンや分子は,触媒反応に大きく影響を 及ぼすため盛んに研究されてきた。走査型プ ローブ顕微鏡(SPM),赤外分光やラマン散乱 などは代表的な電極表面分析法であり,多く の研究が行なわれ,学術的だけではなく,被 毒種の発見など工業的な発展にも大きく貢 献してきた。しかし,これらの測定法の主眼 は IHP の構造であり、OHP など表面から離れ た位置にある物質の挙動を捉えることは非 常に難しい。



図 1 従来から提案されている電気二重層モ デル

そこで研究代表者は表面 X 線回折法を適用 し,図2のように表面から離れた位置にある OHPの構造を明らかにすることに初めて成 功した。Ag(100)電極の OHP にある Cs イオン は,正電位側で表面から離れていき被覆率も 減少する。さらに,OHPの構造解明が可能に なったことにより,水和イオン種が特異吸着 種と相互作用し,特異吸着層の促進や秩序構 造形成にも大きく影響を及ぼすことを明ら かにした。これらの成果は図1のような古典 的な電気二重層モデルでは説明されていな い現象であり,原子レベルで構造解明が必要 であることを示唆している。



図2 表面X線から明らかとなったAg(100)電 極界面の電気二重層構造

2.研究の目的 固液界面に形成される電気二重層は,吸着

脱離や電子授受など電極反応においても重 要な役割を果たしている。しかし,特異吸着 層以外の詳細な構造や物理・化学的性質につ いては分っていない。電極反応の真の理解に は,OHP イオンの電極反応への影響や電位変 化に伴う動的挙動などを明らかにする必要 がある。本研究では,高輝度放射光 X 線回折 や赤外分光法を用いて,OHP イオンの電極反 応への影響および時分割X線回折によるイ オン種の動的挙動を in-situ 観測する。電気二 重層の充放電電流の起源や電極反応の駆動 力など電気化学の本質に関わる現象を原子 レベルで明らかにする。具体的には Pt(111) 電極上の表面酸化について OHP に存在する アルカリ金属イオンの影響を調べた。また時 分割X線回折測定では Ag(100)電極上のOHP Cs イオンの動的過程を追跡した。

3.研究の方法

Pt(111)単結晶電極は水素酸素炎でアニール 後にアルゴン雰囲気下で冷却した。超純水で 表面を保護した状態で,赤外分光およびX線 回折用電気化学セルにセットした。Ag(111) 電極は,クロム酸を用いて化学エッチング後 に同様に電気化学セルにセットした。電解質 溶液は Pt(111)電極の測定では, 0.1 M CsOH および 0.1 M LiOH , Ag(100) 電極の測定では 0.1 M CsBr + 0.05 M CsOH を用いた。表面 X 線回折測定は, SPring-8 BL13XU および KEK-PF BL4C にて実施した。使用した X 線エ ネルギーは 20 keV(SPring-8), 15 keV(KEK-PF) である。時分割測定では,マルチチャンネル スケーラー(MCS)とポテンシオスタットを同 期させ,電位変化後の回折強度の変化を追跡 した。

4.研究成果

Pt(111)電極の表面酸化における OHP イオン種の影響

燃料電池の酸素還元反応(ORR)触媒として Pt は有用である。近年,アルカリ溶液中の Pt(111)表面では,水和カチオン種によりORR 活性が大きく異なることが報告された。本研 究では,その活性支配因子を明らかにするた めに,OHPイオンの構造と表面構造について 表面 X 線回折測定を行った。ORR 活性は, 表面の酸化状態にも影響を受け, PtOH が重 要な活性阻害因子となる。図 3 に ORR 活性 の低い LiOH 溶液と活性の高い CsOH 溶液中 における電流電位曲線を示す。両方の溶液中 で2つの酸化電流ピークが観測されているが, ピーク電位や形状が異なっていることがわ かる。表面 X 線回折測定は 0.6 V. 0.9 V.および 1.2 V vs RHE で測定を行い構造解析した。図 4 に specular crystal truncation rods (CTRs)を示 す。表面が酸化されていない 0.6 V では ,表 離れた場所に酸素種が存在する。 面から 2.2 この酸素種は赤外分光から, CsOH および LiOH 溶液中でも水分子であることが分った。



