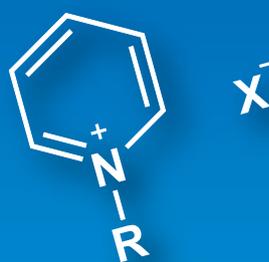
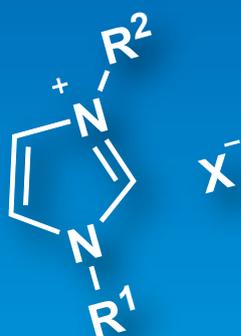


# イオン液体

Ionic Liquids



アンモニウム塩

イミダゾリウム塩

モルリホニウム塩

ホスホニウム塩

ピペリジニウム塩

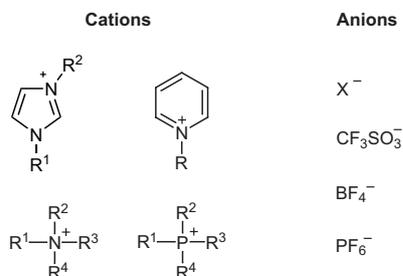
ピリジニウム塩

ピロリジニウム塩

スルホニウム塩

# イオン液体

近年、グリーンケミストリーの観点から環境への負荷が少ない反応プロセスの研究が盛んに行われています。例えば、空気酸化反応、水中での反応、超臨界流体中での反応、フルオラス合成などが挙げられ、さらにイオン液体が有機合成の反応溶媒として注目されています。



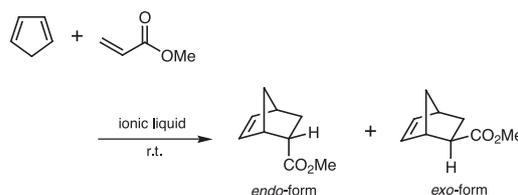
上図のように、イオン液体はイミダゾリウム、ピリジニウム、第4級アンモニウム、第4級ホスホニウムなどの陽イオンと、ハロゲン、トリフラート、テトラフルオロボラート、ヘキサフルオロホスファートなどの陰イオンから成る塩で、比較的低温で液体状態となります。その特徴としては蒸気圧がほとんどない、引火性がない、可燃性がない、熱安定性が高い、比較的粘性である、液体温度範囲が広い、イオン伝導性が高いなどが挙げられます。イオン液体を反応溶媒として用いた場合、溶質はイオンのみに溶解され、水や通常の有機溶媒を用いた時とは全く異なった環境下で反応が進行します。そのため、従来にない反応性を示すことが期待され、種々の有機合成への適用が試みられています。

ごく初期から検討されてきたものとしては、陰イオンとしてクロロアルミナートを有するイオン液体が挙げられます。これらクロロアルミナート系イオン液体は、反応溶媒としてのみならず、陽イオンと陰イオンの組成比を変えることによりLewis酸やLewis塩基としての性質を発現します。しかしながら、吸湿分解性が極めて強く、真空中か不活性雰囲気下で取り扱わなければなりません。一方、ヘキサフルオロホスファートなどの陰イオンを有するイオン液体が空気中で安定な塩を形成することが見出され、今日では数多くの安定なイオン液体が合成されています。また、これらの中のある種のイオン液体は、水や極性の低い有機溶媒に溶けにくいという性質を有しています。この性質を利用することにより、生成物を有機溶媒で抽出した後、イオン液体を回収、再利用することが可能になり、通常反応ではほとんど再利用されず廃棄されていた反応溶媒の廃棄量を低減することができます。さらに、イオン液体は揮発性をほとんど示さないことから安全性の点からも優れた溶媒として注目を集めています。

以下に、これまでに報告されているイオン液体を用いた主な反応例を示します。

## 1. Diels-Alder 反応

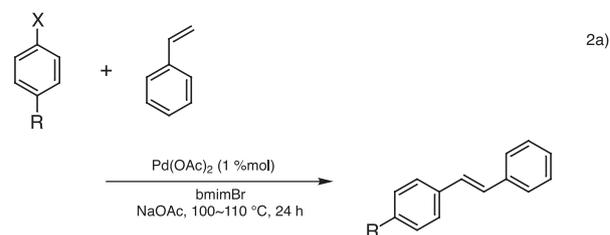
シクロペンタジエンとアクリル酸メチルのDiels-Alder反応について報告されています。1-エチル-3-メチルイミダゾリウムクロリド/クロロアルミナート[emimCl/(AlCl<sub>3</sub>)<sub>x</sub>]を用いたDiels-Alder反応では、生成物のendo/exo比がemimCl/(AlCl<sub>3</sub>)<sub>x</sub>の組成比により大きく異なり、酸性側ではendo体の割合が増加し、塩基性側の約4倍になります<sup>1a)</sup>。同じ反応を1-ブチル-3-メチルイミダゾリウムテトラフルオロボラート(bmimBF<sub>4</sub>)で行った場合は、Lewis塩基性のemimCl/(AlCl<sub>3</sub>)<sub>x</sub>と同程度の反応性を示しました<sup>1b)</sup>。



ionic liquids	composition (% AlCl <sub>3</sub> )	time (h)	endo/exo ratio	Y. (%)	
emimCl/(AlCl <sub>3</sub> ) <sub>x</sub>	48 (basic)	22	4.88	32.3	1a)
emimCl/(AlCl <sub>3</sub> ) <sub>x</sub>	48 (basic)	72	5.25	95	1a)
emimCl/(AlCl <sub>3</sub> ) <sub>x</sub>	51 (acidic)	22	19	53	1a)
emimCl/(AlCl <sub>3</sub> ) <sub>x</sub>	51 (acidic)	72	19	79.4	1a)
bmimBF <sub>4</sub>	-	72	4.3	91	1b)

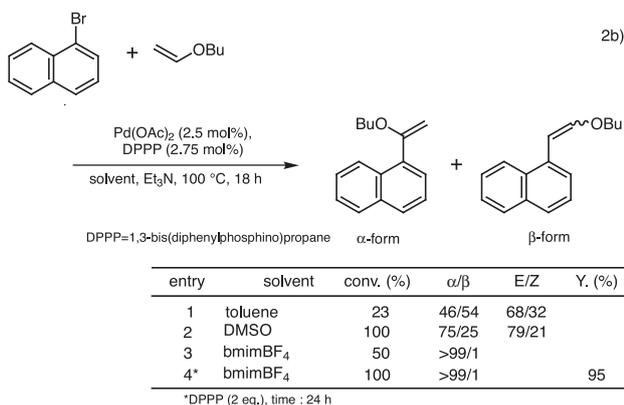
## 2. Heck 反応

パラジウム触媒を用いたHeck反応では、通常DMFやアセトニトリルなどの極性溶媒が用いられています。そして、基質としては通常アリールヨードが用いられます。反応性の低いアリールブロミドやクロリドを用いる場合は、より活性の高い触媒を用いたり、触媒活性を維持するためにホスフィン配位子を添加する必要があります。溶媒として1-ブチル-3-メチルイミダゾリウムブロミド(bmimBr)を用いることにより、ホスフィン配位子を添加することなくアリールブロミドはスチレンと反応し、良好な収率でスチルベンが得られます<sup>2a)</sup>。



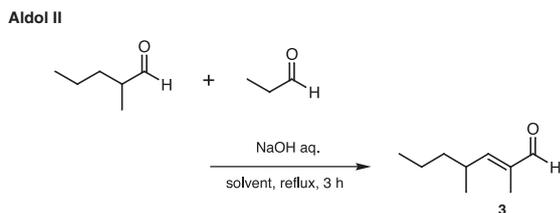
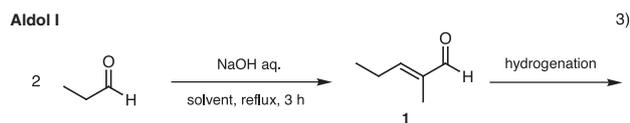
entry	X	R	conv. (%)	Y. (%)
1	I	H	100	99
2	Br	CHO	100	90
3	Br	MeCO	79	88

