## 科学研究費助成事業

研究成果報告書



平成 27 年 5 月 25 日現在

機関番号: 1 1 3 0 1
研究種目: 挑戦的萌芽研究
研究期間: 2013~2014
課題番号: 2 5 6 2 0 0 0 7
研究課題名(和文)クラスターイオンの質量選択光解離画像観測法の開発と解離反応動力学の解明
研究課題名(英文)Development of photofragment imaging technique of mass-selected cluster ions for the study of dissociation dynamicss
研究代表者
美齊津 文典(Misaizu, Fuminori)
東北大学・理学(系)研究科(研究院)・教授
研究者番号:20219611
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,100,000円

研究成果の概要(和文):本計画では、ナノ材料の微視的モデルとして重要なクラスターのイオンについて、光解離反応で生成したイオンの並進速度・放出角度分布を、イメージング検出器を使って観測する手法の開発を行った。さらに、マグネシウム-アルゴン、マグネシウム-フッ化メチルの各気相錯体の一価イオンに関して紫外解離反応の動力学を明らかにすることができた。これらの系ではともにマグネシウム一価イオンの価電子励起状態に基づく励起状態からの速い解離が起こっていることが示された。さらに前者では。原子間の結合エネルギーを精度よく決定することに成功した。

研究成果の概要(英文): In this study, we have developed a technique of obtaining images of velocity and angular distributions of photofragment ions from cluster ions, which are important as microscopic models of nanomaterials. We have applied this technique to unveil ultraviolet photodissociation dynamics of gas-phase complex monocations of magnesium-argon and magnesium-fluoromethane. We found that both complexes exhibit fast dissociation just after electronic excitation which is localized on the magnesium monocation. In addition, we have determined a ground-state binding energy for the Mg-Ar complex from this measurement.

研究分野: 化学

キーワード: クラスター 光解離反応 質量分析 画像観測 装置開発研究 電子励起状態 結合エネルギー

## 1.研究開始当初の背景

化学反応動力学の研究は、エネルギー的側 面と時間発展的側面の二つが進められてい る。特にエネルギー的には、光解離反応で生 成した化学種の放出角度分布と並進速度分 布を同時観測できる画像観測法が開発され た。さらに、この手法はイオン光学技術の改 良によって精度の高い観測法として完成さ れた。一方、申請者らは以前からクラスター イオンの光解離分光・反応に関して、飛行時 間質量分析計を用いて研究してきた。特に、 光解離反応生成イオンの並進エネルギーや 放出角度分布が飛行時間分析計で実験的に 得られ、興味深い知見を得ることができた。 しかしながら、三次元的に放出される生成イ オンを一次元情報として得るために、濃度の 小さい気相クラスターでは信頼性の低いデ ータしか得られなかった。そこで、クラスタ ーイオンにおいて必要な、複数の質量分析技 術と画像観測法とを組み合わせた手法の開 発を着想し、本研究申請に至った。

## 2.研究の目的

本研究では、クラスターイオンの光解離反 応で生成したイオンの並進速度・放出角度分 布を、イメージング検出器を使って観測する 手法の開発を行い、種々のイオンに関して解 離の動力学を明らかにすることを目的とする。

本計画で開発する装置は、クラスターイオ ンと生成物イオンの双方の質量を特定するた めに、複数の反射電極を持つ飛行時間質量分 析計と、画像観測装置を効率よく組合わせる という特長を持つ。この装置は、イオンの速 度毎に高分解能の画像として取得するための 速度写像画像(velocity map imaging)条件を達 成することができる。これによって、レーザ ー光解離反応で生成したイオンの放出角度分 布と並進速度分布の双方を画像として一気 に取得することができ、光解離反応機構の理 解を深めていくことを目指す。研究対象とし ては、溶液や錯体、環境化学などと関連が深 い金属原子を含む気相錯体イオンへの適用を 進める。

