Proceedings of the 17th Annual Meeting of Particle Accelerator Society of Japan September 2 - 4, 2020, Online

PASJ2020 WEPP43

無酸素 Pd/Ti 非蒸発型ゲッター(NEG)コーティングを行った ベローズ、ステンレス箔の性能評価

EVALUATION OF BELLOWS AND FOILS COATED WITH OXYGEN-FREE PD/TI NONEVAPORABLE GETTER (NEG)

狩野悠^{#, A)}、小川忠良^{A)}、矢部学^{A)}、大島和馬^{A)}、加藤良浩^{A)}、増田裕介^{B)}、小野真聖^{C)}、佐藤裕太^{D)}、 中山泰生^{B)}、吉岡和夫^{C)}、吉川一朗^{C)}、大野真也^{D)}、菊地貴司^{E)}、間瀬一彦^{E,F)}

Yu Kano^{#, A)}, Tadayoshi Ogawa^{A)}, Manabu Yabe^{A)}, Kazuma Ohshima^{A)}, Yoshihiro Kato^{A)}, Yusuke Masuda^{B)},

Masato Ono^{C)}, Yuta Sato^{D)}, Yasuo Nakayama^{B)}, Kazuo Yoshioka^{C)}, Ichiro Yoshikawa^{C)}, Shinya Ohno^{D)}, Takashi Kikuchi^{E)}, Kazuhiko Mase^{E,F)}

^{A)} IRIE KOKEN Corporation, ^{B)}Tokyo University of Science, ^{C)}The University of Tokyo,

^{D)}Yokohama National University, ^{E)}High Energy Accelerator Research Organization, ^{F)}SOKENDAI

Abstract

Nonevaporable getter (NEG) pumps are widely used in accelerator facilities, because they are oil-free, noise-free, vibration-free, space-saving, energy-saving and low-cost, and because they pump residual gasses efficiently in ultra-high vacuum (UHV) of 10^{-7} Pa or less. Recently, Mase, Kikuchi et al. developed a new NEG named oxygen-free Pd/Ti. Oxygen-free Pd/Ti pumps residual H₂ and CO at room temperature after baking at 133°C for 12 hours, and its pumping speeds do not decrease even after repeated cycles of pumping, baking, and air vent. In this study, stainless steel (SS) foils, SS ICF114 molded bellows, and SS ICF203 molded bellows were deposited with oxygen-free Pd/Ti , and their pumping speeds for H₂ and CO was measured by the orifice method. Both oxygen-free Pd/Ti-coated bellows and foils pumped H₂ and CO, proved to be useful for the ultra-high vacuum pumping. This research was carried out with the support of the Tokyo Metropolitan Small and Medium Enterprises Promotion Corporation FY2018 New Product/New Technology Development Grant Project.

1. はじめに

非蒸発型ゲッター(Nonevaporable Getter, NEG)は、超 高真空(ultra-high vacuum, UHV)中で加熱すると蒸発せ ずに反応性の高い表面が生成し、室温に戻すとH2、 H₂O、O₂、N₂、CO、CO₂などの活性な残留ガスを排気す る材料である。大気圧に戻すと NEG の排気能力は失わ れるが、UHV 中で加熱して室温に戻すとNEG 表面が在 留ガスを排気するようになる。この工程を NEG の活性化 と呼ぶ。NEGを使用した真空ポンプ(NEGポンプ)は、オ イルフリーで、蒸発・スパッタリング・昇華を伴わない、磁 場を必要としない、無振動、無騒音、経済的、コンパクト、 軽量、省エネルギー、といった特長を備えているうえ、 UHV 領域において H2 および活性な在留ガスに対する 排気速度が大きいため、加速器施設で広く使用されて いる[1-7]。代表的な NEG は Zr70-V24.6-Fe. 5.4 wt%合 金で[3-6]、SAES getters 社から ST707 という商標で販売 されており、UHV 中で 350℃、24 時間加熱すると活性化 する[6]。NEG を真空容器の内面に蒸着する工程を NEG コーティングと呼ぶ。CERN の C. Benvenuti らは、 DC マグネトロンスパッター法で内面に TiZrを蒸着した真 空容器をベーキングして室温に戻すと、真空容器自体 が NEG ポンプとして機能する[8-10]。 通常、真空容器の ベーキング温度は 200℃以下であるので、NEG コーティ ングには活性化温度が 200℃以下の NEG が必要にな る。2001 年に CERN の C. Benvenuti らは DC マグネトロ ンスパッター法で作製されたTiZrV 薄膜は180℃、24時

