## $OCS^{2+}(X^{3}\Sigma^{-}), CO_{2}^{2+}(X^{3}\Sigma_{g}^{-}), CS_{2}^{2+}(X^{3}\Sigma_{g}^{-})$ の解離経路探索

## (九大•基幹)古屋 謙治

光イオンー光イオンコインシデンス (PIPICO) 実験では、多価分子陽イオンの解離に関し網羅的な情報を得ることができる。特に励起エネルギー依存性、さらには、光電子を含めたコインシデンス実験 (PEPIPICO 実験)を行うことで、始状態を特定した情報が得られる。このような実験結果と量子化学計算による化学反応経路の全面探索結果とを比較することは、多価分子陽イオンにおける解離反応の全貌を理解するうえで重要である。今回、OCS、 $CO_2$ 、 $CS_2$ 分子の PIPICO 実験結果を詳細に検討するため、これら分子の 2 価陽イオンの基底電子状態について解離経路の全面探索を実施した。

UB3LYP/6-31+G(d)レベルでの反応経路 の全面探索で得られた平衡構造と遷移構造 をさらに UB3LYP/6-311+G(3df)レベルで最適 化し、UCCSD(T)/aug-cc-pVTZ でエネルギー の 1 点計算を行うことで得られたポテンシャル エネルギー曲面(PES)の全体図を図1に示 す。計算には GRRM14 と Gaussian09 を用い た。OCS の 2 重イオン化エネルギーは 28.2-31.2 eV の範囲にあり、3 重イオン化エネルギ ーは 60±0.5 eV であると報告されている。 実験 的に得られた  $OCS^{2+} \rightarrow CO^{+} + S^{+}$  のしきい値 は 33.5±0.5 eV であり、図 1 で TSO の障壁の 高さを OCS の 2 重断熱イオン化エネルギー (計算では 29.8 eV) に加えた値である 31.4 eV より2eVほど高い。励起エネルギー48eVで 測定された PIPICO データでは、CO<sup>+</sup> + S<sup>+</sup>、  $CS^+ + O^+$ 、 $O + C^+ + S^+$ の解離チャネルが観測 されている。しかし、OS+ + C+の解離チャネル は全く観測されていない。この理由の一つとし て、図2に示すPESから推測されるように、有 限の温度では EQ1 から TS1 へ向かう経路の 途中で TSO 方向に流れてしまうためと考えら れる。しかしながら、基底状態に近接する2つ

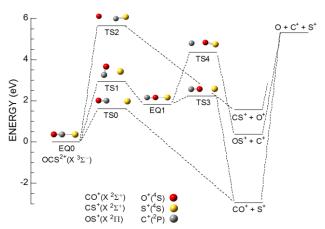


図 1. OCS<sup>2+</sup> (X <sup>3</sup>Σ<sup>-</sup>)を含む PES の全体図

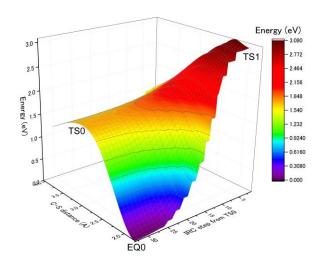


図 2. C-S 間距離と TSO-EQO 間の IRC を横軸とする PES

の 1 重項励起状態  $(^1\Sigma^+, ^1\Delta)$  が存在するため、解離反応の全貌を理解するにはこれらの影響を考慮する 必要がある。

CO<sub>2</sub>とCS<sub>2</sub>についても同レベルの計算を行っており、合わせて報告する。