## 3.研究の方法

大きく分けて、研究は、

(1)現有のV字反射型飛行時間質量分析計を用いた、気相マグネシウム原子-分子錯体イオンの紫外光解離過程の画像観測、および
(2)新たに着想した飛行時間質量分析計の設計・製作、現有装置への組込、校正実験、及び新たな気相錯体イオンに関する実験に分けられる。

このうち、(1)に関しては、 (1)- マグネシウム-アルゴン錯体イオン Mg<sup>+</sup>-Arの紫外光解離

(1)- マグネシウム-フッ化メチル錯体イオンMg<sup>+</sup>-FCH<sub>3</sub>の紫外光解離

の2種類の系に関する実験と解析を行った。

実験装置は次のようなものである(図1参照)。 パルスバルプから噴出させたArまたはフッ化 メチルを含むArガスとMgロッドにレーザー 光(532 nm)を集光して蒸発させたMg<sup>+</sup>を相互 作用させ、MgAr<sup>+</sup>, Mg(FCH3)<sup>+</sup>クラスターイ オンを生成した。これらのイオンを Wiley-McLaren型の加速電極にパルス電場を 印加して加速し、1:1のクラスターイオン MgAr<sup>+</sup>, MgFCH3<sup>+</sup>を質量選別して解離用の紫 外レーザー光(266 nm)を照射した。リフレク トロンの反射後に位置敏感検出器を設置し、 解離イオンの到達時刻に合わせてゲートをか けてその投影画像を得た。この二次元画像を BASEX プログラムで三次元断層像に変換し て解析を行った。



図 1.V 字反射型飛行時間質量分析計を用い た光解離画像観測装置の概略図。

一方、(2)に関しては、以下の手順で開発を 進めた。

(2)- 複数の反射領域を持つ新たな飛行時間 質量分析計の設計・製作

設計する飛行時間質量分析計は以下のよう な動作をするものである(図2参照)。

反応物を含むクラスターイオンビームを、 第一反射電極群で180度反射させて、レンズ効 果で空間の一点(解離レーザー照射点)に集束 させる。

目的とする反応物クラスターイオンの到 達時間に同期させて紫外解離レーザーを照射 する。

光解離で生成したイオンを第二反射電極 群で再び180度反射させる。

もとのイオンビームと同じ方向の下流に 設置した蛍光スクリーン付検出器で観測する。 このとき、検出器を生成物イオンの到達時間 に合わせてパルス的に作動させて、そのイオ ンのみの画像を検出する。



図 2. 質量分離イオン光解離画像検出の概略 図。左から反応物クラスターイオンが入射し、 最終的に右端の検出器 D に到達する。G は接 地、下側に電極 A, C に印加する電圧を示した。

とのイオンの反射では、イオンをうま く通過させて反射するために、片方の電極の みに電場が印加されるようにパルス電場を印 加する必要がある。そのためのパルス電源の 部品を購入して製作後、使用する予定である。 またこの設計では、荷電粒子軌道計算プログ ラムSIMIONを使用して、電極の位置と電場を 決定する。特に以下の二点に注意する。(a)光 解離点における反応物イオンの空間的集束, および、(b)検出器におけるvelocity map imaging条件(同じ解離条件で生じた生成物イ オンの収束条件)を満たすこと。この条件を満 たす設計完了後、製作を進める。

(2)- 現有の真空装置と新たな飛行時間 質量分析計との連結 分析計の完成後、現有 の飛行時間質量分析用真空装置と画像観測 装置との連結と、製作した分析計の組込を行 う。この際、各イオン光学系とビーム軸の軸 調整を慎重に進める。

(2)- 放出角度分布・並進速度分布の知ら れている系での校正実験 装置を組み込ん だ後、動力学実験データの報告されているイ オン系に対して実験し、本装置の性能試験と、 並進速度分布の校正実験を進める。具体的に 適用する系としては、Ar<sub>3</sub><sup>+</sup>, MgAr<sup>+</sup>である。前 者のアルゴン3量体イオンの生成のために、 電子衝撃イオン源を新たに製作する。

