気相アルミニウム原子の酸化反応ダイナミクス

(兵庫県立大学院・理)〇平田 大貴,本間 健二

Oxidation reaction dynamics of gas-phase aluminum atom (Univ. of Hyogo) Hirata Daiki, Honma Kenji

【序論】金属原子の酸化反応は、大気化学において重要な反応である。そのため、 いくつかの金属原子の酸化反応に関しての研究が行われている。中でも、アルミニ ウム原子の酸化反応は、アルミニウムがロケットの推進剤として利用される可能性 があることもあって、実験・理論両面から研究が行われている。我々の研究室で も、共鳴多光子イオン化(REMPI)- 速度マップイメージング(VMI)技術を用いた、ア ルミニウム原子と酸素分子の反応ダイナミクスの解明研究を以前に行っている[1]。 ここでは、同じ実験手法を使用した、二酸化炭素分子によるアルミニウム原子のル イス酸化反応の研究(R1)について議論する。

Al (2P) + CO₂ (X¹ Σ ⁺g) \rightarrow AlO (X² Σ ⁺) + CO (X¹ Σ ⁺) $\Delta_{\rm r}$ H⁰₀ = 17.7 kJ/mol (R1)

【実験】実験は交差分子線・画像観測法を用いて行った。今回用いた装置は、二次元 検出器を組み込んだ飛行時間型質量分析計から成り立っている。Al 原子線は、Al ロ ッドに Nd:YAG レーザーの第4高調波(266 nm)を集光して蒸発させ、パルスノズル から吹き出したキャリアガスと混合させて生成した。Al 原子線のキャリアガスに

は、より高い衝突エネルギー条件(50.1 kJ/mol)では窒素とヘリウムの混合ガスを用

い、より低い衝突エネルギー条件(26.2 kJ/mol)では窒素 を用いた。CO₂分子線は、CO₂とヘリウムの混合ガスを 別のパルスバルブから吹き出し、Al 原子線と 90°で交 差させた。生成物 AlO は、AlO(D-X)遷移を介した(1+1) 共鳴多光子イオン化により振動回転状態を選別してイオ ン化し、飛行時間型質量分析計を通して、MCP-蛍光ス クリーン-CCD カメラで 2 次元画像として観測した。イ オン化には YAG レーザー(355 nm)励起の色素レーザー の第 2 高調波を用いた。

【結果・考察】図1に、反応によって生成した AlO (v=0, J=11)の画像と、実験室座標系から重心座標系に変 換するニュートンダイアグラムを示す。観測される AlO は CO₂ との反応で生み出されるものだけではなく、キ ャリヤーガス中の不純物と Al が蒸発直後に反応して生 成する AlO も含まれている。そのため、反応物 CO₂が





この実験では、生成物 AlO の内部エネルギーが正確に規定されているので、並進エ ネルギー分布は対生成物 CO の内部エネルギー分布を反映している。対生成物 CO の 回転状態にボルツマン分布を仮定し、並進エネルギー分布のシミュレーション(図 4) を行った。対生成物 CO の回転温度に 200±100K を用いた場合、並進エネルギー分 布の幅をよく再現することができた。対生成物 CO の回転温度が 200 K とすると、対 生成物 CO の回転エネルギーは 1.7 kJ/mol で、放出されるエネルギーの約 5 %とな る。生成物 AlO(v=0, J=11)の内部エネルギーは 1.0 kJ/mol(約 3 %)であるので、大部 分のエネルギー(31.0kJ/mol,約 92%)が並進エネルギーに分配されていることになる。

角度分布で前方に強いピークが観測されること、大部分のエネルギーが並進エネル ギーで放出されることなどから、この反応が直接酸素引き抜き機構で進行することが 示唆された。しかし、後方にも明らかなピークが見られ、生成物 AlO の回転状態分布 は「統計分布」に準じた分布であるという報告があること、などから別の反応機構が 併存している可能性もある。

【参考文献】

[1] Honma, K.; Miyashita, K.; Matsumoto, Y. J. Chem. Phys. 2014, 140, 214304.