

機能性被覆によるトリチウム透過低減技術の進展

-より安全で高効率な核融合炉をめざして-

Progress in Tritium Permeation Reduction Technology Using Functional Coatings – Toward a Safer and More Efficient Fusion Reactor –

近田拓未 CHIKADA Takumi 静岡大学学術院理学領域 (原稿受付:2021年5月24日)

核融合炉における機能性被覆には、多くのブランケット形式で求められるトリチウム透過の低減を中心に、 腐食耐性,照射耐性,電気絶縁性など,機器に応じた特殊かつ多様な機能が求められる.近年の機能性被覆研究 は、従来進められてきた被覆材料と成膜手法の検討を続けつつも、高いトリチウム透過低減性能を核融合炉環境 で維持するための技術開発など、一歩先に踏み込んだ段階に移行しつつある.本稿では、核融合炉用途に研究開 発が進められてきた機能性被覆における水素同位体透過低減メカニズムと、近年進展したトリチウム増殖材によ る腐食挙動,放射線照射挙動,腐食と照射の複合効果、および層構造の制御による高機能化について解説する. Keywords:

ceramic coating, tritium permeation barrier, electrical insulation, corrosion, irradiation, liquid metal, ceramic breeder pebble, multi-layer

1. はじめに

1.1 トリチウム透過低減の必要性

仮に核融合炉を人体に例えたとすると、トリチウムは栄 養や酸素を全身に行き渡らせる血液のようなものである. これまで世界各国で実施されてきたプラズマ実験は、「血 液」を模擬したもの(軽水素や重水素),または少量の「血 液」を使用したものであったが、ITER テストブランケッ トモジュールでのトリチウム増殖実験、そして原型炉での 発電実証では、「血液」を循環させた真に人体に近い核融 合炉が動き始めることになる.トリチウムは原型炉内をkg 単位で循環するが、循環系で用いられる配管や容器は多く が鉄鋼材料でつくられている. そこで懸念されているの が、鋼材を通しての系外へのトリチウム透過漏洩である. トリチウムを含む水素同位体は、そのサイズの小ささよ り、鋼材中を他の原子と比較して数桁速く移動する性質が あることから、濃度勾配に応じてより低濃度側に向かって 原子が移動する拡散という現象が起こる. トリチウムは、 初期装荷分以外は基本的に外部からの供給は行わず、ブラ ンケットで生成、回収することで賄われるため、透過漏洩 による損失は、いわば「血液」が流れ出てしまうことであ り、核融合炉の定常運転を脅かす致命的な問題である。さ らに、トリチウムは放射性核種であるため、透過漏洩は環 境への放出につながる.数kgの循環しているトリチウムは

放射能に換算すると10¹⁷ Bq であり,管理区域内における 表面の放射性同位元素の密度限度が数 Bq/cm² 程度である ことを考慮すると,核融合炉外にトリチウムを放出するた めには,10桁を優に超えるきわめて厳しい低減処理を迫ら れることになる[1].一方,核融合炉が無尽蔵かつ安全な エネルギー源として社会に受容されるためには,放射性核 種の厳格な管理は必要不可欠である.

トリチウムの透過漏洩の程度はトリチウム増殖材と冷却 材の組み合わせで異なるが、トリチウム溶解度の高い純リ チウムを用いるもの以外のほぼ全てのブランケット概念で トリチウム透過の対策が必要と考えられている.透過低減 の要求値はブランケットの設計に左右されるものの、特に 水素同位体の透過が速いフェライト鋼を構造材料に用いる 場合,対策しない状態と比較して 1/10⁶~1/10⁵ 程度の透過 低減が必要となると見積もられている[1]. 一方, トリチ ウム透過の低減がどの程度達成されるかによって、燃料シ ステムの設計が変わる可能性が高い. 裏を返せば、高度な トリチウム透過低減技術が実現すれば、運転温度の高温化 に伴う熱効率の向上に加えて、安全性の担保も格段に高ま ることから、核融合炉の社会実装に向けた有効性は計り知 れない. 以上のように、トリチウムの透過低減は核融合炉 の設計そのものに影響を及ぼすきわめて重要な技術に位置 付けられる.

