

# ダイバータプラズマにおける炭化水素 - 分光計測から分かること -

仲野友英,門信一郎<sup>1)</sup> (日本原子力研究所那珂研究所,<sup>1)</sup>東京大学高温プラズマ研究センター)

Hydrocarbons in Divertor Plasmas - what can be understood from spectroscopy -

NAKANO Tomohide and KADO Shinichiro<sup>1)</sup>

Naka Fusion Research Establishment, Japan Atomic Energy Research Institute, Ibaraki 311-0193, Japan <sup>1)</sup>High Temperature Plasma Center, The University of Tokyo, Tokyo 113-8656, Japan (Received 12 November 2003)

The band structure of the  $A^2 \Delta = X^2 \Pi$  system of the CH radical, the method of hydrocarbon flux measurement, and the modeling of hydrocarbon elementary processes are described. Reviews of recent research achievements are also presented. At JT-60U divertor plates, the chemical sputtering yields of not only CH<sub>4</sub> but also C<sub>2</sub>H<sub>y</sub> have been measured with simultaneous observation of the CH and C<sub>2</sub> bands. In the MAP-II device in the University of Tokyo, hydrocarbon-enhanced molecular assisted recombination processes have been qualitatively proved by comparison of the measured and the modeled CH band intensity.

# Keywords:

hydrocarbon, spectroscopy, divertor, CH radical, chemical sputtering, MAR, JT-60, MAP-II

## 1.はじめに

分光計測はもっとも基本的なプラズマ診断法の一つである.核融合実験装置のプラズマでいえば,高温の炉心プラズマ(電子温度 $T_e > 20 \text{ keV}$ )から低温のダイバータプラズマ( $T_e < 1 \text{ eV}$ )にいたるまで,様々な物理量の計測に用いられる.にもかかわらず,たとえば不純物スペクトル線強度の変化を不純物量の変化と同一視するといったやや短絡的あるいは表面的な解釈をしばしば見かけるのはなぜであろうか? 著者はこの問いに対し,分光データの背後に潜んだ物理過程は直接には見えないことが原因の一つではないか,と考えている.

たとえば,炭化水素ラジカルの発光(CHバンド)強度を 測定してメタン(CH<sub>4</sub>)の損失量(解離,電離などによって 失われる量)を測定する場合を考える(4章).Fig.1に示 すように,電子温度が6-30 eVでは支配的なメタン損失過 程は電子衝突による解離である.CH<sub>4</sub>は主に解離によっ て,場合によってはCH<sub>3</sub>やCH<sub>2</sub>を経由してCHとなり,一 部は励起されてCHバンドを放射する(後でFig.3(b)を参 照).議論をこの温度領域に限り他のメタン損失過程は無 視できるとすると,比較的単純なモデルでCHバンド強度 とメタン損失量を結びつけられそうである.逆に,電子温 度を制御して6 eVを中心にスキャンすれば,支配的なメタ ン損失過程を電子衝突から荷電交換へと変化させることが できるであろう(5章).このように分光計測は,それを支



Fig. 1 Rate coefficients of electron impact dissociation ( $D_{CH4}$ ), electron impact ionization ( $S_{CH4}$ ), dissociative recombination ( $DR_{CH4}$ ), and charge exchange ionization ( $CX_{CH4}$ ) as a function of electron temperature  $T_e$  or impact energy  $E_i$ .

配する背後の物理過程と結びつけることによって, "monitoring (監視) "から" diagnostics (診断) "へと発展する.

そこで本解説ではやや講座的になるが,CHバンドの解 説から始め,CHバンド強度とメタンの損失量の関係をモ デリングおよび実験の両面から解説する.そのときに必要 な仮定,手法,およびデータベースを原子の場合(Ha線強 度と水素原子の損失量の関係)と比較することで,理解し

author's e-mail: nakanot@fusion.naka.jaeri.go.jp, kado@q.t.u-tokyo.ac.jp

やすいように配慮した.その後,炭化水素に関する最近の 研究成果をややレビュー的に紹介する.

## 2.CH バンドの構造

ー般的な分子スペクトルの解説は教科書に頼らざるを得ない.また,分光記号および選択則については文献1]に まとまった解説があるので一読されたい.ここでは,Fig.2 に示す CH バンド構造の理解に必要な情報のみを記す.

炭化水素等の分子の場合,準位のエネルギーは原子の場 合と共通の"電子項"に加え、"振動項"および"回転項" の和で表される.これらの項間のエネルギー差は電子項≫ 振動項≫回転項であるため,主に紫外~可視域にスペクト ルをもつ電子項間遷移(electronic transition)には振動構造 (vibronic),さらにその振動構造間には回転構造(rovibronic)が帯状(band)になってあらわれる.電子項,振 動項およびスピンを合成した回転項の準位をそれぞれn, v およびJで示すと,上準位(')から下準位('')への遷移 の自然放出係数(A係数)は多くの場合近似的に,

$$A_{n''v'J'}^{n'v'J'} \simeq \text{const} \cdot \nu_{n''v'J'}^{n'v'J'^3} \overline{\text{Re}}^2 q_{v'v''} S_{J'J''} / (2J'+1)$$
 (1)

と表される.ここで $\nu_{n''v'J'}^{n'v'J'}$ は放射される光の振動数, $\overline{R_e}$ は電子項間の遷移モーメント, $q_{v'v''}$ は振動項間遷移の相対 強度を表すフランク - コンドン因子 (Franck-Condon factor), $S_{J'J''}$ は回転項間遷移の相対強度を表すヘンル - ロン ドン因子(Hönl-London factor), および2J'+1は上準位の 回転項の統計重率である.

分子の分光記号は原子のL-S結合と同じような取り扱いによってA-S結合で表記される.全スピン角運動量量

子数S,全軌道角運動量の分子軸方向成分 $\Lambda(\Lambda = 0, 1, 2, \cdots)$ に対し $\Sigma$ ,  $\Pi$ ,  $\Delta$ ,… で項を表す. だだし,  $\Lambda \neq 0$ のとき  $A \ge -A$  は縮退する.), S の分子軸方向成分  $\Sigma = S, S-1$ ,  $\dots, -S$ )を用いて,  ${}^{2S+1}\Lambda_{A+\Sigma}$ で表される<sup>2</sup>. CH ラジカルの 基底準位の電子配置は $(1s\sigma)^2(2s\sigma)^2(2p\sigma)^2(2p\pi)$ である.最 外殻電子(2pπ)以外のそれぞれの電子はすべて σ 電子なの で角運動量の分子軸方向成分 / はゼロになり, 最外殻電子 の $\lambda$  (= 1) から $\Lambda$  = 1 となる.また,最外殻以外のそれぞれ の軌道ではスピンが逆向きの電子が対になって収まってい るためスピン角運動量の和はゼロになり,最外殻電子のス ピン(=1/2)から, S = 1/2となる. その結果, スピンに関 する二重項(doublet)に分離される.電子項の最低エネル ギー準位はX(以降,エネルギー順に $A, B, C, \cdots$ )と名づ けられるので, CH ラジカルの基底準位は  $X^2\Pi_{3/2,1/2}$  と表記 される.第一励起準位の電子配置は(1so)<sup>2</sup>(2so)<sup>2</sup>(2po)  $(2p\pi)^2$  であり, A = 2 または0, および S = 1/2 または3/ 2 なので , 二重項の $A^{\,2}\!arDelta_{5\!/\!3,\,3\!/\!2}$  ,  $B^{\,2}\!\varSigma_{1\!/\!2,\,-1\!/\!2}^{-}$  ,  $C^{\,2}\!arSigma_{1\!/\!2,\,-1\!/\!2}^{+}$  , お よび四重項の $a^{4}\Sigma_{3/2,1/2,-3/2}^{-}$ (準安定準位)が可能であ **3**³.

