2P082

Colle-Salvetti型電子-核相関汎関数を用いたNOMO/DFT法の数値検証 (早大先進理工) 今村穣、塚本泰弘、桐生大義、中井浩巳

【序】当研究室では Born-Oppenheimer(BO)近似に基づかない電子と原子核の波動関数を同時に求 める *ab initio* NOMO 法の開発を行ってきた[1-6]。これまで、1 体近似に基づいた NOMO/HF 法[1]、 更に多体効果を考慮した NOMO/MBPT、CC 法[2]を開発し、定量的に優れた non-BO 理論の開発 に成功した。また、振動運動から並進・回転運動の分離した TRF-NOMO/HF 法[3,4]、 TRF-NOMO/MP2[5]の開発にも成功した。しかし、これらのアプローチでは計算コストがかかるた め、巨大系などに適用するのが困難と考えられ、低コストで高精度な結果を与える手法の開発が 必要である。そこで、本研究では、電子状態計算で低コスト、高精度な結果を与える密度汎関数 理論(DFT)を NOMO 法に拡張し、それの計算精度の検討を行なう。具体的には、電子-電子相関の 記述によく用いられる Colle-Salvetti (CS)型相関因子[7]に基づく核-電子相関エネルギー[6,8]を構 築し、それを用いた NOMO/DFT 法を開発する。

【理論】NOMO/DFT法において、BO近似で必要な電子-電子相関だけでなく、核-電子相関、核-核相関を考慮する必要がある。しかし、核-電子相関、核-核相関を考慮可能な汎関数は提案されて きてなかった。最近、我々の研究室などでColle-Salvetti (CS)型相関因子に基づく核-電子相関汎関 数[6,8]が提案された。その汎関数 ΔE_{en}^{SF} の具体的な表現は、以下のようになる。

$$\Delta E_{\rm en}^{\rm SF} = \int d\mathbf{R} \,\rho_{\rm n}(\mathbf{R}) \,\rho_{\rm e}(\mathbf{R}) \frac{\pi \,Z^2 [(24 + (-9 + 2\sqrt{2})\pi)Z + 4(-4 + \pi)\sqrt{\pi}\beta]}{2\beta^2 (\sqrt{\pi}\beta - 2Z)^2} \tag{1}$$

ここで、 $\rho_n(\mathbf{R}) \ge \rho_e(\mathbf{r})$ は、それぞれ電子、原子核の密度を表す。また、

$$\beta(\mathbf{R}) = q\rho_{\rm e}(\mathbf{R})^{1/3} \tag{2}$$

は、相関長の逆数を表し、qはパラメータである。このエネルギー表現の分母は特異点がある。 そこで、その分母を指数関数の形に近似した以下のエネルギー表現を提案した。

$$\Delta E_{\rm en}^{\rm NSF} = \int d\mathbf{R} \ \rho_{\rm n}(\mathbf{R}) \rho_{\rm e}(\mathbf{R}) \frac{Z^2 [(24 + (-9 + 2\sqrt{2})\pi)Z + 4(-4 + \pi)\sqrt{\pi\beta}]}{2\beta^4 \exp\left[\frac{4Z(Z - \sqrt{\pi\beta})}{\pi\beta^2}\right]}$$
(3)

本研究では、この non-singular form (NSF)のエネルギー表現を用いる。このエネルギーに関する核の軌道に対するポテンシャルは、以下のようになる。

$$\frac{d\Delta E_{en}^{NSF}}{d\rho_{n}} = \rho_{e} \left(\mathbf{R}\right) \frac{Z^{2} \left[(24 + (-9 + 2\sqrt{2})\pi)Z + 4(-4 + \pi)\sqrt{\pi\beta} \right]}{2\beta^{4} \exp\left[\frac{4Z(Z - \sqrt{\pi\beta})}{\pi\beta^{2}}\right]}$$
(4)

電子の軌道に対するポテンシャルは、鎖則を用いると以下のようになる。

$$\frac{d\Delta E_{\rm en}^{\rm NSF}}{d\rho_{\rm e}} = \rho_{\rm n}(\mathbf{R}) \frac{Z^2 [(24 + (-9 + 2\sqrt{2})\pi)Z + 4(-4 + \pi)\sqrt{\pi\beta}]}{2\beta^4 \exp\left[\frac{4Z(Z - \sqrt{\pi\beta})}{\pi\beta^2}\right]} + \frac{\partial\Delta E_{\rm en}^{\rm NSF}}{\partial\beta} \frac{\partial\beta}{\partial\rho_{\rm e}}$$
(5)

$$\frac{\partial \Delta E_{en}^{NSF}}{\partial \beta} = 2\rho_{e} (\mathbf{R})\rho_{n} (\mathbf{R}) \left(\pi \beta^{7} \exp \left[\frac{4Z(Z - \sqrt{\pi}\beta)}{\pi \beta^{2}} \right] \right) *$$

$$Z^{2} [2(24 + (-9 + 2\sqrt{2})\pi)Z^{3} + (-56 + (17 - 2\sqrt{2})\pi)\sqrt{\pi}\beta Z^{2} + (-8 + (5 - 2\sqrt{2})\pi)\pi \beta^{2} Z - 3(-4 + \pi)\pi^{3/2}\beta^{3}]$$