College of Science, Shizuoka University, SHIZUOKA 422-8529, Japan

author's e-mail: chikada.takumi@shizuoka.ac.jp

1.2 機能性被覆によるトリチウム透過低減

トリチウム透過の低減を達成するための方策として、大 別して二つがある.一つは燃料循環系の設計変更であり, 一例として配管を二重管構造にすることで、透過漏洩した トリチウムを回収することが検討されている[2]. この手 法は、単純な配管で構成される箇所では有効と考えられる が、トリチウム増殖と熱回収の観点から、スペースが限ら れるブランケット筐体内での適用は構造上困難であろう. そこでもう一つの方法として,構造材料の配置を大きく変 更せずにトリチウム透過の低減を実現するために、水素低 透過性の被覆を鋼材表面に施すことが検討されている. こ れはトリチウム透過障壁(TPB:Tritium Permeation Barrier)とよばれ、半世紀近く研究開発が進められてきた. TPBには、トリチウム透過の低減はもちろんのこと、特に ブランケットにおけるトリチウム増殖材による腐食耐性, 中性子やγ線に対する照射耐性, 電気絶縁性および熱伝導 性などのあらゆる機能を兼ね備える必要があることから, 被覆の材料や成膜手法については、未だ明確な解が得られ ていない. 被覆材料としては,数μm以下の膜厚でも高い 透過低減性能が示されていることから,酸化物,窒化物, 炭化物のセラミックスが主に用いられてきた. その概要お よびこれまで取り組まれてきた成膜手法については、筆者 らによる過去の本誌解説にまとめられている[3].

その後の当該研究の展開としては、トリチウム透過低減 と構造材料の腐食低減の両立が鍵となるリチウム鉛 (Li-Pb) ブランケットを中心に検討が進んでいる. EU では 酸化アルミニウム (Al₂O₃) 被覆を中心的な材料として,原 子炉での中性子照射挙動を含めた多角的な研究の進展が顕 著である[4].一方,筆者らの研究グループでは,酸化エ ルビウム (Er₂O₃)を用いた被覆中の詳細な水素同位体の 透過メカニズムの解明を足がかりに、同等の化学的安定性 を持ちつつ中性子照射に伴う放射化が小さい酸化イットリ ウム (Y₂O₃) や炭化ケイ素 (SiC), 基板との熱膨張率の差 が小さく劣化のリスクの低い酸化ジルコニウム (ZrO₂), ZrO2 に 10 mol%以下の Y2O3 を添加し結晶構造を安定化さ せたイットリア安定化ジルコニア (YSZ),およびこれら の材料を積層させた複層被覆について検討を進めている. 当該研究に継続的に取り組んでいる研究機関は少ないもの の、近年は中国の複数の研究グループでセラミックス被覆 による水素同位体透過低減の研究が盛んに報告されてい る. その多くは成膜と水素同位体透過特性を評価した基礎 研究と見受けられるが、一方で優れた着眼点から得られた 成果(例えば[5])も確認でき、注視が必要である.

本稿では,核融合炉,特にブランケット用途として長年 研究開発が進められてきた機能性被覆について,水素同位 体透過低減メカニズムを解説するとともに,近年進展した 液体金属腐食挙動,放射線照射挙動,腐食と照射の複合効 果,および層構造の制御による多機能化について解説す る.なお,機能性被覆の研究において,その使用量と特性 評価の制限のためトリチウムを使用した実験は限られてお り,多くの場合,トリチウムの模擬物質として重水素を用 いている.一方,透過挙動など一般的な物理的性質は水素 同位体で大きく変化しないことを仮定した上で,以下では 単に水素と記載する.

2. 被覆の機能発現メカニズムとモデリング 2.1 透過の理論

材料中の水素透過現象は一世紀以上前から金属を用いた 研究で理論化されており,固溶と拡散という二つの素過程 の積として,次式で表される[6].

$$J = K_{\rm s} D \, \frac{\Delta p^{0.5}}{d} \tag{1}$$

ここで、Jは単位面積、単位時間あたりに透過する水素分子数(透過フラックス)、 $K_{\rm S}$ は材料中の水素固溶度を示す ジーベルツ定数、Dは材料中での水素の移動しやすさを示 す拡散係数、 Δp は水素の分圧差、dは材料の厚さであ る.つまり、透過という現象は、既知の厚さの材料におい て、水素濃度差を駆動力として、材料固有の水素固溶度と 拡散係数の積で記述される.なお、 $K_{\rm S}D$ は水素透過におけ る材料固有の値として、水素透過係数とよばれる. $K_{\rm S}$ も Dも温度依存性があることから、水素透過係数も温度の関 数で書き表されることが多い.

セラミックス被覆が水素透過を低減するのは、セラミッ クス中の水素透過係数が鋼材に対して桁違いに小さいため である. すなわち, セラミックスは鉄などの金属と比較し て水素を固溶しにくく、また拡散させにくい.具体的には、 固溶時のエネルギー障壁(溶解熱)が高く、拡散係数が小 さく、また拡散のエネルギー障壁(活性化エネルギー)が 大きいといえる.より原理的な問いとして、 セラミックス がなぜこのような性質を持つのかについては、電子の束縛 が強いイオン結合における水素の安定性が金属結合と大き く異なることが関係していると考えられる.なお,(1)式 は水素が「原子状態」で「単一の」材料中を拡散する場合 で理論化された式であるため、複数の材料が積層されたも のでは、各層に分けてそれぞれ(1)式を検討する必要があ る.しかし、各層の水素の分圧差を実験的に求めることは 困難であることから、二層以上の積層材料の水素透過挙動 を調べる場合、各層が平均化された見かけの透過係数で評 価するか、別途取得した各層のデータを用いたシミュレー ションが必要となる.一方で、単一層のセラミックス被覆 の透過係数が基板に対して十分に小さい場合、水素は近似 的に被覆のみを透過していると考えられることから,(1) 式を用いて被覆の透過挙動を詳細に調べることが可能であ る.しかし、試料表面が平滑でない場合や水素との相互作 用が大きい原子を含む場合では、原子過程が透過の律速段 階にならず、吸着等の分子過程が律速段階になる場合があ り、このときJと駆動力は比例するため Ap の指数は1とな り、(1)式は適用できない。

