((株)コンポン研¹・東大院理²・豊田工大³) ○間嶋拓也¹, 登野健介², 寺嵜亨³, 近藤保³

【序】

開殼 3d 軌道を持つ遷移金属の中でも、Cr 原子は 3d、4s 殼の半分が満たされており、最も高いスピン状態(S=3)を持つ。Cr が2量体を形成するときは、高スピン同士が反強磁性的に結合して一重項状態を形成する。またその結合長が 1.68 Åと、結晶(bcc)での最近接距離 2.50 Åに比べて非常に短い結合をつくることが知られている。したがって3量体以上の構造として、この2量体を単位として成長する特徴的なクラスター構造が考えられる。

本研究では、このような特徴を持つ Cr のクラスター正イオンについて、その幾何構造と電子構造に関する知見を得るため、可視光領域の1光子吸収に伴う光解離断面積の測定を行った。解離光のエネルギーがクラスターの解離エネルギーよりも十分に高い領域においては、この解離断面積が光吸収断面積に対応するものとなる。今回の測定では、光解離過程の解離光エネルギー依存性を求め、その機構を考察した。

【実験方法と結果】

レーザー蒸発法によって Cr クラスター正イオンを作り、飛行時間(TOF)法によってそのサイズを選別し、レーザー光を照射した。リフレクトロン型の TOF 質量分析計を用いて、光解離によって生成したイオンと未反応の親イオンを検出し、それらの強度比から相対光解離収率を求めた。またその値から光解離断面積を導出した。図 1 に、 Cr_3 ⁺から生成する Cr⁺、 Cr_2 ⁺の光解離収率の解離光エネルギー依存性をそれぞれ示す。1.9-2.1 eV の光エネルギー領域では、Cr⁺、 Cr_2 ⁺が同程度の分岐比で生成されているが、2.2 eV を超えると Cr_2 ⁺ の生成が優勢になるという結果を得た。

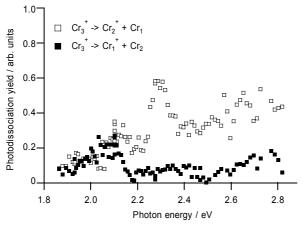
【考察】

 Cr_3 の解離過程は、主として以下の3つが考えられる. すなわち、

- \bigcirc $\operatorname{Cr}_{3}^{+} \to \operatorname{Cr} + \operatorname{Cr}_{2}^{+},$
- \bigcirc Cr₃⁺ \rightarrow Cr⁺ + 2 Cr

解離過程③には 3.3 eV が必要なので^[2],この光エネルギー領域では過程③は進行しない. したがって,光解離は単原子と 2 量体への 2 体分裂であり,そのどちらが電荷を持つかで解離過程①か②かが決まる. 一方,励起状態種 Cr (5S) あるいは Cr^+ (6D) を生成するためには,余剰エネルギーとしてそれぞれ 0.94 eV, 1.48 eV が必要となる. 過程①,②の解離しきいエネルギー 1.88 eV, 2.01 eV^[2]の値と合わせて考えると,このエネルギー領域では,基底状態にある Cr (7S), Cr^+ (6S) の生成のみが許される.

一方,2量体成長モデルを採用して Cr_3^+ の構造を推定できる(図 2 参照). すなわち,強く結合した反強磁性的な Cr_2 (2 つのサイト B に Cr が配置)に高スピン状態の Cr (サイト A に配置)が付着した構造である(全スピン S=5/2). このような構造を持つ Cr_3^+ が解離すると仮定すると,以下に示すような 2 つの解離過程が考えられる.



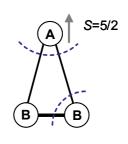


図1. 光解離収率の解離光エネルギー依存性.

図2. Cr₃+の構造モデル.

- (i) (A + BB)形解離: 光励起によって, Cr_3 +が高スピン状態にある Cr(サイト A)と,反強磁性状態にある Cr_2 (サイト BB)とに解離する.このとき,過程①,②に対応する解離エネルギーは, Cr_3 +の原子化エネルギーから,それぞれ中性 2 量体 Cr_2 (S=0)および 2 量体イオン Cr_2 +(S=1/2)の結合エネルギーを差し引いた値になる.ここで, Cr_2 (S=0) と Cr_2 +(S=1/2)の結合エネルギーの差は 0.2 eV とされており $^{(1)}$ 、過程①,②のエネルギー差は小さいと考えられる.したがって,エネルギー的には両方の過程が起こりうる.
- (ii) (B + AB)形解離: 長い結合長を持つ Cr_2 は一般に言って強磁性状態が安定であると考えられる. 実際に強磁性的なものでは中性、イオン共に、2.7 Å以上の長い結合長で安定であると報告されている $^{[1]}$. そこで、生成される 2 量体は強磁性状態であるとして全スピンの保存を考えると、生成可能な 2 量体は Cr_2^+ (S = 11/2) もしくは Cr_2 (S = 5) となる. 両者を比較すると、イオンの方が約 1 eV 安定であるので $^{[1]}$ 、過程②が優勢になるものと予想される.

A-B 間の結合長は B-B 間の結合長に比べて非常に長いことから、結合エネルギーが小さく、より低い光エネルギーによっても切断されると考えられる.この点を考慮すると、1.9-2.1 eV の領域では(A+BB)形解離が主となる一方、約 2.2 eV を超えると(B+AB)形解離が優勢になる.

この機構に基づけば、生成される Cr_2^+ のスピン状態が励起エネルギーに依存して異なることになる。すなわちこれは、異なるスピン状態の Cr_2^+ を選択的に得ることができる可能性を示唆している。

- [1] N. Desmarais, F. A. Reuse and S. N. Khanna, J. Chem. Phys. 112 (2000) 5576.
- [2] C. -X. Su and P. B. Armentrout, J. Chem. Phys. **99** (1993) 6506.

^{*}本研究は(株)コンポン研究所の研究プロジェクトの一環として行われた。