図 3 Pt(111)電極の電流電位曲線(赤線: CsOH, 青線: LiOH)



図40.1 M LiOH およびCsOH 溶液中における Pt(111)電極の specular CTR

酸化電流ピークの間の 0.9 V では, アルカ リ金属イオンによって Pt 表面の酸化過程が 異なることが分った。LiOH 中では赤外分光 から δ_{PtOH} が観測され,表面に OH 種が吸着し ているが, CsOH 中では,このバンドは観測 されないため,さらに酸化が進行し PtO とな っていると考えられる。さらに正電位側の 1.2 V では,LiOH と CsOH 中において回折強度 プロファイルは大きく異なっており,CsOH 中における L=1.2 および 4.8 付近の強度減少 は,表面形状がラフになっていることを示唆 している。一方,LiOH溶液中では,0.6 V と プロファイルは変わらず表面構造に大きな 変化はない。Li⁺が表面酸化によって生じる表 面の荒れを保護していることが明らかとな った。LiOH と CsOH溶液中で ORR 活性が異 なるのも表面の酸化状態が大きく影響して いることが分かった。以上のように表面に直 接吸着したイオン種だけでなく,吸着してい ない水和イオン種も表面と非共有結合的な 相互作用により,表面の酸化やそれに伴う反 応活性へ影響していることが分かった。

(2)Ag(100)電極界面における OHP 種の動的挙動

固液界面の電気二重層では,溶媒の配向変 化やイオン種の移動に伴い充放電電流が生 じ,電気二重層キャパシタなどに応用されて いる。充電速度や耐久性に優れているため次 世代の蓄電システムとしても期待されてい る。キャパシタの電気容量は,OHP など電気 二重層内での荷電粒子の移動や電気双極子 を持つ溶媒の挙動に大きく依存する。このた め,充放電に伴う電気二重層内での動的な構 造変化の理解が必要となっている。そこで本 研究では,Ag(100)電極上において OHP イオ ン種として Cs⁺の挙動を時分割 X 線回折によ り追跡した。

本実験では基板表面に広い電位領域で安 定に IHP を形成する Br を吸着させ, Cs^+ の構 造変化に着目した。これまでの研究代表者ら の研究により図 2 のように Br 吸着層の外側 に水和した Cs^+ イオンが OHP 層を形成してい ることが分かっており,電極電位に対し Cs^+ の量と表面からの距離が変化する。図 5 は-0.1 V および-0.6 V vs Ag/AgCl における Ag(100) 表面からの specular CTR である。



図 5 0.1 M CsBr 溶液中における Ag(100)電極の specular CTR

L=2 での強度増大はバルクからの回折(ブラ ック反射)であり,一方,L=1.2 付近の強度 減少は Br 吸着層とAg表面原子層からの散乱 X線との干渉によるものである。L=0.9 付近 のショルダーは OHP における Cs⁺の存在に よるものであり,電極電位に大きく依存して いる。時分割 X 線回折測定は L = 1 に検出器 を固定し電位ステップ後の回折強度変化を 測定した。図 6 上は-0.6 V から-0.1 V へ電位 ステップ後の L = 1 における回折強度の経時 変化である。



図 6 (001)反射における Ag(100)電極の時分割 X 線回折

強度の減少は OHP における Cs⁺の減少および 表面から距離の増大の結果である。指数関数 によるフィッティングから強度減衰の時定 数は 2.7 ms であった。 過渡電流も類似のタイ ムスケール(2.3 ms)で変化しており,充放電電 流の主起源はOHPのCs⁺の構造変化と言える。 また,-0.1 Vから-0.6 Vへ電位ステップ後の 回折強度変化を図6下に示す。強度増加はCs⁺ の電極近傍での増加および表面への接近を 意味している。過渡電流の時定数は3.3msで あり,-0.6 Vから-0.1 Vへの電位ステップに 比べ遅くなっている。回折強度変化は 2 ms を境に傾きが変化しており,2段階の構造変 化が起きることを示唆している。異なるLに おいて、同様な時分割測定を行い、時分割 CTR を測定した。図5に-0.1 Vから-0.6 Vへ の電位ステップ後,2 ms における specular CTR を示す。構造解析の結果, 2 ms までは, 主に Cs⁺の被覆率が増大し, その後, Cs⁺層が 表面により接近することが分かった。より接 近するためには,水和水の配向変化も伴うた