電子供与基を持つエノールエーテルとアリールハライドの反応は、通常のHeck反応条件下ではα-置換体とβ-置換体の混合物が生成します。しかしながら、bmimBF<sub>4</sub>を溶媒として用いたビニルエーテルとアリールハライドの反応では、α-置換体のみを特異的に与えます<sup>2b)</sup>。その他に、第4級アンモニウム塩であるテトラブチルアンモニウムブロミド(Bu<sub>4</sub>NBr)を用いたHeck反応も報告されています<sup>2c)</sup>。



### 3. アルドール縮合

イオン液体を用いたアルドール縮合が報告されています。プロパナルから2回のアルドール縮合を経て2,4-ジメチルヘプト-2-エナル**3**を得る反応においては、イオン液体を用いた場合、下図のようにAldol I反応では水よりも選択性が劣ります。これは、生成物**1**のイオン液体に対する溶解性が高く、副反応が進行するためです。逆にAldol II反応ではイオン液体の方が水よりも高い選択性で**3**を得ています。これは、**1**の水素化体が水に溶け難く、イオン液体には溶け易いためです<sup>3)</sup>。

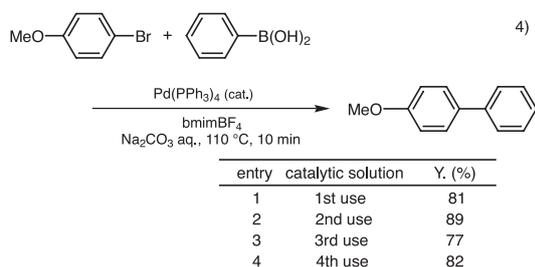


entry	solvent	reaction type	conv. (%)	selectivity (%)			
				1	2*	3	4**
1	bmimBF <sub>4</sub>	Aldol I	99	64	2	-	33
2	H <sub>2</sub> O	Aldol I	100	82	0	-	18
3	emimBF <sub>4</sub>	Aldol II	100	4	6	69	21
4	bmimBF <sub>4</sub>	Aldol II	100	3	3	80	14
5	H <sub>2</sub> O	Aldol II	100	36	0	59	5

\*2: 3-hydroxy-2-methylpentanal. \*\*4: higher boiling aldehydes and oligomers.

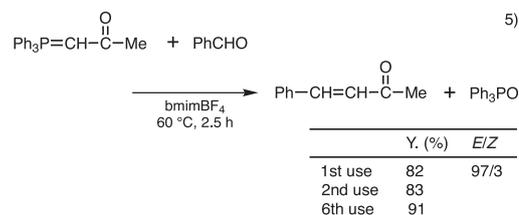
### 4. 鈴木-宮浦カップリング反応

パラジウム触媒と塩基の存在下、アリールハライドとアリールボロン酸からビアリールを生成する鈴木-宮浦カップリング反応においては、触媒の除去がしばしば問題となります。溶媒としてイオン液体を用いた系では、反応後、目的物をエーテルで抽出することができ、触媒はイオン液体中に保持されます。そして、イオン液体および触媒は、そのまま再利用することができます<sup>4)</sup>。



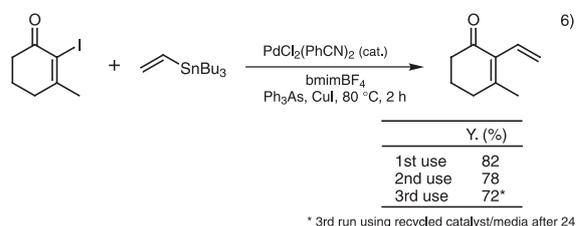
### 5. Wittig 反応

Wittig反応は、炭素-炭素二重結合を形成するための有用な反応です。しかしながら、その問題点として生成物と副生するトリフェニルホスフィンオキシドの分離が挙げられ、通常は結晶化やクロマトグラフィーによって分離、精製が行われています。イオン液体を溶媒として用いた場合は、反応終了後エーテル抽出とトルエン抽出を組み合わせることで生成物とホスフィンオキシドを容易に分離することができます。さらに、イオン液体は繰り返し利用可能です<sup>5)</sup>。



### 6. Stille カップリング反応

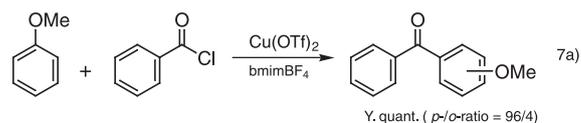
Stilleカップリング反応は、パラジウム触媒の存在下、有機スズ化合物と求電子試薬を温和な条件で反応させ、炭素-炭素結合を形成させる有用な反応です。イオン液体を溶媒としたビニルトリブチルスズとヨードシクロヘキサノンの反応では、生成物はエーテルで抽出することができ、触媒はイオン液体に保持されます。そして、触媒はイオン液体ごと再利用が可能です。このイオン液体/触媒層は空気や水分に安定で、長期間保存しても失活することなく使用することができます<sup>6)</sup>。



\* 3rd run using recycled catalyst/media after 24 days.

### 7. Friedel-Crafts 反応

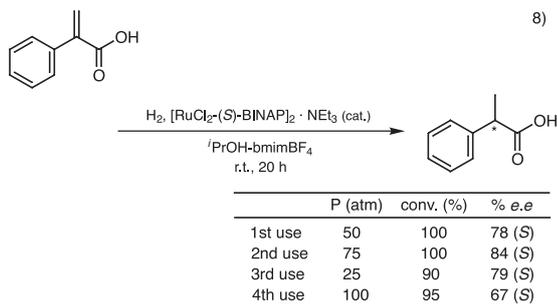
Friedel-Crafts反応の例を示します<sup>7)</sup>。bmimBF<sub>4</sub>中の銅トリフラートを触媒としたアニソールのベンゾイル化では、1時間以内で定量的にメトキシベンゾフェノンが得られ、そのオルト/パラ体の比率は4/96です<sup>7a)</sup>。同様の反応をアセトニトリルで行った場合、反応時間が1時間では変換率が64%と低く、オルト/パラ体の比率も7/93でした。また、emimCl/(AlCl<sub>3</sub>)<sub>x</sub>を用いたインドールの位置選択的アシル化反応も報告されています<sup>7b)</sup>。



### 8. 水素化反応

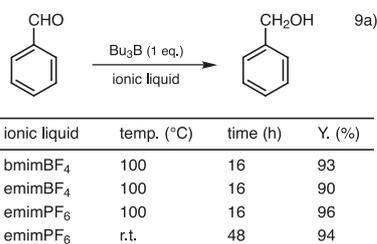
均一系キラル遷移金属錯体を用いた炭素-炭素二重結合の不斉水素化反応では、触媒の回収や、生成物の分離がしばしば問題となります。Dupontらは、イオン液体とアルコールの二相系で反応させた例を報告しています<sup>8)</sup>。それによると、反応後、生成物はアルコール層に、触媒はイオン液体層に存在します。そ

のため、デカンテーションにより生成物と触媒を簡単に分離することができます。そして、イオン液体層に存在する触媒はその活性を損なうことなく繰り返し使用することができます。



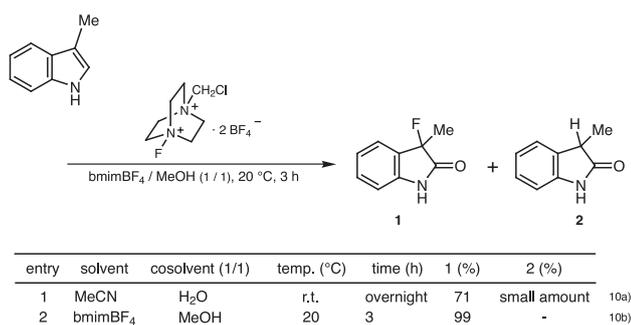
## 9. 還元反応

トリアルキルボランを用いたアルデヒドの還元は重要な有機交換反応です。しかしながら、単純なトリアルキルボランを用いた還元は、通常、150°C以上の反応温度が必要です。Kabalkaらは、bmimBF<sub>4</sub>、emimBF<sub>4</sub>、1-エチル-3-メチルイミダゾリウムヘキサフルオロホスファート(emimPF<sub>6</sub>)を溶媒としたトリアルキルボランを用いた還元反応を報告しています<sup>9a)</sup>。例えば、溶媒としてemimPF<sub>6</sub>、還元剤としてトリプチルボランを用い、ベンズアルデヒドを還元すると、100°Cで速やかに反応し、室温でも収率良く目的物が得られます。また、イオン液体を用いた光還元反応も報告されています<sup>9b)</sup>。



