

(19) 日本国特許庁(JP)

再公表特許(A1)

(11) 国際公開番号

W02003/103657

発行日 平成17年10月6日(2005.10.6)

(43) 国際公開日 平成15年12月18日(2003.12.18)

(51) Int.Cl.⁷

F I

A 6 1 K 31/167

A 6 1 K 31/167

A 6 1 K 31/17

A 6 1 K 31/17

A 6 1 K 31/18

A 6 1 K 31/18

A 6 1 K 31/192

A 6 1 K 31/192

A 6 1 K 31/196

A 6 1 K 31/196

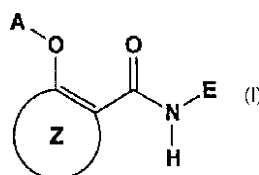
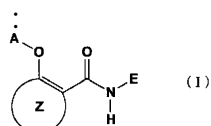
審査請求 未請求 予備審査請求 有 (全 173 頁) 最終頁に続く

出願番号	特願2004-510776 (P2004-510776)	(71) 出願人	597051148
(21) 国際出願番号	PCT/JP2003/007128		株式会社医薬分子設計研究所
(22) 国際出願日	平成15年6月5日(2003.6.5)		東京都文京区本郷5丁目24番5号 角川
(31) 優先権主張番号	特願2002-169640 (P2002-169640)		本郷ビル4F
(32) 優先日	平成14年6月11日(2002.6.11)	(74) 代理人	110000109
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		特許業務法人特許事務所サイクス
(81) 指定国	AP (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), EP (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OA (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, B A, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, M X, MZ, NI, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW	(72) 発明者	武藤 進
			日本国東京都文京区本郷5丁目24番5号
			角川本郷ビル4F 株式会社医薬分子設計研究所内
		(72) 発明者	板井 昭子
			日本国東京都文京区本郷5丁目24番5号
			角川本郷ビル4F 株式会社医薬分子設計研究所内

(54) 【発明の名称】 神経変性疾患治療剤

(57) 【要約】

下記一般式 (I)



(式中、

Aは、水素原子又はアセチル基を表し、

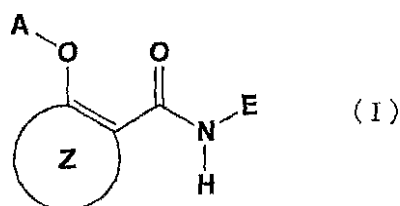
Eは、2, 5-ジ置換若しくは3, 5-ジ置換基フェニル基、又は置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリアル基（ただし、該ヘテロアリアル基が、▲1▼式 (I) 中の-CONH-基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリアル基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く）を表し、

環Zは、式-O-A（式中、Aは上記定義と同義である）及び式-CONH-E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン、又は式-O-A（式中、Aは上記定義と

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

下記一般式 (I) :



(式中、

10

A は、水素原子又はアセチル基を表し、

E は、2, 5-ジ置換若しくは 3, 5-ジ置換基フェニル基、又は置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基（ただし、該ヘテロアリール基が、▲1 ▼式 (I) 中の $-CONH-$ 基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2 ▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3 ▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く）を表し、

環 Z は、式 $-O-A$ (式中、A は上記定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は上記定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン、又は式 $-O-A$ (式中、A は上記定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は上記定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアレーンを表す) で表される化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む、アルツハイマー症の予防及び／又は治療のための医薬。

20

【請求項 2】

請求の範囲第 1 項に記載の一般式 (I) で表される化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む、てんかんの予防及び／又は治療のための医薬。

【請求項 3】

A が水素原子である請求の範囲第 1 項又は第 2 項に記載の医薬。

【請求項 4】

30

環 Z が、 $C_6 \sim C_{10}$ のアレーン（該アレーンは、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよい）、又は 5 ないし 10 員のヘテロアレーン（該ヘテロアレーンは、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよい）である請求の範囲第 1 項ないし第 3 項のいずれか 1 項に記載の医薬。

【請求項 5】

環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいベンゼン環、又は式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいナフタレン環である請求の範囲第 4 項に記載の医薬。

40

【請求項 6】

環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にハロゲン原子をさらに有するベンゼン環である請求の範囲第 5 項に記載の医薬。

【請求項 7】

環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-C O$

50

NH-E（式中、Eは一般式（I）における定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいナフタレン環である請求の範囲第5項に記載の医薬。

【請求項8】

Eが、2, 5-ジ置換又は3, 5-ジ置換基フェニル基である請求の範囲第1項ないし第7項のいずれか1項に記載の医薬。

【請求項9】

Eが、2, 5-ジ置換フェニル基（該置換基のうち少なくとも1個はトリフルオロメチル基である）、又は3, 5-ジ置換フェニル基（該置換基のうち少なくとも1個はトリフルオロメチル基である）である請求の範囲第8項に記載の医薬。

【請求項10】

Eが3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル基である請求の範囲第9項に記載の医薬。

10

【請求項11】

Eが、置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基（ただし、該ヘテロアリール基が、▲1▼式（I）中の-C(=O)NH-基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く）である請求の範囲第1項ないし第7項のいずれか1項に記載の医薬。

【請求項12】

Eが、置換基を有していてもよい5員の単環式ヘテロアリール基（ただし、該ヘテロアリール基が無置換のチアゾール-2-イル基である場合を除く）である請求の範囲第11項に記載の医薬。

20

【発明の詳細な説明】

技術分野

本発明はアルツハイマー症又はてんかんなどの神経変性疾患の予防及び／又は治療のための医薬に関する。

背景技術

アルツハイマー症は老人性痴呆症を含む神経変性疾患であり、その患者の脳の特徴的な病理変化は、神経細胞の脱落による脳の萎縮、神経細胞内に繊維状の物質が蓄積した神経原繊維変化、大脳皮質の広範な部分に老人斑とよばれる斑状の蓄積物の存在である。現在では、老人斑に蓄積している蛋白質がA β （ β -アミロイド）であることから、A β の何らかの原因による蓄積がアルツハイマー症の原因ではないかと言われている（アミロイド仮説）。すなわち、脳内のA β の濃度が増大して凝集沈着することにより老人斑が形成され、凝集したA β は神経細胞に作用して神経細胞死と神経原繊維変化を惹き起こすというものである。実際にA β は神経細胞にアポトーシスを惹起することが報告されている（「ザ・ジャーナル・オブ・ニューロサイエンス：ジ・オフィシャル・ジャーナル・オブ・ザ・ソサエティー・フォー・ニューロサイエンス（The Journal of Neuroscience: the official journal of the society for neuroscience）」,（米国）, 2001年, 第21巻, 第1号, RC118）。よって、A β の蓄積による神経細胞死及び神経原繊維変化の防止はアルツハイマー症の治療の有効な手段となることが期待できる。

30

40

アルツハイマー症患者の脳内ではCOX（シクロオキシゲナーゼ）及びA β 前駆蛋白のプロモーター領域の活性が上昇しており、その上昇がNF- κ B（Nuclear Factor- κ B）の活性化によるものであると考えられている。脳内でのCOXの上昇は炎症を惹き起こし、A β 前駆蛋白のプロモーター領域の活性の上昇は、A β を発現増殖させ細胞死を惹き起こすと考えられる。またNF- κ Bは、神経細胞の可塑性に深く関係していると考えられることから、NF- κ Bがアルツハイマー症の発症に深く関わっていると考えられており、抗炎症剤及びNF- κ B阻害作用を持つ薬剤によるアルツハイマー症の治療も検討されている（「ジャーナル・オブ・ペイン・アンド・シンptom Management（Journal of Pain and Symptom Management）」

50

t)」、(米国), 2002年, 第23巻, 第4号(増刊), p. S35-40; 「ニューロレポート(Neuroreport)」, (英国), 2001年, 第12巻, 第7号, p. 1449-1452; 「ザ・ジャーナル・オブ・クリニカル・インベスティゲーション(The Journal of Clinical Investigation)」, (米国), 2001年, 第107巻, 第2号, p. 135-142)。

しかしながら、神経細胞にA β を作用させるとNF- κ B以外にAP-1(Activated Protein-1)も活性化されることが報告されており(「ザ・ジャーナル・オブ・ニューロサイエンス: ジ・オフィシャル・ジャーナル・オブ・ザ・ソサエティー・フォー・ニューロサイエンス(The Journal of Neuroscience: the official journal of the society for neuroscience)」, (米国), 2001年, 第21巻, 第1号, RC118)、さらに最近の研究から、AP-1の活性化はアポトーシスを惹起し、NF- κ Bの活性化は細胞を保護し細胞死を抑制すると考えられているところから、NF- κ Bの選択的な活性化阻害はアポトーシスを促進させ、アルツハイマー症の症状の悪化を招く可能性があると考えられる(「ザ・ジャーナル・オブ・クリニカル・インベスティゲーション(The Journal of Clinical Investigation)」, (米国), 2001年, 第107巻, 第3号, p. 247-254; 「セル・アンド・ティッシュ・リサーチ(Cell and Tissue Research)」, (ドイツ), 2000年, 第301巻, 第1号, p. 173-187; 「ザ・ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー(The Journal of Biological Chemical Chemistry)」, (米国), 2000年, 第275巻, 第20号, p. 15114-15121)。従って、A β の蓄積やA β による神経細胞死及び神経原繊維変化の防止のためには、NF- κ BのみならずAP-1の活性化も同時に抑制する必要があると考えられる。実際にAP-1の活性化を抑制すると、紫外線照射や酸化的刺激によるアポトーシスが抑制されることが報告されており(「ザ・ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー(The Journal of Biological Chemistry)」, (米国), 2001年, 第276巻, 第16号, p. 12697-12701; 「モレキュラー・アンド・セルラー・バイオロジー(Molecular and Cellular Biology)」, (米国), 2001年, 第21巻, 第9号, p. 3012-3024)、AP-1の活性化抑制がA β による神経細胞のアポトーシスの抑制にも効果的であることが期待される。

アルツハイマー症と同じく、脳に関する疾患であるてんかんでは、脳内の興奮性に働くグルタミン酸と抑制性に働く γ -アミノ酪酸のバランスの崩壊による脳の異常興奮により発作が惹き起こされると考えられている。その際にAP-1が海馬や大脳皮質で活性化されていると考えられており(「薬学雑誌: ジャーナル・オブ・ザ・ファーマシューティカル・ソサエティー・オブ・ジャパン(Yakugaku Zasshi: Journal of The Pharmaceutical Society of Japan)」, 1999年, 第119巻, 第7号, p. 510-518)、また、グルタミン酸レセプターのアゴニストであるカイニン酸をラットまたはマウスに投与するとNF- κ Bも海馬で活性化されることが報告されていることから(「ニューロサイエンス(Neuroscience)」, (米国), 1999年, 第94巻, 第1号, p. 83-91)、NF- κ B及びAP-1の阻害剤は、てんかんの発作の予防及び/又は治療に有効であると考えられる。

一方、N-フェニルサリチルアミド誘導体は、米国特許第4358443号明細書に植物成長阻害剤として開示されており、医薬としては、欧州特許第0221211号明細書、特開昭62-99329号公報、及び米国特許第6117859号明細書に抗炎症剤としての開示がある。また、国際公開第99/65499号パンフレット、国際公開第02/49632号パンフレット、及び国際公開第02/076918号パンフレットではNF- κ B阻害剤として開示されており、国際公開第99/65499号パンフレット及び国際公開第02/49632号パンフレット中では抗アルツハイマー症薬としての用途につ

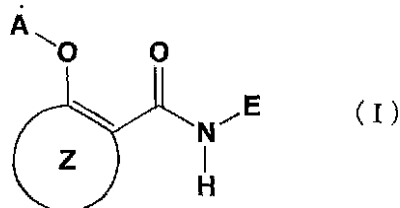
いても示唆されている。しかしながら、同刊行物には、N-フェニルサリチルアミド誘導体がアルツハイマー症の予防又は治療に有効であることを示す直接的なデータは何一つ示されておらず、また、AP-1 (Activated Protein-1) 活性化抑制作用についての記述もない。また、国際公開第02/051397号パンフレットにはN-フェニルサリチルアミド誘導体がサイトカイン産生抑制剤として開示されている。

発明の開示

本発明の課題は、アルツハイマー症又はてんかんの予防及び／又は治療のための医薬を提供することにある。本発明者らは、種々のN-アリールサリチルアミド誘導体及びその類縁体であるヒドロキシアリール誘導体について、TNF- α 刺激下でのNF- κ B活性化抑制作用及びTNF- α 刺激下でのAP-1活性化抑制作用をレポーターアッセイ法にて検討した結果、本発明の化合物にはNF- κ B抑制作用に加えAP-1活性化抑制活性があることを見出した。この知見を基にして、本発明者らは、上記化合物についてアルツハイマー症及びてんかん病態モデル動物での有効性を確認して本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、

(1) 下記一般式 (I) :



(式中、

Aは、水素原子又はアセチル基を表し、

Eは、2, 5-ジ置換若しくは3, 5-ジ置換基フェニル基、又は置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基（ただし、該ヘテロアリール基が、▲1▼式 (I) 中の-C(=O)NH-基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く）を表し、

環Zは、式-O-A（式中、Aは上記定義と同義である）及び式-C(=O)NH-E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアリーレン、又は式-O-A（式中、Aは上記定義と同義である）及び式-C(=O)NH-E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアリーレンを表す）で表される化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含み、アルツハイマー症の予防及び／又は治療のための医薬を提供するものである。また、本発明により、上記一般式 (I) で表される化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む、てんかんの予防及び／又は治療のための医薬も提供される。

本発明の好ましい医薬としては、

(2) Aが、水素原子である化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬

(3) 環Zが、C₆~C₁₀のアリーレン（該アリーレンは、式-O-A（式中、Aは一般式 (I) における定義と同義である）及び式-C(=O)NH-E（式中、Eは一般式 (I) における定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよい）、又は5ないし10員のヘテロアリーレン（該ヘテロアリーレンは、式-O-A（式中、Aは一般式 (I) における定義と同義である）及び式-C(=O)NH-E（式中、Eは一般式 (I) における定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよい）である化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(4) 環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいベンゼン環、又は式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいナフタレン環である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(5) 環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にハロゲン原子をさらに有するベンゼン環である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(6) 環 Z が、式 $-O-A$ (式中、A は一般式 (I) における定義と同義である) 及び式 $-CONH-E$ (式中、E は一般式 (I) における定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいナフタレン環である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(7) E が、2, 5-ジ置換又は 3, 5-ジ置換基フェニル基である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(8) E が、2, 5-ジ置換フェニル基 (該置換基のうち少なくとも 1 個はトリフルオロメチル基である)、又は 3, 5-ジ置換フェニル基 (該置換基のうち少なくとも 1 個はトリフルオロメチル基である) である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(9) E が、3, 5-ビス (トリフルオロメチル) フェニル基である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(10) E が、置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基 (ただし、該ヘテロアリール基が、▲1▼式 (I) 中の $-CONH-$ 基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く) である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬、

(11) E が、置換基を有していてもよい 5 員の単環式ヘテロアリール基 (ただし、該ヘテロアリール基が、無置換のチアゾール-2-イル基である場合を除く) である化合物及び薬理的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む上記の医薬を挙げることができる。

別の観点からは、本発明により、上記の (1) ~ (11) の医薬の製造のための上記の各物質の使用が提供される。また、本発明により、アルツハイマー症の予防及び／又は治療方法であって、上記の各物質の予防及び／又は治療有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法、並びにてんかんの予防及び／又は治療方法であって、上記の各物質の予防及び／又は治療有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法が提供される。

発明を実施するための最良の形態

本発明の理解のために「国際公開第 02/49632 号パンフレット」の開示を参照することは有用である。上記「国際公開第 02/49632 号パンフレット」の開示の全てを参照として本明細書の開示に含める。

本明細書において用いられる用語の意味は以下の通りである。

「ハロゲン原子」としては、特に言及する場合を除き、弗素原子、塩素原子、臭素原子、

10

20

30

40

50

又は沃素原子のいずれを用いてもよい。

「炭化水素基」としては、例えば、脂肪族炭化水素基、アリール基、アリーレン基、アラルキル基、架橋環式炭化水素基、スピロ環式炭化水素基、及びテルペン系炭化水素等が挙げられる。

「脂肪族炭化水素基」としては、例えば、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルキレン基、アルケニレン基、アルキリデン基等の直鎖状又は分枝鎖状の1価若しくは2価の非環式炭化水素基；シクロアルキル基、シクロアルケニル基、シクロアルカンジエニル基、シクロアルキル-アルキル基、シクロアルキレン基、シクロアルケニレン基等の飽和又は不飽和の1価若しくは2価の脂環式炭化水素基等が挙げられる。

「アルキル基」としては、例えば、メチル、エチル、*n*-プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、イソブチル、*sec*-ブチル、*tert*-ブチル、*n*-ペンチル、イソペンチル、2-メチルブチル、1-メチルブチル、ネオペンチル、1,2-ジメチルプロピル、1-エチルプロピル、*n*-ヘキシル、4-メチルペンチル、3-メチルペンチル、2-メチルペンチル、1-メチルペンチル、3,3-ジメチルブチル、2,2-ジメチルブチル、1,1-ジメチルブチル、1,2-ジメチルブチル、1,3-ジメチルブチル、2,3-ジメチルブチル、2-エチルブチル、1-エチルブチル、1-エチル-1-メチルプロピル、*n*-ヘプチル、*n*-オクチル、*n*-ノニル、*n*-デシル、*n*-ウンデシル、*n*-ドデシル、*n*-トリデシル、*n*-テトラデシル、*n*-ペンタデシル等のC₁~C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のアルキル基が挙げられる。

「アルケニル基」としては、例えば、ビニル、プロパー-1-エン-1-イル、アリル、イソプロペニル、ブター-1-エン-1-イル、ブター-2-エン-1-イル、ブター-3-エン-1-イル、2-メチルプロパー-2-エン-1-イル、1-メチルプロパー-2-エン-1-イル、ペンター-1-エン-1-イル、ペンター-2-エン-1-イル、ペンター-3-エン-1-イル、ペンター-4-エン-1-イル、3-メチルブター-2-エン-1-イル、3-メチルブター-3-エン-1-イル、ヘキサ-1-エン-1-イル、ヘキサ-2-エン-1-イル、ヘキサ-3-エン-1-イル、ヘキサ-4-エン-1-イル、ヘキサ-5-エン-1-イル、4-メチルペンター-3-エン-1-イル、4-メチルペンター-3-エン-1-イル、ヘプター-1-エン-1-イル、ヘプター-6-エン-1-イル、オクター-1-エン-1-イル、オクター-7-エン-1-イル、ノナ-1-エン-1-イル、ノナ-8-エン-1-イル、デカ-1-エン-1-イル、デカ-9-エン-1-イル、ウンデカ-1-エン-1-イル、ウンデカ-10-エン-1-イル、ドデカ-1-エン-1-イル、ドデカ-11-エン-1-イル、トリデカ-1-エン-1-イル、トリデカ-12-エン-1-イル、テトラデカ-1-エン-1-イル、テトラデカ-13-エン-1-イル、ペンタデカ-1-エン-1-イル、ペンタデカ-14-エン-1-イル等のC₂~C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のアルケニル基が挙げられる。

「アルキニル基」としては、例えば、エチニル、プロパー-1-イン-1-イル、プロパー-2-イン-1-イル、ブター-1-イン-1-イル、ブター-3-イン-1-イル、1-メチルプロパー-2-イン-1-イル、ペンター-1-イン-1-イル、ペンター-4-イン-1-イル、ヘキサ-1-イン-1-イル、ヘキサ-5-イン-1-イル、ヘプター-1-イン-1-イル、ヘプター-6-イン-1-イル、オクター-1-イン-1-イル、オクター-7-イン-1-イル、ノナ-1-イン-1-イル、ノナ-8-イン-1-イル、デカ-1-イン-1-イル、デカ-9-イン-1-イル、ウンデカ-1-イン-1-イル、ウンデカ-10-イン-1-イル、ドデカ-1-イン-1-イル、ドデカ-11-イン-1-イル、トリデカ-1-イン-1-イル、トリデカ-12-イン-1-イル、テトラデカ-1-イン-1-イル、テトラデカ-13-イン-1-イル、ペンタデカ-1-イン-1-イル、ペンタデカ-14-イン-1-イル等のC₂~C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のアルキニル基が挙げられる。

「アルキレン基」としては、例えば、メチレン、エチレン、エタン-1,1-ジイル、プロパン-1,3-ジイル、プロパン-1,2-ジイル、プロパン-2,2-ジイル、ブタン-1,4-ジイル、ペンタン-1,5-ジイル、ヘキサン-1,6-ジイル、1,1,

4, 4-テトラメチルブタン-1, 4-ジイル等のC₁~C₈の直鎖状又は分枝鎖状のアルキレン基が挙げられる。

「アルケニレン基」としては、例えば、エテン-1, 2-ジイル、プロペン-1, 3-ジイル、ブタ-1-エン-1, 4-ジイル、ブタ-2-エン-1, 4-ジイル、2-メチルプロペン-1, 3-ジイル、ペンタ-2-エン-1, 5-ジイル、ヘキサ-3-エン-1, 6-ジイル等のC₁~C₆の直鎖状又は分枝鎖状のアルキレン基が挙げられる。

「アルキリデン基」としては、例えば、メチリデン、エチリデン、プロピリデン、イソプロピリデン、ブチリデン、ペンチリデン、ヘキシリデン等のC₁~C₆の直鎖状又は分枝鎖状のアルキリデン基が挙げられる。

「シクロアルキル基」としては、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル等のC₃~C₈のシクロアルキル基が挙げられる。

なお、上記「シクロアルキル基」は、ベンゼン環、ナフタレン環等と縮環していてもよく、例えば、1-インダニル、2-インダニル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-1-イル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-2-イル等の基が挙げられる。

「シクロアルケニル基」としては、例えば、2-シクロプロペン-1-イル、2-シクロブテン-1-イル、2-シクロペンテン-1-イル、3-シクロペンテン-1-イル、2-シクロヘキセン-1-イル、3-シクロヘキセン-1-イル、1-シクロブテン-1-イル、1-シクロペンテン-1-イル等のC₃~C₆のシクロアルケニル基が挙げられる。

なお、上記「シクロアルケニル基」は、ベンゼン環、ナフタレン環等と縮環していてもよく、例えば、1-インダニル、2-インダニル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-1-イル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-2-イル、1-インデニル、2-インデニル等の基が挙げられる。

「シクロアルカンジエニル基」としては、例えば、2, 4-シクロペンタンジエン-1-イル、2, 4-シクロヘキサジエン-1-イル、2, 5-シクロヘキサジエン-1-イル等のC₅~C₆のシクロアルカンジエニル基が挙げられる。

なお、上記「シクロアルカンジエニル基」は、ベンゼン環、ナフタレン環等と縮環していてもよく、例えば、1-インデニル、2-インデニル等の基が挙げられる。

「シクロアルキル-アルキル基」としては、「アルキル基」の1つの水素原子が、「シクロアルキル基」で置換された基が挙げられ、例えば、シクロプロピルメチル、1-シクロプロピルエチル、2-シクロプロピルエチル、3-シクロプロピルプロピル、4-シクロプロピルブチル、5-シクロプロピルペンチル、6-シクロプロピルヘキシル、シクロブチルメチル、シクロペンチルメチル、シクロブチルメチル、シクロペンチルメチル、シクロヘキシルメチル、シクロヘキシルプロピル、シクロヘキシルブチル、シクロヘプチルメチル、シクロオクチルメチル、6-シクロオクチルヘキシル等のC₄~C₁₄のシクロアルキル-アルキル基が挙げられる。

「シクロアルキレン基」としては、例えば、シクロプロパン-1, 1-ジイル、シクロプロパン-1, 2-ジイル、シクロブタン-1, 1-ジイル、シクロブタン-1, 2-ジイル、シクロブタン-1, 3-ジイル、シクロペンタン-1, 1-ジイル、シクロペンタン-1, 2-ジイル、シクロペンタン-1, 3-ジイル、シクロヘキサン-1, 1-ジイル、シクロヘキサン-1, 2-ジイル、シクロヘキサン-1, 3-ジイル、シクロヘキサン-1, 4-ジイル、シクロヘプタン-1, 1-ジイル、シクロヘプタン-1, 2-ジイル、シクロオクタン-1, 1-ジイル、シクロオクタン-1, 2-ジイル等のC₃~C₈のシクロアルキレン基が挙げられる。

「シクロアルケニレン基」としては、例えば、2-シクロプロペン-1, 1-ジイル、2-シクロブテン-1, 1-ジイル、2-シクロペンテン-1, 1-ジイル、3-シクロペンテン-1, 1-ジイル、2-シクロヘキセン-1, 1-ジイル、2-シクロヘキセン-1, 2-ジイル、2-シクロヘキセン-1, 4-ジイル、3-シクロヘキセン-1, 1-ジイル、1-シクロブテン-1, 2-ジイル、1-シクロペンテン-1, 2-ジイル、1

10

20

30

40

50

ーシクロヘキセン-1, 2-ジイル等の $C_3 \sim C_6$ のシクロアルケニレン基が挙げられる。

「アリール基」としては、単環式又は縮合多環式芳香族炭化水素基が挙げられ、例えば、フェニル、1-ナフチル、2-ナフチル、アントリル、フェナントリル、アセナフチレニル等の $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基が挙げられる。

なお、上記「アリール基」は、上記「 $C_3 \sim C_8$ のシクロアルキル基」、「 $C_3 \sim C_6$ のシクロアルケニル基」、又は「 $C_5 \sim C_6$ のシクロアルカンジエニル基」等と縮環していてもよく、例えば、4-インダニル、5-インダニル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-5-イル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロナフタレン-6-イル、3-アセナフテニル、4-アセナフテニル、インデン-4-イル、インデン-5-イル、インデン-6-イル、インデン-7-イル、4-フェナレニル、5-フェナレニル、6-フェナレニル、7-フェナレニル、8-フェナレニル、9-フェナレニル等の基が挙げられる。

「アリーレン基」としては、例えば、1, 2-フェニレン、1, 3-フェニレン、1, 4-フェニレン、ナフタレン-1, 2-ジイル、ナフタレン-1, 3-ジイル、ナフタレン-1, 4-ジイル、ナフタレン-1, 5-ジイル、ナフタレン-1, 6-ジイル、ナフタレン-1, 7-ジイル、ナフタレン-1, 8-ジイル、ナフタレン-2, 3-ジイル、ナフタレン-2, 4-ジイル、ナフタレン-2, 5-ジイル、ナフタレン-2, 6-ジイル、ナフタレン-2, 7-ジイル、ナフタレン-2, 8-ジイル、アントラセン-1, 4-ジイル等の $C_6 \sim C_{14}$ のアリーレン基が挙げられる。

「アラルキル基」としては、「アルキル基」の1つの水素原子が、「アリール基」で置換された基が挙げられ、例えば、ベンジル、1-ナフチルメチル、2-ナフチルメチル、アントラセニルメチル、フェナントレニルメチル、アセナフチレニルメチル、ジフェニルメチル、1-フェネチル、2-フェネチル、1-(1-ナフチル)エチル、1-(2-ナフチル)エチル、2-(1-ナフチル)エチル、2-(2-ナフチル)エチル、3-フェニルプロピル、3-(1-ナフチル)プロピル、3-(2-ナフチル)プロピル、4-フェニルブチル、4-(1-ナフチル)ブチル、4-(2-ナフチル)ブチル、5-フェニルペンチル、5-(1-ナフチル)ペンチル、5-(2-ナフチル)ペンチル、6-フェニルヘキシル、6-(1-ナフチル)ヘキシル、6-(2-ナフチル)ヘキシル等の $C_7 \sim C_{16}$ のアラルキル基が挙げられる。

「架橋環式炭化水素基」としては、例えば、ビシクロ〔2. 1. 0〕ペンチル、ビシクロ〔2. 2. 1〕ヘプチル、ビシクロ〔2. 2. 1〕オクチル、アダマンチル等の基が挙げられる。

「スピロ環式炭化水素基」、としては、例えば、スピロ〔3. 4〕オクチル、スピロ〔4. 5〕デカ-1, 6-ジエニル等の基が挙げられる。

「テルペン系炭化水素」としては、例えば、ゲラニル、ネリル、リナリル、フィチル、メンチル、ボルニル等の基が挙げられる。

「ハロゲン化アルキル基」としては、「アルキル基」の1つの水素原子が「ハロゲン原子」で置換された基が挙げられ、例えば、フルオロメチル、ジフルオロメチル、トリフルオロメチル、クロロメチル、ジクロロメチル、トリクロロメチル、ブromoメチル、ジブromoメチル、トリブromoメチル、ヨードメチル、ジヨードメチル、トリヨードメチル、2, 2, 2-トリフルオロエチル、ペンタフルオロエチル、3, 3, 3-トリフルオロプロピル、ヘプタフルオロプロピル、ヘプタフルオロイソプロピル、ノナフルオロブチル、パーフルオロヘキシル等の1乃至13個のハロゲン原子で置換された $C_1 \sim C_6$ の直鎖状又は分枝鎖状のハロゲン化アルキル基が挙げられる。

「ヘテロ環基」としては、例えば、環系を構成する原子（環原子）として、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子1乃至3種を少なくとも1個含む単環式又は縮合多環式ヘテロアリール基、並びに、環系を構成する原子（環原子）として、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子1乃至3種を少なくとも1個含む単環式又は縮合多環式非芳香族ヘテロ環基が挙げられる。

「単環式ヘテロアリール基」としては、例えば、2-フリル、3-フリル、2-チエニル

10

20

30

40

50

、3-チエニル、1-ピロリル、2-ピロリル、3-ピロリル、2-オキサゾリル、4-オキサゾリル、5-オキサゾリル、3-イソオキサゾリル、4-イソオキサゾリル、5-イソオキサゾリル、2-チアゾリル、4-チアゾリル、5-チアゾリル、3-イソチアゾリル、4-イソチアゾリル、5-イソチアゾリル、1-イミダゾリル、2-イミダゾリル、4-イミダゾリル、5-イミダゾリル、1-ピラゾリル、3-ピラゾリル、4-ピラゾリル、5-ピラゾリル、(1, 2, 3-オキサジアゾール)-4-イル、(1, 2, 3-オキサジアゾール)-5-イル、(1, 2, 4-オキサジアゾール)-3-イル、(1, 2, 4-オキサジアゾール)-5-イル、(1, 2, 5-オキサジアゾール)-3-イル、(1, 2, 5-オキサジアゾール)-4-イル、(1, 3, 4-オキサジアゾール)-2-イル、(1, 3, 4-オキサジアゾール)-5-イル、フラザニル、(1, 2, 3-チアジアゾール)-4-イル、(1, 2, 3-チアジアゾール)-5-イル、(1, 2, 4-チアジアゾール)-3-イル、(1, 2, 4-チアジアゾール)-5-イル、(1, 2, 5-チアジアゾール)-3-イル、(1, 2, 5-チアジアゾール)-4-イル、(1, 3, 4-チアジアゾリル)-2-イル、(1, 3, 4-チアジアゾリル)-5-イル、(1H-1, 2, 3-トリアゾール)-1-イル、(1H-1, 2, 3-トリアゾール)-4-イル、(1H-1, 2, 3-トリアゾール)-5-イル、(2H-1, 2, 3-トリアゾール)-2-イル、(2H-1, 2, 3-トリアゾール)-4-イル、(1H-1, 2, 4-トリアゾール)-1-イル、(1H-1, 2, 4-トリアゾール)-3-イル、(1H-1, 2, 4-トリアゾール)-5-イル、(4H-1, 2, 4-トリアゾール)-3-イル、(4H-1, 2, 4-トリアゾール)-4-イル、(1H-テトラゾール)-1-イル、(1H-テトラゾール)-5-イル、(2H-テトラゾール)-2-イル、(2H-テトラゾール)-5-イル、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、2-ピリミジニル、4-ピリミジニル、5-ピリミジニル、2-ピラジニル、(1, 2, 3-トリアジン)-4-イル、(1, 2, 3-トリアジン)-5-イル、(1, 2, 4-トリアジン)-3-イル、(1, 2, 4-トリアジン)-5-イル、(1, 2, 4-トリアジン)-6-イル、(1, 3, 5-トリアジン)-2-イル、1-アゼピニル、1-アゼピニル、2-アゼピニル、3-アゼピニル、4-アゼピニル、(1, 4-オキサゼピン)-2-イル、(1, 4-オキサゼピン)-3-イル、(1, 4-オキサゼピン)-5-イル、(1, 4-オキサゼピン)-6-イル、(1, 4-オキサゼピン)-7-イル、(1, 4-チアゼピン)-2-イル、(1, 4-チアゼピン)-3-イル、(1, 4-チアゼピン)-5-イル、(1, 4-チアゼピン)-6-イル、(1, 4-チアゼピン)-7-イル等の5乃至7員の単環式ヘテロアリール基が挙げられる。

「縮合多環式ヘテロアリール基」としては、例えば、2-ベンゾフラニル、3-ベンゾフラニル、4-ベンゾフラニル、5-ベンゾフラニル、6-ベンゾフラニル、7-ベンゾフラニル、1-イソベンゾフラニル、4-イソベンゾフラニル、5-イソベンゾフラニル、2-ベンゾ〔b〕チエニル、3-ベンゾ〔b〕チエニル、4-ベンゾ〔b〕チエニル、5-ベンゾ〔b〕チエニル、6-ベンゾ〔b〕チエニル、7-ベンゾ〔b〕チエニル、1-ベンゾ〔c〕チエニル、4-ベンゾ〔c〕チエニル、5-ベンゾ〔c〕チエニル、1-インドリル、1-インドリル、2-インドリル、3-インドリル、4-インドリル、5-インドリル、6-インドリル、7-インドリル、(2H-イソインドール)-1-イル、(2H-イソインドール)-2-イル、(2H-イソインドール)-4-イル、(2H-イソインドール)-5-イル、(1H-インダゾール)-1-イル、(1H-インダゾール)-3-イル、(1H-インダゾール)-4-イル、(1H-インダゾール)-5-イル、(1H-インダゾール)-6-イル、(1H-インダゾール)-7-イル、(2H-インダゾール)-1-イル、(2H-インダゾール)-2-イル、(2H-インダゾール)-4-イル、(2H-インダゾール)-5-イル、2-ベンゾオキサゾリル、2-ベンゾオキサゾリル、4-ベンゾオキサゾリル、5-ベンゾオキサゾリル、6-ベンゾオキサゾリル、7-ベンゾオキサゾリル、(1, 2-ベンゾイソオキサゾール)-3-イル、(1, 2-ベンゾイソオキサゾール)-4-イル、(1, 2-ベンゾイソオキサゾール)-5

ーイル、(1, 2-ベンゾイソオキサゾール)-6-イル、(1, 2-ベンゾイソオキサ
 ズール)-7-イル、(2, 1-ベンゾイソオキサゾール)-3-イル、(2, 1-ベン
 ズイソオキサゾール)-4-イル、(2, 1-ベンゾイソオキサゾール)-5-イル、(2, 1-ベン
 ズイソオキサゾール)-6-イル、(2, 1-ベンゾイソオキサゾール)-7-イル、2-ベンゾチア
 ズリル、4-ベンゾチアズリル、5-ベンゾチアズリル、6-
 ベンゾチアズリル、7-ベンゾチアズリル、(1, 2-ベンゾイソチアズール)-3-イ
 ル、(1, 2-ベンゾイソチアズール)-4-イル、(1, 2-ベンゾイソチアズール)-
 5-イル、(1, 2-ベンゾイソチアズール)-6-イル、(1, 2-ベンゾイソチア
 ズール)-7-イル、(2, 1-ベンゾイソチアズール)-3-イル、(2, 1-ベン
 ズイソチアズール)-4-イル、(2, 1-ベンゾイソチアズール)-5-イル、(2, 1-
 ベンゾイソチアズール)-6-イル、(2, 1-ベンゾイソチアズール)-7-イル、
 (1, 2, 3-ベンゾオキサジアズール)-4-イル、(1, 2, 3-ベンゾオキサジア
 ズール)-5-イル、(1, 2, 3-ベンゾオキサジアズール)-6-イル、(1, 2,
 3-ベンゾオキサジアズール)-7-イル、(2, 1, 3-ベンゾオキサジアズール)-
 4-イル、(2, 1, 3-ベンゾオキサジアズール)-5-イル、(1, 2, 3-ベン
 ズチアジアズール)-4-イル、(1, 2, 3-ベンゾチアジアズール)-5-イル、(1,
 2, 3-ベンゾチアジアズール)-6-イル、(1, 2, 3-ベンゾチアジアズール)-
 7-イル、(2, 1, 3-ベンゾチアジアズール)-4-イル、(2, 1, 3-ベン
 ズチアジアズール)-5-イル、(1H-ベンゾトリアズール)-1-イル、(1H-ベン
 ズトリアズール)-4-イル、(1H-ベンゾトリアズール)-5-イル、(1H-ベン
 ズトリアズール)-6-イル、(1H-ベンゾトリアズール)-7-イル、(2H-ベン
 ズトリアズール)-2-イル、(2H-ベンゾトリアズール)-4-イル、(2H-ベン
 ズトリアズール)-5-イル、2-キノリル、3-キノリル、4-キノリル、5-キノリ
 ル、6-キノリル、7-キノリル、8-キノリル、1-イソキノリル、3-イソキノリル
 、4-イソキノリル、5-イソキノリル、6-イソキノリル、7-イソキノリル、8-イ
 ソキノリル、3-シンノリニル、4-シンノリニル、5-シンノリニル、6-シンノリ
 ニル、7-シンノリニル、8-シンノリニル、2-キナゾリニル、4-キナゾリニル、5-
 キナゾリニル、6-キナゾリニル、7-キナゾリニル、8-キナゾリニル、2-キノキサ
 リニル、5-キノキサリニル、6-キノキサリニル、1-フタラジニル、5-フタラジニ
 ル、6-フタラジニル、2-ナフチリジニル、3-ナフチリジニル、4-ナフチリジニル
 、2-プリニル、6-プリニル、7-プリニル、8-プリニル、2-プテリジニル、4-
 プテリジニル、6-プテリジニル、7-プテリジニル、1-カルバズリル、2-カルバ
 ズリル、3-カルバズリル、4-カルバズリル、9-カルバズリル、2-(α -カルボ
 ニル)、3-(α -カルボニル)、4-(α -カルボニル)、5-(α -カルボニル)
)、6-(α -カルボニル)、7-(α -カルボニル)、8-(α -カルボニル)
 、9-(α -カルボニル)、1-(β -カルボニル)、3-(β -カルボニル)、
 4-(β -カルボニル)、5-(β -カルボニル)、6-(β -カルボニル)、7-
 (β -カルボニル)、8-(β -カルボニル)、9-(β -カルボニル)、1-
 (γ -カルボニル)、2-(γ -カルボニル)、4-(γ -カルボニル)、5-(
 γ -カルボニル)、6-(γ -カルボニル)、7-(γ -カルボニル)、8-(γ -
 カルボニル)、9-(γ -カルボニル)、1-アクリジニル、2-アクリジニル、
 3-アクリジニル、4-アクリジニル、9-アクリジニル、1-フェノキサジニル、2-
 フェノキサジニル、3-フェノキサジニル、4-フェノキサジニル、10-フェノキサ
 ジニル、1-フェノチアジニル、2-フェノチアジニル、3-フェノチアジニル、4-
 フェノチアジニル、10-フェノチアジニル、1-フェナジニル、2-フェナジニル、1-
 フェナントリジニル、2-フェナントリジニル、3-フェナントリジニル、4-フェナ
 ントリジニル、6-フェナントリジニル、7-フェナントリジニル、8-フェナント
 リジニル、9-フェナントリジニル、10-フェナントリジニル、2-フェナントロ
 リニル、3-フェナントロリニル、4-フェナントロリニル、5-フェナントロ
 リニル、6-フェナントロリニル、7-フェナントロリニル、8-フェナントロ
 リニル、9-フェナントロリニル

ル、10-フェナントロリニル、1-チアントレニル、2-チアントレニル、1-インドリジニル、2-インドリジニル、3-インドリジニル、5-インドリジニル、6-インドリジニル、7-インドリジニル、8-インドリジニル、1-フェノキサチイニル、2-フェノキサチイニル、3-フェノキサチイニル、4-フェノキサチイニル、チエノ〔2, 3-b〕フリル、ピロロ〔1, 2-b〕ピリダジニル、ピラゾロ〔1, 5-a〕ピリジル、イミダゾ〔1, 2-a〕ピリジル、イミダゾ〔1, 5-a〕ピリジル、イミダゾ〔1, 2-b〕ピリダジニル、イミダゾ〔1, 2-a〕ピリミジニル、1, 2, 4-トリアゾロ〔4, 3-a〕ピリジル、1, 2, 4-トリアゾロ〔4, 3-a〕ピリダジニル等の8乃至14員の縮合多環式ヘテロアリール基が挙げられる。

「単環式非芳香族ヘテロ環基」としては、例えば、1-アジリジニル、1-アゼチジニル、1-ピロリジニル、2-ピロリジニル、3-ピロリジニル、2-テトラヒドロフリル、3-テトラヒドロフリル、チオラニル、1-イミダゾリジニル、2-イミダゾリジニル、4-イミダゾリジニル、1-ピラゾリジニル、3-ピラゾリジニル、4-ピラゾリジニル、1-(2-ピロリニル)、1-(2-イミダゾリニル)、2-(2-イミダゾリニル)、1-(2-ピラゾリニル)、3-(2-ピラゾリニル)、ピペリジノ、2-ピペリジニル、3-ピペリジニル、4-ピペリジニル、1-ホモピペリジニル、2-テトラヒドロピラニル、モルホリノ、(チオモルホリン)-4-イル、1-ピペラジニル、1-ホモピペラジニル等の3乃至7員の飽和若しくは不飽和の単環式非芳香族ヘテロ環基が挙げられる。

「縮合多環式非芳香族ヘテロ環基」としては、例えば、2-キヌクリジニル、2-クロマニル、3-クロマニル、4-クロマニル、5-クロマニル、6-クロマニル、7-クロマニル、8-クロマニル、1-イソクロマニル、3-イソクロマニル、4-イソクロマニル、5-イソクロマニル、6-イソクロマニル、7-イソクロマニル、8-イソクロマニル、2-チオクロマニル、3-チオクロマニル、4-チオクロマニル、5-チオクロマニル、6-チオクロマニル、7-チオクロマニル、8-チオクロマニル、1-イソチオクロマニル、3-イソチオクロマニル、4-イソチオクロマニル、5-イソチオクロマニル、6-イソチオクロマニル、7-イソチオクロマニル、8-イソチオクロマニル、1-インドリニル、2-インドリニル、3-インドリニル、4-インドリニル、5-インドリニル、6-インドリニル、7-インドリニル、1-イソインドリニル、2-イソインドリニル、4-イソインドリニル、5-イソインドリニル、2-(4H-クロメニル)、3-(4H-クロメニル)、4-(4H-クロメニル)、5-(4H-クロメニル)、6-(4H-クロメニル)、7-(4H-クロメニル)、8-(4H-クロメニル)、1-イソクロメニル、3-イソクロメニル、4-イソクロメニル、5-イソクロメニル、6-イソクロメニル、7-イソクロメニル、8-イソクロメニル、1-(1H-ピロリジニル)、2-(1H-ピロリジニル)、3-(1H-ピロリジニル)、5-(1H-ピロリジニル)、6-(1H-ピロリジニル)、7-(1H-ピロリジニル)等の8乃至10員の飽和若しくは不飽和の縮合多環式非芳香族ヘテロ環基が挙げられる。

上記「ヘテロ環基」の中で、環系を構成する原子(環原子)として、結合手を有する窒素原子の他に、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子1乃至3種を有していてもよい単環式又は縮合多環式ヘテロアリール基、並びに、環系を構成する原子(環原子)として、結合手を有する窒素原子の他に、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子1乃至3種を有していてもよい単環式又は縮合多環式非芳香族ヘテロ環基を「環状アミノ基」と称し、例えば、1-ピロリジニル、1-イミダゾリジニル、1-ピラゾリジニル、1-オキサゾリジニル、1-チアゾリジニル、ピペリジノ、モルホリノ、1-ピペラジニル、チオモルホリン-4-イル、1-ホモピペリジニル、1-ホモピペラジニル、2-ピロリン-1-イル、2-イミダゾリン-1-イル、2-ピラゾリン-1-イル、1-インドリニル、2-イソインドリニル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロキノリン-1-イル、1, 2, 3, 4-テトラヒドロイソキノリン-2-イル、1-ピロリル、1-イミダゾリル、1-ピラゾリル、1-インドリル、1-インダゾリル、2-イソインドリル等の基が挙げられる。

上記「シクロアルキル基」、「シクロアルケニル基」、「シクロアルカンジエニル基」、「アリール基」、「シクロアルキレン基」、「シクロアルケニレン基」、「アリーレン基」、「架橋環式炭化水素基」、「スピロ環式炭化水素基」、及び「ヘテロ環基」を総称して「環式基」と称する。また、該「環式基」の中で、特に「アリール基」、「アリーレン基」、「単環式ヘテロアリール基」、及び「縮合多環式ヘテロアリール基」を総称して「芳香環式基」と称する。

「炭化水素－オキシ基」としては、「ヒドロキシ基」の水素原子が「炭化水素基」で置換された基が挙げられ、「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。「炭化水素－オキシ基」としては、例えば、アルコキシ基（アルキル－オキシ基）、アルケニル－オキシ基、アルキニル－オキシ基、シクロアルキル－オキシ基、シクロアルキル－アルキル－オキシ基等の脂肪族炭化水素－オキシ基；アリール－オキシ基；アラルキル－オキシ基；アルキレン－ジオキシ基等が挙げられる。

「アルコキシ基（アルキル－オキシ基）」としては、例えば、メトキシ、エトキシ、*n*－プロポキシ、イソプロポキシ、*n*－ブトキシ、イソブトキシ、*sec*－ブトキシ、*tert*－ブトキシ、*n*－ペンチルオキシ、イソペンチルオキシ、2－メチルブトキシ、1－メチルブトキシ、ネオペンチルオキシ、1, 2－ジメチルプロポキシ、1－エチルプロポキシ、*n*－ヘキシルオキシ、4－メチルペンチルオキシ、3－メチルペンチルオキシ、2－メチルペンチルオキシ、1－メチルペンチルオキシ、3, 3－ジメチルブトキシ、2, 2－ジメチルブトキシ、1, 1－ジメチルブトキシ、1, 2－ジメチルブトキシ、1, 3－ジメチルブトキシ、2, 3－ジメチルブトキシ、2－エチルブトキシ、1－エチルブトキシ、1－エチル－1－メチルプロポキシ、*n*－ヘプチルオキシ、*n*－オクチルオキシ、*n*－ノニルオキシ、*n*－デシルオキシ、*n*－ウンデシルオキシ、*n*－ドデシルオキシ、*n*－トリデシルオキシ、*n*－テトラデシルオキシ、*n*－ペンタデシルオキシ等の $C_1 \sim C_{15}$ の直鎖状又は分枝鎖状のアルコキシ基が挙げられる。

「アルケニル－オキシ基」としては、例えば、ビニルオキシ、（プロパー－1－エン－1－イル）オキシ、アリルオキシ、イソプロベニルオキシ、（ブター－1－エン－1－イル）オキシ、（ブター－2－エン－1－イル）オキシ、（ブター－3－エン－1－イル）オキシ、（2－メチルプロパー－2－エン－1－イル）オキシ、（1－メチルプロパー－2－エン－1－イル）オキシ、（ペンター－1－エン－1－イル）オキシ、（ペンター－2－エン－1－イル）オキシ、（ペンター－3－エン－1－イル）オキシ、（ペンター－4－エン－1－イル）オキシ、（3－メチルブター－2－エン－1－イル）オキシ、（3－メチルブター－3－エン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－1－エン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－2－エン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－3－エン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－4－エン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－5－エン－1－イル）オキシ、（4－メチルペンター－3－エン－1－イル）オキシ、（4－メチルペンター－3－エン－1－イル）オキシ、（ヘプター－1－エン－1－イル）オキシ、（ヘプター－6－エン－1－イル）オキシ、（オクター－1－エン－1－イル）オキシ、（オクター－7－エン－1－イル）オキシ、（ノナー－1－エン－1－イル）オキシ、（ノナー－8－エン－1－イル）オキシ、（デカー－1－エン－1－イル）オキシ、（デカー－9－エン－1－イル）オキシ、（ウンデカー－1－エン－1－イル）オキシ、（ウンデカー－10－エン－1－イル）オキシ、（ドデカー－1－エン－1－イル）オキシ、（ドデカー－11－エン－1－イル）オキシ、（トリデカー－1－エン－1－イル）オキシ、（トリデカー－12－エン－1－イル）オキシ、（テトラデカー－1－エン－1－イル）オキシ、（テトラデカー－13－エン－1－イル）オキシ、（ペンタデカー－1－エン－1－イル）オキシ、（ペンタデカー－14－エン－1－イル）オキシ等の $C_2 \sim C_{15}$ の直鎖状又は分枝鎖状のアルケニル－オキシ基が挙げられる。

「アルキニル－オキシ基」としては、例えば、エチニルオキシ、（プロパー－1－イン－1－イル）オキシ、（プロパー－2－イン－1－イル）オキシ、（ブター－1－イン－1－イル）オキシ、（ブター－3－イン－1－イル）オキシ、（1－メチルプロパー－2－イン－1－イル）オキシ、（ペンター－1－イン－1－イル）オキシ、（ペンター－4－イン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－1－イン－1－イル）オキシ、（ヘキサ－5－イン－1－イル）オ

10

20

30

40

50

キシ、(ヘプター-1-イン-1-イル)オキシ、(ヘプター-6-イン-1-イル)オキシ、(オクター-1-イン-1-イル)オキシ、(オクター-7-イン-1-イル)オキシ、(ノナー-1-イン-1-イル)オキシ、(ノナー-8-イン-1-イル)オキシ、(デカー-1-イン-1-イル)オキシ、(デカー-9-イン-1-イル)オキシ、(ウンデカー-1-イン-1-イル)オキシ、(ウンデカー-10-イン-1-イル)オキシ、(ドデカー-1-イン-1-イル)オキシ、(ドデカー-11-イン-1-イル)オキシ、(トリデカー-1-イン-1-イル)オキシ、(トリデカー-12-イン-1-イル)オキシ、(テトラデカー-1-イン-1-イル)オキシ、(テトラデカー-13-イン-1-イル)オキシ、(ペンタデカー-1-イン-1-イル)オキシ、(ペンタデカー-14-イン-1-イル)オキシ等の $C_2 \sim C_{15}$ の直鎖状又は分枝鎖状のアルキニル-オキシ基が挙げられる。

10

「シクロアルキル-オキシ基」としては、例えば、シクロプロポキシ、シクロブトキシ、シクロペンチルオキシ、シクロヘキシルオキシ、シクロヘプチルオキシ、シクロオクチルオキシ等の $C_3 \sim C_8$ のシクロアルキル-オキシ基が挙げられる。「シクロアルキル-アルキル-オキシ基」としては、例えば、シクロプロピルメトキシ、1-シクロプロピルエトキシ、2-シクロプロピルエトキシ、3-シクロプロピルプロポキシ、4-シクロプロピルブトキシ、5-シクロプロピルペンチルオキシ、6-シクロプロピルヘキシルオキシ、シクロブチルメトキシ、シクロペンチルメトキシ、シクロブチルメトキシ、シクロペンチルメトキシ、シクロヘキシルメトキシ、2-シクロヘキシルエトキシ、3-シクロヘキシルプロポキシ、4-シクロヘキシルブトキシ、シクロヘプチルメトキシ、シクロオクチルメトキシ、6-シクロオクチルヘキシルオキシ等の $C_4 \sim C_{14}$ のシクロアルキル-アルキル-オキシ基が挙げられる。

20

「アリール-オキシ基」としては、例えば、フェノキシ、1-ナフチルオキシ、2-ナフチルオキシ、アントリルオキシ、フェナントリルオキシ、アセナフチレニルオキシ等の $C_6 \sim C_{14}$ のアリール-オキシ基が挙げられる。

「アラルキル-オキシ基」としては、例えば、ベンジルオキシ、1-ナフチルメトキシ、2-ナフチルメトキシ、アントラセニルメトキシ、フェナントレニルメトキシ、アセナフチレニルメトキシ、ジフェニルメトキシ、1-フェネチルオキシ、2-フェネチルオキシ、1-(1-ナフチル)エトキシ、1-(2-ナフチル)エトキシ、2-(1-ナフチル)エトキシ、2-(2-ナフチル)エトキシ、3-フェニルプロポキシ、3-(1-ナフチル)プロポキシ、3-(2-ナフチル)プロポキシ、4-フェニルブトキシ、4-(1-ナフチル)ブトキシ、4-(2-ナフチル)ブトキシ、5-フェニルペンチルオキシ、5-(1-ナフチル)ペンチルオキシ、5-(2-ナフチル)ペンチルオキシ、6-フェニルヘキシルオキシ、6-(1-ナフチル)ヘキシルオキシ、6-(2-ナフチル)ヘキシルオキシ等の $C_7 \sim C_{16}$ のアラルキル-オキシ基が挙げられる。

