熱硝酸酸化竹炭のセシウムイオン吸着における最適な賦活処理条件の解明

九州大学 学生会員 〇豊原悠作 九州大学大学院 正会員 久場隆広 (株)建設技術研究所 正会員 上田聖也 九州大学大学院 非会員 Shahjalal Khandaker

1.序論

福島第一原発の事故により、多量の放射性物質が環境中に放出された。特にセシウム 137 は長い半減期を持ち、長期的に環境を汚染し続けることから早急な対策が求められている。また、日本各地で竹林化が進行している。竹は単一な種による生態系を形成し、また地盤の強度を弱めて土砂災害を引き起こしやすくする。したがって伐採による継続的な管理が必要であるが、現状では、竹材の利用価値は低く、有効活用することが難しい。

藤田ら 1)は竹炭の炭化温度を変えることによって $^{\rm Cs}$ 吸着能が変化することを明らかにした。また、竹内ら 2)は活性炭に熱硝酸処理を施すことで $^{\rm Cs}$ の吸着能が向上することを明らかにした。Khandakaer らは $^{\rm X}$ 線光電子分光法 (XPS: X-ray photoelectron spectroscopy)を用いて熱硝酸処理前後の竹炭粒子表面の組成分析を行い、賦活処理によってグラファイトが $^{\rm 71.1}$ %から $^{\rm 40.2}$ %に減少し、カルボキシル基が $^{\rm 2.70}$ %から $^{\rm 6.86}$ %に、カルボニル基が $^{\rm 0.52}$ %から $^{\rm 6.79}$ %に増加することを明らかにした。 $^{\rm Cs}$ の吸着は主に竹炭表面の酸性官能基におけるイオン交換現象が担っているといわれており、熱硝酸処理によって酸性官能基を導入し、 $^{\rm Cs}$ 吸着能を向上させることができる。そこで本実験では様々な条件を変えて竹炭の熱硝酸酸化を行い、各処理条件が $^{\rm Cs}$ 吸着能の向上に与える影響を解明した。

2.実験方法

2-1.炭化処理

5 年生孟宗竹を窒素雰囲気下、昇温速度 5°C/min、炭化温度 500°C、炭化温度保持時間 3 時間として炭化させ、粉砕して粉末状($<150\mu m$)にした竹炭を作成した。この竹炭をBC500 とする。

2-2.熱硝酸酸化処理

BC500 について硝酸濃度と酸化時間、酸化温度をそれぞれ変えて賦活を行った。硝酸濃度を変えた実験では、1,2,4,8 mol/L の硝酸を用意し、温度 $100 ^{\circ}\text{C}$ 、24 時間、固液比 1:10 の条件で BC500 の賦活処理を行った。酸化時間を変えた実験では、硝酸濃度 8 mol/L、酸化時間をそれぞれ 3,6,9,12,24 時間とし、酸化温度 $100 ^{\circ}\text{C}$ 、固液比 1:10 で賦活処理を行った。温度を変えた実験では、硝酸濃度 8 mol/L、酸化時間 9 時間、酸化温度 $20,50,80,100 ^{\circ}\text{C}$ に設定し、固液比 1:10 で賦活処理を行った。それぞれの処理の後に、ろ過分離し純水洗浄を行った。その後 $110 ^{\circ}\text{C}$ で 6 時間以上乾燥させ、試料の完成とした。

2-3.Cs+吸着実験

2-2.で作成した竹炭に対し、400mg-Cs/L の CsCl 溶液を 用いてバッチ式で 25℃恒温下、固液比 1:100、6 時間の振 とう接触を行った。また、吸着後の溶液に存在する Cs⁺の 濃度を、原子吸光分光光度計(SHIMADZU、AA-7000)を 用いて測定し、吸着量を算出した。