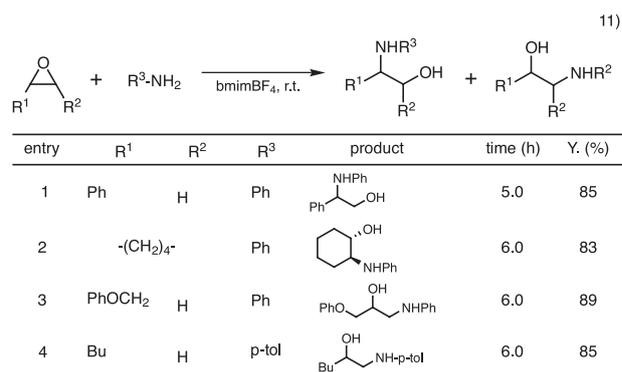
## 10. フッ素化

ヘテロ環化合物へのフッ素の導入は、生理活性化合物の合成において重要です。フッ素化剤として*N*-フルオロ-*N'*-(クロロメチル)トリエチレンジアミンビス(テトラフルオロボラート)を用いたインドールの求電子的フッ素化反応においては、従来法<sup>10a)</sup>と比べて短時間かつ高収率で3-フッ素化-2-オキシインドールを得ることができます<sup>10b)</sup>。



## 11. 開環反応

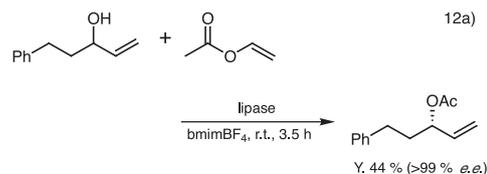
β-アミノアルコールは、生理活性物質合成の有用なビルディングブロックとして用いられています。このβ-アミノアルコールの合成法の1つとしてアミンを用いたエポキシドの開環による製法がありますが、高い反応温度と大過剰のアミンを必要とします。高温条件では、官能基の損失のみならず位置選択性を損なってしまいます。これに対して、金属アミドや金属トリフラート、遷移金属ハライドなどが活性化剤、促進剤として開発されています。しかしながら、これらの多くは高価であったり、化学量論用いることが必要であったりするため、更なる改良が求められています。イオン液体を用いた系では、室温で反応が進行し高収率でβ-アミノアルコールが得られます<sup>11)</sup>。



エントリー3、4のようなグリシジルエーテルやアルキルオキシランの場合は、エポキシドの立体の込んでいない方を選択的に攻撃します。反応後は、エーテルで目的物を抽出した後に80°Cで減圧乾燥し、5回繰り返し使用しても活性は落ちません。

## 12. 酵素反応

イオン液体を用いた酵素反応も報告されています<sup>12)</sup>。リパーゼは、非天然の反応条件に対して耐性を持つことが知られ、有機溶媒中での反応が盛んに行われています。例えば、有機溶媒中でのエステル交換反応は、光学活性化合物の有用な合成法として良く知られています。反応溶媒としてイオン液体を用いたアリルアルコールの不斉エステル交換反応では、有機溶媒系に匹敵する収率で目的物を得ることができます<sup>12a)</sup>。また、伊藤らはリパーゼをイオン液体でコーティングしたイオン液体被覆リパーゼを開発し、その有用性を報告しています<sup>12d)</sup>。それによると、二級アルコールの不斉アシル化反応において、通常のリパーゼと比較し、反応性、エナンチオ選択性、酵素の添加量などが大きく向上しています。



上記のように、イオン液体を用いた様々な反応が行われており、収率の改善や触媒、溶媒の回収、再利用について報告されています。この他にも、アルキル化反応<sup>13)</sup>、アリル化反応<sup>14)</sup>、エポキシ化反応<sup>15)</sup>、付加環化反応<sup>16)</sup>、ヒドロエステル化反応<sup>17)</sup>、超臨界二

酸化炭素を用いた反応<sup>18)</sup>などに応用され、その有用性が報告されています。

### 13. その他の用途

イオン液体はイオンのみから構成され、高いイオン伝導性を有していることから電気化学的な応用研究が行われています。例えば、二次電池の電解質は高いイオン伝導性のみならず、不揮発性、耐熱性、不燃性、腐食性がないことなどが求められており、イオン液体はこれらの諸条件を満たす素材として活発な応用研究が行われています。また、色素増感型太陽電池の電解質として、1-アルキル-3-メチルイミダゾリウムヨードの利用が盛んに検討されています<sup>19)</sup>。近年、浜口らは、磁性を有するイオン液体1-ブチル-3-メチルイミダゾリウムテトラクロロフェラートを見出しました<sup>20)</sup>。従来から知られている磁性流体は、揮発性、相分離などの問題点を有していますが、この磁性イオン液体はこれらの諸問題を克服した新しい磁性流体として、モーター回転軸のシール剤を始めとする多方面での応用が期待されています。

### 文 献

- 1) a) C. W. Lee, *Tetrahedron Lett.* **1999**, 40, 2461; b) T. Fischer, A. Sethi, T. Welton, J. Woolf, *Tetrahedron Lett.* **1999**, 40, 793.
- 2) a) L. Xu, W. Chen, J. Xiao, *Organometallics* **2000**, 19, 1123; b) L. Xu, W. Chen, J. Ross, J. Xiao, *Org. Lett.* **2001**, 3, 295; c) V. P. W. Böhm, W. A. Herrmann, *Chem. Eur. J.* **2000**, 6, 1017.
- 3) C. P. Mehnert, N. C. Dispenziere, R. A. Cook, *Chem. Commun.* **2002**, 1610.
- 4) C. J. Mathews, P. J. Smith, T. Welton, *Chem. Commun.* **2000**, 1249.
- 5) V. L. Boulaire, R. Grée, *Chem. Commun.* **2000**, 2195.

- 6) S. T. Handy, X. Zhang, *Org. Lett.* **2001**, 3, 233.
- 7) a) J. Ross, J. Xiao, *Green Chem.* **2002**, 4, 129; b) K.-S. Yeung, M. E. Farkas, Z. Qiu, Z. Yang, *Tetrahedron Lett.* **2002**, 43, 5793; c) A. Stark, B. L. MacLean, R. D. Singer, *J. Chem. Soc., Dalton Trans.* **1999**, 63; d) C. J. Adams, M. J. Earle, G. Roberts, K. R. Seddon, *Chem. Commun.* **1998**, 2097.
- 8) A. L. Monteiro, F. K. Zinn, R. F. de Souza, J. Dupont, *Tetrahedron: Asymmetry* **1997**, 8, 177.
- 9) G. W. Kabalka, R. R. Malladi, *Chem. Commun.* **2000**, 2191; b) J. L. Reynolds, K. R. Erdner, P. B. Jones, *Org. Lett.* **2002**, 4, 917.
- 10) a) Y. Takeuchi, T. Tarui, N. Shibata, *Org. Lett.* **2000**, 2, 639; b) J. Baudoux, A.-F. Salit, D. Cahard, J.-C. Plaquevent, *Tetrahedron Lett.* **2002**, 43, 6573.
- 11) J. S. Yadav, B. V. S. Reddy, A. K. Basak, A. V. Narsaiah, *Tetrahedron Lett.* **2003**, 44, 1047.
- 12) a) T. Itoh, E. Akasaki, K. Kudo, S. Shirakami, *Chem. Lett.* **2001**, 262; b) R. M. Lau, F. van Rantwijk, K. R. Seddon, R. A. Sheldon, *Org. Lett.* **2000**, 2, 4189; c) S. Park, R. J. Kazlauskas, *J. Org. Chem.* **2001**, 66, 8395; d) T. Itoh, S.-h. Han, Y. Matsushita, S. Hayase, *Green Chem.* **2004**, 6, 437; e) 伊藤敏幸, 有機合成化学協会誌 **2009**, 67, 143.
- 13) M. Badri, J.-J. Brunet, *Tetrahedron Lett.* **1992**, 33, 4435.
- 14) C. M. Gordon, A. McCluskey, *Chem. Commun.* **1999**, 1431.
- 15) G. S. Owens, M. M. Abu-Omar, *Chem. Commun.* **2000**, 1165.
- 16) a) J. Peng, Y. Deng, *New J. Chem.* **2001**, 25, 639; b) J. F. Dubreuil, J. P. Bazureau, *Tetrahedron Lett.* **2000**, 41, 7351.
- 17) a) K. Qiao, Y. Deng, *New J. Chem.* **2002**, 26, 667; b) D. Zim, R. F. de Souza, J. Dupont, A. L. Monteiro, *Tetrahedron Lett.* **1998**, 39, 7071.
- 18) S. V. Dzyuba, R. A. Bartsch, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2003**, 42, 148.
- 19) a) P. Bonhote, A.-P. Dias, N. Papageorgiou, K. Kalyanasundaram, M. Gratzel, *Inorg. Chem.* **1996**, 35, 1168.
- 20) a) S. Hayashi, H. Hamaguchi, *Chem. Lett.* **2004**, 33, 1590; b) 浜口宏夫, 未来材料 **2005**, 5, 29.

