Organic No.29 2009 No.29 SEPTEMBER オーガニックスクエア

特別講座

超高活性アルコール酸化触媒 4	\ZADO	の開発
東北大学大学院薬学研究科	岩渕	好治2

グリーンケミストリー

2-Azaadamantane-N-oxyl (AZADO)4
1-Methyl-2-azaadamantane-N-oxyl (1-Me-AZADO)4
(R)-Homodinuclear Ni ₂ -Schiff Base Catalyst5
(S)-Homodinuclear Ni ₂ -Schiff Base Catalyst5
SiliaCat S-Pd、SiliaCat DPP-Pd6
ふっ化カリウム(スプレードライ品)Potassium fluoride(spray dried) ·······7
Chiralscreen®8
2-クロロ-1-(3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8,9,9,10,10,11,11,12,12,12-ヘンイコサフルオロドデシル)
ピリジニウムトリフルオロメタンスルホン酸塩20
ビリジニウムトリフルオロメタンスルホン酸塩20

取扱い製品紹介

ケミカルタイプダイヤフラム式真空ポンプ13	
有機 EL 材料製品紹介 ········14	

その他

有機合成用脱水溶媒シリーズ
ワコーケミカル新製品紹介11

お知らせ

リアルタイム	ム化学構造検索シス	ステム ITMolo	gres (2	2) リ	アルタイム化	:学構造	造検索
株式会社	理論創薬研究所	主任研究員	高橋	哲、	代表取締役	吉森	篤史⋯⋯⋯16
化学構造式植	検索機能 Q&A ⋯⋯						18



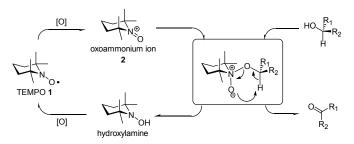


超高活性アルコール酸化触媒 AZADO の開発

好治 東北大学大学院薬学研究科 岩渕

アルコールの酸化反応は、有機合成上の戦略拠点となるカ ルボニル化合物への直截的な到達を可能とする基本反応の ひとつであり、例えば、6 価クロムを用いる Jones 酸化や PDC 酸化、DMSO を活性化させて供する Swern 酸化、 Parrikh-Doering 酸化、超原子価ヨウ素試薬による Dess-Martin 酸化、IBX 酸化などが実験室レベルで多用され ている。しかし、医薬品等のファインケミカルの工業的製造 においては、これら酸化剤の毒性と危険性の面から、酸化反 応は極力回避すべきと考えられてきた¹⁾。近年、環境への負 荷の軽減に対する切迫した社会的要請を背景として、低毒性 バルク酸化剤の活用を可能とする触媒的酸化法が注目を集 め、精力的な研究が展開される中で、毒性が懸念される重金 属に依存しない安定有機ニトロキシルラジカル TEMPO(1) を触媒とする酸化プロセスの優位性が見出され、医薬プロセ ス合成にも適用可能な数少ない手法として合成化学におけ る地位を築き始めている(Figure 1)^{1,2)}。

Figure 1. The proposed mechanism of TEMPO oxidation.



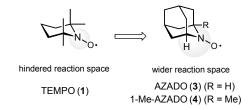
しかし、TEMPO 酸化は優れた 1 級アルコール選択的酸化手 法として知られる一方で、2級アルコールの酸化にはその適 用性と効率性に問題を残していた。

我々は上述の課題を解決するべく TEMPO(1)の抜本的な 構造改変を基本戦略として、有機ニトロキシルラジカル型ア ルコール酸化触媒の機能性開発に取り組み、これまで TEMPO(1)では酸化困難な立体的に嵩高いアルコールの触 媒 的 酸 化 を 実 現 す る 有 機 ニ ト ロ キ シ ル ラ ジ カ ル 1-Me-AZADO(4)、AZADO(3)、ABNO(6)を見出してきた。 本稿では、その開発のコンセプトとそれらのアルコール酸化 触媒としての特性を解説する。

1. 高活性アルコール酸化触媒 AZADO の発見

TEMPO(1)はその化学的安定性を保障する構造因子であ る 4 つの Me 基が触媒活性中心近傍に立体障害をもたらし、 このため嵩高い2級アルコールの酸化を困難としている。ま た、酸化触媒としての活性本体である oxoammonium ion (Figure 1, 2 参照)の反応系中での不安定性も指摘されてい る。これらの問題の解決を期して、我々は堅牢なアダマンタ ン骨格上に触媒活性部である N-オキシル基を組み込んだ 2-azaadamantane N-oxyl [AZADO(3)] の可能性に着目した。 一見アザアダマンタン骨格は嵩高く、分子量も比較的大きい といった印象を受けるかも知れないが、TEMPO が分子量 156.25 であるのに対し、AZADO は 152.21 で、同程度であ る。**3** は Bredt 則により N-オキシル基の α -炭素に結合する 水素の安定性が保障されている。それゆえ 3 は 1 に比べ広 い反応場を獲得し、嵩高いアルコールの酸化も効率的に進行 すると期待した(Figure 2)。

Figure 2. Design concept.



AZADO (3)は、Dupeyre らの文献 3) に記載されていたが、 酸化反応への応用例は知られていなかった。合成の簡便性か ら、まずはアザアダマンタンの 1 位にメチル基を残す 1-Me-AZADO (4) の合成を行い、このもののアルコール酸化 反応への適用性を検討した(Table 1)。その結果、 1-Me-AZADO (4) は 1 級アルコールのみならず、1 では酸化 困難な立体的に嵩高い2級アルコールをも瞬時に酸化して高 収率で生成物を与えることが明らかとなった。4の触媒効率 は、我々の予想を遙かに上回るものであり、その TON は最 大 27,000 にも達し、有機分子触媒の中でも卓越した触媒効 率を発揮するものであった $^{4,5)}$ (1 の TON は \sim 2,300)。

Table 1. 1-Me-AZADO-catalyzed oxidation of secondary alcohols.

	φн	1-M	e-AZADO or TEMPO	(1 mol%), KBr (10 m	nol%.), <i>n</i> Bu ₄ N	Br (5 mol%))	
	$R_1 R_2$		NaOCI (1.4 eq.), CH	H ₂ Cl ₂ , aq. NaHCO ₃ , (0 °C, 20 min.	R ₁	R ₂	
	Yield	(%)	- alcohol	Yiel	d (%)	alcohol -	Yield (%	o)
alcohol	1-Me-AZADO	TEMPO		1-Me-AZAD0	O TEMPO	alconor	1-Me-AZADO	TEMPO
	н 96	96	A	94	0	OH OH	99	16
ОН	94	83	OH	88	0	0, OH	100	8
OH	93	15	-	он >(95	5	TBSO O N N N HO OTBS	100 ^a	12 ^a

2. 1級アルコールからカルボン酸へのワンポット酸化反応 への適用

1-Me-AZADO の驚くべき触媒活性は、TEMPO では未解決 となっている諸問題を解決できると期待された。第1級アル コールのカルボン酸へのワンポット酸化には、Merck 社の Zhao らによって開発された触媒量の TEMPO と NaOCI およ び化学量論量の NaCIO₂ を用いる優れた手法が知られていた が、NaCIO2の消費によって生成する NaOCI が惹起する副反 応のため、不飽和結合を含む基質に対しての適用性に課題を 残していた⁶⁾。種々検討の結果、我々は**4**から容易に調製可 能なオキソアンモニウム塩を触媒とし、NaCIO2を共酸化剤 とする簡便かつ高効率な酸化手法を確立できた 7)。本法は Zhao 法では酸化困難な電子豊富なアルケンや芳香環を有す る基質の高効率酸化を実現する。AZADO 由来のヒドロキシ ルアミンが系中に生成する NaOCI を速やかに消費してオキ ソアンモニウムイオンを再生することがポイントと考えて いる。

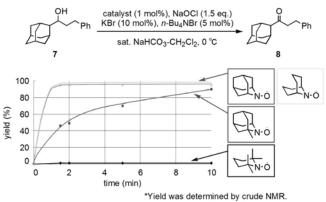
3. 触媒の構造一酸化活性相関

AZADO(3)、1,3-DiMe-AZADO(5)、ならびにビシクロ型 ニトロキシルラジカルとして、9-azabicvclo [3.3.1]nonane N-oxyl (ABNO, 6) を合成し、3-phenylpropanol 及び menthol の酸化反応における触媒活性を比較した(Table 2)。触媒量 1 mol%のとき、3-phenylpropanol の酸化においては何れの触 媒も有効に機能するものの、mentholの酸化においては、*N*-オキシル基の周辺が嵩高い 1,3-DiMe-AZADO (5) と TEMPO (1)では殆ど反応が進行しなかった。このことから、ニトロ キシルラジカル型触媒の酸化活性は、活性中心部の嵩高さに

良好な相関性を示すことを明らかにした。なお、高活性を示 したABNO(6)とAZADO(3)、1-Me-AZADO(4)については、 3-phenylpropanol の酸化において触媒量を 0.3 mol%まで低 減したときにその活性に違いが見られ、ABNO では反応が途 中で停止してしまうのに対し、AZADO、1-Me-AZADO では 収率良く酸化成績体を与えた。このことから、触媒のアダマ ンタン骨格は、その安定性により TON の向上に大きく寄与 していることが示唆された。

続いて、嵩高い2級アルコール7を基質として用い、種々 の触媒を用いた場合の反応速度の比較検討を行った(Figure 3)。その結果、ここでも N-オキシル基周辺の嵩高さによる 差が観察され、AZADO(3), ABNO(6)が 1-Me-AZADO(4) を上回る反応速度を示すことを見出した。

Figure 3. Comparison of reaction rates.