間のベーキングで活性化することを報告した[11,12]。 TiZrV コーティングは CERN で大成功を収め、CERN 以 外の加速器施設で採用されるようになった[13]。しかしな がら、TiZrV は大気導入、真空排気、200℃での活性化 のサイクルを6回繰り返すとH2に対する排気速度が1/7 程度に低下する[12]。この欠点を克服するためにDCマ グネトロンスパッター法で TiZr などの NEG を成膜した上 にさらに Pd 蒸着する方法が開発され[14,15]、TiZrV を 成膜した上にさらに Pd を成膜する方法が開発された [16,17]。以下 Pd で表面を覆った TiZr を Pd/TiZr、 Pd で 表面を覆った TiZrV を Pd/TiZrV と表記する。Pd は室温 で H2を 2H に解離し、Pd バルク内に吸蔵する性質を持 ち[18]、室温で CO を化学吸着するため[19]、Pd/TiZr お よび Pd/TiZrV は活性化後に、H2とCOを排気する。また Pd は酸化せず、酸素も透過しないので Pd/TiZr および Pd/TiZrV は活性化と大気導入を繰り返しても TiZr およ び TiZrV が酸化せず、排気性能も低下しないと期待され る。実際に DC マグネトロンスパッター法で製膜された Pd/TiZrV は 150℃のベーキングで活性化して H₂を排気 すること、30回の大気導入と活性化を繰り返しても Hっに 対する排気速度が低下しないことが報告されている[16]。

2017年に間瀬、菊地らは $10^{-7} \sim 10^{-8}$ Pa の超高真空中 で昇華法により Ti を成膜し、乾燥窒素で大気圧に戻す と、185℃、6 時間のベーキングで活性化し、残留ガスを 排気することを見出した[20,21]。さらに、間瀬、菊地らは $10^{-7} \sim 10^{-8}$ Pa の超高真空中での昇華法により Ti を成膜 し、Pd を成膜した Pd/Ti は、133℃、12 時間のベーキン グ後に H₂と CO を排気することを見出した[20,22]。133℃ という活性化温度は、DC マグネトロンスパッタリングで製

[#] kanou-yu@ikc.co.jp

PASJ2020 WEPP43

膜された Pd/TiZrV の活性化温度 150℃[16]より低い。こ のように活性化温度が下がった理由は、超高真空中で 昇華法により Ti を成膜したことで Ti 薄膜中の不純物濃 度を0.05%以下まで低減したことに由来すると考えられる。 そこで、酸化物を含まない 99.96%以上の高純度銅を無 酸素銅と呼ぶことに倣って、本手法で蒸着した Pd/Ti を 無酸素 Pd/Ti と呼ぶことにする[22]。

超高真空中での昇華法は DC マグネトロンスパッター 法と異なり、希ガスの導入もプラズマ発生も必要なので、 酸素濃度の低い NEG の成膜には有利である。また、成 膜条件のパラメーターも少ないので、熟練技術者でなく ても成膜できる。また、蒸着装置や蒸着コストが安いとい うメリットもある。一方、Zr のように融点近くでも蒸気圧の 低い金属の成膜には適さない。このため、TiZr、TiZrV の蒸着にも適さない。2018 年には無酸素 Pd/Ti を NEG ポンプ容器に成膜することで、NEG ポンプが開発され、 H2とCOに対する排気速度は、真空排気とベーキング、 大気導入のサイクルを9回繰り返しても低下しないことが 確認された[23]。本 NEG ポンプの特長は、1)150℃で12 時間ベーキングすることにより活性化することができる、2) 大気導入、真空排気、活性化のサイクルを繰り返しても 排気速度が低下しない、3)専用電源、電流導入が不要 で非熟練技術者でも作業が可能、4) 従来のNEG ポンプ よりも経済的である、の4点である。