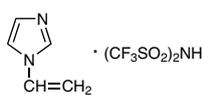
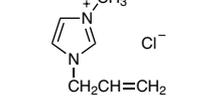
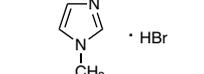
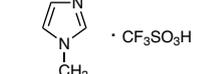
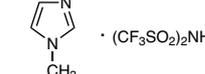
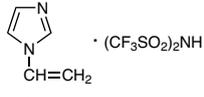
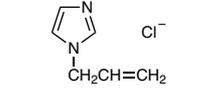
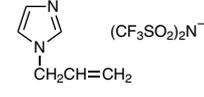
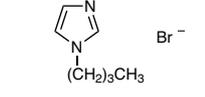
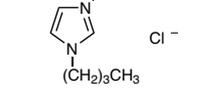
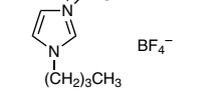
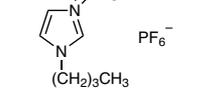
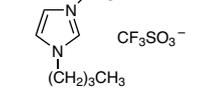
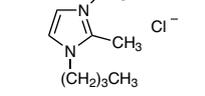
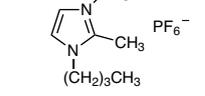
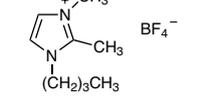
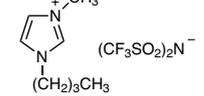
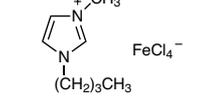
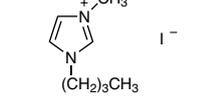
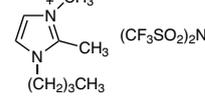
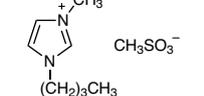
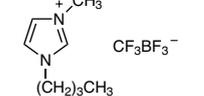
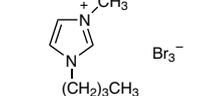
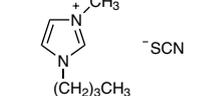
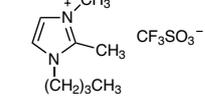
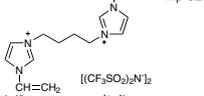
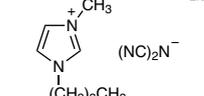
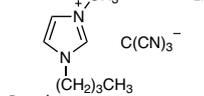
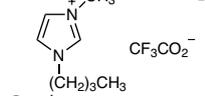
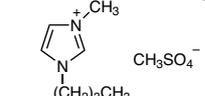
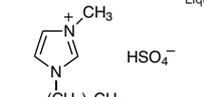
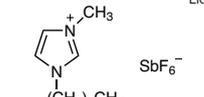
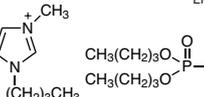
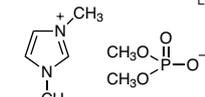
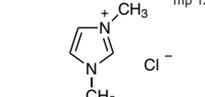
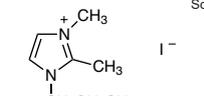
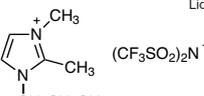
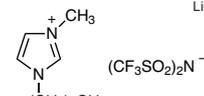
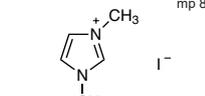
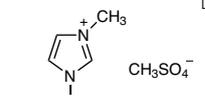
### 総 説

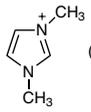
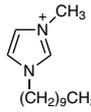
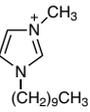
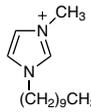
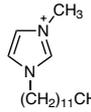
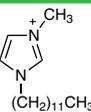
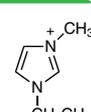
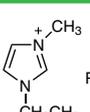
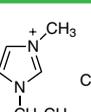
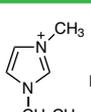
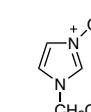
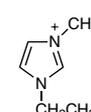
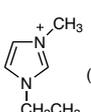
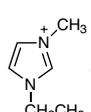
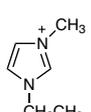
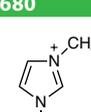
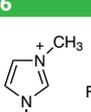
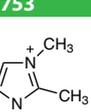
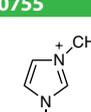
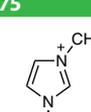
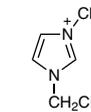
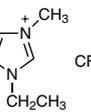
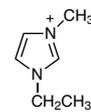
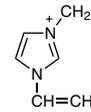
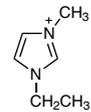
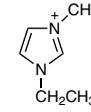
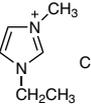
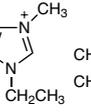
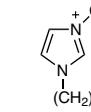
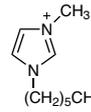
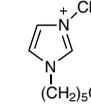
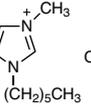
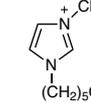
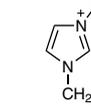
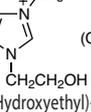
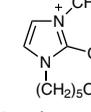
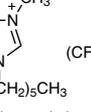
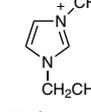
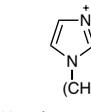
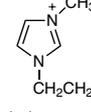
- 21) a) T. Welton, *Chem. Rev.* **1999**, 99, 2071; b) J. D. Holbrey, K. R. Seddon, *Clean Prod. Proc.* **1999**, 1, 223; c) P. Wasserscheid, W. Keim, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2000**, 39, 3772; d) R. Sheldon, *Chem. Commun.* **2001**, 2399; e) D. Zhao, M. Wu, Y. Kou, E. Min, *Catal. Today* **2002**, 74, 157.

