

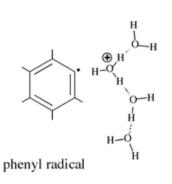
赤外光解離分光法による アニリンー水クラスターイオンの幾何構造と 分子間プロトン移動反応の研究

(¹分子研、²九大院理) ○井口佳哉¹、大橋和彦²、本川芳樹²、 関谷博²、西信之¹

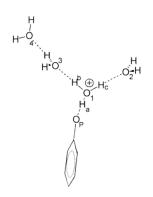


芳香族分子イオンの水和クラスター

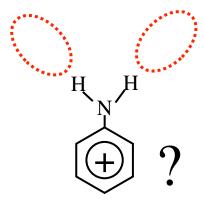
・水がある分子数を超えるとイオンから水クラスターへプロトン移動し、 ラジカルとプロトン付加水クラスターを生成する。



ベンゼンイオン 4個より Miyazaki et al. (2003)



フェノールイオン 4個より Kleinermanns et al. (1999) (3個からという説も)



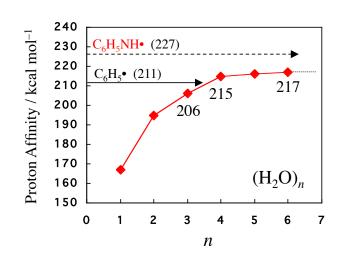
アニリンイオンでは?

•プロトン親和力(Proton Affinity、PA)からの予想

√ベンゼンイオンからのプロトン引き抜きに必要な水分子の個数は4個と予想される。 → 実測の結果と一致。

 \checkmark 水クラスターのPAはn = 4以上で頭打ち。アニリノラジカルの値は超えられそうにない。

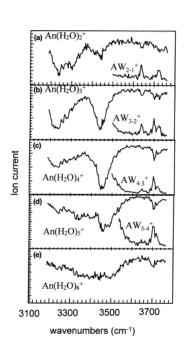
アニリンイオンではプロトン移動は発生しないのではないか?





本研究

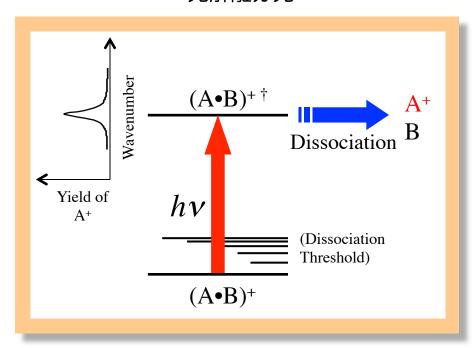
- •水和アニリンイオン [aniline— $(H_2O)_n$]+ (n = 1-8)
- •赤外光解離分光法 → 赤外スペクトルを得る
- •溶媒和構造、分子間プロトン移動反応

