# J-PARC 3GeV シンクロトロン用荷電変換フォイルの長寿命化に向けたとりくみ

# INITIATIVES TO ADDRESS THE LIFETIME IMPROVEMENT OF HBC STRIPPER FOIL FOR 3 GeV SYNCHROTRON OF J-PARC

吉本 政弘<sup>#, A)</sup>, 仲野谷 孝充<sup>A)</sup>, 山崎 良雄<sup>A)</sup>, サハ プラナブ<sup>A)</sup>, 金正 倫計<sup>A)</sup>, 山本 春也<sup>B)</sup>, 岡崎 宏之<sup>B)</sup>, 田口 富嗣<sup>B)</sup>, 山田 尚人<sup>B)</sup>, 山縣 諒平<sup>B)</sup>

Masahiro Yoshimoto<sup>#, A)</sup>, Takamitsu Nakanoya<sup>A)</sup>, Yoshio Yamazaki<sup>A)</sup>, Pranab Saha<sup>A)</sup>, Michikazu Kinsho<sup>A)</sup>,

Shunya Yamamoto<sup>B)</sup>, Hiroyuki Okazaki<sup>B)</sup>, Tomitsugu Taguchi<sup>B)</sup>, Naoto Yamada<sup>B)</sup>, Ryohei Yamagata<sup>B)</sup>

<sup>A)</sup> Japan Atomic Energy Agency (JAEA) / J-PARC

<sup>B)</sup> Quantum and Radiological Science and Technology (QST) / Takasaki

#### Abstract

The J-PARC RCS adopts the Hybrid type Boron-doped Carbon (HBC) stripper foil, which was developed in KEK to improve the lifetime. The HBC foil is fabricated by arc-discharge method using the boron doped carbon electrodes which are manufactured from mixed powders of carbon and boron carbide (B4C) by sintering. Then, the HBC foil consists of amorphous carbon, and it has a cluster structure with mixed the B4C large clusters of  $300 \pm 200$  nm derived from the cathode electrode and the knocked-down boron and carbon small clusters of  $3 \pm 2$  nm derived from the anode electrode. To investigate the role of the boron in the HBC foil, the cathode or anode was replaced with pure carbon electrode and Ar beam irradiation test with modified HBC foils was carried out. As a results, the modified HBC foil with pure carbon rod for the cathode electrode is improving in the lifetime.

# 1. はじめに

J-PARC 3GeV シンクロトロン加速器(RCS: Rapid Cycling Synchrotron)では、大強度陽子ビームを実現す るために荷電変換フォイルを用いた荷電変換ビーム多 重入射方式を採用している。この入射方式では、リニアッ クから入射される負水素ビームが荷電変換フォイルを通 過する際に陽子に変換され、周回ビームに重ねることが 出来る。そのため、ビームサイズを広げずに大強度ビー ムを蓄積することができる。一方で、ビーム入射期間中 は、リニアックからの負水素ビームと RCS で周回する陽 子ビームの双方がフォイルを通過するため、荷電変換 フォイルのビーム照射に対する耐久性能の向上は大き な課題となっている。

RCS では、ホウ素を添加した炭素電極によるアーク放 電法で製膜した薄膜 (Hybrid type thick Boron-doped Carbon: HBC)[1]を荷電変換フォイルとして採用している。 HBC フォイルは、ホウ素を添加することで従来の純炭素 薄膜と比較してビーム照射に対する寿命の向上に成功 した。しかし、ホウ素添加によるビーム照射に対する耐久 性能向上のメカニズムは明らかになっていない。そこで、 我々は HBC フォイルにおけるホウ素の役割を明らかに することを目的とし、QST 高崎・イオン照射施設(TIARA: Takasaki Ion Accelerators for Advanced Radiation Application)のイオンビームを用いた照射試験を行って きた。最近の試験結果から、カソード電極とアノード電極 から飛来するホウ素の状態が異なっており、フォイル寿 命に対しても大きく影響していることが分かってきた。本 稿では、これまでの試験結果から推測される HBC フォイ ル内のホウ素の役割に関する考察と長寿命化に向けた 検討について報告する。