図1に,核融合炉で用いられることが予定されている鉄 鋼材料,およびこれまでに優れた透過低減性能を示したセ ラミックス被覆の水素透過係数の温度依存性を抜粋して示 す[4,5,7-19].被覆試料は鋼材基板の片面および両面に成 膜されており,複数の被覆材料を積層した試料の結果も含



図1 代表的な核融合炉構造材料および高い透過低減性能を示したセラミックス被覆試料の水素透過係数のまとめ[4,6,7-19].

む.酸化物をはじめとして,炭化物や窒化物でも高い透過 低減性能が得られているが,基板の片面のみに成膜した試 料(黒で塗りつぶしたプロット)では,未被覆の鋼材に対 して1/10⁴~1/10³程度の透過低減が得られているのに対 し,基板の両面に成膜した試料(白抜きのプロット)では, 1/10⁶~1/10⁵程度まで低減できることがわかる.この結果 は,基板の両面に成膜することで,水素が被覆の表側で固 溶する時に加えて,裏側で脱離する時にも移動の障壁にな ることを示唆している[17].一方,片面成膜試料において も,被覆を積層することで透過低減性能をある程度まで向 上させることが可能と考えられるが,膜厚1μmの被覆中 に200~300層を有する多層被覆においても1/10⁴程度の透 過低減性能を示したことから[5],多層化による透過低減 には限界値が存在する可能性がある.

2.2 機能性被覆中の水素透過メカニズム

セラミックス被覆中で、水素はどのように移動している のだろうか.筆者らは、真空アーク蒸着(VAD: Vacuum Arc Deposition)法で成膜したEr₂O₃被覆の水素透過フラッ クスが透過試験中に著しく減少することに着目し、結晶構 造変化と透過挙動の関係を調べた.図2に透過試験前後の 透過型電子顕微鏡(TEM:Transmission Electron Microscope)像による断面像を示す.透過試験後に柱状の結晶粒 の横幅が透過試験の最高温度に応じて増加すること、さら にその増加率と透過フラックスの減少率が対応しているこ とが明らかになった.この結果は、結晶粒界密度と透過フ



図 2 VAD 法で作製した Er₂O₃ 被覆試料の水素透過試験前後の断 面 TEM 像: (a)水素透過試験前,(b)600℃での試験後.

ラックスが正の相関にあることを意味していることから, ブランケット運転温度範囲において、水素は Er₂O₃ 被覆の 結晶粒界を透過経路として拡散(粒界拡散)していること が示唆された[20]. さらに粒界拡散の証拠を集めるため に、被覆中の水素濃度分布を調査した. Er₂O₃ 被覆表面の 結晶粒の構造と重水素曝露後の重水素濃度分布から、重水 素は網目状に分布しており、網目の間隔と結晶粒径の対応 が見られた[21].また、核反応分析法による重水素深さ分 析においては、被覆表面から基板との界面に向けて重水素 濃度が増加した. 拡散の理論では、被覆の組織が均一であ れば、重水素濃度は深さ方向に減少するはずであるが、こ れは Er₂O₃ 被覆の組織が均一でないことを示している. 実 際に図2(b)でも見られるように,基板近くなるほどEr₂O₃ 被覆の粒径(結晶粒の横幅)が小さくなっており、重水素 濃度が基板界面に向かって増加した原因と考えられる.以 上より、結晶粒が小さく粒界が多い領域に重水素が滞留し ていたことから、結晶粒界に重水素が滞留しやすいことが 示された.透過フラックスと結晶粒径の関係,および水素 が結晶粒界に多く存在することから、Er₂O₃被覆中の水素 の主な透過経路は結晶粒界である可能性が高まった. さら に,結晶粒を六角柱で近似したモデル計算において,平均 粒径と重水素濃度の関係から結晶粒界あたりの重水素濃度 が求められ、拡散の理論通りの深さ方向に線形的に減少す る分布が得られている[13].