(2)- 新たな系での光解離画像観測実験 の実施 新たに製作した電子衝撃イオン源 を利用することも視野に入れて、新たな系で の実験を進める。候補系としては、二酸化炭 素2量体イオン(CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub><sup>+</sup>、カルシウム原子-分子 錯体イオンなどである。 4.研究成果

(1)- マグネシウム-アルゴン錯体イオン Mg<sup>+</sup>-Arの紫外光解離

図3に親イオンMg<sup>+</sup>Arおよび解離イオン Mg<sup>+</sup>の画像を示す。このとき、解離光は直線 偏光で、偏光方向が分子線に対して垂直また は水平である。解離光の変更方向が垂直の場 合に、光解離イオンMg<sup>+</sup>が、ほぼリング状の 投影像として上下に観測された。解離角度分 布が上下に偏在していることは、解離レーザ ーの偏光方向の記憶を解離イオンMg<sup>+</sup>が保持 していることを意味している。すなわち、こ の光解離が分子の回転周期より充分に速く起 こることを示している。この画像をもとに、 p-BASEXで実際の角度分布を表す球面断層像 に再構築した像を図3(d)に示す。また、異方性 パラメーターβの平均値として 1.03±0.05 を 得た。 $\beta$ パラメーターは(1)式で表される異方 性の度合いを表すパラメーターである (-1  $\beta = 2)_{\circ}$ 

$$I(\theta) = (4\pi)^{-1} \left[ 1 + \beta P_2(\cos \theta) \right]$$
(1)

ここで $\theta$ は分子線と解離レーザーの偏光方向 との間の角度である。今回得られた $\beta$ の値は、 完全な平行遷移( $\beta = 2$ )よりも小さいが、ある 程度平行遷移に近い異方性を示しており、上 述の速い解離に対応する。これを図 4 に示す MgAr<sup>+</sup>のポテンシャルエネルギー図で説明す る。実験では Mg<sup>+</sup>(3pz 3s)遷移と相関する Mg Ar<sup>+</sup>( $^{2}\Sigma^{+}$ ) MgAr<sup>+</sup>( $^{2}\Sigma^{+}$ )の遷移を観測したこ





(b) fragment Mg<sup>+</sup> (EO)

(c) fragment Mg<sup>+</sup> (*E* ‡ ) (d) reconstructed image





図3.(a) 親イオン Mg<sup>+</sup>Ar の画像、(b) 解離イ オン Mg<sup>+</sup>の画像[解離光偏光方向 *E* とイオンビ ーム方向 *Z* が平行(*E* が紙面に垂直)]。(c) 解離 イオン Mg<sup>+</sup>の画像[*E* と *Z* が垂直(*E* が紙面鉛直 方向)]。(d) 画像(c)を p-BASEX で断層像とし て再構築したもの。

とになる。この遷移では、遷移モーメントベ クトルと結合軸が平行となるため、励起後の 解離が充分に速ければ、解離光の偏光方向に 解離イオンが多く分布すると予想される。こ れによって、図3の結果を説明することがで きる。



図 4 時間異存密度汎関数法に基づいた量子化 学計算 TD-B3LYP/aug-cc-pVTZ によって得ら れた、気相錯体イオン  $Mg^+Ar$ の基底状態およ び励起状態のポテンシャルエネルギー曲線。 励起過程が灰色の矢印に相当する。解離イオ ン  $Mg^+$ の状態も示す。 $E_t$ :解離種の全並進エ ネルギー、 $D_0$ ":基底状態の結合エネルギー。

さらに、図4から、基底状態の結合エネル ギー $D_0$ "は、励起エネルギーhv,解離における 余剰エネルギー(解離種の全並進エネルギー)  $E_t$ ,解離極限での $Mg^+$  + Arの基底状態と励起 状態のエネルギー差 $E({}^2P \leftarrow {}^2S)$ を用いて、以下 のように表せる。

