CS + C² + 状態の振動定数: 実験値と理論値の不一致の原因

(大分大) 本城信光

【序】 $CS分子(X^1-*$ *状態)の光電子スペクトルに 4 つのバンドが観測され、 CS^+ 分子イオンの X^2-* 、 A^2- 、 B^2-* 、 C^2-* 状態への遷移に帰属された [1]。 C^2-* 状態の振動定数 $_e$ の実験値は、この光電子スペクトルから 1055 $\,$ cm $_{-}^{-1}$ と報告された [1]。一方、理論値は 1119 cm $_{-}^{-1}$ [2]の報告がある。これは C^2-* 状態の配置間相互作用 (CI-) 計算から得られたポテンシャルエネルギー曲線の極小点における曲率から求めた値である。実験値と理論値とのくいちがい 64 cm $_{-}^{-1}$ は、 CS^+ の X^2-* 、 A^2- 、 B^2-* 状態に対する発光スペクトルまたは吸収スペクトルからの $_e$ 実験値と CI 計算 [2] からの理論値との最大差 27 cm $_{-}^{-1}$ と比べて甚だ大きい。このくいちがいの原因を明らかにすることは、理論計算結果の正確さの検証や、実験データの分析のしかたの検討に役立つ。そこで、ポテンシャル関数と分子振動の計算結果をもとに、 C^2-* における $_e$ の実験値と理論値の不一致の原因を調べた。

【方法】 分子振動計算に使うポテンシャル関数はCI計算によるエネルギー値をもとに構成した。 CS^+ の $1-3^2$ ⁺ 状態は核間距離 (R)範囲 $2.2a_0$ 6.0 a_0 でのCI計算結果のエネルギー値を用いた。 1^2 状態は $R=2.5a_0$ 4.0 a_0 におけるCI計算結果、 $CSO1^1$ ⁺ 状態は $R=2.2a_0$ 4.0 a_0 におけるCI計算結果を用いた。CI計算には ALCHEMY II [3]を用いた。

各電子状態について、ポテンシャル関数を3次スプライン曲線で表現し、回転量子数=0での分子振動のSchrödinger方程式を数値的に解き、振動量子数 ν の振動項値 $G(\nu)$ と振動波動関数を得た[4]。CS CS + O振動波動関数を用いて、 $CS (X^1 + Y)$ 始状態からCS + X 終状態への遷移のフランク・コンドン因子を計算した。

【結果・考察】 (1) C I 計算の結果では、C² * 状態のポテンシャル関数に2つ 井戸がある。分子振動計算の結果から、この2重井戸を隔てる障壁の頂点より下に4 つの振動準位があることがわかる。それらのうち v'=0と v'=1 は内側の井戸を占有し、 V=2とV=3は外側の井戸を占有する。

- (2) 振動状態のエネルギーとフランク・コンドン因子の計算結果から、CSの光電子スペクトル実験で観測された第4バンドの第1ピークと第2ピークは、それぞれ振動準位 V=0と V=1への遷移に帰属できる。第4バンドの第3ピークは、2重井戸の障壁の頂点より上に位置する振動準位 V=4と V=5への遷移に帰属できる。
- (3) C^2 *状態の振動定数を求めるため、この状態の振動項値をDunham展開により $G(v') = _e(v'+1/2) _ex_e(v'+1/2)^2$ と表す。分子振動計算で求めた C^2 * OG(0)と G(1)の値をこの式で表すことにより、内側の井戸に対する $_e=1101$ cm $^{-1}$ と $_ex_e=46.7$ cm $^{-1}$ が得られる。この結果から、 $_e$ の実験値と理論値のくいちがいは46 cm $^{-1}$ あり、依然大きいことがわかる。 $_ex_e$ の理論値は、正確な $_e$ を決めるうえで振動の非調和性は無視できないほど大きいことを示している。
- (4) 振動の非調和性を取り入れて正確な 。値を光電子スペクトルだけから決めるには、内側の井戸を占有する振動準位の数は2つでは足りない。実験値と理論値のあいだの大きな不一致の原因のひとつは、内側の井戸の実験的な 。値を、観測された光電子スペクトルだけから決めたことにあるかもしれない。

【参考文献】

- [1] D.C.Frost, S.T. Lee and C.A.McDowell, Chem. Phy.Lett. 17 (1972) 153.
- [2] N.Honjou, Chem. Phys. 324 (2006) 413.
- [3] A.D.McLean, M.Yoshimine, B.H.Lengsfield, P.S.Bagus and B.Liu, Modern Techniques in Computational Chemistry, edited by E. Clementi (ESCOM, 1990) Chap. 11.
- [4] H. Tatewaki, N. Honjou, and H. Moriyama, Chem. Phys. Lett. 404 (2005) 318.