30

「アルキレンジオキシ基」としては、例えば、メチレンジオキシ、エチレンジオキシ、1-メチルメチレンジオキシ、1, 1-ジメチルメチレンジオキシ等の基が挙げられる。

「ハロゲン化アルコキシ基(ハロゲン化アルキル-オキシ基)」としては、「ヒドロキシ基」の水素原子が「ハロゲン化アルキル基」で置換された基が挙げられ、例えば、フルオロメトキシ、ジフルオロメトキシ、クロロメトキシ、ブロモメトキシ、ヨードメトキシ、トリフルオロメトキシ、トリクロロメトキシ、2, 2, 2-トリフルオロエトキシ、ペンタフルオロエトキシ、3, 3, 3-トリフルオロプロポキシ、ヘプタフルオロプロポキシ、ヘプタフルオロイソプロポキシ、ノナフルオロブトキシ、パーフルオロヘキシルオキシ等の1乃至13個のハロゲン原子で置換された $C_1 \sim C_6$ の直鎖状又は分枝鎖状のハロゲン化アルコキシ基が挙げられる。

40

「ヘテロ環-オキシ基」としては、「ヒドロキシ基」の水素原子が、「ヘテロ環基」で置換された基が挙げられ、「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。「ヘテロ環-オキシ基」としては、例えば、単環式ヘテロアリール-オキシ基、縮合多環式ヘテロアリール-オキシ基、単環式非芳香族ヘテロ環-オキシ基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環-オキシ基等が挙げられる。

「単環式ヘテロアリール-オキシ基」としては、例えば、3-チエニルオキシ、(イソキ

50

サゾール-3-イル)オキシ、(チアゾール-4-イル)オキシ、2-ピリジルオキシ、3-ピリジルオキシ、4-ピリジルオキシ、(ピリミジン-4-イル)オキシ等の基が挙げられる。

「縮合多環式ヘテロアリール-オキシ基」としては、5-インドリルオキシ、(ベンズイミダゾール-2-イル)オキシ、2-キノリルオキシ、3-キノリルオキシ、4-キノリルオキシ等の基が挙げられる。

「単環式非芳香族ヘテロ環-オキシ基」としては、例えば、3-ピロリジニルオキシ、4-ピペリジニルオキシ等の基が挙げられる。

「縮合多環式非芳香族ヘテロ環-オキシ基」としては、例えば、3-インドリニルオキシ、4-クロマニルオキシ等の基が挙げられる。

「炭化水素-スルファニル基」としては、「スルファニル基」の水素原子が、「炭化水素基」で置換された基が挙げられ、「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。「炭化水素-スルファニル基」としては、例えば、アルキル-スルファニル基、アルケニル-スルファニル基、アルキニル-スルファニル基、シクロアルキル-スルファニル基、シクロアルキル-アルキル-スルファニル基等の脂肪族炭化水素-スルファニル基；アリール-スルファニル基、アラルキル-スルファニル基等が挙げられる。

「アルキル-スルファニル基」としては、例えば、メチルスルファニル、エチルスルファニル、n-プロピルスルファニル、イソプロピルスルファニル、n-ブチルスルファニル、イソブチルスルファニル、sec-ブチルスルファニル、tert-ブチルスルファニル、n-ペンチルスルファニル、イソペンチルスルファニル、(2-メチルブチル)スルファニル、(1-メチルブチル)スルファニル、ネオペンチルスルファニル、(1,2-ジメチルプロピル)スルファニル、(1-エチルプロピル)スルファニル、n-ヘキシルスルファニル、(4-メチルペンチル)スルファニル、(3-メチルペンチル)スルファニル、(2-メチルペンチル)スルファニル、(1-メチルペンチル)スルファニル、(3,3-ジメチルブチル)スルファニル、(2,2-ジメチルブチル)スルファニル、(1,1-ジメチルブチル)スルファニル、(1,2-ジメチルブチル)スルファニル、(1,3-ジメチルブチル)スルファニル、(2,3-ジメチルブチル)スルファニル、(2-エチルブチル)スルファニル、(1-エチルブチル)スルファニル、(1-エチル-1-メチルプロピル)スルファニル、n-ヘプチルスルファニル、n-オクチルスルファニル、n-ノニルスルファニル、n-デシルスルファニル、n-ウンデシルスルファニル、n-ドデシルスルファニル、n-トリデシルスルファニル、n-テトラデシルスルファニル、n-ペンタデシルスルファニル等のC₁~C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のアルキル-スルファニル基が挙げられる。

「アルケニル-スルファニル基」としては、例えば、ビニルスルファニル、(プロパー1-エン-1-イル)スルファニル、アリルスルファニル、イソプロペニルスルファニル、(ブター1-エン-1-イル)スルファニル、(ブター2-エン-1-イル)スルファニル、(ブター3-エン-1-イル)スルファニル、(2-メチルプロパー2-エン-1-イル)スルファニル、(1-メチルプロパー2-エン-1-イル)スルファニル、(ペンター1-エン-1-イル)スルファニル、(ペンター2-エン-1-イル)スルファニル、(ペンター3-エン-1-イル)スルファニル、(ペンター4-エン-1-イル)スルファニル、(3-メチルブター2-エン-1-イル)スルファニル、(3-メチルブター3-エン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-1-エン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-2-エン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-3-エン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-4-エン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-5-エン-1-イル)スルファニル、(4-メチルペンター3-エン-1-イル)スルファニル、(4-メチルペンター3-エン-1-イル)-スルファニル、(ヘプター1-エン-1-イル)スルファニル、(ヘプター6-エン-1-イル)スルファニル、(オクター1-エン-1-イル)スルファニル、(オクター7-エン-1-イル)スルファニル、(ノナー1-エン-1-イル)スルファニル、(ノナー8-エン-1-イル)スルファニル、(デカー1-エン-1-イル)スルファニル、(デカー9-エン-1-イル)スルファニル、(ウンデカー

10

20

30

40

50

1-エン-1-イル)スルファニル、(ウンデカ-10-エン-1-イル)スルファニル、(ドデカ-1-エン-1-イル)スルファニル、(トリデカ-1-エン-1-イル)スルファニル、(トリデカ-12-エン-1-イル)スルファニル、(テトラデカ-1-エン-1-イル)スルファニル、(テトラデカ-13-エン-1-イル)スルファニル、(ペンタデカ-1-エン-1-イル)スルファニル、(ペンタデカ-14-エン-1-イル)スルファニル等の $C_2 \sim C_{15}$ の直鎖状又は分枝鎖状のアルケニル-スルファニル基が挙げられる。

「アルキニル-スルファニル基」としては、例えば、エチニルスルファニル、(プロパー-1-イン-1-イル)スルファニル、(プロパー-2-イン-1-イル)スルファニル、(ブター-1-イン-1-イル)スルファニル、(ブター-3-イン-1-イル)スルファニル、(1-メチルプロパー-2-イン-1-イル)スルファニル、(ペンター-1-イン-1-イル)スルファニル、(ペンター-4-イン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-1-イン-1-イル)スルファニル、(ヘキサ-5-イン-1-イル)スルファニル、(ヘプター-1-イン-1-イル)スルファニル、(ヘプター-6-イン-1-イル)スルファニル、(オクター-1-イン-1-イル)スルファニル、(オクター-7-イン-1-イル)スルファニル、(ノナ-1-イン-1-イル)スルファニル、(ノナ-8-イン-1-イル)スルファニル、(デカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(デカ-9-イン-1-イル)スルファニル、(ウンデカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(ウンデカ-10-イン-1-イル)スルファニル、(ドデカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(ドデカ-11-イン-1-イル)スルファニル、(トリデカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(トリデカ-12-イン-1-イル)スルファニル、(テトラデカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(テトラデカ-13-イン-1-イル)スルファニル、(ペンタデカ-1-イン-1-イル)スルファニル、(ペンタデカ-14-イン-1-イル)スルファニル等の $C_2 \sim C_{15}$ の直鎖状又は分枝鎖状のアルキニル-スルファニル基が挙げられる。

「シクロアルキル-スルファニル基」としては、例えば、シクロプロピルスルファニル、シクロブチルスルファニル、シクロペンチルスルファニル、シクロヘキシルスルファニル、シクロヘプチルスルファニル、シクロオクチルスルファニル等の $C_3 \sim C_8$ のシクロアルキル-スルファニル基が挙げられる。

「シクロアルキル-アルキル-スルファニル基」としては、例えば、(シクロプロピルメチル)スルファニル、(1-シクロプロピルエチル)スルファニル、(2-シクロプロピルエチル)スルファニル、(3-シクロプロピルプロピル)スルファニル、(4-シクロプロピルブチル)スルファニル、(5-シクロプロピルペンチル)スルファニル、(6-シクロプロピルヘキシル)スルファニル、(シクロブチルメチル)スルファニル、(シクロペンチルメチル)スルファニル、(シクロヘキシルメチル)スルファニル、(2-シクロヘキシルエチル)スルファニル、(3-シクロヘキシルプロピル)スルファニル、(4-シクロヘキシルブチル)スルファニル、(シクロヘプチルメチル)スルファニル、(シクロオクチルメチル)スルファニル、(6-シクロオクチルヘキシル)スルファニル等の $C_4 \sim C_{14}$ のシクロアルキル-アルキル-スルファニル基が挙げられる。

「アリール-スルファニル基」としては、例えば、フェニルスルファニル、1-ナフチルスルファニル、2-ナフチルスルファニル、アントリルスルファニル、フェナントリルスルファニル、アセナフチレニルスルファニル等の $C_6 \sim C_{14}$ のアリール-スルファニル基が挙げられる。

「アラルキル-スルファニル基」としては、例えば、ベンジルスルファニル、(1-ナフチルメチル)スルファニル、(2-ナフチルメチル)スルファニル、(アントラセニルメチル)スルファニル、(フェナントレニルメチル)スルファニル、(アセナフチレニルメチル)スルファニル、(ジフェニルメチル)スルファニル、(1-フェネチル)スルファニル、(2-フェネチル)スルファニル、(1-(1-ナフチル)エチル)スルファニル、(1-(2-ナフチル)エチル)スルファニル、(2-(1-ナフチル)エチル)スルファニル、(2-(2-ナフチル)エチル)スルファニル、(3-フェニルプロピル)ス

ルファニル、(3-(1-ナフチル)プロピル)スルファニル、(3-(2-ナフチル)プロピル)スルファニル、(4-フェニルブチル)スルファニル、(4-(1-ナフチル)ブチル)スルファニル、(4-(2-ナフチル)ブチル)スルファニル、(5-フェニルペンチル)スルファニル、(5-(1-ナフチル)ペンチル)スルファニル、(5-(2-ナフチル)ペンチル)スルファニル、(6-フェニルヘキシル)スルファニル、(6-(1-ナフチル)ヘキシル)スルファニル、(6-(2-ナフチル)ヘキシル)スルファニル等の $C_7 \sim C_{16}$ のアラルキル-スルファニル基が挙げられる。

「ハロゲン化アルキル-スルファニル基」としては、「スルファニル基」の水素原子が「ハロゲン化アルキル基」で置換された基が挙げられ、例えば、(フルオロメチル)スルファニル、(クロロメチル)スルファニル、(ブロモメチル)スルファニル、(ヨードメチル)スルファニル、(ジフルオロメチル)スルファニル、(トリフルオロメチル)スルファニル、(トリクロロメチル)スルファニル、(2, 2, 2-トリフルオロエチル)スルファニル、(ペンタフルオロエチル)スルファニル、(3, 3, 3-トリフルオロプロピル)スルファニル、(ヘプタフルオロプロピル)スルファニル、(ヘプタフルオロイソプロピル)スルファニル、(ノナフルオロブチル)スルファニル、(パーフルオロヘキシル)スルファニル等の1乃至13個のハロゲン原子で置換された $C_1 \sim C_6$ の直鎖状又は分枝鎖状のハロゲン化アルキル-スルファニル基が挙げられる。

「ヘテロ環-スルファニル基」としては、「スルファニル基」の水素原子が、「ヘテロ環基」で置換された基が挙げられ、「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。「ヘテロ環-スルファニル基」としては、例えば、単環式ヘテロアリール-スルファニル基、縮合多環式ヘテロアリール-スルファニル基、単環式非芳香族ヘテロ環-スルファニル基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環-スルファニル基等が挙げられる。

「単環式ヘテロアリール-スルファニル基」としては、例えば、(イミダゾール-2-イル)スルファニル、(1, 2, 4-トリアゾール-2-イル)スルファニル、(ピリジン-2-イル)スルファニル、(ピリジン-4-イル)スルファニル、(ピリミジン-2-イル)スルファニル等の基が挙げられる。

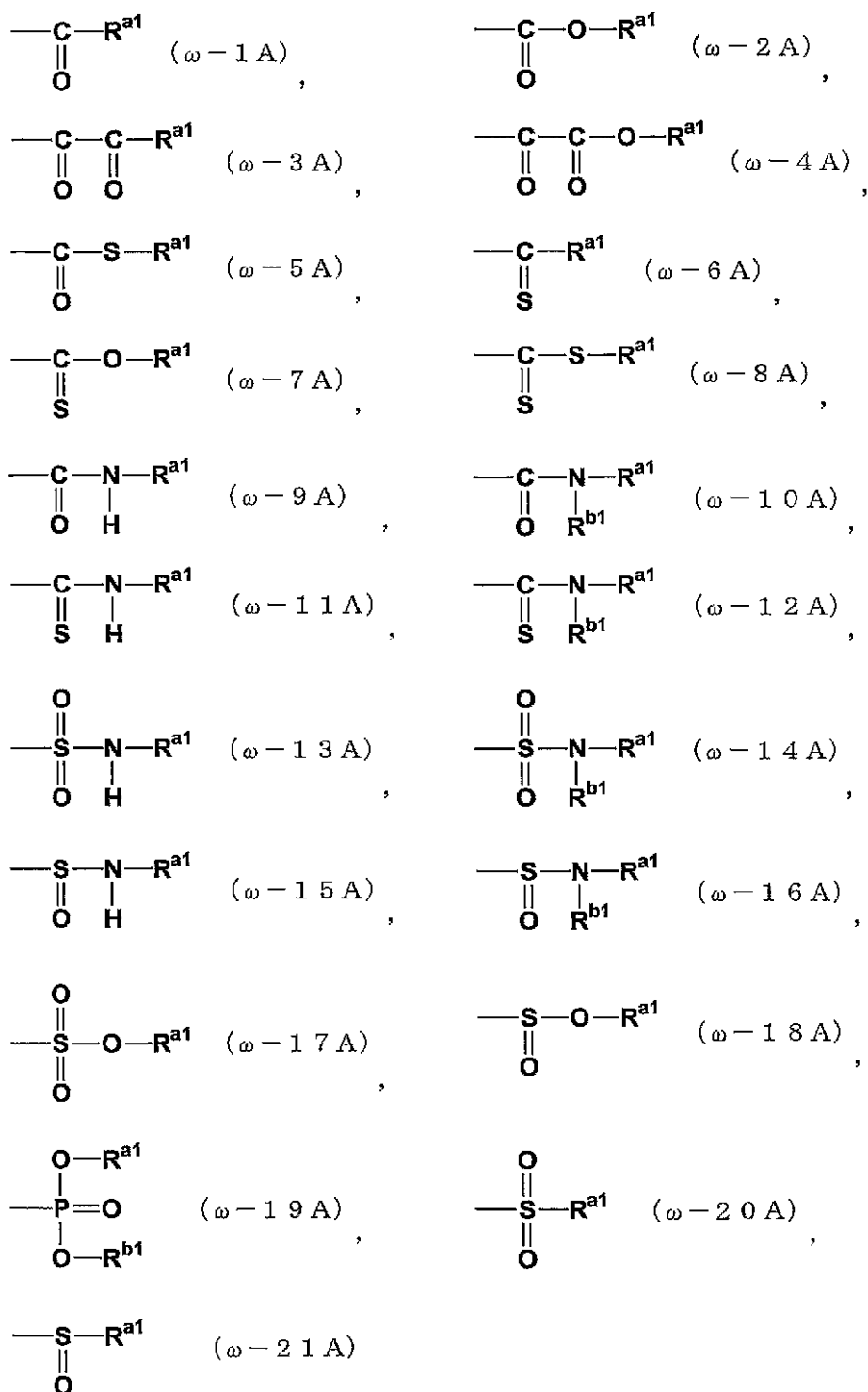
「縮合多環式ヘテロアリール-スルファニル基」としては、(ベンズイミダゾール-2-イル)スルファニル、(キノリン-2-イル)スルファニル、(キノリン-4-イル)スルファニル等の基が挙げられる。

「単環式非芳香族ヘテロ環-スルファニル基」としては、例えば、(3-ピロリジニル)スルファニル、(4-ピペリジニル)スルファニル等の基が挙げられる。「縮合多環式非芳香族ヘテロ環-スルファニル基」としては、例えば、(3-インドリニル)スルファニル、(4-クロマニル)スルファニル等の基が挙げられる。「アシル基」としては、例えば、ホルミル基、グリオキシロイル基、チオホルミル基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、スルファモイル基、スルフィナモイル基、カルボキシ基、スルホ基、ホスホノ基、及び下記式：

10

20

30



(式中、 R^{a1} 及び R^{b1} は、同一又は異なって、炭化水素基又はヘテロ環基を表すか、あるいは R^{a1} 及び R^{b1} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基を表す) で表される基が挙げられる。 40

上記「アシル基」の定義において、

式 ($\omega-1 \text{ A}$) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-カルボニル基」(具体例: アセチル、プロピオニル、ブチリル、イソブチリル、バレリル、イソバレリル、ピバロイル、ラウロイル、ミリストイル、パルミトイル、アクリロイル、プロピオロイル、メタクリロイル、クロトノイル、イソクロトノイル、シクロヘキシルカルボニル、シクロヘキシルメチルカルボニル、ベンゾイル、1-ナフトイル、2-ナフトイル、フェニルアセチル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-カルボニル基」(具体例: 2-テノイル、3-フロイル、ニコチノイル、イソニコチノイル等の基) と称する。 50

式 (ω-2A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシカルボニル基」(具体例: メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、フェノキシカルボニル、ベンジルオキシカルボニル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシカルボニル基」(具体例: 3-ピリジルオキシカルボニル等の基)と称する。

式 (ω-3A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-カルボニル-カルボニル基」(具体例: ピルボイル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-カルボニル-カルボニル基」と称する。

式 (ω-4A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシカルボニル-カルボニル基」(具体例: メトキサリル、エトキサリル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシカルボニル-カルボニル基」と称する。

式 (ω-5A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-カルボニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-カルボニル基」と称する。

式 (ω-6A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-チオカルボニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-チオカルボニル基」と称する。

式 (ω-7A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシチオカルボニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシチオカルボニル基」と称する。

式 (ω-8A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-チオカルボニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-チオカルボニル基」と称する。

式 (ω-9A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-カルバモイル基」(具体例: N-メチルカルバモイル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-カルバモイル基」と称する。

式 (ω-10A) で表される基の中で、 R^{a1} 及び R^{b1} が炭化水素基である基を「N, N-ジ(炭化水素)-カルバモイル基」(具体例: N, N-ジメチルカルバモイル等の基)、 R^{a1} 及び R^{b1} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ(ヘテロ環)-カルバモイル基」、 R^{a1} が炭化水素基であり R^{b1} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-置換カルバモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-カルボニル基」(具体例: モルホリノカルボニル等の基)と称する。

式 (ω-11A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-チオカルバモイル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-チオカルバモイル基」と称する。

式 (ω-12A) で表される基の中で、 R^{a1} 及び R^{b1} が炭化水素基である基を「N, N-ジ(炭化水素)-チオカルバモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ(ヘテロ環)-チオカルバモイル基」、 R^{a1} が炭化水素基であり R^{b1} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-チオカルバモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-チオカルボニル基」と称する。

式 (ω-13A) で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルファモイル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルファモイル基」と称する。

式 (ω-14A) で表される基の中で、 R^{a1} 及び R^{b1} が炭化水素基である基を「N, N-ジ(炭化水素)-スルファモイル基」(具体例: N, N-ジメチルスルファモイル等の基)、 R^{a1} 及び R^{b1} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ(ヘテロ環)スルファモイル基」、 R^{a1} が炭化水素基であり R^{b1} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルファモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-スルホニル基」(具体例: 1

10

20

30

40

50

ーピロリルスルホニル等の基)と称する。

式(ω-15A)で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルフィナモイル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルフィナモイル基」と称する。

式(ω-16A)で表される基の中で、 R^{a1} 及び R^{b1} が炭化水素基である基を「N, N-ジ(炭化水素)-スルフィナモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ(ヘテロ環)-スルフィナモイル基」、 R^{a1} が炭化水素基であり R^{b1} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルフィナモイル基」、 R^{a1} 及び R^{b1} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-スルフィニル基」と称する。

10

式(ω-17A)で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-スルホニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-スルホニル基」と称する。

式(ω-18A)で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-スルフィニル基」、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-スルフィニル基」と称する。

式(ω-19A)で表される基の中で、 R^{a1} 及び R^{b1} が炭化水素基である基を「O, O'-ジ(炭化水素)-ホスホノ基」、 R^{a1} 及び R^{b1} がヘテロ環基である基を「O, O'-ジ(ヘテロ環)-ホスホノ基」、 R^{a1} が炭化水素基であり R^{b1} がヘテロ環基である基を「O-炭化水素-O'-ヘテロ環-ホスホノ基」と称する。

20

式(ω-20A)で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルホニル基」(具体例:メタンスルホニル、ベンゼンスルホニル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルホニル基」と称する。

式(ω-21A)で表される基の中で、 R^{a1} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルフィニル基」(具体例:メチルスルフィニル、ベンゼンスルフィニル等の基)、 R^{a1} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルフィニル基」と称する。

上記式(ω-1A)乃至(ω-21A)で表される基における「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。例えば、式(ω-1A)で表される「炭化水素-カルボニル基」としては、アルキル-カルボニル基、アルケニル-カルボニル基、アルキニル-カルボニル基、シクロアルキル-カルボニル基、シクロアルケニル-カルボニル基、シクロアルカンジエニル-カルボニル基、シクロアルキル-アルキル-カルボニル基等の脂肪族炭化水素-カルボニル基;アリール-カルボニル基;アラルキル-カルボニル基;架橋環式炭化水素-カルボニル基;スピロ環式炭化水素-カルボニル基;テルペン系炭化水素-カルボニル基が挙げられる。以下、式(ω-2A)乃至(ω-21A)で表される基も同様である。

30

上記式(ω-1A)乃至(ω-21A)で表される基における「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。例えば、式(ω-1A)で表される「ヘテロ環-カルボニル基」としては、例えば、単環式ヘテロアリール-カルボニル基、縮合多環式ヘテロアリール-カルボニル基、単環式非芳香族ヘテロ環-カルボニル基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環-カルボニル基が挙げられる。以下、式(ω-2A)乃至(ω-21A)で表される基も同様である。

40

上記式(ω-10A)乃至(ω-16A)で表される基における「環状アミノ」としては、上記「環状アミノ基」と同様の基が挙げられる。

本明細書において、ある官能基について「置換基を有していてもよい」という場合には、特に言及する場合を除き、その官能基が、化学的に可能な位置に1個又は2個以上の「置換基」を有する場合があることを意味する。官能基に存在する置換基の種類、置換基の個数、及び置換位置は特に限定されず、2個以上の置換基が存在する場合には、それらは同一であっても異なってもよい。官能基に存在する「置換基」としては、例えば、ハロゲン原子、オキソ基、チオキソ基、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、チオシアナト基、イソシアナト基、イソチオシアナト基、ヒドロキシ基、スル

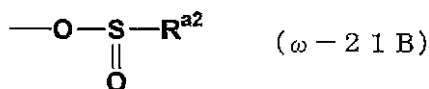
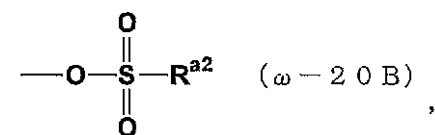
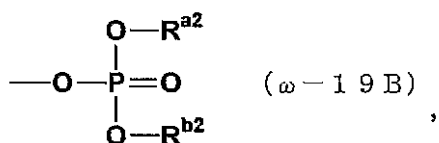
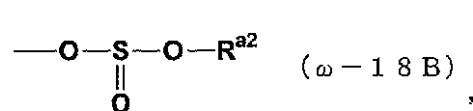
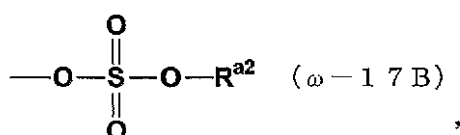
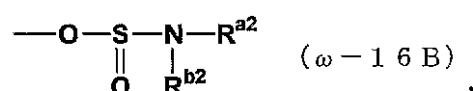
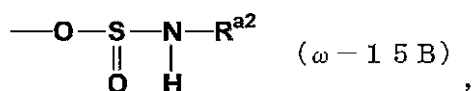
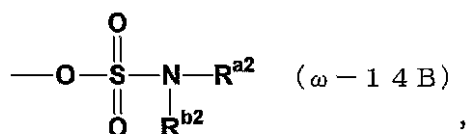
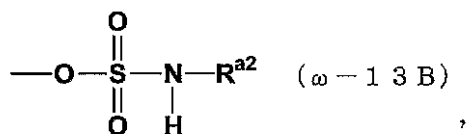
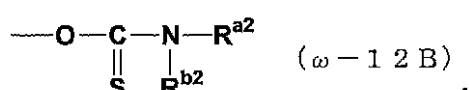
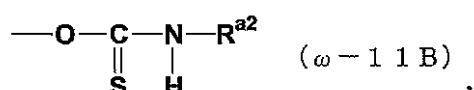
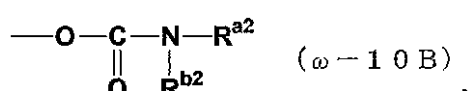
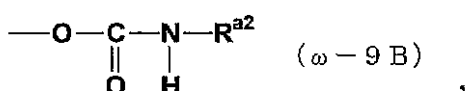
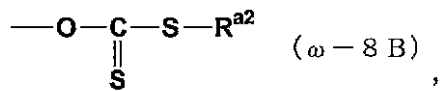
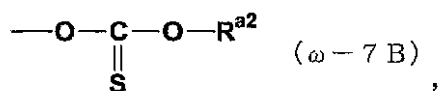
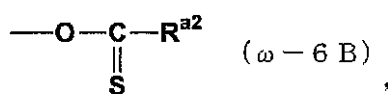
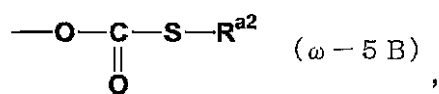
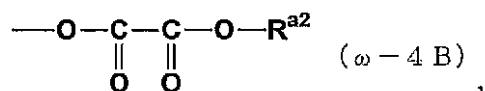
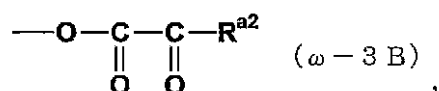
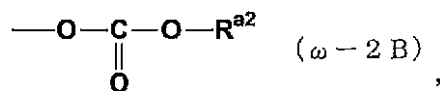
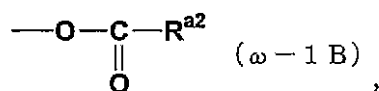
50

ファニル基、カルボキシ基、スルファニルカルボニル基、オキサロ基、メソオキサロ基、チオカルボキシ基、ジチオカルボキシ基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、スルホ基、スルファモイル基、スルフィノ基、スルフィナモイル基、スルフェノ基、スルフェナモイル基、ホスホノ基、ヒドロキシホスホニル基、炭化水素基、ヘテロ環基、炭化水素ーオキシ基、ヘテロ環ーオキシ基、炭化水素ースルファニル基、ヘテロ環ースルファニル基、アシル基、アミノ基、ヒドラジノ基、ヒドラゾノ基、ジアゼニル基、ウレイド基、チオウレイド基、グアニジノ基、カルバモイミドイル基（アミジノ基）、アジド基、イミノ基、ヒドロキシアミノ基、ヒドロキシイミノ基、アミノオキシ基、ジアゾ基、セミカルバジノ基、セミカルバゾノ基、アロファニル基、ヒダントイル基、ホスファノ基、ホスホロソ基、ホスホ基、ボリル基、シリル基、スタニル基、セラニル基、オキシド基等を挙げることができる。

上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」が2個以上存在する場合、該2個以上の置換基は、それらが結合している原子と一緒になって環式基を形成してもよい。このような環式基には、環系を構成する原子（環原子）として、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子1ないし3種が1個以上含有されていてもよく、該環上には1個以上の置換基が存在していてもよい。該環は、単環式又は縮合多環式のいずれであってもよく、芳香族又は非芳香族のいずれであってもよい。

上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」は、該置換基上の化学的に可能な位置で、上記「置換基」によって置換されていてもよい。置換基の種類、置換基の個数、及び置換位置は特に限定されず、2個以上の置換基で置換される場合には、それらは同一であっても異なってもよい。そのような例として、例えば、ハロゲン化アルキルーカルボニル基（具体例：トリフルオロアセチル等の基）、ハロゲン化アルキルースルホニル基（具体例：トリフルオロメタンスルホニル等の基）、アシルーオキシ基、アシルースルファニル基、Nー炭化水素基ーアミノ基、N，Nージ（炭化水素）ーアミノ基、Nーヘテロ環ーアミノ基、Nー炭化水素ーNーヘテロ環ーアミノ基、アシルーアミノ基、ジ（アシル）ーアミノ基等の基が挙げられる。また、上記「置換基」上での「置換」は複数次にわたって繰り返されてもよい。

「アシルーオキシ基」としては、「ヒドロキシ基」の水素原子が「アシル基」で置換された基が挙げられ、例えば、ホルミルオキシ基、グリオキシロイルオキシ基、チオホルミルオキシ基、カルバモイルオキシ基、チオカルバモイルオキシ基、スルファモイルオキシ基、スルフィナモイルオキシ基、カルボキシオキシ基、スルホオキシ基、ホスホノオキシ基、及び下記式：



10

20

30

(式中、 R^{a2} 及び R^{b2} は、同一又は異なって、炭化水素基、又はヘテロ環基を表すか、あるいは R^{a2} 及び R^{b2} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基を表す) で表される基が挙げられる。 40

上記「アシルーオキシ基」の定義において、

式 ($\omega-1 \text{ B}$) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーカルボニルーオキシ基」(具体例: アセトキシ、ベンゾイルオキシ等の基)、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 ($\omega-2 \text{ B}$) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーオキシーカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーオキシーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 ($\omega-3 \text{ B}$) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーカルボニルーカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーカルボニル 50

ーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-4 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーオキシーカルボニルーカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーオキシーカルボニルーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-5 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ースルファニルーカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ースルファニルーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-6 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーチオカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーチオカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-7 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ーオキシーチオカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーオキシーチオカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-8 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「炭化水素ースルファニルーチオカルボニルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ースルファニルーチオカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-9 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「Nー炭化水素ーカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「Nーヘテロ環ーカルバモイルーオキシ基」と称する。

式 (ω-10 B) で表される基の中で、 R^{a2} 及び R^{b2} が炭化水素基である基を「N, Nージ (炭化水素)ーカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} がヘテロ環基である基を「N, Nージ (ヘテロ環)ーカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} が炭化水素基であり R^{b2} がヘテロ環基である基を「Nー炭化水素ーNーヘテロ環ーカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノーカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-11 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「Nー炭化水素ーチオカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「Nーヘテロ環ーチオカルバモイルーオキシ基」と称する。

式 (ω-12 B) で表される基の中で、 R^{a2} 及び R^{b2} が炭化水素基である基を「N, Nージ (炭化水素)ーチオカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} がヘテロ環基である基を「N, Nージ (ヘテロ環)ーチオカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} が炭化水素基であり R^{b2} がヘテロ環基である基を「Nー炭化水素ーNーヘテロ環ーチオカルバモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノーチオカルボニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-13 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「Nー炭化水素ースルファモイルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「Nーヘテロ環ースルファモイルーオキシ基」と称する。

式 (ω-14 B) で表される基の中で、 R^{a2} 及び R^{b2} が炭化水素基である基を「N, Nージ (炭化水素)ースルファモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} がヘテロ環基である基を「N, Nージ (ヘテロ環)ースルファモイルーオキシ基」、 R^{a2} が炭化水素基であり R^{b2} がヘテロ環基である基を「Nー炭化水素ーNーヘテロ環ースルファモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノースルホニルーオキシ基」と称する。

式 (ω-15 B) で表される基の中で、 R^{a2} が炭化水素基である基を「Nー炭化水素ースルフィナモイルーオキシ基」、 R^{a2} がヘテロ環基である基を「Nーヘテロ環ースルフィナモイルーオキシ基」と称する。

式 (ω-16 B) で表される基の中で、 R^{a2} 及び R^{b2} が炭化水素基である基を「N, Nージ (炭化水素)ースルフィナモイルーオキシ基」、 R^{a2} 及び R^{b2} がヘテロ環基である基を「N, Nージ (ヘテロ環)ースルフィナモイルーオキシ基」、 R^{a2} が炭化水素基であり R^{b2} がヘテロ環基である基を「Nー炭化水素ーNーヘテロ環ースルフィナモイ

10

20

30

40

50

ルーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ 及び $R^{b\ 2}$ が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノスルフィニルーオキシ基」と称する。

式 ($\omega-17B$) で表される基の中で、 $R^{a\ 2}$ が炭化水素基である基を「炭化水素ーオキシスルホニルーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーオキシスルホニルーオキシ基」と称する。

式 ($\omega-18B$) で表される基の中で、 $R^{a\ 2}$ が炭化水素基である基を「炭化水素ーオキシスルフィニルーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ーオキシスルフィニルーオキシ基」と称する。

式 ($\omega-19B$) で表される基の中で、 $R^{a\ 2}$ 及び $R^{b\ 2}$ が炭化水素基である基を「 O 、 O' ージ (炭化水素)ーホスホノーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ 及び $R^{b\ 2}$ がヘテロ環基である基を「 O 、 O' ージ (ヘテロ環)ーホスホノーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ が炭化水素基であり $R^{b\ 2}$ がヘテロ環基である基を「 O ー炭化水素置換ー O' ーヘテロ環置換ホスホノーオキシ基」と称する。 10

式 ($\omega-20B$) で表される基の中で、 $R^{a\ 2}$ が炭化水素基である基を「炭化水素ースルホニルーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ースルホニルーオキシ基」と称する。

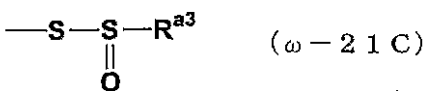
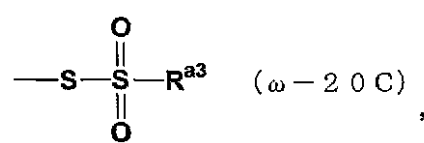
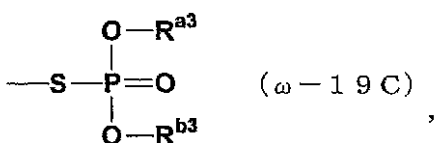
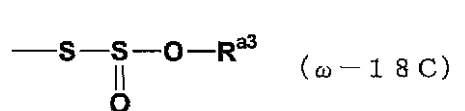
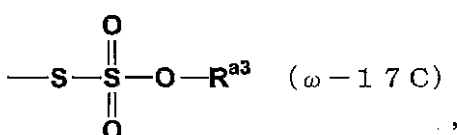
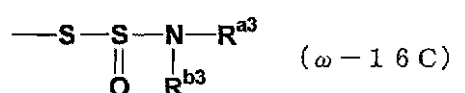
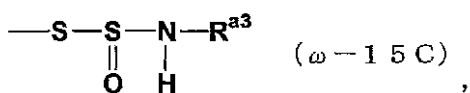
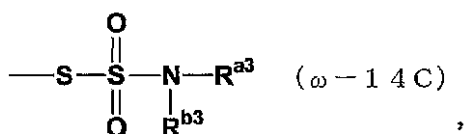
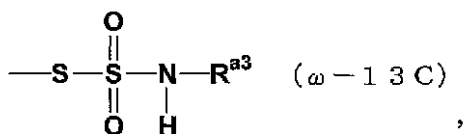
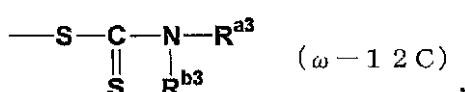
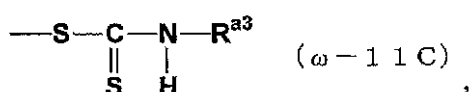
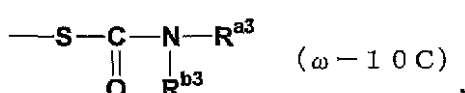
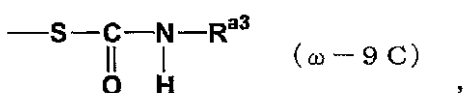
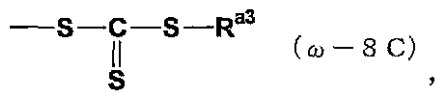
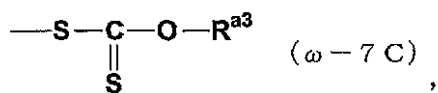
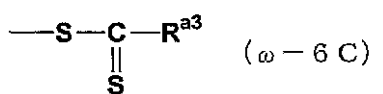
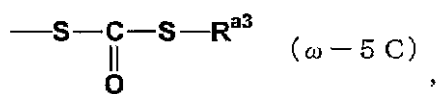
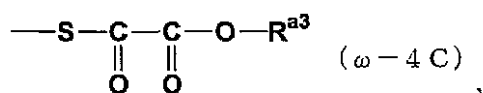
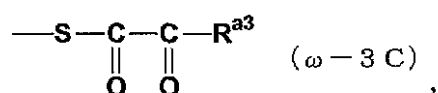
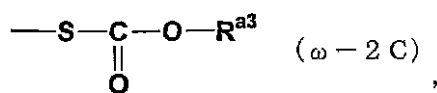
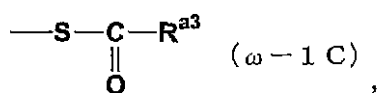
式 ($\omega-21B$) で表される基の中で、 $R^{a\ 2}$ が炭化水素基である基を「炭化水素ースルフィニルーオキシ基」、 $R^{a\ 2}$ がヘテロ環基である基を「ヘテロ環ースルフィニルーオキシ基」と称する。

上記式 ($\omega-1B$) 乃至 ($\omega-21B$) で表される基における「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。例えば、式 ($\omega-1B$) で表される「炭化水素ーカルボニルーオキシ基」としては、アルキルーカルボニルーオキシ基、アルケニルーカルボニルーオキシ基、アルキニルーカルボニルーオキシ基、シクロアルキルーカルボニルーオキシ基、シクロアルケニルーカルボニルーオキシ基、シクロアルカンジエニルーカルボニルーオキシ基、シクロアルキルーアルキルーカルボニルーオキシ基等の脂肪族炭化水素ーカルボニルーオキシ基；アリールーカルボニルーオキシ基；アラルキルーカルボニルーオキシ基；架橋環式炭化水素ーカルボニルーオキシ基；スピロ環式炭化水素ーカルボニルーオキシ基；テルペン系炭化水素ーカルボニルーオキシ基が挙げられる。以下、式 ($\omega-2B$) 乃至 ($\omega-21B$) で表される基も同様である。 20

上記式 ($\omega-1B$) 乃至 ($\omega-21B$) で表される基における「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。例えば、式 ($\omega-1B$) で表される「ヘテロ環ーカルボニル基」としては、例えば、単環式ヘテロアリールーカルボニル基、縮合多環式ヘテロアリールーカルボニル基、単環式非芳香族ヘテロ環ーカルボニル基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環ーカルボニル基が挙げられる。以下、式 ($\omega-2B$) 乃至 ($\omega-21B$) で表される基も同様である。 30

上記式 ($\omega-10B$) 乃至 ($\omega-16B$) で表される基における「環状アミノ」としては、上記「環状アミノ基」と同様の基が挙げられる。

上記「アシルーオキシ基」、「炭化水素ーオキシ基」、及び「ヘテロ環ーオキシ基」を総称して、「置換オキシ基」と称する。また、これら「置換オキシ基」と「ヒドロキシ基」を総称して、「置換基を有していてもよいヒドロキシ基」と称する。「アシルースルファニル基」としては、「スルファニル基」の水素原子が「アシル基」で置換された基が挙げられ、例えば、ホルミルスルファニル基、グリオキシロイルスルファニル基、チオホルミルスルファニル基、カルバモイルスルファニル基、チオカルバモイルスルファニル基、スルファモイルスルファニル基、スルフィナモイルスルファニル基、カルボキシスルファニル基、スルホスルファニル基、ホスホノスルファニル基、及び下記式： 40



(式中、 R^{a3} 及び R^{b3} は、同一又は異なって、置換基を有していてもよい炭化水素基、又は置換基を有していてもよいヘテロ環基を表すか、あるいは R^{a3} 及び R^{b3} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に、置換基を有していてもよい環状アミノ基を表す) で表される基が挙げられる。

上記「アシルースルファニル基」の定義において、

式 ($\omega-1 \text{ C}$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素—カルボニル—スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環—カルボニル—スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-2 \text{ C}$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素—オキシー—カルボニル—スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環—オキシー—カルボニル—スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-3 \text{ C}$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素—カルボ

10

20

30

40

50

ニル-カルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-カルボニル-カルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-4C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-カルボニル-カルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-カルボニル-カルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-5C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-カルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-カルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-6C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-チオカルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-チオカルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-7C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-チオカルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-チオカルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-8C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-チオカルボニル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-チオカルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-9C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-カルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-カルバモイル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-10C$) で表される基の中で、 R^{a3} 及び R^{b3} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素) -カルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環) -カルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} が炭化水素基であり R^{b3} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-カルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-カルボニル-スルファモイル基」と称する。

式 ($\omega-11C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-チオカルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-チオカルバモイル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-12C$) で表される基の中で、 R^{a3} 及び R^{b3} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素) -チオカルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環) -チオカルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} が炭化水素基であり R^{b3} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-チオカルバモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-チオカルボニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-13C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルファモイル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルファモイル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-14C$) で表される基の中で、 R^{a3} 及び R^{b3} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素) -スルファモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環) -スルファモイル-スルフィニル基」、 R^{a3} が炭化水素基であり R^{b3} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルファモイル-スルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-スルホニル-スルファニル基」と称する。

式 ($\omega-15C$) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルフィナモイル-スルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルフィナモイル-スルファニル基」と称する。

式 (ω-16C) で表される基の中で、 R^{a3} 及び R^{b3} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素) -スルフィナモイルスルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環) -スルフィナモイルスルファニル基」、 R^{a3} が炭化水素基であり R^{b3} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環スルフィナモイルスルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノスルファニルスルファニル基」と称する。

式 (ω-17C) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシスルホニルスルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシスルホニルスルファニル基」と称する。

10

式 (ω-18C) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシスルフィニルスルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシスルフィニルスルファニル基」と称する。

式 (ω-19C) で表される基の中で、 R^{a3} 及び R^{b3} が炭化水素基である基を「O, O'-ジ (炭化水素) -ホスホノスルファニル基」、 R^{a3} 及び R^{b3} がヘテロ環基である基を「O, O'-ジ (ヘテロ環) -ホスホノスルファニル基」、 R^{a3} が炭化水素基であり R^{b3} がヘテロ環基である基を「O-炭化水素-O'-ヘテロ環-ホスホノスルファニル基」と称する。

式 (ω-20C) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルホニルスルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルホニルスルファニル基」と称する。

20

式 (ω-21C) で表される基の中で、 R^{a3} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルフィニルスルファニル基」、 R^{a3} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルフィニルスルファニル基」と称する。

上記式 (ω-1C) 乃至 (ω-21C) で表される基における「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。例えば、式 (ω-1C) で表される「炭化水素-カルボニルスルファニル基」としては、アルキル-カルボニルスルファニル基、アルケニル-カルボニルスルファニル基、アルキニル-カルボニルスルファニル基、シクロアルキル-カルボニルスルファニル基、シクロアルケニル-カルボニルスルファニル基、シクロアルカンジエニル-カルボニルスルファニル基、シクロアルキル-アルキル-カルボニルスルファニル基等の脂肪族炭化水素-カルボニルスルファニル基；アリール-カルボニルスルファニル基；アラルキル-カルボニルスルファニル基；架橋環式炭化水素-カルボニルスルファニル基；スピロ環式炭化水素-カルボニルスルファニル基；テルペン系炭化水素-カルボニルスルファニル基が挙げられる。以下、式 (ω-2C) 乃至 (ω-21C) で表される基も同様である。

30

上記式 (ω-1C) 乃至 (ω-21C) で表される基における「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。例えば、式 (ω-1C) で表される「ヘテロ環-カルボニルスルファニル基」としては、例えば、単環式ヘテロアリール-カルボニルスルファニル基、縮合多環式ヘテロアリール-カルボニルスルファニル基、単環式非芳香族ヘテロ環-カルボニルスルファニル基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環-カルボニルスルファニル基が挙げられる。以下、式 (ω-2C) 乃至 (ω-21C) で表される基も同様である。

40

上記式 (ω-10C) 乃至 (ω-16C) で表される基における「環状アミノ」としては、上記「環状アミノ基」と同様の基が挙げられる。

上記「アシル-スルファニル基」、「炭化水素-スルファニル基」、及び「ヘテロ環-スルファニル基」を総称して、「置換スルファニル基」と称する。また、これら「置換スルファニル基」と「スルファニル基」を総称して、「置換基を有していてもよいスルファニル基」と称する。

「N-炭化水素-アミノ基」としては、「アミノ基」の1つの水素原子が、「炭化水素基」で置換された基が挙げられ、例えば、N-アルキル-アミノ基、N-アルケニル-アミ

50

ノ基、N-アルキル-アミノ基、N-シクロアルキル-アミノ基、N-シクロアルキル-アルキル-アミノ基、N-アリール-アミノ基、N-アラルキル-アミノ基等が挙げられる。

「N-アルキル-アミノ基」としては、例えば、メチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、n-ブチルアミノ、イソブチルアミノ、sec-ブチルアミノ、tert-ブチルアミノ、n-ペンチルアミノ、イソペンチルアミノ、(2-メチルブチル)アミノ、(1-メチルブチル)アミノ、ネオペンチルアミノ、(1, 2-ジメチルプロピル)アミノ、(1-エチルプロピル)アミノ、n-ヘキシルアミノ、(4-メチルペンチル)アミノ、(3-メチルペンチル)アミノ、(2-メチルペンチル)アミノ、(1-メチルペンチル)アミノ、(3, 3-ジメチルブチル)アミノ、(2, 2-ジメチルブチル)アミノ、(1, 1-ジメチルブチル)アミノ、(1, 2-ジメチルブチル)アミノ、(1, 3-ジメチルブチル)アミノ、(2, 3-ジメチルブチル)アミノ、(2-エチルブチル)アミノ、(1-エチルブチル)アミノ、(1-エチル-1-メチルプロピル)アミノ、n-ヘプチルアミノ、n-オクチルアミノ、n-ノニルアミノ、n-デシルアミノ、n-ウンデシルアミノ、n-ドデシルアミノ、n-トリデシルアミノ、n-テトラデシルアミノ、n-ペンタデシルアミノ等のC₁ ~ C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のN-アルキル-アミノ基が挙げられる。

「N-アルケニル-アミノ基」としては、例えば、ビニルアミノ、(プロパー-1-エン-1-イル)アミノ、アリルアミノ、イソプロペニルアミノ、(ブター-1-エン-1-イル)アミノ、(ブター-2-エン-1-イル)アミノ、(ブター-3-エン-1-イル)アミノ、(2-メチルプロパー-2-エン-1-イル)アミノ、(1-メチルプロパー-2-エン-1-イル)アミノ、(ペンター-1-エン-1-イル)アミノ、(ペンター-2-エン-1-イル)アミノ、(ペンター-3-エン-1-イル)アミノ、(ペンター-4-エン-1-イル)アミノ、(3-メチルブター-2-エン-1-イル)アミノ、(3-メチルブター-3-エン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-1-エン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-2-エン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-3-エン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-4-エン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-5-エン-1-イル)アミノ、(4-メチルペンター-3-エン-1-イル)アミノ、(4-メチルペンター-3-エン-1-イル)アミノ、(ヘプター-1-エン-1-イル)アミノ、(ヘプター-6-エン-1-イル)アミノ、(オクター-1-エン-1-イル)アミノ、(オクター-7-エン-1-イル)アミノ、(ノナー-1-エン-1-イル)アミノ、(ノナー-8-エン-1-イル)アミノ、(デカー-1-エン-1-イル)アミノ、(デカー-9-エン-1-イル)アミノ、(ウンデカー-1-エン-1-イル)アミノ、(ウンデカー-10-エン-1-イル)アミノ、(ドデカー-1-エン-1-イル)アミノ、(ドデカー-11-エン-1-イル)アミノ、(トリデカー-1-エン-1-イル)アミノ、(トリデカー-12-エン-1-イル)アミノ、(テトラデカー-1-エン-1-イル)アミノ、(テトラデカー-13-エン-1-イル)アミノ、(ペンタデカー-1-エン-1-イル)アミノ、(ペンタデカー-14-エン-1-イル)アミノ等のC₂ ~ C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のN-アルケニル-アミノ基が挙げられる。

「N-アルキニル-アミノ基」としては、例えば、エチニルアミノ、(プロパー-1-イン-1-イル)アミノ、(プロパー-2-イン-1-イル)アミノ、(ブター-1-イン-1-イル)アミノ、(ブター-3-イン-1-イル)アミノ、(1-メチルプロパー-2-イン-1-イル)アミノ、(ペンター-1-イン-1-イル)アミノ、(ペンター-4-イン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-1-イン-1-イル)アミノ、(ヘキサ-5-イン-1-イル)アミノ、(ヘプター-1-イン-1-イル、(ヘプター-6-イン-1-イル)アミノ、(オクター-1-イン-1-イル)アミノ、(オクター-7-イン-1-イル)アミノ、(ノナー-1-イン-1-イル)アミノ、(ノナー-8-イン-1-イル)アミノ、(デカー-1-イン-1-イル)アミノ、(デカー-9-イン-1-イル)アミノ、(ウンデカー-1-イン-1-イル)アミノ、(ウンデカー-10-イン-1-イル)アミノ、(ドデカー-1-イン-1-イル)アミノ、(ドデカー-11-イン-1-イル)アミノ、(トリデカー-1-イン-1-イル)アミノ、(トリデカー-12-イン-1-イル)アミノ、(テトラデカー-1-イ

ン-1-イル)アミノ、(テトラデカ-13-イン-1-イル)アミノ、(ペンタデカ-1-イン-1-イル)アミノ、(ペンタデカ-14-イン-1-イル)アミノ等のC₂~C₁₅の直鎖状又は分枝鎖状のN-アルキル-アミノ基が挙げられる。

「N-シクロアルキル-アミノ基」としては、例えば、シクロプロピルアミノ、シクロブチルアミノ、シクロペンチルアミノ、シクロヘキシルアミノ、シクロヘプチルアミノ、シクロオクチルアミノ等のC₃~C₈のN-シクロアルキル-アミノ基が挙げられる。

「N-シクロアルキル-アルキル-アミノ基」としては、例えば、(シクロプロピルメチル)アミノ、(1-シクロプロピルエチル)アミノ、(2-シクロプロピルエチル)アミノ、(3-シクロプロピルプロピル)アミノ、(4-シクロプロピルブチル)アミノ、(5-シクロプロピルペンチル)アミノ、(6-シクロプロピルヘキシル)アミノ、(シクロブチルメチル)アミノ、(シクロペンチルメチル)アミノ、(シクロブチルメチル)アミノ、(シクロペンチルメチル)アミノ、(シクロヘキシルメチル)アミノ、(2-シクロヘキシルエチル)アミノ、(3-シクロヘキシルプロピル)アミノ、(4-シクロヘキシルブチル)アミノ、(シクロヘプチルメチル)アミノ、(シクロオクチルメチル)アミノ、(6-シクロオクチルヘキシル)アミノ等のC₄~C₁₄のN-シクロアルキル-アルキル-アミノ基が挙げられる。

10

「N-アリール-アミノ基」としては、例えば、フェニルアミノ、1-ナフチルアミノ、2-ナフチルアミノ、アントリルアミノ、フェナントリルアミノ、アセナフチレニルアミノ等のC₆~C₁₄のN-モノ-アリールアミノ基が挙げられる。

「N-アラルキル-アミノ基」としては、例えば、ベンジルアミノ、(1-ナフチルメチル)アミノ、(2-ナフチルメチル)アミノ、(アントラセニルメチル)アミノ、(フェナントレニルメチル)アミノ、(アセナフチレニルメチル)アミノ、(ジフェニルメチル)アミノ、(1-フェネチル)アミノ、(2-フェネチル)アミノ、(1-(1-ナフチル)エチル)アミノ、(1-(2-ナフチル)エチル)アミノ、(2-(1-ナフチル)エチル)アミノ、(2-(2-ナフチル)エチル)アミノ、(3-フェニルプロピル)アミノ、(3-(1-ナフチル)プロピル)アミノ、(3-(2-ナフチル)プロピル)アミノ、(4-フェニルブチル)アミノ、(4-(1-ナフチル)ブチル)アミノ、(4-(2-ナフチル)ブチル)アミノ、(5-フェニルペンチル)アミノ、(5-(1-ナフチル)ペンチル)アミノ、(5-(2-ナフチル)ペンチル)アミノ、(6-フェニルヘキシル)アミノ、(6-(1-ナフチル)ヘキシル)アミノ、(6-(2-ナフチル)ヘキシル)アミノ等のC₇~C₁₆のN-アラルキル-アミノ基が挙げられる。