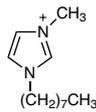
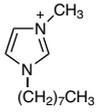
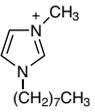
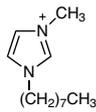
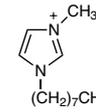
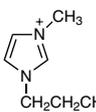
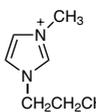
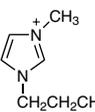
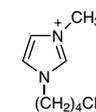
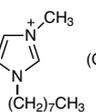
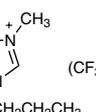
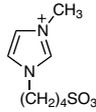
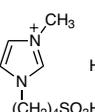
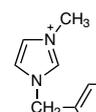
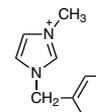
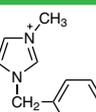
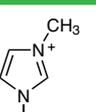
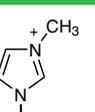
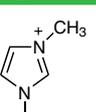
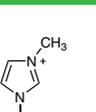
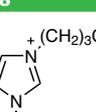
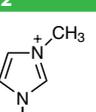
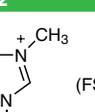
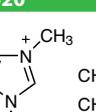
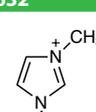
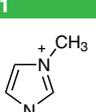
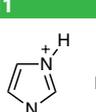
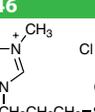
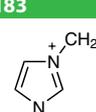
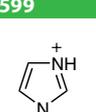
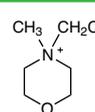
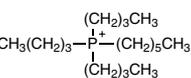
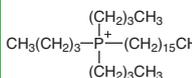
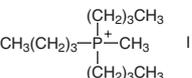
## アンモニウム塩

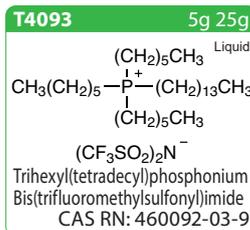
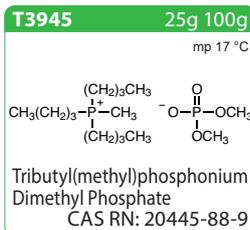
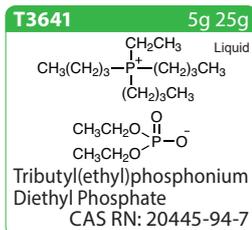
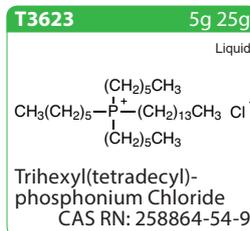
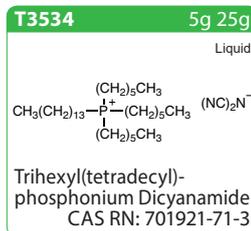
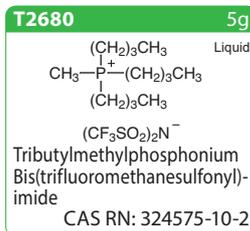
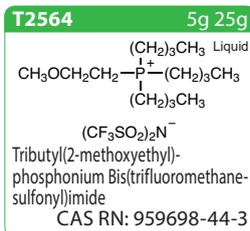
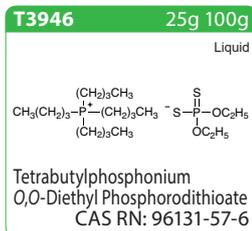
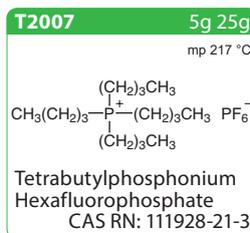
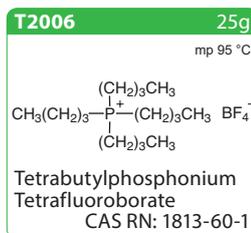
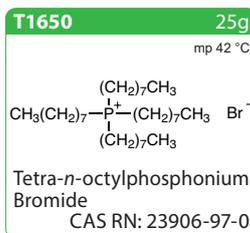
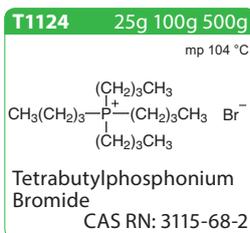
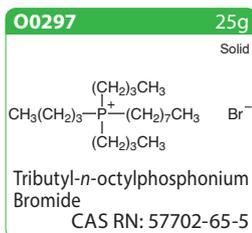
<b>A2274</b> 5g Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{N}^+(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Amyltriethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 906478-91-9		<b>B3233</b> 5g mp 17 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_3)_2$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Butyltrimethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 258273-75-5		<b>B5427</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Benzyl(ethyl dimethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 1186103-43-4	
		<b>C1966</b> 5g Solid $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}^+(\text{CH}_3)_2$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Cyclohexyltrimethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 952155-74-7		<b>D5237</b> 1g Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ $(\text{F}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Diethyl(methyl)-propylammonium Bis(fluorosulfonyl)imide CAS RN: 1235234-32-8	
<b>E1275</b> 1g Liquid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ $(\text{F}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Ethyl(2-methoxyethyl)-dimethylammonium Bis(fluorosulfonyl)imide CAS RN: 1235234-35-1		<b>E1281</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Ethyl(2-methoxyethyl)dimethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 557788-37-1		<b>E1282</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Ethyl(3-methoxypropyl)dimethylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 1373334-05-4	
<b>E1283</b> 1g 5g Liquid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Ethyl(dimethyl)(2-phenylethyl)-ammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 1804970-28-2		<b>M1660</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Methyltri- <i>n</i> -octylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 375395-33-8		<b>T0054</b> 25g 100g 500g mp 103 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ Tetrabutylammonium Bromide CAS RN: 1643-19-2	
<b>T0057</b> 25g 100g 500g mp 147 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ Tetrabutylammonium Iodide CAS RN: 311-28-4		<b>T0914</b> 25g 100g 500g mp 161 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ Tetrabutylammonium Tetrafluoroborate CAS RN: 429-42-5		<b>T1010</b> 5g 25g mp 100 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{N}^+(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ Tetrahexylammonium Iodide CAS RN: 2138-24-1	
<b>T1011</b> 5g 25g mp 137 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{N}^+(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ Tetraamylammonium Iodide CAS RN: 2498-20-6		<b>T1155</b> 5g mp 129 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{N}^+(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ Tetra- <i>n</i> -octylammonium Iodide CAS RN: 16829-91-7		<b>T0055</b> 5g 25g 100g mp 70 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ Tetrabutylammonium Chloride CAS RN: 1112-67-0	
<b>T1279</b> 25g 250g Solid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ PF <sub>6</sub> <sup>-</sup> Tetrabutylammonium Hexafluorophosphate CAS RN: 3109-63-5		<b>T1396</b> 25g mp 123 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{N}^+(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ I <sup>-</sup> Tetraheptylammonium Iodide CAS RN: 3535-83-9		<b>T1432</b> 5g 25g mp 101 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{N}^+(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ Br <sup>-</sup> Tetraamylammonium Bromide CAS RN: 866-97-7	
<b>T1433</b> 5g 25g Solid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{N}^+(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ Cl <sup>-</sup> Tetraamylammonium Chloride CAS RN: 4965-17-7		<b>T1568</b> 10g 25g mp 113 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ CF <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Tetrabutylammonium Triflate CAS RN: 35895-70-6		<b>T1159</b> 25g mp 99 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{N}^+(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ Br <sup>-</sup> Tetrahexylammonium Bromide CAS RN: 4328-13-6	
<b>T1602</b> 5g 25g 100g mp 89 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{N}^+(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ Br <sup>-</sup> Tetraheptylammonium Bromide CAS RN: 4368-51-8		<b>T1603</b> 10g 25g mp 97 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{N}^+(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ Br <sup>-</sup> Tetra- <i>n</i> -octylammonium Bromide CAS RN: 14866-33-2		<b>T2106</b> 25g Solid $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ Cl <sup>-</sup> Tetrapropylammonium Chloride CAS RN: 5810-42-4	
<b>T2694</b> 25g 100g Solid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> Tetrabutylammonium Acetate CAS RN: 10534-59-5		<b>T2761</b> 5g 25g Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}^-$ Trimethylpropylammonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)-imide CAS RN: 268536-05-6		<b>T3533</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ (NC) <sub>2</sub> N <sup>-</sup> Tributyl(methyl)-ammonium Dicyanamide CAS RN: 1262230-03-4	
<b>D6156</b> 5g Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{CH}_3$ F <sub>3</sub> C-S(=O) <sub>2</sub> -N <sup>-</sup> -S(=O) <sub>2</sub> -CF <sub>3</sub> Diethylmethyl(2-methoxyethyl)ammonium Bis(trifluoromethylsulfonyl)imide CAS RN: 464927-84-2		<b>T3660</b> 5g 25g mp 69 °C Liquid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ SO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Tetrabutylammonium <i>p</i> -Toluenesulfonate CAS RN: 7182-86-7		<b>T3692</b> 5g 25g mp 184 °C Liquid $\text{CH}_3\text{N}^+(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ I <sup>-</sup> Tributylmethylammonium Iodide CAS RN: 3085-79-8	

