解説

内殻励起分子の解離のダイナミックス —SiH₄とSn(CH₃)₄の場合—

上田 潔、佐藤幸紀

東北大学科学計測研究所

IONIC FRAGMENTATION FOLLOWING CORE-EXCITATION OF POLYATOMIC MOLECULES: SiH₄ and Sn(CH₃)₄

K. Ueda and Y. Sato

Research Institute for Scientific Measurements, Tohoku University, Katahira, Sendai 980, Japan

Recent experimental studies on ionic fragmentation following core-excitation of polyatomic molecules, performed at photon-factory in Tsukuba, are reviewed. Si: K-core excitation of SiH₄ is followed by the vacancy cascade (successive Auger and/or

Si: K-core excitation of SiH₄ is followed by the vacancy cascade (successive Auger and/or Coster-Kronig transitions) and produces a multiply-charged (mainly +4 or +5) ion. The ion thus produced is decomposed almost completely into Si⁺ or Si⁺ and some H⁺ via Coulomb recoil of valence holes (Coulomb explosion). Sn: 4d, 4p, 3d or C: 1s excitation of Sn (CH₃)₄ leads to ionic fragmentation which is char-

Sn: 4d, 4p, 3d or C: 1s excitation of Sn $(CH_3)_4$ leads to ionic fragmentation which is characteristic to the excited core. The Sn: 4d excitation produces a doubly-charged ion which dissociates into two singly-charged ions and some neutral fragments in various ways; the ions thus produced are CH_3^+ , $C_2H_3^+$, $C_2H_5^+$, $SnCH_m^+$, and Sn^+ . The Sn:4p or 3d excitation produces a multiply-charged parent-ion and enhances the production of H⁺ significantly, suggesting successive decomposition of the methyl fragment ion. The C:1s excitation produces a doublycharged parent ion via KVV Auger transition; the main ionic fragments are CH_3^+ and $SnCH_m^+$.

1. 序

分子が軟X線領域の光を吸収すると、内殻電子 の励起またはイオン化が起こり速やかに解離する。 この内殻励起分子の解離は分子物理あるいは物理 化学の基本的な問題として興味深いばかりでなく、 放射線損傷とのつながりや、半導体プロセスの光 CVD に代表されるような軟X線による化学反応 の制御の可能性等の為に、近年とみに注目を集め ている¹⁻¹⁴⁾。

内殻励起分子の解離の特に興味深い問題に,多 原子分子の内殻励起による選択的な化学結合の切 断の可能性がある¹⁻⁴⁾。つまり,分子中の特定の 原子の内殻を励起すれば,その原子に最も近い化 学結合が選択的に切断されることが期待される。 軟 X線により化学反応を制御しようとする試みは 主にこの化学結合の切断の選択性に依存している。 しかしながら、この選択性は必ずしも期待される ほど強いとは限らない。励起された原子から離れ た化学結合が切断されることも往々にしてある⁴。

さて、この様な内殻励起分子の解離あるいは化 学結合の切断の選択性・非選択性は何に支配され ているのだろうか。光励起または光イオン化によ り分子の内殻に正孔ができると、オージェ過程等 の電子緩和過程により電子の再配列が起こり、多 くの場合、その終状態は価電子軌道に2つまたは それ以上の正孔を持った多価イオンになる。この 多価イオンは一般に極めて不安定な状態にあり、 速やかに解離する。従って、内殻励起分子の解離 は主に内殻正孔の電子緩和過程によって支配され ていると言うこともできる。

多価の多原子分子イオンの解離のメカニズムと しては、最も直感的には正孔間のクーロン反発の ためにバラバラになり,比較的大きな運動エネル ギーをもつ小さなイオン片(フラグメントイオン) を放出する、いわゆる"クーロン爆発"が考えら れる¹⁵⁾。一方, 化合結合の切断の選択性につい て考えるには、価電子軌道の正孔のでき方、つま り,価電子軌道正孔間の相互作用(正孔の局在性, 非局在性)16,17)について、もう少し吟味する必要が ある。大ざっぱに言って, 化学結合の切断に選択 性が現れるのは、特定の化学結合に寄与している 特定の価電子が電子緩和過程で取り除かれること を意味している。従って、内殻励起分子の解離に ついて調べることは、電子相関あるいは正孔間相 互作用といった基本的な問題について知見を得る ことにもつながる。