20

30

「N, N-ジ(炭化水素)-アミノ基」としては、「アミノ基」の2つの水素原子が、「炭化水素基」で置換された基が挙げられ、例えば、N, N-ジメチルアミノ、N, N-ジエチルアミノ、N-エチル-N-メチルアミノ、N, N-ジ-n-プロピルアミノ、N, N-ジイソプロピルアミノ、N-アリル-N-メチルアミノ、N-(プロパー2-イン-1-イル)-N-メチルアミノ、N, N-ジシクロヘキシルアミノ、N-シクロヘキシル-N-メチルアミノ、N-シクロヘキシルメチルアミノ-N-メチルアミノ、N, N-ジフェニルアミノ、N-メチル-N-フェニルアミノ、N, N-ジベンジルアミノ、N-ベンジル-N-メチルアミノ等の基が挙げられる。

「N-ヘテロ環-アミノ基」としては、「アミノ基」の1つ水素原子が、「ヘテロ環基」で置換された基が挙げられ、例えば、(3-ピロリジニル)アミノ、(4-ピペリジニル)アミノ、(2-テトラヒドロピラニル)アミノ、(3-インドリニル)アミノ、(4-クロマニル)アミノ、(3-チエニル)アミノ、(3-ピリジル)アミノ、(3-キノリル)アミノ、(5-インドリル)アミノ等の基が挙げられる。

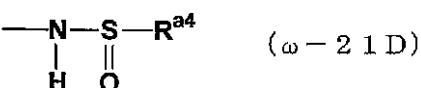
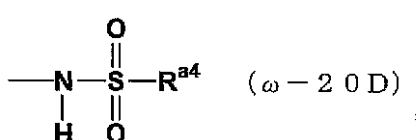
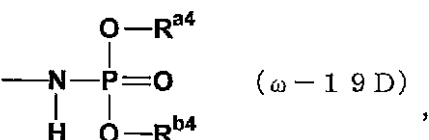
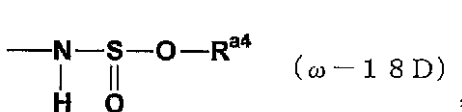
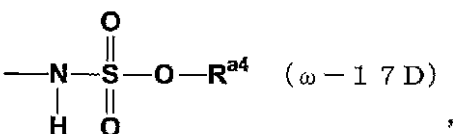
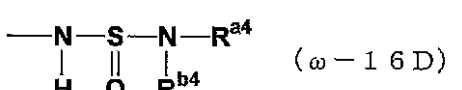
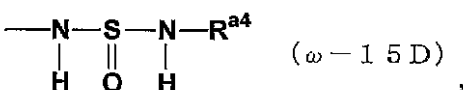
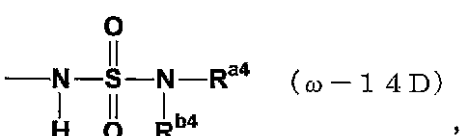
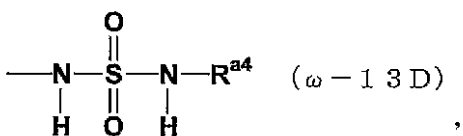
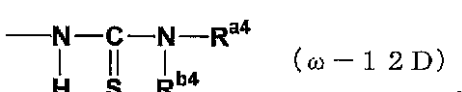
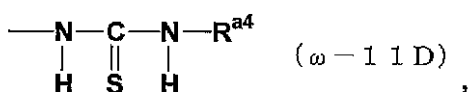
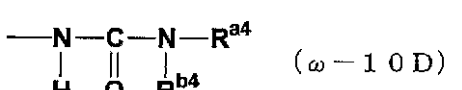
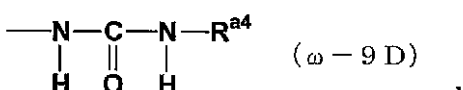
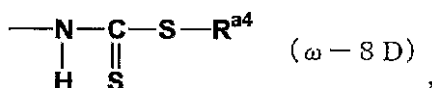
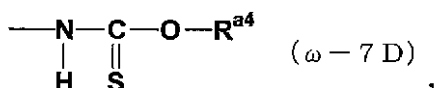
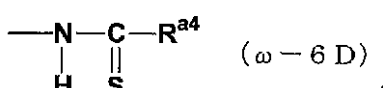
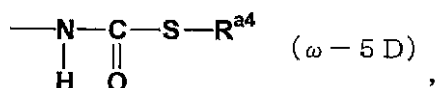
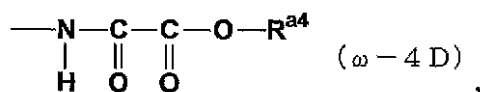
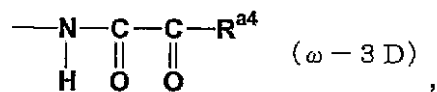
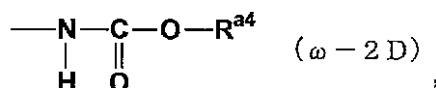
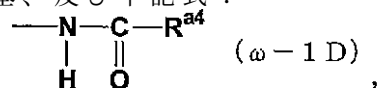
40

「N-炭化水素-N-ヘテロ環-アミノ基」としては、「アミノ基」の2つの水素原子が、「炭化水素基」及び「ヘテロ環基」で1つずつ置換された基が挙げられ、例えば、N-メチル-N-(4-ピペリジニル)アミノ、N-(4-クロマニル)-N-メチルアミノ、N-メチル-N-(3-チエニル)アミノ、N-メチル-N-(3-ピリジル)アミノ、N-メチル-N-(3-キノリル)アミノ等の基が挙げられる。

「アシル-アミノ基」としては、「アミノ基」の1つの水素原子が、「アシル基」で置換

50

された基が挙げられ、例えば、ホルミルアミノ基、グリオキシロイルアミノ基、チオホルミルアミノ基、カルバモイルアミノ基、チオカルバモイルアミノ基、スルファモイルアミノ基、スルフィナモイルアミノ基、カルボキシアミノ基、スルホアミノ基、ホスホノアミノ基、及び下記式：



(式中、 R^{a4} 及び R^{b4} は、同一又は異なって、置換基を有していてもよい炭化水素基、又は置換基を有していてもよいヘテロ環基を表すか、あるいは R^{a4} 及び R^{b4} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に、置換基を有していてもよい環状アミノ基を表す) で表される基が挙げられる。

上記「アシルアミノ基」の定義において、

式 ($\omega-1\text{D}$) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-カルボニルアミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-カルボニルアミノ基」と称する。

10

20

30

40

50

式 (ω-2D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-カルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-カルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-3D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-カルボニル-カルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-カルボニル-カルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-4D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-カルボニル-カルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-カルボニル-カルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-5D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-カルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-カルボニル-アミノ基」と称する。 10

式 (ω-6D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-チオカルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-チオカルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-7D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-オキシ-チオカルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-オキシ-チオカルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-8D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素-スルファニル-チオカルボニル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環-スルファニル-チオカルボニル-アミノ基」と称する。 20

式 (ω-9D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-カルバモイル基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-カルバモイル-アミノ基」と称する。

式 (ω-10D) で表される基の中で、 R^{a4} 及び R^{b4} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素)-カルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環)-カルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} が炭化水素基であり R^{b4} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-カルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-カルボニル-アミノ基」と称する。 30

式 (ω-11D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-チオカルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-チオカルバモイル-アミノ基」と称する。

式 (ω-12D) で表される基の中で、 R^{a4} 及び R^{b4} が炭化水素基である基を「N, N-ジ (炭化水素)-チオカルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環)-チオカルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} が炭化水素基であり R^{b4} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-チオカルバモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-チオカルボニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-13D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルファモイル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルファモイル-アミノ基」と称する。 40

式 (ω-14D) で表される基の中で、 R^{a4} 及び R^{b4} が炭化水素基である基を「ジ (炭化水素) スルファモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ (ヘテロ環) スルファモイル-アミノ基」、 R^{a4} が炭化水素基であり R^{b4} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルファモイル-アミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ-スルホニル-アミノ基」と称する。

式 (ω-15D) で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「N-炭化水素-スルフィナモイル-アミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「N-ヘテロ環-スルフ 50

ィナモイルーアミノ基」と称する。；式（ $\omega-16D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} 及び R^{b4} が炭化水素基である基を「N, N-ジ（炭化水素）－スルフィナモイルーアミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} がヘテロ環基である基を「N, N-ジ（ヘテロ環）－スルフィナモイルーアミノ基」、 R^{a4} が炭化水素基であり R^{b4} がヘテロ環基である基を「N-炭化水素－N-ヘテロ環－スルフィナモイルーアミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「環状アミノ－スルフィニルーアミノ基」と称する。

式（ $\omega-17D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素－オキシースルホニルーアミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環－オキシースルホニルーアミノ基」と称する。

10

式（ $\omega-18D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素－オキシースルフィニルーアミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環－オキシースルフィニルーアミノ基」と称する。

式（ $\omega-19D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} 及び R^{b4} が炭化水素基である基を「O, O'-ジ（炭化水素）－ホスホノーアミノ基」、 R^{a4} 及び R^{b4} がヘテロ環基である基を「O, O'-ジ（ヘテロ環）－ホスホノーアミノ基」、 R^{a4} が炭化水素基であり R^{b4} がヘテロ環基である基を「O-炭化水素－O'-ヘテロ環－ホスホノーアミノ基」と称する。

式（ $\omega-20D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素－スルホニルーアミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環－スルホニルーアミノ基」と称する。

20

式（ $\omega-21D$ ）で表される基の中で、 R^{a4} が炭化水素基である基を「炭化水素－スルフィニルーアミノ基」、 R^{a4} がヘテロ環基である基を「ヘテロ環－スルフィニルーアミノ基」と称する。

上記式（ $\omega-1D$ ）乃至（ $\omega-21D$ ）で表される基における「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。例えば、式（ $\omega-1D$ ）で表される「炭化水素－カルボニルーアミノ基」としては、アルキル－カルボニルーアミノ基、アルケニル－カルボニルーアミノ基、アルキニル－カルボニルーアミノ基、シクロアルキル－カルボニルーアミノ基、シクロアルケニル－カルボニルーアミノ基、シクロアルカンジエニル－カルボニルーアミノ基、シクロアルキル－アルキル－カルボニルーアミノ基等の脂肪族炭化水素－カルボニルーアミノ基；アリール－カルボニルーアミノ基；アラルキル－カルボニルーアミノ基；架橋環式炭化水素－カルボニルーアミノ基；スピロ環式炭化水素－カルボニルーアミノ基；テルペン系炭化水素－カルボニルーアミノ基が挙げられる。以下、式（ $\omega-2D$ ）乃至（ $\omega-21D$ ）で表される基も同様である。

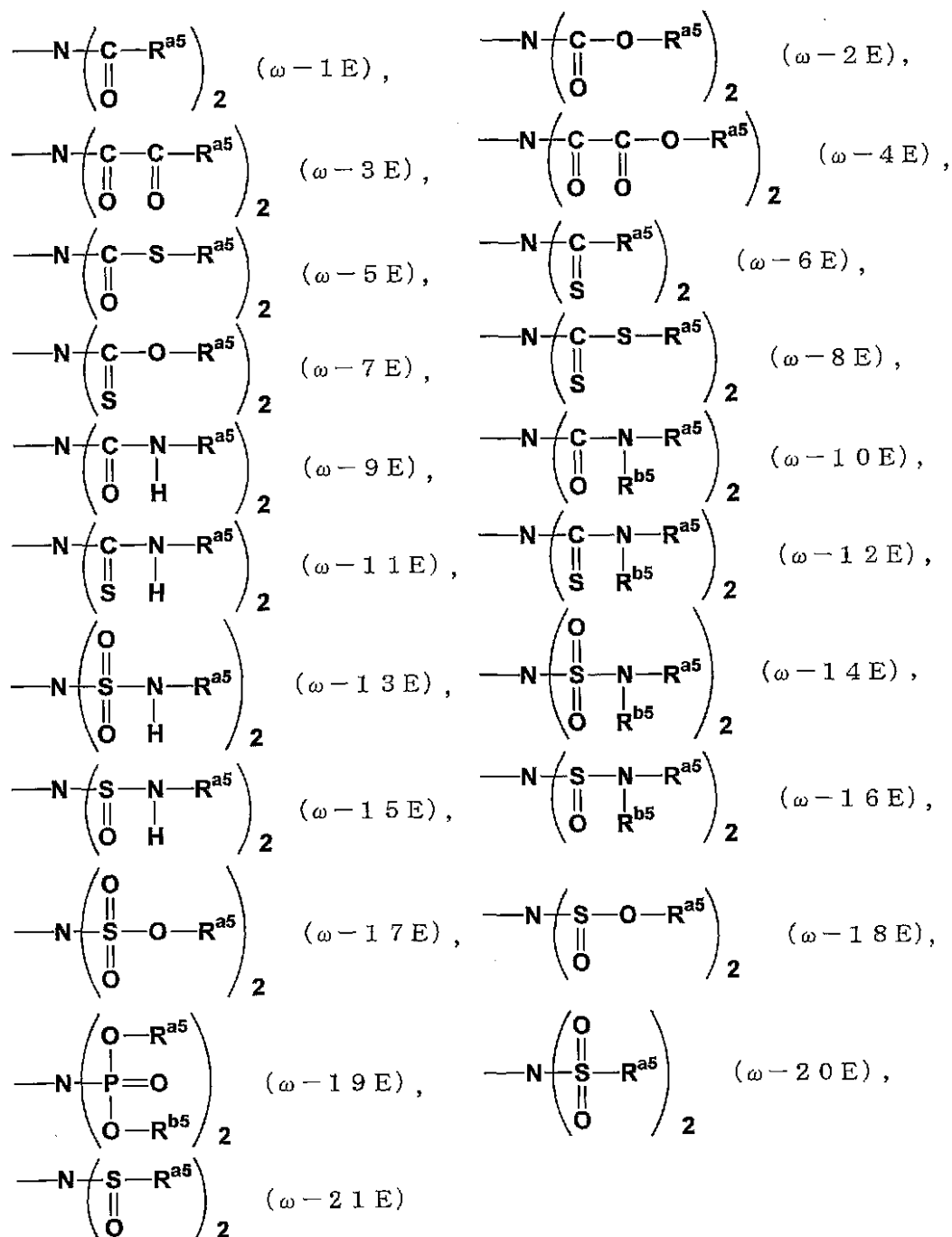
30

上記式（ $\omega-1D$ ）乃至（ $\omega-21D$ ）で表される基における「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。例えば、式（ $\omega-1D$ ）で表される「ヘテロ環－カルボニルーアミノ基」としては、例えば、単環式ヘテロアリール－カルボニルーアミノ基、縮合多環式ヘテロアリール－カルボニルーアミノ基、単環式非芳香族ヘテロ環－カルボニルーアミノ基、縮合多環式非芳香族ヘテロ環－カルボニルーアミノ基が挙げられる。以下、式（ $\omega-2D$ ）乃至（ $\omega-21D$ ）で表される基も同様である。

40

上記式（ $\omega-10D$ ）乃至（ $\omega-16D$ ）で表される基における「環状アミノ」としては、上記「環状アミノ基」と同様の基が挙げられる。

「ジ（アシル）－アミノ基」としては、「アミノ基」の2つの水素原子が、上記「置換基を有していてもよい」の「置換基」の定義における「アシル基」で置換された基が挙げられ、例えば、ジ（ホルミル）－アミノ基、ジ（グリオキシロイル）－アミノ基、ジ（チオホルミル）－アミノ基、ジ（カルバモイル）－アミノ基、ジ（チオカルバモイル）－アミノ基、ジ（スルファモイル）－アミノ基、ジ（スルフィナモイル）－アミノ基、ジ（カルボキシ）－アミノ基、ジ（スルホ）－アミノ基、ジ（ホスホノ）－アミノ基、及び下記式：



10

20

30

(式中、 $\text{R}^{\text{a}5}$ 及び $\text{R}^{\text{b}5}$ は、同一又は異なって、水素原子、置換基を有していてもよい炭化水素基、又は置換基を有していてもよいヘテロ環基を表すか、あるいは $\text{R}^{\text{a}5}$ 及び $\text{R}^{\text{b}5}$ が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に、置換基を有していてもよい環状アミノ基を表す) で表される基があげられる

40

上記「ジ(アシル)ーアミノ基」の定義において、

式($\omega-1 \text{ E}$)で表される基で、 $\text{R}^{\text{a}5}$ が炭化水素基である基を「ビス(炭化水素ーカルボニル)ーアミノ基」、 $\text{R}^{\text{a}5}$ がヘテロ環基である基を「ビス(ヘテロ環ーカルボニル)ーアミノ基」と称する。

式($\omega-2 \text{ E}$)で表される基で、 $\text{R}^{\text{a}5}$ が炭化水素基である基を「ビス(炭化水素ーオキシカルボニル)ーアミノ基」、 $\text{R}^{\text{a}5}$ がヘテロ環基である基を「ビス(ヘテロ環ーオキシカルボニル)ーアミノ基」と称する。

式($\omega-3 \text{ E}$)で表される基で、 $\text{R}^{\text{a}5}$ が炭化水素基である基を「ビス(炭化水素ーカルボニルーカルボニル)ーアミノ基」、 $\text{R}^{\text{a}5}$ がヘテロ環基である基を「ビス(ヘテロ環ーカルボニルーカルボニル)ーアミノ基」と称する。

50

式 (ω-4 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (炭化水素-オキシ-カルボニル-カルボニル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (ヘテロ環-オキシ-カルボニル-カルボニル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-5 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (炭化水素-スルファニル-カルボニル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (ヘテロ環-スルファニル-カルボニル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-6 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (炭化水素-チオカルボニル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (ヘテロ環-チオカルボニル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-7 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (炭化水素-オキシ-チオカルボニル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (ヘテロ環-オキシ-チオカルボニル)-アミノ基」と称する。 10

式 (ω-8 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (炭化水素-スルファニル-チオカルボニル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (ヘテロ環-スルファニル-チオカルボニル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-9 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (N-炭化水素-カルバモイル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-ヘテロ環-カルバモイル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-10 E) で表される基で、 R^{a5} 及び R^{b5} が炭化水素基である基を「ビス [N, N-ジ (炭化水素)-カルバモイル]-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス [N, N-ジ (ヘテロ環)-カルバモイル]-アミノ基」、 R^{a5} が炭化水素基であり R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-炭化水素-N-ヘテロ環-カルバモイル)-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「ビス (環状アミノ-カルボニル)-アミノ基」と称する。 20

式 (ω-11 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (N-炭化水素-チオカルバモイル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-ヘテロ環-チオカルバモイル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-12 E) で表される基で、 R^{a5} 及び R^{b5} が炭化水素基である基を「ビス [N, N-ジ (炭化水素)-チオカルバモイル]-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス [N, N-ジ (ヘテロ環)-チオカルバモイル]-アミノ基」、 R^{a5} が炭化水素基であり R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-炭化水素-N-ヘテロ環-チオカルバモイル)-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「ビス (環状アミノ-チオカルボニル)-アミノ基」と称する。 30

式 (ω-13 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (N-炭化水素-スルファモイル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-ヘテロ環-スルファモイル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-14 E) で表される基で、 R^{a5} 及び R^{b5} が炭化水素基である基を「ビス [N, N-ジ (炭化水素)-スルファモイル]-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス [N, N-ジ (ヘテロ環)-スルファモイル]-アミノ基」、 R^{a5} が炭化水素基であり R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルファモイル)-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「ビス (環状アミノ-スルホニル)-アミノ基」と称する。 40

式 (ω-15 E) で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス (N-炭化水素-スルフィナモイル)-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス (N-ヘテロ環-スルフィナモイル)-アミノ基」と称する。

式 (ω-16 E) で表される基で、 R^{a5} 及び R^{b5} が炭化水素基である基を「ビス [N, N-ジ (炭化水素)-スルフィナモイル]-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} がヘテロ環 50

基である基を「ビス〔N, N-ジ（ヘテロ環）-スルフィナモイル〕-アミノ基」、 R^{a5} が炭化水素基であり R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス（N-炭化水素-N-ヘテロ環-スルフィナモイル）-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} が一緒になって、それらが結合している窒素原子と共に環状アミノ基である基を「ビス（環状アミノ-スルフィニル）-アミノ基」と称する。

式（ $\omega-17E$ ）で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス（炭化水素-オキシ-スルホニル）-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス（ヘテロ環-オキシ-スルホニル）-アミノ基」と称する。

式（ $\omega-18E$ ）で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス（炭化水素-オキシ-スルフィニル）-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス（ヘテロ環-オキシ-スルフィニル）-アミノ基」と称する。 10

式（ $\omega-19E$ ）で表される基で、 R^{a5} 及び R^{b5} が炭化水素基である基を「ビス〔O, O'-ジ（炭化水素）-ホスホノ〕-アミノ基」、 R^{a5} 及び R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス〔O, O'-ジ（ヘテロ環）-ホスホノ〕-アミノ基」、 R^{a5} が炭化水素基であり R^{b5} がヘテロ環基である基を「ビス（O-炭化水素-O'-ヘテロ環-ホスホノ）-アミノ基」と称する。

式（ $\omega-20E$ ）で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス（炭化水素-スルホニル）-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス（ヘテロ環-スルホニル）-アミノ基」と称する。

式（ $\omega-21E$ ）で表される基で、 R^{a5} が炭化水素基である基を「ビス（炭化水素-スルフィニル）-アミノ基」、 R^{a5} がヘテロ環基である基を「ビス（ヘテロ環-スルフィニル）-アミノ基」と称する。 20

上記式（ $\omega-1E$ ）乃至（ $\omega-21E$ ）で表される基における「炭化水素」としては、上記「炭化水素基」と同様の基が挙げられる。例えば、式（ $\omega-1E$ ）で表される「ビス（炭化水素-カルボニル）-アミノ基」としては、ビス（アルキル-カルボニル）-アミノ基、ビス（アルケニル-カルボニル）-アミノ基、ビス（アルキニル-カルボニル）-アミノ基、ビス（シクロアルキル-カルボニル）-アミノ基、ビス（シクロアルケニル-カルボニル）-アミノ基、ビス（シクロアルカンジエニル-カルボニル）-アミノ基、ビス（シクロアルキル-アルキル-カルボニル）-アミノ基等のビス（脂肪族炭化水素-カルボニル）-アミノ基；ビス（アリール-カルボニル）-アミノ基；ビス（アラルキル-カルボニル）-アミノ基；ビス（架橋環式炭化水素-カルボニル）-アミノ基；ビス（スピロ環式炭化水素-カルボニル）-アミノ基；ビス（テルペン系炭化水素-カルボニル）-アミノ基が挙げられる。以下、式（ $\omega-2E$ ）乃至（ $\omega-21E$ ）で表される基も同様である。 30

上記式（ $\omega-1E$ ）乃至（ $\omega-21E$ ）で表される基における「ヘテロ環」としては、上記「ヘテロ環基」と同様の基が挙げられる。例えば、式（ $\omega-1E$ ）で表される「ビス（ヘテロ環-カルボニル）-アミノ基」としては、例えば、ビス（単環式ヘテロアリール-カルボニル）-アミノ基、ビス（縮合多環式ヘテロアリール-カルボニル）-アミノ基、ビス（単環式非芳香族ヘテロ環-カルボニル）-アミノ基、ビス（縮合多環式非芳香族ヘテロ環-カルボニル）-アミノ基が挙げられる。以下、式（ $\omega-2E$ ）乃至（ $\omega-21E$ ） 40

で表される基も同様である。上記式（ $\omega-10E$ ）乃至（ $\omega-16E$ ）で表される基における「環状アミノ」としては、上記「環状アミノ基」と同様の基が挙げられる。

上記「アシル-アミノ基」及び「ジ（アシル）-アミノ基」を総称して、「アシル置換アミノ基」と称する。また、上記「N-炭化水素-アミノ基」、「N, N-ジ（炭化水素）-アミノ基」、「N-ヘテロ環-アミノ基」、「N-炭化水素-N-ヘテロ環-アミノ基」、「環状アミノ基」、「アシル-アミノ基」、及び「ジ（アシル）-アミノ基」を総称して、「置換アミノ基」と称する。

以下、上記一般式（I）で表される化合物について具体的に説明する。

上記一般式（I）において、Aとしては、水素原子又はアセチル基を挙げることができ、好適には水素原子である。

環 Z の定義における「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン」の「アレーン」としては、単環式又は縮合多環式芳香族炭化水素が挙げられ、例えば、ベンゼン環、ナフタレン環、アンラセン環、フェナントレン環、アセナフチレン環等が挙げられる。好適には、ベンゼン環、ナフタレン環等の C₆ ~ C₁₀ のアレーンであり、さらに好適には、ベンゼン環及びナフタレン環であり、最も好適には、ベンゼン環である。

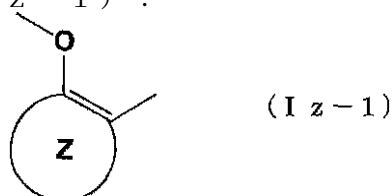
上記環 Z の定義における「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン」の「置換基」としては、上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」と同様の基が挙げられる。該置換基のアレーン上での置換位置は特に限定されない。また、該置換基が 2 個以上存在する場合、それらは同一であっても異なってもよい。

上記環 Z の定義における「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン」が「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいベンゼン環」である場合、好適には、「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他に更に 1 ないし 3 個の置換基を有するベンゼン環」であり、更に好適には、「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他に更に 1 個の置換基を有するベンゼン環」である。このとき、該置換基としては、好適には、下記「置換基群 γ-1 z」から選択される基であり、更に好適には、ハロゲン原子及び tert-ブチル基〔（1, 1-ジメチル）エチル基〕であり、最も好適には、ハロゲン原子である。

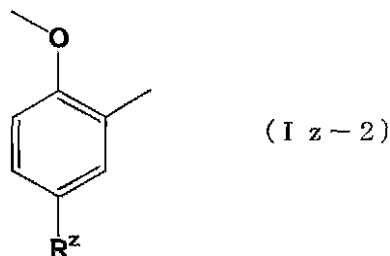
〔置換基群 γ-1 z〕ハロゲン原子、ニトロ基、シアノ基、ヒドロキシ基、メトキシ基、メチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、1, 1, 3, 3-テトラメチルブチル基、2-フェニルエテン-1-イル基、2, 2-ジシアノエテン-1-イル基、2-シアノ-2-（メトキシカルボニル）エテン-1-イル基、2-カルボキシ-2-シアノエテン-1-イル基、エチニル基、フェニルエチニル基、（トリメチルシリル）エチニル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、フェニル基、4-（トリフルオロメチル）フェニル基、4-フルオロフェニル基、2, 4-ジフルオロフェニル基、2-フェネチル基、1-ヒドロキシエチル基、1-（メトキシイミノ）エチル基、1-〔（ベンジルオキシ）イミノ〕エチル基、2-チエニル基〔チオフェン-2-イル基〕、3-チエニル基〔チオフェン-3-イル基〕、1-ピロリル基〔ピロール-1-イル基〕、2-メチルチアゾール-4-イル基、イミダゾ〔1, 2-a〕ピリジン-2-イル基、2-ピリジル基〔ピリジン-2-イル基〕、アセチル基、イソブチル基、ペペリジノカルボニル基、4-ベンジルペペリジノカルボニル基、（ピロール-1-イル）スルホニル基、カルボキシ基、メトキシカルボニル基、N-〔3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル〕カルバモイル基、N, N-ジメチルカルバモイル基、スルファモイル基、N-〔3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル〕スルファモイル基、N, N-ジメチルスルファモイル基、アミノ基、N, N-ジメチルアミノ基、アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、メタンスルホニルアミノ基、ベンゼンスルホニルアミノ基、3-フェニルウレイド基、（3-フェニル）チオウレイド基、（4-ニトロフェニル）ジアゼニル基、{〔4-（ピリジン-2-イル）スルファモイル〕フェニル} ジアゼニル基

上記環 Z の定義における「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいアレーン」が「式-O-A（式中、A は上記定義と同義である）及び式-C O N H-E（式中、E は上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいベンゼン環」である場合、該置換基が 1 個であり、一般式（I）における環 Z

を含む下記部分構造式 (I z-1) :



が下記式 (I z-2) :



10

で表される場合の R^z の位置に存在することが最も好ましい。このとき、該置換基を R^z と定義することができる。 R^z としては、好適には、下記「置換基群 $\gamma-2z$ 」から選択される基であり、更に好適には、ハロゲン原子及び *tert*-ブチル基であり、最も好適には、ハロゲン原子である。

〔置換基群 $\gamma-2z$ 〕 ハロゲン原子、ニトロ基、シアノ基、メトキシ基、メチル基、イソプロピル基、*tert*-ブチル基、1, 1, 3, 3-テトラメチルブチル基、2-フェニ
 20
 ルエテン-1-イル基、2, 2-ジシアノエテン-1-イル基、2-シアノ-2-(メトキシカルボニル)エテン-1-イル基、2-カルボキシ-2-シアノエテン-1-イル基、エチニル基、フェニルエチニル基、(トリメチルシリル)エチニル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、フェニル基、4-(トリフルオロメチル)フェニル基、4-フルオロフェニル基、2, 4-ジフルオロフェニル基、2-フェネチル基、1-ヒドロキシエチル基、1-(メトキシイミノ)エチル基、1-[(ベンジルオキシ)イミノ]エチル基、2-チエニル基、3-チエニル基、1-ピロリル基、2-メチルチアゾール-4-イル基、イミダゾ[1, 2-a]ピリジン-2-イル基、2-ピリジル基、アセチル基、イソブチリル基、ピペリジノカルボニル基、4-ベンジルピペリジノカルボニル基、(ピロール-1-イル)スルホニル基、カルボキシ基、メトキシカルボニル基、N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]カルバモイル基、N, N-ジメチルカルバモイル基、スルファモイル基、N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]スルファモイル基、N, N-ジメチルスルファモイル基、アミノ基、N, N-ジメチルアミノ基、アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、メタンスルホニルアミノ基、ベンゼンスルホニルアミノ基、3-フェニルウレイド基、(3-フェニル)チオウレイド基、(4-ニトロフェニル)ジアゼニル基、{ [4-(ピリジン-2-イル)スルファモイル]フェニル } ジアゼニル基

30

上記環 Z の定義における「式-O-A (式中、A は上記定義と同義である) 及び式-CONH-E (式中、E は上記定義と同義である) で表される基の他に更に置換基を有していてもよいアレーン」が「式-O-A (式中、A は上記定義と同義である) 及び式-CONH-E (式中、E は上記定義と同義である) で表される基の他に更に置換基を有していてもよいナフタレン環」である場合、好適には、ナフタレン環である。

40

環 Z の定義における「式-O-A (式中、A は上記定義と同義である) 及び式-CONH-E (式中、E は上記定義と同義である) で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアレーン」の「ヘテロアレーン」としては、環系を構成する原子 (環原子) として、酸素原子、硫黄原子及び窒素原子等から選択されたヘテロ原子 1 ないし 3 種を少なくとも 1 個含む単環式又は縮合多環式芳香族複素環が挙げられ、例えば、フラン環、チオフェン環、ピロール環、オキサゾール環、イソオキサゾール環、チアゾール環、イソチアゾール環、イミダゾール環、ピラゾール環、1, 2, 3-オキサジアゾール環、1, 2, 3-チアジアゾール環、1, 2, 3-トリアゾール環、ピリジン環、ピリダジン環、ピ

50

リミジン環、ピラジン環、1, 2, 3-トリアジン環、1, 2, 4-トリアジン環、1H-アゼピン環、1, 4-オキセピン環、1, 4-チアゼピン環、ベンゾフラン環、イソベンゾフラン環、ベンゾ〔b〕チオフェン環、ベンゾ〔c〕チオフェン環、インドール環、2H-イソインドール環、1H-インダゾール環、2H-インダゾール環、ベンゾオキサゾール環、1, 2-ベンゾイソオキサゾール環、2, 1-ベンゾイソオキサゾール環、ベンゾチアゾール環、1, 2-ベンゾイソチアゾール環、2, 1-ベンゾイソチアゾール環、1, 2, 3-ベンゾオキサジアゾール環、2, 1, 3-ベンゾオキサジアゾール環、1, 2, 3-ベンゾチアジアゾール環、2, 1, 3-ベンゾチアジアゾール環、1H-ベンゾトリアゾール環、2H-ベンゾトリアゾール環、キノリン環、イソキノリン環、シンノリン環、キナゾリン環、キノキサリン環、フタラジン環、ナフチリジン環、1H-1, 5-ベンゾジアゼピン環、カルバゾール環、 α -カルボリン環、 β -カルボリン環、 γ -カルボリン環、アクリジン環、フェノキサジン環、フェノチアジン環、フェナジン環、フェナントリジン環、フェナントロリン環、チアントレン環、インドリジン環、フェノキサチン環等の5ないし14員の単環式又は縮合多環式芳香族複素環が挙げられる。好適には、5ないし10員の単環式又は縮合多環式芳香族複素環であり、さらに好適には、チオフェン環、ピリジン環、インドール環、及びキノキサリン環である。

上記環Zの定義における「式-O-A（式中、Aは上記定義と同義である）及び式-CO-NH-E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアレーン」の「置換基」としては、上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」と同様の基が挙げられる。

該置換基のヘテロアレーン上での置換位置は特に限定されない。また、該置換基が2個以上存在する場合、それらは同一であっても異なってもよい。

上記環Zの定義における「式-O-A（式中、Aは上記定義と同義である）及び式-CO-NH-E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアレーン」の「置換基」としては、好適には、ハロゲン原子である。

Eの定義における「2, 5-ジ置換フェニル基」の「置換基」としては、上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」と同様の基が挙げられる。

上記Eの定義における「2, 5-ジ置換フェニル基」の好適な基の具体例としては、下記「置換基群 $\delta-1e$ 」に示す基が挙げられる。

〔置換基群 $\delta-1e$ 〕 2, 5-ジメトキシフェニル基、2-クロロ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル基、2-フルオロ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-ニトロ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-メチル-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-メトキシ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-メチルスルファニル-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（1-ピロリジニル）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-モルホリノ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2, 5-ジクロロフェニル基、2, 5-ビス〔（1, 1-ジメチル）エチル〕フェニル基、5-〔（1, 1-ジメチル）エチル〕-2-メトキシフェニル基、4-メトキシビフェニル-3-イル基、2-ブromo-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（2-ナフチルオキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（2, 4-ジクロロフェノキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-〔4-（トリフルオロメチル）ピペリジン-1-イル〕-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（2, 2, 2-トリフルオロエトキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（2-メトキシフェノキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（4-クロロ-3, 5-ジメチルフェノキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-ピペリジノ-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（4-メチルフェノキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、2-（4-クロロフェノキシ）-5-（トリフルオロメチル）フェニル基、5-イソプロピル-2-メチルフェニル基、2, 5-ジエトキシフェニル基、2, 5-ジメチルフェニル基、5-クロロ-2-シアノ基、5-ジエチルスルファモイル-2-メトキシフェニル基、2-クロロ-5-ニトロフェニル基、2-メトキシ-5-（フェニルカルバモイル）フェニル基

、5-アセチルアミノ-2-メトキシフェニル基、5-メトキシ-2-メチルフェニル基、2, 5-ジブトキシフェニル基、2, 5-ジイソペンチルオキシ基、5-カルバモイル-2-メトキシフェニル基、5-[(1, 1-ジメチル) プロピル] -2-フェノキシフェニル基、2-ヘキシルオキシ-5-メタンスルホニル基、5-[(2, 2-ジメチル) プロピオニル] -2-メチルフェニル基、5-メトキシ-2-(1-ピロリル) フェニル基、5-クロロ-2-(p-トルエンスルホニル) フェニル基、2-クロロ-5-(p-トルエンスルホニル) フェニル基、2-フルオロ-5-メタンスルホニル基、2-メトキシ-5-フェノキシ基、2-メトキシ-5-(1-メチル-1-フェニルエチル) フェニル基、5-モルホリノ-2-ニトロフェニル基、5-フルオロ-2-(1-イミダゾリル) フェニル基、2-ブチル-5-ニトロフェニル基、5-[(1, 1-ジメチル) プロピル] -2-ヒドロキシフェニル基、2-メトキシ-5-メチルフェニル基、2, 5-ジフルオロフェニル基、2-ベンゾイル-5-メチルフェニル基、2-(4-シアノフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-メトキシフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基

上記Eの定義における「2, 5-ジ置換フェニル基」としては、更に好適には、「2, 5-ジ置換フェニル基（但し、該置換基の少なくとも1個はトリフルオロメチル基である）」であり、特に更に好適には、下記「置換基群δ-2e」から選択される基であり、最も好適には、2, 5-ビス(トリフルオロメチル) フェニル基である。

[置換基群δ-2e] 2-クロロ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2, 5-ビス(トリフルオロメチル) フェニル基、2-フルオロ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-ニトロ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-メチル-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-メチルスルファニル-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(1-ピロリジニル)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-モルホリノ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-ブromo-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(2-ナフチルオキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(2, 4-ジクロロフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-[4-(トリフルオロメチル) ピペリジン-1-イル]-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(2, 2, 2-トリフルオロエトキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(2-メトキシフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-クロロ-3, 5-ジメチルフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-ピペリジノ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-メチルフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-クロロフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-シアノフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、2-(4-メトキシフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル) フェニル基

Eの定義における「3, 5-ジ置換フェニル基」の「置換基」としては、上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」と同様の基が挙げられる。

上記Eの定義における「3, 5-ジ置換フェニル基」の好適な基の具体例としては、下記「置換基群δ-3e」に示す基が挙げられる。

[置換基群δ-3e] 3, 5-ビス(トリフルオロメチル) フェニル基、3, 5-ジクロロフェニル基、3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル) エチル] フェニル基、3-フルオロ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、3-bromo-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、3-メトキシ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、3, 5-ジフルオロフェニル基、3, 5-ジニトロフェニル基、3, 5-ジメチルフェニル基、3, 5-ジメトキシフェニル基、3, 5-ビス(メトキシカルボニル) フェニル基、3-メトキシカルボニル-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、3-カルボキシ-5-(トリフルオロメチル) フェニル基、3, 5-ジカルボキシフェニル基

上記Eの定義における「3, 5-ジ置換フェニル基」としては、更に好適には、「3, 5-ジ置換フェニル基（但し、該置換基の少なくとも1個はトリフルオロメチル基である）」であり、特に更に好適には、下記「置換基群δ-4e」から選択される基であり、最も

好適には、3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル基である。

[置換基群 $\delta-4e$] 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル基、3-フルオロ-5-(トリフルオロメチル)フェニル基、3-ブロモ-5-(トリフルオロメチル)フェニル基、3-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)フェニル基、3-メトキシカルボニル-5-(トリフルオロメチル)フェニル基、3-カルボキシ-5-(トリフルオロメチル)フェニル基

Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基(ただし、該ヘテロアリール基が、▲1▼式(I)中の-C(=O)NH-基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基である場合を除く)」の「置換基」としては、上記「置換基を有していてもよい」の定義における「置換基」と同様の基が挙げられる。該置換基のヘテロアリール基上での置換位置は特に限定されない。また、該置換基が2個以上存在する場合、それらは同一であっても異なってもよい。

10

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」の「単環式ヘテロアリール基」としては、上記「ヘテロ環基」の定義における「単環式ヘテロアリール基」と同様の基が挙げられる。

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」の「縮合多環式ヘテロアリール基」としては、上記「ヘテロ環基」の定義における「縮合多環式ヘテロアリール基」と同様の基が挙げられる。

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」としては、▲1▼一般式(I)中の-C(=O)NH-基に直結する環がベンゼン環である縮合多環式ヘテロアリール基、▲2▼無置換のチアゾール-2-イル基、及び▲3▼無置換のベンゾチアゾール-2-イル基は除く。

20

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」の「単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」としては、好適には、5ないし10員の単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基であり、このとき、好適な基の具体例としては、チアゾリル基、チエニル基、ピラゾリル基、オキサゾリル基、1, 3, 4-チアジアゾリル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、及びキノリル基である。

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」の「単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」としては、更に好適には、5員の単環式ヘテロアリール基であり、特に更に好適には、チアゾリル基、チエニル基、ピラゾリル基、オキサゾリル基、及び1, 3, 4-チアジアゾリル基であり、最も好適には、チアゾリル基である。

30

ここで、上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」としては、「無置換のチアゾール-2-イル基は除く」ので、該「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」としては、最も好適には、置換チアゾリル基である。

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」が「置換チアゾリル基」である場合、好適には、「モノ置換チアゾール-2-イル基」、及び「ジ置換チアゾール-2-イル基」であり、更に好適には、「ジ置換チアゾール-2-イル基」である。

40

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」が「ジ置換チアゾール-2-イル基」である場合、特に更に好適には、下記「置換基群 $\delta-5e$ 」から選択される基であり、最も好適には、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール-2-イル基である。

[置換基群 $\delta-5e$] 5-ブロモ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル基、5-ブロモ-4-(トリフルオロメチル)チアゾール-2-イル基、5-シアノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル基、5-メチルチアゾール-2-イル基、4, 5-ジメチルチアゾール-2-イル基、5-メチル-4-フェニル

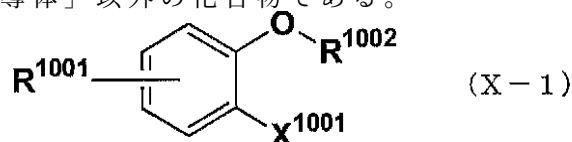
50

チアゾール-2-イル基、5-(4-フルオロフェニル)-4-メチルチアゾール-2-イル基、4-メチル-5-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-エチルチアゾール-2-イル基、4-エチル-5-フェニルチアゾール-2-イル基、4-イソプロピル-5-フェニルチアゾール-2-イル基、4-ブチル-5-フェニルチアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(エトキシカルボニル)チアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-ピペリジノチアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-モルホリノチアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-メチルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル基、4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-フェニルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル基、5-カルボキシメチル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、4, 5-ジフェニルチアゾール-2-イル基、4-ベンジル-5-フェニルチアゾール-2-イル基、5-フェニル-4-(トリフルオロメチル)チアゾール-2-イル基、5-アセチル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-ベンゾイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-エトキシカルボニル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-エトキシカルボニル-4-(ペンタフルオロフェニル)チアゾール-2-イル基、5-メチルカルバモイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-エチルカルバモイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-イソプロピルカルバモイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-(2-フェニルエチル)カルバモイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-エトキシカルボニル-4-(トリフルオロメチル)チアゾール-2-イル基、5-カルボキシ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル基、5-(エトキシカルボニル)メチル-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-カルボキシ-4-フェニルチアゾール-2-イル基、5-プロピルカルバモイル-4-フェニルチアゾール-2-イル基

上記Eの定義における「置換基を有していてもよい単環式若しくは縮合多環式ヘテロアリール基」が「モノ置換チアゾール-2-イル基」である場合、好適な基の具体例としては、下記「置換基群δ-6e」に示す基が挙げられる。

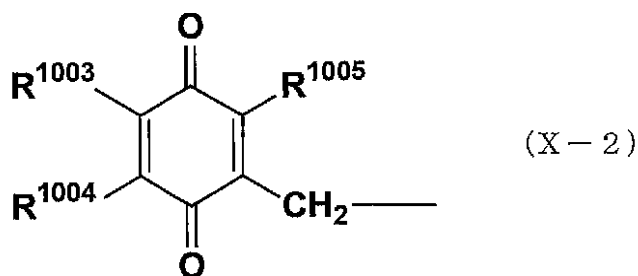
[置換基群δ-6e] 4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル基、4-フェニルチアゾール-2-イル基、4-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル基、4-(2, 4-ジクロロフェニル)チアゾール-2-イル基、4-(3, 4-ジクロロフェニル)チアゾール-2-イル基、4-[4-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル基、4-(2, 5-ジフルオロフェニル)チアゾール-2-イル基、4-(4-メトキシフェニル)チアゾール-2-イル基、4-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル基、4-(ペンタフルオロフェニル)チアゾール-2-イル基

上記一般式(I)で表される化合物としては、好適には、「下記一般式(X-1)で表される置換安息香酸誘導体」以外の化合物である。

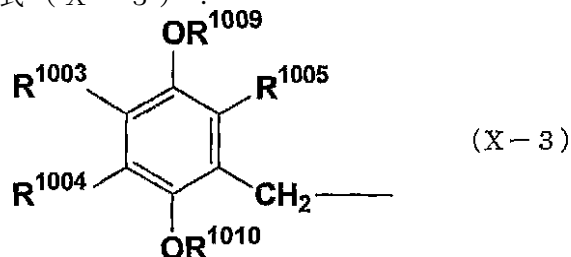


40

(式中、
R¹⁰⁰¹は、下記の一般式(X-2)：



または、下記の一般式 (X-3) :



10

(式中、 R^{1003} 、 R^{1004} および R^{1005} は各々独立に水素原子、炭素数 1～6 のアルキル基または炭素数 1～6 のアルコキシ基であり、 R^{1009} および R^{1010} は各々独立に水素原子、炭素数 1～6 のアルキル基または炭素数 2～11 のアシル基を示す) であり；

R^{1002} は、水素原子、置換されていてもよい炭素数 1～6 の低級アルキル基、置換されていてもよい炭素数 6～12 のアリール基、置換されていてもよい炭素数 4～11 のヘテロアリール基、置換されていてもよい炭素数 7～14 のアラルキル基、置換されていてもよい炭素数 5～13 のヘテロアリールアルキル基を示すか、あるいは炭素数 2～11 のアシル基であり；

20

X^{1001} は、エステル化またはアミド化されていてもよいカルボキシル基を示す。) 上記一般式 (I) で表される化合物は塩を形成することができる。薬理学的に許容される塩としては、酸性基が存在する場合には、例えば、リチウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等の金属塩、又はアンモニウム塩、メチルアンモニウム塩、ジメチルアンモニウム塩、トリメチルアンモニウム塩、ジシクロヘキシルアンモニウム塩等のアンモニウム塩をあげることができ、塩基性基が存在する場合には、例えば、塩酸塩、臭酸塩、硫酸塩、硝酸塩、リン酸塩等の鉱酸塩、あるいはメタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、パラトールエンズルホン酸塩、酢酸塩、プロピオン酸塩、酒石酸塩、フマル酸塩、マレイン酸塩、リンゴ酸塩、シュウ酸塩、コハク酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、マンデル酸塩、ケイ皮酸塩、乳酸塩等の有機酸塩をあげることができる。グリシンなどのアミノ酸と塩を形成する場合もある。本発明の医薬の有効成分としては、薬学的に許容される塩も好適に用いることができる。

30

上記一般式 (I) で表される化合物又はその塩は、水和物又は溶媒和物として存在する場合もある。本発明の医薬の有効成分としては、上記のいずれの物質を用いてもよい。さらに一般式 (I) で表される化合物は 1 以上の不斉炭素を有する場合があります。光学活性体やジアステレオマーなどの立体異性体として存在する場合がある。本発明の医薬の有効成分としては、純粋な形態の立体異性体、光学対掌体又はジアステレオマーの任意の混合物、ラセミ体などを用いてもよい。

40

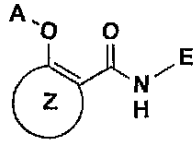
また、一般式 (I) で表される化合物が例えば 2-ヒドロキシピリジン構造を有する場合、その互変異性体 (tautomer) である 2-ピリドン構造として存在する場合がある。本発明の医薬の有効成分としては、純粋な形態の互変異性体又はそれらの混合物を用いてもよい。また、一般式 (I) で表される化合物がオレフィン性の二重結合を有する場合には、その配置は Z 配置又は E 配置のいずれでもよく、本発明の医薬の有効成分としてはいずれかの配置の幾何異性体又はそれらの混合物を用いてもよい。

本発明の医薬の有効成分として一般式 (I) に包含される化合物を以下に例示するが、本発明の医薬の有効成分は下記の化合物に限定されることはない。

50

なお、下記表において用いられる略語の意味は下記の通りである。

Me : メチル基、Et : エチル基。



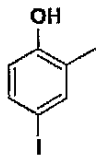
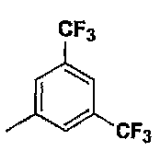
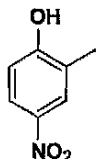
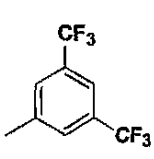
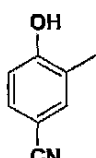
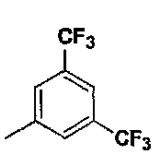
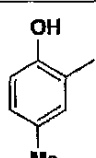
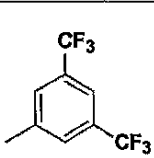
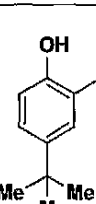
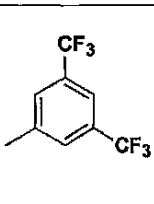
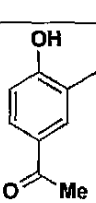
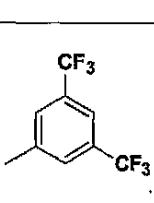
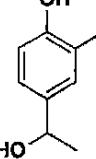
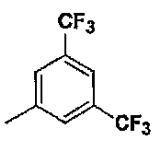
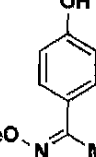
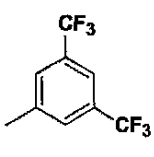
化合物番号		E
1		
2		
3		
4		
5		
6		

10

20

30

40

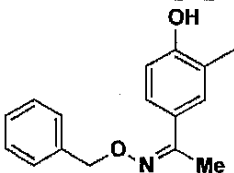
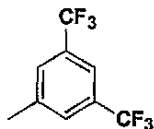
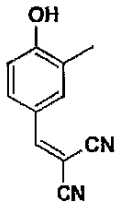
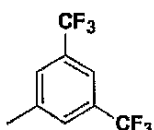
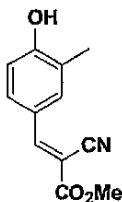
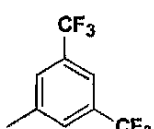
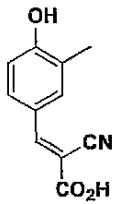
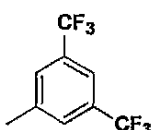
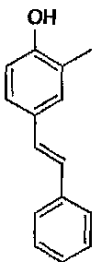
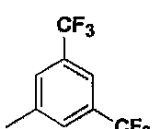
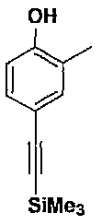
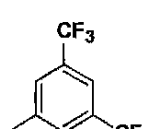
7		
8		
9		
10		
11		
12		
13		
14		

10

20

30

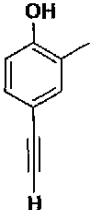
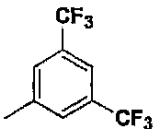
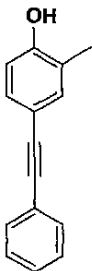
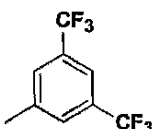
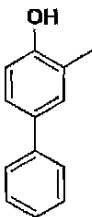
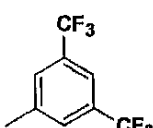
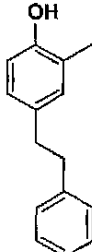
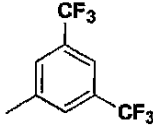
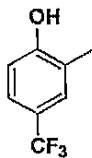
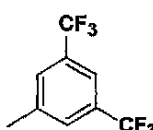
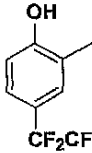
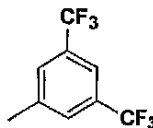
40

1 5	 <chem>COc1cc(CO)ccc1OCc2ccccc2</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>
1 6	 <chem>Cc1cc(CO)ccc1C=C(C#N)C#N</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>
1 7	 <chem>Cc1cc(CO)ccc1C=C(C#N)C(=O)OC</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>
1 8	 <chem>Cc1cc(CO)ccc1C=C(C#N)C(=O)O</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>
1 9	 <chem>Cc1cc(CO)ccc1C=Cc2ccccc2</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>
2 0	 <chem>Cc1cc(CO)ccc1C[Si](C)(C)C</chem>	 <chem>Cc1cc(C(F)(F)F)c(C(F)(F)F)cc1</chem>

10

20

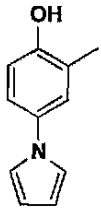
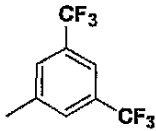
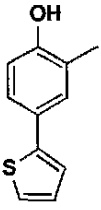
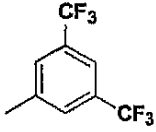
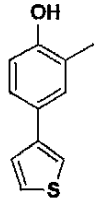
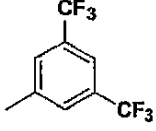
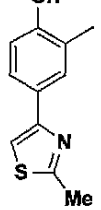
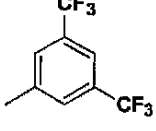
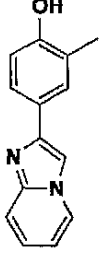
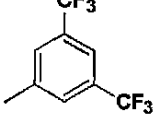
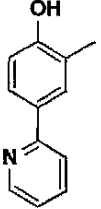
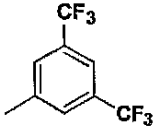
30