(4,4'-di-t-butyl-biphenyl as the internal standard)

TEMPO および AZADO 関連化合物の活性序列を示す(Figure 4)。AZADO は活性部位近傍の立体障害が小さいだけでなく、 ダイヤモンドの基本構造であるアダマンタン骨格を有し、頑 健性(robustness)に優れ、酸化反応系内での分解も少ない ことも確認している。

Table 2. Comparison of catalytic efficiencies of nitorxyl radicals.

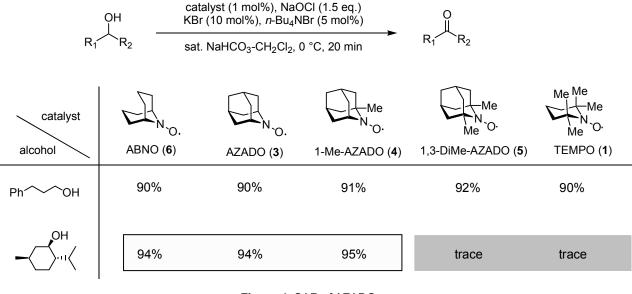
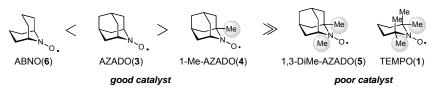


Figure 4. SAR of AZADOs.



4. AZADO 酸化の特徴とポイント

AZADO 酸化の特徴として、以下の3点を挙げることがで きる。

(1) 超高活性

TEMPO の 20 倍以上の活性 (触媒使用量 0.01 mol%で も反応が良好に進行する)。

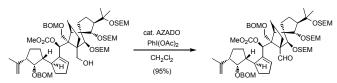
- (2) 立体障害の大きな2級アルコールの酸化が可能。
- (3) 反応速度が速いため、TEMPO に比べ副反応生成物が 少ない。

従来技術である TEMPO 酸化と比較した場合、基質適用性 の拡大のみならず、触媒量が大幅に低減できるため、コスト パフォーマンスの点でも優位性が期待される。なお、1級お よび2級OH基を同一分子内に有するアルコール類の酸化で は、NaOCIを2 当量以上用いると、面 OH 基が対応する力 ルボニル化合物に酸化されるが、当量制限下にゆっくりと NaOCI を加えると 1 級水酸基を優先して酸化することがで きる。

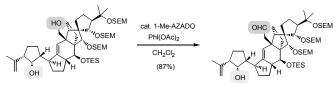
以下に示すように、AZADO 類は複雑な天然物合成の極め て重要な局面で活用され始めている。

Inai M., Goto T., Furuta T., Kan T.: Tetrahedron: Asymmetry, 19, 2271 (2008).

Shoji M., Suzuki E., Ueda M.: J. Org. Chem., 74, 3966 (2009).



Nicolaou K. C., Zhang H., Ortiz A.: Angew. Chem. Int. Ed., 48, 5642 (2009).



Nicolaou K. C., Ortiz A., Zhang H.: Angew. Chem. Int. Ed., 48, 5648 (2009).

おわりに

AZADO を用いる酸化反応は、超高活性かつ、広範囲な基 質適用性を示す。また、本稿では割愛したが、酸化剤として 酸素を用いる酸化反応も可能である 9,10)。AZADO 酸化が真 に有用な工業的酸化反応として確立され、ファインケミカル や医薬品製造プロセスの合成設計に自由度をもたらすこと を期待する。

謝辞

本稿に記載された内容の一部は日産化学工業株式会社物 質科学研究所 合成研究部との共同研究体制のもと独立行 政法人 科学技術振興機構(JST)における委託事業「平成 19 年度 産学共同シーズイノベーション化事業 顕在化ステ ージ」の委託を受けて実施されたものである。

参考文献

- 1. Dugger R. W., Ragan J. A., Ripin D. H. B.: Org. Process Res. Dev., 9, 253 (2005).
- 2. de Nooy A. E. J., Besemer A. C., van Bekkum H.: Synthesis, 1153 (1996).
- 3. Dupeyre R.-M., Rassat A.: Tetrahedron Lett., 1839 (1975).
- 4. Shibuya M., Tomizawa M., Suzuki I., Iwabuchi Y.: J. Am. Chem. Soc., 128, 8412 (2006).
- 5. Iwabuchi Y.: J. Syn Org, Chem., Jpn., 66,1076 (2008).
- 6. (a) Zhao M., Li J., Mano E., Song Z.J., Tschaen D. M., Grabowski E. J. J., Reider P.: J. Org. Chem., 64, 2564(1999). (b) Zhao M., Li J., Mano E., Song Z. J., Tschaen D. M.: Org. Synth., 81,195 (2004).
- 7. Shibuya M., Sato T., Tomizawa M., Iwabuchi Y.: Chem. Commun., 1739 (2009).
- 8. Shibuya M., Tomizawa M., Sasano Y., Iwabuchi Y.: J. Org. Chem., 74, 4619 (2009).
- 9. Wang X., Liu R., Jin Y., Liang X.: Chem. Eur. J., 14, 2679 (2008).
- 10. Osada Y., Shibuya M., Tomizawa M., Sasano Y., Iwabuchi Y.: Abstrasts of ISPC 08 The First International Symposium on Process Chemistry, 358 (2008).

グリーンケミストリ-

高活性ニトロキシルラジカル型アルコール酸化触媒

2-Azaadamantane-N-oxyl (AZADO)

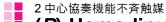
1-Methyl-2-azaadamantane-N-oxyl (1-Me-AZADO)



アルコール類の酸化反応は、医薬、農薬、電子材料など幅広い分野の有機化合物の合成に利用されています。本品は堅牢な アダマンタン骨格を持つニトロキシルラジカル型の超高活性なアルコール酸化触媒です。

コード No.	品名	略名	規格	容量	希望納入価格(円)
014-22001				100mg	8,000
010-22003	2-Azaadamantane- <i>N</i> -oxyl	AZADO	有機合成用	500mg	24,000
018-22004				1g	36,000
132-15261	1-Methyl-2-azaadamantane- <i>N</i> -oxyl	1-Me-AZADO	有機合成用	100mg	8,500
138-15263	1 Metriyi-2-azaadamantante-74-oxyi	1-IVIE-AZADO	有成立风用	500mg	29,000

(K.IW.)

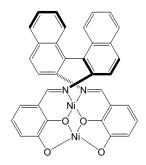


(R)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst (S)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst



構造内に2つの金属を中心核にもつ、複核シッフ塩基錯体の触媒です*)。(R)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst(**1b**) は、触媒的不斉マンニッヒ型反応において、anti-選択性と高いエナンチオ選択性を示します。従来の単核のシッフ塩基触媒と は異なる性能をもつ触媒として期待されます。

*) 東京大学大学院薬学研究科柴崎研究室にて開発されました。



(R)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst (1b) $C_{34}H_{20}N_2Ni_2O_4 = 637.92$

(S)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst (1a) $C_{34}H_{20}N_2Ni_2O_4 = 637.92$

