3P123

配向 Ar(³P₂)原子ビームを用いたクラスター反応における立体ダイナミクス (阪大院理) 松村 貴史,大山 浩,渡辺 大裕,笠井 俊夫

[序] 我々は配向準安定希ガス原子ビームを用いて、クラスター化に伴う立体異方性の変化から、 クラスター内の反応サイトの分布を実験的に探索する新たな研究手法の開発を試みている。本研 究では H₂O、N₂O 及び CH₃CN のモノマー・ダイマーに関して配向実験を行った。

[実験] Ar (P_2) ビームを六極不均一磁場中に通すことにより、磁気量子数 $M_J = 2$ の状態のみを 選別した。これを配向磁場の角度を変化させながら $(H_2O)_n$ 、 $(N_2O)_n$ 、及び $(CH_3CN)_n$ と反応させること によって生成した OH $(A^2 \ ^+)$ 、 $N_2(B^3 \ _g)$ 、CN $(B^2 \ ^+)$ 、それぞれの発光強度の配向磁場依存性を 様々な圧力の下で測定した。

[結果と考察] 図1に示すように、反応において生成したOH(A)発光強度はノズル背圧が高くなる と、次第に傾きが小さくなってくる。この理由としては、圧力と共にダイマーの割合が増加するからで あると考えられる。ここで圧依存式

$$I(P) = \boldsymbol{s}_{mon}(P - 2k_d P^2) + \boldsymbol{s}_{dim}k_d P^2$$

((P):発光強度、P:ノズル背圧、 mon.dim:モノ マー、ダイマーの断面積、kd:ダイマー生成定 数)を用いて、実験値をフィットすることにより、 各圧力におけるモノマーとダイマーの割合を求 め、18 TorrにおけるOH(A)発光強度の配向磁 場角度依存性(図2)を純粋なモノマー成分とダ イマー成分に分けたものを図3に示す。モノマ ーでは磁場角度依存性が殆ど無く、ダイマーを 形成することにより発光強度は落ちるが、磁場 角度依存性が大きくなったことがわかる。





モノマーの寄与(),ダイマーの寄与()。



観測した発光強度 I()は以下の式で表される。

$$I(\Theta) = \frac{DI}{(2J+1)} \sum_{kq} g_k(J) S_{kq}(B,J) T_{kq}(B,J)$$

ここで、 実験室系における配向磁場角度、D検出係数、 \overline{I} :偏向平均した断面積、 g_k : J_k によって決まる係数、 $S_{kq}(B,J)$ 配向Ar(${}^{3}P_2$)の密度行列のマルチポールモーメント $T_{kq}(B,J)$:衝突密度行列のマルチポールモーメントである。さらにこの式を書き換え、 (= v_R -)によって展開すると、

$$I(\Theta) = a_0 + a_2 \times \left\langle \cos 2(\Theta_{VR} - \Theta) \right\rangle + a_4 \times \left\langle \cos 4(\Theta_{VR} - \Theta) \right\rangle$$

となる。ここで、 $a_n(n=0,2,4)$:反応断面積 ($|M_j|$:衝突フレームにおける Ar (P_2)の各磁気量子数 (M_j ' = 2, 1, 0, -1, -2)における断面積)を含む展開係数、 $_{VR}$:実験室系における相対速度の角度 である。よって、この式における a_n をパラメーターとして、発光強度をフィッティングしたものが図 3 に おけるフィッティング曲線であり、ダイマーでは反応断面積比が |0|: |1|: |2| = 0.75:0.38:0.3 のときに、モノマーに関しては、 |0|: |1|: |2| = 1:1:1 のときに最もよく再現できた。

衝突する際の Ar (P_2)の 3p 軌道の配向 (3p 軌道が相対速度に対して平行な状態 :L_z=0、垂直な 状態 :L_z=1)によって、 H_2O の p 型の反応性軌道 (1b₁)との軌道の重な)が異なるため、反応性は配 向磁場の角度によって変化すると考えられる。しかし、モノマーでは図 4a に示すように、Ar (P_2)の

3p 軌道の各配向に対して分子は有利な配向を自 由に取ることができ、反応性が平均化されたこと により反応の異方性が現れなかったと考えられる。 一方、ダイマーの場合は Ar (P2)の 3p 軌道の配 向によって反応性が大きく変化し、異方性が確認 された。このことは、クラスターでは分子の構造が 固定された結果、1b」 軌道が Ar (P2)に対して有 利な配向を自由に取ることができなくなり図 4b に示すようこ、特に L₇=1 型の衝突において反応 が阻害されたことが原因であると考えられる、従っ て、この系に関しては反応をエネルギー移動の観 点、即ち、反応性軌道の重なりから説明すること が可能である。また、ダイマーを形成することによ って反応性が減少した理由としてはダイマーを形 成することによって新たな消光チャンネルが生じ たからであると考えられる。

N₂O、CH₃CN に関しても同様の傾向が現れ、ダ イマー化することによって異方性が大きくなった。 このことの詳細については当日発表を行う



図 4. H₂O モノマー(a)及びダイマー(b)と Ar(³P₂)の衝突。