2G06 量子化学計算による反応経路網及び立体配座の大規模自動探索

(量子化学探索研究所) 〇大野公一、渡邊啓正

Automated Large-Scale Exploration of Reaction Network and Conformation by Quantum Chemical Calculations

(Institute for Quantum Chemical Exploration) Koichi OHNO, Hiromasa Watanabe

【序】ポテンシャル表面上の反応経路網は、平衡構造の周囲のポテンシャルの非調和下方歪 (ADD)を追跡する超球面探索法[1]によって自動探索できるようになり、未知の化学情報を大 量に含む大規模探索への期待が高まりつつある。また、アミノ酸や糖類の立体配座の探索は、 生体物質の機能の解析や予測と関連して重要な課題となっている。今回、1 ノード対応の GRRM プログラム(GRRM11, GRRM14)[2]をマルチノードで並列化して利用する NeoGRRM 法 の開発を進め[3,4]、反応経路網及び立体配座の大規模探索に NeoGRRM を適用して、従来と 比べ飛躍的な高速化が達成でき、学術的にも新たな知見が得られたので報告する。

【方法】量子化学計算には Gaussian プログラム[5]を使用し、ADD に着目する超球面探索を並列化して行う GRRM プログラム (GRRM11, GRRM14) [2]を用いて、反応経路網 の全面探索を行った。GRRM11, GRRM14 の 並列処理は1つの計算ノード内に限定されているが、さらに多数のノードまたは計算機を 併用して GRRM の並列処理を行うための制 御プログラムとして NeoGRRM を開発し[3, 4]、多数のコアを利用して反応経路網の全面



図1 NeoGRRM の GRRM Multi-Node 制御

探索を行った。図1に示すように、Main ノード(左)では通常の GRRM 並列処理を行い、その 他の Sub ノード(右)では、未処理の平衡構造(EQ)の周囲の超球面探索を1度だけ行う FirstOnly モードを利用し、異なるノードでの超球面探索の重複を回避した。NeoGRRM は、低エネル ギー領域の探索を優先する LADD 指定や原子間距離が設定した条件を満たさなければ超球面 探索を適用しない指定(BondCondition)などを併用して行うことができる。立体配座(コンフ オメーション)の大規模探索は、LADD と BondCondition を併用して行った。

【結果·考察】

7~12 原子の系の反応経路網全面探索を、16 コア機 16 台のクラスター機(256 コア環境)で行った結果を16 コア機 1 台(16 コア環境)で行った結果と比較して、表1に示す。利用可能な計算コアの稼働率を下げる要因としては、(1)探索の初期に探索対象のEQが十分多数見つかるまでに時間がかかることと(2)探索の末期に未探索のEQが出現しにくくなって未探索EQ数が徐々に減少することの2つが

表1.256 コアクラスタ環境での探索結果

化学式	EQ 数	TS 数	探索時間	高速化度
$H_2C_3O_2$	207	1114	119.8 時間	12.5 倍
	(207)	(1158)	(1499.8 時間)	
H ₃ CNO ₃	676	4835	297.8 時間	29.1 倍
	(676)	(5181)	(8664.0時間)	
H ₆ C ₃ O ₂	1366	10103	953.7 時間	13.1 倍
	(1243)	(10100)	(12455.7 時間)	
C ₆ H ₆ *	2727	23565	286.4 時間	

(カッコ内は、1 ノード 16 コア環境での結果)

*4コア機で6年経過しても未終了

ある。NeoGRRMでは、乱数で非常に多数初期構造を発生させるため、(1)は直接的に排除できる。H₃CNO₃の場合、コア数の増大率以上の高速化ができたが、これは NeoGRRM では

乱数による初期構造の大量発生による(1)の排除が効率的に機能し、さらに(2)による 探索末期の非効率な状況がある程度間接的に抑制されたためと考えられる。高速化度に不ぞ ろいはあるものの、探索に要する期間が、2ヶ月から5日、1年から13日、1年半から4 0日へと、大幅に短縮でき、ルーティン的に全面探索を行う対象の範囲を飛躍的に拡大する ことができた。同様の傾向は、グルコースやアミノ酸分子のコンフォメーション探索におい ても確認することができた。

全面探索で得られた EQ のエネルギー分布の例とし てH₃CNO₃の結果を図1に示す。最安定構造を基準にす ると約1000 kJ/mol までの範囲に全構造が分布し、分布 の形状は sigmoid 曲線となった。これは、結合エネルギ ーの分布範囲(100~950 kJ/mol)にほぼ相当しており、こ の範囲を超える過剰なエネルギーを保有すると安定構 造とはならずに解離してしまうためと考えられる。また、 結合の組み換えで生じる構造は、結合エネルギーの分布 範囲の中央付近に多数分布し、そこからはずれるに したがって分布が少なくなるため、分布の形状が sigmoid 型になるものと考えられる。

