赤外光解離分光による, CO₂およびCS₂クラスターイオンの構造の解明

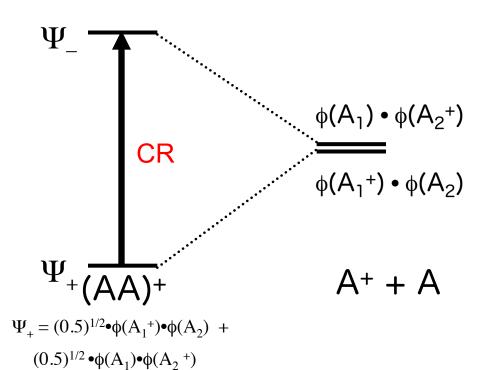
(広島大院理¹、東大院総合¹)○井口佳哉¹,村岡梓¹,小林悠亮¹,永田敬¹,江幡孝之¹

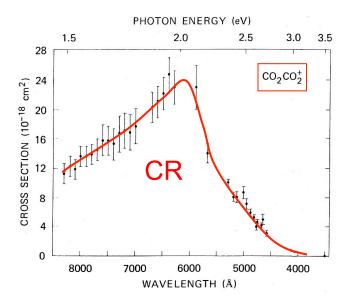
分子クラスターイオン

•イオンコア構造・電荷分布

構造, 反応性などを決める基本的因子

•電荷共鳴相互作用

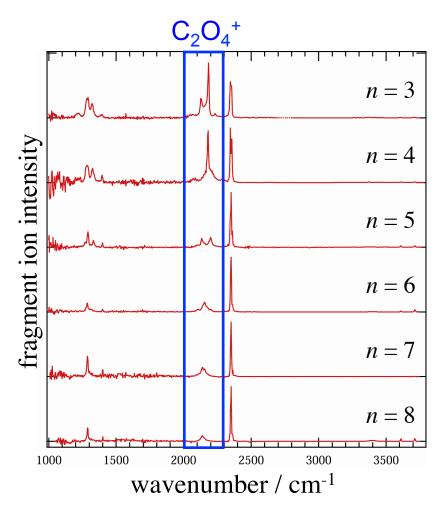




Smith and Lee, J. Chem. Phys. **69**, 5393 (1978).

電荷が非局在すると電荷共鳴吸収帯が可視―近赤外領域に出現する

(CO₂)_n+ 赤外光解離分光



(2007年分子科学討論会)

ダイマーイオンコア構造

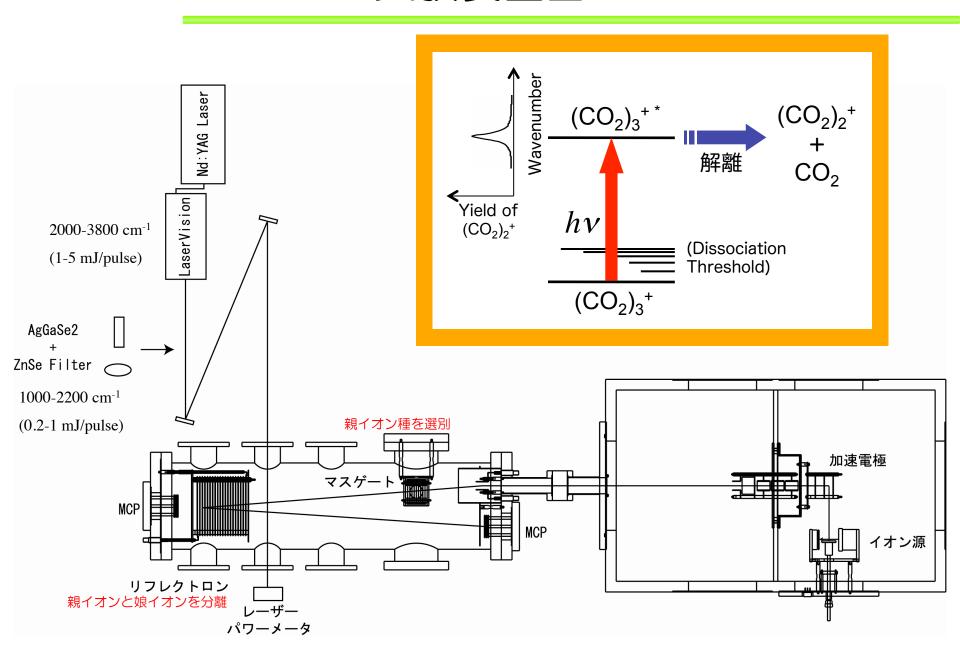
ダイマーイオンコアのバンドがサイズにより大きく変化する。なぜ?

