# 多価イオン照射による固体表面からの発光過程

# 量子・物質工学専攻 山田千樫研究室 阿部崇

# 概要

多価イオンという粒子の大きな特徴は、物質と相互作用するときに自身の持っている膨大なポテンシャルエネルギーを付与することによる反応性の豊かさである。このポテンシャルエネルギー付与により誘起される現象の観測から相互作用機構を解明する研究はこれまで盛んに行われてきている。しかしながら、未だ明確な解答というものは得られていない。本研究ではこれまで観測されたことのない、多価イオン衝突による有機薄膜からの発光を観測し、その相互作用機構に対して考察している。

### 1.はじめに

一般に2価以上の正負のイオンを多価イオンと呼ぶが、我々が研究対象としている多価イオンとは、20価~80価程度に電離したイオンである。このような高電離イオンは「それ自身が膨大なポテンシャルエネルギーを持つ」という点で、非常にユニークな粒子である。多価イオンの持つポテンシャルエネルギーはそのイオンを生成するためのイオン化エネルギーの総和として定義され、価数 q と共に急激に増加していく。図1にヨウ素多価イオンのイオン化エネルギーおよびポテンシャルエネルギーと価数との関係を示す。

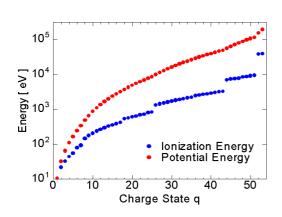


図 1.ヨウ素多価イオンのポテンシャルエネルギー

1 価のヨウ素イオンのポテンシャルエネルギーは 10eV 程度であるのに対して、裸のヨウ素イオン ( $I^{53+}$ )は 200keV にまで達する。多価イオンが固

体表面に接近していくと、膨大なポテンシャルエ ネルギーを表面の微小領域(~10 nm)に短時間(~ 10 fs) で注入する。その結果、高い二次粒子(電 子、イオン)放出率、ナノ領域における表面改質 などの特徴的な現象が生じる[1]。このような多価 イオン照射効果は入射粒子の運動量が重要なパラ メーターとなる 1 価イオンや中性粒子を照射した 場合のそれとは機構が質的に異なる。このような 多価イオンと固体表面の相互作用機構を解明する べく、これまで多くの研究が行われてきている。 それらは主に多価イオン照射効果による二次粒子 放出機構に対するものであり、具体的には二次電 子、正負の二次イオン、中性粒子や多価イオンが 中性化する過程で放出する X 線に対する種類の同 定や収量の評価である。また、多価イオン照射に よる固体表面の改質をラマン分光や SPM (Scanning Probe Microscope)による観察も行われ てきている。しかしながら、多価イオンと固体表 面相互作用機構に対する明確な解答というのは未 だ得られていない。また、多価イオン照射効果に よる固体表面の電子系励起による発光という容易 に想像しうる現象の観測例も未だにない。

そこで本研究では多価イオン照射による固体表面からの発光を観測し、多価イオン 固体表面相互作用機構に対して新たな知見を得ることを目的

としている。

## 2. 試料の製作

多価イオン照射の標的試料として、有機色素である bis-MSB を採用した。bis-MSB の化学名、示性式は下記の通りである。

化学名: p-bis(o-methylstyryl) benzene

示性式: CH3C6H4CH:CHC6H4CH:CHC6H4CH3

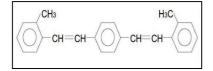


図 2 . bis-MSB

bis-MSB は工業的には有機色素レーザーや液体シンチレータなどに利用されており、トルエン中に 0.2~1.5%の濃度で溶解させた場合、平均発光波長 422nm , 量子収量 0.94 , 減衰時間 1.3ns という特性を示す[2]。bis-MSB を標的として採用したのは、発光波長が検出器の波長感度と一致することや量子収量が高いこと、さらには比較的蒸気圧が低く高真空実験が可能だからである。図3に bis -MSB 薄膜製作におけるセットアップの略図を示す。

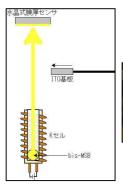




図4.標的試料. 右:bis-MSB on ITO 左:ITO

図3.薄膜の作製

bis-MSB を K-cell[3,4]と呼ばれるエフュージョンセルの中に入れ、熱輻射により過熱した。蒸気となり K-cell から放出された bis-MSB を上方に設置した水晶式膜厚センサにて蒸着レートを確認し、ITO (Indium Tin Oxide)基板へ bis-MSB の膜厚がおよそ 50 nm となるように蒸着した。ITO 基

