第6章 トリチウム技術の開発

6.1 ITER の燃料サイクルの概要

ITER の燃料サイクルのシステム構成を Fig. 6.1-1 に 示す[1].

プラズマからは不純物(ヘリウム,メタン,水蒸気, 軽水素(H)など)を10%程度含む重水素(D)-トリチウ ム(T)燃料が排気され,前置パラジウム拡散器と不純 物処理トリチウム回収システムからなる燃料精製システ ムに最大200 Pa·m³/sの流量で送られる.このプラズ マ排ガス中の水素ガスの95%以上は,水素のみを透過 するパラジウム/銀合金膜からなる前置パラジウム拡散 器で分離され,水素同位体分離システムに送られる.ま た,メタンや水蒸気の中のトリチウム(CH₃T, HTO) は,不純物処理トリチウム回収システムで化学的に処理 され,回収される.深冷蒸留塔からなる水素同位体分離



Fig. 6.1-1 Outline of the ITER fuel cycle, in which a variety of fuel processing (mainly tritium processing) systems are connected organically. Total system without fueling system and vacuum system is named "Tritium Plant".

システムでは,送られてきた水素ガスを液化蒸留して軽 水素,重水素およびトリチウムに分離する.分離された 重水素およびトリチウムは燃料貯蔵・分配システムを経 由して必要量が再び燃料としてプラズマに注入され,サ イクルが形成される.

燃料サイクルの周辺には、ヘリウム放電洗浄時の排気 ガス(不純物を含むヘリウム)を精製するヘリウム放電 洗浄ガス処理システム、炉心の冷却水からトリチウムを 除去する水処理システム、トリチウム取り扱い機器を収 納し漏洩してくるトリチウムを除去する閉じ込め・除去 システム、トリチウム計量管理システム、トリチウム汚 染廃棄物処理システムなどのトリチウム関連設備があ り、これらが機能的に接続されてプラントが形成されて いる. ITER では、トカマク建家内の炉心周辺に設置さ れる燃料給・排気システムを除くトリチウム設備をトリ チウムプラントと称している.

6.2 ITER 工学 R&D の下における研究開発項目

ITER 工学 R&D として主にプラズマ排ガス処理技術 開発と安全性向上技術開発が進められた.プラズマ排ガ ス処理にかかわる技術(不純物処理トリチウム回収技術, ヘリウム放電洗浄ガス処理技術)は核融合炉に特徴的な 技術であり燃料サイクルにおいて主要な位置を占める不 可欠な技術である.安全性向上技術開発は,最新の技術 の導入による安全性の向上および安全確保技術の効率化 をめざしたもので,トリチウム除去技術,トリチウムイ ンベントリ低減化技術,分析・計量技術などの幅広い技 術開発が行われた.また,プラズマ対向機器におけるト リチウムの滞留量および透過量の評価はトリチウムプラ ントの設計の最適化,トリチウムインベントリの低減化, ならびに ITER の安全評価などのうえから重要であり, ITER の設計と関連して精力的に進められた.

6.3 プラズマ排ガス処理技術開発

6.3.1 開発項目および分担

本開発の主たる項目は不純物処理トリチウム回収シス テム技術開発であり、プラズマ排ガス中のトリチウムが 結合したメタンや水蒸気などの不純物からトリチウムを 回収する方法について米国,欧州連合(EU),日本がそ れぞれ独自の方式を考案し, ITER が求めるトリチウム 除去係数(不純物処理トリチウム回収システムの入口/ 出口ガス中のトリチウム濃度比):10⁷を目標として並 行して開発を進めた.また,微量のトリチウムなどの不 純物を含んだヘリウムから不純物を取り除き,ヘリウム を放電洗浄ガスとして精製して炉心に再循環するヘリウ ム放電洗浄ガス処理システムの開発は日本,パラジウム 拡散器を構成し大量のトリチウムが通過するパラジウム /銀合金膜のトリチウムに対する耐久性の確認はロシア が分担した.

6.3.2 不純物処理トリチウム回収システム開発(米国, EU,日本)

(1)米国における開発

PMR (Palladium Membrane Reactor:パラジウム膜 反応器)方式を考案し,開発を行った.本方式は,触媒 の存在下で起こる以下の平衡反応を用いてメタンおよび 水蒸気から水素を分離回収しようとするものである.

水蒸気改質反応: CH₄+H₂O **⇄** CO+3H₂ 水性ガス反応 : CO+H₂O **⇄** CO₂+H₂

平衡反応であるためすべてのメタンおよび水蒸気が転換 されるわけではないが、PMR では白金触媒を水素だけ が透過するパラジウム/銀合金の管に充填し(Fig. 6.3-1), 触媒の作用で生成した水素が管壁を透過して抜け出るこ とを利用して反応を右辺側に誘導し、水素を回収する.