(6)

これらのエネルギー、ポテンシャルは、すべて数値グリッドを用いて評価	Table 1	
	Optimzied	q values
する。これらのホテンシャルをノロクラムに実装し、SCF 計算を行った。	Н	4.9448
核-核相関に関しては、寄与が小さいと以前の研究[5]から示されているため	He	5.6499
老虎」なかった。 電子 電子切開に閉してけ、 po 近似に其づく計算にやい	Li	6.0058
ち思しなかうに。电丁-电丁伯戌に戻しては、BU 近似に塗りて計算にのい	Be	6.1507
て精度の高い結果を与える B3LYP 交換相関汎関数を用いた。	В	6.2945
【 结用 と 老家】 パラメータ 。 けーNOMO 注のエクルギーが「PO 近似に甘	С	6.3504
【細末とち奈】ハファーラ q は、NOMO 法のエネルキーが、BO 近似に奉	Ν	6.4816
づく B3LYP 汎関数を用いた場合の原子のエネルギー E ^{B3LYP} を再現するよ	0	6.5981
うに油宝」た、 得らわた対田を Table 1 に載せた。 府Zが重くかるにつわて	F	6.7613
ノに次化した。付られた約末でTable 1 に戦せた。原丁が重くなるにつれて	Ne	6.8035
q の値が大きくなる傾向がわかった。次に、そのパラメータを用いた	Na	6.9299
NOMO/DET 注を small C2 セットに適田し、 特度の検討を行かう。目休的に	Mg	6.9528
NOMO/DFT など sinan 02 ビッドに過用し、相反の快引を打なし。其体的に	Al	7.0679
は、BO 近似に基づく B3LYP の全エネルギー <i>E</i> ^{B3LYP} + 零点エネルギー <i>E</i> _{ZPE}	Si	7.0997
とNOMO/DET注のエクルギーを比較することで特定の検証を行う F け	Р	7.2043
と NOMO/DIT なのエネルキーをに取りることで相反の快祉を11 ノ。 E _{ZPE} は、	S	7.2329
6-31G(2df,p)で得られた振動数に、スケーリングファクターf = 0.9854 を用	Cl	7.3277
いて求めた 其底関数として 雷子に cc_pVT7 原子核に 7s7p7d を用いた	Ar	7.4727

得られた結果の統計データを Table2 に示した。平 T 均誤差(MD)、平均絶対値誤差(MAD)は-7.4, 7.5 $\frac{S}{G}$ mhartree となり、非常に精度の高い結果を得るこ $\frac{N}{N}$ とに成功した。最大誤差(max Deviation)は、それぞ $\frac{N}{N}$ れ 1.2, -28.9 mhartree となった。これらの検証より、 $\frac{N}{N}$ NOMO/DFT 法が、低コストで精度の高い結果を与 える手法であることがわかった。

Statistical data for the small G2 set in mhartree.

G2 total	Error (Molecule)
MAD	7.5
MD	-7.4
Max. Deviation(+)	1.2 (CH)
Max. Deviation(-)	-28.9 (C ₂ H ₆)

- [1] M. Tachikawa, K. Mori, H. Nakai, K. Iguchi, Chem. Phys. Lett., 290 (1998) 437.
- [2] H. Nakai, K. Sodeyama, J. Chem. Phys., 118 (2003) 1119.
- [3] H. Nakai, Int. J. Quantum Chem., 86 (2002) 511.
- [4] H. Nakai, M. Hoshino, K. Miyamoto, S. Hyodo, J. Chem. Phys., 122 (2005) 164101.
- [5] M.Hoshino, H.Nakai, J. Chem. Phys., 124 (2006)194110.
- [6] Y. Imamura, H. Kiryu, H. Nakai, J. Comput. Chem., submitted.
- [7] R. Colle, O. Salvetti, Theor. Chem. Acta., 37 (1975) 329.
- [8] Udagawa, M. Tachikawa, J. Chem. Phys., 125 (2006) 24410.