実験と並行して、計算機シミュレーションによるセラ ミックス中の水素の移行挙動の検討も進められた.密度汎 関数法による立方晶 Er₂O₃の最適化から始まり,単結晶 Er₂O₃中の水素の拡散係数が計算され、実験で得られた値 と比較して1~3桁小さい値が得られた.実験では多結晶 の Er₂O₃ 被覆が使われているため、この差異は当然の帰結 である[22]. 続いて、粒界を導入した結晶モデルにおける 分子動力学法による水素の拡散係数が計算された. 図3に 計算に用いた結晶モデルを示す. Er2O3被覆のTEM観察で 実際に観察された結晶粒界(Σ13粒界:結晶粒の境目にお いて、13個の原子のうち1個のみ両方の結晶に共通する配 列を持つ粒界)を題材に、1 at%程度の水素原子を系内に 導入した後、各温度で粒内および粒界における水素の平均 二乗変位より水素の拡散係数を計算した、結果として、粒 界の拡散係数は粒内のそれより2~3桁高い値が得られ, 水素が粒内よりも粒界を速く拡散することが計算機シミュ レーションによっても示された[23].

以上の議論より, ブランケット運転温度範囲において,



図3 分子動力学法による水素拡散挙動の計算で用いたΣ13粒界 を有する Er₂O₃の結晶モデルと原子配列.

Er₂O₃ 被覆中の水素透過は結晶粒界拡散が支配的であるこ とが明らかになった.この傾向が他の被覆材料,または他 の成膜手法で同様に見られるかはさらなる検討が必要であ るが、被覆材料や被覆に含まれる不純物との相互作用が小 さい多結晶体については、適用可能性は高いと考えられ る. 実際に,同じ Er₂O₃ 被覆でも,液相法の一種である有 機金属分解(MOD:Metal Organic Decomposition) 法で作 製した場合では、直径10 nm未満の結晶粒および1 um未満 の膜厚においても高い透過低減性能が得られていることか ら、有機物由来の炭素不純物と水素の相互作用が示唆され ている[18]. したがって、これまでの知見を総括すると、 水素はイオン結合に由来する電子的束縛の強い結晶では拡 散しにくく、電子的束縛が比較的弱い粒界において優先的 に拡散する.しかし、粒界に水素との相互作用の強い不純 物が偏析していると、粒界においても水素は不純物原子に 捕捉され、透過が低減されると予測できる.

セラミックス被覆の結晶構造には、単結晶と多結晶の 他、アモルファス(非晶質)がある。アモルファスは粒界 を持たないことから、速い透過パスがなく高い透過低減性 能が期待される.近年著しい成果を上げているパルスレー ザー蒸着法で作製されたアモルファス Al₂O₃ 被覆は,室温 で高い延性を示すなど、従来のセラミックス材料とは異な る性質を持つことから, EUのLi-Pbブランケット用の機能 性被覆にも応用され始めた[4,24].一方,多結晶体の結晶 粒径を小さくしていった隠微晶質とよばれる結晶構造は, アモルファスと似ているようで異なり、粒界がきわめて多 く存在するため高い透過低減性能は見込めない. その一例 として、MOD 法において結晶化させるために行う熱処理 を低温で実施した Y₂O₃ 被覆は,結晶性が低く隙間の多い 構造であったことから、試験初期には基板に近い高い透過 フラックスが示されているが、高温での透過試験で結晶化 が始まると透過低減性能が発現する様子が見られている [25]. このように、アモルファス構造のセラミックスは理 論上機能性被覆として有望であるが、隠微晶質と判別がつ けにくいところに注意が必要であり、また外因(熱,化学 反応、照射等)で容易に構造が変化しないことが性能保持

のために重要である.

5. 炉環境を想定した成膜技術の進展

図1で示したように、トリチウム透過低減性能に関して は、様々な被覆材料および成膜手法で実機に供しうるもの が研究開発されている.しかし当然ながら、核融合炉はト リチウムだけが循環しているのではなく、アルカリ金属で あるLiを含むトリチウム増殖材や流動する冷却材と接触す ることで、被覆の性質が劣化する可能性がある.さらに、 ブランケットにおいては、核融合中性子による照射損傷や γ線による影響も十分に検討しなければならない.本章で は、上記の検討項目のうち、近年の進展としてトリチウム 増殖材との共存性、多層構造による高性能化、重イオンに よる照射損傷が水素透過に与える影響、および腐食と照射 の複合効果について紹介する.

3.1 ブランケット材料との共存性

機能性被覆研究は、金属流体にかかる電磁ブレーキを低 減するための電気絶縁,液体増殖材中のトリチウム溶解度 が低いことによる透過漏洩の制御、および構造材料の腐食 低減の必要性から、液体ブランケットでの適用を主として 研究開発が進められてきた.しかし、トリチウムの透過漏 洩は固体ブランケットでも起こる現象であり、液体ブラン ケット同様の検討が必要と考えられる.日本の原型炉ブラ ンケットにおける試算では、1日の冷却水へのトリチウム 移行の総量5.7gのうち, 2.3gをブランケットのトリチウム 増殖部が占めている[26].また,現在研究が進められてい る固体トリチウム増殖材としてチタン酸リチウム(Li2TiO3) やケイ酸リチウム(Li₄SiO₄)があるが、核融合炉運転条件に おいて低放射化フェライト鋼と反応し、LiFe₅O₈などの三 元系酸化物を生成することが明らかになっている[27].こ れは固体増殖材から LiOH などの化学形で Li が脱離してい ることを意味しており、機能性被覆においても固体増殖材 による腐食挙動を調べる必要性を示している.