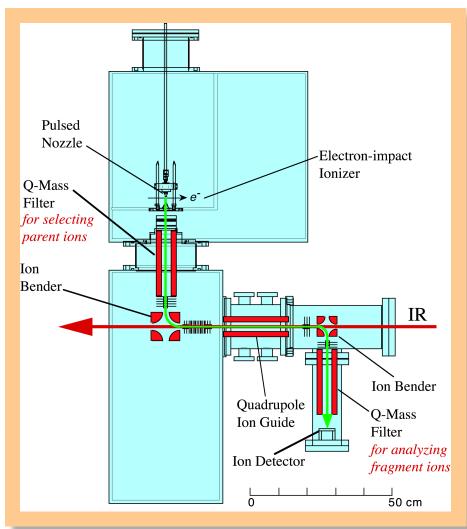




実験について

光解離分光

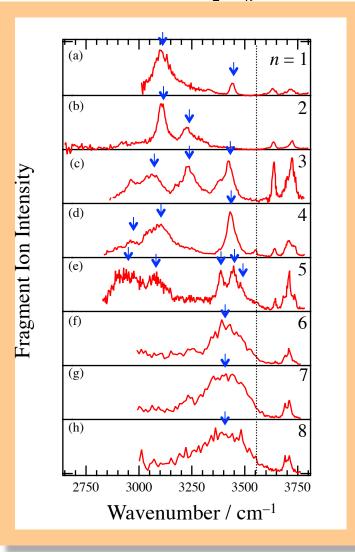






赤外光解離スペクトル

[aniline– $(H_2O)_n$] +



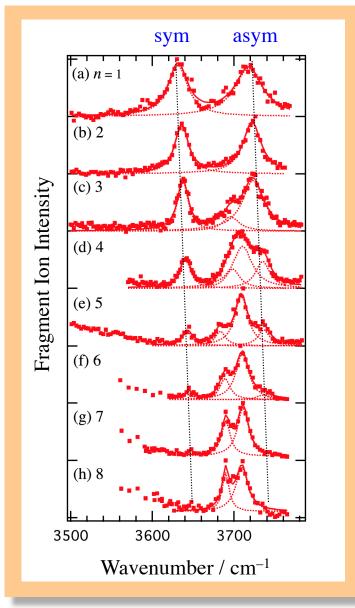
≥ 3550 cm⁻¹ フリーOHの伸縮振動

< 3550 cm⁻¹ 水素結合したOHの伸縮振動 NH伸縮振動

n = 6-8のスペクトルが類似



赤外光解離スペクトル フリーOH伸縮振動領域



·複数のローレンツ関数によりスペクトル を分解できる。

$$n = 1, 2$$
 2個

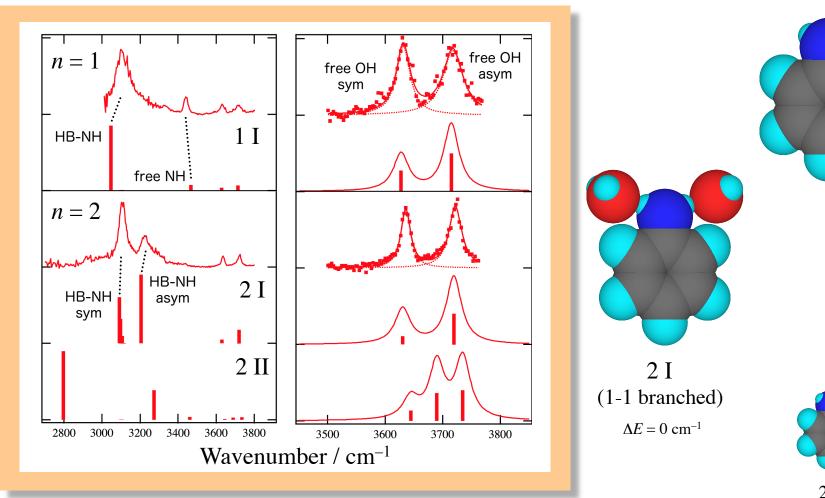
$$n=3$$
 3個

$$n = 4, 5$$
 4個

- サイズが大きくなると、水の対称伸縮振動、反対称伸縮振動の強度が弱くなる。
- → 環状構造?