本稿では、われわれがКЕКのフォトンファク トリーの放射光を用いて行っているシラン分子 (SiH₄)や各種の有機金属分子 (Ga (CH₃)₃, Sn (CH₃)₄, Pb(CH₃)₄等)の軟X線励起に伴うイオ ン性解離の研究¹⁸⁻²⁰⁾の最近のトピックスを紹介 させて頂く。内殻励起分子の解離に関するもっと 一般的なレビューとしては参考文献 8-13 等があ るので参照して頂きたい。われわれのターゲット の分子の共通点は中心に重い金属・半金属原子が 存在し、まわりに水素原子やメチル基 (CH3)等の 軽元素が配置する点であり、また、いわゆる半導 体原料ガスである点である。われわれの主な関心 は,中心にある重い原子の様々な内殻軌道,ある いはメチル基内のC原子のK殻に正孔ができたと き、どの様な電子緩和過程を経てどの様な解離を 起こすのかという点にある。また、こういった研 究を通して、正孔間相互作用に関する知見や軟X 線を用いた次世代の化学反応制御・光CVDを模



Fig 1 Time-of-Flight (TOF) mass spectrometer

索する為の基礎データが得られることが期待される。

次章でわれわれの実験方法を簡単に述べ、第三 章・第四章で最近のSiH₄のSi:K 設励起、Sn (CH₃)₄のSn:4d,4p,3d およびC:K 設励起の 実験結果の概略を紹介する。SiH₄のK設励起後の 解離はまさに典型的なクーロン爆発の様相を示す。 Sn(CH₃)₄の実験例も基本的にはクーロン反発に よる解離であるが、より複雑な正孔間相互作用と 分子内反応を反映した解離のパターンがみられる。

2. 実験方法

われわれの実験には図1の様な飛行時間型(T OF)の質量分析計^{21,22)}を用いる。単色化したX 線領域のシンクロトロン放射光をTOF質量分析 計のイオン化室の中央に集光する。サンプルガス は内径0.8mmのノズルを通して分子ビームとし て軟X線ビームに直角に導入する。生成したフラ グメントイオンは分子ビームと軟X線ビームに直 交する方向に加速して、マイクロチャンネルプレ ート(MCP)で検出する。同時に生成した電子は イオンと逆方向に加速し、もう一つのMCPで検 出する。

フラグメントイオンの TOF 質量分析には電子 の検出信号を時間の原点としてイオンの飛行時間 を測定する光電子一光イオン同時計数 (PEPICO) 法と,パルス状の加速電圧を印加して飛行時間を 測定する方法とがある。TOF 質量分析計はかなり 高い電場でイオンを加速することと、異なるイオ ンを並列に検出できることとにより、凹重極質量 分析計 (Qマス)その他の分析計に較べて非常に 高い効率で生成イオンを検出することができる。 また,同一の装置を用いて,同時生成したフラグ メントイオンの飛行時間差を測定することにより 光イオン一光イオン同時計数 (PIPICO) スペクト ルを検出することができる。

第三章の SiH₄ の K 殻励起の実験は KEK フォ トンファクトリーのアンジュレータ放射光を InSb (111) 二結晶分光器で単色化する BL-2A ビー ムラインにおいて行った。第四章の Sn (CH₃)₄ の 実験はグラスホッパー分光器が挿入された BL-11 Aで行った。

3. SiH₄の Si: K 殻励起の場合

Si 原子の基底状態の電子配置は 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p² であるが、SiH₄ 中では 3s 電子と 3p 電子は sp³ 混成軌道を形成し、4つの水素原子の1s電子 とともに Si-H 結合を構成する価電子となる。従っ て, SiH₄分子の内殻には Siの L 殻 (2s² と 2p⁶) とK殻 ($1s^2$) がある。 $\mathbf{2}$ にK殻イオン化領域の エネルギー (E=1865 eV) の光で SiH4 を解離させ たときのフラグメントイオンの質量分析スペクト ルを、価電子励起²²⁾・L 殻励起⁵⁾の際のフラグメ ントイオンの質量分析スペクトルと比較して示す。 価電子を励起した場合(E=16eV)の主なフラグ メントイオンは SiH_2^+ , SiH_3^+ であるが, L殻電 子をイオン化した場合(E=115eV)にはSi⁺, SiH⁺, H^+ , さらに K 殻イオン化の場合には Si⁺, Si²⁺, H⁺ が主なイオンであって,明らかにイオン化される 電子が内殻になるほど激しく解離していることが わかる。

