応用化学専攻

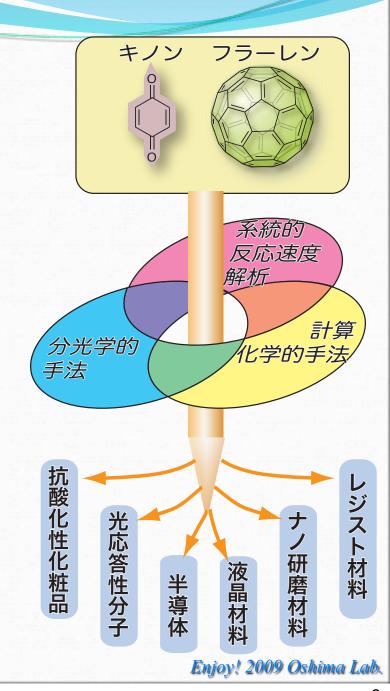
物質機能化学コース 物理有機化学領域

大島研究室

OSHIMA LAB.
Division of Applied Chemistry,
Graduate School of Engineering,
Osaka University
Since 1994

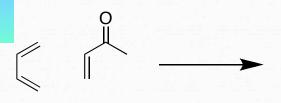
研究コンセプト

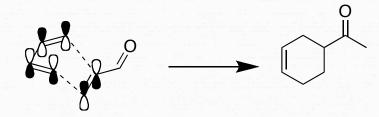
- キノンとフラーレンを用いて、 基礎的な反応解析と応用的な 新規材料開発を目指す。
- 新規反応の機構解析
 - 分光学的手法(NMR, etc.)
 - 系統的反応速度解析
 - 計算科学的手法
- 新規機能性分子の合成
 - 化粧品・レジスト etc.



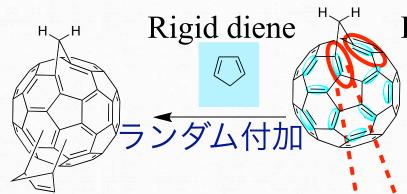
1.フラーレン誘導体のDiels-Alder反応

教科書では・・・

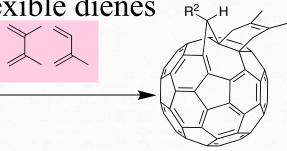




フラーレン誘導体(フレロイド)では?



Flexible dienes



橋頭位に 選択的に付加

Rigid Diene: 8

ねじれに

追随できない





Flexible Dienes: ねじれに追随でき

反応しやすい

2. キノン類の電子受容能を利用した新規反応の開発

エポキシドの酸開裂反応

教科書では・・・

キノン誘導体では?

$$O \longrightarrow O$$
 $O \longrightarrow O$
 $O \longrightarrow O$
 $O \longrightarrow O$
 $O \longrightarrow O$

酸開裂と架橋化が

同時に起こる

$$O \longrightarrow O$$

全く異なる転移反応が

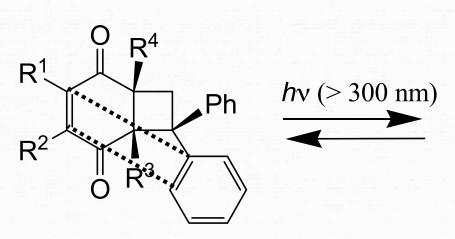
起こる

違いがなぜ生ずるのかを解明する

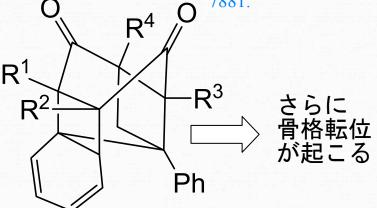
置換基・溶媒を変え、反応速度変化を解析→反応経路を推測できる

3. 分子軌道論に基づくかご状化合物の創成

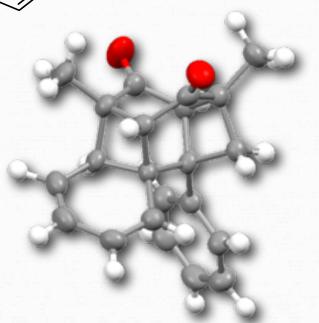
シクロブタン縮環キノンの[2+2]光付加環化反応



Tetrahedron Lett. **2006** 7881.