## イミダゾリウム塩

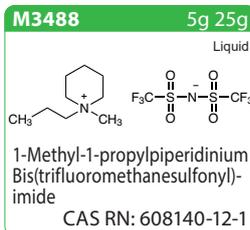
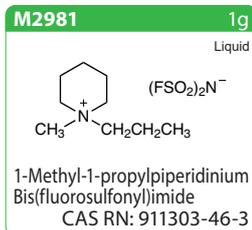
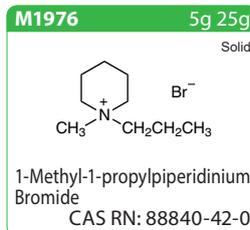
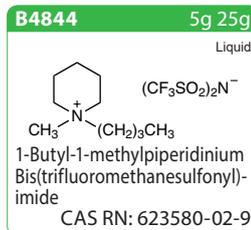
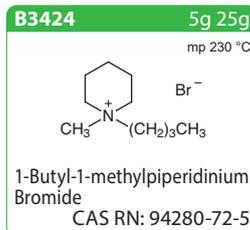
<p><b>V0145</b> 5g mp 37 °C</p>  <p>1-Vinylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 1013027-27-4</p>	<p><b>A2084</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Allyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 65039-10-3</p>	<p><b>M3212</b> 5g 25g Solid</p>  <p>1-Methylimidazole Hydrobromide CAS RN: 101023-58-9</p>	<p><b>M3214</b> 5g 25g mp 88 °C</p>  <p>1-Methylimidazole Trifluoromethanesulfonate CAS RN: 99257-94-0</p>	<p><b>M3210</b> 5g 25g mp 49 °C</p>  <p>1-Methylimidazole Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 353239-08-4</p>
<p><b>B2195</b> 5g 25g 100g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 174501-65-6</p>	<p><b>A3210</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Allyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 655249-87-9</p>	<p><b>B2193</b> 5g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methyl- imidazolium Bromide CAS RN: 85100-77-2</p>	<p><b>B2194</b> 5g 25g 100g mp 41 °C</p>  <p>1-Butyl-3-methyl- imidazolium Chloride CAS RN: 79917-90-1</p>	<p><b>B2195</b> 5g 25g 100g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 174501-64-5</p>
<p><b>B2195</b> 5g 25g 100g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 174501-65-6</p>	<p><b>B2320</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 174501-64-5</p>	<p><b>B2337</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Trifluoromethanesulfonate CAS RN: 174899-66-2</p>	<p><b>B2473</b> 5g 25g mp 99 °C</p>  <p>1-Butyl-2,3-dimethyl- imidazolium Chloride CAS RN: 98892-75-2</p>	<p><b>B2474</b> 5g 25g mp 38 °C</p>  <p>1-Butyl-2,3-dimethylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 227617-70-1</p>
<p><b>B2475</b> 5g 25g fp 32 °C</p>  <p>1-Butyl-2,3-dimethylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 402846-78-0</p>	<p><b>B2477</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 174899-83-3</p>	<p><b>B2672</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Tetrachloroferrate CAS RN: 359845-21-9</p>	<p><b>B2708</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Iodide CAS RN: 65039-05-6</p>	<p><b>B3159</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-2,3-dimethylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 350493-08-2</p>
<p><b>B3231</b> 5g 25g mp 76 °C</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Methanesulfonate CAS RN: 342789-81-5</p>	<p><b>B3542</b> 5g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Trifluoroborate CAS RN: 741677-68-9</p>	<p><b>B3596</b> 5g mp 8 °C</p>  <p>1-Butyl-3-methyl-imidazolium Tribromide CAS RN: 820965-08-0</p>	<p><b>B4091</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Thiocyanate CAS RN: 344790-87-0</p>	<p><b>B4182</b> 5g 25g mp 44 °C</p>  <p>1-Butyl-2,3-dimethyl- imidazolium Triflate CAS RN: 765910-73-4</p>
<p><b>B5421</b> 1g mp 32 °C</p>  <p>3,3'-(Butane-1,4-diyl)- bis(1-vinyl-3-imidazolium)- Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 1312310-16-9</p>	<p><b>B5447</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Dicyanamide CAS RN: 448245-52-1</p>	<p><b>B5487</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl- 3-methylimidazolium Tricyanomethanide CAS RN: 878027-73-7</p>	<p><b>B5526</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl- 3-methylimidazolium Trifluoroacetate CAS RN: 174899-94-6</p>	<p><b>B5527</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Methyl Sulfate CAS RN: 401788-98-5</p>
<p><b>B5569</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Hydrogen Sulfate CAS RN: 262297-13-2</p>	<p><b>B5724</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Hexafluoroantimonate CAS RN: 174645-81-9</p>	<p><b>B5723</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Butyl-3-methylimidazolium Dibutyl Phosphate CAS RN: 663199-28-8</p>	<p><b>D3240</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1,3-Dimethylimidazolium Dimethyl Phosphate CAS RN: 654058-04-5</p>	<p><b>D3341</b> 5g 25g mp 125 °C</p>  <p>1,3-Dimethylimidazolium Chloride CAS RN: 79917-88-7</p>
<p><b>D3903</b> 5g 25g Solid</p>  <p>1,2-Dimethyl-3- propylimidazolium Iodide CAS RN: 218151-78-1</p>	<p><b>D4289</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>2,3-Dimethyl-1-propylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 169051-76-7</p>	<p><b>D4351</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1-Decyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 433337-23-6</p>	<p><b>D4654</b> 5g 25g mp 86 °C</p>  <p>1,3-Dimethylimidazolium Iodide CAS RN: 4333-62-4</p>	<p><b>D5348</b> 5g 25g Liquid</p>  <p>1,3-Dimethylimidazolium Methyl Sulfate CAS RN: 97345-90-9</p>

<b>D5349</b> 5g 25g  1,3-Dimethylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 174899-81-1	<b>D5350</b> 5g 25g  1-Decyl-3-methylimidazolium Bromide CAS RN: 188589-32-4	<b>D5351</b> 5g 25g  1-Decyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 171058-18-7	<b>D5373</b> 5g 25g  1-Decyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 244193-56-4	<b>D5356</b> 5g 25g  1-Dodecyl-3-methylimidazolium Bromide CAS RN: 61546-00-7
<b>D5694</b> 5g 25g  1-Dodecyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)- imide CAS RN: 404001-48-5	<b>E0490</b> 5g 25g 250g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 65039-09-0	<b>E0493</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 155371-19-0	<b>E0494</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Trifluoromethanesulfonate CAS RN: 145022-44-2	<b>E0496</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 143314-16-3
<b>E0543</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Bromide CAS RN: 65039-08-9	<b>E0556</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Iodide CAS RN: 35935-34-3	<b>E0599</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 174899-82-2	<b>E0650</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Ethyl Sulfate CAS RN: 342573-75-5	<b>E0651</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium <i>p</i> -Toluenesulfonate CAS RN: 328090-25-1
<b>E0680</b> 1g 5g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Dicyanamide CAS RN: 370865-89-7	<b>E0706</b> 5g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Tetrachloroferrate CAS RN: 850331-04-3	<b>E0753</b> 5g 25g  1-Ethyl-2,3-dimethylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 174899-90-2	<b>E0755</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Methanesulfonate CAS RN: 145022-45-3	<b>E0775</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Nitrate CAS RN: 143314-14-1
<b>E0776</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Thiocyanate CAS RN: 331717-63-6	<b>E0836</b> 5g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Trifluoro(trifluoromethyl)borate CAS RN: 681856-28-0	<b>E0883</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Acetate CAS RN: 143314-17-4	<b>E1280</b> 5g  3-Ethyl-1-vinylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 319476-28-3	<b>E1298</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Tricyanomethanide CAS RN: 666823-18-3
<b>E1307</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Trifluoroacetate CAS RN: 174899-65-1	<b>E1308</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Methyl Sulfate CAS RN: 516474-01-4	<b>E1309</b> 5g 25g  1-Ethyl-3-methylimidazolium Diethyl Phosphate CAS RN: 848641-69-0	<b>H1097</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 171058-17-6	<b>H1098</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 304680-35-1
<b>H1099</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 244193-50-8	<b>H1100</b> 5g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Triflate CAS RN: 460345-16-8	<b>H1227</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Bromide CAS RN: 85100-78-3	<b>H1254</b> 5g 25g  1-(2-Hydroxyethyl)-3- methylimidazolium Chloride CAS RN: 61755-34-8	<b>H1670</b> 5g 25g  1-(2-Hydroxyethyl)-3-methyl- imidazolium Bis(trifluoromethane- sulfonyl)imide CAS RN: 174899-86-6
<b>H1286</b> 5g  1-Hexyl-2,3-dimethyl- imidazolium Iodide CAS RN: 288627-94-1	<b>H1423</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 382150-50-7	<b>H1492</b> 5g 25g  1-(2-Hydroxyethyl)-3-methyl- imidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 374564-83-7	<b>H1633</b> 5g 25g  1-Hexyl-3-methylimidazolium Iodide CAS RN: 178631-05-5	<b>M1440</b> 5g 25g  1-Methyl-3-propylimidazolium Iodide CAS RN: 119171-18-5

