銅担持木炭から調製した電気二重層キャパシタ電極用炭素の性能

(北見工業大学) 〇百崎俊幸・坂下修也・鈴木京子・鈴木勉

1. 緒言

当研究室では、木材に鉄系金属塩を水溶液含浸で添加した後 500℃で炭化すると図1のように金属微粒子が超高分散し、次い で700-800℃で KOH 賦活処理すると市販活性炭を凌ぐ高い電極 性能を持つ電気二重層キャパシタ(EDLC)電極用炭素となること を明らかにしている¹⁾。この高い EDLC 性能は、金属微粒子が BET 表面積(SBET)と 4nm 以下のメソ孔(V2-4)を選択的に発達さ せるためと考えられる。本研究では、鉄系金属と同様に高分散す るが炭素との相互作用が小さい銅を添加した木炭からの EDLC 炭素製造の可能性を調べた。



図1 Fe500℃炭の STEM-TE 像

2. 実験

<u>原料炭と賦活、後処理</u>: Cu(NO₃)₂· 3H₂O、Fe(NO₃)₃· 9H₂O、Ni(NO₃)₂· 6H₂O、Co(NO₃)₂· 6H₂O を金属担持量が 5wt%となるようにカラマツ木粉に水溶液含浸で添加し、N₂気流中で 500°C・2h 炭化した。賦活は、これら原料炭に 4 倍量の KOH を加え、N₂気流中 700、800°Cで 1h 行った。 得られた賦活炭は、金属除去のための 1M HNO₃浸漬(A)を行い、Cu700A、Fe800A 等として表 した。性状分析:細孔構造は-196°Cの窒素吸脱着等温線測定で、炭素と金属の結晶性は X 線回 折で調べた。金属含有量は、850°C燃焼残渣を王水に溶解して原子吸光を行い、算出した。炭素 表面と金属粒子の形態は、STEM で観察した。<u>電極性能</u>:金属除去炭(A 炭)、アセチレンブラッ ク、PTFE をそれぞれ 90、5、5wt%配合して製膜し、これを電極として 1M H₂SO₄(無機電解液)、 1M Et₄NBF₄/PC(有機電解液)中の定電流充放曲線を 2 極式セルで測定し、重量基準のキャパシ タンス(Cg)を算出した。比較用の市販活性炭(YP・50)についても同様に Cg を求めた。<u>サイクリ</u> ックボルタメトリー(CV 測定):銀・塩化銀電極を参照極、白金を対極として 1M H₂SO₄を用いた 3 極式セルにより、残留金属による擬似容量としての可能性を調べた。

3. 結果と考察

500℃炭化で鉄系金属は 4nm 以下の超微粒子が高分散するのに 対して、Cu 粒子の多くはより大きな 10nm 前後の微粒子として存 在していた(図 2)。また、700℃賦活では鉄系金属担持とは異なり、 サイズの異なるメソ孔が多数形成され、800℃賦活ではメソ孔の数 が増加する傾向にあった(図 3)。さらに、800℃賦活では鉄系金属 担持のような炭素による被覆は起こらず、A による Cu の回収は容 易であった(回収率>99.9%)。図 4 に Cu, Fe, Ni, Co700A, 800A お よび YP-50 の電流密度 25mA/cm²における無機電解液と有機電解 液の Cg を示した。Cu 坦持 A 炭の 700℃賦活は鉄系金属担持 A 炭 にやや劣るが、800℃賦活では無機および有機電解液共に最も高い 値を与えた。



図2 Cu500℃炭のSTEM-TE像

他方 CV 測定では鉄系金属担持 A 炭と同じく酸化還元反応の形跡は認められず、残留 Cu が擬似 容量として働く可能性は小さかった。従って、Cu 炭の高い Cg もその細孔構造に起因すること は確かであり、実際 Cu700A、800A 共に SBET は 2800m²/g を超え、V_{2·4} もそれぞれ 0.24、 0.49cm³/g とメソ孔が大きく発達した。図 5 は Cg と V_{2·4}の関係をプロットしており、これまで の鉄系金属担持 A 炭と同じく CuA 炭は両者の高い相関性を表す近似直線に乗った。以上のこと から、鉄系金属担持とは細孔形成の機構は異なるものの、担持 Cu も効率よく V_{2·4}を増加させる ことが、Cg 増加の主因であると推断された。金属回収がより容易であることから、Cu 担持木 炭は鉄系金属坦持炭より優れた EDLC 電極用炭素原料であると結論した。



図 3 Cu800A の STEM 像









4. 参考文献

1) 鈴木 勉, ケミカルエンジニアリング, 58 (9), 23-30 (2013).