板は透明であり、bis-MSB の発光波長領域の光を80%程度透過[5]させる。また、導電性が良いため基板にバイアスをかけることも可能である。

#### 3. bis-MSB の発光測定

#### 3.1 測定条件

Tokyo-EBIT[6]と呼ばれるイオン源を用いてヨウ素の多価イオンを生成し、20 価~52 価を標的へと照射した。ヨウ素の原子番号は53 番なので52 価のイオンは原子核の周りに電子を1つだけ持つので水素様イオンと呼ばれる。これらの多価イオンは3.5 kV および5.0 kV で加速させて照射したので、標的衝突時の多価イオンの運動エネルギーはイオンの価数をqとするとq×3.5 keV およびq×5.0 keV となる。また、照射イオンの強度は10000 cps 以下で測定した。

標的は bis-MSB を ITO 基板に真空蒸着させたものと、蒸着させていない裸の ITO 基板の 2 つとした。これは bis-MSB on ITO の測定データから ITO の測定データを差し引くことで、 bis-MSB からの発光とするためである。

#### 3.2 実験

図5にセットアップの概略図を示す。Tokyo-EBIT から引き出した多価イオンビームを穴あきMCP (Micro Channel Plate) 、1 mmのアパーチャーを経由して標的へと照射した。多価イオンが標的と衝突すると、標的の表面から多くの二次電子が真空中へと放出されるので、これを標的の正面に設置した穴あき MCPで検知した。MCPの出力パルス信号はアンプ、ディレイを経由してカウンターへと接続した。単一多価イオン衝突による二次電子放出イベントはほぼ100%検知できるので、測定中に何個の多価イオンを標的に照射したのかをカウンターで勘定することができる。一方、多価イオン衝突により標的の発光が期待されているので、標的からの発光は後方に設置した光電子増倍管(PMT: Photo Multiplier Tube)により検

出した。光電子増倍管からの出力パルス信号はアンプを経由して MCA (Multi-Channel Analyzer) という、いわゆる波高分析器へと接続し計数した。その際、二次電子の信号をゲートとして用いることで、多価イオン衝突イベント以外の不慮な信号の検出を極力避けるようにした。また、光電子増倍管は単一光子計数ができるようにビーム軸に沿って真空チェンバー内で動かせるような機構としている。

さらに、測定結果を考察する際の資料とするため、ビーム軸に対して 60 の位置に Si(Li)の半導体検出器を設置し、多価イオンが衝突の際に放出する X 線の収量を測定した。

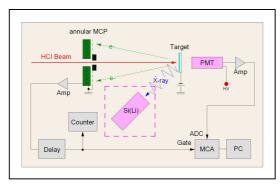


図5.発光測定のセットアップ

#### 3.3 結果

図6はヨウ素多価イオンの52価を3.5 kVで加速させ、照射したときに光電子増倍管から出力されるパルスの波高分布である。横軸にMCAのチャンネル番地、縦軸に各チャンネル番地での強度をとっている。図中の赤線は標的をbis-MSBを蒸着したITO基板としたときのデータであり、青線は蒸着していないITO基板ときのデータである。また、黒線はダークカウントを示している。図6より多価イオンをITO基板に照射したときより、bis-MSBを蒸着したITO基板に照射したときの方が大幅に強度が増大していることがわかる。このことから多価イオン衝突によりbis-MSBが発光していることが確認された。

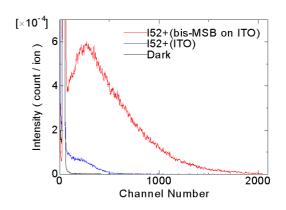


図6.パルス波高分布

そこで、単一光子計数法[7]により bis-MSB の 発光収量を評価した。図7に結果を示す。

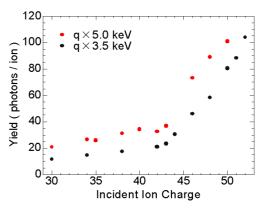


図7. bis-MSB の発光収量

図7の横軸は照射したイオンの価数をとり、縦軸に単一多価イオン衝突における bis-MSB の発光 収量をとっている。図中の赤いシンボルは多価イオンを 5.0 kV で加速し、衝突させたときのデータであり、黒いシンボルは 3.5 kV で加速させたときのデータである。また、発光収量は測定中に光電子増倍管で計数した光子の数を照射したイオンの総数で割り、その値を光電子増倍管の光電面の作る立体角で近似的に積分し、さらに量子効率で割ることで算出している。図7より多価イオンを 5.0 kV で加速させたときの方が 3.5 kV で加速させたときよりも発光収量が大きいことがわかる。これらの収量は照射イオンの価数の増大に伴っておよそ 10~100 程度の間で増大している。また、発光