第一励起準位から基底準位への電子項間遷移(およびその波長域)は $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ (~430 nm), $B^2 \Sigma^- \rightarrow X^2 \Pi$ (~390 nm),および $C^2 \Sigma^+ \rightarrow X^2 \Pi$ (~310 nm)であり,波 長域が可視分光に適する $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ システムが最もよく 計測に用いられる.第一励起準位間の遷移は選択則  $\Delta A = 0, \pm 1, \Sigma^- \leftrightarrow \Sigma^-$ ,および $\Sigma^+ \leftrightarrow \Sigma^+$ によって禁じられているため,基底準位との遷移のみを考えればよいことはCHバンド分光計測の利点である.

Fig. 2(a)に示すように,  $A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi$  システムの回転項間に関する選択則は J' - J'' = -1, 0, +1 であり, それぞれ



Fig. 2 (a) Schematic energy level diagram to explain the rovibronic transition of the  $A^2 \varDelta = X^2 \Pi$  system in the CH band spectra.  $\Lambda$ -type doubling is not shown. (b) Scanning spectrogram including the CH( $A^2 \varDelta = X^2 \Pi$ ) band measured from the He plasma with CH<sub>4</sub> injection in the MAD-II device. Numbers on the ticks represent the rotational quantum number without spin N' of CH( $A^2 \varDelta$ ). Two ticks for N' above and under the line indicate the wavelength difference due to  $\Lambda$ -type doubling.

<sup>1</sup>回転線強度(rotational line strength)ともいう.

2添え字の $\Sigma$ はA=0の $\Sigma$ 項の意味ではないことに注意.

3∑の右肩の+および-はそれぞれ分子軸を含む面に対する波動関数の鏡映操作に関する対称および反対称を示す.

P,Q,R枝(branch)という.慣例としてスピン+1/2 を添え字1,-1/2を添え字2として,例えばS' = S'' = 1/2,J' - J'' = -1の場合P<sub>11</sub>あるいはスピンを除いた 終状態の回転量子数N''を明記してP<sub>11</sub>(3)のように表記され る<sup>45</sup>.上下準位とも $A \neq 0$ であるので $A \ge -A$ の縮退が解 け,回転項を含む全波動関数の反転性(parity)に関する選 択則(正(+)→負(-))よりP,Q,R枝それぞれにA型二重分離による微細構造が2系統存在する<sup>6</sup>.Fig.2(b)で は各枝を示す直線上にこの分離を上下の目盛りで区別し た.

 $A^2 \Delta \to X^2 \Pi$  システム(主に  $v' \to v'' = 0 \to 0, 1 \to 1$ )を 観測する場合(以降, CH( $A^2 \Delta \to X^2 \Pi$ )バンド), Fig. 2(b) に示すように, P 枝は回転構造の分離幅が大きいので高分 解能分光器を用いればそれらを分離できるが,強度が弱い ため計測ノイズや不純物スペクトル線の影響を受けやすく 計測が難しい.一方,Q 枝は強度が強く計測は容易だが, 回転構造の分離は難しい.P,Q,R 枝の強度比はヘンル-ロンドン因子で関係づけられるので,原理的にはどの枝か らも励起準位 $A^2 \Delta$ の密度を求めることができる.P 枝でス ペクトルを同定して励起準位 $A^2 \Delta$ の回転準位間の密度比 を求め,再構成したQ 枝を測定されたスペクトルと比較す るなどの工夫によって計測精度をあげることができる[2].

振動および回転準位密度の量子数に対する分布は熱平衡 と等価な温度として表されることが多く(熱平衡でない場 合はその分布に最も近い熱平衡分布を表すことになる), 振動温度  $T_{\rm vib}$  および回転温度  $T_{\rm rot}$  で表す.同定可能なスペ クトルから回転温度(2温度の場合もあり得る)を推定し, それをもとに再構成した回転スペクトルの総和を求めると 全発光強度が得られる.回転温度が変化すれば単一波長 (たとえば"バンドヘッド"と呼ばれる最大強度を与える波 長~431.5 nm)の強弱が必ずしも CH( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンド 強度の総和の強弱を反映しないこともあり得るので,注意 が必要である.

## 3.全発光強度の解析

分光計測は線積分計測であるため,計測量は放射照度 [Wm<sup>-2</sup>]で表される.レンズなどを用いて視野が円柱状で ある場合,何らかの方法で視線方向の発光領域の長さが求 められると,単位体積あたりの平均放射束[Wm<sup>-3</sup>]が計算 される.さらに,1つの光子がもつエネルギーで割ると, 単位体積あたり単位時間に放射される光子数,すなわち光 子放射率 e[phm<sup>-3</sup>s<sup>-1</sup>]に換算される.本章では,単位体積 あたりのプラズマを考えるので発光強度として光子放射率 を用いる. 3.1 解析的手法

#### 3.1.1 原子の場合

単位体積の水素プラズマで,電子密度 $n_e$ があまり高くなく( $n_e$ <1×10<sup>19</sup> m<sup>-3</sup>),電子とイオンの再結合が無視できる状態を考える.このプラズマでは,Fig.3(a)に示すように,流れ込む水素原子の量 $\Gamma_{\rm H}^{\rm in}$ と流れ出る水素原子の量 $\Gamma_{\rm H}^{\rm out}$ および水素イオンの量 $\Gamma_{\rm H^+}^{\rm out}$ が一定となる定常状態が成り立つとする.

プラズマに流れ込む水素原子の一部は電子衝突によって 電離される.単位時間あたりの水素原子の電離量 $\Gamma_{\rm H\to H^+}$ [m<sup>-3</sup>s<sup>-1</sup>]は,水素原子密度 $n_{\rm H}$ [m<sup>-3</sup>]と電離速度係数S[m<sup>3</sup>s<sup>-1</sup>]を用いて,

$$\Gamma_{\rm H\to H^+} = n_{\rm e} n_{\rm H} S \tag{2}$$

と表される.ここで,電離速度係数S は電離断面積 $\sigma_{ion}$ と電子速度 $v_e$ の積の平均値で $S = \langle \sigma_{ion} \cdot v_e \rangle$ と表される.こ の電離量は Fig. 3(a)に示すようなコロナモデルを用いて, たとえば H<sub>a</sub>線(HI( $n = 2 \leftarrow 3$ ), n は主量子数)の発光強 度と関連づけられる.ここでコロナモデルとは,電子衝突 による基底準位n = 1からの励起準位n = 3への励起状態生 成量と自然放出によるn = 3の励起状態損失量が釣り合う [3]とするモデルである<sup>7</sup>.コロナモデルを適用できる場 合,励起の速度係数 $X_{1 \to 3}$ と自然放出係数A(添え字は準 位間の遷移を示す)を用いて,

$$n_{\rm e}n_{\rm H}X_{1\to3} = n_{\rm H} (n=3)(A_{3\to1}+A_{3\to2})$$
 (3)

と表せる.ここで,励起速度係数 $X_{1 \to 3}$ は励起断面積  $\sigma_{ex}$ と電子速度 $v_e$ の積の平均値で $X_{1 \to 3} = \langle \sigma_{ex} \cdot v_e \rangle$ と表される. また, $n_H$ (n = 3)は水素原子の励起準位n = 3の密度である. $H_{\alpha}$ 線の発光にともなって単位体積から放出される光子数 ph m<sup>-3</sup>s<sup>-1</sup>]は,励起準位密度と自然放出係数の積で表せる.