2 1		
2 2		
2 3		
2 4		
2 5		
2 6		

10

20

30

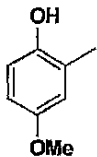
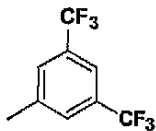
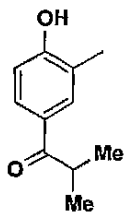
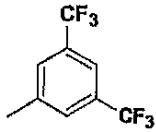
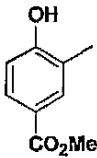
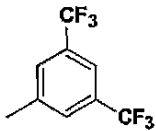
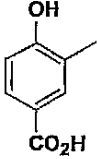
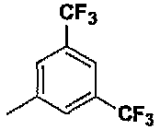
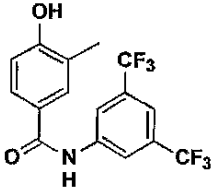
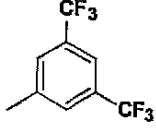
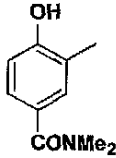
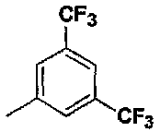
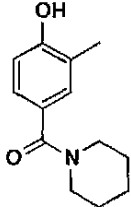
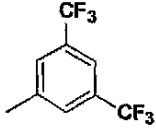
2 7		
2 8		
2 9		
3 0		
3 1		
3 2		

10

20

30

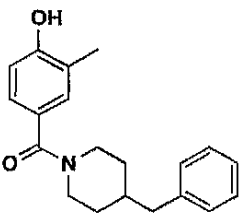
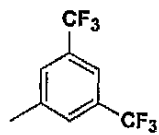
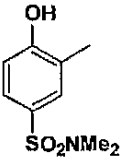
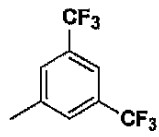
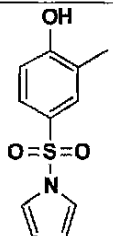
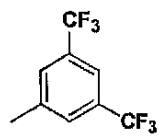
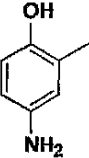
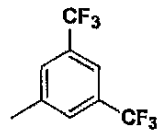
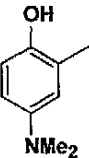
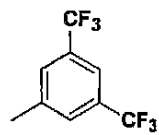
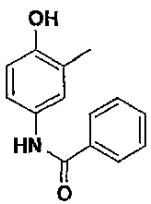
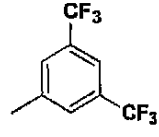
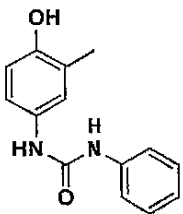
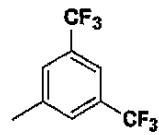
40

3 3		
3 4		
3 5		
3 6		
3 7		
3 8		
3 9		

10

20

30

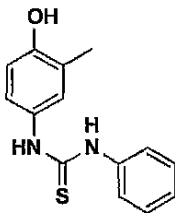
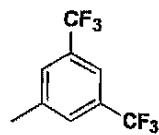
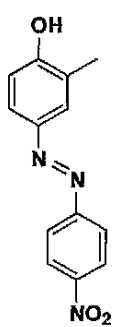
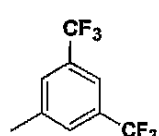
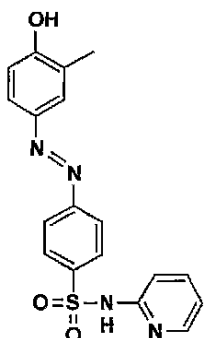
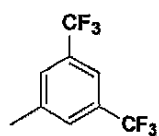
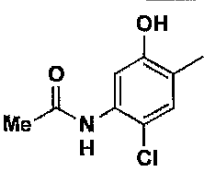
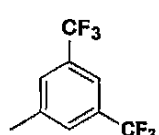
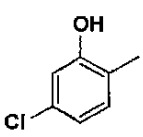
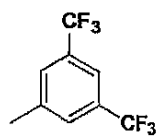
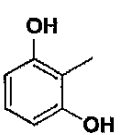
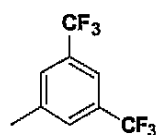
4 0		
4 1		
4 2		
4 3		
4 4		
4 5		
4 6		

10

20

30

40

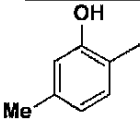
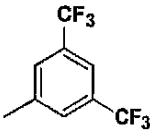
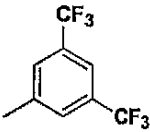
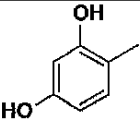
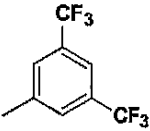
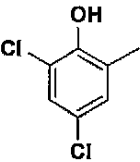
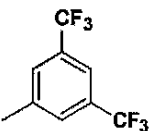
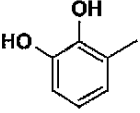
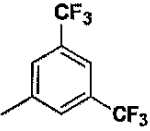
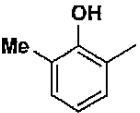
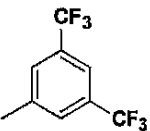
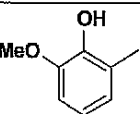
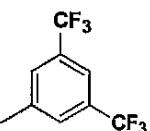
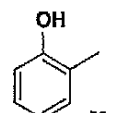
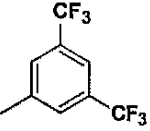
4 7		
4 8		
4 9		
5 0		
5 1		
5 2		

10

20

30

40

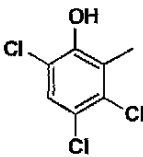
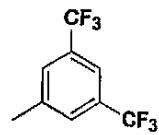
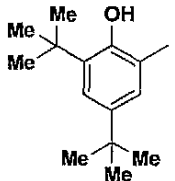
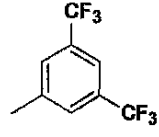
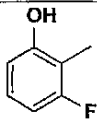
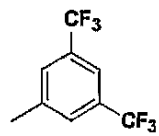
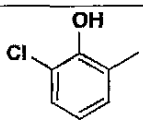
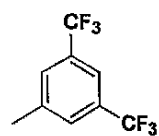
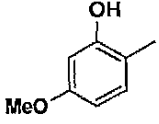
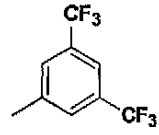
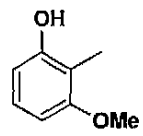
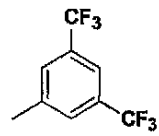
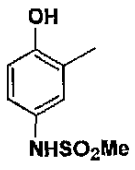
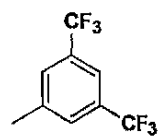
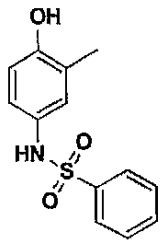
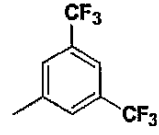
5 3		
5 4		
5 5		
5 6		
5 7		
5 8		
5 9		
6 0		

10

20

30

40

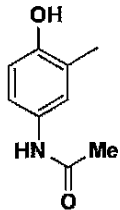
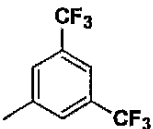
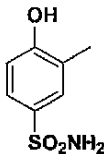
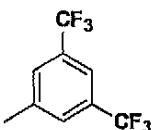
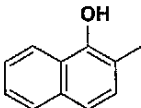
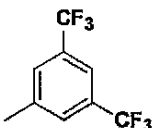
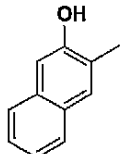
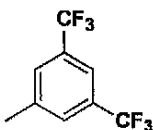
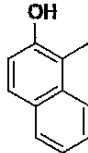
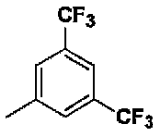
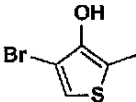
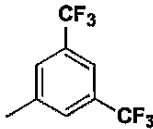
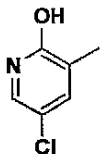
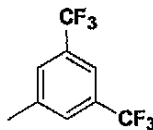
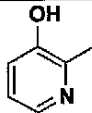
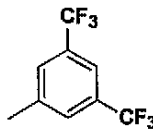
6 1		
6 2		
6 3		
6 4		
6 5		
6 6		
6 7		
6 8		

10

20

30

40

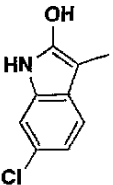
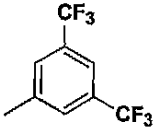
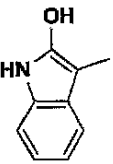
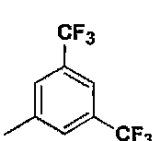
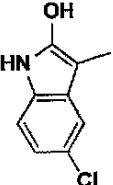
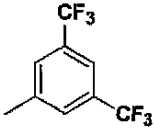
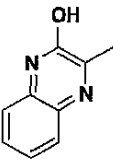
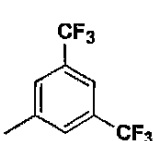
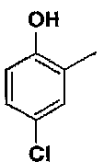
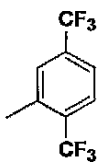
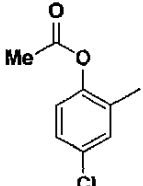
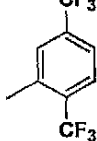
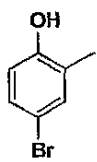
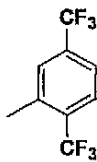
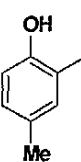
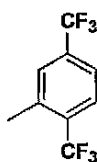
6 9		
7 0		
7 1		
7 2		
7 3		
7 4		
7 5		
7 6		

10

20

30

40

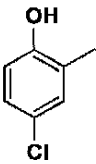
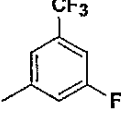
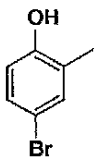
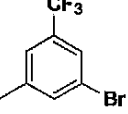
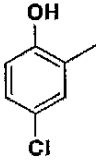
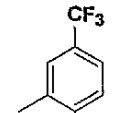
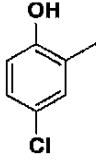
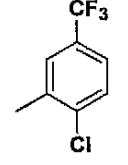
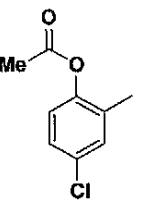
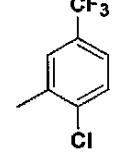
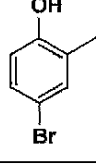
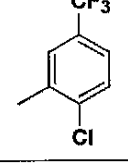
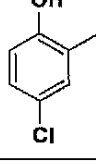
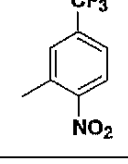
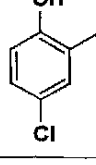
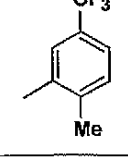
7 7		
7 8		
7 9		
8 0		
8 1		
8 2		
8 3		
8 4		

10

20

30

40

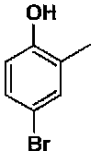
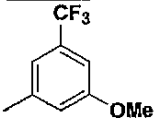
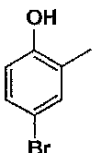
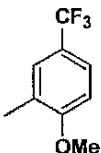
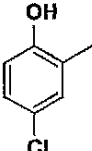
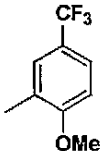
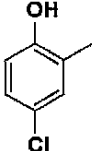
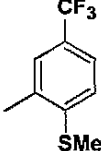
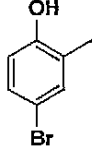
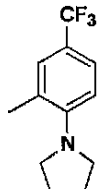
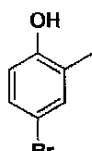
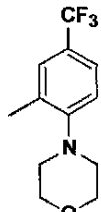
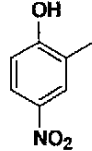
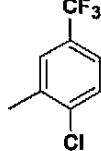
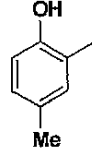
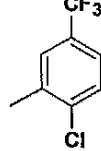
8 5		
8 6		
8 7		
8 8		
8 9		
9 0		
9 1		
9 2		

10

20

30

40

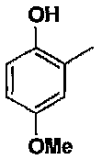
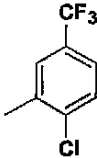
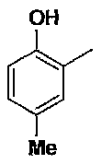
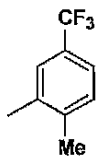
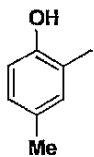
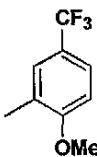
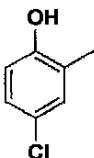
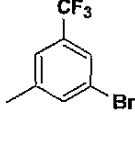
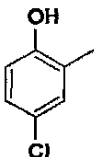
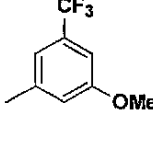
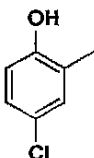
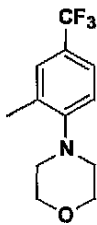
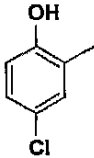
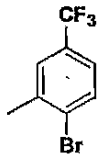
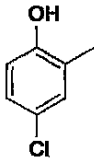
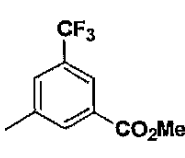
9 3		
9 4		
9 5		
9 6		
9 7		
9 8		
9 9		
1 0 0		

10

20

30

40

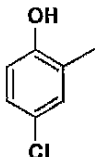
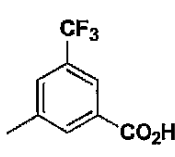
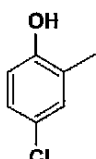
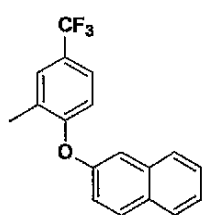
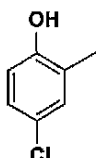
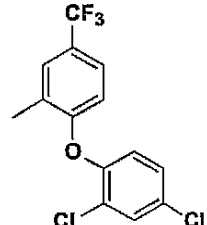
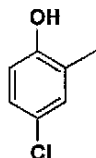
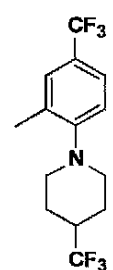
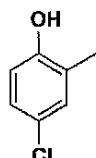
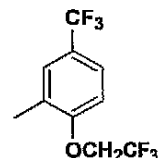
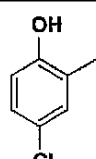
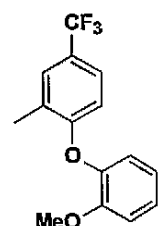
1 0 1		
1 0 2		
1 0 3		
1 0 4		
1 0 5		
1 0 6		
1 0 7		
1 0 8		

10

20

30

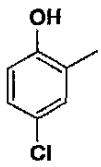
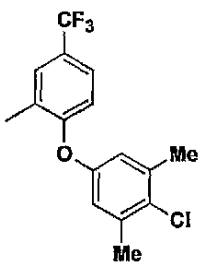
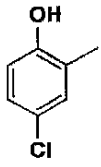
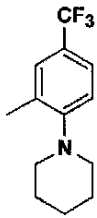
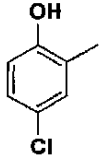
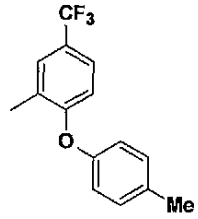
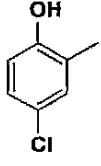
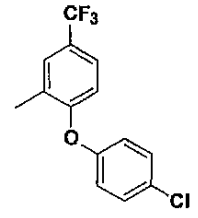
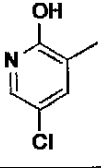
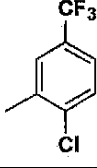
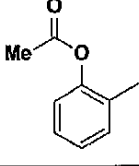
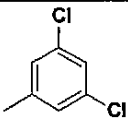
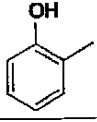
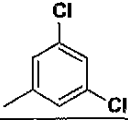
40

1 0 9		
1 1 0		
1 1 1		
1 1 2		
1 1 3		
1 1 4		

10

20

30

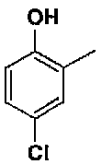
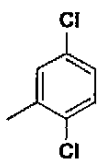
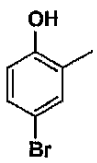
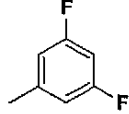
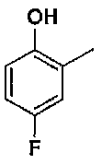
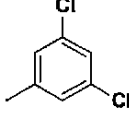
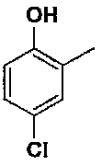
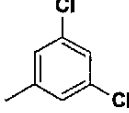
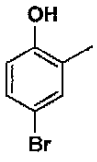
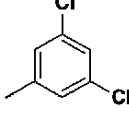
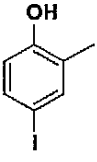
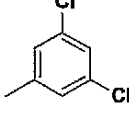
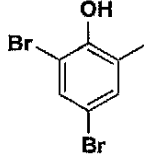
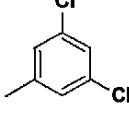
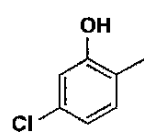
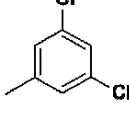
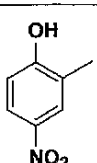
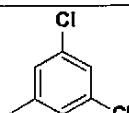
1 1 5		
1 1 6		
1 1 7		
1 1 8		
1 1 9		
1 2 0		
1 2 1		

10

20

30

40

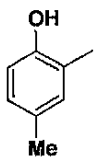
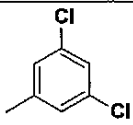
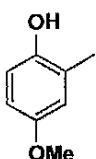
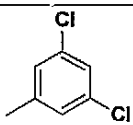
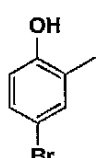
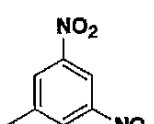
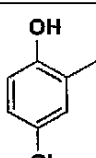
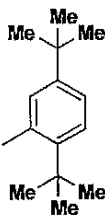
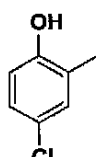
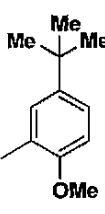
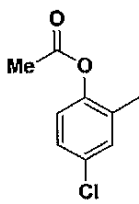
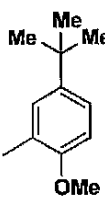
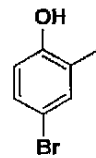
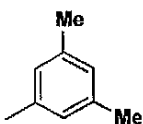
1 2 2		
1 2 3		
1 2 4		
1 2 5		
1 2 6		
1 2 7		
1 2 8		
1 2 9		
1 3 0		

10

20

30

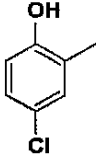
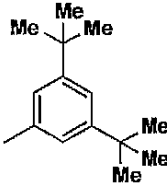
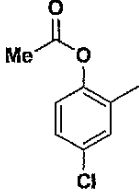
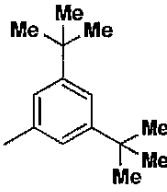
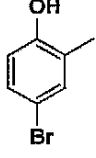
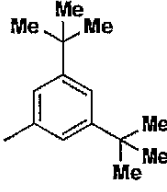
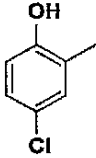
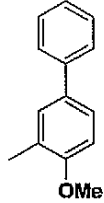
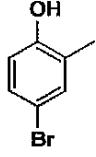
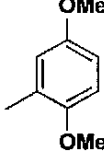
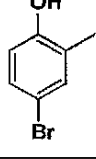
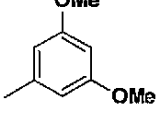
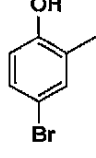
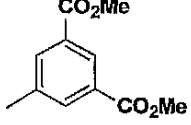
40

1 3 1		
1 3 2		
1 3 3		
1 3 4		
1 3 5		
1 3 6		
1 3 7		

10

20

30

1 3 8		
1 3 9		
1 4 0		
1 4 1		
1 4 2		
1 4 3		
1 4 4		

10

20

30

40

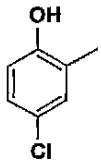
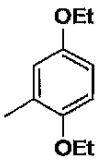
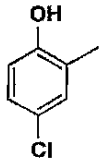
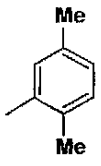
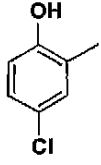
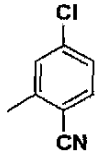
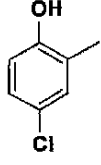
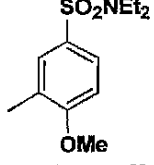
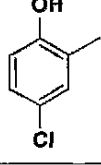
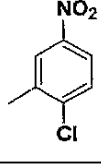
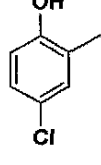
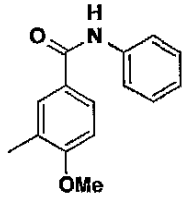
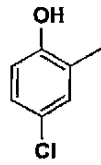
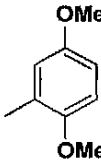
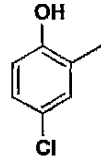
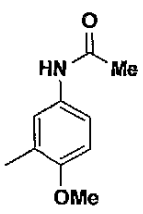
1 4 5	 <chem>Cc1cccc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1ccc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc1C(C)(C)C</chem>
1 4 6	 <chem>Cc1cc([N+](=O)[O-])ccc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1cc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc(C(C)(C)C(C)(C)C)c1[N+](=O)[O-]</chem>
1 4 7	 <chem>Cc1cccc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1ccc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc1C(C)(C)C</chem>
1 4 8	 <chem>Cc1ccc(OC)cc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1cc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc(C(C)(C)C(C)(C)C)c1OC</chem>
1 4 9	 <chem>Cc1cccc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1ccc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc1OC</chem>
1 5 0	 <chem>Cc1cc(Br)ccc(O)c1</chem>	 <chem>OC(=O)c1cc(C(=O)O)cc(C(=O)O)c1</chem>
1 5 1	 <chem>Cc1cc(Cl)ccc(O)c1</chem>	 <chem>Cc1ccc(C(C)(C)C(C)(C)C)cc1C(C)(C)C</chem>

10

20

30

40

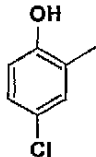
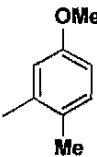
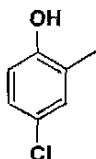
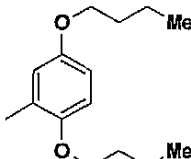
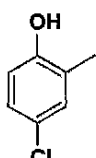
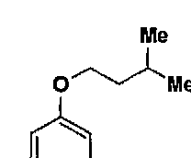
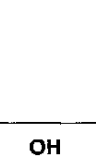
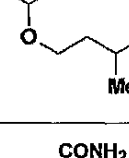
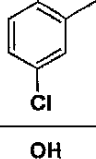
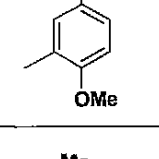
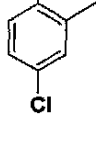
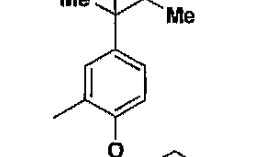
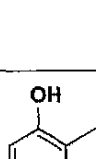
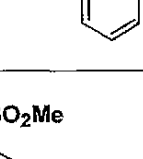
1 5 2		
1 5 3		
1 5 4		
1 5 5		
1 5 6		
1 5 7		
1 5 8		
1 5 9		

10

20

30

40

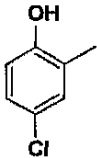
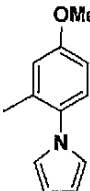
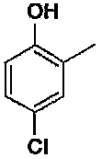
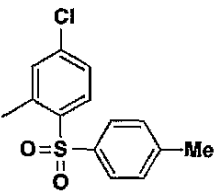
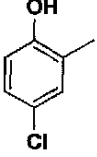
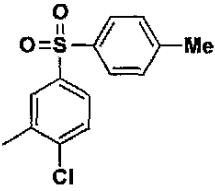
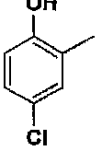
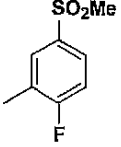
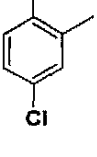
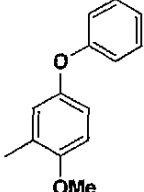
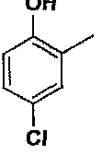
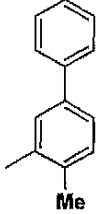
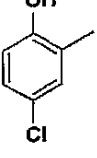
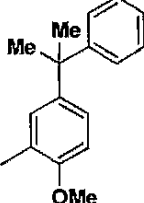
1 6 0		
1 6 1		
1 6 2		
1 6 3		
1 6 4		
1 6 5		
1 6 6		

10

20

30

40

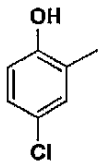
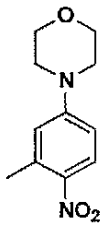
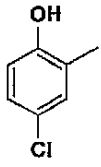
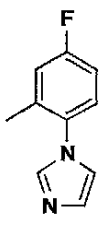
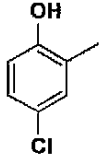
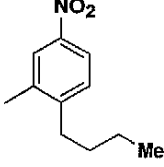
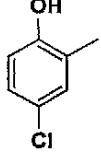
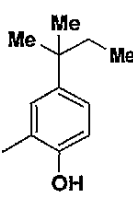
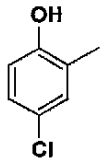
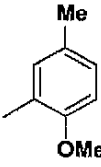
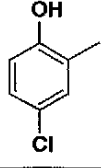
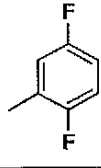
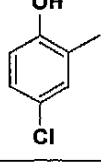
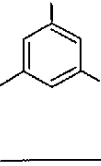
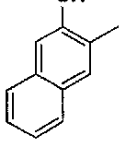
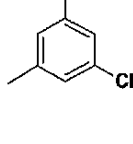
1 6 7		
1 6 8		
1 6 9		
1 7 0		
1 7 1		
1 7 2		
1 7 3		

10

20

30

40

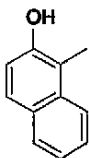
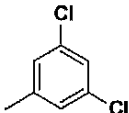
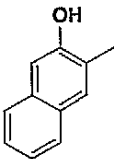
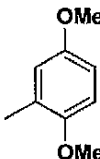
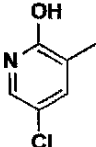
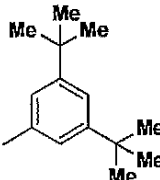
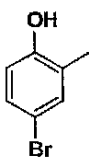
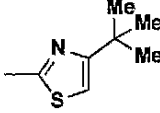
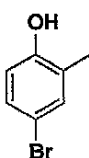
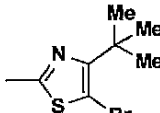
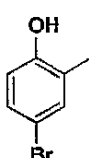
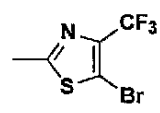
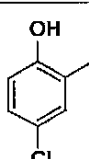
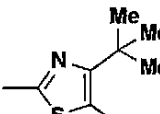
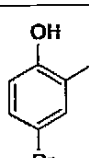
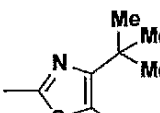
1 7 4		
1 7 5		
1 7 6		
1 7 7		
1 7 8		
1 7 9		
1 8 0		
1 8 1		

10

20

30

40

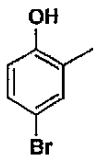
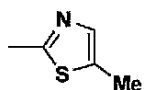
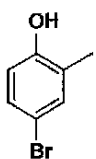
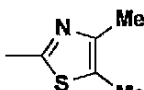
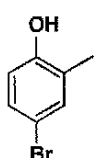
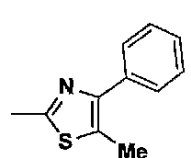
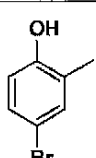
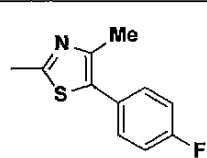
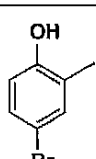
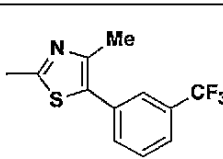
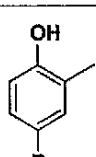
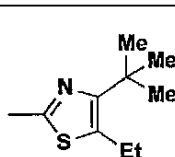
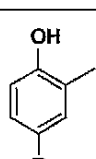
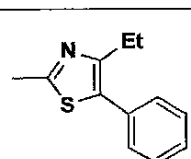
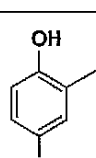
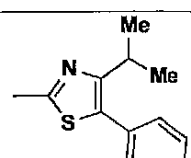
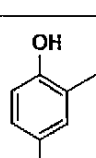
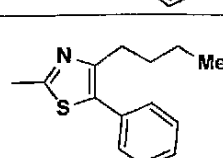
1 8 2		
1 8 3		
1 8 4		
1 8 5		
1 8 6		
1 8 7		
1 8 8		
1 8 9		

10

20

30

40

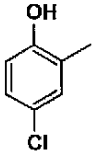
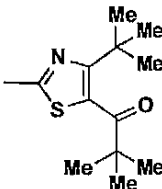
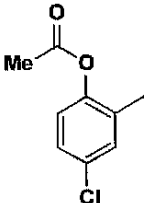
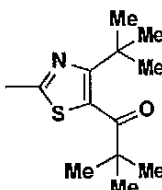
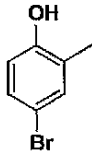
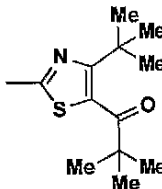
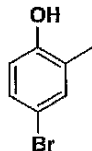
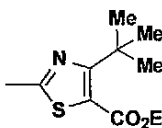
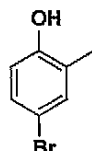
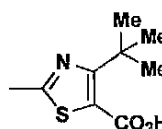
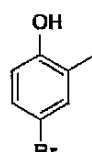
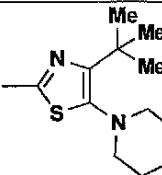
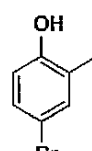
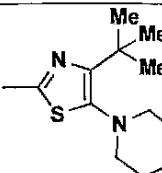
1 9 0		
1 9 1		
1 9 2		
1 9 3		
1 9 4		
1 9 5		
1 9 6		
1 9 7		
1 9 8		

10

20

30

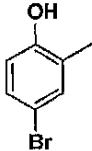
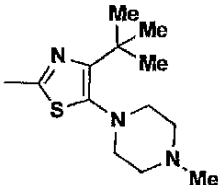
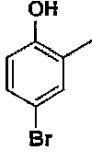
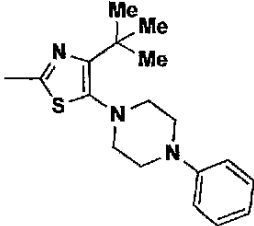
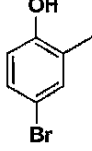
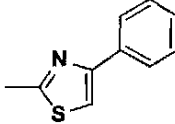
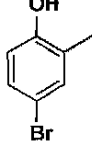
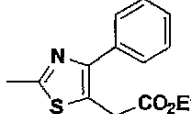
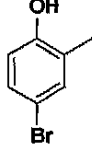
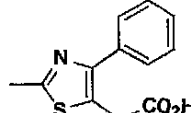
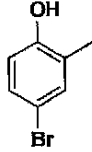
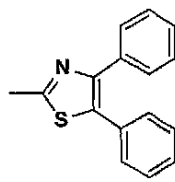
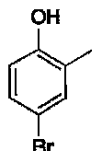
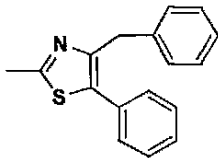
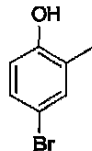
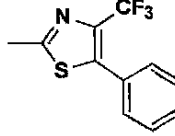
40

199		
200		
201		
202		
203		
204		
205		

10

20

30

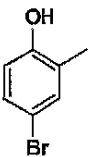
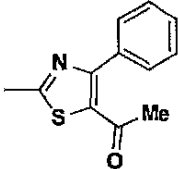
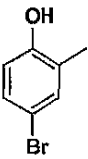
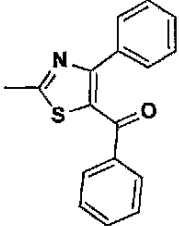
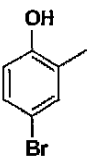
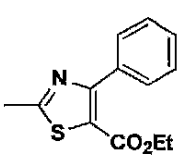
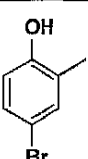
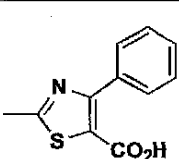
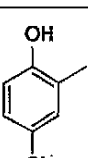
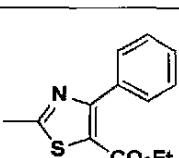
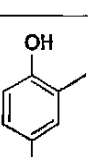
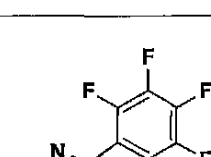
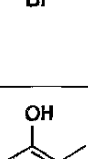
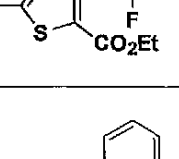
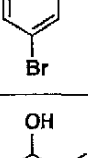
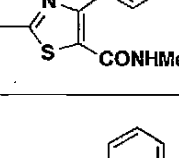
206		
207		
208		
209		
210		
211		
212		
213		

10

20

30

40

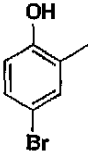
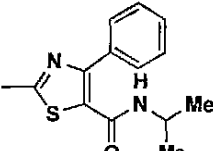
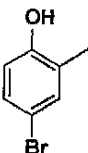
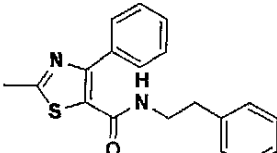
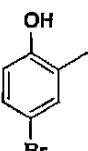
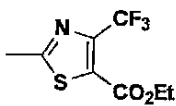
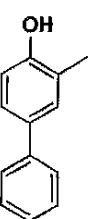
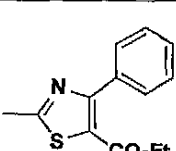
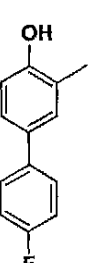
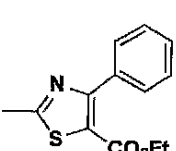
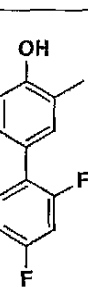
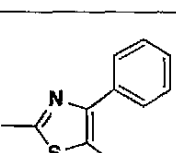
2 1 4		
2 1 5		
2 1 6		
2 1 7		
2 1 8		
2 1 9		
2 2 0		
2 2 1		

10

20

30

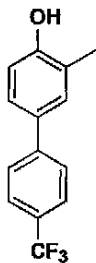
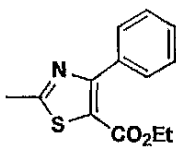
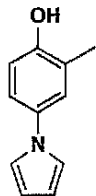
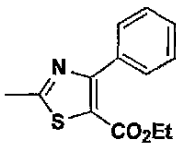
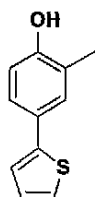
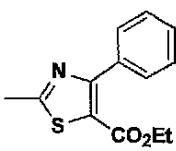
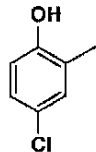
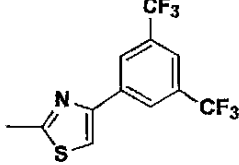
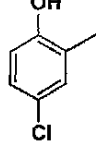
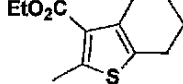
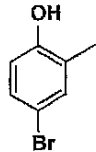
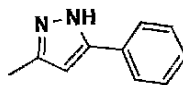
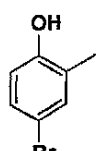
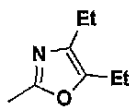
40

2 2 2		
2 2 3		
2 2 4		
2 2 5		
2 2 6		
2 2 7		

10

20

30

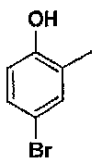
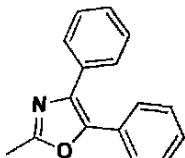
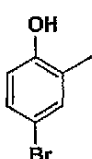
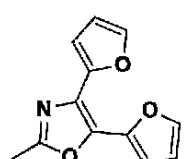
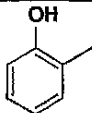
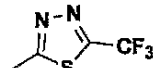
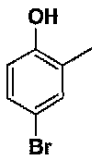
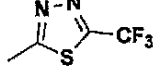
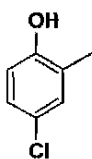
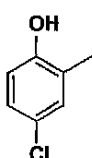
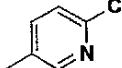
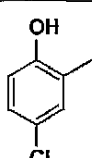
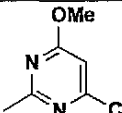
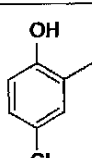
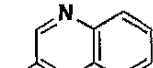
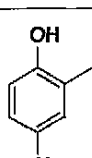
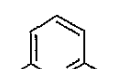
2 2 8		
2 2 9		
2 3 0		
2 3 1		
2 3 2		
2 3 3		
2 3 4		

10

20

30

40

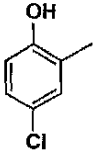
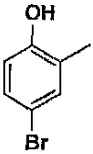
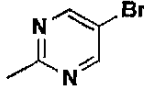
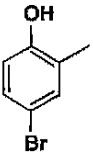
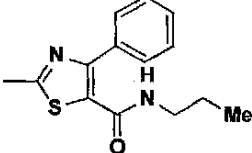
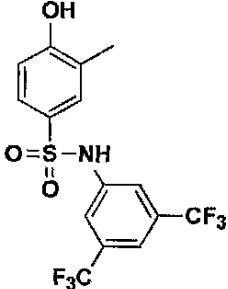
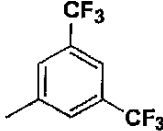
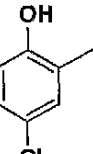
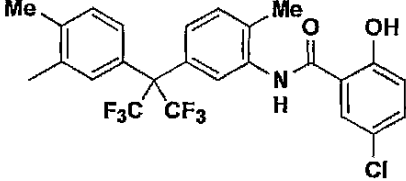
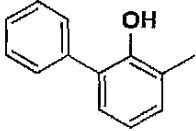
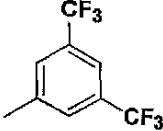
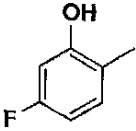
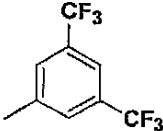
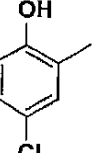
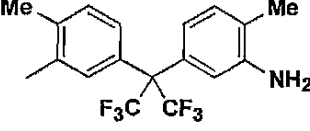
2 3 5		
2 3 6		
2 3 7		
2 3 8		
2 3 9		
2 4 0		
2 4 1		
2 4 2		
2 4 3		

10

20

30

40

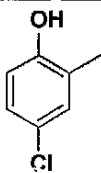
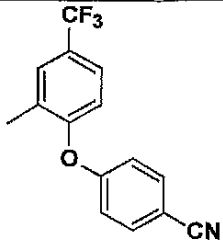
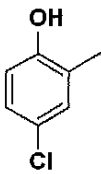
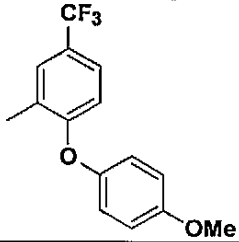
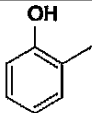
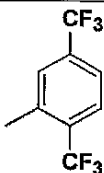
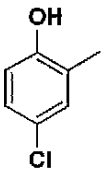
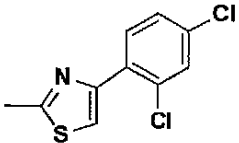
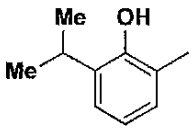
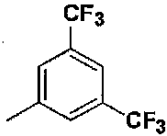
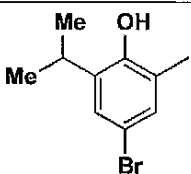
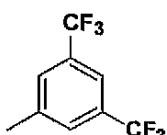
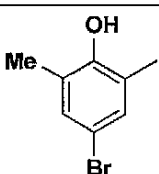
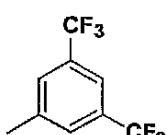
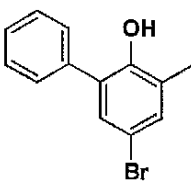
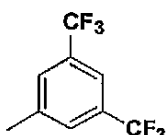
2 4 4		
2 4 5		
2 4 6		
2 4 7		
2 4 8		
2 4 9		
2 5 0		
2 5 1		

10

20

30

40

2 5 2		
2 5 3		
2 5 4		
2 5 5		
2 5 6		
2 5 7		
2 5 8		
2 5 9		

10

20

30

40

260		
261		
262		
263		
264		
265		
266		
267		
268		

一般式 (I) で表される化合物は、例えば、以下の反応工程式に示した方法によって製造することができる。

10

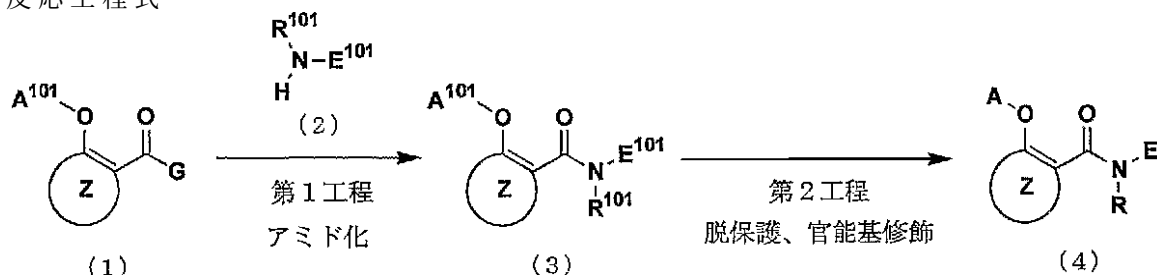
20

30

40

50

反応工程式



(式中、A、環Z及びEは、一般式(I)における定義と同意義であり、A¹⁰¹は水素原子又はヒドロキシ基の保護基(好ましくは、メチル基等のアルキル基;ベンジル基等のアラルキル基;アセチル基;メトキシメチル基等のアルコキシアルキル基;トリメチルシリル基等の置換シリル基)を表し、R及びR¹⁰¹は水素原子、C₁~C₆のアルキル基等を表し、E¹⁰¹は、一般式(I)の定義におけるE又はEの前駆体を表し、Gはヒドロキシ基、ハロゲン原子(好ましくは、塩素原子)、炭化水素-オキシ基(好ましくは、ハロゲン原子で置換されていてもよいアリールーオキシ基)、アシル-オキシ基、イミド-オキシ基等を表す)

(第1工程)

カルボン酸誘導体(1)とアミン(2)とを脱水縮合させることにより、アミド(3)製造することができる。この反応は、酸ハロゲン化剤又は脱水縮合剤の存在下、塩基の存在又は非存在下、無溶媒又は非プロトン性溶媒中0℃~180℃の反応温度で行われる。

この反応は、酸ハロゲン化剤又は脱水縮合剤の存在下、塩基の存在又は非存在下、無溶媒又は非プロトン性溶媒中0℃~180℃の反応温度で行われる。

酸ハロゲン化剤としては、例えば、塩化チオニル、臭化チオニル、塩化スルフリル、オキシ塩化リン、三塩化リン、五塩化リンなどを挙げることができ、A¹⁰¹が水素原子の場合には三塩化リンが、A¹⁰¹がアセチル基等の場合にはオキシ塩化リンが好ましい。脱水縮合剤としては、例えば、N,N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩、ジフェニルホスホリルアジドなどを挙げることができる。塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基、あるいはピリジン、トリエチルアミン、N,N-ジエチルアニリン等の有機塩基が挙げられる。非プロトン性溶媒としてはジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロホルム、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン、ベンゼン、トルエン、モノクロロベンゼン、o-ジクロロベンゼン、N,N-ジメチルホルムアミド、N-メチルピロリドンなどを挙げることができ、酸ハロゲン化剤の存在下に反応を行う場合には、特に、トルエン、モノクロロベンゼン、o-ジクロロベンゼンが好ましい。

また、例えば、「ジャーナル・オブ・メディシナルケミストリー(Journal of Medicinal Chemistry)」, (米国), 1998年, 第41巻, 第16号, p. 2939-2945に記載の方法及びこれらに準じた方法により、予めカルボン酸から酸塩化物を製造、単離し、次いでE¹⁰¹を有するアミンと反応させることにより目的とするアミドを製造することもできる。

Gがヒドロキシ基である場合の好適な反応条件として、例えば、「アーキブ・デア・ファルマツィー(Archiv der Pharmazie)」, (ドイツ), 1998年, 第331巻, 第1号, p. 3-6.に記載された反応条件を用いることができる。

カルボン酸誘導体(1)及びアミン(2)の種類は特に限定されず、文献公知の製造方法を適宜参照しつつ新規に合成するか、あるいは市販の試薬を入手して上記反応に用いることができる。

(第2工程)

アミド(3)が保護基を有する場合及び/又は官能基修飾に有利な置換基(例えば、アミノ基及びその保護体若しくは前駆体;カルボキシ基及びその保護体若しくは前駆体;ヒドロキシ基及びその保護体若しくは前駆体など)を有する場合、この工程で脱保護反応及び/又は官能基修飾反応を行うことにより最終目的物である化合物(4)を製造することが

できる。該反応は、種々の公知の方法を用いることができ、脱保護反応及び官能基修飾反応としては、例えば、セオドラ・W.・グリーン (Theodora W. Green)、ピーター・G.・M.・ブツ (Peter G. M. Wuts) 編「プロテクティブ・グループ・イン・オーガニック・シンセシズ (Protective Groups in Organic Syntheses)」, (米国), 第3版, ジョン・ウィリー・アンド・サンズ・インク (John Wiley & Sons, Inc.), 1999年4月; 「ハンドブック・オブ・リエージェント・フォー・オーガニック・シンセシス (Handbook of Reagents for Organic Synthesis)」, (米国), 全4巻, ジョン・ウィリー・アンド・サンズ・インク (John Wiley & Sons, Inc.), 1999年6月, 等に記載の方法を; 官能基修飾反応としては、例えば、リチャード・F.・ヘック (Richard F. Heck) 著「パラジウム・リエージェント・イン・オーガニック・シンセシス (Palladium Reagents in Organic Syntheses)」, (米国), アカデミック・プレス (Academic Press), 1985年; 辻二郎 (J. Tsuji) 著「パラジウム・リエージェント・アンド・カタリスト: イノベーションズ・イン・オーガニック・シンセシス (Palladium Reagents and Catalysts: Innovations in Organic Synthesis)」, (米国), ジョン・ウィリー・アンド・サンズ・インク (John Wiley & Sons, Inc.), 1999年, 等に記載の方法を用いることができる。

以上のような方法で製造された一般式 (I) で表される化合物は、当業者に周知の方法、例えば、抽出、沈殿、分画クロマトグラフィー、分別結晶化、懸濁洗浄、再結晶などにより、単離、精製することができる。また、本発明化合物の薬理学的に許容される塩、並びにそれらの水和物及び溶媒和物も、それぞれ当業者に周知の方法で製造することができる。

本明細書の実施例には、一般式 (I) に包含される代表的化合物の製造方法が具体的に説明されている。従って、当業者は、上記の一般的な製造方法の説明及び実施例の具体的製造方法の説明を参照しつつ、適宜の反応原料、反応試薬、反応条件を選択し、必要に応じてこれらの方法に適宜の修飾ないし改変を加えることによって、一般式 (I) に包含される化合物をいずれも製造可能である。

一般式 (I) で示される化合物は NF- κ B 及び AP-1 の両者に対して活性化抑制作用を有しており、アルツハイマー症の予防及び／又は治療のための医薬、あるいはてんかんの予防及び／又は治療のための医薬の有効成分として用いられる。本明細書において、アルツハイマー症の予防及び／又は治療とは、A β の蓄積抑制作用、神経細胞死抑制作用、脳萎縮抑制作用、神経原繊維変化抑制作用、及び痴呆改善作用などを含めて最も広義に解釈しなければならない。また、本明細書において、てんかんの予防及び／又は治療とは、強直間代発作、欠神発作、ミオクローニー発作等のてんかん発作抑制作用、大脳の神経細胞の異常興奮抑制作用、海馬の神経細胞死抑制作用等を含めて最も広義に解釈しなければならない。また、いかなる意味においても限定的に解釈してはならない。

また、最近の研究で、アルツハイマー症、パーキンソン病、及びハンチントン病に代表される神経疾患において GSK3 β (glycogen synthase kinase-3 β) が重要な役割を演じていることが明らかとなっており、GSK3 β の阻害剤がこれらの病気の治療薬となる可能性が示唆されている。本発明の化合物番号4の化合物 (2 μ M) は、MOLT-4 F細胞 (ヒト白血病細胞) に24時間作用させると GSK3 β がリン酸化されたリン酸化 GSK3 β の量を増大させ、同様な現象が神経細胞においても起こることが十分推定される。GSK3 β は、リン酸化されることにより不活性化されるので、リン酸化 GSK3 β の量の増大は、実質的に GSK3 β の阻害を意味するものであると考えられることから、これらの結果も、本発明の化合物がアルツハイマー症、パーキンソン病、及びハンチントン病の治療薬として有効であることを示唆している。

(「ザ・バイオケミカル・ジャーナル (The Biochemical Journal

al)」、(英国), 2001年, 第359巻, 第PT1号, p. 1-16; 「カレント・オピニオン・イン・ニューロバイオロジー (Current Opinion in Neurobiology)」, (英国), 2002年, 第12巻, 第3号, p. 275-278; 「トレンドズ・イン・モレキュラー・メディシン (Trends in Molecular Medicine)」, (英国), 2002年, 第8巻, 第3号, p. 126-132; 「プロシーディングス・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ザ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ (Proceedings of The National Academy of Sciences of The United States of America)」, (米国), 1996年, 第93巻, 第7号, p. 2719-2723; 「ザ・ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー (The Journal of Biological Chemistry)」, (米国), 2002年, 第277巻, 第44号, p. 42060-42065; 「プロシーディングス・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ザ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ (Proceedings of The National Academy of Sciences of The United States of America)」, (米国), 2003年, 第100巻, 第2号, p. 721-726; 「アンアールズ・オブ・ザ・ニューヨーク・アカデミー・オブ・サイエンス (Annals of The New York Academy of Sciences)」, (米国), 2000年, 第920巻, p. 107-114; 「ネイチャー (Nature)」, (英国), 2003年, 第423巻, 第6938号, p. 435-439; 「ニューロン (Neuron)」, (米国), 2003年, 第38巻, 第4号, p. 555-565参照。)さらに、GSK3 β はリチウムによって阻害されることも知られており、リチウムについては抗鬱作用があることが既に知られている。もし、リチウムの抗鬱作用がGSK3 β の阻害によるものだとすると、本発明の化合物にも抗鬱剤としての使用が期待できる。

本発明の医薬の有効成分としては、一般式(I)で表される化合物及び薬理学的に許容されるそれらの塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質の1種又は2種以上を用いることができる。本発明の医薬としては上記の物質自体を用いてもよいが、好適には、本発明の医薬は有効成分である上記の物質と1又は2以上の薬学的に許容される製剤用添加物とを含む医薬組成物の形態で提供される。上記医薬組成物において、製剤用添加物に対する有効成分の割合は、1重量%から90重量%程度である。

本発明の医薬は、例えば、顆粒剤、細粒剤、散剤、硬カプセル剤、軟カプセル剤、シロップ剤、乳剤、懸濁剤、又は液剤などの経口投与用の医薬組成物として投与してもよいし、静脈内投与、筋肉内投与、若しくは皮下投与用の注射剤、点滴剤、坐剤、経皮吸収剤、経粘膜吸収剤、点鼻剤、点耳剤、点眼剤、吸入剤などの非経口投与用の医薬組成物として投与することもできる。粉末の形態の医薬組成物として調製された製剤を用時に溶解して注射剤又は点滴剤として使用してもよい。医薬用組成物の製造には、固体又は液体の製剤用添加物を用いることができる。製剤用添加物は有機又は無機のいずれであってもよい。すなわち、経口用固形製剤を製造する場合は、主薬に賦形剤、さらに必要に応じて結合剤、崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味矯臭剤などを加えた後、常法により錠剤、被覆錠剤、顆粒剤、散剤、カプセル剤などの形態の製剤を調製することができる。用いられる賦形剤としては、例えば、乳糖、蔗糖、白糖、ブドウ糖、コーンスターチ、デンプン、タルク、ソルビット、結晶セルロース、デキストリン、カオリン、炭酸カルシウム、二酸化ケイ素などを挙げることができる。結合剤としては、例えば、ポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、エチルセルロース、メチルセルロース、アラビアゴム、トラガント、ゼラチン、シェラック、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、クエン酸カルシウム、デキストリン、ペクチンなどを挙げることができる。滑沢剤としては、例えば、ステアリン酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコール、シリカ、硬化植物油などを挙げることができる。着色剤としては、通常医薬品に添加することが許可さ

れているものであればいずれも使用することができる。矯味矯臭剤としては、ココア末、ハッカ脳、芳香酸、ハッカ油、龍腦、桂皮末などを使用することができる。これらの錠剤、顆粒剤には、糖衣、ゼラチン衣、その他必要により適宜コーティングを付することができる。また、必要に応じて、防腐剤、抗酸化剤等を添加することができる。

経口投与のための液体製剤、例えば、乳剤、シロップ剤、懸濁剤、液剤の製造には、一般的に用いられる不活性な希釈剤、例えば水又は植物油を用いることができる。この製剤には、不活性な希釈剤以外に、補助剤、例えば湿潤剤、懸濁補助剤、甘味剤、芳香剤、着色剤又は保存剤を配合することができる。液体製剤を調製した後、ゼラチンのような吸収されうる物質のカプセル中に充填してもよい。非経口投与用の製剤、例えば注射剤又は坐剤等の製造に用いられる溶剤又は懸濁剤としては、例えば、水、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ベンジルアルコール、オレイン酸エチル、レシチンを挙げることができる。坐剤の製造に用いられる基剤としては、例えば、カカオ脂、乳化カカオ脂、ラウリン脂、ウィテップゾールを挙げることができる。製剤の調製方法は特に限定されず、当業界で汎用されている方法はいずれも利用可能である。

注射剤の形態にする場合には、担体として、例えば、水、エチルアルコール、マクロゴール、プロピレングリコール、クエン酸、酢酸、リン酸、乳酸、乳酸ナトリウム、硫酸及び水酸化ナトリウム等の希釈剤；クエン酸ナトリウム、酢酸ナトリウム及びリン酸ナトリウム等のpH調整剤及び緩衝剤；ピロ亜硫酸ナトリウム、エチレンジアミン四酢酸、チオグリコール酸及びチオ乳酸等の安定化剤等が使用できる。なお、この場合、等張性の溶液を調製するために十分な量の食塩、ブドウ糖、マンニトール又はグリセリンを製剤中に配合してもよく、通常の溶解補助剤、無痛化剤又は局所麻酔剤等を使用することもできる。

軟膏剤、例えば、ペースト、クリーム及びゲルの形態にする場合には、通常使用される基剤、安定剤、湿潤剤及び保存剤等を必要に応じて配合することができ、常法により成分を混合して製剤化することができる。基剤としては、例えば、白色ワセリン、ポリエチレン、パラフィン、グリセリン、セルロース誘導体、ポリエチレングリコール、シリコン及びベントナイト等を使用することができる。保存剤としては、パラオキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エチル、パラオキシ安息香酸プロピル等を使用することができる。貼付剤の形態にする場合には、通常の支持体に上記軟膏、クリーム、ゲル又はペースト等を常法により塗布することができる。支持体としては、綿、スフ及び化学繊維からなる織布又は不織布；軟質塩化ビニル、ポリエチレン及びポリウレタン等のフィルム又は発泡体シートを好適に使用できる。

本発明の医薬の投与量は特に限定されないが、経口投与の場合には、成人一日あたり有効成分である上記物質の重量として通常0.01～5,000mgである。この投与量を患者の年令、病態、症状に応じて適宜増減することが好ましい。前記一日量は一日に一回、又は適当な間隔をおいて一日に2～3回に分けて投与してもよいし、数日おきに間歇投与してもよい。注射剤として用いる場合には、成人一日あたり有効成分である上記物質の重量として0.001～100mg程度である。

実施例

以下、実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明の範囲は下記の実施例に限定されることはない。実施例中、化合物番号は上記の表において示した化合物の番号と対応させてある。また、本実施例中には、市販の試薬を購入しそのまま試験に供した化合物が含まれる。そのような化合物については、試薬の販売元及びカタログに記載されているコード番号を示す。

例1：化合物番号1の化合物の製造

O-アセチルサリチロイルクロリド(345mg, 1.7mmol)のベンゼン(10mL)溶液に、氷冷、アルゴン雰囲気下、3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン(500mg, 2.2mmol)、ピリジン(0.5mL)を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン：酢酸エチル=3：1)で精製して、標題

10

20

30

40

50

化合物の白色固体 (570 mg, 84.2%) を得た。

mp 124–125 °C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 2.36 (3H, s), 7.19 (1H, dd, J = 8.0, 1.2 Hz), 7.39 (1H, td, J = 7.6, 1.2 Hz), 7.57 (1H, ddd, J = 8.0, 7.6, 1.6 Hz), 7.65 (1H, s), 7.83 (1H, dd, J = 8.0, 1.6 Hz), 8.11 (2H, s), 8.31 (1H, s).