そこで、固体ブランケットに適用しうる機能性被覆として、低放射化フェライト鋼 F82H を熱処理することで表面に水素透過低減性能を有する酸化クロム (Cr₂O₃)層を生成させた試料と、VAD 法および MOD 法で成膜した Er₂O₃ 被覆を用いて、原型炉を想定したパージガス (ヘリウム (He)中に1000 ppm のH₂を混合)流下でLi₄SiO₄ とLi₂TiO₃ を原子数比7:3で混合した二相混合固体増殖材の微小球に曝露し、被覆の変化を調べた. **図4**は、550℃で32日間 (768時間)曝露後の Cr₂O₃ 生成試料および MOD 法で作製



図 4 Li4SiO4-Li2TiO3 二相混合増殖材微小球に550℃で32日間曝 露した(a)Cr2O3 生成試料および(b)MOD 法で作製した Er2O3 被覆の表面 SEM 像. (a)は試料を54°傾けて撮影.

Commentary

した Er₂O₃ 被覆試料の走査型電子顕微鏡 (SEM: Scanning Electron Microscope) による表面像である. Cr₂O₃ 生成試 料では, 膜厚 100 nm 未満の Cr₂O₃ 層は消失し, 表面から Li₂Fe₃O₄, CrFe₂O₄, Cr酸化物の層が生成した.この層構造 は、気相中からLiとOが試料表面へ、またF82H内部から Fe と Cr が表面方向に拡散することで、反応を起こすこと で生成されたと考えられる.特に,0は微小球から放出さ れた水蒸気によって供給されたと考えられ、曝露試験初期 に高い水蒸気濃度および酸素濃度が検出されていたことか ら,時間経過に伴い異なる化学反応が起こったと考えられ る.とりわけ特異的な反応として、微小球接触部の周辺で 純 Fe の突起が生成されており、これは曝露試験中に水蒸 気濃度と酸素濃度が低下した後に、パージガス中に含まれ る水素がLi₂Fe₃O₄を還元することで生成されたものと考え られる.この還元反応は、MOD法で作製したEr₂O₃被覆で も確認された.すなわち,曝露試験初期に被覆を押し上げ, 割りながら基板から Fe 酸化物が成長し、その後還元性雰 囲気になると金属 Fe に変化したと考えられる.次に,図5 に VAD 法で作製した Er₂O₃ 被覆試料の550℃および700℃ で32日間の曝露試験を行った試料の断面 SEM 像を示 す.550℃の試験では被覆には変化が見られず、被覆は微小 球に対して高い共存性を示した.一方で、炉の運転温度範 囲より高い700℃では、Fe酸化物(Liを含む可能性あり)の 成長に伴う被覆の損傷が確認された.いずれにおいても, Fe 酸化物の成長が被覆の損傷を引き起こしていたことか ら、酸素が被覆を通して基板へ供給されることが固体ブラ ンケット環境における機能性被覆の課題といえる. 基板に 酸素を供給させないためには、膜厚を確保し拡散距離を長 くすることが重要である[28].

液体ブランケット材料との共存性については、Li-Pbを 対象として、MOD 法で作製した単層および多層被覆の検 討と並行して、腐食保護層の導入による高性能化に取り組 んでいる.いずれも同等に高い水素透過低減性能を示した Er₂O₃、Y₂O₃、ZrO₂を候補材料として静置場でLi-Pb曝露試 験を行ったところ、熱力学的には他の酸化物の方が安定で あるにも関わらず ZrO₂ 被覆が最も高い共存性を有してい ることが示された[29].考えられる要因としては、熱膨張 率が基板に最も近いため、高温での密着性に優れていたこ とが挙げられる.さらに、いずれの酸化物も Li と三元系酸 化物を形成することが知られているが、ジルコン酸リチウ ム(Li₂ZrO₃) などの生成速度が他の三元系酸化物より小さ い可能性がある.この結果をもとに、層構造を変化させた



図 5 二相混合増殖材微小球に(a)550℃および(b)700℃で32日間 曝露した VAD 法で作製した E₂O₃ 被覆試料の断面 SEM 像.

