**2P18** 

## 化学修飾による有機結晶構造の変化とその予測

○小畑繁昭<sup>1</sup>,下位幸弘<sup>1</sup>,園田与理子<sup>2</sup>,後藤仁志<sup>3</sup> <sup>1</sup>産総研 ナノシステム研究部門,<sup>2</sup>産総研 電子光技術研究部門, <sup>3</sup>豊橋技術科学大学大学院

【はじめに】

有機分子性結晶の性質は、結晶を構成する分子の種類や構造、および結晶内配置に依存する. そのため、構成要素となる有機分子とその結晶構造を設計することで、結晶の性質を制御できる と考えられる.しかし、有機分子の構造変化が結晶構造形成に与える影響を考慮し、望む結晶構 造を設計することは容易ではない.そこで我々は、有機化合物の結晶構造を予測する計算化学手 法の開発を進めている[1,2].本研究では、ジフェニルへキサトリエン(DPH)とホルミル置換 DPH(F-DPH)に対し結晶構造予測法を適用し、DPHに対するホルミル基の化学修飾による分 子構造変化が結晶構造形成に及ぼす影響について考察した.

## 【DPH と F-DPH 結晶構造】

**F-DPH** の結晶構造は, DPH の結晶構造に比べ, 分子の積層間隔が狭く, DPH 結晶構造では 7.730 Å (=a)であるのに対し, F-DPH 結晶構造では 3.926 Å (=b)を示す (図 1). このため, F-DPH 結晶は積層する F-DPH 分子間において光付加環化反応を起こす[3]. この環化反応は DPH 結晶 では観測されず, 結晶中の分子配列がその反応性を左右しているといえる.



図 1 (a) DPH 結晶構造(空間群: Pbca) [4], (b) F-DPH 結晶構造(空間群: Pca21) [3].

## 【方法】

結晶構造予測は分子力場を用いて行った.まず,気相中における単分子の構造最適化を行い, その後, x 軸, y 軸, z 軸それぞれで 30° 刻みにより分子を回転させ,複数の配向を生成し,それ らを非対称単位として,空間群 *Pca*21により試行結晶構造を構築した.試行結晶構造は,空間群 *Pca*21の下,分子の並進・回転,および格子の大きさを最適化し,得られる最適化結晶構造の結 晶エネルギーに基づいて,予測される結晶構造を考察した.なお,分子力場は MMFF94[5]を用 いた. 【結果と考察】

DPH, F-DPH の結晶構造予測により創出された予測構造と DPH, F-DPH の X 線結晶構造を それぞれ比較したところ, DPH は結晶エネルギーにおいて 2 番目に安定な予測構造(Table 1, Rank 2) と, F-DPH は最安定予測構造(Table 2, Rank 1)と, 15 分子の重原子位置における平均 二乗差で 0.290 Å, 0.445 Å により一致した. DPH の最安定予測構造(Table 1, Rank 1) は X 線 結晶構造と似た結晶内分子配置を示したが, X 線結晶構造との平均二乗差は 1.091 Å であった. また, X 線結晶構造と比べ積層間隔の狭い DPH 結晶構造(Table 1, Rank 13, 19)と積層間隔の広 い F-DPH 結晶構造(Table 2, Rank 13)も創出されたが, これらは最安定予測構造よりも, それぞ れ, 3 kcal/mol, 9 kcal/mol 結晶エネルギー値の高い準安定な構造として評価された.本結晶構 造予測結果は, DPH に対するホルミル基の化学修飾による分子構造変化が,結晶内分子の積層間 隔を狭くさせることを示しており, これは実験事実と一致している.

	Crystal Energy	Volume	Lattice Length (Å)			
Rank <sup>a</sup>	(kcal/mol)	(Å3)	a	b	с	
1	0.00	1529.1	8.716	8.747	20.055	
2	0.07	1527.0	10.163	8.069	18.621	
13	2.92	1530.9	12.130	4.746	26.595	
19	3.19	1547.2	28.183	11.787	4.657	
Exp.		1382.2	7.730(2)	9.881(2)	18.096(3)	

Tabel 1. Predicted crystal structures of DPH.

<sup>a</sup> The predicted crystal structures were ranked based on their crystal energies.

Tabel 2. Predicted crystal structures of F-DPH.

	Crystal Energy	Volume	Lattice Length (Å)		
Rank <sup>a</sup>	(kcal/mol)	(Å3)	а	b	с
1	0.00	1647.5	13.254	4.154	29.925
13	9.46	1773.6	31.272	6.822	8.314
Exp.		1469.2(17)	12.562(10)	3.926(2)	29.79(2)

<sup>a</sup> See the footnote in Table 1.

【文献】

[1] 小畑繁昭,後藤仁志,日本コンピュータ化学会春季年会,2010,1001.

[2] H. Goto, S. Obata, N. Nakayama, K. Ohta CONFLEX 7; Conflex: Tokyo, Japan, 2012.

[3] Y. Sonoda, M. Goto, T. Ikeda, Y. Shimoi, S. Hayashi, H. Yamawaki, M. Kanesato J. Mol. Struct. 2011, 1006, 366.

[4] T. Hall, S. M. Bachrach, C. W. Spangler, L. S. Sapochak, C. T. Lin, H. W. Guan, R. D. Rogers Acta Cryst. 1989, C45, 1541.

[5] Halgren, T. A. J. Comp. Chem. 1996, 5&6, 490.