例2：化合物番号2の化合物の製造

2-アセトキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド (化合物番号1; 100 mg, 0.25 mmol) のエタノール (5 mL) 溶液に、2規定水酸化ナトリウム水溶液 (0.5 mL, 1 mmol) を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/酢酸エチルから再結晶して、標題化合物の白色固体 (40 mg, 45.1%) を得た。

mp 179–180 °C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 6.96–7.02 (2H, m), 7.45 (1H, ddd, J = 8.0, 7.2, 1.6 Hz), 7.81 (1H, s), 7.87 (1H, dd, J = 8.0, 1.6 Hz), 8.46 (2H, s), 10.80 (1H, s), 11.26 (1H, s).

例3：化合物番号3の化合物の製造

5-フルオロサリチル酸 (156 mg, 1 mmol)、3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン (229 mg, 1 mmol)、三塩化リン (44 μL, 0.5 mmol)、モノクロロベンゼン (5 mL) の混合物を、アルゴン雰囲気下、3時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、酢酸エチル (50 mL) で希釈し、水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン：酢酸エチル = 6 : 1) で精製して、標題化合物の白色固体 (215 mg, 58.7%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 7.04 (1H, ddd, J = 9.0, 4.5, 1.2 Hz), 7.30–7.37 (1H, m), 7.66 (1H, ddd, J = 9.0, 3.3, 1.2 Hz), 7.84 (1H, s), 8.46 (2H, s), 10.85 (1H, s), 11.21 (1H, brs).

以下の実施例において例3の方法が引用されている場合、酸ハロゲン化剤としては、三塩化リンを用いた。また、反応溶媒としては、モノクロロベンゼン、トルエン等の溶媒を用いた。

例4：化合物番号4の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：85.5%

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 7.05 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 8.7, 2.7 Hz), 7.85 (1H, s), 7.87 (1H, d, J = 2.7 Hz), 8.45 (2H, s), 10.85 (1H, s), 11.39 (1H, s).

例5：化合物番号5の化合物の製造

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-クロロ-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号4; 1.51 g, 3 mmol)、ピリジン (285 mg, 3.6 mmol) のテトラヒドロフラン (6 mL) 溶液に、氷冷下、アセチルクロリド (234 mg, 3.3 mmol) を加え、室温で1時間攪拌した。溶媒を減圧留去して得られた残渣に2規定塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/酢

酸エチルから再結晶して、標題化合物の白色固体（1.06 g, 83.0%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 2.22（3H, s）, 7.35（1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$ ）, 7.71（1H, dd, $J = 8.7, 2.7\text{ Hz}$ ）, 7.85（1H, s）, 7.88（1H, d, $J = 2.7\text{ Hz}$ ）, 8.37（2H, s）, 11.05（1H, br s）。

以下の実施例において例5の方法が引用されている場合、塩基としては、ピリジン、トリエチルアミン等の有機塩基を用いた。また、反応溶媒としては、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン、ベンゼン等の溶媒を用いた。

例6：化合物番号6の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3, 5-ビス（トリフルオロメチル）アニリン 10
を用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：88.5%

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 6.98（1H, d, $J = 8.8\text{ Hz}$ ）, 7.59（1H, dd, $J = 8.8, 2.8\text{ Hz}$ ）, 7.83（1H, s）, 7.98（1H, d, $J = 2.8\text{ Hz}$ ）, 8.43（2H, s）, 10.82（1H, s）, 11.37（1H, s）。

この化合物は、下記製造法によっても得ることができた。

2-アセトキシ-N-[3, 5-ビス（トリフルオロメチル）]ベンズアミド（化合物番号1；100 mg, 0.25 mmol）の四塩化炭素（8 mL）溶液に、鉄粉（30 mg, 0.54 mmol）、臭素（0.02 mL, 0.39 mmol）を添加し、次いで50 20
℃で4時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、 NaHSO_4 水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（n-ヘキサン：酢酸エチル=4：1）で精製して、標題化合物の白色固体（600 mg, 54.9%）を得た。

例7：化合物番号7の化合物の製造

原料として、5-ヨードサリチル酸、及び3, 5-ビス（トリフルオロメチル）アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：62.2%

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 6.86（1H, d, $J = 8.4\text{ Hz}$ ）, 7.7 30
4（1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$ ）, 7.84（1H, s）, 8.13（1H, d, $J = 2.1\text{ Hz}$ ）, 8.84（2H, s）, 10.82（1H, s）, 11.41（1H, s）。

例8：化合物番号8の化合物の製造

原料として、5-ニトロサリチル酸、及び3, 5-ビス（トリフルオロメチル）アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：57.2%

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 7.18（1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$ ）, 7.8 40
6（1H, s）, 8.31（1H, dd, $J = 9.0, 3.0\text{ Hz}$ ）, 8.45（2H, s）, 8.70（1H, d, $J = 3.0\text{ Hz}$ ）, 11.12（1H, s）。

例9：化合物番号9の化合物の製造

（1）2-ベンジルオキシ-5-ホルミル安息香酸ベンジルエステル

5-ホルミルサリチル酸（4.98 g, 30 mmol）、ベンジルブロミド（15.39 g, 90 mmol）、炭酸カリウム（16.59 g, 120 mmol）、メチルエチルケトン（350 mL）の混合物を8時間加熱還流した。冷却後、溶媒を減圧留去し、残渣に2規定塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。水、飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（n-ヘキサン：酢酸エチル=3：1）で精製、イソプロピルエーテルで加熱還流下懸濁洗浄して、標題化合物の白色固体（5.98 g, 57.5%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ （ CDCl_3 ）： δ 5.27（2H, s）, 5.37（2H, s）, 7. 50

1.5 (1H, d, $J = 9.0$ Hz), 7.26–7.46 (10H, m), 7.99 (1H, dd, $J = 9.0, 2.4$ Hz), 8.36 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 9.91 (1H, s).

(2) 2-ベンジルオキシ-5-シアノ安息香酸ベンジルエステル

2-ベンジルオキシ-5-ホルミル安息香酸ベンジルエステル (693 mg, 2 mmol)、塩酸ヒドロキシルアミン (167 mg, 2.4 mmol)、N-メチルピロリドン (3 mL) の混合物を 115 °C で 4 時間攪拌した。反応混合物を冷却後、2 規定塩酸 (5 mL)、水 (30 mL) を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を 2 規定水酸化ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテルで加熱還流下懸濁洗浄して、標題化合物の白色固体 (527 mg, 76.7%) を得た。 10

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃) : δ 5.23 (2H, s), 5.35 (2H, s), 7.08 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.33–7.43 (10H, m), 7.70 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4$ Hz), 8.13 (1H, d, $J = 2.4$ Hz).

(3) 5-シアノサリチル酸

2-ベンジルオキシ-5-シアノ安息香酸ベンジルエステル (446 mg, 1.3 mmol)、5%パラジウム-炭素 (45 mg) にエタノール (10 mL)、テトラヒドロフラン (10 mL) を加え、室温で 2 時間水素添加した。不溶物を濾別後、溶媒を減圧留去して、標題化合物の白色固体 (212 mg, 100.0%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.02 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.82 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4$ Hz), 8.12 (1H, d, $J = 2.1$ Hz). 20

(4) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-シアノ-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号 9)

原料として、5-シアノサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 16.6%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.15 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.85 (1H, s), 7.86 (1H, dd, $J = 8.7, 2.1$ Hz), 8.22 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 8.43 (2H, s), 10.93 (1H, s), 12.00 (1H, br s). 30

例 10 : 化合物番号 10 の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 54.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.92 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.28 (1H, dd, $J = 8.7, 1.8$ Hz), 7.71 (1H, d, $J = 1.8$ Hz), 7.82 (1H, s), 8.47 (2H, s), 10.80 (1H, s), 11.14 (1H, s).

例 11 : 化合物番号 11 の化合物の製造

(1) 5-[(1, 1-ジメチル)エチル]サリチル酸 40

5-[(1, 1-ジメチル)エチル]-2-ヒドロキシベンズアルデヒド (2.15 g, 12.1 mmol) の 1, 4-ジオキサン (100 mL)、水 (40 mL) 溶液に、スルファミン酸 (1.76 g, 18.1 mmol)、リン酸一ナトリウム (7.33 g, 47 mmol) を加えた。この混合物に、氷冷下、亜塩素酸ナトリウム (1.76 g, 15.5 mmol) の水溶液 (10 mL) を滴下し、1 時間攪拌した。次いでこの混合物に、亜硫酸ナトリウム (1.80 g, 14.3 mmol) を加え、30 分間攪拌した。反応混合物に濃塩酸を加え pH を 1 とした。1, 4-ジオキサンを減圧留去して得られた残渣を酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣を n-ヘキサンで懸濁洗浄して、標題化合物の白色粉末 (1.81 g, 77.4%) を得た。 50

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.26 (9H, s), 6.90 (1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$), 7.58 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.75 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 11.07 (1H, brs).

(2) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-[(1, 1-ジメチル)エチル]-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号11)

原料として、5-[(1, 1-ジメチル)エチル]サリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 53.8%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.30 (9H, s), 6.96 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.50 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.82 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 8.46 (2H, s), 10.80 (1H, s), 11.12 (1H, s).

例12: 化合物番号12の化合物の製造

(1) 5-アセチル-2-ベンジルオキシ安息香酸 メチルエステル

5-アセチルサリチル酸 メチルエステル (13.59 g, 70 mmol)、ベンジルブロミド (17.96 g, 105 mmol)、炭酸カリウム (19.35 g, 140 mmol)、メチルエチルケトン (350 mL) の混合物を8時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、溶媒を減圧留去して得られた残渣に2規定塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテルから再結晶して、標題化合物の白色固体 (14.20 g, 71.4%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.58 (3H, s), 3.93 (3H, s), 5.27 (2H, s), 7.07 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.26-7.43 (3H, m), 7.47-7.50 (2H, m), 8.07 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.44 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$).

(2) 5-アセチル-2-ベンジルオキシ安息香酸

5-アセチル-2-ベンジルオキシ安息香酸 メチルエステル (5.69 g, 20 mmol) のメタノール/テトラヒドロフラン (20 mL + 20 mL) 混合溶液に、2規定水酸化ナトリウム (11 mL) を加え、8時間攪拌した。溶媒を減圧留去して得られた残渣に2規定塩酸を加え、ジクロロメタンで抽出した。ジクロロメタン層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテルで洗浄して、標題化合物の白色固体 (4.92 g, 91.0%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.55 (3H, s), 5.32 (2H, s), 7.30-7.43 (4H, m), 7.49-7.52 (2H, m), 8.09 (1H, dd, $J = 9.0, 2.7\text{ Hz}$), 8.22 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$).

(3) 5-アセチル-2-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド

5-アセチル-2-ベンジルオキシ安息香酸 (4.87 g, 18 mmol)、3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン (4.54 g, 19.8 mmol)、ピリジン (5.70 g, 72 mmol) のテトラヒドロフラン/ジクロロメタン (72 mL + 36 mL) 混合溶液に、氷冷下、オキシ塩化リン (1.85 mL, 19.8 mmol) を加え、次いで室温で12時間攪拌した。溶媒を減圧留去して得られた残渣に1規定塩酸 (100 mL) を加え、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 3:1 $\rightarrow$ 2:1) で精製して、標題化合物の微黄緑色固体 (5.47 g, 63.1%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.57 (3H, s), 7.11 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.86 (1H, s), 8.05 (1H, dd, $J = 8.4, 2.1\text{ Hz}$), 8.44 (1H, d, $J = 2.1\text{ Hz}$), 8.47 (2H, s), 10.96 (1H, s), 11.97 (1H, brs).

10

20

30

40

50

以下の実施例において例 1 2 (3) の製造法が引用されている場合、酸ハロゲン化剤としては、オキシ塩化リンを用いた。塩基としては、ピリジンを用いた。また、反応溶媒としては、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン等の溶媒を単独若しくは混合して用いた。

(4) 5-アセチル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 1 2)

5-アセチル-2-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド(602 mg, 1.25 mmol)、5%パラジウム炭素(60 mg)にエタノール(6 mL)、テトラヒドロフラン(72 mL)を加え、水素雰囲気下、室温で30分間攪拌した。不溶物を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/酢酸エチルから再結晶して、標題化合物の白色固体(230 mg, 47.0%)を得た

10

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.59 (3H, s), 5.35 (2H, s), 7.32-7.36 (3H, m), 7.43 (1H, d, $J=8.7$ Hz), 7.52-7.55 (2H, m), 7.82 (1H, s), 8.16 (1H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 8.25 (1H, d, $J=2.4$ Hz), 8.31 (2H, s), 10.89 (1H, s).

例 1 3 : 化合物番号 1 3 の化合物の製造

5-アセチル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 1 2 ; 50.5 mg, 0.13 mmol)のエタノール(2 mL)懸濁液に、水素化ホウ素ナトリウム(23.6 mg, 0.62 mmol)を加え、室温で12時間攪拌した。反応混合物を希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテル/n-ヘキサンで懸濁洗浄して、標題化合物の白色粉末(39.7 mg, 78.3%)を得た。

20

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.34 (3H, d, $J=6.3$ Hz), 4.71 (1H, q, $J=6.3$ Hz), 5.18 (1H, br s), 6.97 (1H, d, $J=8.4$ Hz), 7.44 (1H, dd, $J=8.4, 2.1$ Hz), 7.84 (1H, s), 7.86 (1H, d, $J=2.1$ Hz), 8.48 (2H, s), 10.85 (1H, s), 11.32 (1H, s).

例 1 4 : 化合物番号 1 4 の化合物の製造

30

5-アセチル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 1 2 ; 100.0 mg, 0.26 mmol)のエタノール(3 mL)溶液に、ピリジン(45 μ L, 0.56 mmol)、O-メチルヒドロキシルアミン塩酸塩(25.8 mg, 0.31 mmol)を加え、1時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=4:1)で精製して、標題化合物の白色結晶(102.1 mg, 95.3%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.19 (3H, s), 3.91 (3H, s), 7.05 (1H, d, $J=8.7$ Hz), 7.77 (1H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 7.85 (1H, s), 8.09 (1H, d, $J=2.4$ Hz), 8.47 (2H, s), 10.87 (1H, s), 11.48 (1H, s).

40

例 1 5 : 化合物番号 1 5 の化合物の製造

原料として、5-アセチル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 1 2)、及びO-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩を用いて例 1 4 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 79.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.24 (3H, s), 5.20 (2H, s), 7.04 (1H, d, $J=8.7$ Hz), 7.29-7.47 (5H, m), 7.76 (1H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 7.85 (1H, s), 8.07 (1H, d,

50

$J = 2.1 \text{ Hz}$), 8.46 (2H , s), 10.87 (1H , s), 11.47 (1H , s).

例 16: 化合物番号 16 の化合物の製造

(1) 5-(2, 2-ジシアノエテン-1-イル)-2-ヒドロキシ安息香酸

マロニトリル (132 mg , 2 mmol) のエタノール (6 mL) 溶液に、5-ホルミルサリチル酸 (332 mg , 2 mmol) を加え、氷冷下、ベンジルアミン (0.1 mL) を加え、室温で 2 時間攪拌した。析出した黄色結晶を濾取、エタノールから再結晶して、標題化合物の淡黄色固体 (139.9 mg , 32.7%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 7.12 (1H , d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), 8.09 (1H , dd, $J = 8.7, 2.4 \text{ Hz}$), 8.41 (1H , s), 8.50 (1H , d, $J = 2.4 \text{ Hz}$). 10

(2) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-(2, 2-ジシアノエテン-1-イル)-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号 16) 原料として、5-(2, 2-ジシアノエテン-1-イル)-2-ヒドロキシ安息香酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 9.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 7.13 (1H , d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), 7.83 (1H , s), 8.04 (1H , dd, $J = 9.0, 2.4 \text{ Hz}$), 8.36 (1H , s), 8.38 (1H , d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 8.43 (2H , s), 11.43 (1H , s). 20

例 17: 化合物番号 17 の化合物の製造

(1) 5-[(2-シアノ-2-メトキシカルボニル)エテン-1-イル]-2-ヒドロキシ安息香酸

5-ホルミルサリチル酸 (332 mg , 2 mmol)、シアノ酢酸メチルエステル (198 mg , 2 mmol)、酢酸 (6 mL)、トリエチルアミン (0.2 mL) の混合物を 5 時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、析出した結晶を濾取、 n -ヘキサンから再結晶して、標題化合物の淡黄色固体 (327.7 mg , 66.3%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 3.85 (3H , s), 7.15 (1H , d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), 8.20 (1H , dd, $J = 8.7, 2.4 \text{ Hz}$), 8.37 (1H , s), 8.66 (1H , d, $J = 2.4 \text{ Hz}$). 30

(2) 3-({N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]カルバモイル}-4-ヒドロキシフェニル)-2-シアノアクリル酸メチルエステル (化合物番号 17) 原料として、5-[(2-シアノ-2-メトキシカルボニル)エテン-1-イル]-2-ヒドロキシ安息香酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た

収率 66.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 3.85 (3H , s), 7.19 (1H , d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), 7.85 (1H , s), 8.20 (1H , dd, $J = 8.7, 2.1 \text{ Hz}$), 8.33 (1H , s), 8.45 (2H , s), 8.50 (1H , d, $J = 2.1 \text{ Hz}$), 11.00 (1H , s), 11.03 (1H , s). 40

例 18: 化合物番号 18 の化合物の製造

3-({N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]カルバモイル}-4-ヒドロキシフェニル)-2-シアノアクリル酸メチルエステル (化合物番号 17; 50 mg , 0.11 mmol) のエタノール (5 mL) 溶液に、2 規定水酸化ナトリウム (0.11 mL , 0.22 mmol) を加え、室温で 3 時間攪拌した。反応混合物を希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を酢酸エチルから再結晶して、標題化合物の淡黄色固体 (13.5 mg , 30.4%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 7.12 (1H , d, $J = 8.4 \text{ Hz}$), 7.8 50

4 (1H, s), 7.94 (1H, dd, J = 8.4, 2.1 Hz), 8.38 (1H, d, J = 2.1 Hz), 8.45 (2H, s), 9.87 (1H, s), 11.41 (1H, s).

例19: 化合物番号19の化合物の製造

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7; 475mg, 1mmol)、スチレン(130mg, 1.25mmol)、酢酸パラジウム(4.5mg, 0.02mmol)、トリス(オルトトリル)ホスフィン(12.2mg, 0.04mmol)、ジイソプロピルアミン(388mg, 3mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2mL)の混合物を8時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水を加え酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:イソプロピルエーテル=2:1→1:1)で精製して、標題化合物の淡黄色固体(173mg, 38.3%)を得た。

10

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.04(1H, d, J = 8.4 Hz), 7.20-7.29(3H, m), 7.38(2H, t, J = 7.5 Hz), 7.59(2H, d, J = 7.5 Hz), 7.72(1H, dd, J = 8.4, 2.1 Hz), 7.86(1H, s), 8.07(1H, d, J = 2.1 Hz), 8.49(2H, s), 10.89(1H, s), 11.33(1H, brs).

例20: 化合物番号20の化合物の製造

20

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7; 950mg, 2mmol)、トリメチルシリルアセチレン(246mg, 2.5mmol)、トリエチルアミン(2mL)のN,N-ジメチルホルムアミド(4mL)溶液に、アルゴン雰囲気下、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(23mg, 0.02mmol)、沃化第一銅(4mg, 0.02mmol)を加え、40℃で2時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、酢酸エチル(100mL)及び1規定クエン酸(100mL)にあけて攪拌し、次いでセライト濾過した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=19:1)で精製、n-ヘキサンで結晶化して、標題化合物の白色結晶(286mg, 32.1%)を得た。

30

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 0.23(9H, s), 7.00(1H, d, J = 8.7 Hz), 7.54(1H, dd, J = 8.7, 2.4 Hz), 7.85(1H, s), 7.98(1H, d, J = 2.1 Hz), 8.46(2H, s), 10.86(1H, s), 11.69(1H, s).

例21: 化合物番号21の化合物の製造

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-[(トリメチルシリル)エチニル]ベンズアミド(化合物番号20; 233mg, 0.5mmol)のメタノール(1mL)溶液に、2規定水酸化ナトリウム(1mL)を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあけ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をエタノール/水から再結晶して、標題化合物の灰白色結晶(67mg, 35.9%)を得た。

40

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 4.11(1H, s), 7.02(1H, d, J = 8.4 Hz), 7.55(1H, dd, J = 8.4, 2.1 Hz), 7.85(1H, s), 7.98(1H, d, J = 2.1 Hz), 8.46(2H, s), 8.46(2H, s), 10.86(1H, s), 11.62(1H, s).

例22: 化合物番号22の化合物の製造

原料として、N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7)、及びフェニルアセチレンを用いて例20と同

50

様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：40.8%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.06 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.42–7.46 (3H, m), 7.53–7.57 (2H, m), 7.64 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.86 (1H, s), 8.06 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.48 (2H, s), 10.94 (1H, s), 11.64 (1H, br s).

例23：化合物番号23の化合物の製造

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7; 200mg, 0.42mmol)の1, 2-ジメトキシエタン(3mL)溶液に、アルゴン雰囲気下、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(16mg, 0.0014mmol)を添加し、室温で5分間攪拌した。次いでジヒドロキシフェニルボラン(57mg, 0.47mmol)、1mol/L炭酸ナトリウム水溶液(1.3mL)を加え、2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン：酢酸エチル=6：1→3：1)で精製して、標題化合物の白色結晶(109mg, 61.1%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.12 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.33–7.38 (1H, m), 7.48 (2H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 7.67–7.70 (2H, m), 7.79 (1H, dd, $J=8.4, 2.4\text{ Hz}$), 7.87 (1H, s), 8.17 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.49 (2H, s), 10.92 (1H, s), 11.41 (1H, s).

例24：化合物番号24の化合物の製造

原料として、N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-(フェニルエチニル)ベンズアミド(化合物番号22)を用いて例12(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：86.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.88 (4H, s), 6.93 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.15–7.34 (6H, m), 7.76 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.84 (1H, s), 8.47 (2H, s), 10.79 (1H, s), 11.15 (1H, s).

例25：化合物番号25の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシ-5-(トリフルオロメチル)安息香酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：44.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 7.17 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$) 7.72–7.75 (2H, m), 7.86 (1H, s), 8.17 (2H, s), 8.35 (1H, s) 11.88 (1H, s).

[2-ヒドロキシ-5-(トリフルオロメチル)安息香酸：「ケミカル・アンド・ファーマシューティカル・ブレティン(Chemical & Pharmaceutical Bulletin)」, 1996年, 第44巻, 第4号, p. 734–745参照]

例26：化合物番号26の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシ-5-(ペンタフルオロエチル)安息香酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：65.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 7.19 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$) 7.70 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.81 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.17 (2H, s), 8.37 (1H, s), 11.92 (1H, s).

[2-ヒドロキシ-5-(ペンタフルオロエチル)安息香酸：「ケミカル・アンド・ファ

ーマシューティカル・プレティン (Chemical & Pharmaceutical Bulletin)」, 1996年, 第44巻, 第4号, p. 734-745 参照]

例27: 化合物番号27の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシ-5-(ピロール-1-イル)安息香酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 57.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.27 (2H, dd, $J=2.4, 1.8\text{ Hz}$), 7.10 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.29 (2H, dd, $J=2.4, 1.8\text{ Hz}$), 7.66 (1H, dd, $J=9.0, 2.7\text{ Hz}$), 7.86 (1H, s), 7.98 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.47 (2H, s), 10.89 (1H, s), 11.24 (1H, s).

例28: 化合物番号28の化合物の製造

原料として、N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7)、及び2-チオフエンボロン酸を用いて例23と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 44.4%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.08 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.14 (1H, dd, $J=5.4, 3.6\text{ Hz}$), 7.45 (1H, dd, $J=3.6, 1.2\text{ Hz}$), 7.51 (1H, dd, $J=5.1, 0.9\text{ Hz}$), 7.75 (1H, dd, $J=8.4, 2.4\text{ Hz}$), 7.59 (1H, s), 8.08 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.48 (2H, s), 10.91 (1H, s), 11.38 (1H, s).

例29: 化合物番号29の化合物の製造

原料として、N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド(化合物番号7)、及び3-チオフエンボロン酸を用いて例23と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 38.7%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.06 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.57 (1H, dd, $J=4.8, 1.5\text{ Hz}$), 7.66 (1H, dd, $J=4.8, 3.0\text{ Hz}$), 7.81-7.84 (2H, m), 7.86 (1H, s), 8.18 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.49 (2H, s), 10.90 (1H, s), 11.33 (1H, s).

例30: 化合物番号30の化合物の製造

(1) 2-ベンジルオキシ-5-(2-ブロモアセチル)-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド

5-アセチル-2-ベンジルオキシ-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド(例12(3)の化合物; 4.81 g, 10 mmol)のテトラヒドロフラン(30 ml)溶液に、フェニルトリメチルアンモニウムトリブロミド(3.75 g, 10 mmol)を加え、室温で12時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を亜硫酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン: 酢酸エチル=4:1)で精製、酢酸エチル/n-ヘキサンから再結晶して、標題化合物の白色固体(2.39 g, 42.7%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 4.91 (2H, s), 5.36 (2H, s), 7.32-7.35 (3H, m), 7.47 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.52-7.56 (2H, m), 7.82 (1H, s), 8.21 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.29 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.31 (2H, s), 10.91 (1H, s).

(2) 2-ベンジルオキシ-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-(2-メチルチアゾール4-イル)ベンズアミド

2-ベンジルオキシ-5-(2-ブロモアセチル)-N-[3,5-ビス(トリフルオロ

メチル) フェニル] ベンズアミド (280 mg, 0.5 mmol)、チオアセタミド (41 mg, 0.55 mmol)、炭酸水素ナトリウム (50 mg, 0.60 mmol)、エタノール (15 mL) の混合物を1時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、炭酸水素ナトリウムで中和、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 4:1) で精製して、標題化合物の白色固体 (181 mg, 67.5%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.72 (3H, s), 5.29 (2H, s), 7.33-7.36 (3H, m), 7.40 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.54-7.57 (2H, m), 7.81 (1H, s), 7.94 (1H, s), 8.12 (1H, dd, J=8.7, 2.1 Hz), 8.27 (1H, d, J=2.1 Hz), 8.31 (2H, s), 10.86 (1H, s).

(3) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-(2-メチルチアゾール4-イル)ベンズアミド (化合物番号30)

2-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-(2-メチルチアゾール4-イル)ベンズアミド (160 mg, 0.3 mmol)、10%パラジウム-炭素 (240 mg) にエタノール (10 mL) を加え、水素雰囲気下、3.5時間攪拌した。反応混合物を濾過し、溶媒を減圧留去して、標題化合物の白色固体 (103.4 mg, 79.2%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.72 (3H, s), 7.08 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.83 (1H, s), 7.85 (1H, s), 8.01 (1H, dd, J=8.7, 2.4 Hz), 8.42 (1H, d, J=2.1 Hz), 8.50 (2H, s), 10.96 (1H, s), 11.40 (1H, s).

例31: 化合物番号31の化合物の製造

2-ベンジルオキシ-5-(2-ブロモアセチル)-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド (例12(3)の化合物; 280 mg, 0.5 mmol)、2-アミノピリジン (51.8 mg, 0.55 mmol)、炭酸水素ナトリウム (50 mg, 0.6 mmol)、エタノール (10 mL) の混合物を2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、炭酸水素ナトリウム水溶液にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 1:2) で精製して、白色固体 (130.3 mg) を得た。次いでこの固体 (108 mg, 0.19 mmol) と10%パラジウム-炭素 (11 mg)、エタノール (8 mL)、酢酸エチル (8 mL) の混合物を、水素雰囲気下、7時間攪拌した。反応混合物を濾過し、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 1:3) で精製して、標題化合物の白色固体 (18.3 mg, 20.2%) を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 6.90 (1H, dt, J=6.6, 0.9 Hz), 7.10 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.25 (1H, m), 7.57 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.86 (1H, s), 8.04 (1H, dd, J=8.7, 2.1 Hz), 8.35 (1H, s), 8.48-8.56 (4H, m), 11.00 (1H, s), 11.41 (1H, s).

例32: 化合物番号32の化合物の製造

(1) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-ヨード-2-メトキシメトキシベンズアミド

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ヨードベンズアミド (化合物番号7; 4.75 g, 10 mmol)、クロロメチルメチルエーテル (1.14 mL, 15 mmol)、炭酸カリウム (2.76 g, 20 mmol)、アセトン (50 mL) の混合物を8時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグ

ネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝3：1）で精製、*n*-ヘキサン／酢酸エチルから再結晶して、標題化合物の白色固体（3.96 g, 76.3%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 3.38（3H, s）, 5.28（2H, s）, 7.12（1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$ ）, 7.81（1H, s）, 7.82（1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$ ）, 7.88（1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$ ）, 8.40（2H, s）, 10.87（1H, s）.

（2）*N*-[3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル]-2-メトキシメトキシ-5-（ピリジン-2-イル）ベンズアミド

N-[3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル]-5-ヨード-2-メトキシメトキシベンズアミド（0.20 g, 0.39 mmol）の*N*, *N*-ジメチルホルムアミド（8 ml）溶液に、トリ-*n*-ブチル（2-ピリジル）スズ（0.13 ml, 0.41 mmol）、ジクロロビス（トリフェニルホスフィン）パラジウム（32.1 mg, 0.05 mmol）を加え、100℃で1.5時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝2：1→1：1）で精製して、標題化合物の白色粉末（37.9 mg, 20.8%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ （ CDCl_3 ）： δ 3.64（3H, s）, 5.53（2H, s）, 7.23-7.28（1H, m）, 7.36（1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$ ）, 7.65（1H, s）, 7.77-7.84（2H, m）, 8.20（2H, s）, 8.31（1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$ ）, 8.68-8.70（1H, m）, 8.83（1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$ ）, 10.12（1H, s）.

（3）*N*-[3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル]-2-ヒドロキシ-5-（ピリジン-2-イル）ベンズアミド（化合物番号32）

N-[3, 5-ビス（トリフルオロメチル）フェニル]-2-メトキシメトキシ-5-（ピリジン-2-イル）ベンズアミド（37.9 mg, 0.08 mmol）にメタノール（3 ml）、濃塩酸（0.5 ml）を加え、2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝2：1）で精製して、標題化合物の白色粉末（16.2 mg, 47.2%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 7.13（1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$ ）, 7.33（1H, ddd, $J=7.5, 6.3, 1.2\text{ Hz}$ ）, 7.86-7.91（2H, m）, 7.97（1H, d, $J=7.8\text{ Hz}$ ）, 8.20（1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$ ）, 8.50（2H, s）, 8.59（1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$ ）, 8.64-8.66（1H, m）, 10.97（1H, s）, 11.53（1H, s）.

例33：化合物番号33の化合物の製造

原料として、5-メトキシサリチル酸、及び3, 5-ビス（トリフルオロメチル）アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：56.8%

$^1\text{H-NMR}$ （ $\text{DMSO}-d_6$ ）： δ 3.77（3H, s）, 6.97（1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$ ）, 7.10（1H, dd, $J=9.0, 3.0\text{ Hz}$ ）, 7.43（1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$ ）, 7.84（1H, s）, 8.47（2H, s）, 10.84（1H, s）, 10.91（1H, s）.

例34：化合物番号34の化合物の製造

（1）5-アセチル-2-メトキシ安息香酸 メチルエステル

5-アセチルサリチル酸 メチルエステル（5.00 g, 25.7 mmol）、炭酸カリウム（7.10 g, 51.4 mmol）、*N*, *N*-ジメチルホルムアミド（25 mL）の混合物に、氷冷下、沃化メチル（2.5 mL, 40.1 mmol）を加え、室温で3時間

攪拌した。反応混合物を水にあげ、塩酸で中和、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を懸濁洗浄（イソプロピルエーテル／*n*-ヘキサン）して、標題化合物の白色結晶（5.17 g, 96.5%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.59 (3H, s), 3.92 (3H, s), 3.99 (3H, s), 7.04 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 8.12 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.41 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$).

(2) 5-イソブチリル-2-メトキシ安息香酸 メチルエステル

5-アセチル-2-メトキシ安息香酸 メチルエステル (0.50 g, 2.40 mmol)、tert-ブトキシカリウム (0.81 g, 7.22 mmol)、テトラヒドロフラン (10 mL) の混合物に、氷冷下、沃化メチル (0.5 mL, 8.03 mmol) を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、塩酸で中和、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (*n*-ヘキサン：酢酸エチル = 3 : 1 $\rightarrow$ 2 : 1) で精製して、標題化合物の薄黄色オイル (143.1 mg, 25.2%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.22 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.52 (1H, m), 3.92 (3H, s), 3.98 (3H, s), 7.05 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 8.13 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.42 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$).

(3) 5-イソブチリル-2-メトキシ安息香酸

5-イソブチリル-2-メトキシ安息香酸 メチルエステル (143.1 mg, 0.60 mmol) のメタノール (5 mL) 溶液に、2規定水酸化ナトリウム溶液 (1 mL) を加え、1時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して、標題化合物の白色結晶 (134 mg, 定量的) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.22 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.59 (1H, m), 4.15 (3H, s), 7.16 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 8.24 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.73 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$).

(4) 5-イソブチリル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシベンズアミド

原料として、5-イソブチリル-2-メトキシ安息香酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 61.4%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.23 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.64 (1H, m), 4.20 (3H, s), 7.18 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.65 (1H, s), 8.19 (2H, s), 8.22 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 8.88 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 9.98 (1H, s).

(5) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-イソブチリルベンズアミド (化合物番号34)

5-イソブチリル-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシベンズアミド (143.4 mg, 0.33 mmol)、2, 4, 6-コリジン (3 mL)、沃化リチウム (53.1 mg, 0.40 mmol) の混合物を1時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (*n*-ヘキサン：酢酸エチル = 3 : 1) で精製し、酢酸エチル／イソプロピルエーテルで結晶化して、標題化合物の白色結晶 (90.3 mg, 65.3%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.12 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.66 (1H, m), 7.12 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.85 (1H, s), 8.

0.7 (1H, dd, $J = 8.4, 2.4$ Hz), 8.45 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 8.47 (2H, s), 10.93 (1H, s), 11.95 (1H, brs).

例35：化合物番号35の化合物の製造

原料として、4-ヒドロキシイソフタル酸-1-メチルエステル、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：91.5%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.85 (3H, s), 7.12 (1H, d, $J = 8.4$ Hz), 7.86 (1H, s), 8.02 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4$ Hz), 8.46-8.47 (3H, m), 10.96 (1H, s), 12.03 (1H, brs).

[4-ヒドロキシイソフタル酸-1-メチルエステル：[ジャーナル・オブ・ザ・ケミカル・ソサイエティー (Journal of the Chemical Society)], (英国), 1956年, p. 3099-3107 参照]

例36：化合物番号36の化合物の製造

N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-4-ヒドロキシイソフタラミン酸メチルエステル(化合物番号35; 2.85 g, 7 mmol)のメタノール/テトラヒドロフラン(14 mL + 14 mL)懸濁液に、2規定水酸化ナトリウム水溶液(14 mL)を加え、2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸(20 mL)を加え、析出した固体を濾取、水洗、乾燥して、標題化合物の白色結晶(2.68 g, 97.4%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.10 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.82 (1H, s), 7.86 (1H, s), 8.01 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4$ Hz), 8.47 (2H, s), 8.48 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 10.97 (1H, s), 11.98 (1H, brs).

以下の実施例において例36の方法が引用されている場合、塩基としては、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム等の無機塩基を用いた。また、反応溶媒としては、水、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン等の溶媒を単独若しくは混合して用いた。

例37：化合物番号37の化合物の製造

4-ヒドロキシイソフタル酸(182 mg, 1 mmol)、3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン(687 mg, 3 mmol)、三塩化リン(87 μL ; 1 mmol)、トルエン(10 mL)を用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物の白色結晶(151 mg, 25.0%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.18 (1H, d, $J = 8.7$ Hz), 7.82 (1H, s), 7.86 (1H, s), 8.11 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4$ Hz), 8.50 (2H, s), 8.54 (2H, s), 8.56 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 10.79 (1H, s), 10.99 (1H, s), 11.84 (1H, brs).

例38：化合物番号38の化合物の製造

(1) 4-ベンジルオキシ-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸メチルエステル

水素化ナトリウム(60%; 1.04 g, 26 mmol)のN,N-ジメチルホルムアミド(100 mL)懸濁液に、氷冷下、N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-4-ヒドロキシイソフタラミン酸メチルエステル(化合物番号35; 8.15 g, 20 mmol)のN,N-ジメチルホルムアミド(100 mL)溶液を加え、室温で1時間攪拌した。次いでベンジルブロミド(4.45 g, 26 mmol)のN,N-ジメチルホルムアミド(10 mL)溶液を加え、60°Cで3時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を酢酸エチル/n-ヘキサンから再結晶して、標題化合物の白色固体(5.38 g, 54.1%)を得た。

。

10

20

30

40

50

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.87 (3H, s), 5.33 (2H, s), 7.33–7.36 (3H, m), 7.46 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.53–7.56 (2H, m), 7.82 (1H, s), 8.15 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 8.25 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$) 8.28 (2H, s), 10.87 (1H, s).

(2) 4-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸

原料として、4-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸 メチルエステルを用いて例36と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：79.7%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 5.32 (2H, s), 7.32–7.34 (3H, m), 7.43 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.52–7.56 (2H, m), 7.81 (1H, s), 8.12 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 8.22 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.28 (2H, s), 10.85 (1H, s), 13.81 (1H, brs).

(3) 4-ベンジルオキシ-N³-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-N¹, N¹-ジメチルイソフタルアミド

4-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸 (242mg, 0.50mmol)、ジメチルアミン塩酸塩 (41mg, 0.50mmol)、トリエチルアミン (51mg, 0.50mmol) のテトラヒドロフラン (5mL) 溶液に、氷冷下、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩 (以下、WSC・HClと略す; 95mg, 0.50mmol) を加え、室温で3時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を希塩酸、水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン：酢酸エチル=1：4) で精製して、標題化合物の白色固体 (165mg, 64.9%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.99 (6H, s) 5.29 (2H, s), 7.32–7.38 (4H, m), 7.52–7.56 (2H, m), 7.64 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.73 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.80 (1H, s), 8.28 (2H, s), 10.83 (1H, s).

以下の実施例において例38(3)の方法が引用されている場合、塩基としては、ピリジン、トリエチルアミン等の有機塩基を用いた。また、反応溶媒としては、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン等の溶媒を単独若しくは混合して用いた。

(4) N³-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-4-ヒドロキシ-N¹, N¹-ジメチルイソフタルアミド (化合物番号38)

4-ベンジルオキシ-N³-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-N¹, N¹-ジメチルイソフタルアミド (141mg, 0.28mmol)、5%パラジウム-炭素 (14mg)、エタノール (5mL)、酢酸エチル (5mL) 混合物を、水素雰囲気下、室温で1時間攪拌した。反応混合物を濾過し、濾液を減圧留去して、標題化合物の白色固体 (106mg, 91.2%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.98 (6H, s), 7.02 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.52 (1H, dd, $J=8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.84 (1H, s), 7.95 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.46 (2H, s), 11.10 (1H, brs), 11.63 (1H, brs).

例39：化合物番号39の化合物の製造

(1) 2-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-(ピペリジン-1-カルボニル)ベンズアミド

原料として、4-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸 (例38(2)の化合物)、及びピペリジンを用いて例38(3)と

10

20

30

40

50

同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：56.4%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.53–1.70 (6H, m), 3.44 (2H, br s), 3.70 (2H, br s), 5.26 (2H, s), 7.24 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.26 (1H, s), 7.52–7.58 (5H, m), 7.66 (2H, s), 7.74 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.37 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 10.27 (1H, s).

(2) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-(ピペリジン-1-カルボニル)ベンズアミド (化合物番号39)

原料として、2-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-(ピペリジン-1-カルボニル)ベンズアミドを用いて例38(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：96.3% 白色固体

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.51 (4H, br s), 1.60–1.65 (2H, m), 3.47 (4H, br s), 7.04 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.48 (1H, dd, $J=8.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.85 (1H, s), 7.92 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.46 (2H, s), 10.99 (1H, s), 11.64 (1H, br s).

例40：化合物番号40の化合物の製造

(1) 2-ベンジルオキシ-5-(4-ベンジルピペリジン-1-カルボニル)-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド

原料として、4-ベンジルオキシ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]イソフタラミン酸 (例38(2)の化合物)、及び4-ベンジルピペリジンを用いて例38(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：76.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) : δ 1.18–1.38 (2H, m), 1.67 (1H, br s), 1.74 (1H, br s), 1.84–1.93 (1H, m), 2.60 (2H, d, $J=7.2\text{ Hz}$), 2.83 (1H, br s), 3.10 (1H, br s), 3.78 (1H, br s), 4.59 (1H, br s), 5.34 (2H, s), 7.15–7.18 (3H, m), 7.24–7.28 (2H, m), 7.40–7.46 (4H, m), 7.57–7.63 (3H, m), 7.65 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.96 (2H, s), 8.05 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$).

(2) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-(4-ベンジルピペリジン-1-カルボニル)ベンズアミド (化合物番号40)

原料として、2-ベンジルオキシ-5-(4-ベンジルピペリジン-1-カルボニル)-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミドを用いて例38(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 54.3% 白色固体

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.08–1.22 (2H, m), 1.59–1.62 (2H, m), 1.77–1.80 (1H, m), 2.50–2.55 (2H, m), 2.87 (2H, br s), 3.75 (1H, br), 4.39 (1H, br), 7.06 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.17–7.20 (3H, m), 7.28 (2H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 7.49 (1H, dd, $J=8.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.84 (1H, s), 7.93 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.47 (2H, s), 10.89 (1H, s), 11.65 (1H, s).

例41：化合物番号41の化合物の製造

(1) 2-メトキシ-5-スルファモイル安息香酸

メチル 2-メトキシ-5-スルファモイルベンゾエート (4.91 g, 20 mmol) のメタノール (30 mL) 溶液に、2規定水酸化ナトリウム溶液 (30 mL, 60 mmol) を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、析出した固体を濾

取して、標題化合物の白色固体 (4.55 g, 98.3%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.89 (3H, s), 7.30 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.32 (2H, s), 7.92 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7\text{ Hz}$), 8.09 (1H, d, $J = 2.7\text{ Hz}$), 13.03 (1H, br).

(2) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-スルファモイルベンズアミド

原料として、2-メトキシ-5-スルファモイル安息香酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例12(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 24.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.97 (3H, s), 7.38 (2H, s), 7.39 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.85 (1H, s), 7.96 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.06 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 8.43 (2H, s), 10.87 (1H, s). 10

(3) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-ジメチルスルファモイル-2-メトキシベンズアミド

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-スルファモイルベンズアミド (442 mg, 1.0 mmol)、沃化メチル (710 mg, 5.0 mmol)、炭酸カリウム (415 mg, 3.0 mmol)、アセトニトリル (10 mL) の懸濁液を3時間加熱還流した。反応混合液を室温まで冷却後、水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/酢酸エチルから再結晶して、標題化合物の白色固体 (207 mg, 44.1%) を得た。 20

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.62 (6H, s), 3.99 (3H, s), 7.45 (1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$), 7.85 (1H, s), 7.91 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 8.43 (2H, s), 10.90 (1H, s).

(4) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-ジメチルスルファモイル-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号41)

原料として、N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-ジメチルスルファモイル-2-メトキシベンズアミドを用いて例34(5)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 30

収率: 45.5%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.61 (6H, s), 7.20 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.77 (1H, dd, $J = 8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.86 (1H, s), 8.14 (1H, d, $J = 2.1\text{ Hz}$), 8.45 (2H, s), 11.16 (1H, s), 12.15 (1H, br).

例42: 化合物番号42の化合物の製造

(1) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-(ピロール-1-スルホニル)ベンズアミド

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-スルファモイルベンズアミド (例41(2)の化合物; 442 mg, 1 mmol)、2, 5-ジメトキシテトラヒドロフラン (159 mg, 1.2 mmol)、酢酸 (5 mL) の混合物を2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 3: 2) で精製して、標題化合物の白色固体 (436.5 mg, 88.6%) を得た。 40

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.96 (3H, s), 6.36 (2H, dd, $J = 2.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.37 (2H, dd, $J = 2.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.42 (1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$), 7.85 (1H, s), 8.80 (1H, dd, $J =$ 50

9. 0, 2. 4 Hz) 8. 18 (1H, d, J = 2. 7 Hz), 8. 38 (2H, s), 10. 92 (1H, s).

(2) N- [3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-(ピロール-1-スルホニル)ベンズアミド(化合物番号42)

原料として、N- [3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-(ピロール-1-スルホニル)ベンズアミドを用いて例34(5)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 79. 4%

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ 6. 36 (2H, dd, J = 2. 4, 2. 1 Hz), 7. 18 (1H, d, J = 9. 0 Hz), 7. 34 (2H, dd, J = 2. 4, 2. 1 Hz), 7. 86 (1H, s), 7. 99 (1H, dd, J = 9. 0, 2. 7 Hz) 8. 31 (1H, d, J = 2. 7 Hz), 8. 42 (2H, s), 10. 98 (1H, s). 10

例43: 化合物番号43の化合物の製造

原料として、N- [3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-5-ニトロベンズアミド(化合物番号8)を用いて例38(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 98. 0%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 4. 79 (2H, brs), 6. 76 (1H, d, J = 2. 1 Hz), 6. 76 (1H, s), 7. 09 (1H, dd, J = 2. 1, 1. 2 Hz), 7. 80 (1H, s), 8. 45 (2H, s), 10. 30 (1H, br), 10. 84 (1H, s). 20

例44: 化合物番号44の化合物の製造

原料として、5-ジメチルアミノサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 28. 8%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2. 85 (6H, s), 6. 92 (1H, d, J = 9. 0 Hz), 7. 01 (1H, dd, J = 8. 7, 3. 0 Hz), 7. 22 (1H, d, J = 3. 0 Hz), 7. 84 (1H, s), 8. 47 (2H, s), 10. 62 (1H, s), 10. 83 (1H, s).

例45: 化合物番号45の化合物の製造 30

アルゴン雰囲気下、5-アミノ-N- [3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号43; 364mg, 1mmol)、ピリジン(95mg, 1. 2mmol)、テトラヒドロフラン(10mL)の混合物に、氷冷下、ベンゾイルクロリド(155mg, 1. 1mmol)を加え、1時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン: 酢酸エチル = 4: 1)で精製して、標題化合物の白色固体(121mg, 25. 7%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7. 04 (1H, d, J = 8. 7 Hz), 7. 51-7. 62 (3H, m), 7. 81 (1H, dd, J = 8. 7, 2. 4 Hz), 7. 83 (1H, s), 7. 98 (2H, d, J = 7. 2 Hz), 8. 22 (1H, d, J = 2. 4 Hz), 8. 49 (2H, s), 10. 27 (1H, s), 10. 89 (1H, s), 11. 07 (1H, s). 40

例46: 化合物番号46の化合物の製造

5-アミノ-N- [3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号43; 100. 2mg, 0. 28mmol)のアセトニトリル(4mL)溶液に、4-ジメチルアミノピリジン(3mg), フェニルイソシアネート(30μL, 0. 28mmol)を加え、60℃で5分間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン: 酢酸エチル = 1: 1)で精製して、標題化合物の薄褐色固体(54. 8mg, 41. 50

2%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.93–6.98 (1H, m), 6.97 (1H, d, $J=9.3\text{ Hz}$), 7.27 (2H, t, $J=7.8\text{ Hz}$), 7.34–7.46 (2H, m), 7.50 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 7.88 (1H, s), 8.47 (2H, s), 8.56 (1H, s), 8.63 (1H, s), 10.87 (1H, s), 10.89 (1H, s).

例47: 化合物番号47の化合物の製造

原料として、5-アミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号43)、及びフェニルイソチオシアネートを用いて例46と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 66.3%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.00 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.13 (1H, tt, $J=7.5, 1.2\text{ Hz}$), 7.34 (2H, t, $J=7.8\text{ Hz}$), 7.45–7.51 (3H, m), 7.84 (1H, s), 7.87 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.47 (2H, s), 9.65 (1H, s), 9.74 (1H, s), 10.84 (1H, s), 11.32 (1H, s).

例48: 化合物番号48の化合物の製造

原料として、5-[(4-ニトロフェニル)ジアゼニル]サリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 11.3%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.23 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.87 (1H, s), 8.06 (2H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 8.10 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 8.44 (2H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 8.50 (2H, s), 8.53 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.13 (1H, s), 12.14 (1H, br).

例49: 化合物番号49の化合物の製造

原料として、5-({[(4-ピリジン-2-イル)スルファモイル]フェニル}ジアゼニル)サリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 7.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.87 (1H, t, $J=6.0\text{ Hz}$), 7.22 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.21–7.23 (1H, m), 7.77 (1H, t, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.87 (1H, s), 7.95–7.98 (3H, m), 8.03–8.07 (4H, m), 8.47 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.49 (2H, s), 11.14 (1H, s), 12.03 (1H, br).

例50: 化合物番号50の化合物の製造

(1) 4-アセチルアミノ-5-クロロ-2-メトキシ安息香酸

原料として、4-アセチルアミノ-5-クロロ-2-メトキシ安息香酸メチルエステルを用いて例36と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 88.0%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.16 (3H, s), 3.78 (3H, s), 7.72 (1H, s), 7.77 (1H, s), 9.57 (1H, s), 12.74 (1H, s).