 $D_0''=hv-E_t-E(^2P_{3/2}\leftarrow 2S)$  (2)  $E_t$ は解離によって全て並進エネルギーに転換 するため、解離イオンの速度分布から見積も ることができる。結果として、 $Mg^+$ の最確速 度が633±30 ms<sup>-1</sup> と見積もられ、 $E_t=640\pm 80$ cm<sup>-1</sup> が得られた。従って $D_0''=1180\pm 80$  cm<sup>-1</sup> という値が得られた。この結果は、従来の実 験値や理論値をほぼ再現した値となっている。 これによって、本手法の有効性が確かめられ た。

(1)- マグネシウム-フッ化メチル錯体イオンMg<sup>+</sup>-FCH<sub>3</sub>の紫外光解離

図1と同様の装置を用いて、Mg<sup>+</sup>-FCH<sub>3</sub>に対 してNd:YAGレーザーの第四高調波 266nmを 照射しての得られる光解離イオンMgF<sup>+</sup>の観 測を行った。図5に得られた解離イオンの画像 を示す。得られた画像はかなり不鮮明となる が、Mg<sup>+</sup>Arの場合と同様に、解離の偏光方向 にMgF<sup>+</sup>が分布していることが明らかとなっ た。この結果は、図6に示した錯体イオンの構 造と遷移双極子モーメント、解離光偏光方向 (電気ベクトルの方向)、および解離イオンの飛



図 5. Mg<sup>+</sup>-FCH<sub>3</sub> の紫外光解離で得られた MgF<sup>+</sup>解離イオンの観測画像。(a) 解離光偏光 方向 *E* とイオンビーム方向 *Z* が平行(*E* が紙面 に垂直)の場合。(b) *E* と *Z* が垂直(*E* が紙面鉛 直方向)の場合。(c) 画像(b)を p-BASEX で断層 像として再構築したもの。



図 6.気相錯体イオン  $Mg^+FCH_3$ における本実 験での遷移双極子モーメントベクトル $\mu$  解離 レーザー光偏光方向 E,  $MgF^+$ イオン解離方向 のベクトル関係を示す。

散方向の模式図から理解できる。すなわち、 この錯体はMg-F-Cが直線型のC3v対称性を持 ち、266nmでの励起は、Mg<sup>+2</sup>P  $\leftarrow$  <sup>2</sup>Sに対応し た2<sup>2</sup>A<sub>1</sub>  $\leftarrow$  1<sup>2</sup>A<sub>1</sub>遷移を引き起こし、その遷移双 極子モーメントベクトル $\mu$ はMg-F結合軸方向 となる。したがって、励起確率が最大となる、  $\mu // E$ の条件では、錯体イオンはビーム方向Z に対して、図6のような配向をとる。このとき、 MgF<sup>+</sup>解離イオンの飛散方向はEと平行になる。

さらに、この光解離過程に関して、解離す るF-C結合間距離を関数としたポテンシャル 曲線を、時間異存密度汎関数法による量子科 学計算TD-B3LYP/aug-cc-pVTZによって求め た。その結果、この解離は光励起後の速い前 期解離によるものと理解された。

(2)- 複数の反射領域を持つ新たな飛行時間 質量分析計の設計・製作

(2)- 現有の真空装置と新たな飛行時間質量 分析計との連結

3.研究の方法の項で示した、二段の直線 反射型飛行時間質量分析計を含む新たな画像 観測装置を構想した。その分析部分の完成後、 現有の飛行時間質量分析用真空装置と画像観 測装置との連結と、製作した分析計の組込を 行った。完成した装置の概略図は図7のような ものである。



図 7. 直線反射型飛行時間質量分析計を用いた新たな光解離画像観測装置の概略図。

(2)- 放出角度分布・並進速度分布の知られている系での校正実験

図 7 の装置を用いて、MgAr<sup>+</sup>によって、反 射条件の確認と光解離画像の確認を行った。 (1)- を再現する結果が得られたが、画像の大 きさは反射電位に敏感に依存することが明ら かとなり、その校正を実施した。また、電子 衝撃イオン源も製作して、Ar<sub>3</sub><sup>+</sup>の観測も行っ た。