複層被覆のLi-Pb 共存性の検討を行った.図6にZrO2と Er₂O₃で構成される層構造の異なる複層被覆の静置場Li-Pb 曝露試験後の断面 SEM 像を示す.ZrO₂を最表層とした Er₂O₃-ZrO₂二層試料は,600℃,2000時間までの曝露試験に おいて最表面に凹凸が生じる程度で、剥離や亀裂等の劣化 は観測されなかった.一方, Er₂O₃を最表層にした試料や ZrO₂-Er₂O₃-ZrO₂-Er₂O₃四層試料においては、最表層の剥離 や図6(b)で示すような層間剥離が見られた.四層被覆は, 異種材料界面を増やすことでより高い水素透過低減性能を 得る意図で作製したものだが、界面を増やすことで温度変 化時に熱膨張率の差から応力がかかり、密着性が低下し層 間剥離に至ったと考えられる.この結果から、界面の数に も最適値があり、水素透過低減性能と腐食耐性のバランス を取る必要があることが明らかになった[30].この結果 は、液体 Li-Pb に曝露した状態で水素透過試験を実施する ことで確認できた.従来の曝露試験では、被覆の情報が得 られるのは試験前後のみであり、どのタイミングで剥離や 亀裂が生じたのかは知る術がなかった.そこで、水素透過 装置の上流(水素導入側)に Li-Pb を設置しておくことで、 試料を Li-Pb に接触させた状態で水素透過挙動を調べる体 系を構築した.先述の四層試料のEr2O3とZrO2の順序を入 れ替えた Er₂O₃-ZrO₂-Er₂O₃-ZrO₂ 四層試料において,図7 に600℃での透過試験中の透過フラックスの経時変化を示 す. 上流に導入する水素の圧力に応じて透過フラックスが 変化している様子がわかるが、20 kPa で一度定常に達した 後、急激に増加する様子が見られる.その後元のフラック スに戻らなかったことから、このタイミングで被覆に劣化 が生じたと考えられる.以上のように、ブランケット材料 に曝露しながら透過試験を行うことで、被覆の劣化のタイ



図 6 600°C, 500時間の静置場 Li-Pb 曝露試験後の(a) Er₂O₃-ZrO₂ 二層試料および(b) ZrO₂-Er₂O₃-ZrO₂-Er₂O₃四層試料の断面 SEM 像.



図7 600℃におけるEr₂O₃-ZrO₂-Er₂O₃-ZrO₂四層試料の水素透過 フラックスの経時変化. 破線は導入圧力.

ミングや程度を透過フラックスから検知することに成功した[31].

腐食保護層の導入は、セラミックス被覆の腐食の課題を 解決する手段として1980年代に提案され、小規模ながら検 討が進められてきた[32-34].一方,これまでは複層被覆 の液体金属への曝露試験のみが行われており、水素透過挙 動に関する検討はなされてこなかった.そこで、VAD法で 作製した Er₂O₃ 被覆上に汎用的な成膜手法であるマグネト ロンスパッタリング (MS:Magnetron Sputtering) 法で Fe を蒸着し、水素透過試験と Li-Pb 曝露試験を実施したとこ ろ、水素透過低減性能を損なうことなく Li-Pb 共存性を向 上させることが可能になった[35,36]. さらに製作性の向 上をめざして、厚み10 µmのFe 箔でEr₂O₃被覆試料を覆う ことで,600℃,3000時間までの静置場 Li-Pb 曝露試験にお いてFe箔の残存およびEr2O3被覆の水素透過低減性能含め た健全性が保たれたことから、腐食保護層の有効性が示さ れた[37]. その一方で、実機ではセラミックス被覆に腐食 保護層が蒸着または接合している状態で設置される必要が ある. 配管内面等へのセラミックス被覆の作製は MOD 法 等で実績があるが、その上に金属を蒸着することは困難で ある.比較的開口部の大きい形状では溶射が適用できる可 能性があるが、施工時にセラミックス被覆を µm 単位で掘 ることになるため損傷は避けられない. そこで残された選 択肢として、腐食保護層の接合に取り組んだ。MOD 法で 作製した膜厚 450 nm 以下の ZrO₂ 被覆に対して, Fe 箔を ホットプレスで550℃, 13.5 MPa, 30分の条件で接合した. Fe 箔との密着性を最適化するために,通常の ZrO2 被覆の 他に,一度成膜した ZrO2 被覆の上に, MOD 法で再度溶液 を塗布、乾燥、仮焼まで行ったものと、乾燥まででとどめ たものを用意し比較した. 接合前後で電気抵抗値に変化は なく,いずれも絶縁性能の要求値を満たしたことから,接 合によって被覆は損傷を受けなかったと考えられる. スク ラッチ試験による密着性の評価では、仮焼まで行った試料 が最も付着力が高く、仮焼層から Fe 箔へ酸素が供給され Fe 酸化物が生成したことが密着性の向上に寄与したと考 えられる. 熱拡散率の測定では, ZrO2 被覆のみの試料では F82H 基板の99%を示し誤差範囲内であったが,接合試料 では92%とやや低下したことから、さらなる接合条件の最 適化が必要と考えられる[38].また、ホットプレスは平板 試料の接合のみ可能であり, 配管内面等への腐食保護層の 接合に向けては熱間等方圧加圧(HIP: Hot Isostatic Pressing) 法による接合にも取り組む必要がある.

