# 研究紹介

## 木質炭素のTEM観察

## 1 はじめに

炭素は結晶性の有無により特性が大きく異なる。例 えば、熱伝導率において、黒鉛の様な結晶質炭素は 129W·m<sup>-1</sup>·K<sup>-1</sup>であるが、カーボンブラックの様な非晶質 炭素では0.0067W·m<sup>-1</sup>·K<sup>-1</sup>と異なる。また、真密度におい て、結晶質炭素は2.26g cm<sup>-3</sup>を示すのに対し、非晶質炭 素は1.5g cm<sup>-3</sup>前後と低い値である。

木質材料は炭化するとセルロース等の分解で最終的に は15%前後の炭素が残留し、得られる炭素は非晶質であ ると言われている。この炭素が複合炭化物および炭化物 の炭素原料に使用可能か否かについて検討するために基 礎データの採取を行った。

## 2 実験

木質材料には岡山県真庭市において産業廃棄物として 処分されている樹皮を用いた。蓋付アルミナるつぼへ樹 皮100gを入れ、1000℃で熱処理した。熱処理後に得ら れた樹皮炭はアルミナ乳鉢で軽く粉砕した後、倉敷芸術 科学大学保有のTEM(日本電子JEM2800型)で観察を 行った。

一方で、樹皮炭を900℃、12h、Air中にて酸化させ、 残留分(灰分)のXRDおよびXRFの分析も行った。参 考までに、蓋付アルミナるつぼへ樹皮炭を100g充填し、 1000-1500℃、3時間の熱処理後の生成鉱物相も確認した。

#### **3** 結果と考察

表1に樹皮炭の灰分の化学組成を示す。樹皮炭の灰分 の化学組成は植物の構成元素由来の酸化物であり、CaO がその半分以上を占めていた。木質炭素(炭)の灰分は CaOが多い傾向があり、樹皮炭も同様の傾向であった。 また、SiO<sub>2</sub>含有量も比較的多いことがわかった。木質炭 素はSiO<sub>2</sub>が多い種類と少ない種類に分けられ、樹皮炭は SiO<sub>2</sub>を多く含む木質炭素に分類される。

図1に樹皮炭の灰分のXRDパターンを示す。主ピー クはCaOであり、SiO<sub>2</sub>やMgOが同定された。その他に、 リン酸カルシウム系と思われるピークや同定が困難な ピークが検出された。Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>やK<sub>2</sub>Oに由来する化合物が 同定されていないが、UnknownがK-Al-O系の複合酸化 物相になっていると推測すると、XRFの結果とXRDの 結果はほぼ一致していると思われる。 図2に樹皮炭のTEM像(明視野)を示す。樹皮炭の 微構造観察を行うと数µmの粒子と1µmの粒子が観察さ れた。図3に数µmの粒子のTEM像(明視野)および 元素マッピング結果を示す。この粒子にはCa、P、Si、O、 S、CuおよびCoが共存していることが確認され、XRF で検出された成分がほぼ共存していた。分析元素中で CoとCuが検出され、この二つの元素はXRFでは分析さ れていない。今回用いたCoの分析エネルギー値はFeの 分析エネルギー値を一部含む準位であったことからFe と推測される。また、CuはXRFでは検知が困難な微量 なCu成分を木質炭素は含むことがあると言われており、 その微量成分がTEM観察で分析された結果と思われる。



図1 樹皮炭の灰分のXRDパターン



図2 樹皮炭のTEM像(明視野)

CaO	K <sub>2</sub> O	$AI_2O_3$	MgO	SiO <sub>2</sub>	$P_2O_5$	Na <sub>2</sub> O	$Fe_2O_3$
60.0	8.2	5.1	2.7	17.4	3.4	0.7	2.5

#### 表1 樹皮炭の灰分の化学組成

単位:mass%

· 樹皮炭/ 数µm粒子	c	Ca
Co(Fe)	Cu	0
P	S	Si

図3 数µm粒子の樹皮炭の元素マッピング像



図4 数 µm粒子の樹皮炭のTEM像(明視野、拡大像) および電子線回折像

図4にTEM像(明視野、拡大像)および電子線回折 像を示す。図4-a)において、規則正しい配列をして いる箇所は見受けられなかった。また、図4-b)の電 子線回折像はハローになっていた。電子線回折像は、単 結晶では結晶構造に従い規則正しく並んだ斑点が現れ、 多結晶体で線状のリングが、非結晶では幅を持たないリ ング状(ハロー)になる。樹皮炭は規則正しい配列が見 られず、電子線回折線がハローになっていることから、 非晶質であると推測される。

図5に1 $\mu$ m粒子の元素マッピング像を示す。この微 粒ではC、Ca、Oが多く共存することがわかった。1000-1500℃で熱処理した樹皮炭では炭素の他にCaOとCaCO<sub>3</sub> が同定されている(図6)。これらの結果から、この微 粒子は不純物であるCaCO<sub>3</sub>である可能性が高い。また、 この微粒子にはAl、Kも共存しており、XRDでは検出が 困難であったAlとKの各成分が確認された。

#### 謝辞

TEM観察を行うにあたり、岡山理科大 草野教授に 協力をいただきました。ここに感謝の意を表します。



図6 各温度で炭化処理した樹皮炭のXRDパターン



図5 1 µm粒子の樹皮炭の元素マッピング像

3 CERAMICS OKAYAMA