Aniline+–(H₂O)_{1,2} 安定構造と赤外スペクトル



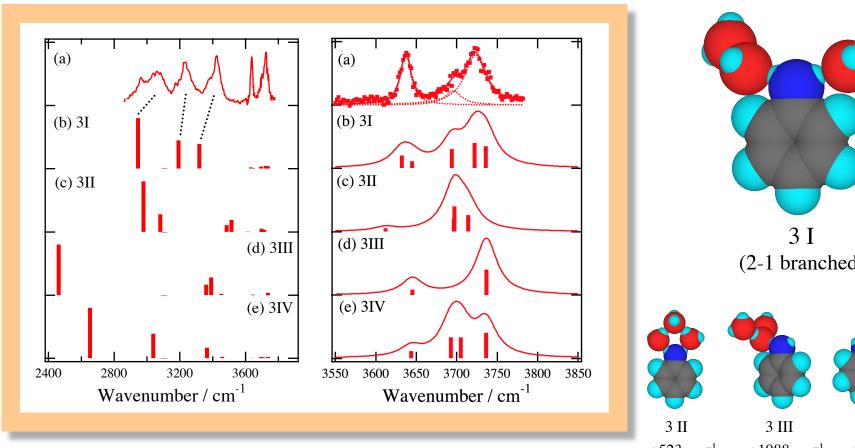
HB=Hydrogen-Bonded

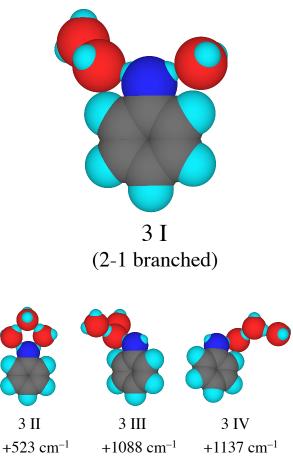


n=1および2の安定構造はそれぞれ1I、2I。



Aniline⁺– $(H_2O)_3$ 安定構造と赤外スペクトル



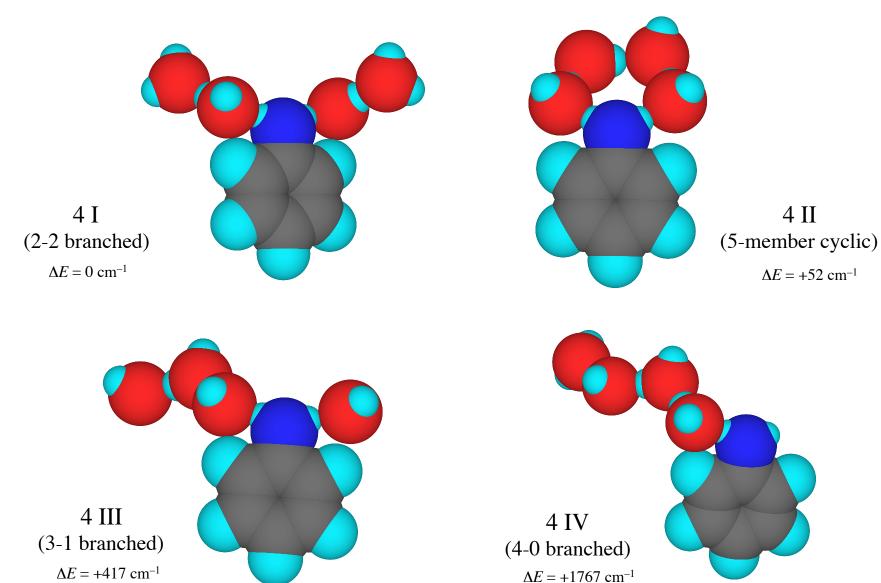


2800-3500 cm-1の領域で強度の近い3本のバンドが存在するのは3Iのみ。 free OHの領域 3Iが3696 cm-1の弱いショルダーを再現。

n = 3の安定構造は3I。

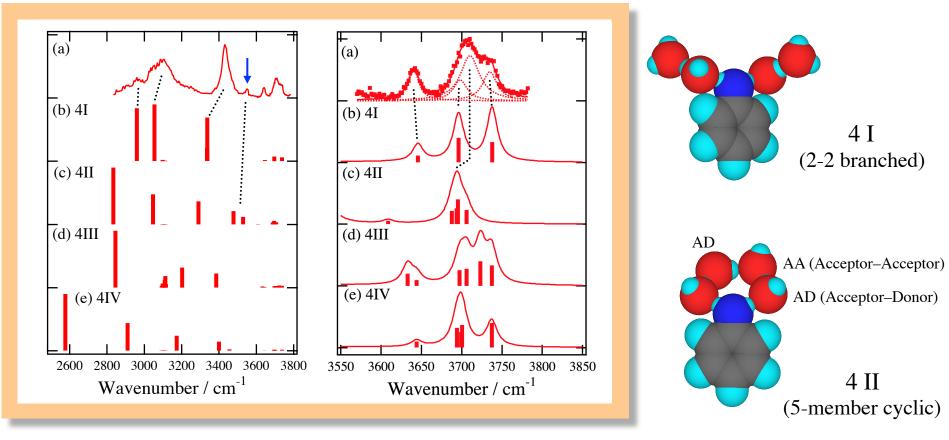


Aniline+-(H2O)4 安定構造





Aniline+-(H₂O)₄ 赤外スペクトル



4Iと類似しているが、3550cm-1の弱いバンドとfree OHの領域の一致がよくない。 free OHの領域 4Iと4IIのスペクトルの重ね合わせで説明可能。