本研究

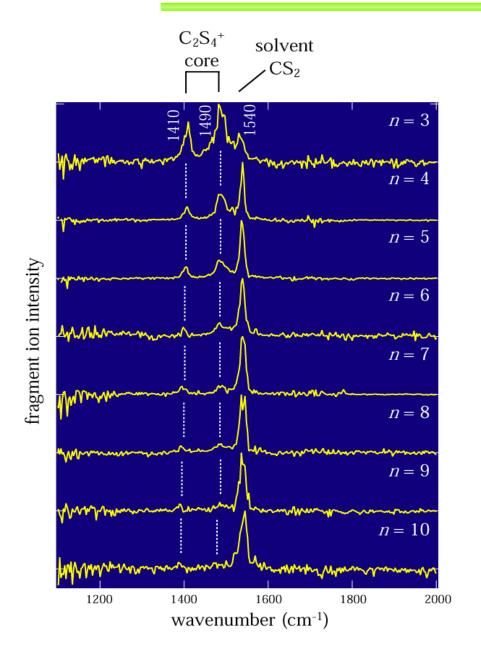
(CO₂)_n+, (CS₂)_n+の電子・幾何構造

- ■赤外光解離分光法 CO伸縮振動, CS伸縮振動
- ■量子化学計算 安定構造,振動解析

実験装置図



(CS₂)_n+ 赤外光解離スペクトル

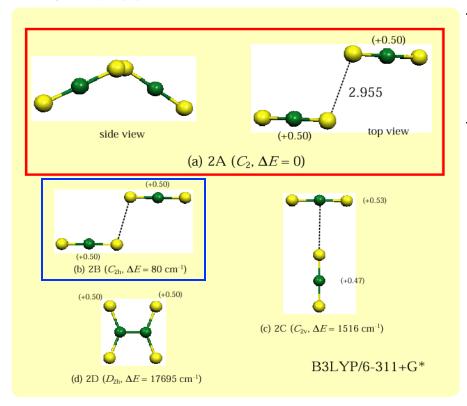


species	Anti-CS stretching band position (cm ⁻¹)	
CS ₂	1535	
CS₂+ (Neマトリックス中)	1207	
C₂S₄+ (Neマトリックス中)	1380	