$$\varepsilon_{\mathrm{H}_{a}} = n_{\mathrm{H}} (n=3) A_{3 \to 2} \tag{4}$$

(2) 武と(4) 武の比は(3) 武を用いると,

$$\Gamma_{\rm H \to \, H^+} / \varepsilon_{\rm H_{\alpha}} = S / XB \tag{5}$$

となる (Xの添え字を省略). ここで,発光の分岐比  $B = \frac{A_{3\rightarrow 2}}{A_{3\rightarrow 2}+A_{3\rightarrow 1}}$ である.すなわち, $H_a$ 線の強度から電離量 を算出するのに必要な情報は,基底準位からの電離速度係 数,基底準位n = 1から励起準位n = 3への励起速度係数, および分岐比であることがわかる.診断の対象が水素原子 および水素様イオンであれば,これらの速度係数は解析的 に計算され[4],その他の原子・イオンであれば,データ パッケージ ADAS[5]などから得られる. (5)武の左辺S/XB は $T_e > 20 \text{ eV}$ およ $Un^e < 1 \times 10^{19} \text{ m}^{-3}$ 

 $<sup>\</sup>frac{4}{4}$ 古い論文や伝統的な教科書ではN でなくK が用いられた.現在では多原子分子の場合にK をJの分子軸方向成分として使うが,密度や主量子数としてN やnを用いる場合などに混乱しやすい(文献 2]等では混乱を避けるためK が用いられた).文献ごとに定義を確認されたい.

 $<sup>{}^{5}</sup>N = A, A + 1, A + 2, \cdots$  および  $J = (N + S), (N + S - 1), \cdots, |N - S|$ . 今の場合, S = 1/2 であるので J = N + 1/2, N - 1/2 となる.

 $<sup>{}^{6}</sup>A{}^{2}\Delta$ 準位の分離幅はわずかであるので主に $X^{2}\Pi$ の分裂の寄与を観測する。

 $<sup>^{7</sup>n} > 3$ の準位からn = 3の準位への自然放出による励起状態の流れ, すなわちカスケードの影響を無視した.



Fig. 3 (a) Atomic (hydrogen) and (b) molecular (methane) processes considered in the sample volume.  $\Gamma_{\text{species}}^{\text{in}}$  and  $\Gamma_{\text{species}}^{\text{out}}$  indicate the in- and out-flux of the species, respectively. " others" as the species indicates the sum of carbon containing fragments originating from CH<sub>4</sub>. *D*, *S*, *CX*, *DR* and *X* indicate, dissociation, ionization, charge exchange ionization, dissociative recombination and excitation rate coefficients, and A indicates spontaneous transition probability.

で電子温度および電子密度依存性は弱く,*S*/*XB*~10-20 である.そのため,Ha線の強度は水素の電離束(単位時間 あたりの電離量)とほぼ比例関係にあると見なせる.この 性質を利用し,あまり低温高密度でないダイバータプラズ マでは,Ha線の強度はリサイクリング束(ダイバータガラズ マでは,Ha線の強度はリサイクリング束(ダイバータ板か ら放出される水素(重水素)原子束)を求めるのにしばし ば用いられる.ダイバータ板から放出された水素分子が水 素原子に解離して Fig.3(a)に示すプラズマの右面に流れ込 み,ほとんどすべてが電離して左面から流れ出るとする. この場合,流れ出る水素原子束は無視できるとすると,以 下の関係が成り立つ.

$$\begin{split} \Gamma_{\rm H}^{\rm in} &= \Gamma_{\rm H^+}^{\rm out} + \Gamma_{\rm H}^{\rm out} \\ &= \Gamma_{\rm H \to H^+} + \Gamma_{\rm H}^{\rm out} \\ &\simeq \Gamma_{\rm H \to H^+} \end{split} \tag{6}$$

したがって,流れ込む水素原子束(リサイクリング束)は 電離束と等しいと見なせる.その結果,(5)式から直ちに リサイクリング束が算出される.

ただし, $T_e < 20 \text{ eV}$ ではS/XBは電子温度の低下に伴い 急激に減少する.そのため, $H_a$ 線の強度からリサイクリン グ束を求めるには正確な電子温度の値が必要である. $T_e < 1 \text{ eV}$ では電子と水素イオンの再結合が無視できず,再結合 の結果としての $H_a$ 線の放射が加わる.この場合,何らかの 方法で観測された  $H_a$ 線の強度から再結合の影響を取り除 く必要がある.また, $n_e > 1 \times 10^{19} \text{ m}^{-3}$ ではS/XB の電子密 度依存性が強くなる.詳細は文献 3 Jに譲るが,この電子密 度依存性は電子密度が高くなると電子と水素原子の衝突頻 度が高くなり,その結果,励起準位n = 3の主要な損失過程 が自然放出から電子衝突に変化することによる.電子衝突 では,n = 3 からは近接する励起準位n = 2 およびn = 4へそれぞれ最も脱励起および励起されやすく,逆にn = 3へはn = 2およびn = 4 からそれぞれ最も励起および脱励起 されやすい.したがって,n = 3の励起状態損失と生成のバ ランスはもはや(3)式のような単純なコロナモデルで記述 されず,他の励起準位も含めた衝突放射モデル6]で記述 される.

#### 3.1.2 分子の場合

原子の場合,電離する粒子と発光する粒子は同じである のに対し,分子の場合ではしばしば異なる.たとえばダイ バータプラズマではメタンの発光スペクトルは有意に観測 されないので,メタンの損失量(解離+電離量)を求める のに十分な発光強度をもつ CH ラジカルの発光を測定する 必要がある.ここでは,CH( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンドの発光 強度とメタンの損失量を関連づける.上述の水素原子の場 合と同様に,Fig.3(b)に示すような単位体積のプラズマに 流れ込むメタンの量 $\Gamma_{CH_4}^{in}$ と流出するメタン $\Gamma_{CH_4}^{out}$ および解 離(または電離)生成物の量 $\Gamma_{others}^{out}$ が一定となる定常状態 を考える.

(2) 式に対応するメタンの損失量 *Г*<sub>loss</sub> は

$$\Gamma_{\rm loss} = n_{\rm e} n_{\rm CH_4} \left( D + S + CX \right) \tag{7}$$

と表せる.ここで,D,S およびCX はそれぞれメタンの解離,電離,および荷電交換電離の速度係数である.Fig.3(b) 中ほどに示すように,CH ラジカルの励起準位 A<sup>2</sup> / につい て,電子衝突による基底準位 X<sup>2</sup> / からの励起状態生成量 と自然放射による励起状態損失量が釣り合うと仮定する (コロナモデル).(3)式に対応する励起状態生成・損失の 釣り合いは,

$$n_{\rm e} n_{{\rm CH}({\rm X}^2\Pi)} X_{{\rm X}^2\Pi \to A^2 \varDelta} = n_{{\rm CH}(A^2 \varDelta)} A_{A^2 \varDelta \to X^2 \Pi}$$
 (8)

と表せる( 励起準位  $A^{2} \Delta$  は第一励起準位ですべて基底準位  $X^{2}\Pi$  に遷移するので,電子項間遷移の分岐比 B=1).ここで, $n_{CH(A^{2}\Delta)}$ はCHラジカルの励起準位 $A^{2}\Delta$ の密度である. (4) 式に対応する CH( $A^{2}\Delta \rightarrow X^{2}\Pi$ )バンドの発光にとも なって単位体積から放出される光子数は,

$$\varepsilon_{\operatorname{CH}(A^2 \varDelta \to X^2 \Pi)} = n_{\operatorname{CH}(A^2 \varDelta)} A_{A^2 \varDelta \to X^2 \Pi}$$
(9)

(7) 武と(9) 武の比は(8) 武を用いると,

$$\Gamma_{\text{loss}} / \varepsilon_{\text{CH}(A^2 \varDelta \to X^2 \Pi)} = \frac{n_{\text{CH}_4}}{n_{\text{CH}(X^2 \Pi)}} \cdot \frac{D + S + CX}{X}$$
$$= \frac{1}{F} \cdot \frac{D + S + CX}{X}$$
(10)

すなわち, CH ( $A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi$ ) バンドの発光強度から CH<sub>4</sub> の損失量を求めるのに必要な情報は,解離,電離,荷電交 換電離,および CH ( $X^{2} \Pi$ ) から CH ( $A^{2} \Delta$ ) への励起の各 速度係数に加えて, CH ラジカルとメタンの密度比(=F) が必要である.(5)式と(10)式を比べればわかるように, この密度比Fは原子の場合には必要ではない.分子の場合 は,プラズマに流れ込む粒子と発光する(診断に用いる)粒 子が異なるために,それらの密度比が必要になる.