K 殻励起の場合の質量分析スペクトルの H⁺ の ピークを注意深くみると、ふたつに分裂している のがわかる。これはイオン検出器側に飛び出した H⁺ イオンと電子検出器側に飛び出した後に電場 により追い返された H⁺ イオンとの飛行時間に差 ができることによる。そこで、運動エネルギーを もつイオンに関する T O F スペクトルのシミュレ ーションを行って、この分裂構造を解析すると、 H⁺ の運動エネルギーは平均値で約 14 eV、最大 値は 20 eV 以上であることがわかる。

さて、K 殻電子をイオン化された SiH₄ がどの 様な過程を経て上に述べたような激しい解離をす るのか考えてみよう。SiH₄中のSiの K 殻正孔は 主にオージェ過程により緩和する。オージェ過程 の主なものは、2p 電子が K 殻正孔を埋め、他の



TIME OF FLIGHT

Fig.2 TOF mass spectra of ionic fragments produced by the photoionization of SiH_4 at the photon energies of valence excitation (16 eV), L-core excitation (115 eV), and K-core excitation (1865 eV). The degree of fragmentation becomes higher with the increase in the photon energy. These spectra were obtained by the photoelectronphotoion coincidence (PEPICO) mode. Table 1 Ratios of vacancy relaxation processes starting from the Si:1s (K shell) hole in SiH_4 estimated from theoretical data on Si atom $^{\rm Z2-25)}$

| | vac | ancy cascade pro | cesse | es | (%) | Number of electrons ejected |
|--------------------|-----|--------------------------------------|-------|--------------------|-------------------------------|-----------------------------------|
| Radiative | | | | | Service Apparent, de la resta | |
| K-V | | | | | 0.4 | 1 |
| K-L23 | | L ₂₃ VV | | | 4.6 | 2 |
| Auger | | | | | | |
| KVV | | | | | 0.7 | 2 |
| KL ₂₃ V | - | L ₂₃ VV | | | 1.0 | 3 |
| KL ₁ V | | L ₁ VV | | | 0.3 | 3 |
| | - | $L_1L_{23}V$ | - | L ₂₃ VV | 6.8 | 4 |
| KL23L23 | - | 2(L ₂₃ VV) | | | 22,1 | 4 |
| KL_1L_{23} | | L ₁ VV L ₂₃ VV | | | 1.5 | 4 |
| | | L1L23V L23VV | | $L_{23}VV$ | 35.4 | 5 |
| KL_1L_1 | - | $2(L_1VV)$ | | | 0.0 | 4 |
| | - | $L_1L_{23}VV L_1VV$ | - | L ₂₃ VV | 1.4 | 5 |
| | - | $2(L_{23}L_{23}V)$ | - | $2(L_{23}VV)$ | 16.8 | 6 |

2p電子が放出される KL2.3L2.3オージェや,2s 電子がK殻正孔を埋め、2p電子が放出されるKL1 L_{2,3} オージェであろう。さて, KL_{2,3}L_{2,3}オー ジェで 2p 軌道にできた 2つの正孔は、続いて起 こる2つのL2.3 VVオージェによって、合計4つ の価電子軌道の正孔に置き変わる。一方, KL1 L_{2,3} オージェがはじめに起こった場合,2p電子 が 2s 軌道正孔を埋め、価電子が飛び出す L1L2.3 V Coster-Kronig 過程が起こり, さらに続いて 2つの L_{2.3} VV オージェが起こるため、電子緩和 の終状態は価電子軌道に5つ正孔をもつ5価イオ ンとなる。この様な正孔のカスケードには他にも 様々な分岐の可能性があるが、その分岐比をSi 原子の計算データ³³⁻²⁵⁾を用いて見積った結果を 表1に示す。K 殻正孔の電子緩和により生成され るイオンは主に4価・5価で、その生成過程は主 に上記のような経路であることが確かめられる。

4価あるいは5価になったイオンはどの様に解 離するのだろうか。観測された主なフラグメント イオンが Si⁺, H⁺であることから,次式のよう な2つの代表的な解離過程が想像される:

- $SiH_4^{4+} \cdots > Si^+ + 3H^+ + H$ (1)
- SiH_4^{5+} ...> $Si^{2+} + 3H^+ + H$ (2)

この様に化学結合を構成する価電子を多く失った



TIME OF FLIGHT

Fig 3(a) TOF mass spectra of ionic fragments produced by the photo-ionization of Sn (CH₃) at several photon energies between 60 and 550 eV. Binding energies of the core electrons concerned are 80, 290, and 500 eV for Sn:4p, C:1s, and Sn:3d, respectively. The fragment pattern varies when one goes through each threshold. These spectra were obtained by the PEPICO mode.

