

質量選別光解離分光法による、 芳香族分子クラスターイオンの イオンコア構造と光誘起電荷ホッピングの研究

(分子研、九大院理)○井口佳哉、大橋和彦、関谷博、西信之





芳香族分子クラスターイオン

•私たちが明らかにしたいこと...



•正電荷は(イオン化エネルギーの低い)1つの構成分子に局在している 場合が多い

あるケースでは2分子以上に非局在している



(C₆H₆)₂+ 近赤外一可視スペクトル



10870 cm⁻¹ (920 nm) に非常に強い 吸収を観測。

> (ベンゼン、ベンゼンイオン 由来の吸収ではない。)



ダイマーイオンに特有な <mark>電荷共鳴吸収帯 (CR)</mark> と帰属。



電荷共鳴相互作用・吸収帯

- ダイマーイオン形成の際、2分子間で電荷共鳴相互作用が生じると、 無限遠では縮重していた $\phi(A_1^+) \cdot \phi(A_2) \ge \phi(A_1) \cdot \phi(A_2^+)$ の状態が結合して 新しい電子状態を形成する。
- ・ この新しい電子状態間の遷移を

電荷共鳴吸収帯(Charge Resonance Band, CR)

と呼ぶ。CRは近赤外領域に出現。

CRの存在は電荷の非局在を示唆。 ダイマー内の2分子は等価。



 $\Psi_{+} = (0.5)^{1/2} \bullet \phi(A_{1}^{+}) \bullet \phi(A_{2}) + (0.5)^{1/2} \bullet \phi(A_{1}) \bullet \phi(A_{2}^{+})$







Miyoshi et al. Chem. Phys. Lett. 275, 404 (1997).



分子の数が増えたらどうなるのか...

異なる分子が混ざったらどうなるのか...





芳香族分子クラスターイオン 1. ベンゼン3量体イオン 2. ベンゼンートルエン混合3量体イオン

正電荷分布とその挙動



電荷共鳴相互作用の有無 → 電荷は非局在?

◆赤外領域

電荷分布の解明



ベンゼン3量体イオンの 正電荷分布と電荷ホッピング



光解離分光法









(C₆H₆)₃+ 赤外光解離スペクトル



CH伸縮振動の領域。



スペクトルを再現できる。



光解離過程において正電荷は どうふるまうのか?







もし光解離の過程でイオンコアがそのまま保持されて解離しているとする と、(C_6H_6)₂+、(C_6H_6 • C_6D_6)+をモニタした時の光解離スペクトルは異なる バンド形状を示すはず。

しかし実際の光解離スペクトルは、モニタする解離生成物の 種類に依存せず、どちらも(C₆H₆)₃+と同じスペクトルを示す。

光解離過程において、基底状態におけるイオンコアの情報を失っている。

 $(C_6H_6)_3^+$



クラスター内電荷ホッピング





ベンゼンートルエン混合3量体イオン の正電荷分布



近赤外光解離スペクトル



■ イオン化エネルギー(IE)

トルエンの方がベンゼンより低IE。正 電荷はトルエンに局在するのでは。

	ベンゼン	トルエン
IE (eV)	9.24	8.83





赤外光解離スペクトル



 $B = C_6 H_6$ T = C_6 H_5 C H_3

CH伸縮振動の領域

B₂T₁+のみ形状が大きく異なる。 Alkyl CHが観測されない。 Aromatic CH のバンド幅がその他に比 べ非常にシャープ。



B₁T₂+の正電荷分布



■正電荷は2分子以上に非局在しているので、可能性のある電荷構造は T₂+•••B、(B•T)+•••T、(B T T)+

■重トルエンを用いると中性ベンゼン に類似した3本のCH伸縮振動を観測。

クラスター中のベンゼンは中性に近い。





B₂T₁+の正電荷分布



■正電荷は2分子以上に非局在しているので、可能性のある電荷構造は
 (B•T)+•••B、 B₂+•••T、 (B B T)+

- 重ベンゼンを用いると、3068 cm⁻¹の
 シャープなバンドが観測されず。
- このシャープなバンドはB₂+と非常に類似している。

中性トルエンのCH伸縮振動バンドとは異な る振動構造。トルエンは中性ではない。





B₂T₁+ エネルギー図



- (B₂+ + T)と(B₂ + T+)の間のエ ネルギー差が小さく(0.10 eV)、 B₂とTの間で電荷共鳴相互作用 が発生。
- (B B T)+の波動関数を求める と

$$\begin{split} \Psi_{+} &= (0.58)^{1/2} \bullet \phi(B_{2}^{+}) \bullet \phi(T) + \\ &(0.42)^{1/2} \bullet \phi(B_{2}) \bullet \phi(T^{+}) \end{split}$$

となる。

よって、正電荷はB₂に<mark>58</mark>%、 Tに<mark>42</mark>%の確率で分布する。



まとめ

・ベンゼン3量体イオン ◆ダイマーイオンコア構造 (C₆H₆)₂+•••C₆H₆ ◆振動励起状態において正電荷ホッピングが発生

- ・ベンゼンートルエン混合3量体イオン
 - ♦ B₁T₂⁺

T₂+•••Bという電荷分布になっている

♦ B₂T₁+

正電荷は3分子間に非局在

電荷共鳴相互作用により、B2に58%、Tに42%の正電荷が分布



電荷ホッピング



光によって開始され、分子間振動にアシストされて 正電荷がホッピングしていく。



基底関数を $|1>=\phi(B_1^+)\bullet\phi(B_2)\bullet\phi(T)$ とし、 $|2>=\phi(B_1)\bullet\phi(B_2^+)\bullet\phi(T)$ $|3>=\phi(B_1)\bullet\phi(B_2)\bullet\phi(T^+)$

行列成分を	H ₁₁ =9.2438eV	H ₁₂ =0.675eV	とすると、
	H ₂₂ =9.2438eV	H ₂₃ =0.69eV	
	H ₃₃ =8.8276eV	H ₁₃ =0.69eV	