(2) 4-アセチルアミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-クロロ-2-メトキシベンズアミド

原料として、4-アセチルアミノ-5-クロロ-2-メトキシ安息香酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例12(3)と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 23.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.17 (3H, s), 3.89 (3H, s),

10

20

30

40

50

7. 77-7. 82 (3H, m), 8. 45-8. 49 (2H, m), 9. 66 (1H, s), 10. 68 (1H, s).

(3) 4-アセチルアミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-クロロ-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号50)

原料として、4-アセチルアミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-クロロ-2-メトキシベンズアミドを用いて例34(5)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 72. 8%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 2. 17(3H, s), 7. 75(1H, s), 7. 82(1H, s), 7. 95(1H, s), 8. 44(2H, s), 9. 45(1H, s), 11. 16(1H, brs), 11. 63(1H, brs).

例51: 化合物番号51の化合物の製造

原料として、4-クロロサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 55. 8%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7. 05-7. 08(2H, m), 7. 84-7. 87(2H, m), 8. 45(2H, s), 10. 84(1H, s), 11. 64(1H, brs).

例52: 化合物番号52の化合物の製造

原料として、6-ヒドロキシサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 86. 9%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 6. 36(2H, d, J=8. 4Hz), 7. 13(1H, t, J=8. 4Hz), 7. 79(1H, s), 8. 38(2H, s), 11. 40(2H, brs), 11. 96(1H, brs).

例53: 化合物番号53の化合物の製造

原料として、4-メチルサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 42. 9%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 2. 32(3H, s), 6. 82(1H, d, J=6. 6Hz), 6. 84(1H, s), 7. 83(1H, s), 7. 84(1H, d, J=8. 5Hz), 8. 47(2H, s), 10. 76(1H, s), 11. 44(1H, s).

例54: 化合物番号54の化合物の製造

原料として、5-ブロモ-4-ヒドロキシサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 82. 4%

¹H-NMR(CDCl₃): δ 5. 89(1H, s), 6. 70(1H, s), 7. 69(2H, s), 7. 95(1H, s), 8. 12(2H, s), 11. 62(1H, s).

例55: 化合物番号55の化合物の製造

原料として、4-ヒドロキシサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 29. 9%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 6. 37(1H, d, J=2. 5Hz), 6. 42(1H, dd, J=8. 8, 2. 5Hz), 7. 81(1H, s), 7. 86(1H, d, J=8. 5Hz), 8. 44(2H, s), 10. 31(1H, s), 10. 60(1H, s), 11. 77(1H, s).

例56: 化合物番号56の化合物の製造

原料として、3, 5-ジクロロサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 44. 8%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.85 (1H, d, $J=2.5\text{ Hz}$), 7.91 (1H, s), 8.01 (1H, d, $J=2.5\text{ Hz}$), 8.42 (2H, s), 11.10 (1H, s).

例57：化合物番号57の化合物の製造

原料として、3-ヒドロキシサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：22.7%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.81 (1H, t, $J=8.0\text{ Hz}$), 7.01 (1H, dd, $J=8.0, 1.5\text{ Hz}$), 7.35 (1H, dd, $J=8.0, 1.5\text{ Hz}$), 7.84 (1H, s), 8.46 (2H, s), 9.56 (1H, s), 10.79 (1H, s), 10.90 (1H, brs). 10

例58：化合物番号58の化合物の製造

原料として、3-メチルサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：54.9%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.22 (3H, s), 6.94 (1H, t, $J=7.4\text{ Hz}$), 7.42 (1H, d, $J=7.4\text{ Hz}$), 7.84-7.85 (2H, m), 8.47 (2H, s), 10.87 (1H, s), 11.87 (1H, s).

例59：化合物番号59の化合物の製造

原料として、3-メトキシサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。 20

収率：34.6%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.85 (3H, s), 6.94 (1H, t, $J=8.0\text{ Hz}$), 7.20 (1H, dd, $J=8.0, 1.4\text{ Hz}$), 7.44 (1H, dd, $J=8.0, 1.4\text{ Hz}$), 7.84 (1H, s), 8.45 (2H, s), 10.82 (1H, s), 10.94 (1H, brs).

例60：化合物番号60の化合物の製造

原料として、5-[(1, 1, 3, 3-テトラメチル)ブチル]サリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。 30

収率：64.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 0.70 (9H, s), 1.35 (6H, s), 1.72 (2H, s), 6.95 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.50 (1H, dd, $J=8.0, 2.1\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 7.84 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 8.46 (1H, s), 10.77 (1H, s), 11.20 (1H, s).

例61：化合物番号61の化合物の製造

原料として、3, 5, 6-トリクロロサリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：26.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.88 (1H, s), 7.93 (1H, s), 8.33 (2H, s), 10.88 (1H, s), 11.36 (1H, s). 40

例62：化合物番号62の化合物の製造

原料として、3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル)エチル]サリチル酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：65.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.34 (9H, s), 1.40 (9H, s), 7.49 (1H, d, $J=2.2\text{ Hz}$), 7.82 (1H, d, $J=2.2\text{ Hz}$), 7.91 (1H, s), 8.40 (2H, s), 10.82 (1H, s), 12.44 (1H, s).

例 6 3 : 化合物番号 6 3 の化合物の製造

原料として、6-フルオロサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 35.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.73–6.82 (2H, m), 7.32 (1H, ddd, $J=1.4, 8.5, 15.3\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 8.39 (2H, s), 10.50 (1H, d, $J=1.4\text{ Hz}$), 11.11 (1H, s).

例 6 4 : 化合物番号 6 4 の化合物の製造

原料として、3-クロロサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 61.3%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.05 (1H, dd, $J=7.6, 8.0\text{ Hz}$), 7.69 (1H, dd, $J=1.4, 13.3\text{ Hz}$), 7.90 (1H, s), 7.93 (1H, dd, $J=1.4, 8.0\text{ Hz}$), 8.44 (2H, s), 11.01 (1H, s), 11.92 (1H, br. s).

例 6 5 : 化合物番号 6 5 の化合物の製造

原料として、4-メトキシサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 14.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.81 (3H, s), 6.54 (1H, d, $J=2.5\text{ Hz}$), 6.61 (1H, dd, $J=2.5, 8.8\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 7.95 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 8.45 (2H, s), 10.69 (1H, s), 11.89 (1H, s).

例 6 6 : 化合物番号 6 6 の化合物の製造

原料として、6-メトキシサリチル酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 63.1%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.24 (3H, s), 6.03 (1H, d, $J=8.0\text{ Hz}$), 6.05 (1H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 6.71 (1H, dd, $J=8.2, 8.5\text{ Hz}$), 7.25 (1H, s), 7.88 (2H, s), 9.67 (1H, s), 10.31 (1H, s).

例 6 7 : 化合物番号 6 7 の化合物の製造

原料として、5-アミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 4 3)、及びメタンスルホニルクロリドを用いて例 4 5 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 22.6%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.93 (3H, s), 7.02 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.31 (1H, dd, $J=8.4, 2.7\text{ Hz}$), 7.68 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 7.83 (1H, s), 8.46 (2H, s), 9.48 (1H, s), 10.85 (1H, s), 11.15 (1H, s).

例 6 8 : 化合物番号 6 8 の化合物の製造

原料として、5-アミノ-N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号 4 3)、及びベンゼンスルホニルクロリドを用いて例 4 5 と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 45.3%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.89 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.10 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.51–7.64 (4H, m), 7.68–7.71 (2H, m), 7.81 (1H, s), 8.42 (2H, s), 10.03 (1H, s), 10.87 (1H, s), 11.13 (1H, br s).

例 6 9 : 化合物番号 6 9 の化合物の製造

10

20

30

40

50

原料として、5-アミノ-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号43)、及びアセチルクロリドを用いて例45と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：44.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.02 (3H, s), 6.97 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.61 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.82 (1H, s), 7.99 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.46 (2H, s), 9.90 (1H, s), 10.85 (1H, s), 10.94 (1H, s).

例70：化合物番号70の化合物の製造

N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-5-スルファモイルベンズアミド(例41(2)の化合物)を用いて例34(5)と同様な操作を行い、標題化合物を得た。 10

収率：59.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.17 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.31 (2H, s), 7.85 (1H, s), 7.86 (1H, dd, $J=8.4, 2.4\text{ Hz}$), 8.26 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.47 (2H, s), 10.95 (1H, s), 11.90 (1H, s).

例71：化合物番号71の化合物の製造

原料として、1-ヒドロキシナフタレン-2-カルボン酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 20

収率：65.5%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.51 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.60 (1H, td, $J=7.8, 0.9\text{ Hz}$), 7.70 (1H, td, $J=7.8, 0.9\text{ Hz}$), 7.89 (1H, s), 7.93 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.09 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 8.33 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 8.51 (2H, s), 10.92 (1H, s), 13.36 (1H, s).

例72：化合物番号72の化合物の製造

原料として、3-ヒドロキシナフタレン-2-カルボン酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：46.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.36-7.41 (2H, m), 7.50-7.55 (1H, m), 7.79 (1H, d, $J=8.2\text{ Hz}$), 7.85 (1H, d, $J=0.6\text{ Hz}$), 7.96 (1H, d, $J=8.0\text{ Hz}$), 8.51 (2H, s), 10.98 (1H, s), 11.05 (1H, s). 30

例73：化合物番号73の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシナフタレン-1-カルボン酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：30.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.27 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.32-7.38 (1H, m), 7.45-7.50 (1H, m), 7.72 (1H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 7.82-7.93 (3H, m), 8.50 (1H, s), 10.28 (1H, s), 11.07 (1H, brs). 40

例74：化合物番号74の化合物の製造

(1) 4-ブロモ-3-ヒドロキシチオフエン-2-カルボン酸

4-ブロモ-3-ヒドロキシチオフエン-2-カルボン酸 メチルエステル (500 mg, 2.1 mmol)、水酸化ナトリウム (261 mg, 6.3 mmol) のメタノール/水 (2.5 mL + 2.5 mL) 混合溶液を2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸でpHを1とし、酢酸エチル (50 mL) で希釈した。酢酸エチル溶液を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去して、標題化合物の赤褐色粉末 (326 mg, 69.4%) を得た。 30

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 4.05 (1H, br s), 7.40 (1H, s).
(2) 4-ブロモ-3-ヒドロキシ-N-[3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]チオフェン-2-カルボキサミド (化合物番号74)

原料として、4-ブロモ-3-ヒドロキシチオフェン-2-カルボン酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 82.4%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 7.42 (1H, s), 7.67 (1H, br s), 7.78 (1H, br s), 8.11 (2H, s), 9.91 (1H, br s).

例75 : 化合物番号75の化合物の製造

5-クロロ-2-ヒドロキシニコチン酸 (174mg, 1mmol)、3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン (275mg, 1.2mmol)、ピリジン (316mg, 4mmol) のテトラヒドロフラン/ジクロロメタン (20mL + 10mL) 溶液に、オキシ塩化リン (0.112mL, 1.2mmol) を加え、室温で2時間攪拌した。反応混合物を酢酸エチル (100mL) 及び0.2規定塩酸 (100mL) にあけ、30分間攪拌、セライト濾過し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン : 酢酸エチル = 2 : 1 $\rightarrow$ 1 : 1) で精製、エタノールで懸濁洗浄して、標題化合物の白色結晶 (183mg, 47.6%) を得た。

融点 : $> 270^\circ\text{C}$

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.83 (1H, s), 8.15 (1H, d, $J = 3.3\text{Hz}$), 8.36 (1H, d, $J = 3.0\text{Hz}$), 8.40 (2H, s), 12.43 (1H, s).

以下の実施例において例75の製造法が引用されている場合、縮合剤 (酸ハロゲン化剤) としては、オキシ塩化リンを用いた。塩基としては、ピリジンを用いた。また、反応溶媒としては、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン等の溶媒を単独若しくは混合して用いた。

例76 : 化合物番号76の化合物の製造

原料として、3-ヒドロキシピリジン-2-カルボン酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例75と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 45.0%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 7.40 (1H, dd, $J = 8.4, 1.8\text{Hz}$), 7.46 (1H, dd, $J = 8.4, 4.2\text{Hz}$), 7.68 (1H, s), 8.16 (1H, dd, $J = 4.2, 1.2\text{Hz}$), 8.25 (2H, s), 10.24 (1H, s), 11.42 (1H, s).

例77 : 化合物番号77の化合物の製造

3,5-ビス(トリフルオロメチル)フェニルイソシアネート (255mg, 1.0mmol) のテトラヒドロフラン (5mL) 溶液に、アルゴン雰囲気下、6-クロロ-オキシインドール (184mg, 1.1mmol) のテトラヒドロフラン (5mL) 溶液、トリエチルアミン (0.3mL) を加え、室温で4時間攪拌した。反応混合物を希塩酸にあけ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン : 酢酸エチル = 4 : 1) で精製して、標題化合物の桃色固体 (172.2mg, 40.7%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.97 (2H, s), 7.29 (1H, dd, $J = 8.1, 2.1\text{Hz}$), 7.41 (1H, d, $J = 8.1\text{Hz}$), 7.88 (1H, s), 8.04 (1H, d, $J = 2.1\text{Hz}$), 8.38 (2H, s), 10.93 (1H, s).

例78 : 化合物番号78の化合物の製造

原料として、3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニルイソシアネート、及びオキシインドールを用いて例77と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：44.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.98 (2H, s), 7.22 (1H, td, $J=7.8, 1.2\text{ Hz}$), 7.33-7.40 (2H, m), 7.87 (1H, s), 8.02 (1H, d, $J=7.8\text{ Hz}$), 8.38 (2H, s), 11.00 (1H, s).

例79：化合物番号79の化合物の製造

原料として、3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニルイソシアネート、及び5-クロロオキシインドールを用いて例77と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

収率：31.1%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.99 (2H, s), 7.41 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.47 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.87 (1H, s), 8.01 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.38 (2H, s), 10.93 (1H, s).

例80：化合物番号80の化合物の製造

原料として、3-ヒドロキシキノキサリン-2-カルボン酸、及び3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：2.7%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.40-7.45 (2H, m), 7.69 (1H, td, $J=8.4, 1.5\text{ Hz}$), 7.90-7.93 (2H, m), 8.41 (2H, s), 11.64 (1H, s), 13.02 (1H, s).

20

例81：化合物番号81の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：3.6%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃) : δ 7.03 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.43-7.48 (2H, m), 6.61 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.85 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.36 (1H, brs), 8.60 (1H, s), 11.31 (1H, s).

30

例82：化合物番号82の化合物の製造

原料として、N-[2, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-5-クロロ-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号81)、及びアセチルクロリドを用いて例5と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：6.6%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃) : δ 2.35 (3H, s), 7.17 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.54 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.55 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.80 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.60 (1H, s), 8.73 (1H, s).

例83：化合物番号83の化合物の製造

40

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

収率：24.0%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.03 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.65 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.76 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.03 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 8.11 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.74 (1H, s), 11.02 (1H, s), 12.34 (1H, s).

例84：化合物番号84の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び2, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様な操作を行い、標題化合物を得た。

50

収率：1.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.36 (3H, s), 6.97 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.23 (1H, s), 7.32 (1H, dd, $J=8.4, 1.5\text{ Hz}$), 7.57 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.83 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.46 (1H, s), 8.69 (1H, s), 11.19 (1H, s).

例85：化合物番号85の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-フルオロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：62.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.04 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.42 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.48 (1H, dd, $J=9.0, 3.0\text{ Hz}$), 7.85 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.94 (1H, dd, $J=11.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.99 (1H, s), 10.73 (1H, s), 11.46 (1H, s). 10

例86：化合物番号86の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3-ブロモ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：73.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.99 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.60 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 7.72 (1H, s), 7.97 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.16 (1H, s), 8.28 (1H, s), 10.69 (1H, s), 11.45 (1H, s). 20

例87：化合物番号87の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-フルオロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：77.9%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.07 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.52 (1H, dd, $J=9.0, 2.7\text{ Hz}$), 7.58-7.61 (2H, m), 7.95 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.71 (1H, d, $J=7.5\text{ Hz}$), 10.90 (1H, s), 12.23 (1H, s). 30

例88：化合物番号88の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：49.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.09 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.53 (1H, dd, $J=9.0, 3.0\text{ Hz}$), 7.55 (1H, dd, $J=8.4, 2.7\text{ Hz}$), 7.83 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.98 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.88 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 11.14 (1H, s), 12.39 (1H, s).

例89：化合物番号89の化合物の製造

原料として、5-クロロ-N-[2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号88)、及びアセチルクロリドを用いて例5と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 40

収率：34.0%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.39 (3H, s), 7.16 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.37 (1H, ddd, $J=8.7, 2.4, 0.6\text{ Hz}$), 7.51-7.56 (2H, m), 7.97 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.85 (1H, s), 8.94 (1H, d, $J=1.8\text{ Hz}$).

例90：化合物番号90の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 50

収率：34.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.04 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.56 (1H, ddd, $J=8.1, 2.4, 1.2\text{ Hz}$), 7.64 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.83 (1H, dd, $J=8.1, 1.2\text{ Hz}$), 8.11 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.87 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.12 (1H, s), 12.42 (1H, s).

例91：化合物番号91の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-ニトロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：8.1%

10

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.08 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.53 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.73 (1H, dd, $J=8.4, 1.8\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.36 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 9.01 (1H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 12.04 (1H, s), 12.20 (1H, s).

例92：化合物番号92の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-メチル-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：73.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.39 (3H, s), 7.07 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.44-7.54 (3H, m), 7.99 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.43 (1H, s), 10.52 (1H, s), 12.17 (1H, brs).

20

例93：化合物番号93の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：58.8%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.85 (3H, s), 6.98 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.03 (1H, s), 7.57-7.61 (2H, m), 7.77 (1H, s), 8.00 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 10.57 (1H, s), 11.56 (1H, s).

30

例94：化合物番号94の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：71.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.99 (3H, s), 7.03 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.30 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.47-7.51 (1H, m), 7.61 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 8.10 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.82 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 11.03 (1H, s), 12.19 (1H, s).

例95：化合物番号95の化合物の製造

40

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：83.4%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 4.00 (3H, s), 7.08 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.30 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.47-7.52 (2H, m), 7.97 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.83 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.05 (1H, s), 12.17 (1H, s).

例96：化合物番号96の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-メチルスルファニル-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

50

収率：79.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.57 (3H, s), 7.07 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.52 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.55 (1H, dd, $J = 8.4, 1.5\text{ Hz}$), 7.63 (1H, d, $J = 8.1\text{ Hz}$), 8.00 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 8.48 (1H, d, $J = 1.5\text{ Hz}$), 10.79 (1H, s), 12.26 (1H, s).

例97：化合物番号97の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-(1-ピロリジニル)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：44.5%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.86-1.91 (4H, m), 3.20-3.26 (4H, m), 6.99 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.07 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.43 (1H, dd, $J = 8.7, 2.1\text{ Hz}$), 7.62 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.94 (1H, d, $J = 2.1\text{ Hz}$), 8.17 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 10.54 (1H, s), 12.21 (1H, s).

例98：化合物番号98の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-モルホリノ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：65.9%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.90 (4H, dd, $J = 4.5, 4.2\text{ Hz}$), 3.84 (4H, dd, $J = 4.8, 4.2\text{ Hz}$), 7.09 (1H, d, $J = 8.4\text{ Hz}$), 7.48 (2H, s), 7.61 (1H, dd, $J = 8.4, 2.7\text{ Hz}$), 8.13 (1H, d, $J = 2.7\text{ Hz}$), 8.90 (1H, s), 11.21 (1H, s), 12.04 (1H, s).

例99：化合物番号99の化合物の製造

原料として、5-ニトロサリチル酸、及び2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：31.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.98 (1H, d, $J = 9.3\text{ Hz}$), 7.52 (1H, dd, $J = 8.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.81 (1H, d, $J = 8.4\text{ Hz}$), 8.21 (1H, dd, $J = 9.0, 3.3\text{ Hz}$), 8.82 (1H, d, $J = 3.0\text{ Hz}$), 8.93 (1H, d, $J = 2.4\text{ Hz}$), 12.18 (1H, s).

例100：化合物番号100の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：15.8%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.36 (3H, s), 6.95 (1H, d, $J = 8.1\text{ Hz}$), 7.26-7.31 (2H, m), 7.37 (1H, dd, $J = 8.4, 1.8\text{ Hz}$), 7.56 (1H, d, $J = 8.4\text{ Hz}$), 8.65 (1H, brs), 8.80 (1H, d, $J = 1.8\text{ Hz}$), 11.33 (1H, brs).

例101：化合物番号101の化合物の製造

原料として、5-メトキシサリチル酸、及び2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：56.4%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.77 (3H, s), 6.91 (1H, d, $J = 9.0\text{ Hz}$), 7.07 (1H, dd, $J = 8.7, 3.0\text{ Hz}$), 7.20 (1H, t, $J = 1.8\text{ Hz}$), 7.52-7.54 (3H, m), 10.33 (1H, s), 11.44 (1H, s).

例102：化合物番号102の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び2-メチル-5-(トリフルオロメチル)アニ

10

20

30

40

50

リンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：14.2%、白色固体

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.29 (3H, s), 2.38 (3H, s), 6.94 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.27 (1H, ddd, $J=8.4, 2.4, 0.6\text{ Hz}$), 7.44 (1H, dd, $J=8.1, 1.5\text{ Hz}$), 7.52 (1H, d, $J=7.8\text{ Hz}$), 7.84 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.46 (1H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 10.55 (1H, s), 11.72 (1H, s).

例103：化合物番号103の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び2-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：77.9%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃) : δ 2.35 (3H, s), 4.02 (3H, s), 6.93 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 6.98 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.25-7.28 (2H, m), 7.36 (1H, ddd, $J=8.4, 2.1, 0.9\text{ Hz}$), 8.65 (1H, br s), 8.73 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 11.69 (1H, s).

例104：化合物番号104の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-ブロモ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：37.1%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.03 (1H, d, $J=9.3\text{ Hz}$), 7.48 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.72 (1H, s), 7.84 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.16 (1H, s), 8.28 (1H, s), 10.69 (1H, s), 11.42 (1H, s).

例105：化合物番号105の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-メトキシ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：68.0%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.85 (3H, s), 7.02 (1H, s), 7.03 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.48 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.61 (1H, s), 7.77 (1H, s), 7.88 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 10.57 (1H, s), 11.53 (1H, s).

例106：化合物番号106の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-モルホリノ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：64.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.90 (4H, m), 3.84 (4H, m), 7.15 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.48 (2H, s), 7.50 (1H, dd, $J=9.0, 2.7\text{ Hz}$), 8.00 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.91 (1H, s), 11.24 (1H, s), 12.05 (1H, s).

例107：化合物番号107の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-ブロモ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：59.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.10 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.48 (1H, dd, $J=8.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.53 (1H, dd, $J=8.7, 3.0\text{ Hz}$), 7.97-7.99 (2H, m), 8.81 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 11.03 (1H, s), 12.38 (1H, s).

例108：化合物番号108の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-アミノ-5-トリフルオロメチル安息香酸

10

20

30

40

50

メチルエステルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：67.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.91 (3H, s), 7.02 (1H, d, $J=9.3\text{ Hz}$), 7.43 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 7.57 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.13 (1H, s), 8.23 (1H, s), 8.29 (1H, s), 8.36 (1H, s), 11.52 (1H, s).

例109：化合物番号109の化合物の製造

5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[3-メトキシカルボニル-5-(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド(化合物番号108; 105mg, 0.281mmol)のメタノール(2.5mL)懸濁液に、2規定水酸化ナトリウム水溶液(0.6mL)を加え、室温で3時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで洗浄した。水層に希塩酸を加え酸性とした後、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテルで結晶化して、標題化合物の白色固体(100mg, 99.0%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.04 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.49 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.91 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 7.93 (1H, s), 8.43 (1H, s), 8.59 (1H, s), 10.78 (1H, s), 11.48 (1H, s).

例110：化合物番号110の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(2-ナフチルオキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：89.6%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 6.94 (1H, d, $J=9.6\text{ Hz}$), 6.98 (1H, d, $J=9.2\text{ Hz}$), 7.25-7.41 (4H, m), 7.48-7.57 (3H, m), 7.81 (1H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 7.88 (1H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 8.72 (1H, s), 8.83 (1H, d, $J=2.0\text{ Hz}$), 11.70 (1H, s).

例111：化合物番号111の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(2,4-ジクロロフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：4.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 6.78 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.02 (1H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 7.16 (1H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 7.33-7.38 (3H, m), 7.42 (1H, dd, $J=8.6, 2.6\text{ Hz}$), 7.49 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 7.58 (1H, d, $J=2.3\text{ Hz}$), 8.66 (1H, br s), 8.82 (1H, d, $J=2.0\text{ Hz}$), 11.65 (1H, s).

例112：化合物番号112の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-[(4-トリフルオロメチル)ピペリジノ]-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：60.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.85-2.05 (2H, m), 2.15 (2H, d, $J=10.9\text{ Hz}$), 2.28 (1H, m), 2.82 (2H, t, $J=11.0\text{ Hz}$), 3.16 (2H, d, $J=12.2\text{ Hz}$), 7.02 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.31 (1H, d, $J=8.3\text{ Hz}$), 7.42 (2H, m), 7.50 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 8.75 (1H, s), 9.60 (1H, s), 11.94 (1H, s).

例113：化合物番号113の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(2,2,2-トリフルオロエトキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得

10

20

30

40

50

た。

収率：94.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 4.58 (2H, q, $J=7.9\text{ Hz}$), 6.99–7.05 (2H, m), 7.41–7.50 (3H, m), 8.63 (1H, br s), 8.79 (1H, d, $J=2.0\text{ Hz}$), 11.59 (1H, s).

例114：化合物番号114の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(2-メトキシフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：80.6%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.74 (3H, s), 6.70 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.02 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.07 (1H, dd, $J=1.5, 7.8\text{ Hz}$), 7.24–7.39 (4H, m), 7.49 (1H, dd, $J=3.0, 8.7\text{ Hz}$), 8.00 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.92 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 11.36 (1H, s), 12.18 (1H, s). 10

例115：化合物番号115の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(4-クロロ-3,5-ジメチルフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：91.5%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.34 (6H, s), 7.03 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.05 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.11 (2H, s), 7.43–7.47 (1H, m), 7.48 (1H, dd, $J=2.9, 8.8\text{ Hz}$), 7.97 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 8.94 (1H, d, $J=2.2\text{ Hz}$), 11.25 (1H, s), 12.12 (1H, s). 20

例116：化合物番号116の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-ピペリジノ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：73.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.68–1.72 (2H, m), 1.80–1.88 (4H, m), 2.89 (4H, t, $J=5.2\text{ Hz}$), 7.01 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.31 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.39–7.43 (2H, m), 7.55 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.73 (1H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 9.71 (1H, s), 12.05 (1H, s). 30

例117：化合物番号117の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(4-メチルフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：67.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.33 (3H, s), 6.93 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.03 (1H, dd, $J=0.5, 8.8\text{ Hz}$), 7.12 (2H, d, $J=8.2\text{ Hz}$), 7.29 (2H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 7.43 (1H, dd, $J=2.0, 8.6\text{ Hz}$), 7.48 (1H, ddd, $J=0.8, 2.7, 8.8\text{ Hz}$), 7.98 (1H, dd, $J=0.8, 2.7\text{ Hz}$), 8.94 (1H, d, $J=2.2\text{ Hz}$), 11.29 (1H, s), 12.15 (1H, s). 40

例118：化合物番号118の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-(4-クロロフェノキシ)-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：74.5%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.01 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.06 (1H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 7.22 (1H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 7.43–7.48 (2H, m), 7.50 (2H, d, $J=8.2\text{ Hz}$), 7.94 (1H, dd 50

, $J = 0.5, 2.7 \text{ Hz}$), 8.92 (1H, d, $J = 2.2 \text{ Hz}$), 11.20 (1H, s), 12.10 (1H, s).

例 119: 化合物番号 119 の化合物の製造

原料として、5-クロロ-2-ヒドロキシニコチン酸、及び 2-クロロ-5-(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 75 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 42.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.52 (1H, dd, $J = 8.4, 2.1 \text{ Hz}$), 7.81 (1H, d, $J = 8.4 \text{ Hz}$), 8.16 (1H, s), 8.39 (1H, d, $J = 2.7 \text{ Hz}$), 8.96 (1H, d, $J = 2.1 \text{ Hz}$), 12.76 (1H, s), 13.23 (1H, s).

10

例 120: 化合物番号 120 の化合物の製造

原料として、O-アセチルサリチル酸クロリド、及び 3,5-ジクロロアニリンを用いて例 1 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 73.5%

mp $167-168^\circ\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl $_3$): δ 2.35 (3H, s), 7.14-7.18 (2H, m), 7.35-7.40 (1H, m), 7.52-7.57 (3H, m), 7.81 (1H, dd, $J = 7.8, 1.8 \text{ Hz}$), 8.05 (1H, br s).

例 121: 化合物番号 121 の化合物の製造

原料として、2-アセトキシ-N-(3,5-ジクロロフェニル)ベンズアミド (化合物番号 121) を用いて例 2 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

20

収率: 60.3%

mp $218-219^\circ\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.95-7.02 (2H, m), 7.35-7.36 (1H, m), 7.42-7.47 (1H, m), 7.83-7.87 (3H, m), 10.54 (1H, s), 11.35 (1H, s).

例 122: 化合物番号 122 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2,5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 10.8%

30

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.08 (1H, d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), 7.24-7.28 (1H, m), 7.50-7.54 (1H, m), 7.61 (1H, dd, $J = 9.0, 3.0 \text{ Hz}$), 7.97 (1H, d, $J = 2.7 \text{ Hz}$), 8.58 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 11.02 (1H, s), 12.35 (1H, br s).

例 123: 化合物番号 123 の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び 3,5-ジフルオロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 36.3%

mp $259-261^\circ\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.96-7.04 (2H, m), 7.45-7.54 (2H, m), 7.58 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7 \text{ Hz}$), 7.94 (1H, d, $J = 2.7 \text{ Hz}$), 10.60 (1H, s), 11.48 (1H, s).

40

例 124: 化合物番号 124 の化合物の製造

原料として、5-フルオロサリチル酸、及び 3,5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 33.3%

mp $258-260^\circ\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.00-7.05 (1H, m), 7.28-7.37 (2H, m), 7.63 (1H, dd, $J = 9.3, 3.3 \text{ Hz}$), 7.84 (2H, d, $J = 2.1 \text{ Hz}$), 10.56 (1H, s), 11.23 (1H, s).

50

例 1 2 5 : 化合物番号 1 2 5 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 4 1 . 2 %

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7 . 0 3 (1 H, d, $J = 9 . 0 \text{ Hz}$), 7 . 3 6 - 7 . 3 7 (1 H, m), 7 . 4 8 (1 H, dd, $J = 8 . 7, 2 . 7 \text{ Hz}$), 7 . 8 3 - 7 . 8 4 (3 H, m), 1 0 . 5 6 (1 H, s), 1 1 . 4 4 (1 H, s) .

例 1 2 6 : 化合物番号 1 2 6 の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 6 1 . 6 %

mp 2 4 3 - 2 4 4 $^{\circ}\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6 . 9 8 (1 H, d, $J = 8 . 7 \text{ Hz}$), 7 . 3 6 - 7 . 3 7 (1 H, m), 7 . 5 9 (1 H, dd, $J = 9 . 0, 2 . 4 \text{ Hz}$), 7 . 8 3 (2 H, d, $J = 1 . 8 \text{ Hz}$), 7 . 9 5 (1 H, d, $J = 2 . 4 \text{ Hz}$), 1 0 . 5 6 (1 H, s), 1 1 . 4 6 (1 H, s) .

例 1 2 7 : 化合物番号 1 2 7 の化合物の製造

原料として、5-ヨードサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 6 5 . 4 %

mp 2 4 4 - 2 4 5 $^{\circ}\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6 . 8 4 (1 H, d, $J = 9 . 0 \text{ Hz}$), 7 . 3 5 - 7 . 3 7 (1 H, m), 7 . 7 2 (1 H, dd, $J = 9 . 0, 2 . 1 \text{ Hz}$), 7 . 8 3 (2 H, d, $J = 1 . 8 \text{ Hz}$), 8 . 0 9 (1 H, d, $J = 2 . 1 \text{ Hz}$), 1 0 . 5 5 (1 H, s), 1 1 . 4 5 (1 H, s) .

例 1 2 8 : 化合物番号 1 2 8 の化合物の製造

原料として、3, 5-ジブロモサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 4 4 . 2 %

mp 1 8 1 - 1 8 2 $^{\circ}\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7 . 4 2 - 7 . 4 3 (1 H, m), 7 . 8 0 (2 H, d, $J = 1 . 8 \text{ Hz}$), 8 . 0 3 (1 H, d, $J = 2 . 1 \text{ Hz}$), 8 . 1 7 (1 H, d, $J = 2 . 1 \text{ Hz}$), 1 0 . 8 2 (1 H, s) .

例 1 2 9 : 化合物番号 1 2 9 の化合物の製造

原料として、4-クロロサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 5 7 . 2 %

mp 2 5 5 - 2 5 6 $^{\circ}\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7 . 0 3 - 7 . 0 6 (2 H, m), 7 . 3 4 - 7 . 3 6 (1 H, m), 7 . 8 2 - 7 . 8 5 (3 H, m), 1 0 . 5 1 (1 H, s), 1 1 . 7 0 (1 H, br s) .

例 1 3 0 : 化合物番号 1 3 0 の化合物の製造

原料として、5-ニトロサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 8 3 . 1 %

mp 2 3 2 - 2 3 3 $^{\circ}\text{C}$.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7 . 1 6 (1 H, d, $J = 9 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 3 7 - 7 . 3 9 (1 H, m), 7 . 8 4 (1 H, d, $J = 2 . 1 \text{ Hz}$), 8 . 2 9 (1 H, dd, $J = 9 . 0, 3 . 0 \text{ Hz}$), 8 . 6 5 (1 H, d, $J = 3 . 0 \text{ Hz}$), 1 0 . 8 3 (1 H, s) .

10

20

30

40

50

例 1 3 1 : 化合物番号 1 3 1 の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 71.0 %

mp 216-217 °C.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.28 (3H, s), 6.90 (1H, d, $J = 8.4 \text{ Hz}$), 7.26 (1H, dd, $J = 8.7, 1.8 \text{ Hz}$), 7.34-7.36 (1H, m), 7.67 (1H, d, $J = 1.5 \text{ Hz}$), 7.85 (2H, d, $J = 1.8 \text{ Hz}$), 10.52 (1H, s), 11.15 (1H, s).

例 1 3 2 : 化合物番号 1 3 2 の化合物の製造

10

原料として、5-メトキシサリチル酸、及び 3, 5-ジクロロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 29.8 %

mp 230-232 °C.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.76 (3H, s), 6.95 (1H, d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), 7.08 (1H, dd, $J = 9.0, 3.0 \text{ Hz}$), 7.35-7.36 (1H, m), 7.40 (1H, d, $J = 3.0 \text{ Hz}$), 7.85 (2H, d, $J = 1.5 \text{ Hz}$), 10.55 (1H, s), 10.95 (1H, s).

例 1 3 3 : 化合物番号 1 3 3 の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び 3, 5-ジニトロアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

20

収率 : 32.2 %

mp 258-260 °C.

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 6.98-7.02 (1H, m), 7.59-7.63 (1H, m), 7.96-7.97 (1H, m), 8.56-8.58 (1H, m), 9.03-9.05 (2H, m), 11.04 (1H, s), 11.39 (1H, br s).

例 1 3 4 : 化合物番号 1 3 4 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2, 5-ビス [(1, 1-ジメチル) エチル] アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

30

収率 : 75.7 %

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.27 (9H, s), 1.33 (9H, s), 7.04 (1H, d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), 7.26 (1H, dd, $J = 8.4, 2.1 \text{ Hz}$), 7.35-7.38 (2H, m), 7.49 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7 \text{ Hz}$), 8.07 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 10.22 (1H, s), 12.38 (1H, br s).

例 1 3 5 : 化合物番号 1 3 5 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 5- [(1, 1-ジメチル) エチル] -2-メトキシアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 89.5 %

40

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.28 (9H, s), 3.33 (3H, s), 7.01 (1H, d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), 7.05 (1H, d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), 7.11 (1H, dd, $J = 8.7, 2.4 \text{ Hz}$), 7.47 (1H, dd, $J = 9.0, 3.0 \text{ Hz}$), 7.99 (1H, d, $J = 3.0 \text{ Hz}$), 8.49 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 10.78 (1H, s), 12.03 (1H, s).

例 1 3 6 : 化合物番号 1 3 6 の化合物の製造

原料として、5-クロロ-N- {5- [(1, 1-ジメチル) エチル] -2-メトキシフェニル} -2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号 1 3 5)、及びアセチルクロリドを用いて例 5 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 87.5 %

50

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.35 (9H, s), 2.37 (3H, s), 3.91 (3H, s), 6.86 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.12 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.13 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.47 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 8.02 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.66 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.93 (1H, s).

例137: 化合物番号137の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3, 5-ジメチルアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 58.1%

mp 188-190°C.

10

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.28 (6H, s), 6.80 (1H, s), 6.96 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.33 (2H, s), 7.58 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 8.10 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 10.29 (1H, s), 11.93 (1H, brs).

例138: 化合物番号138の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル)エチル]アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 34.1%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.26 (18H, s), 6.99 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.29 (1H, t, $J=1.8\text{ Hz}$), 7.39 (1, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 7.41 (2H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 7.51 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.81 (1H, brs), 12.01 (1H, s).

20

例139: 化合物番号139の化合物の製造

原料として、N-{3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル)エチル]フェニル}-5-クロロ-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号138)、及びアセチルクロリドを用いて例5と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 66.1%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.34 (18H, s), 2.36 (3H, s), 7.12 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.25 (1H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 7.44 (2H, d, $J=1.2\text{ Hz}$), 7.47 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.87 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.98 (1H, s).

30

例140: 化合物番号140の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル)エチル]アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 45.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.30 (18H, s), 6.95 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.20 (1H, t, $J=1.5\text{ Hz}$), 7.56 (2H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 7.58 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.12 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 10.39 (1H, s), 11.98 (1H, s).

40

例141: 化合物番号141の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-アミノ-4-メトキシビフェニルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 37.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.95 (3H, s), 7.08 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.20 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.34 (1H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 7.40-7.50 (4H, m), 7.62 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 8.00 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.77 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 10.92 (1H, s), 12.09 (1H, s).

例142: 化合物番号142の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2, 5-ジメトキシアニリンを用いて例3と同

50

様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：39.7%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.72 (3H, s), 3.84 (3H, s), 6.66 (1H, ddd, $J=9.0, 3.0, 0.6\text{ Hz}$), 6.99–7.03 (2H, m), 7.58 (1H, ddd, $J=9.0, 2.7, 0.6\text{ Hz}$), 8.10 (1H, dd, $J=2.4, 0.6\text{ Hz}$), 8.12 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 10.87 (1H, s), 12.08 (1H, s).

例143：化合物番号143の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3, 5-ジメトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：40.3%

mp 207–209°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.75 (6H, s), 6.30–6.32 (1H, m), 6.94–6.97 (3H, m), 7.57 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.04 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 10.32 (1H, s), 11.78 (1H, s).

例144：化合物番号144の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び5-アミノイソフタル酸 ジメチルエステルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：74.1%

mp 254–256°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.92 (6H, s), 6.97 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.60 (1H, dd, $J=9.0, 2.4\text{ Hz}$), 8.06 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.24–8.25 (1H, m), 8.62 (2H, m), 10.71 (1H, s), 11.57 (1H, s).

例145：化合物番号145の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び2, 5-ビス [(1, 1-ジメチル) エチル] アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：61.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.27 (9H, s), 1.33 (9H, s), 2.28 (3H, s), 6.89 (1H, d, $J=8.1\text{ Hz}$), 7.24 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.27 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.32 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.37 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.88 (1H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 10.15 (1H, s), 11.98 (1H, br s).

例146：化合物番号146の化合物の製造

原料として、5-ニトロサリチル酸、及び3, 5-ビス [(1, 1-ジメチル) エチル] アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：46.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.37 (18H, s), 7.13 (1H, d, $J=9.3\text{ Hz}$), 7.32 (1H, t, $J=1.8\text{ Hz}$), 7.46 (2H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 8.07 (1H, s), 8.33 (1H, dd, $J=9.3, 2.1\text{ Hz}$), 8.59 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 13.14 (1H, s).

例147：化合物番号147の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び3, 5-ビス [(1, 1-ジメチル) エチル] アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：16.3%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.35 (18H, s), 2.35 (3H, s), 6.94 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.23–7.28 (2H, m), 7.31 (1H, s), 7.42 (1H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 7.88 (1H, s), 11.86 (1H, s).

10

20

30

40

50

例 1 4 8 : 化合物番号 1 4 8 の化合物の製造

原料として、5-メトキシサリチル酸、及び 3, 5-ビス [(1, 1-ジメチル) エチル] アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 1 2 . 7 %

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1. 3 0 (18 H, s), 3. 7 7 (3 H, s), 6. 9 1 (1 H, d, $J=9.0$ Hz), 7. 0 7 (1 H, dd, $J=8.7, 3.0$ Hz), 7. 1 9-7. 2 0 (1 H, m), 7. 5 2-7. 5 4 (3 H, m), 10. 3 3 (1 H, s), 11. 4 4 (1 H, s).

例 1 4 9 : 化合物番号 1 4 9 の化合物の製造

原料として、5-メチルサリチル酸、及び 5- [(1, 1-ジメチル) エチル] -2-メトキシアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 10

収率 : 8 4 . 7 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1. 3 5 (9 H, s), 2. 3 4 (3 H, s), 3. 9 3 (3 H, s), 6. 8 6 (1 H, d, $J=8.7$ Hz), 6. 9 3 (1 H, d, $J=8.4$ Hz), 7. 1 2 (1 H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 7. 2 4 (1 H, dd, $J=8.4, 1.8$ Hz), 7. 2 7 (1 H, br s), 8. 4 8 (1 H, d, $J=2.4$ Hz), 8. 6 1 (1 H, br s), 11. 9 5 (1 H, s).

例 1 5 0 : 化合物番号 1 5 0 の化合物の製造

原料として、5-ブロモ-2-ヒドロキシ-N- [3, 5-ビス (メトキシカルボニル) フェニル] ベンズアミド (化合物番号 1 4 4) を用いて例 1 0 9 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 20

収率 : 8 9 . 0 %

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6. 9 8 (1 H, d, $J=8.7$ Hz), 7. 6 0 (1 H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 7. 2 4 (1 H, dd, $J=8.7, 2.7$ Hz), 8. 0 8 (1 H, d, $J=2.7$ Hz), 8. 2 4 (1 H, t, $J=1.5$ Hz), 8. 5 7 (2 H, d, $J=1.2$ Hz), 10. 6 7 (1 H, s), 11. 6 4 (1 H, s).

例 1 5 1 : 化合物番号 1 5 1 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-メチル-5- [(1-メチル) エチル] アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 30

収率 : 1 9 . 1 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1. 2 6 (6 H, d, $J=6.9$ Hz), 2. 3 0 (3 H, s), 2. 8 7-2. 9 6 (1 H, m), 7. 0 0 (1 H, d, $J=8.7$ Hz), 7. 0 8 (1 H, dd, $J=7.8, 1.8$ Hz), 7. 2 0 (1 H, d, $J=7.8$ Hz), 7. 4 0 (1 H, dd, $J=8.7, 2.4$ Hz), 7. 4 9 (1 H, d, $J=2.7$ Hz), 7. 5 0 (1 H, s), 7. 7 1 (1 H, s), 11. 9 9 (1 H, s).

例 1 5 2 : 化合物番号 1 5 2 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2, 5-ジエトキシアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 40

収率 : 5 9 . 2 %

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1. 3 2 (3 H, t, $J=6.9$ Hz), 1. 4 1 (3 H, t, $J=6.9$ Hz), 3. 9 7 (2 H, q, $J=6.9$ Hz), 4. 0 6 (2 H, q, $J=6.9$ Hz), 6. 6 1 (1 H, dd, $J=9.0, 3.0$ Hz), 6. 9 8 (1 H, d, $J=8.7$ Hz), 7. 1 0 (1 H, d, $J=8.7$ Hz), 7. 4 8 (1 H, dd, $J=8.7, 2.7$ Hz), 7. 9 7 (1 H, d, $J=2.7$ Hz), 8. 1 6 (1 H, d, $J=3.0$ Hz), 10. 9 6 (1 H, s), 11. 9 1 (1 H, s).

例 1 5 3 : 化合物番号 1 5 3 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2, 5-ジメチルアニリンを用いて例 3 と同様 50

の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：90.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.28 (3H, s), 2.35 (3H, s), 6.99 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.02 (1H, br s), 7.15 (1H, d, $J=7.7\text{ Hz}$), 7.40 (1H, dd, $J=8.8, 2.5\text{ Hz}$), 7.45 (1H, br s), 7.49 (1H, d, $J=2.5\text{ Hz}$) 7.70 (1H, br), 11.96 (1H, br s).

例154：化合物番号154の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-クロロ-2-シアノアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

収率：90.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.09 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.53 (1H, dd, $J=8.7, 3.0\text{ Hz}$), 7.82 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 8.07 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.36 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 11.11 (1H, s), 12.36 (1H, s).

例155：化合物番号155の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-(N,N-ジエチルスルファモイル)-2-メトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：44.8%

20

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.17 (6H, t, $J=7.3\text{ Hz}$), 3.29 (4H, q, $J=7.3\text{ Hz}$), 4.05 (3H, s), 7.00 (2H, dd, $J=2.3, 8.9\text{ Hz}$), 7.41 (1H, dd, $J=2.3, 8.9\text{ Hz}$), 7.48 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 7.65 (1H, dd, $J=2.3, 8.6\text{ Hz}$), 8.56 (1H, br. s), 8.84 (1H, d, $J=2.3\text{ Hz}$), 11.82 (1H, s).

例156：化合物番号156の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-クロロ-5-ニトロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：73.3%

30

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) : δ 6.98 (1H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 7.43 (1H, dd, $J=2.6, 8.6\text{ Hz}$), 7.74 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.99 (1H, dd, $J=3.0, 8.9\text{ Hz}$), 8.08 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 9.51 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$).

例157：化合物番号157の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-(N-フェニルカルバモイル)-2-メトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：40.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.99 (3H, s), 7.09 (2H, dd, $J=6.6, 6.9\text{ Hz}$), 7.24 (1H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 7.35 (2H, dd, $J=6.9, 7.3\text{ Hz}$), 7.49 (1H, d, $J=2.3, 8.9\text{ Hz}$), 7.77 (3H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 8.00 (1H, s), 8.97 (1H, s), 10.17 (1H, s), 10.91 (1H, s), 12.11 (1H, s).

40

例158：化合物番号158の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2,5-ジメトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：73.9%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 3.82 (3H, s), 3.93 (3H, s), 6.66 (1H, dd, $J=3.0, 8.9\text{ Hz}$), 6.86 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 6.98 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.39 (1H, dd, $J=2.6, 8.9$

50

H z), 7.47 (1H, d, J = 2.6 Hz), 8.08 (1H, d, J = 3.0 Hz), 8.60 (1H, br. s), 12.03 (1H, s).

例159: 化合物番号159の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-アセチルアミノ-2-メトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 16.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 2.01 (3H, s), 3.85 (3H, s), 7.03 (2H, t, J = 9.6 Hz), 7.49 (2H, dd, J = 8.9, 9.2 Hz), 7.96 (1H, s), 8.51 (1H, s), 9.87 (1H, s), 10.82 (1H, s), 12.03 (1H, d, J = 4.0 Hz).

10

例160: 化合物番号160の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-メトキシ-2-メチルアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 100%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 2.29 (3H, s), 3.82 (3H, s), 6.75 (1H, dd, J = 2.6, 8.2 Hz), 7.00 (1H, d, J = 8.9 Hz), 7.16 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.38 (1H, d, 2.3 Hz), 7.41 (1H, dd, J = 2.3, 8.9 Hz), 7.48 (1H, d, J = 2.3 Hz), 7.70 (1H, br. s), 11.92 (1H, s).

20

例161: 化合物番号161の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2,5-ジブトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 73.9%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 0.98 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1.05 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1.44-1.65 (4H, m), 1.72-1.79 (2H, m), 1.81-1.91 (2H, m), 3.97 (2H, t, J = 6.3 Hz), 4.07 (2H, t, J = 6.3 Hz), 6.64 (1H, dd, J = 9.0, 3.0 Hz), 6.85 (1H, d, J = 9.3 Hz), 6.99 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.39 (1H, dd, J = 8.7, 2.4 Hz), 7.44 (1H, d, J = 2.7 Hz), 8.08 (1H, d, J = 3.0 Hz), 8.76 (1H, s), 12.08 (1H, s).

30

例162: 化合物番号162の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2,5-ジイソペンチルオキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 59.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 0.97 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.03 (6H, d, 6.6 Hz), 1.64-1.98 (6H, m), 3.99 (2H, t, J = 6.6 Hz), 4.09 (2H, t, J = 6.3 Hz), 6.63 (1H, dd, J = 8.7, 3.0 Hz), 6.85 (1H, d, J = 8.7 Hz), 6.98 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.38 (1H, dd, J = 9.0, 2.4 Hz), 7.43 (1H, d, J = 2.7 Hz), 8.09 (1H, d, J = 3.0 Hz), 8.75 (1H, s), 12.08 (1H, s).

40

例163: 化合物番号163の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-カルバモイル-2-メトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 31.2%

$^1\text{H-NMR}$ (CD₃OD): δ 4.86 (3H, s), 6.93 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.18 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.35 (1H, dd, J = 3.0, 7.6 Hz), 7.47 (1H, dd, J = 2.0, 8.6 Hz), 8.00 (1H, d, J = 3.0 Hz), 8.80 (1H, d, J = 2.0 Hz).

50

例 1 6 4 : 化合物番号 1 6 4 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 5-[(1, 1-ジメチル)プロピル]-2-フェノキシアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 6 5 . 2 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 0 . 6 9 (3 H, t, $J = 7 . 6 \text{ Hz}$), 1 . 2 9 (6 H, s), 1 . 6 4 (2 H, q, $J = 7 . 6 \text{ Hz}$), 6 . 9 1 (1 H, dd, $J = 1 . 7, 7 . 6 \text{ Hz}$), 6 . 9 6 (1 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 0 3 (2 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 1 0 (1 H, dt, $J = 1 . 7, 7 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 1 6 (1 H, dt, $J = 1 . 7, 7 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 3 1 - 7 . 4 0 (4 H, m), 8 . 4 2 (1 H, dd, $J = 2 . 0, 7 . 9 \text{ Hz}$), 8 . 5 3 (1 H, br. s) 1 1 . 9 4 (1 H, s). 10

例 1 6 5 : 化合物番号 1 6 5 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-ヘキシルオキシ-5-(メチルスルホニル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 3 3 . 0 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 0 . 9 2 (3 H, t, $J = 6 . 9 \text{ Hz}$), 1 . 4 0 - 1 . 5 9 (6 H, m), 1 . 9 0 - 2 . 0 1 (2 H, m), 3 . 0 9 (3 H, s), 4 . 2 2 (2 H, t, $J = 6 . 3 \text{ Hz}$), 7 . 0 1 (1 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 0 6 (1 H, d, $J = 8 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 4 0 - 7 . 4 3 (2 H, m), 7 . 7 3 (1 H, dd, $J = 8 . 6, 2 . 3 \text{ Hz}$), 8 . 7 4 (1 H, br s), 8 . 9 9 (1 H, d, $J = 2 . 3 \text{ Hz}$), 1 1 . 7 6 (1 H, s). 20

例 1 6 6 : 化合物番号 1 6 3 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 3'-アミノ-2, 2, 4'-トリメチルプロピオフェノンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 4 4 . 8 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1 . 3 8 (9 H, s), 2 . 3 8 (3 H, s), 7 . 0 1 (1 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 3 1 (1 H, d, $J = 7 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 4 2 (1 H, dd, $J = 8 . 9, 2 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 5 3 (1 H, d, $J = 2 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 5 7 (1 H, dd, $J = 7 . 9, 2 . 0 \text{ Hz}$), 7 . 8 3 (1 H, br s), 8 . 1 1 (1 H, d, $J = 2 . 0 \text{ Hz}$), 1 1 . 8 2 (1 H, s). 30

例 1 6 7 : 化合物番号 1 6 7 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 5-メトキシ-2-(1-ピロリル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 5 3 . 4 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2 . 4 6 (3 H, s), 6 . 5 1 - 6 . 5 2 (2 H, m), 6 . 8 2 - 6 . 8 5 (3 H, m), 6 . 9 3 (1 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 0 6 (1 H, d, $J = 7 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 3 0 (1 H, d, $J = 7 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 3 2 (1 H, dd, $J = 2 . 3, 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 6 1 (1 H, s), 8 . 2 9 (1 H, s), 1 1 . 8 6 (1 H, br. s). 40

例 1 6 8 : 化合物番号 1 6 8 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 5-クロロ-2-トシルアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 8 . 0 %

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2 . 3 8 (3 H, s), 7 . 0 2 (1 H, d, $J = 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 2 5 - 7 . 3 1 (3 H, m), 7 . 4 6 (1 H, dd, $J = 2 . 6, 8 . 9 \text{ Hz}$), 7 . 6 8 (2 H, d, $J = 8 . 6 \text{ Hz}$), 7 . 7 4 (1 H, d, $J = 2 . 3 \text{ Hz}$), 7 . 9 6 (1 H, d, $J = 8 . 6 \text{ Hz}$), 8 . 5 6 (1 H, d, $J = 2 . 0 \text{ Hz}$), 1 0 . 7 5 (1 H, s), 1 1 . 7 0 (1 H, s). 50

例 1 6 9 : 化合物番号 1 6 9 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-クロロ-5-トシルアニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：43.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.38 (3H, s), 7.02 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.27 (1H, d, $J=7.9\text{ Hz}$), 7.29 (1H, dd, $J=2.0, 6.6\text{ Hz}$), 7.46 (1H, dd, $J=2.3, 8.9\text{ Hz}$), 7.68 (2H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 7.73 (2H, d, $J=2.3\text{ Hz}$), 7.97 (1H, d, $J=8.6\text{ Hz}$), 8.56 (1H, d, $J=2.0\text{ Hz}$), 10.73 (1H, s), 11.71 (1H, s).