多原子分子が小さな価数の原子イオンになってバ ラバラに飛び出していく様はまさに序章で述べた クーロン爆発といった描像がふさわしいように思 われる。実際,H⁺イオンのもつ約14eVの平均 運動エネルギーは結合長(2.8 a.u.)だけ離れて中 心にあるSiイオンからのクーロン反発で得られた ものであると仮定して、Siイオンの有効価数を求 めると、約1.4となり、1価・2価のSiイオンが 多く(定量的な測定によると約40%ずつ)観測さ れているという事実とつじつまが合う。

4. Sn(CH₃)₄の場合

Sn(CH₃)₄中の Sn 原子は 5s 電子 2 つと 5p 電子

2つから sp³ 混成軌道をつくり 4つのメチル基 (CH₃)と結合する。Sn(CH₃)₄の内殻には Sn:4d (N_{4,5})、4p(N_{2,3})、3d(M_{4,5})等およびC:1s(K) がある。それぞれのイオン化エネルギーは約 30eV、 80eV、500eV、および 290eV である。この豊富 な内殻の構造に加えて、Snのまわりには構造をも ったメチル基(CH₃)がついているために、軟X線 励起の際の解離のパターンは SiH₄に比べてはる かに複雑な様相を示す。

図3は60-550eVの軟X線領域のいくつかの光 エネルギーで励起した場合に観測されるフラグメ ントイオンの質量分析スペクトルで、図4は同じ 光子エネルギーで励起した場合の PIPICO スペク





トルである。PIPICO スペクトルでは1つの分子 からどの様なフラグメントイオンが同時生成して いるかがわかる。図3の質量分析スペクトルでは 考えられるほとんどすべての1価フラグメントイ オンが広範なエネルギー領域全般で観測されてい る。Sn原子を含む4種の重いフラグメントイオン に注目して生成比の変化の様子を示したものが図 5 である。図6・図7にはSn:3dイオン化しき い値近傍での各種のフラグメントイオンのイオン 化効率曲線と PIPICO 効率曲線を示す。こういっ たデータを詳細にながめると、各々の内殻励起後 に起こる解離過程について様々なことがわかって くる。

(a) Sn: 4d 励起について

 $Sn(CH_3)_4$ のSn: 4d電子の光イオン化断面積²⁶,

²⁷⁾はしきい値からゆっくり立ち上がり、70 eV 付 近で極大値を示した後、150 eV 付近で極小値 (Cooper Minimum)をもつ、一方、価電子軌道か らの光イオン化断面積は単調に減少し、60 eV 以 上では 4d 軌道からのイオン化がはるかに優勢で ある²⁸⁾。従って、Sn:4d イオン化で生成される主 なフラグメントイオンは、図3の60 eV での質量 分析スペクトルにみられる様に、CH₃⁺、Sn⁺、 SnCH_m⁺ (mは3以下)である。またこれらのイ オンは図4の 60 eV での PIPICO スペクトルにみ られる様なイオン対として同時対生成していると 思われる。おそらく Sn:4d イオン化に続く自動 電離の為に 2価の親イオンが生成され、2つの1 価フラグメントに解離しているのであろう。最も 多い解離のパターンは PIPICO スペクトルから



TIME-OF-FLIGHT DIFFERENCE

Fig.4 Photoion-photoion coincidence (PIPICO) spectra produced by the photoionization of $Sn(CH_3)_4$ at several photon energies between 60 and 550 eV. The PIPICO pattern varies when one goes through each of the inner-core thresholds. See also Fig.3.

$$\operatorname{Sn}(\operatorname{CH}_3)_4^{2+} \cdots > \operatorname{Sn}\operatorname{CH}_m^+ + \operatorname{CH}_3^+ +$$

neutrals (3)