3.2 放射線照射効果

機能性被覆に対する照射影響の検討は、加速器を用いた 重イオン照射から開始された.本来は中性子を用いるべき であるが、原子炉を用いた中性子照射試験が多大な時間を 要し、また核融合炉で想定される損傷量(全原子が平均100 回はじき出される程度、100 dpa:displacement per atom)に 近づけることが実質不可能であったことが背景にある.幸 いにも、取り扱っている機能性被覆は数 µm 以下と薄いた め、高エネルギーの重イオンは照射損傷のみをほぼ均一に 被覆に与えてそのほとんどが基板に到達することから、損 傷速度など実機との違いはあるものの,中性子照射による 損傷の模擬に適していると考えられる. 照射による結晶構 造の変化と水素同位体透過挙動に与える影響を調べる目的 で、MS法で作製した Y₂O₃ 被覆に対して 1.0 MeV の Fe イオンを種々の損傷量および照射温度で照射した試料の断 面 TEM 像を図8に示す. 室温で 10 dpa となるまで照射し た試料では,表面から順に成長した結晶粒とボイド(空隙) で構成された層,ボイドをほとんど含まない微結晶層,ア モルファス層の三層を形成した.結晶粒の成長はFeイオ ンから結晶付近の原子がエネルギーを受け取ったことによ ると考えられ、照射誘起粒成長が起きたと考えられる。ア モルファス層は、元素分析でFeが検出されたことから、基 板の Fe 原子が照射で後方散乱され被覆の結晶構造を乱し たために生成したと考えられる.なお,Niイオンを用いた 照射でもアモルファス層が生成し、Feが含まれていたこと から、入射イオンによるものでないことが確認されてい る. この層構造は 20 dpa でも変わらず, この損傷密度の範 囲内では結晶構造変化は平衡に達したと考えられる. 一 方,照射温度を500℃として 10 dpa の損傷量を与えた試料 では,結晶粒の成長が見られるものの,照射前と同様の一 様な組織が見られたことから、加熱による照射損傷の回復 が確認された[39].

水素透過挙動に関しては、1 dpa までの損傷量を与えた Er₂O₃ 被覆やY₂O₃ 被覆において、照射によって透過フラッ クスが減少する傾向が見られている。当初は照射によって 透過低減性能が低下することが懸念されていたものの、反 対の結果になったのは、照射が核生成や粒成長を促したこ とと、ボイド等の照射欠陥によって透過経路が減少したた めと考えられる[40,41].さらに、中性子の(n,*a*)反応で生 成するヘリウムの効果を検討するために、He を Fe 照射と 同時に注入した被覆試料についても水素透過挙動が調べら れ、He 同時注入試料では、結晶化および欠陥回復に伴う透 過フラックスの減少がより高温の試験で起こることが示さ れた[42].いずれにしても、1 dpa 程度の重イオン照射に よる損傷は水素透過を増加させる要因にはなりにくいとい



図 8 Fe イオン照射前後の MS 法で作製した Y₂O₃ 被覆試料の断 面 TEM 像: (a)未照射,(b)室温で 10 dpa 照射,(c)500℃ で 10 dpa 照射,(d)室温で 20 dpa 照射.

え,透過試験に供せなかった 20 dpa においても,運転温度 における欠陥回復を考慮すると,その結果は大きく変わら ないと推測される.

本章では腐食と照射を個別に取り扱ったが,照射による 腐食挙動への影響についての検討も進めている. MOD 法 で作製したZrO₂被覆を用いて,Feイオンを8~16 dpaとな るまで照射後,500℃,500時間の静置場 Li-Pb 曝露試験を 行ったところ,未照射の曝露後試料には膜厚に変化がな かったのに対し,照射試料では損傷量に応じて膜厚が減少 していたことから,照射損傷による腐食の促進が示され た.高倍率のTEM像から,粒界にボイドが偏析していたこ とから Li-Pb が浸入しやすくなり,粒界腐食が促進された と考えられる[43].また,腐食生成物が観察されており, 炭素の元素比が高いことから炭酸リチウム(Li₂CO₃)など が考えられるが,今後さらに分析を進め,より詳細な腐食 機構を明らかにする必要がある.

4. まとめと展望

核融合炉における機能性被覆は、トリチウム透過低減を 中心に「三刀流」どころでない様々な機能を同時に満たし、 かつ複雑な形状の構造材料にくまなく成膜する必要がある ことから、技術的要求はきわめて高い.しかし、半世紀近 い研究開発の中で数々の課題を解決すると同時に、学術的 な理解も深まり、実機への導入に向けて理論と実験の両輪 で着実に進展してきた.

