

東大理学部化学科卒業50周年企画講演会＆パネルディスカッション

「化学がひらく未来の社会：生命・もの・環境・エネルギー」

2018.10.20

未来社会への化学の貢献

量子化学計算で拓く未知の化学

量子化学探索研究所長・東北大学名誉教授

大野 公一

すべての物質は 原子からなる！



物質の根源は何か？
(古代原子論)
紀元前～400年
Democritus
古代ギリシャ。

近代原子説
(元素記号) 原子(元素)の分類
(周期律)
1803年 1869年
Dalton Mendeleev
イギリス ロシア



Atomから、
何がつくれるか？

20世紀 ... → ... 21世紀

理論化学(量子化学)の発展

量子化学 の予言性

$$H\Psi = E\Psi$$

量子力学の誕生

ボール・ディラック
(1929)

化学を支配する基本法則はわかったが、複雑すぎて、解けない。



福井謙一(1958)
化学反応の理論、
フロンティア軌道論



ジョン・ポーブル、ウォルター・コーン
(1998)

量子化学計算・第一原理計算の進歩



21世紀 これからの化学

$H\Psi = E\Psi$ を解き
量子化学 の 予言性
を用い、コンピュータで
未知の化学を切り拓く！

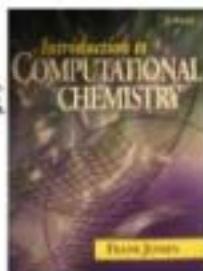
Computer Chemistry

未知の化学の理論探索！ 個々の化学式に可能な化学の自動探索

$$H\Psi = E\Psi$$

F. Jensen著 計算化学
の国際的教科書 1999年

4原子を超えると
不可能！



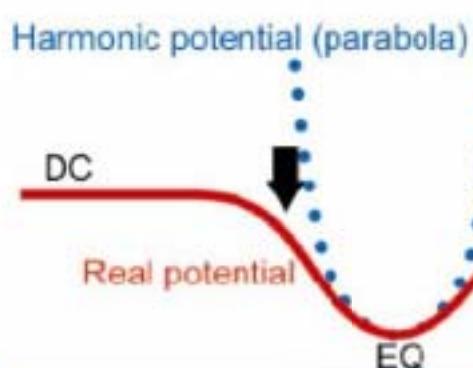
- <4個の原子>
 10^6 秒 = 11.6日 かかる。
- <5個の原子>
- 10^9 秒 = 31.7年 かかる。
-
- <10個の原子>
- 10^{24} 秒 = 3×10^{16} 年 かかる。
宇宙の年齢(Big-Bangから現在までの時間) = 1.38×10^{10} (138億)年の200万倍。

化学空間の理論探索の
むずかしさ

大砂漠の中に埋もれた
を探すに等しい



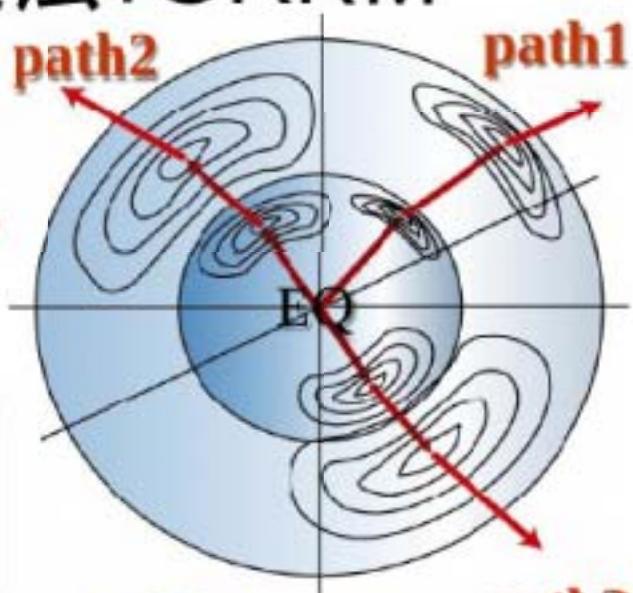
反応経路自動探索法: GRRM



ポテンシャルの非調和下方歪み

(↓ Anharmonic Downward Distortion, ADD)

が、反応経路の方向を指示示す「羅針盤」となる!