収量は43価で変調はするものの照射イオンの価数に比例した振る舞いを見せている。照射イオンの運動エネルギーは価数  $q \times ($  加速電圧)の形で表され、価数に比例しているので、図7の横軸を運動エネルギーとして焼き直して発光収量をプロットすると、図8のようになる。

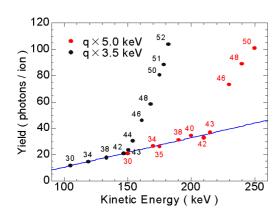


図8.発光収量の運動エネルギー依存性

図8中のシンボル脇の数字は照射イオンの価数 を示している。図8より、ヨウ素多価イオン30価 ~43 価照射による bis-MSB の発光収量は赤いシ ンボルも黒いシンボルの1つの直線に乗ることか ら運動エネルギーに強く依存していることがわか る。逆に言うと、43 価~52 価の多価イオン照射で の発光収量の際立った増大は運動エネルギーとは 異なったパラメーターに起因していると考えられ る。ヨウ素の43価イオンに注目すると、これはネ オン様イオンと呼ばれ、電子配置は[1s22s22p6]の 閉殻構造をしている。このような閉殻構造を境に した変調は電子殻構造に起因する物理現象により 起こっていると考えられる。そこでネオン様イオ ン(I43+)より高価数側の多価イオン照射で誘起さ れる特徴的な物理現象は、多価イオンが中性化す る過程起こる大きなエネルギーを持った X 線(5 keV)の放出や、Auger電子( 4 keV)の放出な どが上げられる。これらの二次粒子放出過程の略 図を図9に示す。43 価より高価数のイオン(I<sup>44+</sup> ~ I53+)は L 殻に電子の入ることのできる空席を持

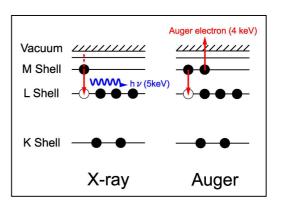


図9. 二次粒子放出過程の概略図

っている。このようなイオンが物質と相互作用して中性化する方法として2通り考えられている。1つはX線の輻射を伴う場合(図9:左)であり、もう1つは Auger 過程により内殻を埋める場合(図9:右)である。後者の場合真空中に4 keV程度のAuger電子を放出する。

ヨウ素多価イオンを bis-MSB を蒸着した ITO 基板に照射したときに放出する X 線のスペクトルを図 10 に示す。横軸に X 線のエネルギー、縦軸に強度をとっている。図 10 より水素様多価イオンである I<sup>52+</sup>照射時だけ 30~40 keV のエネルギー領域に Kx 線が観測されていることがわかる。Lx 線,Mx 線に対しては 52 価~44 価のイオン照射でそれぞれ観測されたが、照射イオンの価数の増大に伴って強度も増大している。

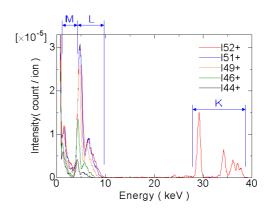
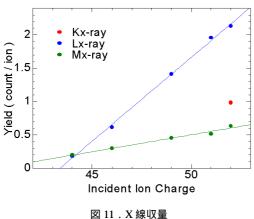


図 10. X 線スペクトル

そこで、単一多価イオン照射あたりの Kx 線,Lx 線,Mx 線の収量をそれぞれ見積もり図 11 に



示した。横軸に照射イオンの価数をとり、縦軸に 収量をとっている。図 11 より 52 価イオン照射時 の X 線収量に注目すると、Kx 線の収量はおよそ1 となっている。ヨウ素の52価イオンは水素様イオ ンなので K 殻に電子の入ることのできる空席を1 つ持っている。つまり、K 殻に空席を持つ多価イ オンが物質と相互作用して中性化する場合、ほぼ 100 %Kx 線の輻射を伴う過程で K 殻の空席を埋 める。一方、Lx線の収量はおよそ2となっている。 水素様イオンの場合、L 殻に空席を8つ持っている ので、中性化の過程でそのうち2つの空席を埋め た場合、残りの6つの空席は Auger 過程により埋 められる。図12にこの過程の概略図を示す。