であることが解る。 CH_3^+ の生成量は Sn^+ , $SnCH_m^+$ の生成量の和よりかなり多い(図3の CH_3^+ の検出効率は Sn^+ , $SnCH_m^+$ の約1/4)ので, PIPICOスペクトルでは実験技術的に観測できなかった解離のパターン

$$\operatorname{Sn}(\operatorname{CH}_3)_4^{2+} \cdots > \operatorname{CH}_3^+ + \operatorname{CH}_3^+ +$$

neutrals (4)

もかなりあると思われる。 CH_3^+ に較べて量は少ないが、エチルイオン ($C_2H_3^+$ 、 $C_2H_5^+$)の生成もまた、分子内反応を反映して特徴的である。図3



Fig.4(b)

の 60 eV での質量分析スペクトルの中にみられる H⁺ や Sn(CH₃)₃⁺は、PIPICO スペクトルには僅 かしか観測されず、主に価電子イオン化によって 生成したものと思われる。図4の 150 eV 付近で Sn(CH₃)₃⁺の比が極大となるのは逆に Sn: 4d の 光イオン化断面積が極小値をとるためであろう。

(b) Sn:4p 励起について

Sn: 4p 電子の光イオン化はしきい値近傍では 4d 電子の光イオン化に比べて劣勢である。しか し、その影響は図4の PIPICO スペクトルに明ら かに見られ、H⁺- CH_m'⁺(m'=0-3)やH⁺- Sn⁺と いった H⁺を含むイオン対が同時生成するチャン ネルが 4p イオン化の開始とともに新しく開くの がわかる。Sn: 4p 電子のイオン化でできた正孔は



Fig.5 Ratios for the yields of Sn^+ , $SnCH_m^+$, $SnC_2H_n^+$, and $Sn(CH_3)_3^+$. The increase in Sn^+ above 80 eV is due to Sn:4p ionization. The broad peak of $Sn(CH_3)_3^+$ seen at 150 eV reflects the Cooper-minimum of the Sn:4d subshell ionization cross section. See text in detail.

N_{2,3} N_{4,5} N_{4,5} Super-Coster-Kronig 過程で2つ の Sn:4d 正孔に置き変わり²⁹⁾, さらに自動電離 して3価の親イオンができると考えられるので, この新しい解離チャンネルは

$$\operatorname{Sn}(\operatorname{CH}_{3})_{4}^{3+} \cdots > \operatorname{Sn}^{+} + \operatorname{CH}_{m'}^{+} + \operatorname{H}^{+}$$

+ neutrals (5)

と表わすことができる。もちろん

$$Sn(CH_3)_4^{3+} \cdots > Sn^+ + CH_{m'}^{+} + CH_{m''}^{+} + neutrals$$
 (6)

も同程度にあるだろう。

(c) Sn: 3d 励起について

図6のイオン化効率曲線が500eV付近で急激 に増加するのはSn:3dイオン化の開始による。 Sn:3dイオン化によって著しく増加するフラグ メントイオンは図3・図6から明らかな様に、H⁺、 C⁺、Sn⁺といった解離度の高い小さなイオンであ る。また、図4・図7からはH⁺とC⁺、Sn⁺等



Fig.6 Total photoionization efficiency curve ltot-ion/lphoton and photoionization efficiency curves of ionic fragments lion/ lphoton near the Sn:3d threshold. Clearly, the 3d ionization enchances the production of H^+ , CH_m^+ , and Sn^+ .

の同時生成が急激に増えていることが解る。Sn: 3d 正孔の緩和は SiH₄ の場合の様な正孔のカスケ ードとなり、3価・4価・5価といった多価イオ ンの生成が予想される³⁰⁾ので、典型的な解離のパ ターンは

$$\operatorname{Sn}(\operatorname{CH}_{3})_{4}^{i^{+}} \cdots > \operatorname{Sn}^{+} + j\operatorname{CH}_{m'}^{+} + k\operatorname{H}^{+}$$

+ neutrals (7)

で表わされるだろう。ここで $i \ge 3, 1+j+k=i,$ m' = 0 - 2 である。

さて、Sn: 4p 励起の時もそうであったが、 $Sn(CH_3)_4$ の真ん中にあるSnの内殻を励起したのにどうして遠く離れたHがイオン化して飛び出す



Fig.7 PIPICO efficiency curves near the Sn : 3d threshold. The 3d ionization enchances the $H^+-CH_m^+$ and H^+-Sn^+ significantly.