2-4.吸着等温線の作成

吸着特性を分析するため、2-3.と同様の手法により、2-2. で作成した試料のうち、以下のものに対し 10,20,50,100,200,400mg-Cs/L の塩化セシウム溶液を用い て吸着実験を行った。得られたデータから縦軸に竹炭単位 質量当たりの Cs+吸着量を、横軸に平衡 Cs+濃度をとって Langmuir の吸着等温線を作成した。

対象試料を以下に示す(右に略称を添える)。

- •硝酸 8mol/L,100°C9 時間接触•••BC500N8-9h
- •硝酸 8mol/L,100°C6 時間接触•••BC500N8-6h
- •硝酸 4mol/L,100°C9 時間接触•••BC500N4-9h
- •硝酸 8mol/L,80°C9 時間接触•••BC500N8-9h(80°C)

Langmuir の吸着式は以下の式で表され、最小二乗法を 用いて実験値との近似を行った。

$$W = \frac{aW_SC}{1 + aC}$$

ここで、W は竹炭単位質量当たりの Cs^+ 吸着量(mg/g)、 W_s は飽和 Cs^+ 吸着量(mg/g)、C は平衡濃度(mg/L)、a は平衡吸着定数である。

3.実験結果と考察

硝酸の濃度を変えた場合の Cs+吸着能(竹炭単位質量当たりの Cs+吸着量と Cs+吸着率)の変化を図1に、酸化時間を変えた場合を図2に、酸化温度を変えた場合を図3に、また、作成した吸着等温線を図4に示す。

3-1.硝酸濃度が吸着能に及ぼす影響

図 1 より、 Cs^+ 吸着能は硝酸濃度に大きく依存することが分かった。硝酸 8 mol/L で酸化を行った場合に関しては、竹炭単位質量当たりの Cs^+ 吸着量は 36 mg/g、 Cs^+ 吸着率は 80%となり、未処理の BC500 に比べ約 9 倍に向上した。硝酸 4 mol/L と 8 mol/L の場合を比較すると、あまり大きな差はみられないため硝酸濃度が 8 mol/L 程度で最大になると考えられる。

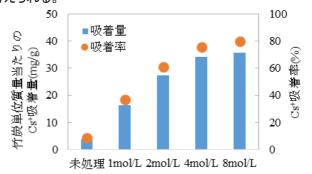


図 1.硝酸濃度が Cs⁺吸着に及ぼす影響

キーワード: 竹炭、セシウム吸着、熱硝酸賦活

住所:福岡県福岡市西区元岡 744

電話番号:092-802-3423

3-2.酸化時間が吸着能に及ぼす影響

図 2 より、酸化時間に関して、未処理から 9 時間までは 試料の Cs+吸着能が向上し、以降は吸着能の向上は止まった。9 時間処理を行った竹炭試料の竹炭単位質量当たり の Cs+吸着量は 34mg/g、吸着率は 79%となり、未処理の 試料の吸着能の約 9 倍となった。竹炭試料の熱硝酸処理 は 9 時間程度で最大に達すると考えられる。

3-3.酸化温度が吸着能に及ぼす影響

図 3 より、酸化温度に関して、温度が高ければ高いほど処理竹炭の Cs^+ 吸着能が向上した。 100° Cで処理を行った竹炭試料の場合、竹炭単位質量当たりの Cs^+ 吸着量は 34mg/g、 Cs^+ 吸着率は 77%となった。硝酸の酸化力は、温度が高くなるにつれ強くなると考えられる。 50° Cで温度を設定した場合は未処理の BC500 とあまり変わらない吸着能を示したことから、竹炭表面を酸化処理するには 50° C以上の熱硝酸の酸化力が必要であることがわかった。また 80° Cで処理を行った場合と比較しても、 100° Cで処理を行った試料は $1.5\sim2$ 倍の吸着率を持つことから、酸化温度は 100° Cが望ましいと言える。