表 1. 複核 Ni₂ 触媒による触媒的不斉マンニッヒ型反応

$$R^{1} \xrightarrow{\text{Boc}} CO_{2} \text{fBu} \xrightarrow{\text{CO}_{2} \text{fBu}} \frac{(R) - \text{Ni}_{2} / 1b \text{ (x mol \%)}}{\text{THF, MS 4Å, temp}} \xrightarrow{\text{R1}} CO_{2} \text{fBu} \xrightarrow{\text{CO}_{2} \text{fBu}} \frac{(R) - \text{Ni}_{2} / 1b \text{ (x mol \%)}}{\text{THF, MS 4Å, temp}} \xrightarrow{\text{R2}} NO_{2}$$

	imine	nitroacetate	cat	temp	time	yield	dr	%ee
entry	R^1	R^2	(x mol %)	(°C)	(h)	(%)	(anti/syn)	(anti)
1	Ph-	Ме	5	0	12	95	91:9	98
2	4 -MeO-C $_6$ H $_4$ -	Me	5	0	12	92	87:13	98
3	4 –Me–C $_6$ H $_4$ –	Me	5	0	12	90	89:11	97
4	4-CI-C ₆ H ₄ -	Me	5	0	12	87	86:14	97
5	4-F-C ₆ H ₄ -	Me	5	0	12	91	90:10	91
6	3-thienyl-	Me	5	0	12	96	91:9	99
7	Ph-	Et	5	0	12	91	94:6	99
8	Ph-	<i>n</i> Pr	5	0	12	92	92:8	>99
9	Ph-	Bn	5	0	12	94	88:12	94
10	PhCH ₂ CH ₂ -	Me	10	-40	36	73	>97:3	95
11	<i>n−</i> butyl	Me	10	-40	36	67	>97:3	93
12	<i>i</i> −butyl	Me	10	-40	24	85	>97:3	91
13	Ph-	Me	1	rt	12	93	88:12	98

参考文献

松永茂樹、柴崎正勝:和光純薬時報,77(2),5-7(2009).

Chen Z., Morimoto H., Matsunaga S., Shibasaki M.: J. Am. Chem. Soc., 130, 2170 (2008).

コード No.	品名	規格	容量	希望納入価格(円)
087-09011	(<i>R</i>)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst	有機合成用	100mg	8,500
083-09013	(K)-Hornounuclear Ni ₂ -Scriii base Catalyst	有成立以用	500mg	31,000
084-09021	(S)-Homodinuclear Ni₂-Schiff Base Catalyst	有機合成用	100mg	8,500
080-09023	(3)-Homodinuclear M2-Schill base Catalyst	有成古风用	500mg	31,000

(K.IW.)

シリカゲル担持パラジウム触媒

SiliaCat S-Pd, SiliaCat DPP-Pd

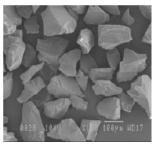


特 長Ⅲ

- ■触媒ローディング量が正確
- ■リサイクルが可能
- ■溶出が殆ど無い
- ■反応速度が速い
- ■大きい代謝回転数(触媒量<1 mol%)

■シリカゲル担体の為

- ①膨張が少ない
- ②静電荷が小さい
- ③幅広い溶媒に適応可能
- ④熱や物理的圧力に安定



顕微鏡写真

SiliaCat S-Pd

【適 応】

■鈴木・宮浦カップリング反応

■右田・小杉・スティルカップリング反応

■薗頭カップリング反応

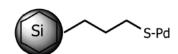
【特 性】

■ローディング量 : 0.3~0.4mmol/g

■パラジウム酸化状態:2価(2+) ■シリカゲル粒子径 : 63~150 µ m

■使用可能溶媒

:全ての溶媒



【構造】

【鈴木・宮浦カップリング反応】

Ar
$$-X$$
 + Ar $-B(OH)_2$ Silia Cat S-Pd (0.5 mol %) Ar $-Ar$

Ar-X	Ar-B(OH) ₂	反応時間	Ar- Ar	収率
O ₂ N-\(\bigce\)_I	B(OH) ₂	1 時間	O_2N	97%
F——Br	B(OH) ₂	16 時間	F—	95%
O ₂ N—Br	B(OH) ₂	1 時間	O_2N	98%
H Br	MeO——B(OH) ₂	2 時間	H O O O O O O	88%

【薗頭カップリング反応】

Ar-X	Ar —	反応時間	Ar ——— Ar	収 率*)
O_2N		1 時間	O_2N	98%
<u></u>		1 時間		81%
		1 時間 30 分		90%
S		16 時間	\$ = \(\bigcirc\)	98%

SiliaCat DPP-Pd

【適 応】

■鈴木・宮浦カップリング反応

■ヘック反応

■右田・小杉・スティルカップリング反応

■薗頭カップリング反応

■熊田・玉尾・コリューカップリング反応

【特 性】

■ローディング量 : 0.2~0.3mmol/g ■パラジウム酸化状態:2価(2⁺) : 63∼150 μ m ■シリカゲル粒子径 ■使用可能溶媒 :脱気溶媒

【鈴木・宮浦カップリング反応】

■反応例

【構造】

DPP-Pd

ハロゲン化合物	Base	反応時間	収 率
Ph-Br	KOAc	24 時間	80%
Ph-Br	K ₂ CO ₃	24 時間	100%
Ph-I	K ₂ CO ₃	24 時間	100%
4-NO ₂ -PhBr	K ₂ CO ₃	24 時間	100%

$$0_{2}N \longrightarrow 1 + 0 \longrightarrow B \text{ (OH) }_{2} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{Silia} Cat \text{ DPP-Pd} \\ 1\text{mol}\% \\ \text{MeOH, reflux} \\ \text{K}_{2}\text{CO}_{3} \text{ (1.5eq)} \end{array}} 0_{2}N \longrightarrow 0_{2}N$$

反応回数	反応時間	収率
1 回	30 分	100%
:	:	:
9 回	30 分	100%
10 回	30 分	100%

コード No.	メーカーコード	品名	容量	希望納入価格(円)
_			5g	21,000
_	R510-100	SiliaCat S-Pd	10g	33,200
_			25g	72,600
_			100g	232,000
_			5g	21,000
_	R390-100	SiliaCat DPP-Pd	10g	33,200
_			25g	72,600
_			100g	232,000

(U.T.)

ふっ化カリウム (スプレードライ品) Potassium fluoride (spray dried)

本品は、微粉末で比表面積が大きいことから、ふっ素化剤として有機合成に用いるのに適しています。

コード No .	品 名	分子式/分子量 CAS No.	容量	希望納入価格(円)
166-13241	Potassium fluorido (spray dried)	KF=58.10	100g	2,900
168-13245	Potassium fluoride (spray dried)	[7789-23-3]	500g	5,700

参考文献

1) J. Fluorine Chem., 50, 371 (1990).

2) J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1493 (1989).

他にも様々なふっ素化剤を取り扱っておりますのでご利用ください。

(K.IW.)

簡単に使えるバイオ触媒 Chiralscreen®



今回は酵素反応に対する疑問にお答え致します。

■はじめに

酵素による光学活性アルコールの合成といえば、リパーゼ による光学分割が代表的です。しかし、リパーゼが触媒する 反応はラセミ体の速度論的分割であり、不要な対掌体は捨て る反応です。それに対してプロキラルなケトンを原料とした 不斉還元の理論収率は 100%となります。廃棄物排出量原単 位(単位生産量あたりの廃棄物量)を減少させることが求め られている現代社会において、理論的に高収率である反応は 世の中の要望にマッチしているといえます。

■酵素反応に対する疑問

Chiralscreen® OH は、カルボニル基の不斉還元によって光 学活性アルコールを合成するキラルバイオ触媒のセットです。 「バイオ触媒(酵素)」というと、基質特異性が高い(基質の 適用範囲が狭い)、基質濃度が上がらない、水系で反応するの で水溶性の低い基質には適用できない、との話を聞くことが あります。しかし、必ずしもそうではないことを以下に紹介 いたします。

■還元できる基質

酵素と基質の関係は、昔から「鍵と鍵穴の関係」と表現さ れています。つまり、ある酵素について、反応しうる基質は 1種類で、他の基質には作用しないという意味です。例えば、 Chiralscreen® OH E039 というバイオ触媒は、種々の構造の ケトンをいずれも>99%e.e. の立体選択性で還元し、対応す る光学活性アルコールを与えます(図1)。そもそも基質とな るケトンは生体基質とは大きく異なる構造をしているはずで す。この点だけでも、酵素は「鍵と鍵穴」以上の基質認識能 を有しているものがあることが分かります。更に付け加える ならば、Chiralscreen® OH は38 種類のバイオ触媒からなり、 それぞれは多様な生物に由来する異なる酵素です。つまり、 Chiralscreen® OH はそれ自体が多様性のある触媒ライブラリ 一であるといえます。この中から適切なものをスクリーニン グによって選択すれば、各種芳香族及び脂肪族アルコール、 芳香族及び脂肪族ヒドロキシ酸、芳香族及び脂肪族ヒドロキ シエステル類を高い光学純度で合成することができます。