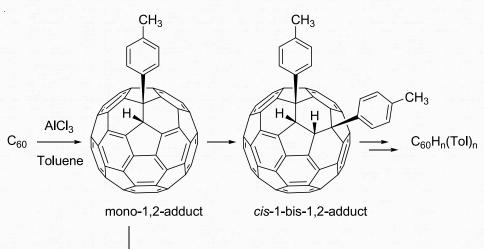


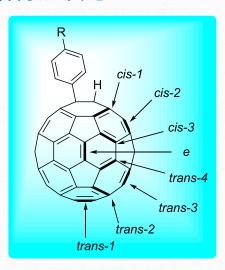
- ・新規炭素骨格(かご状化合物)の構築
- X線回折法を用いた生成物の構造解析
- 置換基と反応性の相関
 - → 分子軌道論的解明(HOMO-LUMO相互作用)
- 新規骨格転位反応へ
 - •・・楽しい化合物をどんどん創ろう!



4. 多付加フラーレンの構造ならびに反応性の解明

フラーレンと芳香族化合物のFriedel-Crafts多段階付加反応



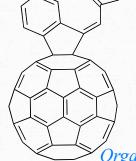




- ・逐次的に一付加→二付加と生成 ・異性体が多くできそうなのに、選択的に反応が進行する
- ·一付加体のアセチル化反応→ふしぎな環状化合物生成

反応メカニズムを解析

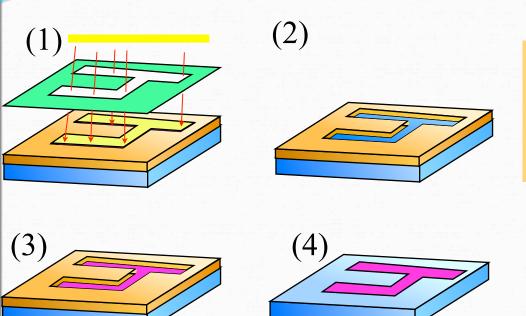
置換基効果(クロロベンゼン等ではどうなるか?) 同位体標識法・分子軌道計算





生成物は有機溶媒への溶解性UP! (半導体液浸露光レジスト材料へ)

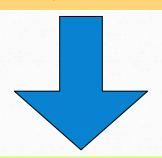
5. 多付加フラーレンを利用したレジストへの応用



- (1)基板、レジスト(光と反応する物質)、 マスクを積層させ、光照射する
- (2)溶剤で洗うと、光の当たった部分のみ溶け、 基板が露出する(現像)
- (3)基板をとかす液・(またはイオンビーム)を 当てると、レジストの溶けた部分の基板が溶ける (4)基板にパターンが刻まれる