### 3.1.3 分子過程のモデリング

さて,この密度比Fを計算する.ここで考慮する過程を Fig.3(b)に示す.プラズマに流れ込むメタンは電子・水素 イオン衝突により解離・電離などを繰り返し,様々なラジ カルおよびそのイオンとなってプラズマから流れ出る.こ の過程を速度方程式を用いてモデル化すると,

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t}X = n_{\mathrm{e}}MX \tag{11}$$

ただし,ここで *M* は速度係数からなる正方行列, *X* は *n*<sub>CH</sub><sup>+</sup>, *n*<sub>CH</sub>, *n*<sub>CH<sup>2</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>2</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>3</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>3</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>4</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>4</sup></sub>, *n*<sub>CH<sup>4</sup></sub> を要素 にもつ列ベクトルである.(11)式からたとえば CH<sub>2</sub>の行を 具体的に書き下すと,

$$\frac{\mathrm{d}n_{\mathrm{CH}_{2}}}{\mathrm{d}t} = n_{\mathrm{e}} \begin{pmatrix} 0 & & \\ 0 & & \\ 0 & & \\ -D_{\mathrm{CH}_{2}} - S_{\mathrm{CH}_{2}} - CX_{\mathrm{CH}_{2}} - 1/\tau n_{\mathrm{e}} \\ D_{\mathrm{CH}_{3}^{+} \to \mathrm{CH}_{2}} + DR_{\mathrm{CH}_{3}^{+} \to \mathrm{CH}_{2}} \\ D_{\mathrm{CH}_{3} \to \mathrm{CH}_{2}} + S_{\mathrm{CH}_{3} \to \mathrm{CH}_{2}} \\ D_{\mathrm{CH}_{4} \to \mathrm{CH}_{2}} + S_{\mathrm{CH}_{4} \to \mathrm{CH}_{2}} \\ D_{\mathrm{CH}_{4} \to \mathrm{CH}_{2}} + S_{\mathrm{CH}_{4} \to \mathrm{CH}_{2}} \end{pmatrix}^{t} \cdot \begin{pmatrix} n_{\mathrm{CH}^{+}} \\ n_{\mathrm{CH}_{2}} \\ n_{\mathrm{CH}_{3}} \\ n_{\mathrm{CH}_{3}} \\ n_{\mathrm{CH}_{4}} \\ n_{\mathrm{CH}_{4}} \\ n_{\mathrm{CH}_{4}} \end{pmatrix}$$

$$(12)$$

となる.ただし,水素イオン密度・温度は電子密度・温度 に等しいと仮定した.水素イオン密度・温度は炭化水素ラ ジカルとの荷電交換過程を考えるときに必要である.ここ で DR は解離性再結合の速度係数を示し, S, D, CX およ びDR の添え字は反応前後のラジカルまたはラジカルイオ ンを示す(ただし,反応後のラジカルが示されていない場 合は,その総和とする).また, r は注目している体積での 閉じ込め時間を表し,-n<sub>CHo</sub>/r は輸送による粒子損失率を 表す.この速度方程式を Fig. 3(b)に示すような定常状態で 解く (ne =1 × 10<sup>18</sup> m<sup>-3</sup>, τ =1 × 10<sup>-4</sup> sのとき約5×10<sup>-5</sup> s で定常状態に到達する). 定常状態では,(11) 元の左辺の 時間微分項を0とすることができ,(11)式は一次方程式と なる. 左から M<sup>-1</sup>を乗じてこの方程式を解くと, CH ラジ カルとメタンの密度比F が得られる.ここでもとめたF を用い,(10)式の左辺 Г<sub>loss</sub>/ε<sub>CH(A<sup>2</sup>A → X<sup>2</sup>Π)</sub>を電子温度の関 数として計算した.以降,

 $\Gamma_{\text{Loss}} / \varepsilon_{\text{CH}(A^2 \varDelta \to X^2 \Pi)} \equiv CH_4 \text{-Loss-events/CH-photon}$ (13)

のように定義する.この量は,ラジカルがバンド光子1個 を放射するときに解離または電離によって失われる分子の 個数比を表すからである.

Fig. 4 に示すように,計算条件 *n*<sub>e</sub> = 1 × 10<sup>18</sup> m<sup>-3</sup>, *τ* = 1 × 10<sup>-4</sup> s のとき,電子温度~50 eV で *CH*<sub>4</sub>-*Loss-events* / *CH* 

-photon は~190 であるが電子温度の低下とともに減少す る *CH*4-*Loss-events/CH-photon*の減少は *CH*( $A^2 \varDelta \rightarrow X^2 \Pi$ ) バンドの発光強度に対してメタンの解離・電離の回数が減 る,あるいは逆にメタンの解離・電離の回数に対して CH ( $A^2 \varDelta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンドの発光強度が強くなることを意味す る.比較のため,同じ図に Behringer が同じ計算条件でお こなった計算結果[7]を示す.両者の計算結果とも,電子温 度が 50 eV から 10 eV へ低下するとともに *CH*4-*Loss-events* /*CH-photon* は減少する傾向を示すが,絶対値は最大で約 50%異なる.

両者の計算結果が異なる理由は,使用した断面積データ セットが異なるためであると考えられる.著者はメタンの 解離・電離過程を計算するのに必要な断面積データセット をデータソース[811]から構築した.対して,Behringer は異なるデータソース[12]から構築した.本解説では,計 算結果の差について断面積の大きさを比較するなどの追跡 はこれ以上行わないが,計算結果の信頼性を高めるには支 配的な過程について評価済みデータ[8]の使用を薦める. 評価済みデータとは,複数の実験測定データが存在する場 合にはそれらの比較を行う,実験測定データが少ない場合 には理論計算によるデータと比較を行う,などの方法で信 頼性が評価されたデータを指す.

# 32 実験的手法

実験的な Loss-events / photon の測定方法はきわめて単純 である.炭化水素をプラズマに入射して,その入射束とラ ジカルが放射する光子束の比を測定する.具体的には, Fig. 3(b)の右面から単位時間あたり一定量の炭化水素を入 射し,プラズマに流れ込む炭化水素の量と流れ出るラジカ ルの量が一定となる定常状態において,CH( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ ) バンドまたは(あるいは同時に)C<sub>2</sub> ( $A^3 \Pi \rightarrow X^3 \Pi$ )バンド の発光強度を測定する.この手法では(13)式の左辺分子が 外部から制御される量,分母が測定される量となるため, Loss-events / photon を直接的に測定することができる.ただ し,Fig. 3(b)に示すように観測体積に含まれるプラズマが



Fig. 4 CH<sub>4</sub>-Loss-events / CH-photon as a functino of electron temperature calculated by the authors and by Behringer [7], and measured in PISCES-A [13]. n<sub>e</sub> and τ indicate the electron density and the confinement time, respectively.