無酸素 Pd/Ti 薄膜が排気する残留ガスは H₂ および CO のみであるが、放射光および光電子は H₂O、CH4 な どの水素を含有する分子を H、C、O などに解離する。H は無酸素 Pd/Ti が排気し、C、O などのラジカルはチャン バーまたはダクトの内壁の欠陥部位に吸着するので、結 果的に H₂O、CH4 なども排気される。したがって、無酸 素 Pd/Ti コーティングは、加速器における有望な新しい NEG コーティングである。

本研究では、厚さ20 µm、大きさ100 mm×300 mmの ステンレス箔の両面およびステンレス製 ICF203 成形ベ ローズの内面、ICF114 成形ベローズの内面に無酸素 Pd/Ti コーティングを行った。さらに、無酸素 Pd/Ti コート した ICF203 成形ベローズとステンレス箔の排気速度を オリフィス法で測定し、無酸素 Pd/Ti コートした ICFI14 成 形ベローズを超高真空下で封じきりにしたときの全圧を Bayard Alpert 電離真空計(BA 真空計)で測定した。以 上の実験結果から、無酸素 Pd/Ti コートした成形ベロー ズについては製品として十分な排気性能が得られたの で報告する。

2. 実験方法

- 2.1 無酸素 Pd/Ti 蒸着
- 2.1.1 ICF203 成形ベローズ

蒸着対象である ICF203 成形ベローズを Fig.1 に示す。 ICF203 成形ベローズを入江工研(株)で製作した無酸素 Pd/Ti 蒸着装置の上部の ICF203 ポートに配置した。この 蒸着装置は、ICF203 六方管、Pd および Ti 蒸着源、4 つ の ICF70 ポートが設置された ICF203 ニップル、BA 真空 計、ターボ分子ポンプ(TMP)などから構成されている。 Pd および Ti 蒸着源は、Pd フィラメント、Ti フィラメント(キ ヤノンアネルバ、956-0010)、遮蔽板、および 4 ピン電流 導入(キヤノン ANELVA、954-7260)から構成される。Ti、 Pd フィラメント部分がベローズ内面に来るように蒸着源を 配置した。

無酸素 Pd/Ti は以下の手順で ICF203 成形ベローズ の内面にコーティングした。1) 無酸素 Pd/Ti 蒸着装置を 150℃で 24 時間ベーキング、2) ベーキング中に Ti フィ ラメントを 25A で 1 時間、Pd フィラメントを 19.5A で 40 分 間、通電加熱を行い脱ガス、3) 室温まで冷却し、圧力が 10⁸ Pa 台に入っていることを確認。4) Ti フィラメントを 46.5A で 4.5 時間通電加熱し、Ti を蒸着、5) Pd フィラメ ントを 32A で 6 時間または Pd フィラメントが断線するまで 通電加熱して、Pd 蒸着。



Figure 1: ICF203 bellows.

2.1.2 ICF114 成形ベローズ

蒸着対象であるICF114成形ベローズをFig.2に示す。 ICF114 ベローズを無酸素 Pd/Ti 蒸着装置の上部に ICF203/114 変換フランジを介して取り付けた。装置構成 は ICF203 成形ベローズの場合と同じだが、蒸着源と ICF114ベローズの間に、蒸着ムラを防ぐためのICF70差 動排気型中空回転導入を配置した。

無酸素 Pd/Ti 蒸着の手順は ICF203 ベローズの場合と ほぼ同じであるが、ICF114 成形ベローズは Ti と Pd の蒸 着時に 30 分ごとに回転導入機を 90°回転させ、蒸着ム ラを防いだ。



Figure 2: ICF 114 bellows.