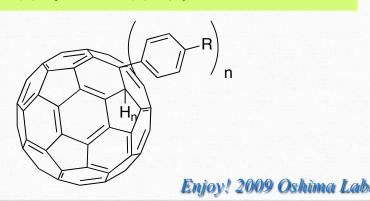
フラーレン

イオンビーム耐性が良い だが溶媒に溶けにくい



多付加フラーレン

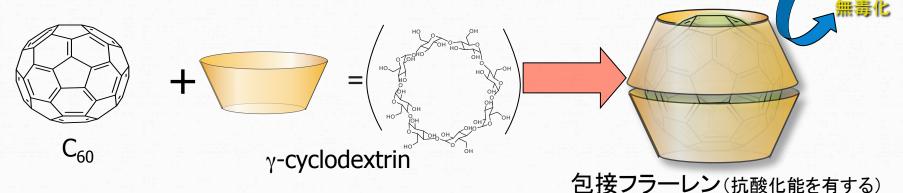
溶媒への溶解性が向上



6. 水溶性フラーレンの簡便合成ならびに抗酸化能評価

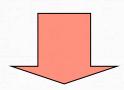
・フラーレンのラジカル捕捉性を生かす

 \cdot C $_{60}$ は水に溶けないが γ -cyclodextrinで包接することで水溶化する

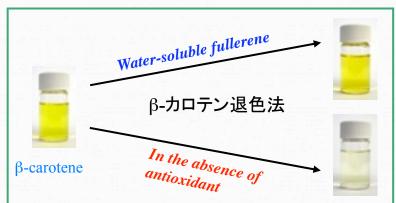


包接フラーレンの用途:

現在は、しみ・しわ・アクネ改善、美白効果などから化粧品に応用されており、今後さらなるライフサイエンス分野(医薬、健康食品など)への応用が期待されている



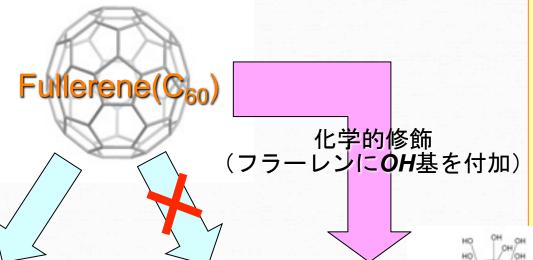
Biosci. Biotehcnol. Biochem. **2006** 70, 3088.



本研究:

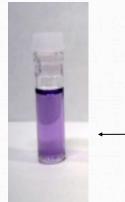
C₆₀だけでなく、その誘導体の包接体の合成およびその抗酸化能をβ-カロテン退色法で調べ、抗酸化能が異なる原因を追究し、ライフサイエンスに役立てる

7. 水溶性水酸化フラーレンの簡便合成法の開発



現在の水酸化フラーレン

- ・水溶性でないもの
- 水溶性であってもNaなどの塩を 含むもの
- ・段階が多くコストのかかるもの



In water 水には溶けない

トルエンなどの有機溶媒中であれば、溶ける。

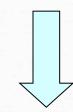
In toluene 2.8x10⁴ mg/L

R. S. Ruoff *et al. J. Phys. Chem.*, **1993**, 97, 3379.



In water 5.9x10⁴ mg/L

特願2004-264664 ACS Nano **2008**, 327. Published.



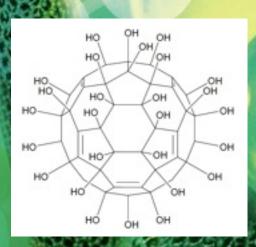
本研究

・Naなどの塩を含まず、一段階で簡便に水酸化フラーレンを合成する

carbon revolution Nanocarbon Proj

StarFullerenes

Fullerenes with over 30 hydroxyl groups







Fullerene Nucleus

の水酸基を結合したスター カーボール状のナノテク 超微細技術)素材のフラ 水酸基を媒介にして様

けるビタミンCのバイオ 開発に挑わったのは三菱

水に縮けにくく、 刑去する能力があり、 の原因とされる活性

フラーレン 水に溶けやすく

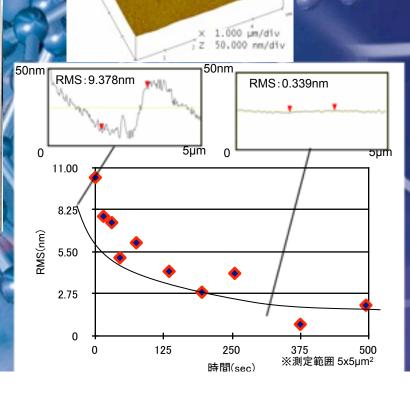




carbon tevolution Nanocarbon MS:0.722mm

四倍向上する。

2005年











有機化学と研究を 楽しみたい方に。