# 2. HBC フォイルとは

#### 2.1 HBC フォイル開発の経緯

HBC フォイルのベースとなった技術は 1988 年ごろに 菅井氏によって開発された制御型 AC/DC アーク放電 (CADAD) 法[2]であった。交流アークや直流アーク放 電を細かく制御してアーク蒸着により製膜しており、核と なっている原理は、各電極面から真空中に放出される炭 素粒子のサイズの違いとその組み合わせ率の最適化に あった。Figure 1 にアーク蒸着法による製膜の原理を示 す。初めに、二つの電極を接触した状態で大電流を通 電する。次に、電極を離すと電極間に高電界が発生し アーク放電が起こる。その際に、電離したイオンが高電 界で加速されカソード電極に衝突することで炭素クラス ターがスパッタされる。一方で、アノード電極は加速した 電子の衝突により加熱され、炭素が蒸発される。菅井氏 によるとカソード電極から放出される炭素クラスターは 300±200nm と大きいがアノード電極由来の炭素粒子は 3±2nmと小さいこと、そしてカソード・アノード電極からの 炭素蒸発量をそれぞれ Wc と Wc とすると、 Rc=Wc/(Wc+Wa)で定義される量(カソード比と定義)が フォイル寿命に強く影響するパラメータであることが見い だされ、Rc=60~80%の領域が最もビーム照射に対して耐 久性が高いことが明らかになった。しかし、CADAD 法で は膜厚を100 μg/cm<sup>2</sup>を超えて蒸着を続けると、一部基板 から剥離してしまい、安定して製膜することが出来なかっ た。J-PARC RCS では、膜厚 300~500 µg/cm<sup>2</sup>の荷電変 換フォイルを必要としていたため、新しい炭素薄膜の開 発が必要とされていた。次に、CADAD 法をベースに炭 素電極にいくつかの軽元素を添加したところ、ホウ素で 顕著な密着性の向上することを発見した。最終的には炭 化ホウ素(B4C)の粉体を添加した炭素電極棒を用いるこ

<sup>#</sup> yoshimoto.masahiro@jaea.go.jp

とで、700 μg/cm<sup>2</sup> までの厚い炭素フォイルの製作に成功 した。さらに、ビーム照射に対する耐久性を調べた結果、 ホウ素 20%が最適であることを見出した。こうして製作し たフォイルを HBC フォイルと称された[1]。



Figure 1: Schematic diagram of the carbon deposition of arc-discharge method.

J-PARC RCS では、2007年のビームコミッショニング開始当初から HBC フォイルを使用してきた[3]。利用運転においては、2008年の4kWのビーム出力から開始し、年を追うごとに段階的に出力を上げ、2018年には500kWに達した。その間、HBCフォイルは大きなトラブルも無く、年1回のフォイル交換で運転を継続することができた[4]。また2018年7月の利用運転終了後に、1MWビーム出力での連続試験が行われ、わずか1時間であったが、HBCフォイルに目立った変化もなく、1MWのビームに耐えることが確認された[5]。これらの使用実績からHBCフォイルのビーム照射に対する優れた耐久性能を改めて実証することができた。

#### 2.2 J-HBC 作製開始と課題

J-PARC RCS の運転開始から、HBC フォイルは KEK 菅井ラボから供給を受けていたが、2016年1月に菅井ラ ボが運転停止となり、フォイルの供給が途絶えてしまった。 そこで、フォイルの蒸着装置を KEK つくばから JAEA 東 海に移設し、新たな体制でフォイル製作を開始した[6-7]。 蒸着装置のオーバーホールや改修を経て2017年にフォ イルの製膜に成功した。新たな体制で製作した HBC フォイルをこれまでのオリジナル HBC フォイルと区別して J-HBC フォイルと称することとした。