ー様であること,かつ,そこに流れ込む炭化水素はすべて 解離・電離し,そこから流れ出る(右面から入射された)炭 化水素の量は無視できる,という仮定が成立しなければな らない.

実験的に測定された Loss-events / photon で最も系統的な データベースは直線型プラズマ発生装置PISCES-Aでの測定 結果 13 である .CH4-Loss-events/CH-photon ,C2Hy-Loss-events /CH-photon, および  $C_2H_y$ -Loss-events/ $C_2$ -photon(y = 2, 4)を 電子温度の関数としてまとめてある.これらの測定結果の うち CH4-Loss-events/CH-photon を Fig. 4 に示す. PISCES-A の測定結果は著者の計算結果(計算条件: $n_{\rm e} = 1 \times 10^{18}$ m<sup>-3</sup>, *t* = 7 × 10<sup>-5</sup> s) と最大~40%の誤差で一致する.ま た、トカマクの周辺・ダイバータプラズマを用いた測定結 果ではCH4-Loss-events/CH-photon~50-200であり [14,15], PISCES-A の測定結果はその範囲に含まれる.以 上の理由から, CH4-Loss-events/CH-photon について,計算 ・実験の両面から PISCES-A の測定結果の信頼性は高いと 考えられる.同じ方法で測定された  $C_2H_y$ -Loss-events/ $C_2$ photon および  $C_2H_y$ -Loss-events/ $C_2$ -photon (y = 2, 4) も同様 に信頼性は高いと推測される.

上に述べたようにメタンについてはモデリングによる計 算結果は測定結果をほぼ再現している.しかし,現状では 炭素を2つ含む炭化水素については一致が見られない [16].不一致の理由に,評価済み断面積データの整備が遅 れていることがあげられる.そのため,*C*<sub>2</sub>*H*<sub>y</sub>-Loss-events/ *CH-photon* および *C*<sub>2</sub>*H*<sub>y</sub>-Loss-events/*C*<sub>2</sub>-*photon* などについて は計算値よりも測定値の方が信頼性が高く,4章に述べる ような炭化水素の絶対量測定には実験的に求めた Lossevents/photon を用いるのが望ましいとされている.

ここまでで,炭化水素の損失量をそのラジカルの発光強度から求める手法について解析的および実験的な観点から まとめた.次章では,Loss-events/photonを用いた研究 を,次々章では分子過程のモデリングを用いた研究を具体 的に紹介する.

#### 4.炭素材における炭化水素発生量

炭素材は熱衝撃に強い,熱伝導が優れている,融点が高 い,および原子番号が小さい,という利点をもつため,国 際熱核融合実験炉ITERでも、ダイバータ板のストライク 点付近に用いられる予定である.しかし,炭素材は動作ガ スである水素(およびその同位体)と化学反応し炭化水素 を発生して損耗する.この損耗過程は化学スパッタリング と呼ばれ,炭素材タイルの寿命を決定する一因である.ま た,発生した炭化水素が再付着することによって形成され る再堆積層では,トリチウムインベントリが大きな問題と なる.他方,次章に述べるように炭化水素はダイバータプ ラズマで水素イオンのシンクとして働く可能性が指摘され ている[17].以上の理由から,ダイバータプラズマで炭化 水素の果たす役割は大きい.そこで,まず炭化水素がどれ くらい発生しているのか定量的に測定する必要がある.

炭化水素発生量の測定法は32節に述べた Loss-events/ photon 測定法とほぼ同じである.ただし, Loss-events/photon 測定では(13) 式の左辺分子が外部から制御される量で あったのに対し,今回はこれが求める物理量である.必要 な仮定も同様である.Fig.3の右面が炭素材(たとえばダイ バータ板)に接しており、炭素材から炭化水素が放出され観 測体積に流れ込む状況を考える. 観測体積に流れ込む炭化 水素は炭素材の温度と同じエネルギー(~0.05 eV)を持つ とすると,メタンの場合では1 cm 進むのに約1×10<sup>-5</sup> s かかる.いま,この時間を観測体積におけるメタンの閉じ 込め時間とすると,電子密度が ne =1 × 10<sup>19</sup> m<sup>-3</sup>のとき 3.1.3節の計算から解離・電離を経験せずに Fig.3の左面 から流れ出るメタンは流れ込むメタンの5-10%となる. よって,炭素材からたかだか数 cm のところまでのプラズ マを観測体積として選択すれば,そこから流れ出るメタン は無視できる.さらにメタンの損失によって解離・電離生 成物が発生することから  $\Gamma_{\text{loss}} = \Gamma_{\text{others}}^{\text{out}}$  であることに留意す ると, Fig. 3(b)の $\Gamma_{CH_4}^{in}$ ,  $\Gamma_{CH_4}^{out}$ ,  $\Gamma_{others}^{out}$ と $\Gamma_{loss}$ の関係は以下の ように表される<sup>8</sup>.

$$\Gamma_{CH_4}^{in} = \Gamma_{others}^{out} + \Gamma_{CH_4}^{out} 
= \Gamma_{loss} + \Gamma_{CH_4}^{out} 
\simeq \Gamma_{loss}$$
(14)

すなわち,観測体積へ流れ込むのメタン量は損失量(発生 量)と等しいと見なすことができるので(13)式から既知の *CH4-Loss-events/CH-photon* と CH( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンド強 度の測定値を用いてメタンの発生量が求められる.また, C<sub>2</sub>( $A^3 \Pi \rightarrow X^3 \Pi$ )バンド強度を測定すれば,同様な手法 でエタンなど炭素を2つ含む炭化水素の発生量が求められる.

近年,ダイバータプラズマの低温化が進んだため,水素 イオンのダイバータ板への衝突エネルギーが低下した.低 衝突エネルギー領域(~50 - 100 eV,シース加速後)では, メタンだけでなく炭素を2つ以上含む炭化水素も無視でき ない量が化学スパッタリングによって発生する[18].この 場合,CH ラジカルはメタンだけでなくエタンなど炭素を 2つ含む炭化水素からも生成されるため,観測されるCH ( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンドの強度 $I_{CH}^{observed}$ にはメタンに由来す る成分 $I_{CH}^{CH}$ に加えて,エタン,プロパンなどに由来する成 分 $I_{CH}^{C_3 H_Z}$ も含まれる<sup>9</sup>.すなわち,

$$I_{\rm CH}^{\rm observed} = I_{\rm CH}^{\rm CH_4} + I_{\rm CH}^{\rm C_2H_y} + I_{\rm CH}^{\rm C_3H_z} + \cdots$$
 (15)

メタンの発生量を求めるには $I_{CH}^{observed}$ から $I_{CH}^{CH_4}$ だけを分離 する必要がある.これは, $C_2$ ( $A^3\Pi \rightarrow X^3\Pi$ )バンド強度を 同時計測することによって可能となる.炭素を3つ以上含 む炭化水素の影響を無視できる場合(ダイバータの条件で は $C_3H_6$ 以外の発生量は無視できる. $C_3H_6$ の発生量もメタ