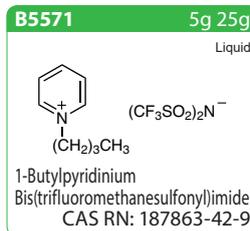
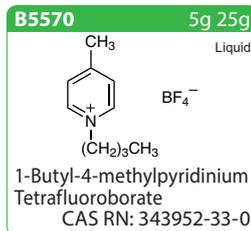
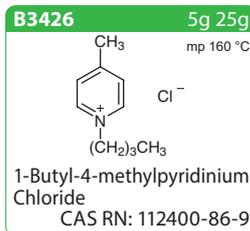
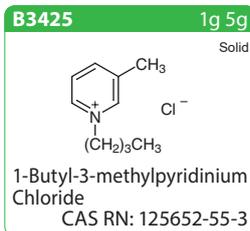
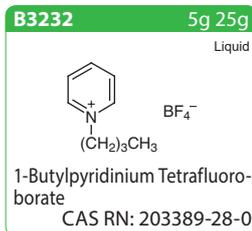
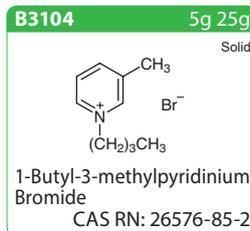
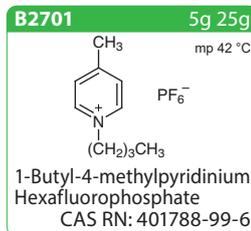
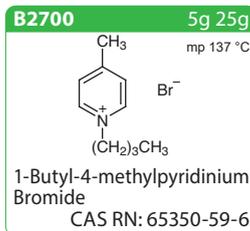
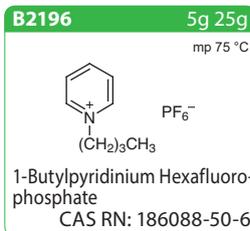
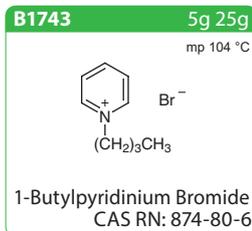
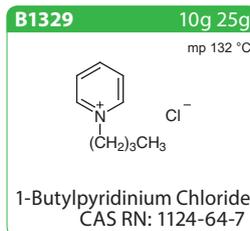
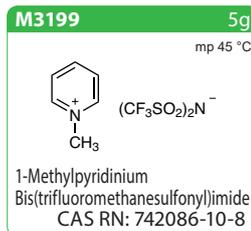
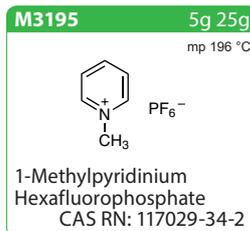
<b>M1904</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Bromide CAS RN: 61545-99-1	<b>M2062</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Chloride CAS RN: 64697-40-1	<b>M2063</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 304680-36-2	<b>M2440</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Triflate CAS RN: 403842-84-2	<b>M2732</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 244193-52-0
<b>M3034</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3-propylimidazolium Bromide CAS RN: 85100-76-1	<b>M3035</b> 5g 25g Liquid mp 64 °C  1-Methyl-3-propylimidazolium Chloride CAS RN: 79917-89-8	<b>M3036</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3-propylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 244193-48-4	<b>M3037</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3-pentylimidazolium Bromide CAS RN: 343851-31-0	<b>M3039</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3- <i>n</i> -octylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 178631-04-4
<b>M3059</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3-propylimidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 216299-72-8	<b>M3119</b> 1g 5g Liquid  1-Methyl-3-(4-sulfobutyl)imidazolium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 909390-59-6	<b>M3120</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-3-(4-sulfobutyl)imidazolium Hydrogen Sulfate CAS RN: 827320-59-2	<b>B5543</b> 5g 25g Liquid mp 80 °C  1-Benzyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 36443-80-8	<b>B5725</b> 5g 25g Liquid mp 62 °C  1-Benzyl-3-methylimidazolium Tetrafluoroborate CAS RN: 500996-04-3
<b>B5726</b> 5g 25g Liquid mp 132 °C  1-Benzyl-3-methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 433337-11-2	<b>A2765</b> 5g 25g Liquid mp 56 °C  AMIMBr CAS RN: 31410-07-8	<b>B5103</b> 5g 25g Liquid mp 30 °C  BMIMNO <sub>3</sub> CAS RN: 179075-88-8	<b>B5582</b> 5g 25g Liquid  BMIMAc CAS RN: 284049-75-8	<b>B6344</b> 5g 25g Liquid mp 63 °C  1-Butyl-3-methylimidazolium Tosylate CAS RN: 410522-18-8
<b>B6428</b> 5g 25g Liquid mp 83 °C  3-Butyl-1-vinylimidazolium Bromide CAS RN: 34311-90-5	<b>D5352</b> 5g 25g Liquid mp 48 °C  1-Dodecyl-3-methyl-1 <i>H</i> -imidazol-3-ium Chloride CAS RN: 114569-84-5	<b>E1452</b> 5g 25g Liquid  EMIMFSI CAS RN: 235789-75-0	<b>E1520</b> 5g 25g Solid  1-Ethyl-3-methylimidazolium Dimethyl Phosphate CAS RN: 945611-27-8	<b>H1632</b> 5g 25g Solid  1-Hexadecyl-3-methylimidazolium Chloride CAS RN: 61546-01-8
<b>H1801</b> 25g Solid  1-Hexadecyl-3-methylimidazolium Bromide CAS RN: 132361-22-9	<b>M3211</b> 5g 25g Solid  1-Methylimidazolium Hexafluorophosphate CAS RN: 57367-08-5	<b>M3446</b> 1g 5g Liquid  1-Methyl-3-[3-(trimethoxysilyl)propyl]-1 <i>H</i> -imidazol-3-ium Chloride CAS RN: 856925-70-7	<b>V0183</b> 5g 25g Solid  3-Ethyl-1-vinyl-1 <i>H</i> -imidazol-3-ium Bromide CAS RN: 34311-88-1	<b>M3599</b> 5g 25g Solid mp 41 °C  1-Methylimidazolium Hydrogen Sulfate CAS RN: 681281-87-8
<b>モルホリニウム塩</b>				
<b>E1166</b> 5g 25g Liquid mp 177 °C  4-Ethyl-4-methylmorpholinium Bromide CAS RN: 65756-41-4				
<b>ホスホニウム塩</b>				
<b>T3840</b> 5g 25g Liquid  Tributylhexylphosphonium Bromide CAS RN: 105890-71-9	<b>H1047</b> 25g Solid mp 61 °C  Tributylhexadecylphosphonium Bromide CAS RN: 14937-45-2	<b>M1455</b> 5g 25g Solid  Tributylmethylphosphonium Iodide CAS RN: 1702-42-7		