2.1.3 ステンレス箔

蒸着対象である厚さ20 µm × 100 mm × 300 mm の ステンレス箔を Fig. 3 に示す。このステンレス箔は、 ICF253 ニップルの裏側に四隅をスポット溶接し、無酸素 Pd/Ti 蒸着装置上部に配置した。無酸素 Pd/Ti 蒸着は ICF203 ベローズの場合と同じ手順で行った。



Figure 3: 20 $\mu{\rm m}$ \times 100 mm \times 300 mm stainless steel foil.

2.2 排気速度測定

無酸素 Pd/Ti 蒸着を行った ICF203 成形ベローズ 2 台 とステンレス箔については、オリフィス法[24]に基づいて 高エネルギー加速器研究機構の装置[23]を用いて H₂、 CO に対する排気速度測定を行った。本装置は、上段の SUS304 製超高真空チェンバー(チェンバーA)、下段の SUS304 製超高真空チェンバー(チェンバーB)、オリフィ ス付き無酸素銅製 ICF203 ガスケット、H2、CO 導入、BA 真空計(キヤノンアネルバ、NIG-2TF、2 台)、ベントバル ブ、UHV 仕様ゲートバルブ、TMP(エドワーズ社製、 STP451)、粗排気セット、架台から構成される[17]。チャ ンバーA内のBA真空計は、メーカー(キヤノンアネルバ) が較正し、チャンバーB内のBA真空計は、この較正さ れた BA 真空計を使用して較正した。チャンバーA は、 UHV 仕様ゲートバルブを介して TMP によって残留ガス を排気することができる。排気速度測定は以下の手順で 行った。1) 無酸素 Pd/Ti 蒸着物をチャンバーB に設置。 2) 真空引きを行い、装置全体を150℃で12時間ベーキ ング。3) 装置冷却後にゲートバルブを閉じ封じ切りの状 態にし、導入ガス(H2か CO)を1.0×10⁻⁴ Pa 導入。4) オ リフィス法により排気速度を測定。

オリフィス法では、真空ポンプの排気速度(S)は次式 で与えられる。

$$S = C \left(\frac{P_{\rm A} - P_{\rm 0A}}{P_{\rm B} - P_{\rm 0B}} - 1 \right) \tag{1}$$

ここで、 P_A および P_B はそれぞれチャンバーA および B 内の圧力を表す。 $P_{0A} \ge P_{0B}$ は、試料ガス導入前のベー ス圧力、C はオリフィスのコンダクタンスである。C は、 26°Cで、 H_2 ガスと CO ガスに対して、それぞれ 33.27 と 8.89 L/s と計算される[23]。

2.3 封じ切った ICF114 成形ベローズの全圧測定
内面に無酸素 Pd/Ti を蒸着した ICF114 成形ベローズ、
1 台については、下記の手順で封じ切り状態での全圧を
測定した。1) TMP が設置された真空装置に、ICF114

オールメタルバルブ、無酸素 Pd/Ti を内面に蒸着した ICF114 成形ベローズ、BA 測定子を設置、2) 真空引き を行い150℃で24時間のベーキング、3) 装置が室温に 戻ったらオールメタルバルブを閉めて封じ切りの状態に し、そのまま放置、全圧と温度を測定。

3. 実験結果

3.1 ICF203 成形ベローズ 2 台の排気速度測定

150℃で12時間ベーキングを行った後のH₂とCOに 対する無酸素 Pd/TiコートICF203成形ベローズ2台の 排気速度を排気量の関数として示したグラフをFig.4に 示す。COに対する初期排気速度は2台のICF203NEG ベローズとも1100 L/s程度であった。一方、H₂に対する 初期排気速度は1台の値は900 L/sであったのに対し、 もう1台は2100 L/sと大きな差が見られた。H₂に対する 初期排気速度が小さくなった原因としてはPd/Ti界面の Tiがタングステン(W)で汚染された可能性があると考え ている。



Figure 4: Pumping speeds of ICF 203 NEG bellows for H_2 and CO after baking at 150 °C for 12 hours.