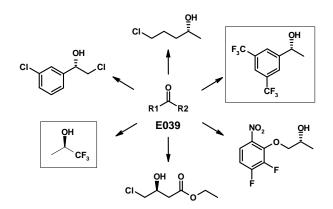


図 1 Chiralscreen® OH で得られる光学活性アルコールの例

図1に示すように多様な基質を認識しているにもかかわら ず、各基質における立体認識(官能基の認識)は厳密である ところもバイオ触媒の特長です。例えば、メチル基とトリフ ルオロメチル基は大きさがほぼ同じであり、1,1,1ートリフル

オロアセトンは擬対称ケトンといえます。そのため、化学的 には光学純度よく還元することは困難です。しかし、 Chiralscreen® は2種類の触媒を使い分けることで、S体、R 体両方を>99%e.e. で得ることができます。このことは、バ イオ触媒がメチル基とトリフルオロメチル基を厳密に認識し ていることを示しています。

■有機溶媒の添加

次に、有機溶媒の添加で酵素が失活するだろうから、有機 溶媒は使用できないのではないかという疑問にお答えします。 Chiralscreen® OH の反応系には、5% までの有機溶媒を添加 することも可能です。加えることのできる有機溶媒の種類は、 低級アルコール類・エステル類・エーテル類・DMF・DMSO 等、広汎に渡ります。

例えば、3',5'ービス(トリフルオロメチル)アセトフェノ ンを基質とした場合、有機溶媒の添加によって失活するどこ ろか最大で 10 倍以上の反応の加速が見られます (図 2)。こ こで特筆すべきは、有機溶媒の添加によって立体選択性は影 響を受けず、有機溶媒無添加の系で>99%e.e. であれば、有 機溶媒を添加しても生成したアルコールの光学純度は >99%e.e. を維持していたということです。また芳香族ある いは脂肪族炭化水素系溶媒の添加は、反応の加速作用はない か、むしろ反応速度が低下する傾向がみられます。といって 全く使用できないわけではありません。前工程の都合でこれ らの溶媒の溶液として基質が提供される場合でも、反応の最 適化は可能です。

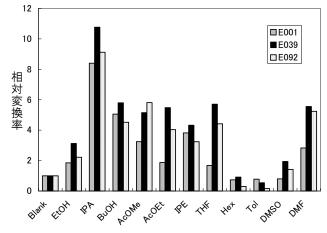


図2 有機溶媒の添加効果

■基質濃度

次に、酵素反応は水溶性の低い化合物に対しては適用でき ない、あるいは基質濃度が上げられないのではないか、とい う疑問にお答えします。

先の例にあげた3',5'ービス(トリフルオロメチル)アセト フェノンは、水への溶解度が 0.005%以下であり、ほとんど 水に溶解しません。この極端に低い溶解度が原因で、基質濃 度3%でも変換率は50%という結果しか得られませんでした。 しかし、反応液に5%の2ープロパノールを添加するだけで、 基質濃度 10%の反応が完結するようになります。反応系に 5%の 2-プロパノールを添加しても基質の溶解度は一桁改 善するにすぎず、完全に溶解しているわけではありません。 それにも関わらず反応が完結するということは、 Chiralscreen® OH を用いた還元反応の場合、水溶性の低い基

質でも通常の有機合成反応と同レベルの基質濃度で反応が可 能であることを示しています。

これ以外にも 10%以上の基質濃度で反応を行っている例 は数多くあります。4ークロロアセト酢酸エチルは、15%と いう高い基質濃度を達成しています。これまでに報告されて いる 4ークロロアセト酢酸エチルの酵素還元反応は、基質に よる酵素の失活が顕著なために一般に基質濃度が低いですが、 Chiralscreen® OH は酵素にとってこれまで不可能と思われて いた基質濃度でも反応を行うことができます。

■おわりに

今回は、光学活性アルコールを合成するためのキラルバイ オ触媒 Chiralscreen® OH を例にあげ、酵素反応に対する疑問 について反応例も交えてお答えしました。次回は、光学活性 アミン・光学活性アミノ酸を合成するためのキラルバイオ触 媒 Chiralscreen® NH を紹介する予定です。

増産記念 価格 OFF キャンペーン実施中! (8月1日~10月31日) 品ぞろえを増やしお値打ち価格でご提供します。

スクリーニングキット

コード No.	メーカーコード	品名	容量	キャンペーン価格(円)
300-37701	01005	キラルスクリーン® OH トライアルキット	5mg× 5種類(1回用)	18,000
308-85731	01115	キラルスクリーン [®] OH-1 (ケトン用標準キット)	5mg×15 種類(1 回用)	38,000
304-85733	02115	キラルスクリーン [®] OH-1 (ケトン用標準キット)	50mg×15 種類(10 回用)	180,000
305-85741	01215	キラルスクリーン [®] OH-2 (ケトン用拡張キット)	5mg×15種類(1回用)	38,000
301-85743	02215	キラルスクリーン® OH-2 (ケトン用拡張キット)	50mg×15種類(10回用)	180,000
302-85751	01330	キラルスクリーン [®] OH-3 (ケトン用フルキット)	5mg×30 種類(1 回用)	75,000
308-85753	02330	キラルスクリーン® OH-3 (ケトン用フルキット)	50mg×30 種類(10 回用)	350,000
309-85761	01408	キラルスクリーン® OH-4 (α-ケト酸用キット)	5mg× 8種類(1回用)	30,000
305-85763	02408	キラルスクリーン [®] OH-4 (α-ケト酸用キット)	50mg× 8種類(10回用)	150,000
300-85811	11116	キラルスクリーン® NH-1(アミン・アミノ酸 用キット(ケトン・ケト酸タイプ))	5mg×16 種類(1 回用)	80,000
306-85813	12116	キラルスクリーン® NH-1(アミン・アミノ酸 用キット(ケトン・ケト酸タイプ))	50mg×16 種類(10 回用)	400,000
307-85821	11206	キラルスクリーン [®] NH-2 (D-アミノ酸用キット(アセチル体タイプ))	5mg× 6種類(1回用)	32,000
303-85823	12206	キラルスクリーン [®] NH-2 (D-アミノ酸用キット(アセチル体タイプ))	50mg× 6種類(10回用)	160,000
304-85831	11314	キラルスクリーン [®] NH-3 (D-アミノ酸用キット(アミノ酸タイプ))	5mg×14 種類(1 回用)	72,000
300-85833	12314	キラルスクリーン [®] NH-3 (D-アミノ酸用キット(アミノ酸タイプ))	50mg×14 種類(10 回用)	360,000
301-85841	11404	キラルスクリーン [®] NH-4 (L-アミノ酸用キット(アミノ酸タイプ))	5mg× 4種類(1回用)	24,000
305-85883	12404	キラルスクリーン [®] NH-4 (L-アミノ酸用キット(アミノ酸タイプ))	50mg× 4種類(10回用)	120,000

各酵素

品名	容量	キャンペーン価格(円)
	50mg	18,000
キラルスクリーン® OH EXXX	250mg	45,000
	1000mg	988,000
	50mg	36,000
キラルスクリーン® NH EXXX	250mg	120,000
	1000mg	300,000

※XXX には各酵素番号が入ります。詳細はお問い合わせください。

(G.OK.)



包装追加しました!!

有機合成用脱水溶媒シリーズ



■『超脱水』シリーズ登場

水分含量 10ppm 以下を保証した『超脱水』シリーズを発売しました(テトラヒドロフラン(安定剤不含)キャニスター缶 9L、18L 包装)。

■9L 包装登場

9L 包装のキャニスター缶入り製品を追加しました(ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン(安定剤不含)(超脱水))。 ※その他、ジエチルエーテルと 1,4-ジオキサンに 100ml 包装を追加しております。