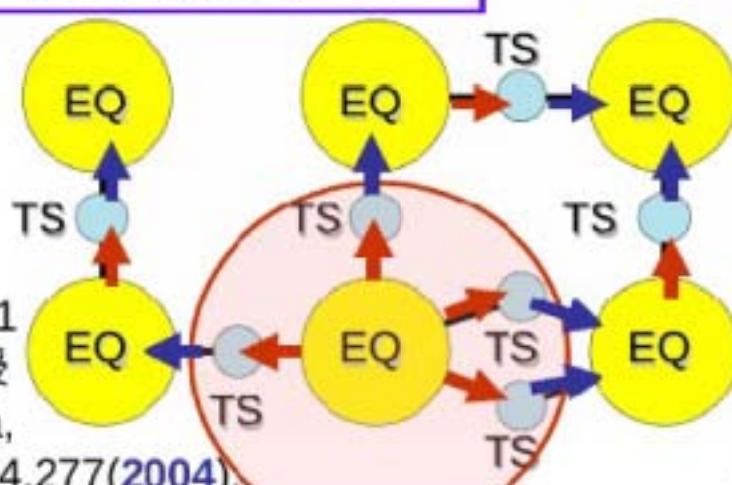


GRRM

@東北大学

with 前田理 当時M1
現在 北大教授

K. Ohno & S. Maeda,
Chem. Phys. Lett. 384, 277 (2004).



・朝日新聞
2015年10月18日

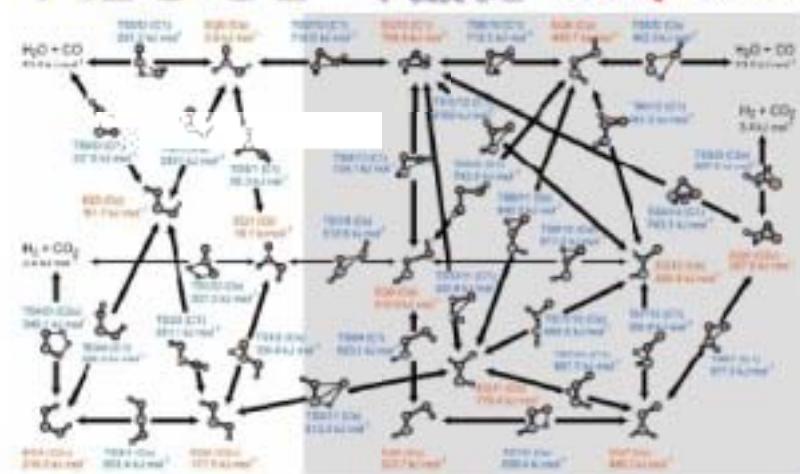
・化学と工業
2017年1月号

・現代化学
2018年2月号

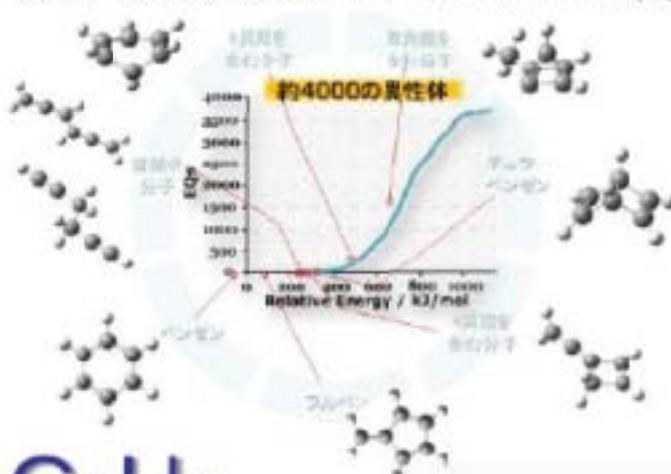
K. Ohno, *Chem. Rec.*
16, 2198 (2016).