のだろうか。Sn の内殻正孔の電子緩和過程に C-H 結合に携わる価電子が直接関与するとは考えにく い。おそらく分子内反応(分子内エネルギー移動) が介在していると思われる。1つの可能性はメチ ルイオンが電子励起された状態あるいは2価の状 態で飛び出しながら、さらに解離して H⁺ を放出 する場合であろう。実際、H⁺の増加とともに、 C⁺、CH⁺、CH₂⁺ といったメチル基がさらに解 離したフラグメントイオンが増加し、H⁺ と同時 生成している(図3・図4参照)。

(d) C:1s 励起について

図3を見ると、一般的にエネルギーの増加とと もに解離度が高くなり、小さなフラグメントイオ ンの生成が多くなっている。しかしながら、よく 見ると 260 eV と 300 eV の間でこういった一般的 傾向とは逆に、CH₃⁺、C₂H₃⁺、SnCH_m⁺ といった 比較的解離度の低いフラグメントイオンが増加 しているのが解る。この解離度が抑制される現 象は、実は 290 eV 付近から始まる C:1s のイオ ン化による。C の 1s 軌道にできた正孔の電子緩 和には Sn の内殻電子は参加しないので、いきな り KVV オージェが起こり、親イオンは 2 価とな る。つまり C:1s 励起は Sn:4p 励起より高いエ ネルギーを必要とするが、ほとんどのエネルギー をオージェ電子がもって行くために、終状態は価 数の低い、エネルギー的に低い状態のイオンとな り、解離度が抑制されるのである。図 4 の PIPICO スペクトルによると、260 eV から 300 eV で CH₃⁺ または C₂H₃⁺ と SnCH_m⁺ との同時生成が促進さ れているから、C:1s イオン化後の正孔緩和で生 じた 2 価の親イオンの典型的な解離のパターンは

$$Sn(CH_3)_4^{2+} \cdots > SnCH_m^+ + CH_3^+ + neutrals$$
(8)

あるいは

$$Sn(CH_3)_4^{2^+} \cdots > SnCH_m^+ + C_2H_3^+ + neutrals$$
(9)

であろう。

C:1s にできた正孔は2個の価電子軌道の正孔 に置き替わる点で,Sn:4d 正孔緩和と類似してお り,続いて起こる解離にも(3)式と(8)式のような類 似性が見られる。しかし,Sn:4d またはC:1s 正 孔の電子緩和に寄与する価電子の相違を反映した と思われる解離もあり,Sn:4d 励起からは2種類 のエチルイオン $C_2H_3^+$, $C_2H_5^+$ が生成しているが, C:1s 励起からは $C_2H_3^+$ が選択的に生成してい る。

5. 結言

われわれの最近の研究から SiH₄の Si: K 殻励 起ならびに Sn(CH₃)₄の様々な内殻の励起に続い て起こるイオン性解離に関する研究を紹介した。 ここに紹介した研究は特定の分子の特定の内殻に 関するものであるが,問題となるテーマは内殻励 起分子に普偏的なものである。SiH₄の Si: K殻励 起の例では,イオン化でできた正孔が,電子緩和 を経て多数の外殻価電子正孔に置き変わり,クー ロン爆発的な解離が起こって分子がばらばらにな る様子を見た。Sn(CH₃)₄の様々な内殻励起の例 ではクーロン爆発的な簡単な描像だけでは説明が つかない,2個あるいは3個以上の正孔間の複雑 な相互作用と分子内反応を反映した複雑な解離の 様子をみた。この複雑な解離をより深く理解する ためには、オージェ電子とフラグメントイオンの 同時計数実験や ab initio 計算に基づく理論的解 析がおおいに役立つであろう。

SiH₄の Si:K 殻励起実験は佐々木泰三,繁政 英治,柳下明,前沢秀樹,鵜飼正敏,早石達司の 諸氏とともに,Sn(CH₃)₄の内殻励起実験は長岡 伸一,小谷野猪之助,繁政英治,柳下明,長田哲 夫,早石達司の諸氏とともに、フォトンファクト リーにおける共同利用実験(Nos.,68-105) として遂行した。実験の進行に際して,石川哲也 氏や田中健一郎氏をはじめとするフォトンファク トリーの皆様にたいへんお世話になった。