品名(安定剤)	水 分	容	器:ガラス	瓶	水分	容器:キャ	ノニスター缶
四 石(安定剂)	N 37	100ml	500ml	3L	ル カ	9L	18L
Acetone,Dehydrated	50ppm	010-15533	016-15535	014-15531	50ppm		012-15537
Accione, Denydrated	以下	1,700 円	3,150 円	13,200 円	以下		照会
Acetonitrile, Dehydrated	50ppm	017-15543	013-15545	011-15541	50ppm		019-15547
	以下	2,100円	4,400 円	15,200 円	以下		照会
Benzene,Dehydrated	30ppm	022-12853	028-12855	026-12851			
· •	以下	1,700 円	3,650 円	13,000 円			
1-Butanol,Dehydrated	50ppm 以下		020-13035 3,600 円	028-13031 13,000 円			
	50ppm		027-13045	025-13041			
2-Butanone,Dehydrated	以下		3,600 円	13,100 円			
	50ppm	027-13263	023-13265	10,100 1			
Butyl Acetate, Dehydrated	以下	2,000円	4,000円				
	50ppm	024-15951	026-15955	020-15953			
t-Butyl Methyl Ether, Dehydrated	以下	2,300 円	5,000 円	20,000 円			
Chloroform, Dehydrated	30ppm	035-16283	031-16285	039-16281			
(Ethanol 0.3~1.0%)	以下	1,750 円	3,600 円	14,000 円			
Chloroform, Dehydrated, Amylene added	30ppm	032-16813	038-16815	036-16811			
(Amylene 150ppm)	以下	1,800円	3,500 円	14,000 円			
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	30ppm	1,00013	036-16595	034-16591			
Cyclohexane,Dehydrated	以下		3,600円	13,000 円			
Cyclopentyl Methyl Ether, Dehydrated,	30ppm	032-20701	034-20705	038-20703			
with Stabilizer	以下	2,500 円	6,000円	20,000円			
Dichloromethane, Dehydrated	+				200000		040 05507
-	30ppm 以下	048-25503 2,000 円	044-25505 3,500 円	042-25501 13,000 円	30ppm 以下		040-25507 照会
(2-Methyl-2-butene 0.0005~0.005%)	+			13,000 🗇			
Diethyl Ether, Dehydrated	50ppm	045-25493	041-25495		50ppm		047-25497
(BHT 0.0003%)	以下	照会	5,800 円		以下	照会	照会
Diisopropyl Ether, Dehydrated	50ppm	042-30371	044-30375	048-30373			
	以下	2,300 円	4,100円	15,000 円			
N, N -Dimethylacetamide, Dehydrated	50ppm		042-25285	040-25281			
•	以下	044 05470	5,200 円	20,000円	F0::::::::::::::::::::::::::::::::::::		042.05477
N, N -Dimethylformamide, Dehydrated	50ppm 以下	041-25473 1,800 円	047-25475 4,200 円	045-25471 15,000 円	50ppm		043-25477 照会
	50ppm	046-26023	042-26025	15,000 🗇	以下		
Dimethyl Sulfoxide, Dehydrated	以下	2,500 円	7,000円				
1,4-Dioxane,Dehydrated	50ppm	048-25483	044-25485	042-25481			
(BHT 0.0005%)	以下	照会	3,600 円	13,000円			
(BITI 0.000370)	50ppm	055-06133	051-06135	059-06131			
Ethanol, Dehydrated	以下	2,150 円	4,400 円	16,500 円			
	50ppm	050-06183	056-06185	054-06181			
Ethyl Acetate, Dehydrated	以下	1,700 円	3,100円	12,000 円			
E	50ppm	053-06313	059-06315	,,			
Ethylene Glycol, Dehydrated	以下	2,500 円	7,000 円				
Hantana Dahudustad	30ppm	089-07273	085-07275		1		
Heptane,Dehydrated	以下	2,500 円	5,000 円				
Hoyana Dahydratad	30ppm	089-07033	085-07035	083-07031	30ppm		081-07037
Hexane,Dehydrated	以下	1,700 円	3,100 円	11,000 円	以下		照会

品名(安定剤)	水分	容	容 器:ガラス瓶		水分	容器:キャニスター缶	
四 石(安定剂)	水ガ	100ml	500ml	3L	水ガ	9L	18L
Methanol, Dehydrated	50ppm 以下	136-12383 1,700 円	132-12385 3,550 円	130-12381 12,700 円	50ppm 以下		138-12387 照会
4-Methyl-2-pentanone,Dehydrated	50ppm 以下	131-12713 2,500 円	137-12715 5,000 円				
1-Methyl-2-pyrrolidone,Dehydrated	50ppm 以下	138-12723 2,500 円	134-12725 5,000 円				
Pentane,Dehydrated	30ppm 以下		161-22025 5,000 円		30ppm 以下		167-22027 照会
1-Propanol,Dehydrated	50ppm 以下		166-18305 4,200 円	164-18301 14,000 円			
2-Propanol,Dehydrated (Iso- ")	50ppm 以下	165-17993 1,800 円	161-17995 3,150 円	169-17991 12,100 円			
Pyridine,Dehydrated	50ppm 以下	161-18453 2,500 円	167-18455 7,500 円	165-18451 20,000 円			
Tetrahydrofuran,Dehydrated (BHT 0.03%)	50ppm 以下	206-13433 1,700 円	202-13435 3,700 円	200-13431 13,200 円	50ppm 以下		208-13437 照会
Tetrahydrofuran,Dehydrate (no Stabilizer)	50ppm 以下	207-13963 1,700 円	203-13965 3,550 円	201-13961 13,100 円			
Tetrahydrofuran,Super Dehydrate (no Stabilizer)					10ppm 以下	205-17761 照会	203-17767 照会
Toluene,Dehydrated	30ppm 以下	203-13443 1,700 円	209-13445 3,100 円	207-13441 11,000 円	30ppm 以下		205-13447 照会
Xylene,Dehydrated	30ppm 以下		242-00685 3,550 円	240-00681 13,200 円			

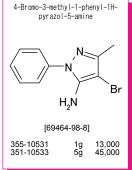
キャニスター缶は配管手配も承っております。お気軽にお問合せ下さい。 (KN.H.)

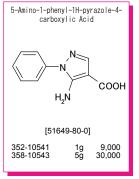
その他

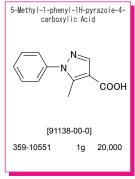
. _ _

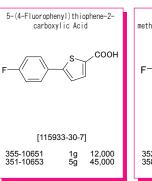
ワコーケミカル新製品紹介

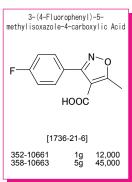


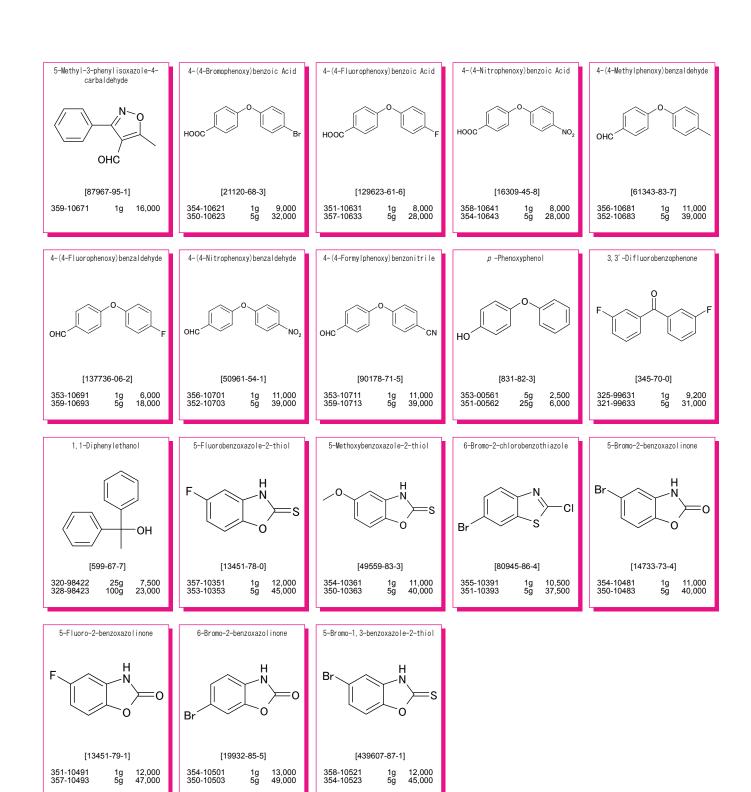












※別容量の注文にも対応致しますのでお問い合わせ下さい。 (K.IW.)

耐久性・耐化学薬品性に優れしかも低騒音・低振動!