(2)- 新たな系での光解離画像観測実験の実施

二酸化炭素 2 量体イオン $(CO_2)_2^+$ に対して、 直線偏光の色素レーザー光(波長 647nm)を照 射して、得られる解離イオン  $CO_2^+$ の画像を観 測した。この気相 2 量体イオンの幾何構造と 励起に対応した遷移双極子モーメントを量子 化学計算から求めて、得られた画像を説明す ることに成功した。

5.主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計 9 件)

K. Okutsu, K. Ohshimo, H. Hoshino, K. Koyasu, and F. Misaizu,

"Photofragment imaging from mass-selected ions using a reflectron mass spectrometer II. Formation mechanism of MgF<sup>+</sup> in photodissociation of Mg<sup>+</sup>-FCH<sub>3</sub> complex," *Chem. Phys. Lett.* **630**, 57-61 (2015). DOI: 10.1016/j.cplett.2015.04.023 H. Hoshino, Y. Yamakita, K. Okutsu, Y.

Suzuki, M. Saito, K. Koyasu, K.Ohshimo, and F.Misaizu,

"Photofragment imaging from mass-selected ions using a reflectron mass spectrometer I. Development of an apparatus and application to Mg<sup>+</sup>-Ar complex,"

Chem. Phys. Lett., in press.

DOI: 10.1016/j.cplett.2015.04.033

K. Ohshimo, S. Azuma, T. Komukai, R. Moriyama, and <u>F. Misaizu</u>,

"Structures and CO-Adsorption Reactivities of Nickel Oxide Cluster Cations Studied by Ion Mobility Mass Spectrometry,"

J. Phys. Chem. C., in press.

DOI: 10.1021/jp5115674

K. Ohshimo, T. Komukai, T. Takahashi, N. Norimasa, J. W. J. Wu, R. Moriyama, K. Koyasu, and <u>F. Misaizu</u>,

"Application of Ion Mobility-Mass Spectrometry to the Study of Ionic Clusters: Investigation of Cluster Ions with Stable Sizes and Compositions," *Mass Spectrom.* **3**, S0043 (2014). (7 pages)

DOI: 10.5702/massspectrometry.S0043

K.Ohshimo, T. Takahashi, R. Moriyama, and <u>F.</u> <u>Misaizu</u>,

"Compact Non-Rock-Salt Structures in Sodium Fluoride Cluster Ions at Specific Sizes Revealed by Ion Mobility Mass Spectrometry, "

*J. Phys. Chem. A* **118** (43), 9970-9975 (2014). DOI: 10.1021/jp5061396

NOL 1: TR

K.Ohshimo, T. Komukai, R. Moriyama, and <u>F.</u> <u>Misaizu</u>,

"Isomer Separation of Iron Oxide Cluster Cations by Ion Mobility Mass Spectrometry,"

*J. Phys. Chem. A* **118** (22), 3899-3905 (2014). DOI: 10.1021/jp5015687

K. Ota, K. Koyasu, K. Ohshimo, and <u>F. Misaizu</u>,

"Structures of cobalt oxide cluster cations studied by ion mobility mass spectrometry."

Chem. Phys. Lett. 588, 63-67 (2013).

DOI: 10.1016/j.cplett.2013.10.030

K. Koyasu, K. Komatsu, and <u>F. Misaizu</u>, "Structural transition of zinc oxide cluster cations: Smallest tube like structure at  $(ZnO)_6^+$ ,"

J. Chem. Phys. 139, 164308 (2013). (6 pages)

DOI: 10.1063/1.4826465

R. Moriyama, T. Ohtaki, J. Hosoya, K. Koyasu, and <u>F. Misaizu</u>,

"Isomer-separated photodissociation of large sized silicon and carbon cluster ions: Drift tube experiment combined with a tandem reflectron mass spectrometer for  $Si_{24}^{+}$ -  $Si_{27}^{+}$  and  $C_{32}^{+}$ -  $C_{38}^{+}$ ," *European Phys. J. D* **67**, 13 (2013). (4 pages)