H₃CNO₃の EQ の探索結果 676 個には水素結合を含 むクラスターが多数含まれるが、そのほか通常の化 学結合からなる 47 種類の化合物がある。その主なも のを立体構造の違いを区別して図 2 に示す。1-1~1-6 はアミノキシギ酸であり、6 種類の立体異性体があ る。2-1~2-7 はヒドロキシカルバミン酸で7 種類の 立体異性体がある。4-1 と 4-2 はアミノ過ギ酸、10-1 ~10-5 はニトロソオキシメタノール、12 はニトロメ

タノール、21 は硝酸メチル、31-1 と 31-2 は亜硝酸メトキシ、45-1 と 45-2 はメトキシジオキ サジリンである。B3LYP/6-31G*で探索した結果から、より高いレベルで再構造最適化して得 られたエネルギーを表 2 に(ZPV の補正を行った結果をカッコ内に)示す。この結果から、

H₃CNO₃の最安定構造がどうなるかは、計算レベルや ZPV の補正の有無で微妙に変わることがわかった。

【結論】NeoGRRM を用いることにより、GRRM プログラ ムによる大規模自動探索の探索時間の短縮と適用範囲の拡 大を飛躍的に進めることができた。また、多様な構造異性 体・立体異性体が存在しうる系では、計算レベルによって 相対安定性が大幅に変化しうるため、系統的探索及び再構 造最適化を慎重に行う必要があることがわかった。

- [1] K. Ohno, S. Maeda, Chem. Phys. Lett. 384, 277 (2004).
- [2] http://grrm.chem.tohoku.ac.jp/GRRM/
- [3] 大野公一, 第15回理論化学討論会, 仙台, 1P17 (2012).
- [4] 渡邊啓正、大野公一, 理論化学討論会, 東京, 2P43 (2016).
- [5] Gaussian09, Gaussian03: M. J. Frisch et al., Gaussian Inc., Wallingford CT.



図2 H₃CNO₃の主な異性体

表2 H₃CNO₃の主な異性体と

てのエネル		ィモー (kJ/mol)	
Isomer	6-31G*	6-31++G(d,p)	aug-cc-pVTZ
1-1	0.0 (0.0)	6.6 (8.2)	1.0 (3.8)
1-2	4.4 (3.4)	10.5 (11.3)	0.8 (2.8)
1-3	8.4 (6.6)	14.2 (14.1)	4.6 (5.7)
1-4	18.1 (16.2)	22.0 (21.9)	1.1 (2.8)
1-5	20.7 (19.1)	27.9 (27.6)	0.0 (0.0)
1-6	58.6 (55.3)	65.4 (61.5)	0.6 (1.7)
2-1	10.7 (9.1)	0.0 (0.5)	2.0 (4.5)
2-2	11.8 (8.8)	1.4 (0.2)	15.7 (16.8)
2-3	11.9 (9.6)	0.1 (0.0)	18.5 (19.4)
2-4	12.2 (11.3)	3.7 (4.9)	16.9 (17.3)
2-5	27.3 (25.1)	18.7 (17.9)	18.8 (18.3)
2-6	36.1 (32.4)	25.9 (24.2)	25.9 (25.2)
2-7	42.4 (38.3)	30.2 (28.3)	-
4-1	84.4 (79.2)	89.9 (85.7)	85.1 (82.1)
4-2	94.4 (88.7)	97.2 (92.7)	98.2 (94.9)
10-1	170.6 (165.5)	195.6 (191.4)	181.9 (178.9)
10-2	171.1 (164.2)	187.4 (181.7)	178.5 (174.1)
10-3	173.3 (166.6)	190.3 (184.9)	180.4 (176.2)
10-4	174.7 (168.1)	196.9 (191.3)	185.8 (185.5)
10-5	181.3 (181.3)	204.5 (198.5)	185.0 (180.6)
12	173.8 (170.7)	187.9 (186.4)	193.3 (188.5)
21	255.0 (250.7)	296.5 (292.7)	300.7 (298.1)
31-1	380.3 (368.0)	429.7 (417.7)	424.3 (413.5)
31-2	389.0 (376.5)	434.6 (422.7)	429.7 (419.0)
45-1	576.2 (563.4)	690.6 (628.7)	608.8 (598.2)
45-2	580.4 (567.4)	639.6 (627.6)	610.5 (599.7)