2035年頃に予定されている ITER での D-T 実験, そして 原型炉の建設移行判断に向けて,機能性被覆に期待される 役割は大きく,この先15年の研究開発はまさに正念場とい える.この期間に解決すべき課題として,成膜手法のス ケールアップをめざすとともに,中性子照射試験,高線量 下での実時間透過試験,高濃度トリチウムからのβ線や壊 変後のHeが被覆に及ぼす作用,流動腐食試験,およびこれ らの複合効果が挙げられる.さらに,実際の運用に向けて, 被覆の検査手法などメンテナンス技術の構築や,修復技術 の開発も今後取り組むべき重要な課題といえる.道のりは 長く険しいが,筆者が大学院生として研究を始めた15年前 を思い出すと,取り巻く環境や研究の進展には隔世の感が ある.正念場の次の15年,機能性被覆がどのような進化を 遂げているか,コミュニティの手厚いサポートを切に願う とともに,楽しみにしていただきたい.

近面拓未

静岡大学学術院理学領域 講師.2011年東 京大学大学院工学系研究科 博士(工学). 東京大学助教を経て,2014年より現職.大 学院生時代から一貫して本解説記事の機能

性被覆の研究に従事. 最近は SNS を通した研究室活動の発信 に力を入れています. 趣味は学生時代の部活だったボウリン グ.2年前から運動不足解消のために再開し,今年1月に非 公式ながら念願のパーフェクトゲームを達成しました.

参考文献

- [1] T. Tanabe, Fusion Eng. Des. 87, 722 (2012).
- [2] M. Abdou et al., Nucl. Fusion 61, 013001 (2021).
- [3] 鈴木晶大 他: プラズマ・核融合学会誌 89,349 (2013).
- [4] M. Utili *et al.*, Fusion Eng. Des. **170**, 112453 (2021).
- [5] L. Hu *et al.*, J. Hydrogen Energy **45**, 19583 (2020).
- [6] O.W. Richardson et al., Phil. Mag. 8, 1 (1904).
- [7] E.H. Van Deventer, J. Nucl. Mater. 66, 325 (1977).
- [8] E. Serra *et al.*, J. Nucl. Mater. **245**, 108 (1997).
- [9] G.A. Esteban et al., J. Nucl. Mater. 367-370, 473 (2007).
- [10] D. Levchuk *et al.*, J. Nucl. Mater. **328**, 103 (2004).
- [11] T. Chikada et al., Fusion Eng. Des. 86, 2192 (2011).
- [12] T. Chikada et al., Fusion Eng. Des. 84, 590 (2009).
- [13] S. Horikoshi et al., Fusion Eng. Des. 124, 1086 (2017).
- [14] J. Mochizuki et al., Fusion Eng. Des. 136, 219 (2018).
- [15] D. Levchuk et al., Surf. Coat. Technol. 202, 5043 (2008).
- [16] Y. Hatano et al., Phys. Scr. T145, 014044 (2011).
- [17] T. Chikada et al., Nucl. Fusion 51, 063023 (2011).
- [18] T. Chikada et al., J. Nucl. Mater. 442, 533 (2013).
- [19] Z. Yao et al., J. Nucl. Mater. 283-287, 1287 (2000).
- [20] T. Chikada et al., J. Nucl. Mater. 417, 1241 (2011).
- [21] R. Sato et al., Fusion Eng. Des. 89, 1375 (2014).
- [22] W. Mao et al., Fusion Eng. Des. 88, 2646 (2013).
- [23] W. Mao et al., J. Nucl. Mater. 455, 360 (2014).
- [24] E.J. Frankberg et al., Science 366, 864 (2019).
- [25] T. Chikada et al., Nucl. Mater. Energy 9, 529 (2016).
- [26] K. Katayama et al., Fusion Sci. Technol. 71, 261 (2017).
- [27] K. Mukai et al., J. Nucl. Mater. 488, 196 (2017).
- [28] T. Chikada et al., Corros. Sci. 182, 109288 (2021).
- [29] M. Matsunaga et al., J. Nucl. Mater. 511, 537 (2018).
- [30] E. Akahoshi et al., Fusion Eng. Des. 160, 111874 (2020).
- [31] E. Akahoshi et al., Corros. Sci. 189, 109583 (2021).
- [32] Y. Liu and D.L. Smith, J. Nucl. Mater. 141-143, 38 (1986).
- [33] B.A. Pint et al., J. Nucl. Mater. 367-370, 1165 (2007).
- [34] T. Muroga and B.A. Pint, Fusion Eng. Des. 85, 1301 (2010).
- [35] T. Chikada et al., J. Nucl. Mater. 442, S592 (2013).
- [36] T. Chikada et al., Fusion Eng. Des. 88, 640 (2013).
- [37] S. Horikoshi et al., Nucl. Mater. Energy 16, 66 (2018).
- [38] R. Norizuki et al., Fusion Eng. Des. 168, 112438 (2021).
- [39] K. Nakamura et al., Fusion Eng. Des. 146, 2031 (2019).
- [40] T. Chikada et al., Fusion Eng. Des. 124, 915 (2017).
- [41] T. Chikada et al., J. Nucl. Mater. 511, 560 (2018).
- [42] K. Nakamura et al., J. Nucl. Mater. 537, 152244 (2020).
- [43] S. Miura et al., Fusion Eng. Des. 170, 112536 (2021).