ケミカルタイプダイヤフラム式真空ポンプ

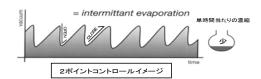


ドイツ・バキューブランド社製のオイルフリーのケミカルタイプダイヤフラム式真空ポンプです。到達真空度や排気速度、 溶媒回収型や真空コントロール機能搭載などご要望に応じて多様なラインアップがございます。電磁弁による真空コントロー ラやコンパクト設計のデジタル真空計(静電容量式・ピラニー式)など周辺関連機器もございます。万が一の修理や調整などは 日本国内にて対応いたします。

特 長

- ■運転時の低騒音・低振動を実現 シリンダがシリンダヘッドに接触しない構造
- ■耐化学薬品性に優れ、長寿命を実現 テフロン合成材シリンダヘッドとテフロンコーティング ダイヤフラム、Kalrez 製バルブシールの採用
- ■ほぼ全機種に有機溶剤中毒予防規則対策に最適な溶媒回 収型ラインアップを用意
- ■調整要らずのシンプル構造 ダイヤフラムやバルブシールなどの消耗部品をユーザー 様にて交換可能(別途専用工具が必要)
- ■インバーターモーター回転数制御による1ポイントコント ロールモデル(VARIO)や電磁弁による2ポイントコント ロールモデルがございます。





品 名	小型ダイヤフラ	ム式真空ポンプ	溶媒回収型回転数制御方式 ダイヤフラム式真空ポンプ
	MZ2CNT	MD1C	PC3001 VARIO
外観	20		
排気速度	33L/分	20L/分	28L/分
到達真空度	7hPa	2hPa	2hPa
特徵	スタンダードモデル	高真空・軽量・コンパクト	デジタルコントローラ搭載
希望納入価格(円)	280,000	320,000	798,000

その他関連製品

■真空コントローラ&電磁弁

■デジタル真空計

- 1) アルミナセラミック製圧力センサーを採用、耐化学薬品性に優れています。
- 2) プログラム機能搭載(10 ステップ)

圧力センサー	内蔵型 静電容量式		
測定範囲	1060∼1hPa		
特 徴	ダイヤル式で簡単操作		
希望納入価格(円)	385,000(VV-B 6C セット)		







真空コントローラ CVC3000

電磁弁 VV-B 6C

- ①水銀を使用しない電子式真空計なので管理がしやすく安心。
- ②DVR2 ならびに DCP3000 はアルミナセラミック製圧力センサーを採用しているので耐化学薬品性に優れています。
- ③DVR2 はコンパクトな圧力センサー内蔵型。
- ④DCP3000 ならびに VAP5 は取廻しに便利な圧力センサーセパレート型。

品 名	DVR2	DCP3000	VAP5
外観	267		Mars Company
圧力センサー	静電容量式(アルミ	ミナセラミック製)	ピラニー式
測定範囲	1080∼1hPa	1080∼0.1hPa	1000∼10 ⁻³ hPa
特徴	電池式コンパクト	RS-232C 内蔵	高真空対応
希望納入価格(円)	120,000	225,000	220,000
-	·	<u> </u>	(MA (CD.)



有機 EL 材料製品紹介



Luminescence Technology 社は台湾の有機 EL 材料メーカーです。多数の OLED 材料をラインアップしておりますので是非 ご利用下さい。今回注目製品の一部をご紹介致しますが、その他の製品については Luminescence Technology 社のウェブサイ ト(http://www.lumtec.com.tw)をご参照下さい。

メーカーコ	1-ド 品 名	容量	希望納入価格(円)
	ЗТРҮМВ	1g	151,100
LT-N856	(Tris(2,4,6-trimethyl-3-(pyridin-3-yl) phenyl) borane)	5g	照 会
		分子式 Molecular Weight Thermal Gravimetric Analysis Absorption Photoluminescent	 C₄₂H₄₂N₃B 599.61 g/mole 250°C (0.5% weight loss) 331nm (in THF) 382nm (in THF)
		Reference : Chemistry Letters.	, 36 (2), 262(2007).
LT-N860	HNBphen (2-(naphthalen-2-yl)-4,7-diphenyl-1,10-	1g	120,100
	phenanthroline)	5g 分子式 Molecular Weight Thermal Gravimetric Analysis Absorption Photoluminescent	照 会 : C ₃₄ H ₂₂ N ₂ : 458.55 g/mole : 350°C (0.5% weight loss) : 281, 327nm (in CH ₂ Cl ₂) : 398nm (in CH ₂ Cl ₂)
LT C 101	NPB (N. Al' Pig(paphthalan 1 yl) M.Al' big(phapyl)	5g	38,800
LT-E101	(<i>N</i> , <i>N'</i> -Bis(naphthalen-1-yl)- <i>N</i> , <i>N'</i> - bis(phenyl)-benzidine)	10g	55,800
			 C₄₄H₃₂N₂ 588.74 g/mole 99°C 380°C (0.5% weight loss) 339nm (in THF) 450nm (in THF) 123847-85-8
	TPD	5g	38,800
LT-E103	(<i>N</i> , <i>N'</i> -Bis(3-methylphenyl)- <i>N</i> , <i>N'</i> - bis(phenyl)-benzidine)	10g	55,800
	N—————————————————————————————————————	分子式 Molecular Weight Thermal Gravimetric Analysis Absorption Photoluminescent CAS No.	 C₃₈H₃₂N₂ 516.67 g/mole 330°C (0.5% weight loss) 352nm (in THF) 398nm (in THF) 65181-78-4
LT E204	CuPC	5g	77,500
LT-E201	(Phthalocyanine, Copper complex)	10g	122,500
	N Cu N	分子式 Molecular Weight Thermal Gravimetric Analysis Photoluminescent	 C₃₂H₁₆N₈Cu 576.07 g/mole 460°C (0.5% weight loss) 404nm (film)

メーカー	コード 品 名	容量	希望納入価格(円)
	TPBi	1g	58,100
LT-E302	(2,2',2" -(1,3,5-Benzinetriyl)-tris(1-phenyl-1H-benzimidazole)	5g	232,500
		分子式	: C ₄₅ H ₃₀ N ₆
		Molecular Weight	: 654.76 g/mole
	N	Glass Transition Temperature	: 122°C
		Thermal Gravimetric Analysis	: 380°C (0.5% weight loss)
		Absorption	: 305nm (in THF)
	N N	Photoluminescent	: 359, 370nm (in THF)
LT-E304	BCP (2,9-Dimethyl-4,7-diphenyl-1,10-	1g	45,000
L1-E304	phenanthroline)	5g	177,500
		分子式	: C ₂₆ H ₂₀ N ₂
	\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \	Molecular Weight	: 360.45 g/mole
		Thermal Gravimetric Analysis	: 260°C (0.5% weight loss)
		Absorption	: 277nm (in THF)
	→ N N N	Photoluminescent	: 386nm (in THF)
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	CAS No.	: 4733-39-5
LT-E305	Bphen	1 g	45,000
L1 L000	(4,7-Diphenyl-1,10-phenanthroline)	5g	177,500
		分子式	: C ₂₄ H ₁₆ N ₂
		Molecular Weight	: 332.49 g/mole
		Thermal Gravimetric Analysis	: 260°C (0.5% weight loss)
		Absorption	: 272nm (in THF)
	\N _/	Photoluminescent	: 379nm (in THF)
		CAS No.	: 1662-01-7
LT-E401	Alq3	5g	45,000
	(Tris(8-hydroxy-quinolinato)aluminium)	10g	66,700
		分子式	: C ₂₇ H ₁₈ AIN ₃ O ₃
	N. T.	Molecular Weight	: 459.43 g/mole
		Thermal Gravimetric Analysis	: 300°C (0.5% weight loss)
	All	Absorption	: 259nm (in THF)
		Photoluminescent	512nm (in THF)
		CAS No.	: 2085-33-8
	CBP	1g	27,900
LT-E409	(4,4'-Bis(carbazol-9-yl)biphenyl)	5g	110,800
		分子式	: C ₃₆ H ₂₄ N ₂
		Molecular Weight	: 484.59 g/mole
	N	Thermal Gravimetric Analysis	: 350°C (0.5% weight loss)
		Absorption	: 292, 318nm (in THF)
		Photoluminescent	: 369nm (in THF)
		CAS No.	: 58328-31-7

- ●掲載されている全製品は大容量でもご提供できます。
- ●Luminescence Technology 社では各種受託サービスも実施しております。お問い合わせ下さい。

(U.MX.)



リアルタイム化学構造検索システム ITMolgres



(2) リアルタイム化学構造検索

株式会社 理論創薬研究所 主任研究員 高橋 哲、代表取締役 吉森 篤史

■リアルタイム検索

最近、ウェブ検索における新しいトレンドとして、「リア ルタイム検索」が注目を集めている。ニュースやブログなど 最新のインターネットコンテンツの中から、目的となる情報 をリアルタイムに表示できるような検索手段であり、毎週の ように様々な特色をもったサービスが公開されている。過去 にブログが普及したように、新しいサービスの出現は、ユー ザの好奇心を刺激し、新たな利用法の発見を促すかもしれな い。それでは、通常のウェブ検索とリアルタイム検索の本質 的な違いは何であるのか、ある専門家は次のように述べてい る:

"人間の機能に対応させると、通常の検索は記憶を検索する のに対して、リアルタイム検索は意識の流れを検索する。

この意味の解釈は色々と考えられるが、情報に対するアク セスの即時性の実現が、新しいサービスの出現の起爆剤にな ることは間違いないといえるであろう。

■リアルタイム化学構造検索

通常、化学構造検索は、次の2つの工程により実現される。

- (1) 目的とする化合物の構造、もしくはその部分構造をク エリー構造として入力する。
- (2) クエリー構造を検索にかけ、ヒット化合物を取得する。

化学構造検索においては、網羅性のあるクエリー構造を準 備できる場合を除き、合成研究者および創薬研究者は、(1) \rightarrow (2) \rightarrow (1) \rightarrow (2) という工程を、反応経路などの知見 および SAR 解析などの知見から繰り返し実施する。しかし ながら通常の化学構造検索では、(1)→(2)の待ち時間、 および $(2) \rightarrow (1)$ のデータの受け渡しの問題から、その連 続性を実現することが難しい。例えば、(2)で目的とする化 合物が見つからない場合、再度その代替化合物を入力し(1)、 検索する(2)という煩雑な作業を繰り返す必要がある。

一方、リアルタイム構造検索では、(1) → (2) → (1) → (2)という工程を連続的に実行することができる。これは、 リアルタイムなレスポンスによる(1)→(2)の待ち時間の 大幅な短縮、 $(2) \rightarrow (1)$ のデータのスムーズな受け渡しに より実現されるものである。この構造検索の連続性が、リア ルタイム化学構造検索の大きな特徴であるといえる。

すなわち、リアルタイム化学構造検索の本質的な利点は、

"研究者の思考を中断させることなく、目的とする化合物を 見つけだすことができる化学構造検索システム"

であると考えている。この機会に、ひとりでも多くの方々に ITMolgres により実現されたリアルタイム化学構造検索を実 際に使って体験していただきたいと思っている。

■リアルタイム化学構造検索の操作方法

リアルタイム化学構造検索を行うことにより、クエリー構 造を部分構造として持つ化合物が存在するか否かをリアル タイムに知ることができる。

以下に操作方法を示す。

- ①"リアルタイム部分構造検索"チェックボックスにチェッ クを入れる(画面起動の際はデフォルトでチェックされて いる)。
- ②分子入力エディタにクエリー構造を描画する。リアルタイ ム化学構造検索では、描画すると同時に検索が行われる (例として、ベンゼンを描画)。
- ③最大9件のヒット化合物が分子ビューワにリアルタイムに 表示される。またヒット化合物は、一致構造がピンク色で ハイライト表示されるようになっている。
- ④検索結果として、現在何番目のヒット化合物が表示されて いるのか知ることができる(例では、1-9番目を表示し ていることが分かる)。
- ⑤表示されている化合物以外のヒット化合物を表示させた い場合は、"<<前へ"または"次へ>>"をクリックす る (例では、現在 1-9 番目の化合物が表示されており、 それ以前の化合物は存在しないため、"<<前へ"はクリ ックできないようになっている。また、"次へ>>"をク リックすると 10-18 番目の化合物が表示される)。

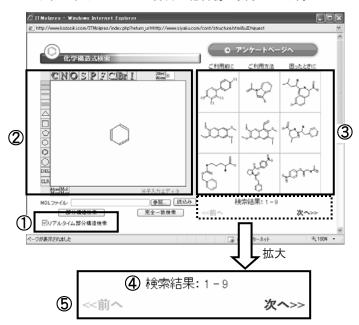


図1 リアルタイム部分構造検索

■通常の部分構造検索および完全一致検索の操作方法

ITMolgres では、リアルタイム化学構造検索のほかに、通 常の部分構造検索および完全一致検索も行うことができる。 通常の部分構造検索は、リアルタイムではない一般的な構造 検索を行うものであり、ヒット化合物の総数を知ることもで きる。また完全一致検索は、クエリー構造に対して、完全に 一致する構造を持つ化合物を検索する方法である。

以下に操作方法を示す。

①"リアルタイム部分構造検索"チェックボックスのチェッ クをはずす。

②分子入力エディタにクエリー構造を描画する。通常の部分 構造検索および完全一致検索では、描画と同時に検索は開始 されない(例として、インドールを描画)。

[通常の部分構造検索の場合]

③ "部分構造検索"ボタンをクリックし、検索を開始する。

[完全一致検索の場合]

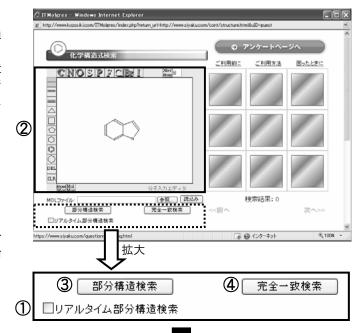
④ "完全一致検索"ボタンをクリックし、検索を開始する。

⑤最大9件のヒット化合物が分子ビューワに表示される。ま たヒット化合物は、一致構造がピンク色でハイライト表示さ れるようになっている(例では、部分構造検索した際のヒッ ト化合物を表示)。

⑥検索結果として、現在何番目のヒット化合物が表示されて いるのか知ることができる。また、データベース全体におけ るヒット化合物の総数も表示される。ヒット化合物の総数が 1000 件未満の場合は正確な件数が表示され、1000 件以上の 場合は>1000 と表示される(例では、10-18 番目を表示し ており、ヒット化合物の総数は726件であることを示してい る)。

⑦表示されている化合物以外のヒット化合物を表示させた い場合は、"<<前へ"または"次へ>>"をクリックする (例では、現在 10-18 番目の化合物が表示されており、"< <前へ"をクリックすると 1-9 番目の化合物が表示され、 また、"次へ>>"をクリックすると 19-27 番目の化合物が 表示される)。

※上記①では、"リアルタイム部分構造検索"チェックボッ クスのチェックをはずして検索を行ったが、リアルタイム化 学構造検索と組み合わせて使用したい場合は、チェックボッ クスにチェックを入れる。



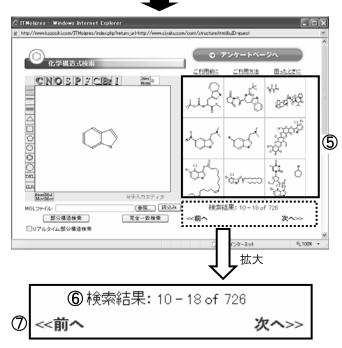


図2 通常の部分構造検索および完全一致検索

■最後に

今回は、リアルタイム化学構造検索の特徴と利点について 述べ、リアルタイム化学構造検索、通常の部分構造検索、お よび完全一致検索の操作方法を紹介した。

次回は、リアルタイム化学構造検索が実現可能になること によって、新たに生み出された"インクリメント検索"、"デ クリメント検索"、"フィードバック(再帰的)検索"という 3つの検索手段について紹介する。

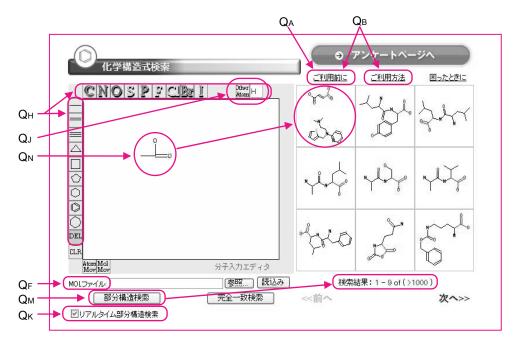
(G.M.)



化学構造式検索機能 Q&A



当社が運営する試薬検索サイト Siyaku.com(http://www.siyaku.com)に、化学構造式検索機能が 2009 年 4 月 1 日に追加さ れました。おかげさまで多くの方にご利用いただいており厚く御礼申し上げます。オープン以来、皆様から数多くのご感想、 叱咤激励、ご提案をいただいております。今回はこれまでいただきましたお問い合わせに対しお答え致します。



システム全般

- 分子入力エディタが表示されず(左上にバッテンが出る)、描画できない。
- 本機能をご利用いただくためには、まずご利用いただくブラウザ(Internet Explorer など)側で、下記 4 点の設定が 必要です。 1. Cookie、2. ポップアップロック、3. Java Applet、4. JavaScript 詳細は、検索画面 右上の「ご利用前に」>「ブラウザ設定方法」をご参照ください。
- 分子入力エディタが表示されず、「Java アプレットの読み込みに失敗しました」と出る。
- 「Java Runtime Environment(JRE)」が、正常にインストールできていない可能性があります。本システムの推奨環 境は下記のとおりです。詳細は、検索画面右上部の「ご利用前に」でご確認ください。
 - ■OS およびブラウザ
 - 【Microsoft Windows XP/Vista をご利用の場合】: Internet Explorer 6.x/7.x
 - 【Apple Macintosh OS X をご利用の場合】: Safari 3.x
 - ■Java Runtime Environment (JRE): JRE 1.5.x/1.6.x
 - ■モニタ解像度:1280×1024 ピクセル以上