3.2 ステンレス箔の排気速度測定

150℃で12時間ベーキングを行った後のH₂とCOに 対する無酸素 Pd/Ti コートステンレス箔の排気速度を排 気量の関数として示したグラフを Fig. 5 に示す。CO に対 する初期排気速度は28 L/s 程度、H₂に対する初期排気 速度は3 L/s 程度であった。無酸素 Pd/Ti コートステンレ ス箔は ICF203 ブランクフランジに箔の4 隅をスポット溶 接して測定を行った。この方法では、フランジと箔の密着 度が悪いため、ベーキング時に箔が十分加熱されな かったと考えている。 PASJ2020 WEPP43



Figure 5: Pumping speeds of oxygen-free Pd/Ti-coated stainless steel foil for H_2 and CO after baking at 150 °C for 12 hours.

3.3 封じ切った ICF114 成形ベローズの全圧測定

オールメタルバルブを閉めて無酸素 Pd/Ti コート ICF114 成形ベローズを封じ切ったときの圧力と温度変 化をまとめたグラフを Fig. 6 に示す。圧力は (4.8~7.0) ×10⁻⁸ Pa で推移した。また、圧力の変動は ICF114 成形 ベローズおよび BA 真空計の温度の変動に依存すること がわかった。これは温度が上昇するとガス放出速度が増 大するためと考えられる。さらに封じ切りを続行したところ、 (4.7~7.0) × 10⁻⁸ Pa の超高真空を5 日間以上維持する ことができた。



Figure 6: Pressure and temperature when oxygen-free Pd/Ti-coated ICF114 bellows are separated from TMP with an all-metal valve after baking at 150 °C for 24 hours.

4. まとめ

我々は ICF203 成形ベローズ 2 台の内面、20 μm × 100 mm × 300 mm ステンレス箔の両面、ICF114 成形 ベローズの内面に無酸素 Pd/Ti を蒸着し、ICF203 成形 ベローズとステンレス箔に対しては排気速度測定、 ICF114 成形ベローズに対しては封じ切ったときの圧力 測定を行った。無酸素 Pd/Ti を内面にコートした ICF203 成形ベローズ2台は、一方のICF203成形ベローズの初 期排気速度がそれぞれ、H2の場合が2100 L/s、COの場 合は 1100 L/s となり、もう一方の初期排気速度は、H2の 場合が 900 L/s、CO の場合は 1100 L/s となった。この差 はタングステンによる Pd/Ti 界面の汚染が原因である可 能性がある。なお、性能が良い方のベローズの初期排気 速度は市販の NEG ポンプ (Capaci Torr® D 2000 (SAES Getters))の排気速度(H2:2000 L/s、CO:1000 L/s)[25]よ り高く、性能が悪い方のベローズの初期排気速度は市 販の NEG ポンプ (Capaci Torr® D 1000 (SAES Getters)) の排気速度(H₂:1000 L/s、CO:600 L/s)[25]と同程度で あった。無酸素 Pd/Ti を両面にコートしたステンレス箔で は CO に対する初期排気速度は 28 L/s 程度、H₂に対す る初期排気速度は3 L/s 程度であった。 ICF203 成形べ ローズに比べて低い初期排気速度しか得られなかった 理由はステンレス箔を ICF フランジにスポット溶接したた め、熱接触が悪く、ベーキング時に十分温度が上がらな かったためと考えている。無酸素 Pd/Ti を内面にコートし たICF114ベローズでは、オールメタルバルブで封じ切っ ても5日以上にわたって(4.7~7.0)×10⁻⁸ Paの超高真空 を維持することを確認した。

今後は、ICF 成形ベローズ各サイズでの最適な無酸素 Pd/Ti 蒸着条件を確立するとともに、内面に無酸素 Pd/Ti を蒸着した ICF 成形ベローズを伸縮したときの無酸素 Pd/Ti 薄膜の剥離耐久試験を行うことを計画している。