例170：化合物番号170の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-フルオロ-5-(メチルスルホニル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

収率：28.8%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 3.12 (3H, s), 7.03 (1H, d, $J=8.9\text{ Hz}$), 7.38 (1H, dd, $J=8.6, 10.2\text{ Hz}$), 7.45 (1H, dd, $J=2.3, 8.9\text{ Hz}$), 7.53 (1H, d, $J=2.3\text{ Hz}$), 7.80 (1H, ddd, $J=2.3, 4.6, 8.6\text{ Hz}$), 8.25 (1H, s), 8.98 (1H, dd, $J=2.3, 7.7\text{ Hz}$), 11.33 (1H, br. s).

例171：化合物番号171の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-メトキシ-5-フェノキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：77.0%

20

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 3.98 (3H, s), 6.80 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 6.90 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 6.95-7.00 (3H, m), 7.04-7.09 (1H, m), 7.29-7.35 (2H, m), 7.38 (1H, dd, $J=8.8, 2.6\text{ Hz}$), 7.47 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 8.19 (1H, d, $J=2.9\text{ Hz}$), 8.61 (1H, br s), 11.92 (1H, s).

例172：化合物番号172の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-アミノ-4-メチルビフェニルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：47.7%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.33 (3H, s), 7.06 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.43-7.52 (4H, m), 7.64-7.67 (2H, m), 8.04 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.19 (1H, d, $J=1.5\text{ Hz}$), 10.40 (1H, s), 12.22 (1H, s).

30

例173：化合物番号173の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-(α, α -ジメチルベンジル)-2-メトキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：89.0%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.72 (6H, s), 3.93 (3H, s), 6.83 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 6.93 (1H, dd, $J=2.6, 8.8\text{ Hz}$), 6.96 (1H, d, $J=9.2\text{ Hz}$), 7.15-7.20 (1H, m), 7.25-7.28 (4H, m), 7.36 (1H, dd, $J=2.6, 8.8\text{ Hz}$), 7.46 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 8.35 (1H, d, $J=2.6\text{ Hz}$), 8.51 (1H, s), 12.04 (1H, s).

40

例174：化合物番号174の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-モルホリノ-2-ニトロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：4.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 3.46-3.52 (4H, m), 3.85-3.94 (4H, m), 7.03 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.47 (1H, dd, $J=2.9, 8.8\text{ Hz}$), 7.80 (1H, dd, $J=2.6, 8.8\text{ Hz}$), 7.8

50

2 (1H, d, $J = 2.6$ Hz), 7.88 (1H, d, $J = 8.8$ Hz), 8.20 (1H, d, $J = 2.2$ Hz), 10.70 (1H, s), 11.43 (1H, s)

例175: 化合物番号175の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-フルオロ-2-(1-イミダゾリル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 33.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.99 (1H, d, $J = 8.8$ Hz), 7.12-7.19 (2H, m), 7.42-7.51 (3H, m), 7.89 (1H, d, $J = 2.8$ Hz), 7.93 (1H, d, $J = 1.1$ Hz), 8.34 (1H, dd, $J = 11.4, 2.8$ Hz), 10.39 (1H, s), 11.76 (1H, br s).

10

例176: 化合物番号176の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-ブチル-5-ニトロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 15.3%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 0.99 (3H, t, $J = 7.3$ Hz), 1.39-1.51 (2H, m), 1.59-1.73 (2H, m), 2.71-2.79 (2H, m), 7.03 (1H, d, $J = 8.9$ Hz), 7.41-7.49 (3H, m), 7.92 (1H, s), 8.07 (1H, dd, $J = 2.3, 8.4$ Hz), 8.75 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 11.51 (1H, s).

例177: 化合物番号177の化合物の製造

20

原料として、5-クロロサリチル酸、及び5-[(1,1-ジメチル)プロピル]-2-ヒドロキシアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 36.0%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 0.70 (3H, t, $J = 7.4$ Hz), 1.28 (6H, s), 1.63 (2H, q, $J = 7.4$ Hz), 6.97 (1H, d, $J = 6.3$ Hz), 7.00 (1H, d, $J = 6.6$ Hz), 7.08 (1H, s), 7.14 (1H, dd, $J = 2.5, 8.6$ Hz), 7.36 (1H, d, $J = 2.2$ Hz), 7.42 (1H, dd, $J = 2.5, 8.8$ Hz), 7.57 (1H, d, $J = 2.5$ Hz), 8.28 (1H, s), 11.44 (1H, s).

例178: 化合物番号178の化合物の製造

30

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-メトキシ-5-メチルアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 74.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 2.27 (3H, s), 3.85 (3H, s), 6.90 (1H, dd, $J = 9.0, 2.4$ Hz), 6.98 (1H, d, $J = 9.0$ Hz), 7.05 (1H, d, $J = 9.0$ Hz), 7.47 (1H, dd, $J = 9.0, 3.0$ Hz), 7.97 (1H, d, $J = 3.0$ Hz), 8.24 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 10.79 (1H, s), 12.03 (1H, s).

例179: 化合物番号179の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2,5-ジフルオロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

40

収率: 81.5%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.98-7.07 (1H, m), 7.07 (1H, d, $J = 9.0$ Hz), 7.37-7.49 (1H, m), 7.52 (1H, dd, $J = 8.7, 3.0$ Hz), 7.95 (1H, d, $J = 2.7$ Hz), 8.15-8.22 (1H, m), 10.83 (1H, s), 12.25 (1H, s).

例180: 化合物番号180の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3,5-ジフルオロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 82.0%

50

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.00 (1H, tt, $J=9.3, 2.1$), 7.03 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.47 (1H, dd, $J=7.5, 2.7\text{ Hz}$), 7.49 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 7.51 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.82 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 10.63 (1H, s), 11.43 (1H, brs).

例181: 化合物番号181の化合物の製造

原料として、3-ヒドロキシナフタレン-2-カルボン酸、及び3, 5-ジクロロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 44.3%

mp 254-255°C.

10

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.34-7.39 (3H, m), 7.49-7.54 (1H, m), 7.76-7.79 (1H, m), 7.89 (2H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 7.92 (1H, m), 8.39 (1H, s), 10.75 (1H, s), 11.01 (1H, s).

例182: 化合物番号182の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシナフタレン-1-カルボン酸、及び3, 5-ジクロロアニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 51.2%

mp 246-248°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.26 (1H, d, $J=9.3\text{ Hz}$), 7.31-7.37 (2H, m), 7.44-7.50 (1H, m), 7.65-7.68 (1H, m), 7.85-7.90 (4H, m), 10.23 (1H, s), 10.74 (1H, s).

20

例183: 化合物番号183の化合物

本化合物は、市販化合物である。

販売元: Sigma-Aldrich社

カタログコード番号: S01361-8

例184: 化合物番号184の化合物の製造

原料として、5-クロロ-2-ヒドロキシニコチン酸、及び3, 5-ビス[(1, 1-ジメチル)エチル]アニリンを用いて例75と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

30

収率: 59.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.29 (18H, s), 7.18 (1H, t, $J=1.8\text{ Hz}$), 7.52 (2H, d, $J=1.8\text{ Hz}$), 8.07 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.35 (1H, d, $J=3.3\text{ Hz}$), 11.92 (1H, s), 13.10 (1H, s).

例185: 化合物番号185の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール

1-ブロモ-3, 3-ジメチル-2-ブタノン (5.03g, 28.1mmol)、チオウレア (2.35g, 30.9mmol)、エタノール (30mL) の混合物を1.5時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 2:1 $\rightarrow$ 1:1) で精製して、標題化合物の黄白色粉末 (3.99g, 90.9%) を得た。

40

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.26 (9H, s), 4.96 (2H, brs), 6.09 (1H, s).

以下の実施例において例185(1)の方法が引用されている場合、反応溶媒としては、エタノール等の溶媒を用いた。

(2) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド

50

原料として、2-アセトキシ-5-ブロモ安息香酸、及び2-アミノ-4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾールを用いて例75と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：59.4%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.31 (9H, s), 2.44 (3H, s), 6.60 (1H, s), 7.13 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.68 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.17 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 9.72 (1H, brs).

[2-アセトキシ-5-ブロモ安息香酸：「ヨーロッパ・ジャーナル・オブ・メディカル・ケミストリー (European Journal of Medicinal Chemistry)」, (フランス), 1996年, 第31巻, p. 861-874を参照し、原料として、5-ブロモサリチル酸、及び無水酢酸を用いて34(1)と同様の操作を行って得た。後述する例244(1)と同様の操作を行って得た。]

(3) 5-ブロモ-N-{4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号185)

2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド (100.1mg, 0.25mmol) のテトラヒドロフラン (3mL) 溶液に、2規定水酸化ナトリウム (0.2mL) を加え、室温で20分間攪拌した。反応混合物を希塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をイソプロピルエーテル/ n -ヘキサンで結晶化して、標題化合物の白色粉末 (70.1mg, 78.9%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.30 (9H, s), 6.80 (1H, brs), 6.95 (1H, brs), 7.57 (1H, brs), 8.06 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.82 (1H, brs), 13.27 (1H, brs).

例186：化合物番号186の化合物の製造

(1) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{5-ブロモ-4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド

2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド (例185(2)の化合物; 0.20g, 0.50mmol) のアセトニトリル (10mL) 溶液に、N-ブロモコハク酸イミド (97.9mg, 0.55mmol) を加え、室温で1時間攪拌した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n -ヘキサン：酢酸エチル=3:1) で精製して、標題化合物を粗生成物として得た。

(2) 5-ブロモ-N-{5-ブロモ-4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号186)

原料として、2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{5-ブロモ-4-[(1,1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}ベンズアミドを用いて例2と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：90.9% (2工程)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.42 (9H, s), 6.99 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.61 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 8.02 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.79 (1H, brs), 12.00 (1H, brs).

例187：化合物番号187の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-5-ブロモ-4-(トリフルオロメチル)チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：22.4%

mp 215°C (dec.).

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.00 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.61 (1H, dd, $J=8.8, 2.8\text{ Hz}$), 7.97 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$).

[2-アミノ-5-ブロモ-4-(トリフルオロメチル)チアゾール：「ジャーナル・オ

10

20

30

40

50

ブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー (Journal of Heterocyclic Chemistry)」, (米国), 1991年, 第28巻, p. 1017 参照]

例188: 化合物番号188の化合物の製造

(1) α -ブromo- π -ピバロイルアセトニトリル

ピバロイルアセトニトリル (1.00 g, 7.99 mmol) の四塩化炭素 (15 mL) 溶液に、N-ブromosuccinimide (1.42 g, 7.99 mmol) を加え、15 分間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、不溶物を濾過して除去し、濾液を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 4:1) で精製して、標題化合物の黄褐色オイル (1.43 g, 87.9%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ 1.33 (9H, s), 5.10 (1H, s).

10

以下の実施例において例188 (1) の方法が引用されている場合、ブrom化剤としては、N-ブromosuccinimideを用いた。また、反応溶媒としては、四塩化炭素等の溶媒を用いた。

(2) 2-アミノ-5-シアノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール原料として、 α -ブromo- π -ピバロイルアセトニトリル、及びチオウレアを用いて例185 (1) と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 66.3%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ 1.41 (9H, s), 5.32 (2H, s).

(3) 5-クロロ-N-{5-シアノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号188)

20

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-5-シアノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 63.4%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 1.43 (9H, s), 7.06 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.51 (1H, dd, $J = 8.7, 3.0\text{ Hz}$), 7.85 (1H, d, $J = 2.7\text{ Hz}$), 12.31 (2H, br).

例189: 化合物番号189の化合物の製造

原料として、5-ブromosariチル酸、及び2-アミノ-5-シアノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール (例188 (2) の化合物) を用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

30

収率: 61.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 1.43 (9H, s), 7.00 (1H, d, $J = 8.7\text{ Hz}$), 7.62 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.97 (1H, d, $J = 2.7\text{ Hz}$), 11.75 (1H, br), 12.43 (1H, br).

例190: 化合物番号190の化合物の製造

原料として、5-ブromosariチル酸、及び2-アミノ-5-メチルチアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 12.9%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 2.33 (3H, s), 6.91 (1H, d, $J = 7.6\text{ Hz}$), 7.26 (1H, s), 7.54 (1H, d, $J = 9.6\text{ Hz}$), 8.03 (1H, d, $J = 2.8\text{ Hz}$).

40

例191: 化合物番号191の化合物の製造

原料として、5-ブromosariチル酸、及び2-アミノ-4, 5-ジメチルチアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 14.4%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 2.18 (3H, s), 2.22 (3H, s), 6.89 (1H, d, $J = 8.8\text{ Hz}$), 7.51 (1H, d, $J = 6.8\text{ Hz}$), 8.02 (1H, d, $J = 2.8\text{ Hz}$), 13.23 (1H, br s).

例192: 化合物番号192の化合物の製造

原料として、5-ブromosariチル酸、及び2-アミノ-5-メチル-4-フェニルチアゾ

50

ールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：27.7%

mp 243-244°C.

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) : δ 2.47 (3H, s), 6.92 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.36-7.41 (1H, m), 7.44-7.50 (2H, m), 7.53 (1H, dd, $J=9.0, 2.7\text{ Hz}$), 7.57-7.61 (2H, m), 8.16 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$).

[2-アミノ-5-メチル-4-フェニルチアゾール：「薬学雑誌：ジャーナル・オブ・ザ・ファーマシューティカル・ソサエティ・オブ・ジャパン (Yakugaku Zasshi: Journal of The Pharmaceutical Society of Japan)」, 1961年, 第81巻, p. 1456参照]

例193：化合物番号193の化合物の製造

原料として、(4-フルオロフェニル)アセトンを用いて例188(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：28.8% (3工程)

(1) α -ブromo-(4-フルオロフェニル)アセトン

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.33 (3H, s), 5.41 (1H, s), 7.07 (2H, t, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.43 (2H, dd, $J=8.7, 5.1\text{ Hz}$)

(2) 2-アミノ-4-メチル-5-(4-フルオロフェニル)チアゾール

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.27 (3H, s), 4.88 (2H, s), 7.07 (2H, t, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.32 (2H, dd, $J=8.7, 5.4\text{ Hz}$)

(3) 5-ブromo-N-[4-メチル-5-(4-フルオロフェニル)チアゾール-2-イル]-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号193)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.36 (3H, s), 6.95 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.33 (2H, t, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.52-7.59 (3H, m), 8.06 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 12.01-13.65 (2H, br)

例194：化合物番号194の化合物の製造

原料として、3-(トリフルオロメチル)フェニルアセトンを用いて例188(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：39.8% (3工程)

(1) α -ブromo-3-(トリフルオロメチル)フェニルアセトン

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.38 (3H, s), 5.43 (1H, s), 7.52 (1H, t, $J=7.8\text{ Hz}$), 7.61-7.66 (2H, m), 7.69-7.70 (1H, m).

(2) 2-アミノ-4-メチル-5-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 2.32 (3H, s), 4.95 (2H, s), 7.46-7.56 (3H, m), 7.59-7.61 (1H, m).

(3) 5-ブromo-N-{4-メチル-5-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号194)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 2.40 (3H, s), 6.97 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.59 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 7.71-7.84 (4H, m), 8.06 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 12.09 (1H, br), 12.91-13.63 (1H, br).

例195：化合物番号195の化合物の製造

原料として、2,2-ジメチル-3-ヘキサノンを用いて例188(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

20

30

40

50

収率：17.0% (3工程)

(2) 2-アミノ-4-[(1,1-ジメチル)エチル]-5-エチルチアゾール

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.21 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.32 (9H, s), 2.79 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 4.63 (2H, brs).

(3) 5-ブロモ-N-{4-[(1,1-ジメチル)エチル]-5-エチルチアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号195)

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.32 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.41 (9H, s), 2.88 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 6.84 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.44 (1H, dd, $J=8.7, 2.4\text{ Hz}$), 8.05 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 11.46 (2H, br).

10

例196：化合物番号196の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-エチル-5-フェニルチアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：17.4%

mp 224-225°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.24 (3H, t, $J=7.6\text{ Hz}$), 2.70 (2H, q, $J=7.6\text{ Hz}$), 6.95 (1H, brd, $J=7.6\text{ Hz}$), 7.39-7.42 (1H, m), 7.45-7.51 (4H, m), 7.56 (1H, brd, $J=8.0\text{ Hz}$), 8.06 (1H, d, $J=2.8\text{ Hz}$), 11.98 (1H, brs).

20

例197：化合物番号197の化合物の製造

原料として、ベンジルイソプロピルケトンを用いて例188(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：4.4% (3工程)

(2) 2-アミノ-4-イソプロピル-5-フェニルチアゾール

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.23 (6H, d, $J=6.6\text{ Hz}$), 3.05 (1H, m), 4.94 (2H, s), 7.28-7.41 (5H, m).

(3) 5-ブロモ-N-(4-イソプロピル-5-フェニルチアゾール-2-イル)-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号197)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.26 (6H, d, $J=6.0\text{ Hz}$), 3.15 (1H, m), 6.98 (1H, brs), 7.43-7.53 (5H, m), 7.59 (1H, brs), 8.08 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 11.90 (1H, brd), 13.33 (1H, brd).

30

例198：化合物番号198の化合物の製造

原料として、1-フェニル-2-ヘキサノンを用いて例188(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：52.6% (3工程)

(1) α -ブロモ-1-フェニル-2-ヘキサノン

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 0.85 (3H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 1.19-1.32 (2H, m), 1.50-1.60 (2H, m), 2.59 (2H, td, $J=7.5, 3.9\text{ Hz}$), 5.44 (1H, s), 7.34-7.45 (5H, m).

40

(2) 2-アミノ-4-ブチル-5-フェニルチアゾール

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 0.89 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.28-1.41 (2H, m), 1.61-1.71 (2H, m), 2.56-2.61 (2H, m), 4.87 (2H, s), 7.25-7.40 (5H, m).

(3) 5-ブロモ-N-(4-ブチル-5-フェニルチアゾール-2-イル)-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号198)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 0.85 (3H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 1.23-1.35 (2H, m), 1.59-1.69 (2H, m), 2.70 (2H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 6.96 (1H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 7.39-7.59 (6H,

50

m), 8.07 (1H, d, J = 2.4 Hz), 11.93 (1H, br), 13.18 – 13.59 (1H, br).

例199: 化合物番号199の化合物の製造

(1) 4-ブロモ-2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオン [α-ブロモジピバロイルメタン]

2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオン (ジピバロイルメタン; 1.00 g, 5.42 mmol) の四塩化炭素 (10 mL) 溶液に、N-ブロモコハク酸イミド (965.8 mg, 5.42 mmol) を加え、2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、不溶物を濾過して除去し、濾液を減圧留去して、標題化合物の白色結晶 (1.42 g, 定量的) を得た。

10

¹H-NMR (CDCl₃): δ 1.27 (18H, s), 5.67 (1H, s).

以下の実施例において例199(1)の方法が引用されている場合、ブロモ化剤としては、N-ブロモコハク酸イミドを用いた。また、反応溶媒としては、四塩化炭素等の溶媒を用いた。

(2) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール

4-ブロモ-2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオン (α-ブロモジピバロイルメタン; 1.42 g, 5.40 mmol)、チオウレア (451.8 mg, 5.94 mmol)、エタノール (15 mL) の混合物を2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をジクロロメタン/n-ヘキサンで結晶化して、標題化合物の白色結晶 (1.23 g, 94.5%) を得た。

20

¹H-NMR (CDCl₃): δ 1.26 (9H, s), 1.29 (9H, s), 5.03 (2H, s).

(3) 5-クロロ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号199)

5-クロロサリチル酸 (143.6 mg, 0.83 mmol)、2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]エチル-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール (200.0 mg, 0.83 mmol)、三塩化リン (40 μL, 0.46 mmol)、クロロベンゼン (4 mL) の混合物を3時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、溶媒を減圧濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 3:1) で精製して、標題化合物の白色粉末 (159.1 mg, 48.4%) を得た。

30

¹H-NMR (CDCl₃): δ 1.33 (9H, s), 1.35 (9H, s), 6.99 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.43 (1H, dd, J = 9.0, 2.7 Hz), 7.70 (1H, d, J = 2.7 Hz), 10.52 (2H, br).

以下の実施例において例199(3)の方法が引用されている場合、酸ハロゲン化剤としては、三塩化リンを用いた。また、反応溶媒としては、モノクロロベンゼン、トルエン等の溶媒を用いた。

40

例200: 化合物番号200の化合物の製造

原料として、5-クロロ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号199)、及びアセチルクロリドを用いて例5と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 65.3%

¹H-NMR (CDCl₃): δ 1.32 (9H, s), 1.33 (9H, s), 2.46 (3H, s), 7.22 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.56 (1H, dd, J = 8.7, 2.4 Hz), 8.05 (1H, d, J = 2.7 Hz), 9.82 (1H, b

50

r s) .

例 201 : 化合物番号 201 の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-[(2, 2-ジメチル)プロピオニル]チアゾール(例 199 (2) の化合物)を用いて例 199 (3) と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 23.8%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.33 (9H, s), 1.35 (9H, s), 6.94 (1H, d, $J=8.7$ Hz), 7.55 (1H, dd, $J=8.7, 2.1$ Hz), 7.85 (1H, d, $J=2.1$ Hz), 10.51 (2H, br) .

例 202 : 化合物番号 202 の化合物の製造

原料として、ピバロイル酢酸 エチルエステルを用いて例 199 (1) ~ (3) と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 45.7% (3 工程)

(1) α -ブromo-ピバロイル酢酸 エチルエステル

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.28 (9H, s), 1.29 (3H, t, $J=7.2$ Hz), 4.26 (2H, q, $J=7.2$ Hz), 5.24 (1H, s) .

(2) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.32 (3H, t, $J=7.2$ Hz), 1.43 (9H, s), 4.24 (2H, q, $J=7.2$ Hz), 5.18 (2H, s) .

(3) 2-(5-ブromo-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル (化合物番号 202)

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.30 (3H, t, $J=7.2$ Hz), 1.44 (9H, s), 4.27 (2H, q, $J=6.9$ Hz), 7.00 (1H, d, $J=8.7$ Hz), 7.63 (1H, dd, $J=8.7, 2.7$ Hz), 8.02 (1H, d, $J=2.4$ Hz), 11.80 (1H, br), 12.12 (1H, br) .

例 203 : 化合物番号 203 の化合物の製造

原料として、2-(5-ブromo-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル (化合物番号 202)を用いて例 36 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 85.5%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.44 (9H, s), 7.00 (1H, d, $J=9.0$ Hz), 7.62 (1H, dd, $J=9.0, 2.7$ Hz), 8.02 (1H, d, $J=2.4$ Hz), 11.83 (1H, br s), 12.04 (1H, br s), 12.98 (1H, br s) .

例 204 : 化合物番号 204 の化合物の製造

(1) 2-アミノ-5-ブromo-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール (例 185 (1) の化合物 ; 0.87 g, 5.6 mmol) の四塩化炭素 (9 mL) 溶液に、N-ブromoコハク酸イミド (1.00 g, 5.6 mmol) を加え、室温で 1 時間攪拌した。反応混合物にヘキサンを加え、不溶物を濾過して除去し、濾液を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン : 酢酸エチル = 2 : 1) で精製して、標題化合物の黄灰色粉末 (1.23 g, 93.7%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.39 (9H, s), 4.81 (2H, br s) .

(2) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-ピペリジノチアゾール 2-アミノ-5-ブromo-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール (0.10 g, 0.42 mmol)、ピペリジン (0.1 mL)、炭酸カリウム (0.20 g)、アセトニトリル (4 mL) の混合物を 3 時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフ

10

20

30

40

50

ィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝2：1）で精製して、標題化合物の黄色結晶（80.7 mg, 79.3%）を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 1.32 (9H, s), 1.64 (4H, t, J = 5.7 Hz), 1.71-1.77 (2H, m), 2.35 (2H, brs), 2.99 (2H, brs), 4.68 (2H, s).

以下の実施例において例204(2)の製造法が引用されている場合、塩基としては、炭酸ナトリウム等の塩基を用いた。また、反応溶媒としては、アセトニトリル等の溶媒を用いた。

(3) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-〔4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-ピペリジノチアゾール-2-イル〕ベンズアミド

アルゴン雰囲気下、2-アセトキシ-5-ブロモ安息香酸（90.3 mg, 0.35 mmol）、2-アミノ-4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-ピペリジノチアゾール（80.7 mg, 0.34 mmol）、ピリジン（0.1 mL）、テトラヒドロフラン（3 mL）の混合物にオキシ塩化リン（46 μL, 0.50 mmol）を加え、室温で2時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝3：1）で精製して、標題化合物の粗生成物（84.3 mg）を得た。

以下の実施例において例204(3)の製造法が引用されている場合、酸ハロゲン化剤としては、オキシ塩化リンを用いた。塩基としては、ピリジンを用いた。また、反応溶媒としては、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン等の溶媒を用いた。

(4) 5-ブロモ-N-〔4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-ピペリジノチアゾール-2-イル〕-2-ヒドロキシベンズアミド（化合物番号204）2-アセトキシ-5-ブロモ-N-〔4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-ピペリジノチアゾール-2-イル〕ベンズアミド（粗生成物, 84.3 mg）のエタノール（3 mL）溶液に、2規定水酸化ナトリウム溶液（0.1 mL）を加え、室温で1時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝4：1）で精製して、標題化合物の白色粉末（54.1 mg, 36.3%；2工程）を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 1.41 (9H, s), 1.56 (2H, brs), 1.67-1.74 (4H, m), 2.79 (4H, brs), 6.85 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.45 (1H, dd, J = 9.0, 2.4 Hz), 8.06 (1H, d, J = 2.4 Hz), 11.70 (2H, br).

以下の実施例において例204(4)の製造法が引用されている場合、塩基としては、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム等の無機塩基を用いた。また、反応溶媒としては、水、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン等の溶媒を単独若しくは混合して用いた。

例205：化合物番号205の化合物の製造

原料として、2-アミノ-5-ブロモ-4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕チアゾール（例204(1)の化合物）、及びモルホリンを用いて例204(2)～(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：17.1%

(2) 2-アミノ-4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-モルホリノチアゾール

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 1.33 (9H, s), 2.76 (4H, brs), 3.79 (4H, brs), 4.66 (2H, s).

(3) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-〔4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-モルホリノチアゾール-2-イル〕ベンズアミド

粗生成物のまま次反応に用いた。

(4) 5-ブロモ-N-〔4-〔(1, 1-ジメチル)エチル〕-5-モルホリノチアゾール-2-イル〕-2-ヒドロキシベンズアミド（化合物番号205）¹H-NMR (C

10

20

30

40

50

DC1₃) : δ 1.24 (9H, s), 2.89 (4H, dd, J = 4.8, 4.2 Hz), 3.83 (4H, dd, J = 4.5, 4.2 Hz), 6.89 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 9.0, 2.4 Hz), 7.98 (1H, d, J = 2.1 Hz), 11.20 (2H, br).

例206: 化合物番号206の化合物の製造

原料として、2-アミノ-5-ブロモ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール(例204(1)の化合物)、及び4-メチルピペラジンをを用いて例204(2)~(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 6.9%

(2) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-メチルピペラジン-1-イル)チアゾール 10

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.25 (9H, s), 2.12 (2H, br s), 2.19 (3H, s), 2.57 (2H, br s), 2.72 (4H, br s), 6.51 (2H, s).

(3) 2-アセトキシ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-メチルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル}ベンズアミド

粗生成物のまま次反応に用いた。

(4) 5-ブロモ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-メチルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号206) 20

¹H-NMR (CD₃OD) : δ 1.41 (9H, s), 2.55 (3H, s), 2.87 (4H, br s), 3.03 (4H, br s), 6.88 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 8.7, 2.7 Hz), 8.11 (1H, d, J = 2.7 Hz).

例207: 化合物番号207の化合物の製造

原料として、2-アミノ-5-ブロモ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]チアゾール(例204(1)の化合物)、及び4-フェニルピペラジンをを用いて例204(2)~(4)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 6.9%

(2) 2-アミノ-4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-フェニルピペラジン-1-イル)チアゾール 30

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 1.34 (9H, s), 2.80 (2H, br s), 3.03 (4H, br s), 3.55 (2H, br s), 4.69 (2H, s), 6.88 (1H, tt, J = 7.2, 1.2 Hz), 6.95 (2H, dd, J = 9.0, 1.2 Hz), 7.28 (2H, dd, J = 8.7, 7.2 Hz).

(3) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-フェニルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル}ベンズアミド

粗生成物のまま次反応に用いた。

(4) 5-ブロモ-N-{4-[(1, 1-ジメチル)エチル]-5-(4-フェニルピペラジン-1-イル)チアゾール-2-イル}-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号207) 40

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.39 (9H, s), 2.97 (4H, s), 3.30 (4H, s), 6.82 (1H, t, J = 7.5 Hz), 6.97 (2H, br s), 6.99 (2H, t, J = 7.5 Hz), 7.58 (1H, br s), 8.05 (1H, d, J = 2.4 Hz), 11.69 (1H, br s), 11.82 (1H, br s).

例208: 化合物番号208の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾールを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 16.0%

mp 239°C (dec.).

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.02 (1H, d, J=8.4 Hz), 7.34 (1H, t, J=7.6 Hz), 7.44 (2H, t, J=7.6 Hz), 7.62 (1H, dd, J=8.4, 2.8 Hz), 7.67 (1H, s), 7.92 (2H, d, J=7.2 Hz), 8.08 (1H, d, J=2.8 Hz), 11.88 (1H, brs), 12.05 (1H, brs).

例209: 化合物番号209の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-酢酸メチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 32.1%

mp 288.5-229.5°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 3.66 (3H, s), 3.95 (2H, s), 6.99 (1H, d, J=8.0 Hz), 7.42 (1H, d, J=6.0 Hz), 7.48 (2H, brt, J=7.6 Hz), 7.56-7.61 (3H, m), 8.07 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.85 (1H, brs), 11.98 (1H, brs).

例210: 化合物番号210の化合物の製造

{2-[(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ]-4-フェニルチアゾール-5-イル}酢酸メチルエステル(化合物番号209; 75mg, 0.17mmol)のメタノール(5mL)溶液に、2規定水酸化ナトリウム(0.5mL, 1mmol)を加え、室温で12時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/酢酸エチルで懸濁洗浄して、標題化合物の淡黄白色結晶(56mg, 77.3%)を得た。

mp 284-286°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 3.84 (2H, s), 6.98 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.42 (1H, d, J=6.8 Hz), 7.49 (2H, t, J=7.6 Hz), 7.58-7.61 (3H, m), 8.07 (1H, d, J=2.8 Hz), 12.25 (1H, brs).

例211: 化合物番号211の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4,5-ジフェニルチアゾールを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 25.9%

mp 262-263°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.02 (1H, d, J=8.1 Hz), 7.34-7.47 (10H, m), 7.63 (1H, d, J=6.9 Hz), 8.08 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.88 (1H, brs), 12.08 (1H, brs).

[2-アミノ-4,5-ジフェニルチアゾール: 「日本化学雑誌(Nihon Kagaku Zasshi)」, 1962年, 第83巻, p. 209参照]

例212: 化合物番号212の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-ベンジル-5-フェニルチアゾールを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 28.1%

mp 198-200°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 4.08 (2H, s), 6.95 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.15-7.22 (3H, m), 7.30 (2H, t, J=7.6 Hz), 7.38-7.43 (1H, m), 7.47 (4H, d, J=4.4 Hz), 7.57 (1H, brd, J=8.8 Hz), 8.05 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.98 (1H, brs).

[2-アミノ-4-ベンジル-5-フェニルチアゾール: 「ケミカル・アンド・ファーマ

10

20

30

40

50

シューティカル・ブレティン (Chemical & Pharmaceutical Bulletin)」, 1962年, 第10巻, p. 376 参照]

例213: 化合物番号213の化合物の製造

原料として、5-プロモサリチル酸、及び2-アミノ-5-フェニル-4-(トリフルオロメチル)チアゾールを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 33.2%

mp 250°C (dec.). ¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.02 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.51 (5H, s), 7.63 (1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 8.02 (1H, d, J=2, 8 Hz), 12.38 (1H, brs).

例214: 化合物番号214の化合物の製造

原料として、1-フェニル-1,3-ブタンジオンを用いて例199(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 8.9% (3工程)

(1) α-プロモ-1-フェニル-1,3-ブタンジオン

¹H-NMR (CDCl₃): δ 2.46 (3H, s), 5.62 (1H, s), 7.48-7.54 (2H, m), 7.64 (1H, tt, J=7.5, 2.1 Hz), 7.97-8.01 (2H, m).

(2) 2-アミノ-5-アセチル-4-フェニルチアゾール

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.18 (3H, s), 7.50-7.55 (2H, m), 7.59-7.68 (3H, m), 8.69 (2H, brs).

(3) 5-プロモ-N-(5-アセチル-4-フェニルチアゾール-2-イル)-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号214)

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.44 (3H, s), 6.99 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.55-7.71 (4H, m), 7.76-7.80 (2H, m), 8.01 (1H, d, J=2.4 Hz), 12.36 (2H, br).

例215: 化合物番号215の化合物の製造

原料として、1,3-ジフェニル-1,3-プロパンジオンを用いて例199(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 49.7%

(1) α-プロモ-1,3-ジフェニル-1,3-プロパンジオン

¹H-NMR (CDCl₃): δ 6.55 (1H, s), 7.45-7.50 (4H, m), 7.61 (2H, tt, J=7.2, 2.1 Hz), 7.98-8.01 (4H, m).

(2) 2-アミノ-5-ベンゾイル-4-フェニルチアゾール

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.04-7.18 (5H, m), 7.22-7.32 (3H, m), 7.35-7.38 (2H, m), 8.02 (2H, s).

(3) 5-プロモ-N-(5-ベンゾイル-4-フェニルチアゾール-2-イル)-2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号215)

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.03 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.17-7.30 (5H, m), 7.39-7.47 (3H, m), 7.57-7.60 (2H, m), 7.64 (1H, dd, J=8.7, 2.7 Hz), 8.05 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.82 (1H, brs), 12.35 (1H, brs).

例216: 化合物番号216の化合物の製造

原料として、5-プロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 28.6%

mp 197-199°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 1.21 (3H, t, J=6.8 Hz), 4.20 (2H, q, J=6.8 Hz), 7.01 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.43-

10

20

30

40

50

7.48 (3H, m), 7.63 (1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 7.70-7.72 (2H, m), 8.04 (1H, d, J=2.4 Hz), 12.33 (1H, brs).

例217: 化合物番号217の化合物の製造

2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル (化合物番号216) を用いて例36と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 67.0%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.00 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.42-7.44 (3H, m), 7.62 (1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 7.70-7.72 (2H, m), 8.04 (1H, d, J=2.4 Hz), 12.31 (1H, brs), 12.99 (1H, brs).

例218: 化合物番号218の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 69.4%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 1.22 (3H, t, J=7.5 Hz), 4.21 (2H, q, J=7.5 Hz), 7.07 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.43-7.47 (3H, m), 7.53 (1H, dd, J=8.7, 2.4 Hz), 7.70-7.74 (2H, m), 7.92 (1H, d, J=3.0 Hz), 11.88 (1H, br), 12.29 (1H, brs).

例219: 化合物番号219の化合物の製造

原料として、ペンタフルオロベンゾイル酢酸エチルエステルを用いて例199(1)~(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 40.0% (3工程)

(1) α-ブロモ-ペンタフルオロベンゾイル酢酸 エチルエステル

粗成生物のまま次反応に用いた。

(2) 2-アミノ-4-(ペンタフルオロフェニル)チアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル

¹H-NMR (CDCl₃): δ 1.23 (3H, t, J=7.2 Hz), 4.21 (2H, q, J=7.2 Hz), 5.41 (2H, s),

(3) 2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-(ペンタフルオロフェニル)チアゾール-5-カルボン酸 エチル (化合物番号219)

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 1.20 (3H, t, J=7.2 Hz), 2.51 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.02 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.64 (1H, dd, J=8.7, 2.7 Hz), 7.90 (1H, d, J=3.0 Hz), 11.92 (1H, br), 12.58 (1H, br).

例220: 化合物番号220の化合物の製造

2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 (化合物番号217; 0.20g, 0.48mmol)、メチルアミン 40%メタノール溶液 (0.2ml)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール 水和物 (96.7mg, 0.72mmol)、WSC·HCl (137.2mg, 0.72mmol)、テトラヒドロフラン (15mL)の混合物を室温で18時間攪拌した。反応混合物を2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル=1:2)で精製、ジクロロメタン/n-ヘキサンので結晶化して、標題化合物の白色粉末 (87.9mg, 42.6%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.70 (3H, d, J=4.5 Hz), 7.02 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.40-7.48 (3H, m), 7.63 (1H,

d d, $J = 9.0, 2.4 \text{ Hz}$), $7.68 - 7.71$ (2H, m), 8.06 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 8.16 (1H, t, $J = 4.5 \text{ Hz}$), 11.88 (1H, br), 12.15 (1H, brs).

以下の実施例において例220の方法が引用されている場合、脱水縮合剤としては、WSC・HCl、及び1-ヒドロキシベンゾトリアゾール水和物を用いた。また、反応溶媒としては、テトラヒドロフラン等の溶媒を用いた。

例221：化合物番号221の化合物の製造

原料として、2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸(化合物番号217)、及びエチルアミンの70%水溶液を用いて例220と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

収率：62.5%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.05 (3H, t, $J = 6.9 \text{ Hz}$), $3.15 - 3.24$ (2H, m), 7.02 (1H, d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), $7.40 - 7.47$ (3H, m), 7.63 (1H, dd, $J = 8.7, 3.0 \text{ Hz}$), $7.69 - 7.72$ (2H, m), 8.06 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 8.20 (1H, t, $J = 5.4 \text{ Hz}$), 11.84 (1H, br), 12.14 (1H, brs).

例222：化合物番号222の化合物の製造

原料として、2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸(化合物番号217)、及びイソプロピルアミンを用いて例220と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

20

収率：23.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.07 (6H, d, $J = 6.3 \text{ Hz}$), 4.02 (1H, m), 7.02 (1H, d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), $7.40 - 7.52$ (3H, m), 7.64 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7 \text{ Hz}$), $7.69 - 7.73$ (2H, m), 8.06 (1H, d, $J = 2.7 \text{ Hz}$), 11.89 (1H, br), 12.14 (1H, brs).

例223：化合物番号223の化合物の製造

原料として、2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸(化合物番号217)、及び2-フェネチルアミンを用いて例220と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

30

収率：62.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 2.78 (2H, t, $J = 7.5 \text{ Hz}$), 3.43 (2H, q, $J = 7.5 \text{ Hz}$), 7.02 (1H, d, $J = 9.0 \text{ Hz}$), $7.19 - 7.24$ (3H, m), $7.27 - 7.33$ (2H, m), $7.39 - 7.41$ (3H, m), $7.61 - 7.65$ (3H, m), 8.06 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 8.25 (1H, t, $J = 6.0 \text{ Hz}$), 11.85 (1H, brs), 12.15 (1H, brs).

例224：化合物番号224の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4-(トリフルオロメチル)チアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

40

収率：88.7%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 1.32 (3H, t, $J = 7.2 \text{ Hz}$), 4.33 (2H, q, $J = 7.2 \text{ Hz}$), 7.01 (1H, d, $J = 8.7 \text{ Hz}$), 7.63 (1H, dd, $J = 8.7, 2.7 \text{ Hz}$), 7.98 (1H, d, $J = 2.4 \text{ Hz}$), 12.64 (1H, br).

例225：化合物番号225の化合物の製造

原料として、4-ヒドロキシビフェニル-3-カルボン酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

50

収率：61.7%

mp 207–208°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.23 (3H, t, J=7.2 Hz), 4.22 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.16 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.36 (1H, t, J=7.5 Hz), 7.45–7.50 (5H, m), 7.69–7.76 (4H, m), 7.85 (1H, dd, J=8.7, 2.4 Hz), 8.31 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.73 (1H, brs), 12.60 (1H, brs).

[4-ヒドロキシビフェニル-3-カルボン酸：「テトラヘドロン (Tetrahedron)」, (米国), 1997年, 第53巻, p. 11437 参照]

例226：化合物番号226の化合物の製造

原料として、(4'-フルオロ-4-ヒドロキシビフェニル)-3-カルボン酸及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：62.7%

mp 237–238°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.22 (3H, t, J=7.2 Hz), 4.21 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.13 (1H, d, J=8.4 Hz), 7.28 (2H, t, J=8.8 Hz), 7.44–7.45 (3H, m), 7.71–7.75 (4H, m), 7.81 (1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 8.27 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.67 (1H, brs), 12.58 (1H, brs).

[(4'-フルオロ-4-ヒドロキシビフェニル)-3-カルボン酸：「テトラヘドロン (Tetrahedron)」, 1997年, 第53巻, p. 11437 参照]

例227：化合物番号227の化合物の製造

原料として、(2', 4'-ジフルオロ-4-ヒドロキシビフェニル)-3-カルボン酸及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：45.6%

mp 206–207°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.22 (3H, t, J=7.2 Hz), 4.22 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.17 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.21 (1H, td, J=8.7, 2.4 Hz), 7.38 (1H, ddd, J=11.7, 9.3, 2.4 Hz), 7.44–7.46 (3H, m), 7.60–7.75 (4H, m), 8.13–8.14 (1H, m), 11.86 (1H, brs), 12.46 (1H, brs).

例228：化合物番号228の化合物の製造

(1) [4-ヒドロキシ-4'-(トリフルオロメチル)ビフェニル]-3-カルボン酸 5-ブロモサリチル酸 (500mg, 2.30mmol)、ジヒドロキシ-4-(トリフルオロメチル)フェニルボラン (488mg, 2.57mmol)、酢酸パラジウム (10mg, 0.040mmol) 及び 1mol/L 炭酸ナトリウム水溶液 (7mL) の混合物を 80°C で 1 時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、2 規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を、定法に従い、トリメチルシリルジメタン及びメタノールによりメチルエステル化し、次いでシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン：酢酸エチル=5：1) で精製して、無色液体 (563mg) を得た。この液体のメタノール (10mL) 溶液に、2 規定水酸化ナトリウム (3mL) を加え、60°C で 1 時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、2 規定塩酸にあげ酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を n-ヘキサン/ジクロルメタンで懸濁洗浄して、標題化合物の白色結晶 (458mg, 70.4%) を得た。

mp 185°C (dec.).

10

20

30

40

50

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.09 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.77 (2H, d, $J=8.0\text{ Hz}$), 7.85 (2H, d, $J=8.0\text{ Hz}$), 7.90 (1H, dd, $J=8.8, 2.0\text{ Hz}$), 8.10 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.80 (1H, brs).

(2) 2- { [4-ヒドロキシ-4'-(トリフルオロメチル)ビフェニル]-3-カルボニル } アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル (化合物番号 228)

原料として、[4-ヒドロキシ-4'-(トリフルオロメチル)ビフェニル]-3-カルボン酸及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

10

収率 : 41.7%

mp 236-237°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.22 (3H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 4.21 (2H, q, $J=7.2\text{ Hz}$), 7.18 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.44-7.45 (3H, m), 7.72-7.74 (2H, m), 7.81 (2H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.91 (1H, dd, $J=8.8, 2.4\text{ Hz}$), 7.93 (2H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.36 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.78 (1H, brs), 12.62 (1H, brs).

例229 : 化合物番号229の化合物の製造

原料として、2-ヒドロキシ-5-(1-ピロリル)安息香酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

20

収率 : 55.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.22 (3H, t, $J=7.2\text{ Hz}$), 4.22 (2H, q, $J=7.2\text{ Hz}$), 6.26 (2H, t, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.13 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.32 (2H, t, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.43-7.47 (3H, m), 7.70-7.75 (3H, m), 8.09 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 11.58 (1H, brs), 12.55 (1H, brs).

例230 : 化合物番号230の化合物の製造

(1) 2-ヒドロキシ-5-(2-チエニル)安息香酸

30

5-ブロモサリチル酸 (500mg, 2.30mmol)、の1,2-ジメトキシエタン (5mL) 溶液に、アルゴン雰囲気下、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム (80mg, 0.07mmol) を加え、室温で10分間攪拌した。次いで、ジヒドロキシ-2-チエニルボラン (324mg, 2.53mmol) 及び1mol/L炭酸ナトリウム水溶液 (7mL) を加え、2時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を、定法に従い、トリメチルシリルジアゾメタン及びメタノールによりメチルエステル化し、次いで、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン : 酢酸エチル = 5 : 1) で精製して、黄色液体 (277mg) を得た。この液体のメタノール (5mL) 溶液に、2規定水酸化ナトリウム (1.5mL) を加え、60°Cで1時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、2規定塩酸にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサン/ジクロルメタンで晶析して、標題化合物の白色結晶 (58mg, 11.5%) を得た。

40

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.95 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.09 (1H, dd, $J=4.8, 3.6\text{ Hz}$), 7.37 (1H, dd, $J=4.0, 1.2\text{ Hz}$), 7.45 (1H, dd, $J=5.2, 1.2\text{ Hz}$), 7.74 (1H, dd, $J=8.8, 2.8\text{ Hz}$), 7.96 (1H, d, $J=2.8\text{ Hz}$).

(2) 2-[2-ヒドロキシ-5-(2-チエニル)ベンゾイル]アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステル (化合物番号230)

50

原料として、2-ヒドロキシ-5-(2-チエニル)安息香酸、及び2-アミノ-4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸 エチルエステルを用いて例199(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：58.2%

mp 213-214°C.

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.22 (3H, t, J=7.2 Hz), 4.21 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.10 (1H, d, J=9.2 Hz), 7.12 (1H, dd, J=4.8, 3.6 Hz), 7.44-7.46 (4H, m), 7.50 (1H, dd, J=4.8, 1.2 Hz), 7.71-7.74 (2H, m), 7.79 (1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 8.21 (1H, d, J=2.4 Hz), 11.78 (1H, br s), 12.44 (1H, br s).

例231：化合物番号231の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール3', 5'-ビス(トリフルオロメチル)アセトフェノン(0.51g, 2.0mmol)のテトラヒドロフラン(5ml)溶液に、フェニルトリメチルアンモニウムトリブロミド(753mg, 2mmol)を加え、室温で5時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣にエタノール(5mL)、チオウレア(152mg, 2mmol)を加え、30分間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン：酢酸エチル=2：1)で精製、n-ヘキサンの懸濁液で懸濁液して、標題化合物の薄黄白色結晶(520.1mg, 83.3%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 5.03 (2H, s), 6.93 (1H, s), 7.77 (1H, s), 8.23 (2H, s).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-{4-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド(化合物番号231)5-クロロサリチル酸(172.6mg, 1mmol)、2-アミノ-4-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール(312.2mg, 1mmol)、三塩化リン(44μL, 0.5mmol)、モノクロロベンゼン(5mL)の混合物を4時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン：酢酸エチル=3：1→2：1)で精製して、標題化合物の淡黄白色粉末(109.8mg, 23.5%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 7.08 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.53 (1H, dd, J=9.0, 3.0 Hz), 7.94 (1H, d, J=3.0 Hz), 8.07 (1H, s), 8.29 (1H, s), 8.60 (2H, s), 11.77 (1H, s), 12.23 (1H, s).

例232：化合物番号232の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4, 5, 6, 7-テトラヒドロベンゾ[b]チオフェン-3-カルボン酸 エチルエステルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：49.6%

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 1.32 (3H, t, J=7.2 Hz), 1.74 (4H, br), 2.63 (2H, br), 2.75 (2H, br), 4.30 (2H, q, J=7.2 Hz), 7.05 (1H, d, J=9.0 Hz), 7.50 (1H, dd, J=8.7, 3.0 Hz), 7.92 (1H, d, J=3.0 Hz), 12.23 (1H, s), 13.07 (1H, s).

例233：化合物番号233の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び3-アミノ-5-フェニルピラゾールを用いて

例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：9.2%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.98 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.01 (1H, s), 7.35 (1H, t, $J=7.6\text{ Hz}$), 7.46 (2H, t, $J=7.6\text{ Hz}$), 7.58 (1H, dd, $J=8.8, 2.8\text{ Hz}$), 7.74–7.76 (2H, m), 8.19 (1H, s), 10.86 (1H, s), 12.09 (1H, s), 13.00 (1H, brs).

例 234 : 化合物番号 234 の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4, 5-ジエチルオキサゾール

プロピオン (1.03 g, 8.87 mmol) のエタノール (15 mL) 溶液に、シアナミド (0.75 g, 17.7 mmol)、ナトリウムエトキシド (1.21 g, 17.7 mmol) を加え、室温で 3.5 時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ジクロロメタン : メタノール = 9 : 1) で精製して、標題化合物の黄色アモルファス (369.2 mg, 29.7%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 1.04 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.06 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.20 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.43 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 6.15 (2H, s).

(2) 2-アセトキシ-5-ブロモ-N-(4, 5-ジエチルオキサゾール 2-イル) ベンズアミド

原料として、2-アセトキシ-5-ブロモ安息香酸、及び 2-アミノ-4, 5-ジエチルオキサゾールを用いて例 5 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：22.0%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.22 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.23 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.38 (3H, s), 2.48 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.57 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 6.96 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.58 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 8.32 (1H, s), 11.40 (1H, br).

(3) 5-ブロモ-N-(4, 5-ジエチルオキサゾール 2-イル) -2-ヒドロキシベンズアミド (化合物番号 234)

原料として、2-アセトキシ-5-ブロモ-N-(4, 5-ジエチルオキサゾール 2-イル) ベンズアミドを用いて例 2 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：70.2%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ : 1.25 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.26 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.52 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 2.60 (2H, q, $J=7.5\text{ Hz}$), 6.84 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.43 (1H, dd, $J=8.7, 3.0\text{ Hz}$), 8.17 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 11.35 (1H, br), 12.83 (1H, br).

例 235 : 化合物番号 235 の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び 2-アミノ-4, 5-ジフェニルオキサゾールを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：32.6%

mp 188–189°C.

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 6.98 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.40–7.49 (6H, m), 7.53–7.56 (2H, m), 7.59–7.63 (3H, m), 8.01 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.80 (2H, brs).

[2-アミノ-4, 5-ジフェニルオキサゾール : 「ツォーナル・オルガニッシェスコイ・キミー : ロシアン・ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー (Zhurnal Organicheskoi Khimii : Russian Journal of

10

20

30

40

50

f Organic Chemistry)」, (ロシア), 1980年, 第16巻, p. 2185 参照]

例236: 化合物番号236の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4, 5-ビス(フラン-2-イル)オキサゾール

フロイン(0.50g, 2.60mmol)のエタノール(15ml)溶液に、シアナミド(218.8mg, 5.20mmol)、ナトリウムエトキシド(530.8mg, 7.80mmol)を加え、室温で2時間攪拌した。反応混合物を水にあげ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン: 酢酸エチル=1:1→1:2)で精製して、標題化合物の黒褐色結晶(175.0mg, 31.1%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.59 (1H, dd, $J=3.3, 2.1\text{Hz}$), 6.62 (1H, dd, $J=3.3, 2.1\text{Hz}$), 6.73 (1H, dd, $J=3.3, 0.6\text{Hz}$), 6.80 (1H, dd, $J=3.3, 0.9\text{Hz}$), 7.05 (2H, s), 7.75-7.76 (2H, m).

(2) 5-ブロモ-N-[4, 5-ビス(フラン-2-イル)オキサゾール-2-イル]-2-ヒドロキシベンズアミド(化合物番号236)

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-4, 5-ビス(フラン-2-イル)オキサゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 12.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 6.65 (1H, dd, $J=3.6, 1.8\text{Hz}$), 6.68 (1H, dd, $J=3.6, 1.8\text{Hz}$), 6.75 (1H, d, $J=8, 7\text{Hz}$), 6.92 (1H, dd, $J=3.6, 0.9\text{Hz}$), 6.93 (1H, d, $J=3.3\text{Hz}$), 7.37 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{Hz}$), 7.80 (1H, dd, $J=1.8, 0.9\text{Hz}$), 7.84 (1H, dd, $J=1.8, 0.9\text{Hz}$), 7.92 (1H, d, $J=3.0\text{Hz}$), 14.88 (2H, br).