Global Reaction Route Mapping

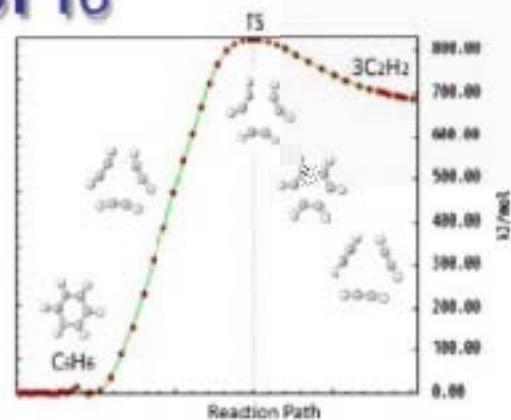
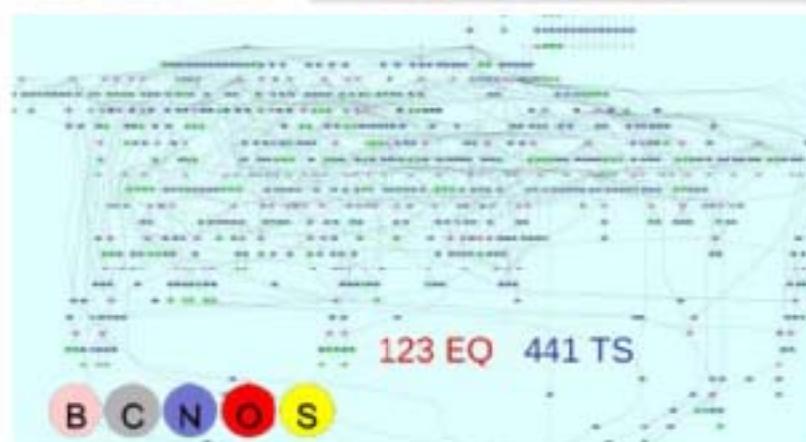
H_2CO_2 ギ酸など 13 EQ 30 TS



C₆H₆ 検索: SCC-DFTB エネルギー基準化: MP2-6-311G(d, p)