61 cm 長の PMR の二段直列システムを開発してトリ チウム除去係数を測定した結果,一段目で 300,二段目 でそれ以上の値を得[2],多段システムを構成すること により ITER の目標値 10⁷を達成できることを証明した. (2) EU における開発

CAPRICE (CAtalytic PuRIfiCation Experiment:触 媒反応器)とPERMCAT (PERMeator and CATalyst: 拡散器/触媒反応器)を複合した CAPER 方式をドイツ



Fig. 6.3-1 Conceptual structure of one module of PMR (Palladium Membrane Reactor)-type impurity detritiation method developed by US. Simple and compact system is realized by combining catalyst and Pd/Ag membrane in one module.

が, HITEX (HIgh TEmperature EXchange Reactor: 高温交換反応器) 方式をカナダが考案し, それぞれ開発 を進めた.

CAPER (Fig. 6.3-2) の前段である CAPRICE は触媒 を充填した反応器であり、パラジウム拡散器と組み合わ せてループを構成したシステムによって、不純物ガスを 一定量ごとに繰り返し循環処理(バッチ処理)する.一 酸化炭素が供給される反応器では主に

```
水性ガス反応:CO+H<sub>2</sub>O ⇄ CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>
直接反応 :CH<sub>4</sub> ⇄ C+2 H<sub>2</sub>
```

が起こり、ループ中のパラジウム拡散器で水素が分離回 収されることによってシステム内を循環する不純物ガス 中の水蒸気やメタンの分解が進む.後段の PERMCAT は軽水素ガスの接触によって起こる

 $CH_3T + HTO + 2 H_2 \rightleftharpoons CH_4 + H_2O + 2 HT$

のような交換反応を用いてトリチウムを回収する方式で あり、パラジウム/銀合金膜を介して供給した軽水素を 不純物と触媒中で向流接触させ、不純物中のトリチウム を交換・除去し、パラジウム/銀合金膜を介して軽水素 ガス中に回収する.



Fig. 6.3-2 Flow diagram and conceptual structure of CAPER (CAPRICE and PERMCAT)-type impurity detritiation method developed by EU. In the first stage, impurities are roughly processed by catalyst adding carbon monoxide in CAPRICE (Catalytic Processing) circulating loop with batch processing manner. In the second stage, tritium remained in impurities is further removed by exchanging with protium (H₂) supplied continuously to PERMCAT (Permeator and Catalyst) reactor.

開発した CAPRICE では 773 K の温度による 20 分間



Fig. 6.3-3 Conceptual structure of Electrolytic Reactor developed by Japan home team for impurity detritiation. Methane /vapor mixture is converted without catalyst into carbon dioxide and hydrogen, which are separated by Pd/Ag permeator following the reactor. Oxygen cell controls proper oxygen concentration in the reactor automatically.

のバッチ運転でトリチウム除去係数 5,000 を得た.また, 54 cm 長の PERMCAT の 673 K 運転では 10⁴ のトリチ ウム除去係数を得[3,4], 両者をつないだ CAPER でトリ チウム除去係数目標値10⁷を達成できることを証明した.

HITEX は PERMCAT と同じ原理の触媒反応器であ るが,軽水素をパラジウム/銀合金膜を介さずに不純物 に直接供給し,反応器の後段で水素を分離回収しながら ループを組んでバッチ処理する.開発した15 cm 長の HITEX では673 K-80 分間のバッチ運転で10⁴ のトリ チウム除去係数を得,ITER の要求値を満足する見通し を得た.

(3) 日本における開発

水蒸気の分解処理に電解セルを用いて実績のある処理 方法[5]を発展させ、電解反応器(Fig. 6.3-3)を考案し、 開発を進めた.酸素導電性のジルコニアの円筒(電解セ ル)の外表面に正、内表面に負の電位を与え、不純物ガ スを外筒側から供給し内筒側から排出することによって

(電解セル外表面)酸化反応: $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ (電解セル内表面) 還元反応: $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$

の反応を進ませる.生成した二酸化炭素と水素は後段に 配置したパラジウム拡散器で分離する.還元で生成した 酸素は電解セル中を内表面から外表面へ移動し,酸化に 使われる.メタンと水蒸気の濃度の違いで生じる電解セ ル内の酸素の過不足は,反応器内の酸素濃度を一定に保 つ酸素セルによって自動調整される.この幅広い不純物 濃度条件への適応性が,触媒を使わないためにトリチウ ムインベントリが低いことや,同位体分離システムへの 負荷の増大を伴う水素の供給を必要としないことととも に本方式の特徴である.

開発した 50 cm 長の反応器は, 1,073 K の運転温度に おける不純物ガスの1回通過処理(ワンススルー処理) 運転でトリチウム除去係数300を示し[6],反応器の排 出ガスをパラジウム拡散器を介して反応器に再供給する ループを組んでのバッチ処理などによって ITER の目標 値を達成できることを証明した.さらに,このシステム に水素同位体分離システムおよび水素貯蔵システムを連 結して模擬燃料循環ループを構築し,総合的な性能試験 を始めている.