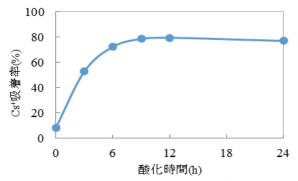


図 2.酸化時間が Cs+吸着に及ぼす影響

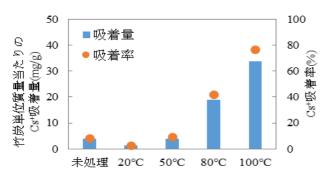


図 3.酸化温度が Cs+吸着に及ぼす影響

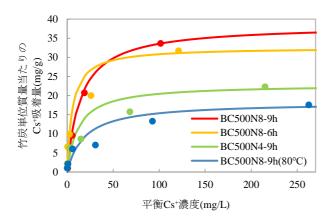


図 4.Langmuir の吸着等温線

表 1.各 Langmuir 吸着等温線における吸着定数

	$W_s(mg/g)$	а	R ²
N8-9h	38.46	0.068	0.99
N8-6h	32.57	0.175	0.99
N4-9h	22.88	0.084	0.98
N8-9h(80°C)	18.25	0.053	0.97

3-4.Langmuir 吸着等温線の考察・比較

各吸着等温線を図4に、吸着式への近似に用いた吸着 定数を表1に示す。等温線の形状は実験値から予測され る傾向を良く表現できており、また、Langmuirの吸着等温 線における決定係数 R²の値はどれも1に近かったため、 硝酸処理した竹炭の吸着は Langmuir 型であると言える。

吸着等温線は上に凸になる場合、吸着剤表面と吸着質の間に吸着を促進させる引力が働いている状態であり、下に凸になる場合、吸着剤と吸着質間の引力が非常に弱い状態であることが推測されうる。図 4 より熱硝酸酸化処理を行った竹炭は基本的に上に凸の吸着等温線を持ち、Cs⁺が低濃度の場合でも十分に吸着でき、強い吸着状態であることが分かる。

また表 1 より飽和吸着量 Ws について、N8-9h>N8-6h>N4-9h>N8-9h(80° C)という結果が得られた。最も吸着能の高かった BC500N8-9h の竹炭単位質量当たりの飽和 Cs+吸着量は約 38mg/g となり、Cs+が高濃度の場合でも高い吸着能を発揮できることが分かった。また、BC500N8-9hと BC500N8-9h(80° C)の飽和 Cs+吸着量と比べると 2 倍以上であったため、熱硝酸酸化処理における温度条件の重要性が示された。

4.結論

500°Cで炭化し作成した竹炭試料に対し、硝酸濃度、酸化時間、酸化温度を変えて処理を行い、各条件が Cs+吸着能に及ぼす影響を評価した。

- (1)硝酸濃度について、接触温度 100° C、接触時間 24 時間において、硝酸 $0\sim8$ mol/L の間では、濃度が高くなるほど竹炭の Cs^{+} 吸着能が向上した。
- (2)酸化時間について、硝酸 8mol/L,温度 100℃では、9 時間程度で Cs⁺吸着能は最大になり、以降は向上が みられなかった。
- (3)酸化温度について、硝酸 8 mol/L、8 時間で酸化温度 $20^{\circ}\text{C} \sim 100^{\circ}\text{C}$ の間では、温度が高くなるほどに Cs^{+} 吸 着能が向上した。
- (4)熱硝酸処理した竹炭の飽和 Cs+吸着能は 8mol/L 硝酸で 100°C9 時間の処理を行ったものが最大となった。 また熱硝酸賦活竹炭は Cs+低濃度の場合でも高い吸 着能を発揮した。

参考文献

- 1) 藤田琳太郎ら 炭化温度と共存陽イオンが竹炭に よるセシウムイオン吸着能に及ぼす影響(2013) 第 36 回土木学会年次学術 講演会講演概要集 No.VII-127
- 2) 竹内宏拓ら 活性炭の酸化条件がカドミウムイオン の吸着に及ぼす影響 (2013) 化学工業論文集 第 39 巻 第 6 号 pp.508-513