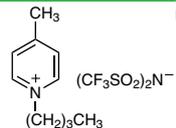
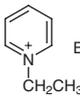
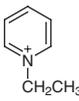
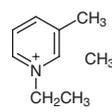
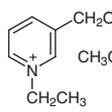
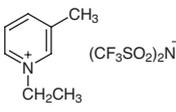
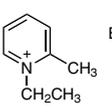
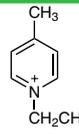
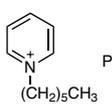
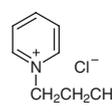
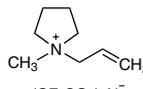
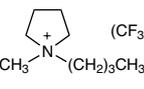
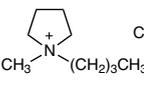
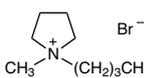
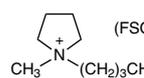
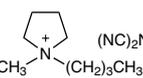
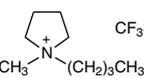
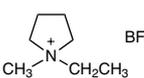
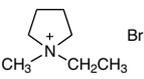
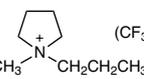
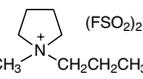
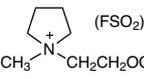
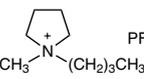
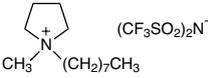
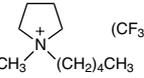
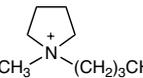
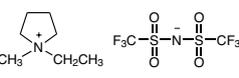
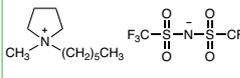
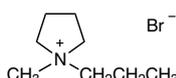
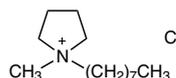
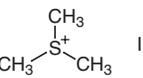
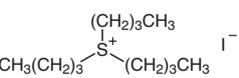
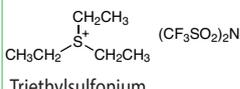


## ピペリジニウム塩



## ピリジニウム塩



<b>B5763</b> 1g 5g Liquid  1-Butyl-4-methylpyridinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 475681-62-0	<b>E0171</b> 25g mp 120 °C  1-Ethylpyridinium Bromide CAS RN: 1906-79-2	<b>E0544</b> 5g 25g Solid  1-Ethylpyridinium Chloride CAS RN: 2294-38-4	<b>E0681</b> 5g 25g Liquid  1-Ethyl-3-methylpyridinium Ethyl Sulfate CAS RN: 872672-50-9	<b>E0682</b> 5g Liquid  1-Ethyl-3-(hydroxymethyl)- pyridinium Ethyl Sulfate CAS RN: 1064704-03-5
<b>E0756</b> 5g Liquid  1-Ethyl-3-methylpyridinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 841251-37-4	<b>E1240</b> 1g 5g mp 95 °C  1-Ethyl-2-methylpyridinium Bromide CAS RN: 32353-50-7	<b>E1272</b> 5g 25g mp 129 °C  1-Ethyl-4-methylpyridinium Bromide CAS RN: 32353-49-4	<b>H1424</b> 5g 25g mp 48 °C  1-Hexylpyridinium Hexafluorophosphate CAS RN: 797789-00-5	<b>P1393</b> 5g Solid  1-Propylpyridinium Chloride CAS RN: 23271-47-8
<h2>ピロリジニウム塩</h2>				
<b>A3089</b> 5g Liquid  1-Allyl-1-methylpyrrolidinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 1059624-23-5	<b>B2851</b> 5g 25g Liquid  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 223437-11-4	<b>B3358</b> 5g 25g Solid  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Chloride CAS RN: 479500-35-1		
<b>B3427</b> 5g 25g Solid  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Bromide CAS RN: 93457-69-3	<b>B5398</b> 5g Liquid  1-Butyl- 1-methylpyrrolidinium Bis(fluorosulfonyl)imide CAS RN: 1057745-51-3	<b>B5453</b> 5g 25g Liquid  1-Butyl- 1-methylpyrrolidinium Dicyanamide CAS RN: 370865-80-8	<b>B5568</b> 5g 25g Liquid  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Triflate CAS RN: 367522-96-1	<b>E0977</b> 5g 25g Solid  1-Ethyl-1-methylpyrrolidinium Tetrafluoroborate CAS RN: 117947-85-0
<b>E1050</b> 5g 25g Solid  1-Ethyl-1-methylpyrrolidinium Bromide CAS RN: 69227-51-6	<b>M2098</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-1-propylpyrrolidinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)imide CAS RN: 223437-05-6	<b>M2980</b> 5g 25g Liquid  1-Methyl-1-propylpyrrolidinium Bis(fluorosulfonyl)imide CAS RN: 852620-97-4	<b>M2998</b> 1g 5g Liquid  1-(2-Methoxyethyl)- 1-methylpyrrolidinium Bis(fluorosulfonyl)imide CAS RN: 1235234-47-5	<b>B6039</b> 5g 25g mp 86 °C  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Hexafluorophosphate CAS RN: 330671-29-9
<b>M3117</b> 5g 25g mp -12 °C  1-Methyl-1- <i>n</i> -octylpyrrolidinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)- imide CAS RN: 927021-43-0	<b>M3118</b> 1g 5g mp 8 °C  1-Methyl-1-pentylpyrrolidinium Bis(trifluoromethanesulfonyl)- imide CAS RN: 380497-17-6	<b>B6277</b> 5g 25g mp 152 °C  1-Butyl-1-methylpyrrolidinium Tetrafluoroborate CAS RN: 345984-11-4	<b>E1498</b> 5g 25g mp 88 °C  1-Ethyl-1-methylpyrrolidinium Bis[(trifluoromethyl)sulfonyl]- azanide CAS RN: 223436-99-5	<b>H1824</b> 5g 25g Liquid  1-Hexyl-1-methylpyrrolidinium Bis[(trifluoromethyl)sulfonyl]- azanide CAS RN: 380497-19-8
<b>M3496</b> 5g 25g Solid  1-Methyl-1-propylpyrrolidin- ium Bromide CAS RN: 608140-09-6	<b>M3499</b> 1g 5g Solid  1-Methyl-1-octylpyrrolidin- ium Chloride CAS RN: 909398-60-3			
<h2>スルホニウム塩</h2>				
<b>T1056</b> 25g 500g Solid  Trimethylsulfonium Iodide CAS RN: 2181-42-2	<b>T1564</b> 1g mp 93 °C  Tributylsulfonium Iodide CAS RN: 18146-62-8	<b>T2314</b> 5g Liquid  Triethylsulfonium Bis(trifluoromethanesulfonyl)- imide CAS RN: 321746-49-0		

## 東京化成工業株式会社

### 試薬製品について

■本社営業部 〒103-0001 東京都中央区日本橋小伝馬町 16-12 T-PLUS 日本橋小伝馬町8階  
Tel: 03-3668-0489 Fax: 03-3668-0520 E-mail: Sales-JP@TCIchemicals.com

■大阪営業部 〒541-0041 大阪府大阪市中央区北浜 1-1-21 第2中井ビル1階  
Tel: 06-6228-1155 Fax: 06-6228-1158 E-mail: osaka-s@TCIchemicals.com

### スケールアップ、受託サービス(合成・開発・製造)について

□化成品営業部 〒103-0001 東京都中央区日本橋小伝馬町 16-12 T-PLUS 日本橋小伝馬町8階  
Tel: 03-5651-5171 Fax: 03-5640-8021 E-mail: finechemicals@TCIchemicals.com

### 弊社製品取扱店

本誌掲載の化学品は試験・研究用にのみ使用するものです。化学知識のある専門家以外の方のご使用はお避けください。品目や製品情報等、掲載内容の変更を予告なく行う場合があります。内容の一部または全部の無断転載・複製はご遠慮ください。