ン,エタンと比べると少ない[18]),観測されるC<sub>2</sub> ( $A^{3}\Pi \rightarrow X^{3}\Pi$ )バンドの強度 $I_{C_{2}}^{observed}$ は炭素を2つ含む炭 化水素に由来する成分のみとなる.この場合,既知の $C_{2}H_{y}$ -Loss-events/C<sub>2</sub>-photonを用いて(13)式からC<sub>2</sub>H<sub>y</sub>の発生量  $\Gamma_{C_{c,H_{y}}}$ は,

$$\Gamma_{C_2H_y} = (C_2H_y \text{-}Loss \text{-}events/C_2 \text{-}photon) \cdot I_{C_0}^{\text{observed}}$$
(16)

ただし,ここでは簡単のため  $C_2H_y$  (y = 2,4,6)を区別しない.さらに,  $C_2H_y$ -Loss-events/CH-photon を用いて,

$$\Gamma_{C_2H_y} = (C_2H_y - Loss - events/CH - photon) \cdot I_{CH}^{C_2H_y}$$
(17)

とも表されるので,これを用いてメタンの発生量は以下の ように求められる.

$$\Gamma_{\rm CH_4} = (CH_4 - Loss - events/CH - photon) \cdot (I_{\rm CH}^{\rm observed} - I_{\rm CH}^{\rm C_2H_y})$$
(18)

炭化水素発生束を炭素材に入射するイオン束で規格化し, 炭化水素発生率(化学スパッタリング率)が求められる.

このような手法で JT-60U のダイバータ板におけるメタ ンおよび炭素を 2 つ含む炭化水素の化学スパッタリング率 が測定された[19].測定結果は国際トカマク物理活動 (ITPA)を通じて,他装置の測定結果とともにデータベー スに納められている.データベースの一例として,Fig.5 にメタンの化学スパッタリング率を入射イオン束密度の関 数として示す[20].Fig.5からわかるように,化学スパッタ リング率はイオン束密度に対して負の依存性を持つ.この 依存性をRothらのモデル[21]で解析し,データの外挿性が 調べられている.外挿によって ITER で想定される入射イ オン束密度(>10<sup>24</sup> m<sup>-2</sup> s<sup>-1</sup>)での化学スパッタリング率を 予想し,タイル寿命の計算など装置設計に資することが主 な目的である.

しかし,メタンに加えて炭素を2つ含む炭化水素の発生 量を測定しなければ,化学スパッタリング率を過小評価し てしまう[15,16].その結果,たとえばダイバータ板のタイ ル寿命の予測に危険側の過ちを犯す可能性がある.炭素を 2つ以上含む炭化水素を考慮すべきであることは,国際ト カマク物理活動(ITPA)の境界層/ダイバータプラズマの 専門家グループでも認識されている.しかし,メタンと炭 素を2つ含む炭化水素の化学スパッタリング率が系統的に 同時測定されたのはJT - 60Uだけである.今後は,他装置 でも同様の測定を行い,既存のデータベースを炭素を2つ 含む炭化水素も合計した化学スパッタリング率のデータ ベースに更新すべきであろう.

#### 5.炭化水素による分子活性化再結合

本章では,ダイバータ板への熱負荷軽減に寄与する再結 合過程において,近年予測された「炭化水素分子活性化再 結合過程(Hydrocarbon-enhanced Molecular Assisted Re-



Fig. 5 Chemical sputtering yields as a function of ion flux density [20]. The curve is calculated by the analytic model [21].

combination: Hydrocarbon-MAR,  $C_x H_y$ -MAR )」について紹介する.

炉心では磁力線が閉じているのに対し,境界層では磁力 線の端が真空容器やダイバータ板に接続されており,プラ ズマによるプラズマ対向壁への熱負荷が問題視されてい る.この「境界層プラズマ領域」では,プラズマ対向壁表 面での表面再結合ではなく,プラズマが空間(気相中)で 再結合によって中性化し(体積再結合,volumetric recombination<sup>10</sup>),磁力線に沿った運動量(粒子フラックス,ある いは実験的にはイオン飽和電流といってもよい)が消失し て,プラズマがダイバータ板から引き離される,いわゆる 非接触プラズマについては,本誌のよい解説記事(22 24] および分光学的手法による教育的な論文(25 26 )を是非一 読されたい.

低電子温度領域( $T_e < 0.3 \text{ eV}$ )で起きる電子とイオンの再 結合(EIR), およびやや高電子温度領域( $T_e < 2 - 3 \text{ eV}$ )で も水素分子により誘起される分子活性化再結合( $H_2$ -MAR) が広く知られるようになった.電子温度が約0.3 eVよりも 低くなると, $H_2$ -MARの速度係数よりも EIRの速度係数の 方が大きくなり, EIR 過程に特徴的な水素原子(あるいは へリウム原子)の高励起準位からのスペクトル線が多く見 られる[27].Krasheninnikovらによると,ダイバータプラ ズマの密度領域で電離速度係数よりも $H_2$ -MARの速度係数 が大きくなるのは $T_e < 2 - 3 \text{ eV}$ であり[28], $H_2$ -MAR が有 効に作用するにはこの温度領域を磁力線に沿って十分長く 取る必要がある.

さて,電子温度が2-3eV よりも高ければどうなるであ ろうか? 再結合より電離の方が優勢であるため電離進行 プラズマであり,プラズマの損失は固体表面での表面再結 合が支配的である.この状態はいわゆる接触プラズマであ る.イオンの粒子束(運動量)は中性粒子との荷電交換や 弾性散乱によって低減されるが,ガス入射の量が多くなれ ばセパラトリクス付近の密度分布に影響を与えるため,閉 じ込め改善モードとの両立性が問題となる.

<sup>10</sup>やや不自然に聞こえる「 体積 」は英語の volume の訳であるが,著者は「 空間再結合 」の方がしっくりいくような印象をもっている.

近年 Janev らによって提唱された炭化水素分子活性化再 結合[17]は、プラズマ中の炭化水素の解離過程を荷電交換 反応がトリガする場合、その解離サイクルが触媒的作用を してイオンの再結合を促進する、というもので、新たなイ オン束低減のシナリオとして注目されつつある、炭化水素 の荷電交換電離に続く解離性再結合(charge-exchange dissociative recombination, CX-DR)は、

$$CH_4+H^+(or He^+)$$
  $CH_4^+ + H (or He)$   
 $CH_4^+ + e$   $CH_3 + H$  (19)

と表せる.さらに生じたCH<sub>3</sub>が(19)式同様のCX-DR過程を 繰り返し,CH<sub>2</sub>,CH,CとHが取れるサイクルの間にバル クイオンが中性化されていく.この過程では炭化水素のH の数が多いほどサイクルの回数が多くなるので,炭化水素 1分子あたりのイオンシンクとしての効率はCH<sub>4</sub>よりC<sub>2</sub> H<sub>6</sub>のほうが倍以上も高く,逆にC<sub>2</sub>H<sub>2</sub>では倍程度低い.Fig. 1からわかるように,6-8eV以下では電子衝突による電 離や解離過程よりも荷電交換および解離性再結合の速度係 数が大きくなり,CX-DR過程が支配的なイオンシンク過程 となる.よって,H<sub>2</sub>-MARよりも高電子温度領域で水素分 子よりも少量の炭化水素を入射することによって,イオン 束が低減され得る.

この論文に触発されて,著者らは東京大学の直線型ダイ バータ/境界層プラズマ模擬装置 MAP (Material And Plasma)IIを用いてヘリウムプラズマ流への炭化水素入射 による CX-DR 過程の検証実験を行った[29]. Fig. 6(a)に示 す MAP-II は LaB<sub>6</sub> 熱陰極アーク放電(PIG型)を用いた定 常プラズマ装置である.通常運転は磁場~0.02 T,および 放電電流~30 - 45 A で行われ, ¢100 mm 程のドリフト管 で ¢500 mm,長さ 500 mm 程度の 2 つのチャンバを接続 し,下流側チャンバをガスターゲットとして用いる.