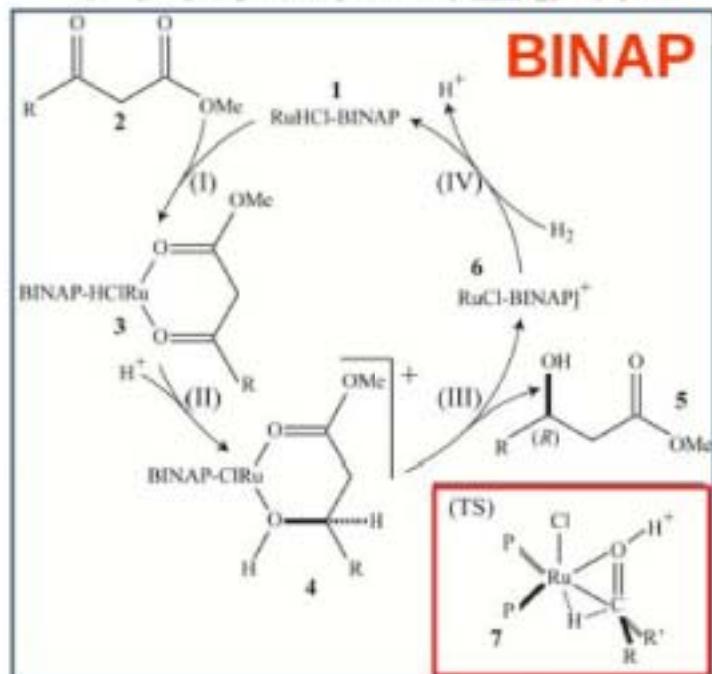
C₆H₆



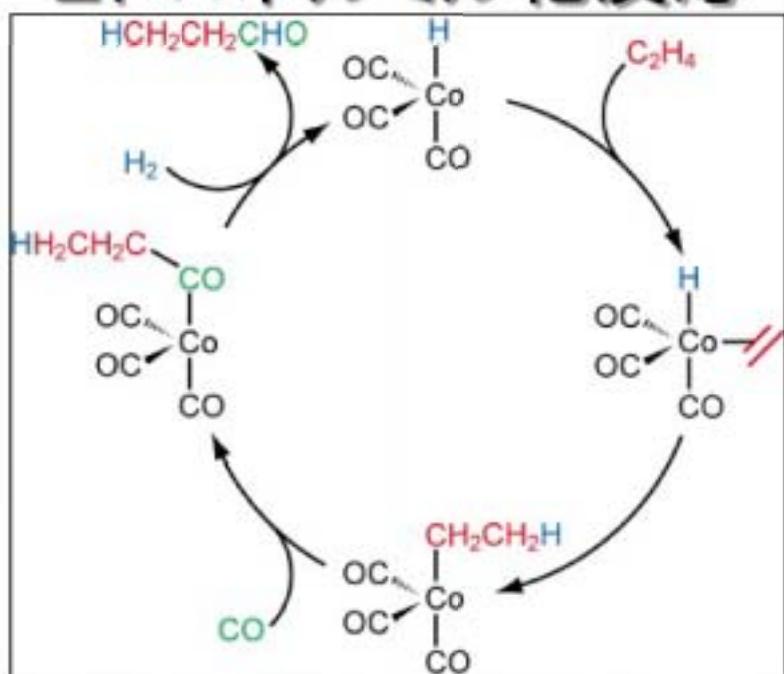
反応経路自動探索法GRRMの応用: 触媒サイクルの自動探索

不斉触媒の選択性

ヒドロホルミル化反応



K. Ohno & S. Maeda, J. Mol. Cat. A Chemical 324, 133 (2010).



S. Maeda, K. Ohno, & K. Morokuma, Phys. Chem. Chem. Phys. 15, 3683 (2013).

炭素 C から何ができるか？

Cの単体(同素体)

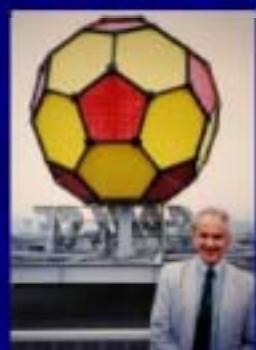
- 黒鉛(グラファイト)



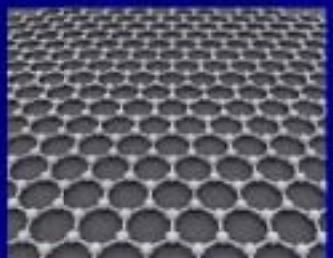
- ダイヤモンド



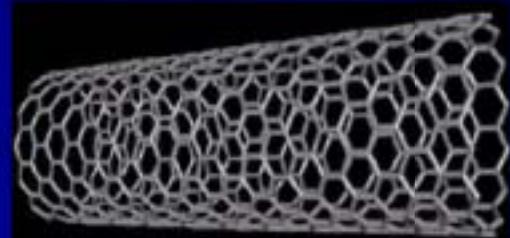
フラーレン



クフノエーバ



カーボンナノチューブ





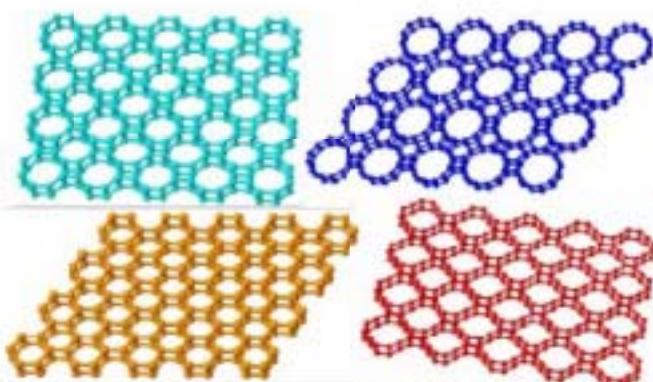
探索された 新型炭素構造

Prism-C_{2n} ($n=8, 9, 10, 12, 14, 16, 18, 20$)



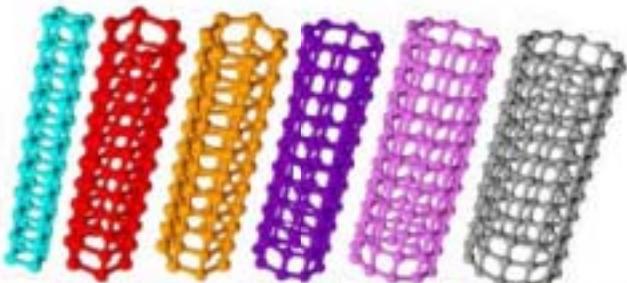
Chem. Lett. 44, 712 (2015).