謝辞

本研究は、公益財団法人東京都中小企業振興公社 の平成 30 年度中小企業技術活性化助成事業、高エネ ルギー加速器研究機構と入江工研(株)との共同研究 (18C220)の支援を受けて行いました。また、(有)バロッ クインターナショナルの西口宏さんから貴重なアドバイス をいただきました。深く感謝いたします。

参考文献

- [1] P. Manini, AIP Conf. Proc. 1149, 1138 (2009).
- [2] E. Maccallini, F. Siviero, A. Bonucci, A. Conte, P. Srivastava, and M Paolo, AIP Conf. Proc. 1451, 24 (2012).
- [3] LEP Vacuum Group, Vacuum 41, 1882 (1990).
- [4] C. Boffito, B. Ferrario, P. della Porta, and L. Rosai, J. Vac. Sci. Technol. 18, 1117 (1981).
- [5] H. C. Hseuh and C. Lanni, J. Vac. Sci. Technol. A 1, 1283 (1983).
- [6] C. Benvenuti and P. Chiggiato, Vacuum 44, 511 (1993).
- [7] C. Benvenuti and P. Chiggiato, J. Vac. Sci. Technol. A 14, 3278 (1996).

PASJ2020 WEPP43

- [8] Organisation europeenne pour la recherche nucleaire, PCT Patent WO97/49109 (Dec. 24, 1997).
- [9] C. Benvenuti, P. Chiggiato, F. Cicoira, and Y. L'Aminot, J. Vac. Sci. Technol. A 16, 148 (1998).
- [10] C. Benvenuti, P. Chiggiato, F. Cicoira, and V. Ruzinov, Vacuum 50, 57 (1998).
- [11] C. Benvenuti, P. Chiggiato, A. Mongelluzzo, A. Prodromides, V. Ruzinov, C. Scheuerlein, M. Taborelli, and F. Lévy, J. Vac. Sci. Technol. A 19, 2925 (2001).
- [12] C. Benvenuti, P. Chiggiato, P. Costa Pinto, A. Escudeiro Santana, T. Hedley, A. Mongelluzzo, V. Ruzinov, and I. Wevers, Vacuum 60, 57 (2001).
- [13] P. Chiggiato and P. Costa Pinto, Thin Solid Films 515, 382 (2006).
- [14] Organisation europeenne pour la recherche nucleaire, PCT/EP98/00978 (Feb. 20, 1998).
- [15] C. Benvenuti, P. Chiggiato, F. Cicoira, Y. L'Aminot, V. Ruzinov, Vacuum 73, 139 (2004).
- [16] M. Mura and C. Paolini, J. Vac. Sci. Technol. A 25, 1234 (2007).
- [17] C. Paolini, M. Mura, and F. Ravelli, J. Vac. Sci. Technol. A 26, 1037 (2008).
- [18] M.Wilde, M.Matsumoto, K.Fukutani, and T.Aruga, Surf. Sci. 482–485, 346 (2001).
- [19] X. Guo and J. T. Yates, Jr., J. Chem. Phys. 90, 6761 (1989).
- [20] High Energy Accelerator Research Organization, patent pending, PCT/JP2017/042682 (Nov. 28, 2017).
- [21] T. Miyazawa, K. Tobishima, H. Kato, M. Kurihara, S. Ohno, K. Mase, and T. Kikuchi, Vac. Surf. Sci. 61, 227 (2018).
- [22] T. Miyazawa, M. Kurihara, S. Ohno, N. Terashima, Y. Natsui, H. Kato, Y. Kato, A. Hashimoto, T. Kikuchi, and K. Mase, J. Vac. Sci. Technol. A 36, 051601 (2018).
- [23] T. Kikuchi, T. Miyazawa, H. Nishiguchi, and K. Mase, AIP Conf. Proc. 2054, 060046 (2019).
- [24] M. H. Hablanian, J. Vac. Sci. Technol. A 5, 2552–2557 (1987).
- [25] https://www.saesgetters.com/sites/default/files/CapaciTo rr%20Products%20Datasheets_1.pdf