MAP-II で体積再結合を生じさせるには,上流の差動排 気を停止し下流側チャンバ入口の電子温度を下げた状態 で,ヘリウム,水素,炭化水素等を入射する.動作ガスと して水素ではなくヘリウムを用いたのは,H<sub>2</sub>-MARを排除 し,H<sub>2</sub>-MARとC<sub>x</sub>H<sub>y</sub>-MARの効率の比較を意図したためで ある.検証のポイントは以下の2点である.

- 炭化水素入射によって水素入射よりも効率的にイオン束の減少がおきるか.
- 2)電子温度領域 T<sub>e</sub><6 8 eV で CX DR 過程が電子 衝突による解離・電離過程を凌駕していることを実 験的に示せるか.

炭化水素の入射量を増加すると非弾性衝突により電子温度が下がり,今検証しようとしている再結合過程によって電子・イオンの密度も減少する.その結果,励起準位 CH ( $A^2 \Delta$ )の生成量が減少し(9)式からわかるように,CH ( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンドの発光強度は急激に弱くなるので,1)が進むと2)の計測が厳しくなる.そこで,1)を示すために炭化水素増加に伴うイオン束の低減率を計測し,2)を示すために少量の炭化水素を入射しその分圧を一定に保ちつつ電子温度を制御して CH( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )バンド発光強度の変化を調べる方針とした.



Fig. 6 (a) Divertor/edge plasma simulator MAP-II. (b) Reduction of the ion flux due to the gas puffing of He, H<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub> and C<sub>2</sub> H<sub>6</sub>. The data are taken from [29].

1)を示すための実験では、下流側チャンバにプラズマ 流に沿ったプローブを3本(P1,P2,P3)用意し,うち1本ず つを用いてその位置のイオン束を測定した.3本の位置は 下流側チャンバ入口からそれぞれ5cm(P1), 25cm(P2), 35 cm(P3)である.下流側チャンバのP1での電子温度をあ らかじめ約4 eV に低下させておくため,差動排気を止めた 状態で下流側チャンバの動作ガス(He)の基準圧力を 6.3 mTorr まで上昇させた.下流側チャンバへの追加ガスによ る入口付近のプラズマの変化を除去するため,P1を基準と したイオン束の低減率を中性粒子ガス圧(ヘリウムの基準 圧力6.3 mTorr + 入射した水素や炭化水素の分圧)の関数と して調べた. Fig. 6(b)に示すように,イオン束低減率の中 性粒子ガス圧依存性は片対数グラフ上で直線によく従う. そのため,イオン束低減率はプローブ間でイオン束が上流 側の<sup>1/e</sup> に低下するのに必要な圧力上昇 (e-folding pressure; 1/e 圧力,以降 P<sub>1/e</sub>)を用いて定量化される.参照と した純粋なヘリウムプラズマでは拡散によるイオン束低減 が支配的であると解釈でき、P1 - P2 間の P1/e は 44.8 mTorr である.水素分子を入射するとH2-MARが誘起され,  $P_{1/e} = 13.2 \text{ mTorr}$ に低下する.ところが,炭化水素を入射 すると, CH<sub>4</sub>では $P_{1/e}$  = 2.3 mTorr, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>では $P_{1/e}$  = 1.6 mTorr にまで低下する.水素の場合に比べ拡散によるイオ ン損失が劇的に変化するわけでなく,炭化水素入射量から 予測されるように解離した水素分子の量はごくわずかであ るため H<sub>2</sub> - MAR は無視できる. すなわち, 1)に掲げた新 たなイオン束の損失が誘起されていることが示唆される.

このとき,初期条件とした電子温度~4eV で確かに 2)の荷電交換が解離・電離 - 発光過程を支配しているこ とを示したい.上流の差動排気を行うと,下流側チャンバ の基準圧力が1.2 mTorr まで下がり電子と中性粒子の衝突 頻度が減少するため,下流チャンバの電子温度が上昇す る.この状態では,下流側チャンバに入射するHeガス量を 調整することによって電子温度を約10eVから約4eV(CH  $(A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi)$ バンド発光強度の低下が始まるあたり)の 間で制御できるため,この状態にC2H6を微量(0.15 mTorr) 加えて, CH ( $A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi$ ) バンド強度の電子温度依存性 を調べた.基準圧力が変わると電子衝突によって回転温度 が緩和され CH( $X^{2}\Pi$ )の回転温度がかわる.そのため, CH  $(A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi)$ バンドの発光強度はバンドヘッドからでは なく,2章で述べたように回転項間の遷移線強度比を測定 して回転温度を推定し、それを用いて全発光強度を求めた [2].

**3.1 3**節に述べた炭化水素の解離・電離 - 発光モデルを 用いて, CH( $A^{2} \rightarrow X^{2} \Pi$ )バンド発光強度のプラズマパ ラメータ依存性が予測される.そこで,測定された CH ( $A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi$ )バンド発光強度のパラメータ依存性を再現 できるモデルを探し素過程を絞り込む.拡散によるイオン 損失などの仮定が絶対量の評価に影響するのでパラメータ 依存性を用いるのが有効である.CH( $A^{2} \Delta \rightarrow X^{2} \Pi$ )バン ド発光強度(光子数)について,横軸を測定値,縦軸をモ デルに基づいた計算値としてプロットすると,支配的な素 過程のモデルの計算値に対して測定値はパラメータによら ず原点を通る直線上にのるであろう.

このような方針で荷電交換に始まる過程(CX)と電子衝 突が支配的な過程(解離 ED または電離 EI)をモデル化し て計算結果と実験結果を比較した .CX 過程では ,CHラジ カルにいたる途中に起こり得る過程は(19)式と類似して おり,その反応速度係数は類似の関数型(衝突エネルギー または電子温度に対する依存性)をしている.また,この 過程では CX 過程自身が律速過程である.そのため,炭化 水素が荷電交換(CX)によって電離し解離性再結合(DR) などによって途中いろいろなラジカルを経由してCH  $(X^2\Pi)$ となり,そして電子衝突励起(EE)によって励起 準位 CH(A<sup>2</sup>△)が生成されても(CX DR EE), あるいは 荷電交換(CX)ののち解離性再結合(DR)によって直接  $CH(A^{2}\Delta)$ が生成されても(CX DRE), CH( $A^{2}\Delta \rightarrow X^{2}\Pi$ ) バンド発光強度のパラメータ依存性は大きくは変わらな い.同様に,電子衝突が支配的な過程においても,電子衝 突解離(ED)が支配的でも,あるいは電子衝突電離(EI) に続く解離性再結合(DR)が支配的であっても(EI-DR),  $CH(A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi)$ バンド発光強度のパラメータ依存性は 類似している.

Fig. 7(b)にエタンについて比較した結果を示す.荷電交換に始まる過程としてCX DREを,電子衝突が支配的な過程として EI DR EEを例として比較する.他の過程も最初にかかわる過程がCX か EI (または ED )かによってどちらかに分類される.明らかに EI DR EE モデルでは電子

密度がロールオーバ<sup>11</sup>するとき( $T_e \sim 5 \text{ eV}$ ), CH ( $A^2 \Delta \rightarrow X^2 \Pi$ )発光強度は直線からずれて減少を始める が,一方でCX - DRE モデルでは直線上にのったまま減少 する.この結果から,電子衝突ではなく荷電交換に始まる 過程が炭化水素の解離・電離 - 発光過程を支配している, ということまでが本解析で確実に主張できることであろう.また,電子温度 $T_e > 8 \text{ eV}$ では,CX-DRE 過程のデータ 点も直線から外れていることに気づく.この電子温度以下 に下がると直線にのり始めるので, $T_e \sim 8 \text{ eV}$ でCX-DR 過程のサイクルがトリガされたことを表しているように解 釈されることも興味深い.