 $(CS_2)_n$ +は C_2S_4 +イオンコア構造を持つ C_2S_4 +イオンコアはサイズが増加しても 構造は大きく変化していない

C₂S₄ の構造と赤外スペクトル

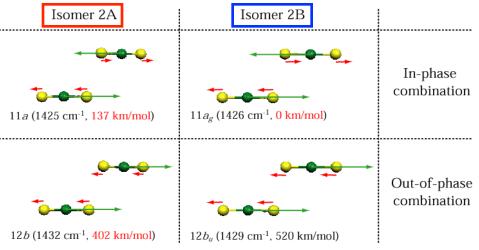
■最適化構造

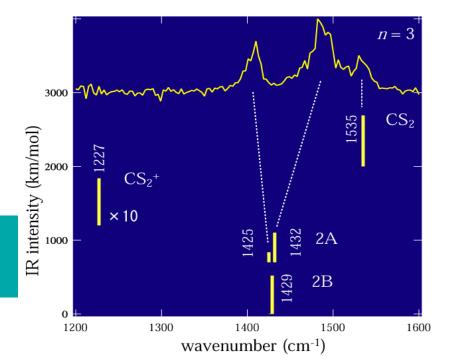


C_2S_4 +イオンコアは C_2 構造をもつ

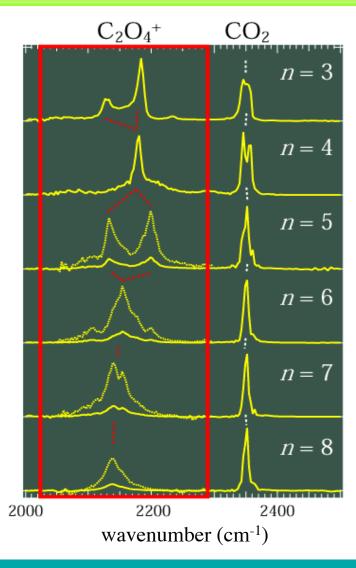
2つの反対称CS伸縮振動両方が赤外活性

■反対称CS伸縮振動



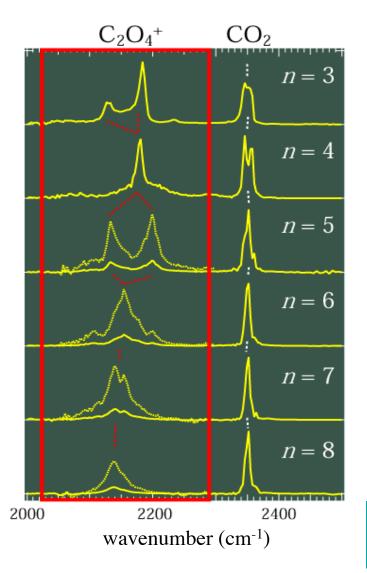


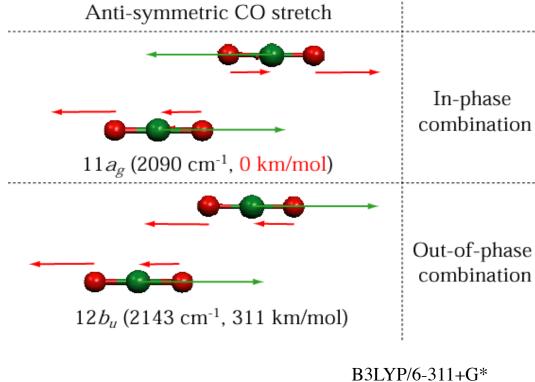
(CO₂)_n+ 反対称CO伸縮振動



n=3と5では、 C_2O_4 +イオンコアの 反対称CO伸縮振動が2本出現している

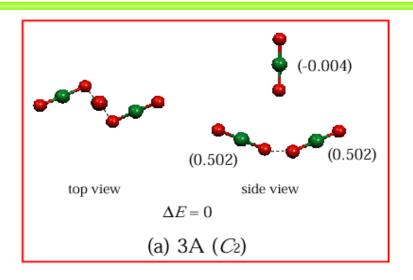
C₂O₄+の構造と基準振動

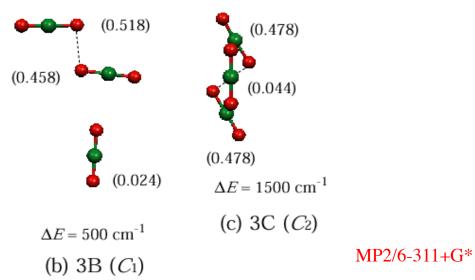




n=3と5では、 C_{2h} 構造がくずれている \rightarrow 2つの反対称CO伸縮振動両方が赤外活性に

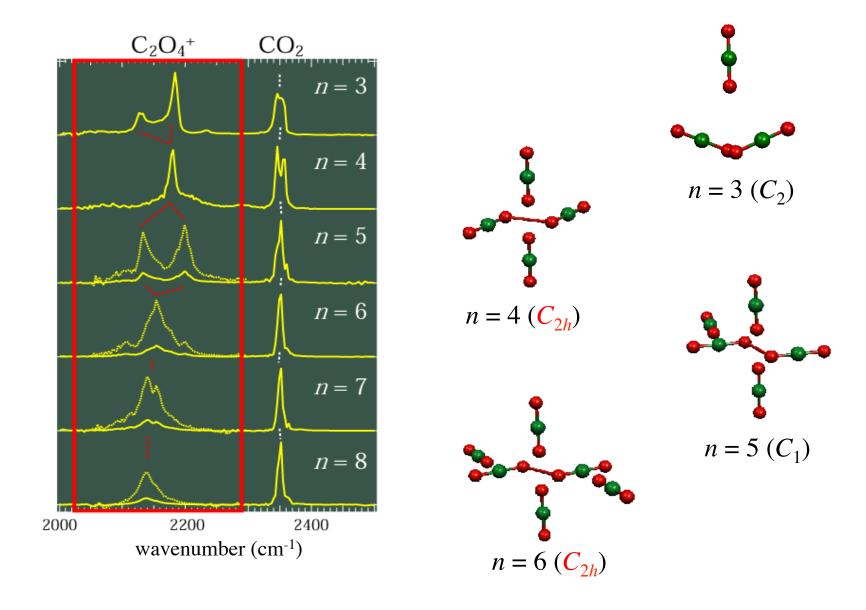
(CO₂)₃+の安定構造





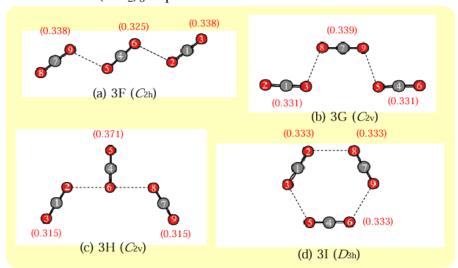
n=3では、 C_2O_4 +イオンコアの C_{2h} 構造がくずれている

予想される(CO₂)_n+の構造変化



$(CS_2)_n$ +、 $(CO_2)_n$ +の量子化学計算の問題点

Isomers of (CO₂)₃⁺ optimized at the B3LYP/6-311+G* level



DFTで C_2O_4 +イオンコア構造が出現しない。 電荷が全体に非局在してしまう。 Vibrational frequency and IR intensity of isomer 2A

B3LYP		MP2		
	Freq. (cm ⁻¹)	IR int. (km/mol)	Freq. (cm ⁻¹)	IR int. (km/mol)
	1324	0 (a _g)	1266	0 (<i>a_g</i>)
	1328	78 (b_u)	1472	$13434 (b_u)$
	2090	$0 (a_g)$	2437	$0 (a_g)$
	2143	311 (b_u)	3879	$670020 (b_u)$

HF, MP2では振動数や赤外強度が異常な値を示す

力の定数が異常な値となっている



Symmetry Breaking Effect

単参照,開殻系の計算で時折起こる $(cf. O_a^+)$



多参照の計算を行う必要がある

まとめ

- ■ $(CS_2)_n^+$ と $(CO_2)_n^+$ の赤外光解離スペクトルを観測。どちらもダイマーイオンコア構造をもつ。
- \blacksquare C_2O_4 ⁺イオンコアの構造は、サイズにより C_{2h} あるいはそれより低い対称性をとっている
- ■今後の展望 量子化学計算(多参照計算)

その他の3分子クラスターイオンへの拡張