Prism-Carbon Sheet



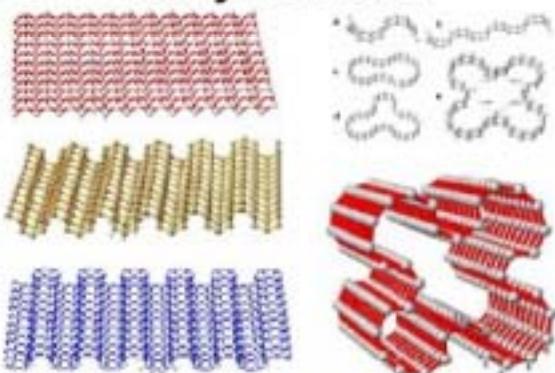
Chem. Phys. Lett. 633, 120 (2015).

Prism-Carbon Tube



Chem. Phys. Lett. 635, 180 (2015).

Wavy Carbons



Chem. Phys. Lett. 639, 178 (2015).

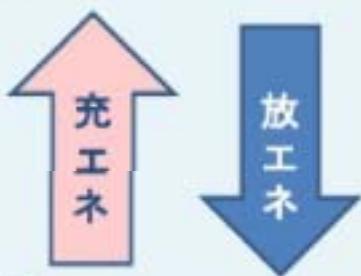
高エネルギー炭素

C 原子 1個当たり
200-350 kJ/mol 程度の
エネルギーを貯蔵

→ 可能性

夢のエネルギー貯蔵物質

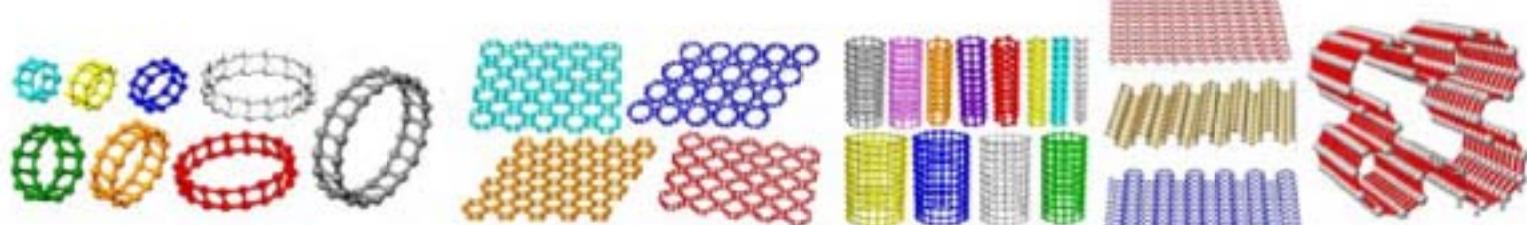
高 エネルギー 炭素



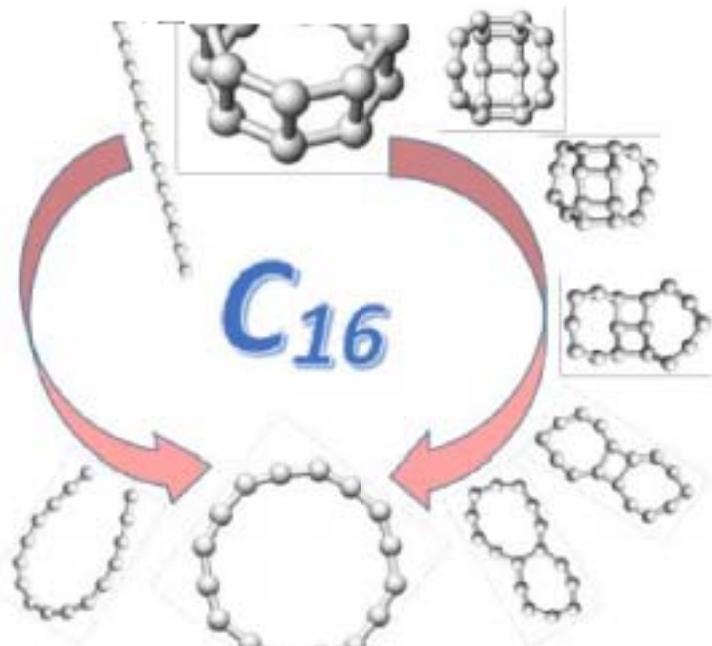
低 エネルギー 炭素

ゼロ 原料補給
ゼロ 廃棄物質

時・所・回数 無制限



C₁₆分子



Chem. Phys. Lett. 711, 60 (2018).

量子化学計算で未知の化学が拓ける！



*Using
new computational methods*

*Let us open
uncultivated worlds of Chemistry*

Please visit

<http://iqce.jp/>

Thank you!

