BL13A/2010G700

リチウム-ニッケル複合酸化物の表面電子状態と選択酸化機能(II) Surface Electronic Structure and Selective Oxidation of Lithium Nickel Mixed Oxide (II) 宮崎隆文¹*, 紋谷祐爾², 近藤 寛², 隅井良平³, 間瀬一彦³

¹愛媛大院・理工 〒790-8577 松山市文京町3番 ²慶応大・理工 〒223-0061 横浜市港北区日吉 3-14-1 ³KEK-PF 〒305-0801 つくば市大穂 1-1

1. <u>はじめに</u>

メタンの酸化カップリング(OCM:メタンをエタ ンやエチレンの C_2 炭化水素へ直接転換)反応に活 性を有する Li-Ni 系層状複合酸化物の選択酸化触媒 機能の起源を解明するために、OCM 反応進行時に おける電子状態の変化を調べた。LiNiO₂ は 700℃以 上で OCM 反応が活性となる。本実験では準大気圧 下、600℃以上での in-situ 光電子スペクトル測定を 行った。また、Niの一部を Al に置換した C_2 選択性 が低い Li_{0.9}NiAl_{0.1}O₂ の電子状態変化と比較した。

2. <u>実 験</u>

実験は BL13A に付設した AP (Ambient Pressure) -XPS 装置を使用して、in-situ 光電子スペクトルを測 定した。最高到達温度 665℃での Li-Ni 系層状複合 酸 化 物 LiNiO₂、 Li_{0.7}Ni_{1.3}O₂、 Li_{0.5}Ni_{1.5}O₂、 LiNi_{0.95}Al_{0.05}O₂について、励起光エネルギー100eV お よび 650eV における光電子スペクトルを測定した。 また、室温~665℃までの加熱を行い、 1.5×10^{-2} torr の CH₄ や O₂のガス雰囲気下での光電子スペクトル の経時変化を測定した。

結果および考察

図 1 (a~c) には室温~600℃までの C1s, O1s, Li1s を示している。室温~500℃までの試料表面に は水酸化リチウムや炭酸リチウムなどの不純物が残 留されているが、600℃以上の加熱処理後には、そ れらのピークが消失している。それに代わって、 600℃以上では結合エネルギー(BE)の異なる Li1s ピークが認められる。また、400 ℃以上の試料表面 には 2 種類の O1s が確認でき、600℃以上では高結 合エネルギー側の Ols ピークの相対強度が増大して いる。これらのことから試料表面には[Li-O]種が生 成していることが分かる。hv=100eV(表層)と hv=640eV(バルク)の励起光による価電子帯上部の 光電子スペクトルには BE=1.5eV 付近の Ni3d、 BE=5.3eV と 7.8eV には O2p に帰属され、試料表層 には BE の異なる 2 つの酸素種が共存している。図 1(d)には LiNiO₂ を 660℃まで加熱したまま、メタン ガスを導入開始後から約 40 分間の価電子帯上部の 電子構造の経時変化を示している。660℃の LiNiO2 と Li_{0.9}NiAl_{0.1}O₂の UPS を比較すると、LiNiO₂では Ni3d (A:egと B:t_{2g}) と O2p (C と D) のピーク強度 は同等であるが、 $Li_{0.9}NiAl_{0.1}O_2$ では低結合エネルギ ー側の O2pの相対的なピーク強度が異なる。また、 $Li_{0.9}NiAl_{0.1}O_2$ の Ni3dのAとBのBE間隔はLiNiO₂ の場合と異なる。メタン導入直後からLiNiO₂の O2p の強度が減少し、2つのNi3dの相対強度比(B/A) が顕著に変化していることが観測された。一方、 $Li_{0.9}NiAl_{0.1}O_2$ の経時変化には特徴的な変化は認めら れなかった。これらの電子構造の変化の違いが選択 酸化機能の違いとして反映されていると考えられる。





* miyazaki@eng.ehime-u.ac.jp