結果として,電子温度領域 $T_e < 4 \text{ eV}$ のプラズマ流に対し,炭化水素入射量を増加すると水素に比べて非常に効果の高いイオンシンクが誘起されること,および $T_e < 6 - 8$  eV では解離・電離 - 発光過程に荷電交換に始まる過程が支配的であることが実験的に示され,炭化水素分子活性再結合の存在が実証されたと言える.

分子活性化再結合によるイオンのシンクとしての効果 は、メタン、エタン、プロパンの順で高くなるため、化学 スパッタリングによる発生に任せるよりも積極的に重い炭 化水素をダイバータプラズマに入射することが望ましい. 例えばASDEX Upgradeでは、ネオンと重水素を入射する ことにより、Hモードと非接触ダイバータを両立したCompletely Detached High Confinement (CDH)モードが達成 された[30].著者はこれに炭化水素を加えるシナリオを提 案する.すなわち、ネオン入射による放射損失の増大に よって周辺プラズマの電子温度を6-8 eV 以下までひとた



Fig. 7 (a) Evolution of electron density, electron temperature and CH band intensity for the helium plasma with small amount of C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> injection, as a function of the helium gas pressure.
(b) Comparison of the calculated and measured CH band intensity. The parameters in (a) are applied to two major models, CX-DRE (filled circle) and EI-DR-EE (open square).

<sup>11</sup>roll over:電子温度の低下に伴い電離から再結合に転じる密度の変化をしばしばこう呼ぶ.

び低下させれば,炭化水素の分子活性化再結合が誘起さ れ,イオン束が低減し始めるとともに電子と炭化水素の非 弾性衝突によって電子温度が下がり,水素分子の分子活性 化再結合へ,あるいはさらに電子・イオン再結合へと進行 していくと予測される.これらの過程はそれぞれ有効に作 用する電子温度領域が異なるため,燃料粒子を含めたガス 入射量のバランス,およびタイミングを最適化する必要は あるが,有効な非接触プラズマ形成のシナリオとして期待 したい.

## 6.おわりに

本解説では,最近の研究成果に基づきダイバータプラズ マにおける炭化水素の役割を解説した.いずれの研究で も,炭化水素ラジカルの発光から物理量を導出するため に,あるいは支配的な物理を理解するために,数多くの反 応断面積が必要であることを理解いただけたと思う.炭化 水素では反応過程の数が非常に多く,現状ではそのすべて の反応断面積に高い信頼性を望むのは無謀である.その結 果,炭化水素発生量の測定では,実験的に測定した分子束 ・光子束換算係数 (Loss-events/photon)を用いざるを得な い.しかし,この方法では炭化水素の解離・電離からラジ カルの発光までをあたかも一つの過程であるかのように扱 う.原因(炭化水素の発生)と結果(ラジカルの発光)を 短絡的に結びつけるあまり、その過程、すなわち物理の理 解に欠ける.炭化水素による分子活性化再結合の実証にあ たっては,この物理の理解に努めた.しかし,現在利用で きる断面積データの限りでは,定性的に支配的な過程を推 定するにとどまる.今後,定量的な理解を進めるには,精 度の高い断面積データの実験的,あるいは理論的生産,お よび評価済みデータの整備が切望される.

## 参考文献

- [1]島内みどり:分光研究 27,43 (1978).
- [2] H. Kobayashi, S. Kado, B. Xiao and S. Tanaka, Jpn. J. Appl. Phys. 42, 1776 (2003).
- [3]藤本 孝:核融合研究 64,338 (1990).
- [ 4 ] A. Burgess and H.P. Summers, Mon. Not. R. Astr. Soc. 174, 345 (1976).
- [5] H.P. Summers, JET-IR. 06 (1994), http://adas.phys.strath. ac.uk/



- [ 6 ] K. Sawada and T. Fujimoto, J. Appl. Phys. 78, 2913 (1995).
- [7] K. Behringer, J. Nucl. Mater. 176-177, 606 (1990).
- [8] T. Shirai et al., Atom. Data Nucl. Data Tables 80, 1 (2000).
- [ 9 ] D.A. Alman, D.N. Ruzic and J.N. Brooks, Phys. Plasmas 7, 1421 (2000).
- [10] R.K. Janev, J.G. Wang and T. Kato, NIFS-DATA-64 (Natinal Institute for Fusion Sicence, 2001).
- [11] R.K. Janev, J.G. Wang, I. Murakami and T. Kato, NIFS-DATA-68 (Natinal Institute for Fusion Sicence, 2001).
- [12] A.B. Ehrhardt and W.D. Langer, PPPL-2477 (Princeton University, 1987).
- [13] A. Pospieszczyk, Y. Ra *et al.*, UCLA-PPG-1251 (Univ. of California at Los Angeles, 1989).
- [14] A. Pospieszczyk, V. Philipps *et al.*, J. Nucl. Mater. 241-243, 833 (1997).
- [ 15 ] M.F. Stamp, S.K. Erents *et al.*, J. Nucl. Mater. 290-293, 321 (2001).
- [16] A. Kirschner, J.N. Brooks *et al.*, J. Nucl. Mater. 313-316, 149 (2003).
- [ 17 ] R.K. Janev, T. Kato and J.G. Wang, Phys. Plasmas 7, 4364 (2000).
- [18] B.V. Mech, A.A. Haasz and J.W. Davis, J. Nucl. Mater. 255, 153 (1998).
- [19] T. Nakano, H. Kubo et al., Nucl. Fusion 42, 689 (2002).
- [20] J. Roth, M. Stamp *et al.*, ITPA meeting, St. Petersburg (2003).
- [21] J. Roth, J. Nucl. Mater. 266-269, 51 (1999).
- [22]高村秀一: プラズマ・核融合学会誌 72,866 (1996).
- [23] 久保博孝,澤田圭司:プラズマ・核融合学会誌 74,562 (1998).
- [24] 大野哲靖: プラズマ・核融合学会誌 75, 1162 (1999).
- [ 25 ] D. Lumma, J.L. Terry and B. Lipschultz, Phys. Plasmas 4, 2555 (1997).
- [ 26 ] D. Nishijima, U. Wenzel *et al.*, Plasma Phys. Control. Fusion 44, 597 (2002).
- [27] S. Kado, S. Kajita *et al.*, "Experimental Study of the Atomic and Molecular Processes Related to Plasma Detachment in Steady State Divertor Simulator MAP-II", *to be published in* J. Plasma Sci. Technol.
- [28] S.I. Krasheninnikov, A. Yu. Pigarov and D.J. Sigmar, Phys. Lett. A 214, 285 (1996).
- [ 29 ] S. Kado, H. Kobayashi, T. Oishi and S. Tanaka, J. Nucl. Mater. 313-316, 754 (2003).
- [ 30 ] O. Gruber, A. Kallenbach *et al.*, Phys. Rev. Lett. 74, 4217 (1995).

かど しん いち ろう 1967年佐賀県伊万里市生まれ.京大理学部卒 業後,九大院総理工修了.Heliotron-Eにおけ る揺動計測で博士(工学)取得.核融合科学研 究所助手を経て2000年より東大高温プラズマ 研究センター助教授.主な研究分野はプラズマの光学的診断 境界層プラズマの原子分子過程.趣味:2000年にフィギュアス ケート選手引退後は特になし.たまにミュージカルを観るくら い?.珈琲人.