6.3.3 ヘリウム放電洗浄ガス処理システム開発(日本)

ヘリウム放電洗浄時の排出ヘリウムガス中に含まれる 不純物を液体窒素冷却の低温モレキュラーシーブによっ て吸着・除去し,ヘリウム放電洗浄ガスを精製する低温 冷却塔(Fig.6.3-4)を開発した.複数本の冷却塔でシス テムを構成することにより,一方で放電洗浄ガスの処理, 他方で吸着性能の低下した冷却塔の再生操作(昇温して の不純物の脱着・排出)を行うことにより連続処理を可 能とする.開発した低温吸着塔の性能を160 mol/hの実 規模流量で実証し,解析コードも整備した[7].



Fig. 6.3-4 Photograph of the developed Cryogenic Molecular Sieve Bed (CMSB) for helium glow discharge cleaning exhaust gas processing.

6.3.4 パラジウム拡散器の耐久性実証(ロシア)

パラジウム拡散器について,50% 重水素-50% トリ チウムの混合ガスを用いた大気圧,623 K の定格運転条 件下での3,600 時間連続運転を行った.パラジウム拡散 器を構成するパラジウム/銀合金膜の水素透過性能はこ の間劣化せず,機能的健全性が保たれたことから,連続 運転で150日,稼働率10%の場合で4年以上の耐久性 を実証した.

6.4 安全性向上技術開発

6.4.1 開発項目および分担

以下の8項目につき,各極分担して開発を行った.

- (1) トリチウム除去技術:
- 気体分離膜方式トリチウム除去設備開発(日本) (2) インベントリ低減化技術:



Fig. 6.4-1 Test equipment of the tritium removal system based on the gas separation membrane method (upper photograph) and gas separation membrane module, bundle of polyimide hollow-filament fibers (lower photograph). The gas separation module composed of about 10,000 hollowfibers of 0.7 mm-diameter×1,400 mm-long was investigated in the test equipment.

低インベントリ深冷蒸留塔開発(EU),低トリチ ウム残留乾燥塔開発(EU)

- (3) 分析・計量技術開発: レーザーラマン分光方式ガス分析システム開発 (日本),反射飛行時間方式高性能質量分析計開 発(ロシア),シンチレーション方式トリチウム 検出器開発(EU),通気式熱量計量方式トリチウ ム貯蔵ベッド開発(日本),測温式熱量計量方式 トリチウム貯蔵ベッド開発(米国)
- 6.4.2 気体分離膜方式トリチウム除去設備開発(日本)

トリチウム閉じ込め空間内雰囲気中のトリチウム(主 に水素状および水蒸気状)除去は、触媒で酸化してすべ て水に転換し水分吸着材で除去する方式が確立している が、この従来方式をITERの大きな閉じ込め空間に単純 に適用すると大規模な設備となる.一方、ポリイミド気 体分離膜は水蒸気および水素を空気成分より格段に透過 しやすい性質があり、これを用いて雰囲気ガスを前処理 し水蒸気および水素を濃縮することによって触媒酸化・ 水分吸着設備に送るガス量を大幅に減容することができ る.さらに酸化処理前に水蒸気を凝縮除去する工夫を加 えた高効率トリチウム除去設備を考案し開発を進めた (Fig. 6.4-1).

膜の透過特性の改良, 膜の透過側パージ方法の工夫な どを進めたとともに, 有効膜面積約 40 m², 処理能力約 10 m³/h のポリイミド中空糸膜モジュールを開発し, 1 m³ のグローブボックスに接続して行った被処理ガスの 濃縮・減容実験を通してその有効性を実証した. 従来の トリチウム除去設備の前段にこの気体分離膜を設置する ことによってその処理能力を 10 倍程度に増力し得, 設 備の効率化に大きく貢献できる見通しを得た[8].

6.4.3 低インベントリ深冷蒸留塔開発(EU)

貯蔵システムを除き最もトリチウムインベントリの大 きな深冷蒸留塔水素同位体分離システムの低インベント リ化は、安全性向上の観点から重要である.軽水素、重 水素、トリチウムを沸点の相違で分離する深冷蒸留塔は、 その内部に気液平衡促進材(Helipac-A,同-B,同-C, など)が充填されている.塔径5~45 mm,高さ1,500 mmの蒸留塔による実験の結果、40 mm以上の塔径の 場合には Helipac-Bの採用によりインベントリを低減化 できる可能性を示した[9].

6.4.4 低トリチウム残留乾燥塔開発(EU)

トリチウム除去設備などでは水分吸着材を充填した乾 燥塔により水の形にしたトリチウムを吸着除去する方法 がとられ、トリチウムプラント全体では相当量の吸着材