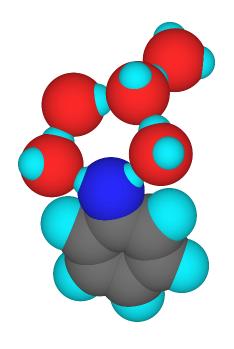
AAに溶媒和したADの、水素結合したOHの伸縮振動が↓の位置に出現。

→ 4IIの存在を示唆。

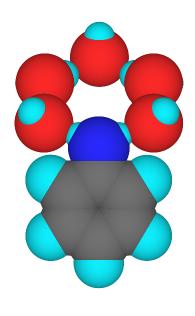
n = 4では、4Iと4IIが共存。最安定構造は4I。



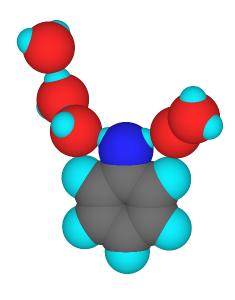
Aniline+-(H₂O)₅ 安定構造



5 I (5-member cyclic + 1) $\Delta E = 0 \text{ cm}^{-1}$



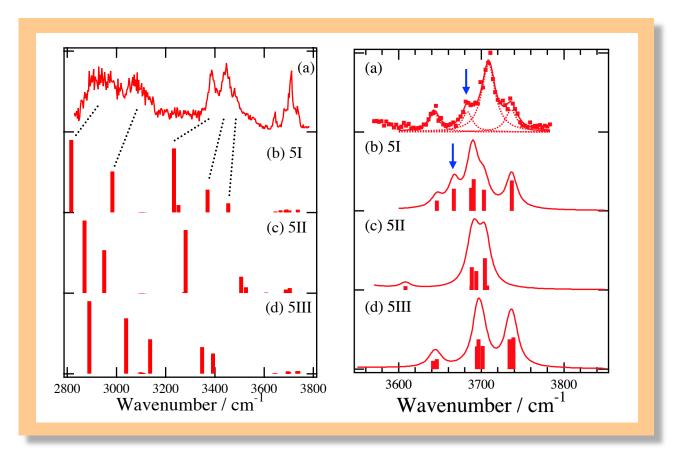
5 II (6-member cyclic) $\Delta E = +313 \text{ cm}^{-1}$

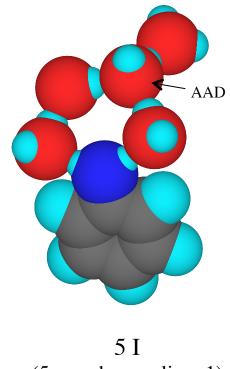


5 III (3-2 branched) $\Delta E = +935 \text{ cm}^{-1}$



Aniline+–(H₂O)₅ 赤外スペクトル





(5-member cyclic + 1)