J-HBC フォイルの製作はオリジナル HBC フォイルの 製作方法の模倣からスタートしたが、断片的な情報しか 残されておらず、また装置のオーバーホールや改修によ り製膜環境が変わってしまった。そのため両者の間には いくつかの相違点が生じたが、最も大きな相違点が CADAD 法の発見以降、重要視していたカソード比(*Rc*) である。J-HBC ではカソード比が Rc=0.2~0.4 とかなり低 く、菅井氏が発見したカソード比とフォイル寿命の規則性 からみるとフォイル寿命は半分以下に劣化するように思 われた。そこで、QST 高崎 TIARA を利用して、Ar ビー ム照射試験を実施し、オリジナル HBC フォイルと J-HBC フォイルの寿命評価試験を行った。結果は、J-HBC フォ イルもオリジナルの HBC フォイルと同等のフォイル寿命 を有していることが分かった[8]。この結果を受けて J-PARC RCS でも J-HBC フォイルを用いた利用運転を開 始した。Figure 2 にみられるように、600 kWビーム出力運 転での 2 か月連続運転および 1MW ビーム出力での 2 日間にわたる連続照射試験で使用し、どちらも問題なく 使用できることが実証された。この結果は、HBC フォイル は CADAD 法によるフォイルと異なり、カソード比はそれ ほど重要なパラメータではないことを強く示唆している。



Figure 2: Schematic diagram of the carbon deposition of arc-discharge method.

#### Table 1: Cathode-anode Material Combinations List

	Cathode-electrode	Anode-electrode
ID1	Carbon(0.8)+Boron(0.2)	Carbon(0.8)+Boron(0.2)
ID2	Carbon(0.8)+Boron(0.2)	Carbon(1.0)
ID3	Carbon(1.0)	Carbon(0.8)+Boron(0.2)
ID4	Carbon(1.0)	Carbon(1.0)

# HBCフォイルの寿命向上に向けた取り組 み

J-HBCフォイルの製作を開始してかなり経過してから、 オリジナル HBC フォイルの最終的な製作方法では、カ ソード電極にホウ素添加炭素棒を使用していたのに対し、 アノード電極は径を少し大きくした純炭素棒を使用して いた。目的は不明だが、おそらくカソード比(*Rc*)を高める ための工夫の一つと考えられる。しかし我々は、この情 報からカソード電極とアノード電極に対し、ホウ素添加炭 素棒と純炭素棒の組み合わせを変えることで、フォイル 中におけるホウ素の状態やホウ素によるフォイル寿命に 与える役割を知るヒントが得られると考えた。そこで、 Table 1 に示す電極の組み合わせを用いて、4タイプのJ-HBC フォイルを製作した。すなわち、従来の両電極とも

#### Proceedings of the 18th Annual Meeting of Particle Accelerator Society of Japan August 9 - 11, 2021, Takasaki, Japan

#### PASJ2021 THP020

ホウ素添加炭素棒のフォイルを ID1 とし、カソード電極の み純炭素棒に変えたフォイルを ID2、アノード電極のみ 純炭素棒に変えたフォイルを ID3、そして両電極とも純 炭素棒に変えたフォイルを ID4 としてフォイルを製作した。 ただし、ここではホウ素添加炭素棒と純炭素棒の双方と も径 10 mm のものを採用し、蒸着した膜厚は Ar イオン 照射試験の条件から約 20 µg/cm<sup>2</sup> に設定した。これら製 作したフォイルに対し、特にホウ素の状態に着目して分 析を進め、最後にArビーム照射試験によるフォイル寿命 評価を行った。