め,定常状態になるまで時間を要するものと 考えられる。

5.主な発表論文等

〔雑誌論文〕(計 3 件)

H. Tanaka, S. Sugawara, K. Shinohara, T. Ueno, S. Suzuki, N. Hoshi, <u>M. Nakamura</u>, "Infrared reflection absorption spectroscopy of OH adsorption on the low index planes of Pt" Electrocatalysis, 查読有, 6, 295-299 (2015). DOI:10.1007/s12678-014-0245-7

<u>M. Nakamura</u>, H. Kaminaga, <u>O. Endo</u>, H. Tajiri, <u>O. Sakata</u>, N. Hoshi, "Structural dynamics of the electrical double layer during capacitive charging/discharging processes" J. Phys. Chem. C, 查読有, 118, 22136-22140 (2014). DOI:10.1021/jp506979p

<u>M. Nakamura</u>, Y. Nakajima, N. Hoshi, H. Tajiri, <u>O. Sakata</u>, "Effect of non-specifically adsorbed ions on the surface oxidation of Pt(111)" ChemPhysChem, 查読有, 14, 2426-2431 (2013).

DOI:10.1002/cphc.201300404

〔学会発表〕(計 9 件)

<u>中村将志</u>"X線散乱を用いた電極固液界 面のオペランド観測"放射光学会第7回若手 研究会,2014年9月29日,東大物性研

<u>M. Nakamura</u>, H. Kaminaga, <u>O. Endo</u>, H. Tajiri, <u>O. Sakata</u>, N. Hoshi, "Structural dynamics of the electrical double layer on Ag(100) electrode" 30^{th} European Conference on Surface Science, 2014 年 9 月 3 日 Antalya (Turkey)

<u>中村将志</u>"X線回折による電気二重層の 構造解析 "第11回 CROSS roads-機能する界面, 反応する表面,2014 年 8 月 18 日,東海村

<u>中村将志</u>"X線回折法による固液界面の 電気二重層構造とダイナミクス"第 81 回表 面科学研究会,2014年2月5日,東京理科大 学

神長寛人,<u>中村将志</u>,星永宏,<u>遠藤理</u>, <u>坂田修身</u>"時分割X線回折による Ag(100)電 極界面の動的構造観測"2013 年電気化学秋季 大会,2013 年9月27日,東京

<u>中村将志</u>,神長寛人,星永宏,<u>遠藤理</u>, <u>坂田修身</u> " 時分割 X 線回折による Ag(100)電 極界面の構造ダイナミクス"第7回分子科学 討論会 2013,2013 年 9 月 25 日,京都市

中島陽,<u>中村将志</u>,星永宏,田尻寛男, <u>坂田修身</u>"Pt(111)およびAu(111)電極の表面 酸化における非特異吸着イオンの影響"電気 化学会第80回大会,2013年3月29日,東北 大学

<u>中村将志</u>,中島陽,星永宏,<u>坂田修身</u> "Pt(111)表面酸化におけるアルカリ金属カ チオンの影響"第6回分子科学討論会 2012, 2012年9月19日,東京大学

<u>M. Nakamura</u>, Y. Nakajima, N. Hoshi, <u>O.</u> <u>Sakata</u>, "Effect of alkali metal cations on the surface oxidation of Pt(111)" 29^{th} European Conference on Surface Science, 2012年9月6日 Edinburgh (UK)

[図書](計 1 件) <u>O. Sakata</u>, <u>M. Nakamura</u>, Surface Science Techniques: chapter 6 Grazing Incidence X-ray diffraction, Springer, pp. 165-190, (2013).

〔その他〕 ホームページ http://chem.tf.chiba-u.jp/gacb13/

6.研究組織
(1)研究代表者
中村 将志 (NAKAMURA MASASHI)
千葉大学・大学院工学研究科・准教授
研究者番号:70348811

(2)研究分担者

遠藤 理 (ENDO OSAMU) 東京農工大学・工学部・助教 研究者番号:30343156

(3)連携研究者

坂田 修身 (SAKATA OSAMI) 物質・材料研究機構・中核機能部門 高 輝度放射光ステーション・ステーション長 研究者番号:40215629