スペクトル全体のパターンが実測と類似しているのは5I。 free OHの領域 5Iが実測スペクトルの4つの極大の存在を再現。

AADのフリーOHの伸縮振動が↓の位置に出現 → 5Iの存在を支持。

n = 5の安定構造は5I。



Aniline+-(H2O)1-5の構造

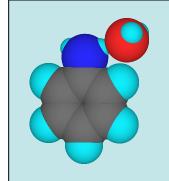
n = 1

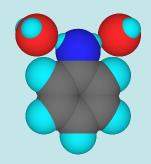
2

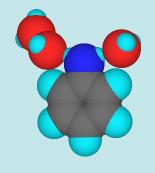
3

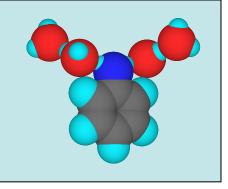
4

5





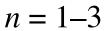




鎖状

環状

n = 4を境界として構造が変化



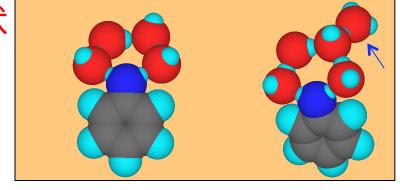
鎖状構造

$$n = 4$$

鎖状・環状構造

$$n = 5$$

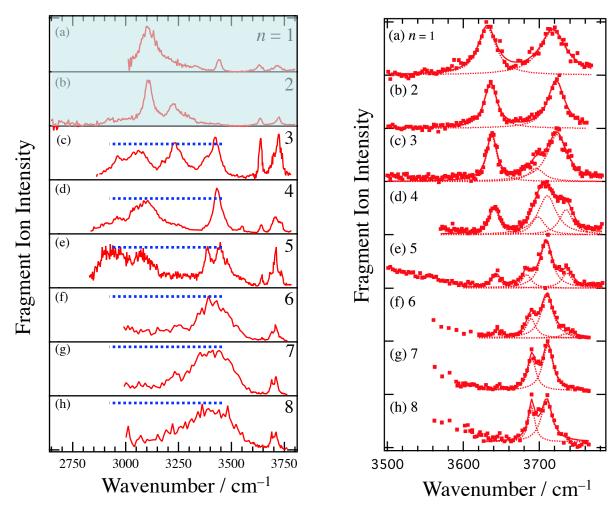
環状構造



n=5では、環構造をターミネートしている水分子に、残りの1分子が溶媒和することにより環状構造を安定にしている。



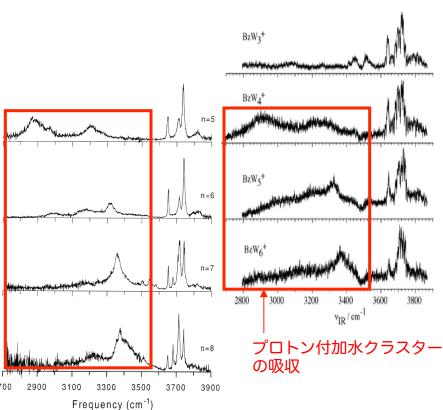
$[Aniline-(H_2O)_{6-8}]^+$

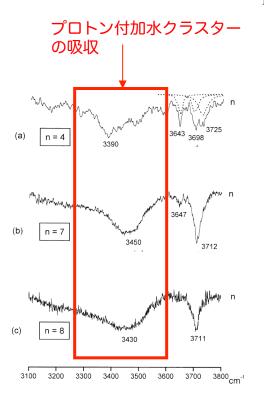


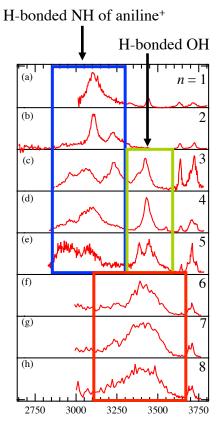
n = 1-5と6-8でスペクトルが非常に異なる。 3000 cm⁻¹付近の強い吸収が消滅。3400 cm⁻¹付近にブロードな吸収を観測。 水分子の対称伸縮、反対称伸縮振動が弱い。環状構造か?