#### 3.1 フォイル表面の観察

Figure 3 は、ID1~ID3 の 3 種類のフォイルに対する光 学画像とTEM像を比較したものである。ID1の光学画像 は少し金色に見えるが、ID2 と ID3 は黒っぽくなっている。 これは片側電極を純炭素に変えたことでフォイル中のホ ウ素の添加量が減ったためと考えられる。一方、 TEM(transmission electron microscope)像を見ると、ID1 と ID2 には数 10nmの grain がみられるが、これがカソー ド電極から飛来した B<sub>4</sub>C クラスターの粒塊である。一方、 ID3 はカソード電極に純炭素棒を採用したため、B<sub>4</sub>C クラ スターは存在せず、アノード電極から飛来したホウ素は matrix 部に広く拡散していると考えられる。



Figure 3: Foil surface observation (upper) and typical TEM image (lower) of the three types of the HBC foils.

#### 3.2 RBS 法による組成分析

次に、QST 高崎 TIARA のシングルエンド加速器を用 いてRBS(Rutherford Backscattering Spectrometry)法によ る組成分析を実施した。Figure 4 に測定で得られた RBS スペクトルを示す。また、スペクトル解析から得られた組 成比を Table 2 にまとめた。この結果、ID1 が最もホウ素 を含んでいることが確認できた。また、ID2 と ID3 を比較 すると、カソード電極よりアノード電極から飛来するホウ 素の方が多いことが確認された。これは J-HBC フォイル のカソード比(*Rc*)が低いことと一致している。

#### 3.3 XPS 法による化学結合状態分析

ID1~ID4の XPS(X-ray Photoelectron Spectroscopy) 法によるフォイルの表面分析を行った。Figure 5 は XPS のワイドスキャンスペクトルを示す。RBS と同様に、炭素 (C1s)、ホウ素(B1s)、酸素(O1s)のピークがみられた。 Figure 6 ~ 8 は、これらの元素周辺を詳細に測定したナロースキャンスペクトルを示しており、ピークシフトから化学結合状態を分析することが出来る。Figure 6 の Cls ピークのスペクトルを見ると、ID1 と ID2 には B<sub>4</sub>C の結合 がみられるが、ID3 と ID4 では B<sub>4</sub>C の化学結合が存在し ないことが明らかになった。これは、カソード電極由来の ホウ素には元の B<sub>4</sub>C 結合が残っているが、アノード電極 由来のホウ素には元の B<sub>4</sub>C は分解されて残っていない ことを示している。同様に、Figure 7 の B1S ピークのスペ クトルを見ても、ID1 と ID2 にのみ B<sub>4</sub>C の化学結合を有 している。一方で、ID1~ID3 において B-C 結合または BCO2 結合が存在しており、元の B<sub>4</sub>C が加熱されて分 解・蒸発して放出されるのが、アノード電極だけでなくカ ソード電極からも存在していることが分かる。



Figure 4: Comparison of RBS spectra between ID1, ID2 and ID3.

Table 2:	Analysis	result of o	compositic	on ratio	from th	ie RBS
spectra						

	Carbon	Boron	Oxygen
ID1	0.606	0.359	0.035
ID2	0.818	0.159	0.023
ID3	0.696	0.283	0.021



Figure 5: Wide-scan XPS spectra of four types of the HBC foils.



Figure 6: narrow-scan XPS spectra in the region of C 1s peak.



Figure 7: narrow-scan XPS spectra in the region of B 1s peak.



Figure 8: narrow-scan XPS spectra in the region of O 1s peak.

ここまでの分析結果から明らかになった HBC フォイル におけるホウ素の状態をまとめると次の通りになる。

- カソード電極由来のホウ素は、元の B<sub>4</sub>C の結合 を維持しており、数+~数百 nm の大きなクラス ターとして、局所的に点在している。
- アノード電極由来のホウ素は、元の B<sub>4</sub>C の結合 は一度 B 原子に分解され周辺の炭素と結合した、 数 nm サイズの小さなクラスターとして、広範囲に 広がっている。