化学構造式描画機能には、JAVA 機能を利用しております。ブラウザ設定で、"JAVA Applet"及び"JAVA Script"が ともに有効に設定されているのであれば、上記ソフトウェアがインストールされていない可能性があります。その場合 には下記 URL から入手し(無料です)、インストールしていただきますようお願い申し上げます。

http://www.java.com/ja/download/

また使用方法につきましては、同じく検索画面右上の「ご利用方法」をご覧ください。

- Qc JAVA アプレットを有効にしているのになかなか描画画面が表示されない(読込みに時間がかかる)。
- CPU の力不足やメモリの容量不足、通信環境上の不具合などのため JAVA アプレットの読込みに時間がかかっている 可能性があります。メモリの容量不足の場合でしたら、再起動により正常に起動できる場合があります。
- ある構造を選択後「商品情報一覧へ」をクリックしても「Not Found」のみが表示される。
- 本機能は、Siyaku.Com の検索機能の 1 つとして提供しております。従いまして、本機能に移動する直前のウィンド ウを閉じてしまうと、検索結果の詳細を表示すべき(戻るべき)画面がなくなった状態となり、ご指摘のようなエラー メッセージが表示されてしまいます。本機能に移動する直前のウィンドウが開いている状態で、「商品情報一覧へ」のボ タンをクリックしてみてください。

- QE 検索したが、結果が出てこない。
- 結果が全く出てこない場合、対象となる(部分)構造を持つ化合物が本データベースに登録されていないか、登録さ れていても構造式が登録されていない事が考えられます。お手数をおかけしますが、他の検索方法で化合物名や CAS No.

描画機能 🔣

- MOL ファイルをインストールしないと作動しないのか。 QF
- MOLファイルは化学分野において、分子に関する構造情報を取り扱うための、代表的なファイルフォーマットの一つです。原子の種類と結合情報、並びに原子の座標データが記載されています。あらかじめ作成しておいた化学構造式を 読み込む場合などに利用されます。起動のためには必要ありません。
- ChemDraw で作成した構造式データ(.cdx)を利用したいが、MOL形式のデータにどのように変換すればよいかわから QG ない。
- ChemDraw でしたら、対象化合物を選択後、File > Save as から、ファイルの種類(T)で"MDL Molfile(*.mol)" AG を選んで保存ボタンを押していただければ OK です。
- 「-NCO」と描画したいができない。 Qн
- 「一NCO」は、このままの形では入力できません。原子間に結合を描く必要があります。お手数ですが、上欄及び左 AH 側のテンプレートを利用して入力して下さい。具体的には、上欄の「N」と「O」、及び左側の二重結合を用いる事で描 画できます。同様に「-COOH」、 $[-NO_2]$ などもこのままの形では入力できません。
- Qı 入力の際、ベンゼン環を並べてピレンを作る方法が分からなかった。
- 二線を共有する構造を一度に描画することはできません。ピレンの場合、フェナントレンを描画後、単結合を追記す ることで描画可能です。複雑な化合物でしたら、予め MOL 形式で保存された構造を読み込む方が効率的な場合もあり ますのでお試し下さい。

検索機能

- 水素「H」の記号がないために完全一致検索が出来なかった。スチレンを検索したが、メチル基のついたものが完全一 致で検索された。。
- 描画画面上部の「Other Atom」に「H」を入力することで、「H」を描画することが可能です。これにより特定部位が 置換した構造を排除することができます。原子種に水素「H」を追加して欲しいというご要望は、多くの方からいただ いており、バージョンアップで対応すべく検討しております。
- 描画完了後に検索したい。 Qĸ
- 描画画面左下の「リアルタイム部分構造検索」のチェックボタンをはずすことで、描画後に検索を開始することがで きます。
- データベースに登録されていない化合物(群)はあるか。
- 分子量 1,000 以上の化合物やフェロセンは登録されていません。また光学異性体の区別は今の所できません。二つ以 上の異なる化合物が入っている場合、検索できる構造は主構造一種のみとなっています。

結果表示

- 検索結果の全数はどこかに表示されるのか。どの程度まで絞り込めているか判断したい。 Q_M
- 描画画面下の「部分構造検索」をクリックしますと、ヒット件数が 1000 件以下の場合でしたら画面右下に、例えば Am 次のように表示されます。「検索結果: 1-9 of 705」。1000 件を超える場合は、「検索結果: 1-9 of (>1000)」となりま
- たとえば酢酸の構造を入力してもビューアーの最初の候補に酢酸ではなく他の構造が表示され、酢酸そのものを捜す上 Qn では不便。
- 検索結果の表示順については、多くの皆様から同様のご意見を頂戴しております。バージョンアップ時に、検索結果 AN の並べ替え機能(例えば分子量順)の追加などの対応が可能か検討しております。

今回お答えしたお問い合わせは全体の一部です。これからもご利用になる皆様の声にお応えしてまいります。ご不明な点、 お気づきの点がございましたらご一報下さいますようよろしくお願い致します。

(G.TK.)

No.29

ミディアムフルオラス向山試薬

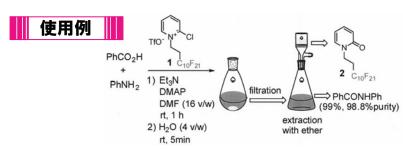
2-クロロ-1-(3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8,9,9,10,10,11,11,12,12,12-ヘンイコサフルオロドデシル) ピリジニウムトリフルオロメタンスルホン酸塩

2-Chloro-1-(3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8,9,9,10,10,11,11,12,12,12-henicosafluorododecyl) pyridinium Trifluoromethanesulfonate

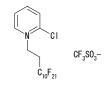
本品はフルオラスタグが導入されたカルボン酸の活性化剤です。フルオラスタグ(C₁₀F₂₁)が導入されていることにより、 反応後溶媒に水を添加することで副生成物が析出、ろ過処理で容易に除去することができます。従来のライトフルオラスタグ、 ヘビーフルオラスタグとは異なる特性をもちます。

長

■分離・回収が容易です。

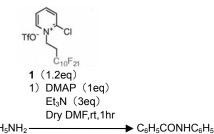


構造式



 $C_{17}H_8CIF_{21}N \cdot CF_3SO_3 = 809.74$ [1086010-18-5]

反応例



 $C_6H_5COOH+C_6H_5NH_2$ 2) H₂O,rt,5min.

参考文献

Matsugi M., Suganuma S., Yoshida S., Hasebe S., Kunda Y., Hagihara K., Oka S.: Tetrahedron Letters, 49,6573-6574 (2008).

コード No.	品名	規格	容量	希望納入価格(円)
031-20911	2-Chloro-1-(3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8,9,9,10,10,11,11,12,12,12-	有機合成用	200mg	5,000
037-20913	henicosafluorododecyl)pyridinium Trifluoromethanesulfonate		1g	18,000

【関連試薬】

ライトフルオラス向山試薬

コード No.	品名	規格	容量	希望納入価格(円)
036-20101	2-Chloro-1-(heptadecafluoroundecyl)pyridinium	有機合成用	200mg	5,000
032-20103	Trifluoromethanesulfonate		1g	18,000

HPLC 用パックドカラム

コード No.	品名	カラムサイズ	容量	希望納入価格(円)
001-00030	ł Wakopak® Fluofix®-	4.6mml.D. × 150mm	1本	50,000
001-00030		4.6mml.D.×250mm	1本	58,000

(K.IW.)

本文に収載しております試薬は試験・研究の目的にのみ使用されるもので、「医療品」、「食品」、「家庭用品」などとして使用できません。 価格はすべて希望納入価格であり、消費税等が含まれておりません。

本社®540-8605 大阪市中央区道修町三丁目 1番 2号 TEL (06) 6203-1788 (試薬学術部) 支店 103-0023 東京都中央区日本橋本町四丁目5番13号 TEL (03)3270-8243(試薬学術部)

- Tel (092) 622-1005(代) ●中国営業所 ●九州営業所 ●東海営業所 Tel (052) 772-0788(代) ●横浜営業所
- ●筑波営業所 Tel (029) 858-2278(代) ●東北営業所
- ●北海道営業所 Tel (011) 271-0285 (代)
- フリーファックス 0120-052-806 フリーダイヤル 0120-052-099

Wako Chemicals USA, Inc. http://www.wakousa.com

- Head Office (Richmond, VA) Tel:+1-804-714-1920
- Los Angeles Sales Office Tel:+1-949-679-1700
- Boston Sales Office Tel:+1-617-354-6772

Wako Chemicals GmbH http://www.wako-chemicals.de **European Office** Tel:+49-2131-311-0

Tel (082) 285-6381 (代)

Tel (045) 476-2061 (代)

TEL (022) 222-3072 (代)



E-mail: org@wako-chem.co.jp まで URL: http://www.wako-chem.co.jp

09907.5 学₀₁R