スペクトルの比較

プロトン移動した系では、3400 cm⁻¹付近にブロードな吸収を与える。







 $H^{+\bullet}(H_2O)_n$ Lee et al. (2000) $[C_6H_6 \bullet (H_2O)_n]^+$ Miyazaki et al. (2003) $[C_6H_5OH \bullet (H_2O)_n]^+$ Kleinermanns et al. (1999) $[C_6H_5NH_2 \bullet (H_2O)_n]^+$ This work.

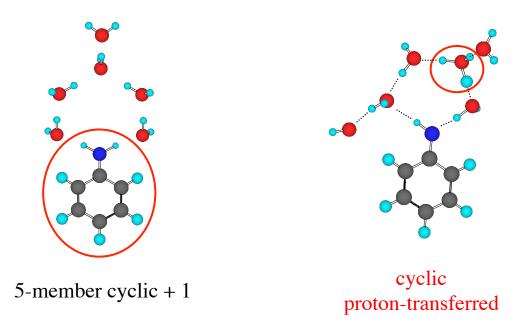
n=6-8ではaniline+のNH伸縮振動が観測されず。 3400cm^{-1} 付近にブロードな吸収。



n≥6で分子間プロトン移動反応が発生。



[Aniline-(H2O)6] + 最適化構造

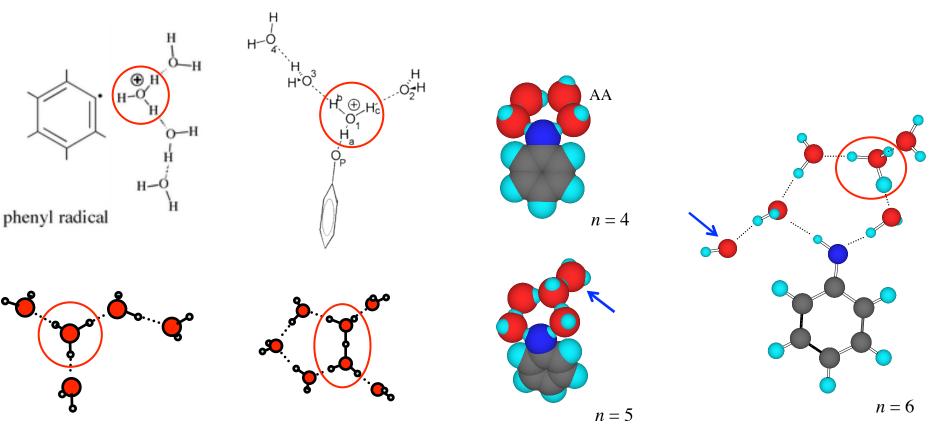


n = 5以下では存在しなかった、プロトン移動した 環状構造がn = 6から出現。

→ 実測の結果を支持。



安定なクラスター構造の特徴



- ✓イオンコアのすべてのOH基が水素結合している時にその構造が 安定に存在できる。
- ✓環状構造をターミネートしている分子に溶媒和する、余分な1分子の存在 (\」で示した分子)が、環状プロトン移動構造を安定化している。



まとめ

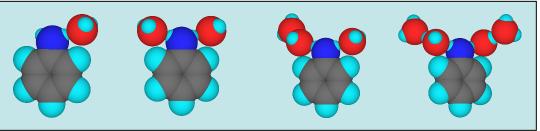
•[aniline– $(H_2O)_n$]+ の幾何構造を明らかにした。

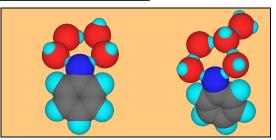
n = 1-3 鎖状構造

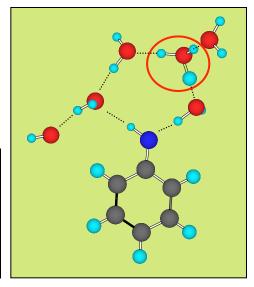
n = 4 鎖状・環状構造

n = 5 環状構造

n≥6 環状プロトン移動構造







•環状構造、プロトン移動構造が安定に存在するには、周囲の溶媒によるコア構造の安定化が重要な役割を果たしている。