#### 3.4 Arビーム照射によるフォイル寿命評価

前節までの結果から、HBC フォイル内においてホウ素 は2つの状態で存在していることが明らかになった。この うち、どちらが HBC フォイルにおけるビーム照射に対す る耐久性能の向上に寄与しているのかを調べるために、 QST 高崎 TIARA のイオン注入器を用いて、Arビーム照 射試験をおこない、フォイル寿命を評価した。ビーム条件は、エネルギー300keV、ビーム電流 25nA, φ1mmの ビームスリットを使用しており、照射位置でのビームサイズはおおよそ縦2mm×横3mmであった。



Figure 9: Changes in surface appearance due to  $Ar^+$  beam irradiation.

Figure 9 にArビーム照射前後のフォイルの写真を示 す。まず、10 分までの照射結果を見る。ID1の両電極に ホウ素添加炭素棒を使用したフォイルの場合、照射直後 から照射領域で体積収縮による鏡面化のような変化が 発生し、周辺部は照射エリアに向かう張力により周辺部

に放射状のしわができる。一方、アノード電極を純炭素 棒に取り換えたID2を見ると同様の変化が発生している が、その変化の進行度合いはID1より緩やかであった。 またカソード電極を純炭素棒に取り換えた ID3は、わず かに照射痕がついているが、ほとんど変化していないこ とが分かった。次に30分間照射したフォイルの結果をみ ると、ID1 はフォイルフレームの境界部分から亀裂が入り、 破けてしまった。これは、照射領域に向かう張力が強くな りすぎた結果として境界部が破れだけで、照射領域での 破損は見られなかった。ID2 はビーム照射による変化が 進み、はっきりとした鏡面化と周辺部のしわがみられるが、 まだ破損していない。また10分間照射ではほとんど変化 のなかった ID3 も、30 分照射を続けると、同様に照射エ リアの鏡面化と周辺の放射状のしわがみられるように なったが、変化の進行度合いはかなりゆっくりしているこ とが確認された。

今回の試験結果から、カソード及びアノード電極の電 極材料の組み合わせを変えるだけでビーム照射による フォイル変形の進行度合いが大きく変わることが明らか になった。これはフォイルの長寿命化に向けた大きな発 見である。

#### 3.5 荷電変換フォイルの長寿命化とは

ここで改めて荷電変換フォイルの寿命について議論を 行う。フォイルにビームが照射されると、原子衝突による 直接作用とイオン化・電子励起による熱的効果の間接作 業の2つに大別され、それぞれが様々な事象を引き起こ すが、フォイル破損のメカニズムについてはまだ詳細に は解明できていない。しかし、2007 年以降の RCS での 運用実績から、劣化過程についてかなり理解が進んだ。 現在では次のようなシナリオを想定している [4]。1.照射 直後は、結合力の弱い原子が原子核散乱によりフォイル の外に叩き出されるため、急激に膜厚減少がみられる。 (ただし、この現象は製作されるフォイルの品質に大きく 依存する。)2.その後、アモルファスフォイルのナノ結晶 化による膜厚増加が支配的となる。同時に、フォイルの 巨視的変形(照射部の平坦化および周辺部のしわの発 生)が進行する。3.結晶化が緩和すると、巨視的変形も ひと段落すると同時に膜厚増加も止まる。4.その後、熱 分解ガス化による炭素脱離に伴い膜厚減少が支配的と なる。5.さらに結晶化が進行した後もビーム照射を継続 することで、ナノ結晶境界の隙間が空孔になり、やがてピ ンホールへと成長する。またフォイル全体が湾曲したり折 れ曲がったりとした変形を起こす。6.最終的には照射部 の結合が壊れフォイルに穴が開くまたは砕け散る。

