2P163

入射光子エネルギー30-40eV における $O_2 \sigma(\gamma, 2\gamma)$ 実験

(東工大院化学)〇宮城晴英,小田切丈,村田誠,福澤宏宣,北島昌史,河内宣之

【序】多電子励起分子は1電子平均場近似とBorn-Oppenheimer 近似が共に成立しにくく、 複雑な崩壊過程を有する、物理的に興味深い系である。本研究室では、分子の光励起により 生ずる中性解離フラグメントからのけい光放出断面積を入射光子エネルギーの関数として測 定することにより、その分子の2電子励起状態を研究している[1]。しかし、けい光を放出す る中性解離フラグメント生成を伴う解離性直接イオン化の閾値以上では、その大きな寄与の 為に、多電子励起状態に起因する構造が隠されてしまう。そこで我々は、それらの解離性直 接イオン化の閾値以上のエネルギー領域における多電子励起分子の研究方法として(20) 法を開発した[2]。これは分子の光励起によって生ずる2つの中性解離フラグメントそれぞれ からの2つのけい光光子を同時計数する方法であり、本研究室ではすでにこの(20)

今回の研究では(,2)法を O₂ に適用し、次の反応過程(1)に対する真空紫外域 2 光子放出の 2 重微分断面積 d² 2/d id jを、入射光子エネルギー(30-40eV)の関数として測定した。

$$O_2 + h O_2^{**}(超励起状態)$$

 $O^* + O^{*'}$
 $O + O' + h ' + h "$
反応過程(1)

また、従来法によって解離 O 原子からの真空紫外域けい光放出 1 重微分断面積 d 1/d i の測 定も行った。

【実験】実験は高エネルギー加速器研究機構物質構造科学研究所放射光科学研究施設 BL20A にて行った。O2の光励起に起因する2光子放出の2重微分断面積 d² 2/d id j、及びけい 光放出1重微分断面積 d i/d iは、共に図1に示した実験装置を用いて測定した。放射光を ガスセルに導入することによりO2を励起し、LiF 窓とマイクロチャネルプレート(MCP)から 構成される光子検出器(filter range: 105 - 165nm)を用いて、O 原子からの真空紫外域けい 光光子を検出する。入射光子エネルギーを掃引しながら一方の光子検出器でけい光光子を計 数することにより、断面積 d i/d iを入射光子エネルギーの関数として得た。入射光子エネ ルギーを固定し、両方の光子検出器を用いて同時計数測定を行うことにより、その入射光子 エネルギーに対する断面積 d² 2/d id jを得た。これを様々な入射光子エネルギーに対して 繰り返すことにより、その断面積を入射光子エネルギーの関数として得た。

【結果と考察】図 1(a)に断面積 d² 2/d id jを、図 1(b)に断面積 d i/d iをそれぞれ入射 光子エネルギーの関数として示す。図 1(a)中の縦線は[5,6]より求めた過程(1)の解離極限を、 縦の破線は $O_2^{2+}(X^1_{g^+},\nu=0)$ のエネルギー[7]を示す。d² 2/d id j曲線には 36eV 付近に O2 の励起状態に起因するピークが出現するが、従来法で測定した d i/d i曲線においてはこの ピークは現れていない。36eV ピークの起源となる励起状態は、O2の 2 重イオン化連続状態 に埋もれた特異な状態である。

それでは、この特異な O₂ の励起状態を考察しよう。しかしながら、このエネルギー領域で の O₂ 超励起状態に関する研究は皆無である。そこで、d² $_2$ /d $_i$ d $_j$ 曲線を、図 1(c)に示し た O₂ の閾光電子スペクトル[8]と比較しよう。図 1(a)の 36eV ピークの起源となる O₂の励起 状態は、図 1(c)の 39eV 付近に位置する O₂+イオン状態(4 $_g$, 2 $_g$)に電子が1つ束縛された 状態と考えられる。



図1 O₂の光励起に起因する2 光子放出 の2 重微分断面積 d² 2/d id j、及びけ い光放出1 重微分断面積 d 1/d i 測定に 用いた実験装置。

図 2 O₂の光励起に起因する 2 光子放出 の 2 重微分断面積 d² 2/d id j(a)、けい 光放出 1 重微分断面積 d 1/d i(b)と入 射光子エネルギーの関係。O₂の闘光電子 スペクトル[8]も示す(c)。(a)中の縦線は [5,6]より求めた反応過程(1)の解離極限 を、縦の破線はO₂²⁺(X¹ g⁺,ν=0)のエネル ギー[7]を示す。なお、(a),(b)とも入射光 子のバンド幅は 0.13nm である(入射光子 エネルギー35eV で 130meV のエネルギ ー幅を与える)。一方、(c)のエネルギー分 解能は E/ E~500 である(35eV におい て 70meV のエネルギー幅を与える)。

References :

[1] M. Kato et al., J. Phys. B 35, 4383 (2002), ibid. 36, 3541 (2003), ibid. 37, 3127 (2004)

- [2] T. Odagiri et al., J. Phys. B 37, 3909 (2004)
- [3] M. Murata et al., J Electron Spectrosc. Relat. Phenom. 144, 147 (2005)
- [4] M. Murata et al., J. Phys. B, in preparation
- [5] A. R. Striganov et al., Tables of Spectral Lines of Neutral and Ionized Atoms, (IFI/Plenum, New York, 1968)
- [6] A. A. Radzig et al., Reference Date on Atoms, Molecules, and Ions, (Springer-Verlag Berlin Heidelberg New York Tokyo, 1985)
- [7] R. I. Hall et al., Phys. Rev. Lett. 68, 2751 (1992)
- [8] Y. Hikosaka et al., J. Chem. Phys. 119, 7693 (2003)