文献

- W. Eberhardt, T. K. Sham, R. Carr, S. Krummacher, M. Strongin, S. L. Weng, and D. Wesner, Phys. Rev. Lett. 50, 1038 (1983).
- K. Muller-Dethlefs, M. Sander, L. A. Chewter, and I. W. Schlag, J. Phys. Chem. 88, 6098 (1984).
- P. Morin, G. G. B. de Souza, I. Nenner, and P. Lablanquie, Phys. Rev. Lett. 56, 131 (1986).
- J. Murakami, M. C. Nelson, S. L. Anderson, and D. M. Hanson, J. Chem. Phys. 85, 5755 (1986);
 M. C. Nelson, J. Murakami, S. L. Anderson, and D. M. Hanson, J. Chem. Phys. 86, 4442 (1987).
- Y. Sato, A. Yagishita, T. Nagata, T. Hayaishi, M. Yoshino, T. Koizumi, Y. Itoh, T. Sasaki, and A. A. Macdowell, Photon Factory Activity Report 1986, 228.

- 6) S. Nagaoka, S. Suzuki, and I. Koyano, Phys. Rev.
 Lett. 58, 1524 (1987); Nucl. Instrum. Methods
 A 266, 699 (1988).
- N. Saito and I. H. Suzuki, J. Phys. B 20, L785 (1987).
- 8) W. Eberhardt, Phys. Scr. T 17, 28 (1987).
- P. Morin and I. Nenner, Phys. Scr. T 17, 171 (1987).
- I. Nenner and A. Beswick, Handbook on Synchrotron Radiation, ed. G. V. Marr (North-Holland, Amsterdam, 1987), Vol. II. Chap. 6.
- I. Nenner, Electronic and Atomic Collisions, ed.
 H. B. Gilbody, W. R. Newell, F. H. Read, and A.
 C. H. Smith (North-Holland, Amsterdam, 1988), 517.
- 12) 佐藤幸紀、日本物理学会誌 42,896 (1987).
- 13) 佐藤幸紀、光技術コンタクト 26,200;373 (1988).
- A. P. Hitchcock, P. Lablanquie, P. Morin, E. Lizon,A. Lugrin, M. Simon, P. Thiry, and I. Nenner,Phys. Rev. A 37, 2448 (1988).
- 15) T. A. Carlson and R. M. White, J. Chem. Phys. 44, 4510 (1966).
- M. L. Knotek, Physics Today (September 1984)
 24.
- 17) R. R. Rye and J. E. Houston, J. Chem. Phys. 78, 4321 (1983).
- 18) E. Shigemasa et al. to be submitted; K. Ueda, E. Shigemasa, Y. Sato, A. Yagishita, T. Sasaki, Proceedings of SRI88, Tsukuba, 1988, to be published.
- 19) K. Ueda, E. Shigemasa, Y. Sato, S. Nagaoka, I. Koyano, A. Yagishita, T. Nagata, T. Hayaishi, submitted to Chem. Phys. Lett.
- S. Nagaoka, I. Koyano, K. Ueda, E. Shigemasa, Y. Sato, A. Yagishita, T. Nagata, T. Hayaishi, sub-mitted to Chem. Phys. Lett.
- Y. Sato, T. Hayaishi, Y. Itikawa, Y. Itoh, J. Murakami, T. Nagata, T. Sasaki, B. Sonntag, A. Yagishita, and M. Yoshino, J. Phys. B 18, 225 (1985); see also ref. 18.
- 22) T. Hayaishi, T. Koizumi, T. Matsuo, T. Nagata, Y. Sato, H. Shibata, and A. Yagishita, Chem. Phys. 116, 151 (1985).

- 23) J. H. Scofield, Phys. Rev. 179, 9 (1969).
- 24) V. O. Kostroun, M. H. Chen, and B. Crasemann, Phys. Rev. A 3, 533 (1971).
- 25) M. O. Krause, J. Phys. Chem. Ref. Data 8, 307 (1979).
- J. J. Yeh and I. Lindau, At. Data Nucl. Data Tables
 32, 1 (1985).
- 27) P. Gerard, M. O. Krause, and T. A. Carlson, Z. Phys. D 2, 123 (1986).
- 28) I. Novak, J. M. Benson, A. Svensson, and A. W. Potts, Chem. Phys. Lett. 135, 471 (1987).
- 29) E. J. McGuire, Phys. Rev. A 9, 1840 (1974).
- 30) E. J. McGuire, Phys. Rev. A 5, 1052 (1972).