一般的には、ビーム照射によるフォイル寿命とは照射 開始から6までの期間と定義される。しかしJ-PARC RCS においては、安定的な加速器運転の観点から、6のフォ イル破損に至る前に新しいフォイルに交換しており、現 実的には5のフォイル全体の変形に伴い、入射ビームの フォイルからの漏れが大きくなったら交換する方針を取っ ている。このことから、フォイルの長寿命化とは、ビーム照 射によるフォイル破損までの期間が長いよりも、ビーム照 射によるフォイルの変形が緩やかなものが望ましい。今 観点からみると、カソード及びアノード電極の炭素材料 の組み合わせを変えることで照射によるフォイルの変形 の進行度合いが大きく変わることを発見したことは大きな 発見であり、フォイルの長寿命化の研究において重要な マイルストーンになると考えている。今後さらにフォイルが 破損するまでの照射試験を実施し、フォイル寿命に対す る詳細な評価行っていく。また、本研究の最終目標は、 ビーム照射によるフォイル破損のメカニズムを明らかにす ることである。現在想定している劣化過程のシナリオの内、 最も重要と考えているのがビーム照射による結晶化とそ の後の結合が壊れる過程であり、アノード電極由来の B<sub>4</sub>C から分解され炭素と結合したホウ素が重要な役割を 果たしていると考えている。今後、照射後のフォイルの結 晶状態の変化に関する分析を中心に研究を進めていく。

# 4. まとめ

J-PARC RCS において荷電変換フォイルとして採用し ている HBC フォイルは、ホウ素(実際には B<sub>4</sub>C の粉体) を添加した炭素電極によるアーク放電法で製作している。 HBC フォイルでは、ベースとなった CADAD 法で製作し たフォイルにおいて重要だったカソード比(Rc)は重要な パラメータではないことが分かった。また、今回、カソード 及びアノード電極に対して、ホウ素添加炭素棒と純炭素 棒の組み合わせを変えてフォイルを製作し、分析および Arビーム照射試験を実施した。その結果、HBC フォイル 内においてホウ素は次の2つの状態で存在していること が明らかになった。すなわち、カソード電極由来のホウ素 は、元の B4C の組成を維持した数百 nm サイズの大型ク ラスターとして局所的に点在しており、アノード電極由来 のホウ素は、元の B<sub>4</sub>C が分解され B 原子が炭素と結合 した数 nm サイズの小型クラスターとして広く分散してい る。さらに、カソード電極を純炭素棒に変えることでビー ム照射によるフォイル変化の進行度合いが大幅に緩や かになることを発見した。これはフォイルの長寿命化に とって重要なマイルストーンになると考えている。今回の 研究結果からアノード電極由来のホウ素と炭素が結合し 小型クラスターとして広く分散しているホウ素が、HBC フォイルのビーム照射に対する耐久性能に重要な役割 を果たしていると考えている。今後、さらに詳細なビーム 照射試験による寿命評価と照射後のフォイルの分析を 進め、ホウ素添加による長寿命化のメカニズムの解明を 目指す。

#### 謝辞

本研究は量子科学技術研究開発機構の施設共用制度を用いて実施した。

#### 参考文献

- [1] I. Sugai et al., Nucl. Inst. and Meth. A561(2006), pp.16-23.
- [2] I. Sugai et al., Nucl. Instr. and Meth. A265(1988)376.
- [3] M. Yoshimoto et al., J. Phys.: Conf. Ser. 417 (2013), 012073.
- [4] P. K. Saha et al., Phys. Rev. Accel.Beams 23, 082801 (2020).
- [5] K. Yamamoto *et al.*, Proceedings of the 17th Annual Meeting of Particle Accelerator Society of Japan, Sapporo, Japan, Sep. 2-4, 2020, WEPP03.
- [6] M. Yoshimoto et al., IPJ Web of Conf. 229, 01001 (2020) INTDS2018
- [7] T. Nakanoya *et al.*, Proceedings of the 16<sup>th</sup> Annual Meeting of Particle Accelerator Society of Japan, July 31- August 3, 2019, Kyoto, Japan, WEPI036.
- [8] M. Yoshimoto et al., JPS Conf. Proc. 33, 011019 (2021).