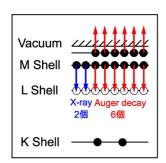


図 12.二次粒子放出の割合

このような関係はネオン様イオン(I43+)~ヘリ ウム様イオン(I<sup>51+</sup>)で考えると、放出される Lx 線とAuger電子との比はおよそ1:3となっており、 Auger 過程が支配的となっている。また、5 keV 程度の X線(Lx線)は水素原子や炭素原子に対す

る断面積が非常に小さいため (H:7×10-1 [barns/ atom], C: 4×10<sup>2</sup> [barns/atom]) 水素や酸素原 子から構成されている bis-MSB (C24H22)への寄 与はほとんど無いと考えられる。

以上のことから、ネオン様イオン(I43+)より高 価数の照射での bis-MSB の発光の際立った増大 (図8)は多価イオンが放出する高エネルギーの Auger 電子により bis-MSB の電子系が励起された ためであると考えられる。

## 4. bis-MSB の発光寿命

多価イオン衝突による有機薄膜からの発光を観 測する最大の利点は、パルス光源を装着した時間 分解蛍光光度計などにより既に測定されている物 性データと比較することで、多価イオン励起によ る発光機構の特異性を議論できるところにある。 ここでは実験室環境の都合から測定しやすい発光 寿命の測定を行った。

#### 4.1 実験

図 13 にセットアップの概略図を示す。多価イオ ン衝突により標的から放出された二次電子の信号 をスタートパルスとし、光電子増倍管からの信号 をストップパルスとして(3.2参照) TAC(Time to Amplitude Converter ) へと接続する。TAC の 出力は MCA へと接続し測定した。

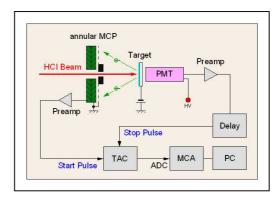


図 13.寿命測定のセットアップ

# 4.2 結果

図 14 はヨウ素多価イオンの 52 価( ヘリウム様 ) を 3.5 kV で加速させ照射したときの TAC からの

パスル波高分布である。横軸に時間、縦軸に強度 をとっている。横軸の時間は0がスタートパルス が入力された時間である。また、分布のピークの 位置は図13中のディレイにより任意に調整できる。 図14より、分布が右側に長く裾を引いていること がわかる。bis-MSB の蛍光寿命は一般的に数ナノ 秒程度であることが知られているので、図14に示 されているような長い寿命成分の出現は特異な現 象である。長寿命成分の出現が多価イオン励起に よる独特のものであるとすれば、多価イオンが衝 突の際に bis-MSB から局所的 (~10nm) に電子 を奪い取り、bis-MSB に生成されたホールが周り の電子と再結合する過程により寿命が長くなって いるのではないかと考えられるが、現在この現象 を支持するにあたる実験データはないので、結局 のところは不明である。

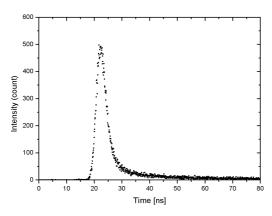


図 14.bis-MSB の発光寿命

## 5.まとめ

本研究では、これまで観測されたことのない固体表面の電子系励起による発光を観測することができた。これにより単一多価イオン(I<sup>20+</sup>~I<sup>52+</sup>) 照射で bis-MSB はおよそ 10~100 個の光子を放出することがわかった。さらに、bis-MSB の発光収量は照射イオンの電子殻構造に起因するような価数依存性があることがわかった。多価イオン衝突により固体表面から放出される二次電子や二次イオンに対する研究ではそれらの収量は価数のベキ

乗に比例することが知られているので、図7のような振る舞いの観測は新しいものである。また、多価イオン励起による bis-MSB の発光寿命にも長寿命成分が出現するなど、固体表面からの発光の観測は斬新であり、多価イオン 固体表面相互作用機構を解釈する上で有意義な測定であると言える。

# 参考文献

- [1] 加藤太治,大谷俊介 日本物理学会誌 Vol. 57, No 12, 890 (2002)
- [2] 石川寛昭,「最新液体シンチレーション測定法」, 南山堂(1992)
- [3] M. Knudsen, Ann. Phys. 28, 75 (1908)
- [4] M. Knudsen, Ann. Phys. 29, 179 (1909)
- [5] ITO 仕様書, フルウチ化学株式会社
- [6] N.Nakamura, H.Shimizu and S.Ohtani, J.Mass Spectrom. Soc. Jpn. Vol. 49, No.229 (2001)
- [7] 木下一彦, 御橋廣眞, 「蛍光測定 生物科学への応用」,学会出版センター (1983)