DOI: 10.1140/epjd/e2012-30535-0

[学会発表](計 9 件)

藤本圭太、山﨑謙一郎、奥津賢一、中野元 善、大下慶次郎、<u>美齊津文典</u>

直線二段反射型質量分析計を用いた(CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub><sup>+</sup>の 光解離画像観測

日本化学会第 95 春季年会 2015 年 3 月 27 日 日本大学(千葉県船橋市) (口頭) 2H2-36

山崎謙一郎、奥津賢一、大下慶次郎、<u>美齊</u> <u>津文典</u>

直線二段反射型質量分析計を用いた Mg<sup>+</sup>Ar 錯 体イオンの光解離画像観測

第8回分子科学討論会2013 2014年9月21 名称: 日 広島大学(広島県東広島市) (ポスター) 発明者: 権利者: 1P009 種類: K. Okutsu, K. Yamazaki, K. Ohshimo, and F. 番号: Misaizu, Photofragment-ion imaging from mass-selected cluster ions using a linear-type tandem reflectron 17th International Symposium on Small Particles and Inorganic Clusters, September 9, 2014, 九 州大学(福岡県福岡市) (Poster) A14 名称: K. Okutsu, K. Yamazaki, K. Ohshimo, and F. 発明者: Misaizu. 権利者: Development of a photofragment ion imaging 種類: apparatus using a linear-type tandem reflectron 番号: 第30回化学反応討論会 2014年6月4日 イ ーグレ姫路(兵庫県姫路市) 1P23 (ポスタ -) 奥津賢一、山崎謙一郎、大下慶次郎、美齊 津文典 [その他] 直線二段反射型質量分析計を用いたクラスタ ーイオンの光解離画像観測装置の開発 日本化学会第 94 春季年会 2014 年 3 月 28 日 名古屋大学(愛知県名古屋市) 2D4-29 (口 頭) 山崎謙一郎、奥津賢一、大下慶次郎、美齊 津文典 反射型質量分析計による気相錯体イオン Mg<sup>+</sup>ICH<sub>3</sub>の光解離画像観測 日本化学会第 94 春季年会 2014 年 3 月 28 日 名古屋大学(愛知県名古屋市) 2D4-28 (口 頭) 奥津賢一、大下慶次郎、美齊津文典 反射型飛行時間質量分析計を用いた Mg<sup>+</sup>FCH<sub>3</sub> の紫外光解離イオン画像観測 6 専攻合同シンポジウム 2014 年 2 月 20 日 東北大学(宮城県仙台市) P01 (ポスター) K. Yamazaki, K. Okutsu, K. Ohshimo, and F. Misaizu. Photodissociation of Mg<sup>+</sup>ICH3 complex ions observed by using a reflectron mass spectrometer with an imaging detector 平成 25 年度化学系学協会東北大会及び日本 化学会東北支部 70 周年記念国際会議 2013 年9月28日 東北大学(宮城県仙台市) (ポス ター) K. Okutsu, H. Hoshino, K. Koyasu, and F. Misaizu, Fragment ion imaging from of Mg<sup>+</sup>FCH<sub>3</sub> complex ultraviolet gas-phase with photodissociation 第29回化学反応討論会 2013年6月5日 東 北大学(宮城県仙台市) 1P23 (ポスター) 〔図書〕(計 件) 〔産業財産権〕 出願状況(計 件)

出願年月日: 国内外の別: 取得状況(計 件) 出願年月日: 取得年月日: 国内外の別: ホームページ等 6.研究組織 (1)研究代表者 美齊津 文典(MISAIZU FUMINORI) 東北大学・大学院理学研究科・教授 研究者番号:20219611 (2)研究分担者 ( ) 研究者番号: (3)連携研究者 ( ) 研究者番号: