

1A19

紫外-赤外二重共鳴法による 2'-デオキシグアノシンの微細水和構造の決定： グアノシンとの比較

(横浜市大院・生命ナノ) ○浦島周平, 浅見祐也, 三枝洋之

【序】

DNA や RNA の水和について分子論的な理解を深めるため、我々はこれまでに核酸塩基ヌクレオシドの水和構造の決定を試みてきた。従来グアノシン(Gs)は塩基に水和した構造が安定であると考えられていたが、我々は糖への特異的な安定水和構造を見出した[1,2]。

本研究では新たに 2'-デオキシグアノシン(2'-dGs)の一水和物(2'-dGsW₁)と二水和物(2'-dGsW₂)の水和構造を決定し、Gs との比較を行った。その結果、2'-OH 基の有無による水和構造の違いを定量的に説明することができた。

【手法】

2'-dGs 水和クラスターの生成には、レーザー脱離・超音速分子線法を用いた。レーザー脱離・超音速分子線法の詳細はすでに報告を行っている[1]。生成したクラスターに対し、二光子共鳴イオン化(R2PI)分光法による電子スペクトルの測定、および紫外-赤外二重共鳴法による振動スペクトルの測定を行った。また、*ab initio MO* 計算によって各異性体の安定性を見積もった。

【結果と考察】

R2PI スペクトル

図 2 に 2'-dGs および 2'-dGsW_n ($n=1,2$) それぞれのイオンをモニターして得られた R2PI スペクトルを示す。以下、図に示したようにそれぞれのスペクトルを領域 A-C に分類する。図 2(a)の領域 B に現れているピークはモノマーに由来するピークである。しかし領域 A および C に現れているピークは、キャリアガスに水蒸気が含まれない場合には観測されない。このことは、水和物がイオン化によって解離してこれらのピークが生じたことを示している。そのため、図 2(b)に示した 2'-dGsW₁⁺のスペクトルの領域 A には図 2(a)と同じピークが現れている。一方領域 C には図 2(a)に観測されたピークが現れていないが、これらのピークは振動スペクトルの測定により一水和物由来であることが明らかとなった。

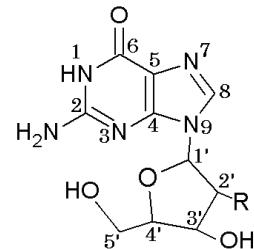


図 1. グアニンヌクレオシド。
(Gs: R= OH, 2'-dGs: R= H)

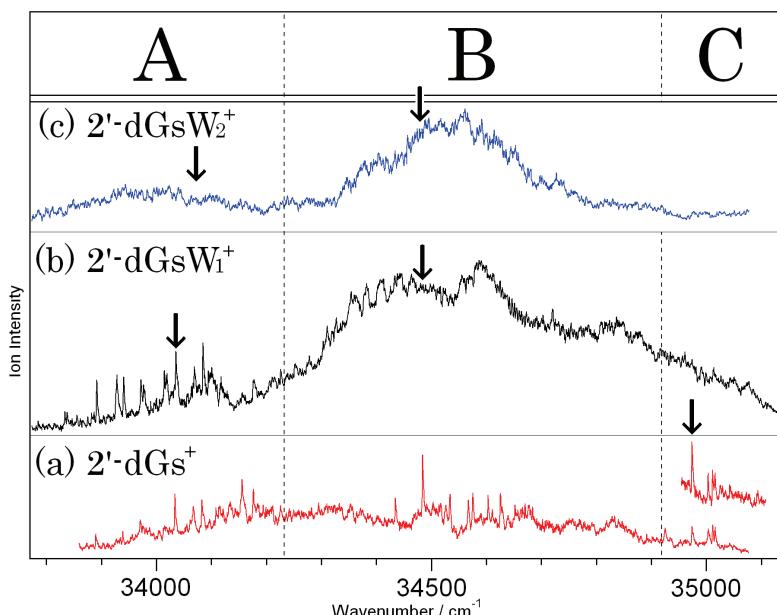


図 2. (a)2'-dGs⁺, (b)2'-dGsW₁⁺, (c)2'-dGsW₂⁺の R2PI スペクトル。
図中の矢印(↓)は振動スペクトルの測定に用いたプローブ光の波長を示す

一水和物

振動スペクトルの測定によって帰属された一水和物の構造を図3に示す。領域A,Cに観測される異性体はGsと同じ水和構造であり、領域Bには図に示した2つの構造を含む複数の異性体が観測されていることが明らかとなった。Gsでも領域Bには複数の異性体が観測されており、一水和物に関してはGsと2'-dGsの水和構造に違いがないことが分かる。

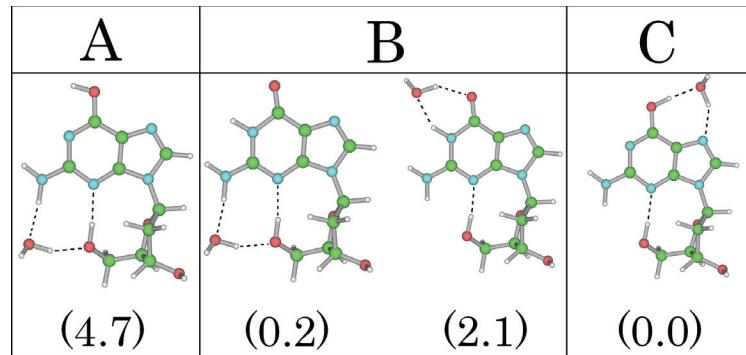


図3. 各領域に観測されている2'-dGsW₁の構造。
下に付した数値は最安定構造とのエネルギー差[kJ/mol]
(計算レベル: MP2/6-31++G** SP//B3LYP/6-31++G** OPT)

二水和物

Gs二水和物(GsW₂)では領域Bに複数の異性体が観測され、領域Aに吸収は見られなかったのに対して、2'-dGsW₂ではそれぞれの領域に単独の異性体が観測された。これらは振動スペクトルの測定によって最安定な2つに帰属することができた。図4に2'-dGsW₂の振動スペクトルと帰属された水和構造を示す。

図4に示したように、*ab initio MO*計算の結果によると2'-dGsW₂では糖に水和した構造Aよりも塩基に水和した構造Bの方が安定となる。それに対してGsW₂では2'-OHと3'-OHの間に内部水素結合が存在し、水素結合ネットワークが強化されるため、構造Aが最安定となる。これらのことから、2'-OH基の有無が二水和物の安定性に大きく影響することが明らかとなった。

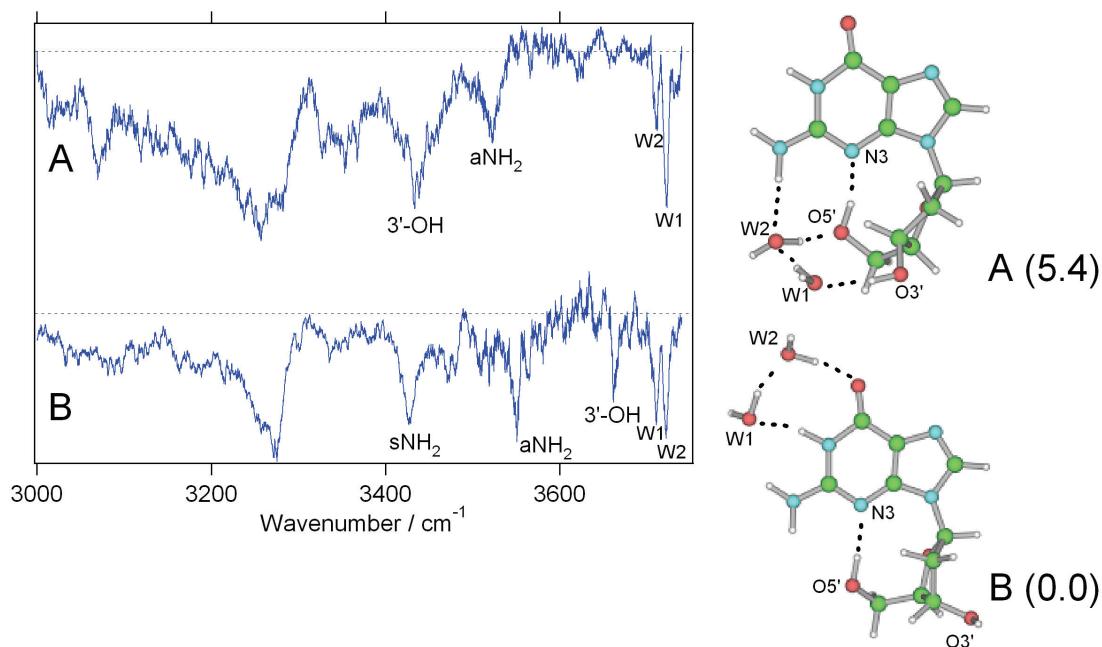


図4. 領域A,B(図2)で測定された2'-dGsW₂の振動スペクトルと帰属された構造。
構造図の横に付した数値は最安定構造とのエネルギー差[kJ/mol]

【引用文献】

- [1] 浅見、浦島、三枝 分子科学討論会 2008, 3B02
- [2] Saigusa, H.; Urashima, S.; Asami, H. *J.Phys.Chem.A* 2009, 113, 3455