例237: 化合物番号237の化合物の製造

(1) 2-アセトキシ-N-(5-トリフルオロメチル-1, 3, 4-チアジアゾール-2-イル)ベンズアミド

原料として、O-アセチルサリチル酸クロリド、及び2-アミノ-5-トリフルオロメチル-1, 3, 4-チアジアゾールを用いて例1と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 51.1%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 2.23 (3H, s), 7.32 (1H, dd, $J=8.0, 1.2\text{Hz}$), 7.45 (1H, td, $J=7.6, 1.2\text{Hz}$), 7.69 (1H, td, $J=8.0, 2.0\text{Hz}$), 7.87 (1H, dd, $J=8.0, 2.0\text{Hz}$), 13.75 (1H, brs).

(2) 2-ヒドロキシ-N-(5-トリフルオロメチル-1, 3, 4-チアジアゾール-2-イル)ベンズアミド(化合物番号237)

原料として、2-アセトキシ-N-(5-トリフルオロメチル-1, 3, 4-チアジアゾール-2-イル)ベンズアミドを用いて例2と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 92.9%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.00 (1H, td, $J=8.0, 0.8\text{Hz}$), 7.06 (1H, d, $J=8.4\text{Hz}$), 7.51 (1H, ddd, $J=8.4, 7.6, 2.0\text{Hz}$), 7.92 (1H, dd, $J=8.0, 1.6\text{Hz}$), 12.16 (1H, br).

例238: 化合物番号238の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-5-トリフルオロメチル-1, 3, 4-チアジアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 80.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6): δ 7.01 (1H, d, $J=9.0\text{Hz}$), 7.6

3 (1H, dd, J = 8.7, 2.7 Hz), 7.97 (1H, d, J = 2.4 Hz).

例 239: 化合物番号 239 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 3-アミノピリジンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 23.2%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.02 (1H, d, J = 9.3 Hz), 7.42 (1H, ddd, J = 9.0, 4.8, 0.6 Hz), 7.47 (1H, dd, J = 8.7, 5.7 Hz), 7.92 (1H, d, J = 2.7 Hz), 8.15 (1H, ddd, J = 8.4, 2.4, 1.5 Hz), 8.35 (1H, dd, J = 7.8, 1.5 Hz), 8.86 (1H, d, J = 2.4 Hz), 10.70 (1H, s).

10

例 240: 化合物番号 240 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 5-アミノ-2-クロロピリジンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 12.2%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.04 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 9.0, 3.0 Hz), 7.54 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.88 (1H, d, J = 2.7 Hz), 8.21 (1H, dd, J = 8.7, 2.7 Hz), 8.74 (1H, d, J = 2.7 Hz), 10.62 (1H, s), 11.57 (1H, s).

20

例 241: 化合物番号 241 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-アミノ-6-クロロ-4-メトキシピリミジンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 2.2%、白色固体

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 3.86 (3H, s), 6.85 (1H, s), 7.01 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.47 (1H, dd, J = 9.0, 3.0 Hz), 7.81 (1H, d, J = 3.0 Hz), 11.08 (1H, s), 11.65 (1H, s).

例 242: 化合物番号 242 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 3-アミノキノリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

30

収率: 4.3%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.07 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.51 (1H, dd, J = 9.0, 3.0 Hz), 7.61 (1H, dt, J = 7.8, 1.2 Hz), 7.70 (1H, dt, J = 7.8, 1.5 Hz), 7.98 (2H, d, J = 3.0 Hz), 8.01 (1H, s), 8.82 (1H, d, J = 2.4 Hz), 10.80 (1H, s), 11.74 (1H, s).

例 243: 化合物番号 243 の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-アミノ-6-ブロモピリジンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 12.3%

40

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.07 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.42 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.51 (1H, dd, J = 8.7, 2.7 Hz), 7.82 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.94 (1H, d, J = 3.0 Hz), 8.24 (1H, d, J = 7.8 Hz), 10.95 (1H, s), 11.97 (1H, s).

例 244: 化合物番号 244 の化合物の製造

(1) 2-アセトキシ-5-クロロ安息香酸

5-クロロサリチル酸 (13.35 g, 77 mmol)、無水酢酸 (20 mL) の混合物に濃硫酸 (0.08 mL) をゆっくり滴下した。反応混合物が固化した後、氷水にかけ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し

50

た。溶媒を減圧留去して得られた残渣をn-ヘキサンで懸濁洗浄して、標題化合物の白色結晶(15.44g, 93.0%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 2.25 (3H, s), 7.27 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.72 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.89 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 13.47 (1H, s).

(2) 2-アセトキシ-5-クロロ-N-(ピリダジン-2-イル)ベンズアミド

原料として、2-アセトキシ-5-クロロ安息香酸、及び2-アミノピリダジンを用いて例204(3)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 19.7%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ 2.42 (3H, s), 7.19 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.54 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 8.01 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 8.28 (1H, dd, $J=2.4, 1.8\text{ Hz}$), 8.42 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 9.09 (1H, s), 9.66 (1H, d, $J=1.8\text{ Hz}$).

(3) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-(ピリダジン-2-イル)ベンズアミド (化合物番号244)

原料として、2-アセトキシ-5-クロロ-N-(ピリダジン-2-イル)ベンズアミドを用いて例2と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 72.6%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 7.09 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.52 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.96 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.44-8.47 (2H, m), 9.49 (1H, s), 10.99 (1H, s), 12.04 (1H, s).

例245: 化合物番号245の化合物の製造

原料として、5-ブロモサリチル酸、及び2-アミノ-5-ブロモピリミジンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 10.3%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 6.98 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.59 (1H, dd, $J=8.8, 2.4\text{ Hz}$), 8.00 (1H, d, $J=2.8\text{ Hz}$), 8.86 (2H, s), 11.09 (1H, s), 11.79 (1H, s).

例246: 化合物番号246の化合物の製造

原料として、2-(5-ブロモ-2-ヒドロキシベンゾイル)アミノ-4-フェニルチアゾール5-カルボン酸 (化合物番号217)、及びプロピルアミンを用いて例220と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 23.1%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 0.82 (3H, t, $J=7.5\text{ Hz}$), 1.39-1.51 (2H, m), 3.13 (2H, q, $J=6.6\text{ Hz}$), 7.02 (1H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.40-7.48 (3H, m), 7.63 (1H, dd, $J=8.7, 2.7\text{ Hz}$), 7.68-7.72 (2H, m), 8.06 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.18 (1H, t, $J=5.7\text{ Hz}$), 11.87 (1H, br s), 12.14 (1H, br s).

例247: 化合物番号247の化合物の製造

5-スルフォサリチル酸 (218mg, 1mmol)、3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリン (229mg, 1mmol)、三塩化リン (88 μL , 1mmol)、オルト-キシレン (5mL)の混合物を3時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル=3:1)で精製して、標題化合物の白色固体 (29mg, 9.2%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$): δ 7.15 (1H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.65 (2H, s), 7.73 (1H, s), 7.81 (1H, s), 7.82 (1H, dd, $J=8.7, 2.5\text{ Hz}$), 8.23 (1H, d, $J=2.5\text{ Hz}$), 8.38 (2H

, s), 10.87 (1H, s), 11.15 (1H, brs).

例248: 化合物番号248の化合物の製造

5-クロロサリチル酸 (87mg, 0.5mmol)、2,2-ビス(3-アミノ-4-メチルフェニル)-1,1,1,3,3,3-ヘキサフルオロプロパン (363mg, 1mmol)、三塩化リン (44μL, 0.5mmol)、トルエン (4mL) の混合物を4時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 5:1) で精製して、標題化合物の白色 (16mg, 4.9%) を得た。(後述する例251、化合物番号251の化合物を副生成物として得た。)

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 2.34 (6H, s), 7.04 (4H, d, J = 8.8Hz), 7.39 (2H, d, J = 8.4Hz), 7.48 (2H, dd, J = 8.8, 2.9Hz), 7.96 (2H, d, J = 2.9Hz), 8.19 (2H, s), 10.44 (2H, s), 12.17 (2H, s). 10

例249: 化合物番号249の化合物の製造

原料として、3-フェニルサリチル酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 64.6%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 7.12 (1H, t, J = 8.1Hz), 7.37 (1H, tt, J = 7.5, 1, 5Hz), 7.43-7.48 (2H, m), 7.56-7.60 (3H, m), 7.91 (1H, s), 8.07, (1H, dd, J = 8.1, 1.5Hz), 8.48 (2H, s), 11.00 (1H, s), 12.16 (1H, s). 20

例250: 化合物番号250の化合物の製造

原料として、4-フルオロサリチル酸、及び3,5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 65.7%

¹H-NMR (DMSO-d₆): δ 6.81-6.90 (2H, m), 7.84 (1H, s), 7.93-7.98 (1H, m), 8.45 (2H, s), 10.78 (1H, s), 11.81 (1H, s). 30

例251: 化合物番号251の化合物の製造

前述した例248において、化合物番号248の化合物との混合物を分離して得た。

収率: 9.4%

¹H-NMR (CD₃OD): δ 2.16 (3H, s), 2.34 (3H, s), 6.69 (1H, d, J = 8.2Hz), 6.76 (1H, brs), 6.95 (1H, d, J = 8.8Hz), 7.02 (1H, d, J = 8.0Hz), 7.15 (1H, d, J = 8.2Hz), 7.29 (1H, d, J = 8.2Hz), 7.37 (1H, dd, J = 8.8, 2.6Hz), 7.97 (1H, d, J = 2.6Hz), 7.98 (1H, s). 40

例252: 化合物番号252の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び4-[2-アミノ-4-(トリフルオロメチル)フェノキシ]ベンゾニトリルを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 40

収率: 11.6%

¹H-NMR (CD₃OD): δ 6.88 (1H, d, J = 8.6Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.9Hz), 7.24 (1H, d, J = 8.6Hz), 7.33 (1H, dd, J = 8.8, 2.8Hz), 7.46 (1H, dd, J = 8.9, 1.9Hz), 7.76 (2H, d, J = 8.9Hz), 7.98 (1H, d, J = 2.7Hz), 8.96 (1H, s). 50

例253: 化合物番号253の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び3-アミノ-4-(4-メトキシフェノキシ)ベンゾトリフルオライドを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 88.1%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 3.85 (3H, s) 6.81 (1H, d, $J=8.5\text{ Hz}$), 6.97–7.02 (3H, m), 7.08 (2H, d, $J=8.8\text{ Hz}$), 7.30 (1H, m), 7.40 (1H, dd, $J=8.8, 1.9\text{ Hz}$), 7.45 (1H, d, $J=2.2\text{ Hz}$), 8.70 (1H, s), 8.78 (1H, d, $J=1.6\text{ Hz}$), 11.76 (1H, s).

例 254 : 化合物番号 254 の化合物の製造

原料として、サリチル酸、及び 2, 5-ビス (トリフルオロメチル) アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 47.8%

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) : δ 7.00–7.06 (2H, m), 7.48 (1H, dt, $J=1.5, 7.5\text{ Hz}$), 7.74 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 8.01–8.08 (2H, m), 8.79 (1H, s), 11.09 (1H, s), 12.03 (1H, s).

例 255 : 化合物番号 255 の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-(2, 4-ジクロロフェニル) チアゾール

原料として、2', 4'-ジクロロアセトフェノン、及びチオウレアを用いて例 231 (1) と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 97.1%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 5.01 (2H, s), 7.09 (1H, s), 7.28 (1H, dd, $J=8.4, 2.1\text{ Hz}$), 7.45 (1H, d, $J=2.1\text{ Hz}$), 7.82 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[4-(2, 4-ジクロロフェニル) チアゾール-2-イル] ベンズアミド (化合物番号 255)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び 2-アミノ-4-(2, 4-ジクロロフェニル) チアゾールを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 8.0%

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{DMSO}-d_6$) : δ 7.08 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.50–7.55 (2H, m), 7.72–7.76 (2H, m), 7.91 (1H, d, $J=8.4\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 11.87 (1H, brs), 12.09 (1H, brs).

例 256 : 化合物番号 256 の化合物の製造

原料として、3-イソプロピルサリチル酸、及び 3, 5-ビス (トリフルオロメチル) アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率 : 99.2%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.26 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.44 (1H, Hept, $J=6.9\text{ Hz}$), 6.92 (1H, t, $J=7.8\text{ Hz}$), 7.38 (1H, dd, $J=8.1, 1.2\text{ Hz}$), 7.44 (1H, d, $J=7.5\text{ Hz}$), 7.69 (1H, s), 8.13 (3H, s), 11.88 (1H, s).

例 257 : 化合物番号 257 の化合物の製造

N-[3, 5-ビス (トリフルオロメチル) フェニル]-2-ヒドロキシ-3-イソプロピルベンズアミド (化合物番号 256 ; 100mg, 0.26mmol) の四塩化炭素 (5mL) 溶液に、アルゴン雰囲気下、臭素 (14.4 μL , 0.28mmol) 及び鉄粉 (1.7mg, 0.03mmol) を加え、室温で 2 時間攪拌した。反応混合物を酢酸エチルで希釈した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣を n-ヘキサン/酢酸エチルで晶析して、標題化合物の白色固体 (110mg, 91.5%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) : δ 1.25 (6H, d, $J=6.9\text{ Hz}$), 3.39 (1H, Hept, $J=6.9\text{ Hz}$), 7.49–7.51 (2H, m), 7.71 (1H, brs), 8.11–8.14 (3H, m), 11.81 (1H, brs).

例 258 : 化合物番号 258 の化合物の製造

10

20

30

40

50

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-3-メチルベンズアミド(化合物番号58; 150mg, 0.41mmol)のメタノール/水(3:1)混合溶液(5mL)に、N-ブロモコハク酸イミド(88.2mg, 0.50mmol)を加え、室温で10分間攪拌した。反応混合物を酢酸エチルで希釈した。酢酸エチル層を10%チオ硫酸ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=5:1)で精製して、標題化合物の白色粉末(167mg, 91.5%)を得た。

¹H-NMR(CDC1₃): δ 2.28(3H, s), 7.47(1H, s), 7.50(1H, d, J=2.4Hz), 7.71(1H, s), 8.08(1H, brs), 8.13(2H, s), 11.71(1H, s). 10

例259: 化合物番号259の化合物の製造

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-3-フェニルベンズアミド(化合物番号249)を用いて例258と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 67.5%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.36-7.50(3H, m), 7.55-7.59(2H, m), 7.71(1H, d, J=2.1Hz), 7.93(1H, brs), 8.28(1H, d, J=2.1Hz), 8.45(2H, s), 11.06(1H, brs), 12.16(1H, brs). 20

例260: 化合物番号260の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-(3, 4-ジクロロフェニル)チアゾール

原料として、3', 4'-ジクロロアセトフェノン、及びチオウレアを用いて例231(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 77.8%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.17(2H, s), 7.24(1H, s), 7.62(1H, d, J=8.4Hz), 7.78(1H, dd, J=8.7, 2.7Hz), 8.22(1H, d, J=2.4Hz). 30

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[4-(3, 4-ジクロロフェニル)チアゾール-2-イル]ベンズアミド(化合物番号260)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-(3, 4-ジクロロフェニル)チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 15.1%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.08(1H, d, J=8.7Hz), 7.52(1H, dd, J=8.7, 2.7Hz), 7.71(1H, d, J=8.4Hz), 7.91(1H, d, J=1.8Hz), 7.94(1H, s), 8.18(1H, d, J=1.5Hz), 12.09(2H, bs). 40

例261: 化合物番号261の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-[4-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール

原料として、4'-(トリフルオロメチル)アセトフェノン、及びチオウレアを用いて例231(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。 40

収率: 77.5%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.18(2H, s), 7.26(1H, s), 7.72(2H, d, J=8.4Hz), 8.00(2H, d, J=8.1Hz). 50

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-{4-[4-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド(化合物番号261)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-[4-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 16.0%

¹H-NMR(DMSO-d₆): δ 7.09(1H, d, J=9.0Hz), 7.5 50

3 (1H, dd, $J = 8.7$, 2.7 Hz), 7.81 (2H, d, $J = 8.4$ Hz), 7.96 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 7.98 (1H, s), 8.16 (2H, d, $J = 8.1$ Hz), 11.91 (1H, bs), 12.13 (1H, bs).

例 262: 化合物番号 262 の化合物の製造

(1) 2-メトキシ-4-フェニル安息香酸メチル

4-クロロ-2-メトキシ安息香酸メチル (904 mg, 4.5 mmol)、フェニル硼酸 (500 mg, 4.1 mmol)、炭酸セシウム (2.7 g, 8.2 mmol) の N, N-ジメチルホルムアミド (15 mL) 溶液に、アルゴン雰囲気下、ジクロロビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム (29 mg, 0.04 mmol) を加え、120°C で 8 時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、酢酸エチルで希釈した。酢酸エチル層を水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 10:1) で精製して、標題化合物の無色油状物 (410 mg, 41.2%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 3.91 (3H, s), 3.98 (3H, s), 7.17 (1H, d, $J = 1.5$ Hz), 7.20 (1H, dd, $J = 8.1$, 1.5 Hz), 7.31–7.50 (3H, m), 7.59–7.63 (2H, m), 7.89 (1H, d, $J = 8.1$ Hz).

(2) 2-メトキシ-4-フェニル安息香酸

2-メトキシ-4-フェニル安息香酸メチル (410 mg, 1.69 mmol) のメタノール (5 mL) 溶液に 2 規定水酸化ナトリウム水溶液 (5 mL) を加え、1 時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却後、溶媒を減圧留去した。得られた残渣に 2 規定塩酸を加え、析出した結晶を濾取して、標題化合物の粗生成物 (371 mg, 96.0%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO-d₆): δ 3.93 (3H, s), 7.29 (1H, dd, $J = 8.1$, 1.5 Hz), 7.34 (1H, d, $J = 1.5$ Hz), 7.40–7.53 (3H, m), 7.73–7.77 (3H, m), 12.60 (1H, s).

(3) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-4-フェニルベンズアミド

原料として、2-メトキシ-4-フェニル安息香酸、及び 3, 5-ビス(トリフルオロメチル)アニリンを用いて例 3 と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率: 97.5%

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl₃): δ 4.19 (3H, s), 7.25 (1H, m), 7.38–7.53 (4H, m), 7.62–7.65 (3H, m), 8.12 (2H, s), 8.35 (1H, d, $J = 8.1$ Hz), 10.15 (1H, brs).

(4) N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-ヒドロキシ-4-フェニルベンズアミド (化合物番号 262)

N-[3, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]-2-メトキシ-4-フェニルベンズアミド (100 mg, 0.24 mmol) のジクロロメタン (5 mL) 溶液に 1 M 三臭化ホウ素-ジクロロメタン溶液 (0.71 mL, 0.71 mmol) を加え、室温で 1 時間攪拌した。反応混合物を酢酸エチルで希釈し、水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン: 酢酸エチル = 5:1) で精製して、標題化合物の白色粉末 (69.3 mg, 71.6%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO-d₆): δ 7.20 (1H, dd, $J = 8.4$, 1.8 Hz), 7.30 (1H, d, $J = 1.8$ Hz), 7.39–7.51 (3H, m), 7.60–7.64 (3H, m), 7.70 (1H, brs), 8.15 (2H, s), 8.19 (1H, brs), 11.59 (1H, s).

例 263: 化合物番号 263 の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-(2, 5-ジフルオロフェニル)チアゾール

原料として、2', 5'-ジフルオロアセトフェノン、及びチオウレアを用いて例 231

10

20

30

40

50

(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：77.8%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.45 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 7.11-7.17 (1H, m), 7.19 (2H, s), 7.28-7.36 (1H, m), 7.65-7.71 (1H, m).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[4-(2,5-ジフルオロフェニル)チアゾール-2-イル]ベンズアミド (化合物番号263)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-(2,5-ジフルオロフェニル)チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：36.5%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.09 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.22-7.30 (1H, m), 7.37 (1H, m), 7.53 (1H, dd, $J=8.7$, 3.0 Hz), 7.72 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.77-7.84 (1H, m), 7.94 (1H, d, $J=3.0\text{ Hz}$), 11.89 (1H, bs), 12.12 (1H, bs).

例264：化合物番号264の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-(4-メトキシフェニル)チアゾール

原料として、4'-メトキシアセトフェノン、及びチオウレアを用いて例231(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：85.2%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.76 (3H, s), 6.82 (1H, s), 6.92 (2H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.01 (2H, s), 7.72 (2H, d, $J=8.7\text{ Hz}$).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[4-(4-メトキシフェニル)チアゾール-2-イル]ベンズアミド (化合物番号264)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-(4-メトキシフェニル)チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：16.4%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 3.80 (3H, s), 7.01 (2H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.07 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.50-7.55 (2H, m), 7.86 (2H, d, $J=9.0\text{ Hz}$), 7.96 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 11.90 (1H, bs), 12.04 (1H, bs).

例265：化合物番号265の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール

原料として、3'-(トリフルオロメチル)アセトフェノン、及びチオウレアを用いて例231(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：94.1%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.19 (2H, s), 7.27 (1H, s), 7.61 (2H, dd, $J=3.9$, 1.5 Hz), 8.07-8.13 (2H, m).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-{4-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾール-2-イル}ベンズアミド (化合物番号265)

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-[3-(トリフルオロメチル)フェニル]チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：31.0%

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO- d_6) : δ 7.13 (1H, d, $J=8.7\text{ Hz}$), 7.53 (1H, dd, $J=9.0$, 2.7 Hz), 7.70 (1H, d, $J=2.4\text{ Hz}$), 7.71 (1H, d, $J=1.2\text{ Hz}$), 7.95 (1H, d, $J=2.7\text{ Hz}$), 8.00 (1H, s), 8.24-8.27 (2H, m), 12.16 (2H, bs).

例266：化合物番号266の化合物の製造

(1) 2-アミノ-4-(2,3,4,5,6-ペンタフルオロフェニル)チアゾール

10

20

30

40

50

原料として、2', 3', 4', 5', 6'-ペンタフルオロアセトフェノン、及びチオウレアを用いて例231(1)と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：86.7%

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 5.19 (2H, s), 6.83 (1H, s).

(2) 5-クロロ-2-ヒドロキシ-N-[4-(2, 3, 4, 5, 6-ペンタフルオロフェニル)チアゾール-2-イル]ベンズアミド(化合物番号266)原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-(2, 3, 4, 5, 6-ペンタフルオロフェニル)チアゾールを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：23.8%

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 7.08 (1H, d, J=8.7 Hz), 7.53 (1H, dd, J=8.7, 2.7 Hz), 7.73 (1H, s), 7.93 (1H, d, J=2.7 Hz), 11.85 (1H, bs), 12.15 (1H, bs). 10

例267：化合物番号267の化合物の製造

原料として、5-クロロサリチル酸、及び2-アミノ-4-メチルベンゾフェノンを用いて例3と同様の操作を行い、標題化合物を得た。

収率：8.7%

¹H-NMR (CDCl₃) : δ 2.50 (3H, s), 6.98 (1H, d, J=8.3 Hz), 6.99 (1H, d, J=7.3 Hz), 7.39 (1H, dd, J=2.0, 8.6 Hz), 7.48-7.64 (4H, m), 7.72 (2H, d, J=7.6 Hz), 7.83 (1H, d, J=2.3 Hz), 8.57 (1H, s), 12.18 (1H, s), 12.34 (1H, br. s). 20

例268：化合物番号268の化合物の製造

2-ヒドロキシ-N-[2, 5-ビス(トリフルオロメチル)フェニル]ベンズアミド(化合物番号254; 175 mg, 0.5 mmol)の四塩化炭素(5 mL)溶液に、鉄(3 mg, 0.05 mmol)、臭素(129 µl, 2.5 mmol)を加え、50℃で12時間攪拌した。反応混合物を室温まで冷却後、飽和重曹水、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン：酢酸エチル=2：1)で精製して、標題化合物の白色結晶(184.2 mg, 72.7%)を得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆) : δ 7.92-7.98 (1H, m), 8.06 (1H, d, J=2.1 Hz), 8.09 (1H, d, J=8.4 Hz), 8.22 (1H, d, J=2.1 Hz), 8.27-8.32 (1H, m), 11.31 (1H, s). 30

試験例1：NF-κB活性化阻害測定

NF-κB活性化阻害作用をHillらの方法(「セル(Cell)」, (米国), 1993年, 第73巻, 第2号, p. 395-406参照。)を参考にして実施した。NF-κB結合配列(TGGGGAC TTTC GCGC)を5個連結(タンデムに)したオリゴヌクレオチドをホタルルシフェラーゼ遺伝子(Luc)の上流に組み込んだプラスミド(pNFκB-Luc Reporter Plasmid: STRATAGENE社製)をトランスフェクション試薬(Effectedene、QIAGEN社製)を用いてヒト肝癌由来細胞株HepG2にQIAGEN社のプロトコールに従いトランスフェクトして、6~24時間培養した。その後、被検化合物の存在下又は非存在下で、TNF-α(40 ng/ml)を加えて4時間培養した後、細胞内のルシフェラーゼ活性をピッカジーンLT(東洋インキ社製)及び化学発光測定装置、(SPECTRAFLUORPLUS、TECAN社製)を用いて測定した。被検化合物非存在下におけるルシフェラーゼ活性値に対しての比率で阻害率を求めた。被検化合物10 µg/ml及び1 µg/ml存在下におけるNF-κB活性化阻害率を下記の表に示す。 40

化合物番号	NF-κB活性化阻害率 (%)	
	薬物濃度 10 μg/mL	薬物濃度 1 μg/mL
1	97.1	90.9
2	95.6	93.3
3	94.3	81.5
4	97.5	95.7
5	99.2	96.5
6	98.6	94.9
7	85.4	86.6
8	99.2	92.0
9	99.6	92.2
10	99.4	95.8

10

20

1 1	9 8. 3	9 2. 9
1 2	9 9. 2	8 6. 3
1 3	9 6. 0	7 6. 8
1 4	9 8. 3	9 4. 7
1 5	9 9. 2	9 4. 5
1 6	9 9. 4	4 2. 7
1 7	9 9. 1	7 4. 9
1 8	9 8. 5	5 9. 7
1 9	9 6. 9	9 5. 5
2 0	9 4. 9	9 1. 1
2 1	9 0. 1	5 3. 3
2 2	9 7. 1	8 3. 9
2 3	9 6. 8	9 1. 8
2 4	9 8. 3	9 2. 3
2 5	9 9. 6	9 6. 4
2 6	9 5. 4	9 3. 3
2 7	9 7. 9	9 3. 8
2 8	9 7. 8	7 9. 5
2 9	9 2. 9	8 1. 7
3 0	9 5. 3	8 2. 1
3 2	9 9. 0	9 0. 4
3 3	9 7. 0	3 0. 7
3 4	9 8. 7	9 0. 7
3 5	9 6. 4	8 8. 2
3 7	9 4. 5	N.T.
3 8	8 7. 1	1 6. 0

10

20

30

40

3 9	8 2. 2	2 3. 7
4 0	9 6. 0	4 4. 9
4 1	9 5. 9	4 2. 2
4 2	9 8. 1	8 4. 4
4 4	6 7. 5	N.T.
4 5	6 3. 4	N.T.
4 6	8 8. 4	2 0. 5
4 7	9 7. 2	5 1. 8
4 8	9 8. 7	9 6. 2
4 9	8 9. 1	1 9. 4
5 0	9 6. 0	6 9. 9
5 1	9 8. 2	9 0. 5
5 2	9 7. 3	9 6. 4
5 3	9 4. 5	9 3. 3
5 4	8 6. 5	N.T.
5 5	8 8. 6	1 0. 8
5 6	9 5. 1	8 9. 4
5 7	9 1. 9	N.T.
5 8	9 5. 0	8 8. 2
5 9	9 4. 7	4 1. 9
6 0	9 9. 1	9 4. 0
6 1	9 7. 2	9 5. 1
6 2	8 6. 9	3 7. 0
6 3	8 5. 0	8 5. 4
6 4	9 4. 1	8 4. 9
6 5	8 9. 8	8 3. 3

10

20

30

40

7 1	9 5 . 0	8 9 . 6
7 2	9 5 . 0	9 4 . 6
7 3	9 7 . 9	9 3 . 1
7 4	9 7 . 5	6 4 . 0
7 5	8 2 . 2	5 8 . 1
8 0	7 3 . 0	4 6 . 3
8 1	9 6 . 3	9 5 . 0
8 2	9 6 . 8	9 4 . 0
8 3	9 8 . 3	9 5 . 7
8 4	9 6 . 6	9 2 . 6
8 5	9 8 . 9	9 4 . 7
8 6	9 8 . 7	9 6 . 7
8 7	9 5 . 9	9 3 . 1
8 8	9 7 . 1	9 4 . 8
8 9	9 7 . 4	9 6 . 7
9 0	9 4 . 1	8 8 . 9
9 1	9 6 . 7	8 6 . 3
9 2	9 7 . 9	9 3 . 8
9 3	9 7 . 2	8 4 . 5
9 4	9 3 . 4	7 6 . 6
9 5	9 8 . 5	9 1 . 8
9 6	9 9 . 1	9 4 . 6
9 7	9 7 . 8	9 5 . 8
9 8	8 6 . 4	8 1 . 8
9 9	9 8 . 0	5 4 . 3
1 0 0	9 5 . 1	8 5 . 6

10

20

30

40

1 0 1	8 2 . 0	1 7 . 7
1 0 2	9 8 . 3	8 9 . 3
1 0 4	9 9 . 2	9 7 . 2
1 0 5	9 7 . 5	9 4 . 6
1 0 6	9 2 . 1	9 2 . 3
1 0 7	9 6 . 2	9 4 . 9
1 0 8	8 8 . 4	4 1 . 5
1 1 0	9 8 . 7	9 6 . 5
1 1 1	9 9 . 7	9 6 . 5
1 1 2	9 5 . 7	9 6 . 5
1 1 3	9 6 . 2	9 0 . 5
1 1 4	9 8 . 2	9 1 . 8
1 1 5	9 8 . 4	9 0 . 7
1 1 6	9 7 . 3	9 0 . 0
1 1 7	9 2 . 6	9 2 . 8
1 1 8	9 9 . 5	9 5 . 0
1 1 9	8 6 . 9	8 5 . 4
1 2 0	9 7 . 5	8 8 . 6
1 2 1	9 5 . 5	9 2 . 9
1 2 2	9 6 . 9	9 5 . 1
1 2 3	9 6 . 8	9 1 . 8
1 2 4	9 7 . 0	9 4 . 2
1 2 5	9 6 . 8	8 4 . 5
1 2 6	9 2 . 8	7 7 . 1
1 2 7	9 7 . 1	8 5 . 4
1 2 8	9 5 . 1	9 1 . 4

10

20

30

40

1 2 9	7 1 . 8	N.T.
1 3 0	7 0 . 6	N.T.
1 3 1	8 8 . 7	4 9 . 1
1 3 3	9 5 . 6	9 1 . 0
1 3 4	9 6 . 3	8 9 . 1
1 3 5	9 9 . 2	8 6 . 2
1 3 6	9 9 . 4	9 1 . 0
1 3 7	9 2 . 6	8 6 . 3
1 3 8	9 8 . 1	8 9 . 6
1 3 9	9 4 . 7	9 0 . 8
1 4 0	8 2 . 0	7 0 . 9
1 4 1	9 7 . 9	8 2 . 4
1 4 2	9 5 . 7	3 2 . 4
1 4 3	9 6 . 8	3 8 . 3
1 4 4	5 6 . 4	N.T.
1 4 6	9 8 . 5	9 1 . 2
1 4 7	9 1 . 0	3 8 . 9
1 4 9	8 7 . 1	3 7 . 4
1 5 1	9 8 . 2	8 5 . 8
1 5 2	9 5 . 3	3 5 . 1
1 5 3	9 7 . 1	8 8 . 3
1 5 4	9 3 . 3	8 3 . 0
1 5 5	9 0 . 2	1 1 . 2
1 5 6	9 5 . 7	9 3 . 8
1 5 7	9 8 . 8	5 2 . 6
1 5 8	9 6 . 8	5 2 . 4

10

20

30

40

1 6 0	9 6 . 5	6 9 . 6
1 6 1	9 7 . 6	9 4 . 2
1 6 2	9 7 . 9	9 3 . 8
1 6 3	9 7 . 4	9 2 . 1
1 6 4	9 8 . 3	9 7 . 6
1 6 5	9 9 . 4	9 5 . 9
1 6 6	9 6 . 4	9 4 . 1
1 6 7	9 8 . 7	7 6 . 4
1 6 8	9 7 . 8	4 6 . 7
1 6 9	9 5 . 9	3 1 . 6
1 7 1	9 8 . 1	9 0 . 6
1 7 2	9 6 . 4	9 3 . 7
1 7 3	9 8 . 3	8 6 . 4
1 7 4	8 9 . 6	N.T.
1 7 6	9 9 . 5	9 6 . 0
1 7 7	9 9 . 4	8 7 . 8
1 7 8	8 9 . 7	N.T.
1 7 9	9 3 . 4	9 2 . 5
1 8 0	9 3 . 7	9 0 . 7
1 8 1	9 5 . 1	N.T.
1 8 2	9 0 . 2	8 5 . 3
1 8 3	8 6 . 8	N.T.
1 8 4	6 3 . 8	5 3 . 6
1 8 5	9 5 . 2	8 8 . 4
1 8 6	9 8 . 7	9 6 . 5
1 8 7	9 4 . 4	8 5 . 3

10

20

30

40

188	92.4	92.6
189	93.8	20.0
190	69.7	N.T.
191	67.2	N.T.
192	94.4	83.6
193	82.0	N.T.
194	71.7	N.T.
195	98.1	90.5
196	87.6	28.8
197	96.1	70.1
198	88.7	46.1
199	98.4	96.4
200	97.7	95.0
201	97.5	86.8
202	92.4	84.5
204	97.8	93.6
205	96.8	87.8
206	89.6	36.3
207	95.9	92.5
208	78.8	N.T.
210	72.1	N.T.
211	67.0	N.T.
212	95.0	79.7
213	89.4	85.1
214	95.9	70.2
215	97.3	90.7

10

20

30

40

2 1 6	8 2. 8	5 5. 8
2 1 8	9 4. 2	8 0. 7
2 1 9	9 6. 0	8 2. 2
2 2 0	5 8. 6	5 0. 8
2 2 1	8 4. 0	5 1. 9
2 2 2	9 1. 3	4 9. 6
2 2 3	6 0. 4	3 3. 3
2 2 4	9 6. 5	8 7. 6
2 2 5	7 8. 6	3 4. 6
2 2 6	8 5. 8	4 5. 0
2 2 7	9 0. 3	3 1. 8
2 2 8	9 0. 0	6 6. 9
2 2 9	9 0. 1	7 4. 0
2 3 0	8 4. 8	4 0. 8
2 3 1	9 4. 5	9 5. 9
2 3 2	8 5. 4	8 8. 2
2 3 3	8 4. 7	2 6. 6
2 3 4	6 3. 1	2 9. 1
2 3 5	8 1. 8	N.T.
2 3 6	5 6. 0	2 1. 4
2 3 7	8 1. 9	N.T.
2 3 8	9 0. 3	2 6. 1
2 4 0	9 2. 3	1 4. 3
2 4 1	7 8. 9	2 5. 5
2 4 2	8 5. 7	N.T.
2 4 3	9 5. 1	8 4. 2

10

20

30

40

247	>99.9	N.T.
248	>99.9	>99.9
249	90.7	86.6
250	95.4	94.2
251	96.8	93.6
252	96.3	93.9
253	99.5	96.3
255	N.T.	>99.9
256	N.T.	92.1
257	N.T.	>99.9
258	N.T.	>99.9
259	N.T.	>99.9
260	N.T.	>99.9
261	N.T.	>99.9
262	N.T.	>99.9
263	N.T.	>99.9
264	N.T.	>99.9
265	N.T.	>99.9
266	N.T.	>99.9
267	N.T.	28.6
268	98.4	87.1

10

20

30

N.T. 試験せず

試験例2：TNF α 刺激によるAP-1活性化阻害測定

AP-1結合配列(TGACTAA)を7個連結(タンデムに)したオリゴヌクレオチドをホタルルシフェラーゼ遺伝子(Luc)の上流に組み込んだプラスミド(pAP-1-Luc Reporter Plasmid: STRATAGENE社製)をトランスフェクション試薬(Efffectene、QIAGEN社製)を用いてヒト子宮ガン由来細胞株HeLaにQIAGEN社のプロトコルに従いトランスフェクトして、6~24時間培養した。その後、被験化合物の存在下又は非存在下で、TNF- α (40ng/ml)を加えて4時間培養した後、細胞内のルシフェラーゼ活性をピッカジーンLT(東洋インキ社製)及び化学発光測定装置、(SPECTRAFLUORPLUS、TECAN社製)を用いて測定した。被験化合物非存在下におけるルシフェラーゼ活性値に対しての比率で阻害率を求めた。被験化合物10 μ g/ml及び1 μ g/ml存在下におけるNF- κ B活性阻害率を下記の表に示す。

40

50

化合物番号	A P - 1 活性化阻害率 (%)	
	薬物濃度 10 μ g / mL	薬物濃度 1 μ g / mL
4	89.1	42.4
6	91.2	48.4
7	82.4	25.4
19	33.9	NT
22	44.1	NT
23	60.9	18.1
29	51.5	NT
75	56.7	33.3
124	67.7	NT
125	74.8	22.7
126	83.8	39.3
127	75.4	NT
187	49.9	NT
211	29.7	NT
217	55.3	21.7
225	33.5	NT

NT : 試験せず

試験例 3 : ラット海馬へのヒト β アミロイド注入によるアルツハイマーモデル動物を使った記憶形成不全抑制効果の測定

マイクロインジェクション法により、ラット海馬の数箇所ヒト β アミロイド (A β) の A β 1-40 と A β 1-43 の 1 : 1 混合物の注入を 7 日間連続で行い、8 日目にウレタン麻酔下で、双極刺激電極を貫通路 (Perforant Pathway) に、記録電極を海馬歯状回分子層に固定した。刺激電極からは約 14-20 mV のテストパルスにより、モノシナプティックな反応を探し、テスト刺激及びテタヌス刺激により長期増強反応 (Long-term Potentiation, LTP : 神経生理学的記憶モデル現象) を比較し、アルツハイマー病で問題となる記憶形成不全の有無を検証した。コントロール群は生理的食塩水、投与群は被験化合物投与群 (30 mg / kg) を、 β アミロイド注入開始 3 日前より 1 日一回腹腔内投与し、LTP の比較を行った。結果を第 1 図に示す。

試験例 4 : てんかんモデルラットを用いたてんかん発作誘発抑制試験

自発性大発作てんかんラットである野田てんかんラット (NER) に、生理食塩水を 0.5 ml (コントロール群) 又は被験化合物 30 mg / kg (投与群) を 1 日 1 回 2 週間腹腔内投与した。その後、ウレタン麻酔下刺激電極を貫通路に固定、記録電極海馬歯状回分子層に固定し、2 つの連続した刺激電位 (ペアードパルス) による誘発反応を比較した。

この結果、コントロール群では刺激後にてんかんに見られるような継続的な棘波を記録したが、投与群では棘波は見られるものの、コントロール群のような継続した波形は観察されなかった。この結果は、本発明の医薬がてんかんの予防及び／又は治療に有用であることを示している。

試験例 5：MEKK-1 強制発現による AP-1 活性化阻害測定

AP-1 結合配列 (TGACTAA) を 7 個連結 (タンデムに) したオリゴヌクレオチドをホタルルシフェラーゼ遺伝子 (Luc) の上流に組み込んだプラスミド (pAP-1-Luc Reporter Plasmid: STRATAGENE 社製) と MEKK-1 発現プラスミド (pFCMEKK: STRATAGENE 社製) をトランスフェクション試薬 (Effectene、QIAGEN 社製) を用いてヒト肝臓ガン由来細胞株 HepG2 に QIAGEN 社のプロトコルに従いコトランスフェクトして、20～24 時間培養した。その後、被験化合物の存在下又は非存在下で、24 時間培養した後、細胞内のルシフェラーゼ活性をピッカジーン LT (東洋インキ社製) 及び化学発光測定装置、(Genios、TECAN 社製) を用いて測定した。被験化合物非存在下におけるルシフェラーゼ活性値に対しての比率で阻害率を求めた。被験化合物 1 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 及び／または 1 μM 存在下における AP-1 活性阻害率を下記の表に示す。

化合物番号	AP-1 活性化阻害率 (%)	
	薬物濃度 1 $\mu\text{g}/\text{mL}$	薬物濃度 1 μM
51	>99.9	N.T.
50	99.4	90.7
67	94.8	N.T.
73	98.7	N.T.
63	94.9	N.T.
114	97.1	N.T.
163	90.4	N.T.
71	98.0	N.T.
56	96.3	82.6
98	>99.9	N.T.
196	99.8	N.T.
122	92.8	N.T.
195	95.5	91.2
199	70.6	N.T.
201	79.1	N.T.

532	83.8	N. T.
552	76.3	N. T.
101	N. T.	85.3

N. T. : 試験せず

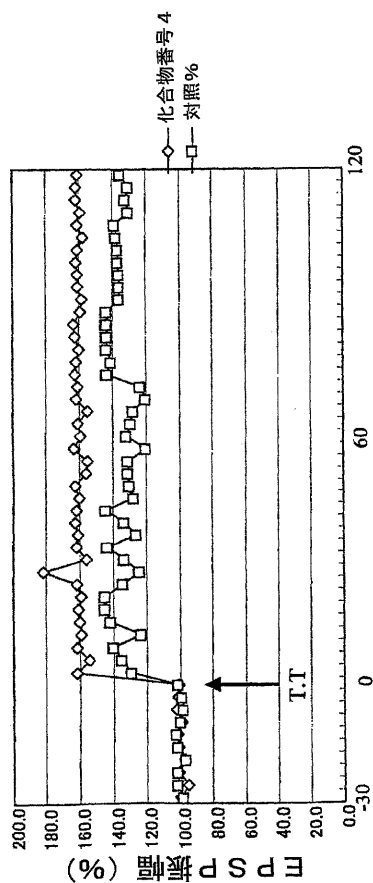
産業上の利用可能性

本発明の医薬は A P - 1 及び N F - κ B の活性化を同時に抑制する作用を有しており、該作用に基づいてアルツハイマー症及びてんかんの予防及び／又は治療に高い有効性を発揮できる。 10

【図面の簡単な説明】

第 1 図は、本発明の医薬（化合物番号 4）のアルツハイマーモデル動物における記憶形成不全抑制作用を示した図である。

【図 1】 第 1 図



【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/07128

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ A61K31/167, 31/17, 31/18, 31/235, 31/277, 31/381, 31/40, 31/402, 31/404, 31/415, 31/4164, 31/421, 331/422, 31/426, 31/427, 31/433, 31/437, 31/44, 31/4406, 31/4418, 31/445, 31/4453, 31/451, According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC											
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ A61K31/167, 31/17, 31/18, 31/235, 31/277, 31/381, 31/40, 31/402, 31/404, 31/415, 31/4164, 31/421, 331/422, 31/426, 31/427, 31/433, 31/437, 31/44, 31/4406, 31/4418, 31/445, 31/4453, 31/451, Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN), MEDLINE (STN)											
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT <table border="1"> <thead> <tr> <th>Category*</th> <th>Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages</th> <th>Relevant to claim No.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X Y</td> <td>WO 93/24115 A1 (MCGEER, P.L.), 09 December, 1993 (09.12.93), Page 12 & US 5192753 A & EP 642336 A1 & JP 07-506559 A</td> <td>1, 3, 4, 11, 12 5-10</td> </tr> <tr> <td>X Y</td> <td>WO 99/24404 A1 (AMGEN INC.), 20 May, 1999 (20.05.99), Pages 51, 247 & US 6022884 A & EP 1029845 A1 & JP 2001-522834 A & US 6184237 B1 & US 6333341 B1 & US 2002/035094 A1 & US 6458813 B2</td> <td>1, 3, 4, 11, 12 5-10</td> </tr> </tbody> </table>			Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	X Y	WO 93/24115 A1 (MCGEER, P.L.), 09 December, 1993 (09.12.93), Page 12 & US 5192753 A & EP 642336 A1 & JP 07-506559 A	1, 3, 4, 11, 12 5-10	X Y	WO 99/24404 A1 (AMGEN INC.), 20 May, 1999 (20.05.99), Pages 51, 247 & US 6022884 A & EP 1029845 A1 & JP 2001-522834 A & US 6184237 B1 & US 6333341 B1 & US 2002/035094 A1 & US 6458813 B2	1, 3, 4, 11, 12 5-10
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.									
X Y	WO 93/24115 A1 (MCGEER, P.L.), 09 December, 1993 (09.12.93), Page 12 & US 5192753 A & EP 642336 A1 & JP 07-506559 A	1, 3, 4, 11, 12 5-10									
X Y	WO 99/24404 A1 (AMGEN INC.), 20 May, 1999 (20.05.99), Pages 51, 247 & US 6022884 A & EP 1029845 A1 & JP 2001-522834 A & US 6184237 B1 & US 6333341 B1 & US 2002/035094 A1 & US 6458813 B2	1, 3, 4, 11, 12 5-10									
☒ Further documents are listed in the continuation of Box C. ☐ See patent family annex.											
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family											
Date of the actual completion of the international search 05 August, 2003 (05.08.03)		Date of mailing of the international search report 19 August, 2003 (19.08.03)									
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office Facsimile No.		Authorized officer Telephone No.									

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/07128

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	WO 96/17832 A1 (WANER-LAMBERT CO.), 13 June, 1996 (13.06.96), Pages 2, 27 & US 5721234 A & AU 9641522 A	1-5, 11 6-10, 12
X Y	WO 01/98290 A1 (PHARMACIA & UPJOHN S.P.A.), 27 December, 2001 (27.12.01), Pages 48, 57 & US 64114013 A & EP 1294707 A1	1, 3-6, 11, 12 7-10
X Y	DUMAS, J., "Synthesis and structure-activity relationships of novel small molecule cathepsin D inhibitors", Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters, (1999), Vol.9, No.17, pages 2531 to 2536	1, 3-6, 11 7-10, 12
X Y	EP 1205478 A1 (TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES), 15 May, 2002 (15.05.02), Pages 70, 104 & JP 2001-14690 A & WO 01/10865 A1	1, 3-6, 11, 12 7-10
X Y	EP 483881 A1 (MERRELL DOW PHARMACEUTICALS, INC.), 06 May 1992 (06.05.92), Pages 15, 89 & JP 07-033737 A & US 5189054 A & US 5491153 A & US 5675018 A & US 5703107 A	2-5, 11 6-10, 12
X Y	WO 98/20864 A2 (UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI BRESCIA - DIPARTIMENTO DI SCIENZE BIOMEDICHE), 22 May, 1998 (22.05.98), Page 17 (Family: none)	2-4, 11, 12 5-10
X Y	UPADHYAY, P., "Synthesis and pharmacological evaluation of some new imidazolinones as anticonvulsants", Indian Journal of Heterocyclic Chemistry, (1991), Vol.1, No.2, pages 71 to 74	2-5, 7, 11, 12 6, 8-10
X Y	LADVA, K., "Oxadiazoles. Part XV. Synthesis and biological activities of substituted 1,3,4- oxadiazole derivatives", Indian Journal of Chemistry, Section B: Organic Chemistry Including Medicinal Chemistry, (1996), Vol.35B, No.10, pages 1062 to 1066	2-5, 7, 11, 12 6, 8-10
Y	WO 99/65449 A2 (SMITHKLINE BEECHAM CORP.), 23 December, 1999 (23.12.99), Pages 23 to 27 & JP 2002-518307 A & EP 1085848 A1	1-10

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/07128

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 00/03991 A1 (TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES), 27 January, 2000 (27.01.00), Pages 26 to 32 & JP 2002-520395 A & EP 1095021 A1	1,3-10
Y	US 4661630 A (EIZAI CO., Ltd.), 28 April, 1987 (28.04.87), Columns 3 to 4 & JP 59-118750 A & DE 3346814 A1 & FR 2538386 A & GB 2133006 A	2-10
P,X	WO 02/49632 A1 (Institute of Medicinal Molecular Design Inc.), 27 June, 2002 (27.06.02), Full text & AU 2268302 A	1-12

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/07128

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:

2. ☒ Claims Nos.: 1-12
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:

(See extra sheet)

3. ☐ Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

Claim 1 relates to a preventive and/or therapeutic drug for Alzheimer's disease, containing a compound represented by the general formula (I) as the active ingredient, while claim 2 relates to a preventive and/or therapeutic drug for epilepsy, containing a compound represented by the general formula (I) as the active ingredient.

The matter common to claims 1 and 2 is a drug containing a compound represented by the general formula (I) as the active ingredient, but such drugs are disclosed in documents (see WO 01/12588 A1, WO 99/65449 A1, and so on), being not novel. Thus, drugs containing compounds represented by the general formula (I) as (continued to extra sheet)

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.

2. ☒ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.

3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:

4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/07128

Continuation of A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
(International Patent Classification (IPC))

Int.Cl⁷ 31/454, 31/47, 31/496, 31/4965, 31/498, 31/505, 31/5375,
31/5377, 31/695, A61P25/08, 25/28, 43/00

(According to International Patent Classification (IPC) or to both
national classification and IPC)

Continuation of B. FIELDS SEARCHED

Minimum Documentation Searched (International Patent Classification (IPC))

Int.Cl⁷ 31/454, 31/47, 31/496, 31/4965, 31/498, 31/505, 31/5375,
31/5377, 31/695, A61P25/08, 25/28, 43/00

Minimum documentation searched (classification system followed by
classification symbols)

Continuation of Box No.I-2 of continuation of first sheet(1)

The active ingredients of pharmaceutical compositions of claims 1-12 include an extremely wide range of compounds, and it is difficult to make complete search on all of them. Further, only a few of the active ingredients of pharmaceutical compositions of claims 1-12 are supported by the description within the meaning of PCT Article 6 and disclosed in the description within the meaning of PCT Article 5.

Thus, claims 1-12 and the description do not comply with the prescribed requirements to such an extent that a meaningful search cannot be carried out.

In this international search report, therefore, prior art search on the inventions of claims 1-12 has been made within a reasonable effort on the basis of compounds concretely disclosed in the description.

Continuation of Box No.II of continuation of first sheet(1)

the active ingredient are still a matter of prior art, and the common matter is not a special technical feature.

Further, there is no other matter which is common to all of the claims and is considered as a special technical feature. This international application contains two inventions.

国際調査報告		国際出願番号 PCT/JPO3/07128	
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl⁷ A61K31/167, 31/17, 31/18, 31/235, 31/277, 31/381, 31/40, 31/402, 31/404, 31/415, 31/4164, 31/421, 331/422, 31/426, 31/427, 31/433, 31/437, 31/44, 31/4406, 31/4418, 31/445, 31/4453, 31/451, 31/454, 31/47, 31/496, 31/4965, 31/498, 31/505, 31/5375, 31/5377, 31/695			
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl⁷ A61K31/167, 31/17, 31/18, 31/235, 31/277, 31/381, 31/40, 31/402, 31/404, 31/415, 31/4164, 31/421, 331/422, 31/426, 31/427, 31/433, 31/437, 31/44, 31/4406, 31/4418, 31/445, 31/4453, 31/451, 31/454, 31/47, 31/496, 31/4965, 31/498, 31/505, 31/5375, 31/5377, 31/695			
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
国際調査で利用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN), MEDLINE (STN)			
C. 関連すると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
X Y	WO 93/24115 A1 (MCGEER, P. L.) 1993.12.09 第12頁 & US 5192753 A & EP 642336 A1 & JP 07-506559 A	1, 3, 4, 11, 12 5-10	
X Y	WO 99/24404 A1 (AMGEN INC.) 1999.05.20 第51頁, 第247頁 & US 6022884 A & EP 1028945 A1 & JP 2001-522834 A & US 6184237 B1 & US 6333341 B1 & US 2002/035094 A1 & US 6458813 B2	1, 3, 4, 11, 12 5-10	
X Y	WO 96/17832 A1 (WANER-LAMBERT CO.) 1996.06.13 第2頁, 第27頁 & US 5721 234 A & AU 9641522 A	1-5, 11 6-10, 12	
☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。 ☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。			
* 引用文献のカテゴリー 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技术水準を示すもの 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 の日の後に公表された文献 「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの 「&」 同一パテントファミリー文献			
国際調査を完了した日 05.08.03		国際調査報告の発送日 19.08.03	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号 100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		特許庁審査官 (権限のある職員) 安藤 倫世 電話番号 03-3581-1101 内線 3492	

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JPO3/07128

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	WO 01/98290 A1 (PHARMACIA & UPJOHN S.P.A.) 2001.12.27 第48頁, 第57頁 & US 6414013 A & EP 1294707 A1	1, 3-6, 11, 12 7-10
X Y	DUMAS, J., "Synthesis and structure-activity relationships of novel small molecule cathepsin D inhibitors" Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters (1999), Vol.9, No.17, pp.2531-2536	1, 3-6, 11 7-10, 12
X Y	EP 1205478 A1 (TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES) 2002.05.15 第70頁, 第104頁 & JP 2001-14690 A & WO 01/10865 A1	1, 3-6, 11, 12 7-10
X Y	EP 483881 A1 (MERRELL DOW PHARMACEUTICALS, INC.) 1992.05.06 第15頁, 第89頁 & JP 07-033737 A & US 5189054 A & US 5491153 A & US 5675018 A & US 5703107 A	2-5, 11 6-10, 12
X Y	WO 98/20864 A2 (UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI BRESCIA - DIPARTIMENTO DI SCIENZE BIOMEDICHE) 1998.05.22 第17頁 (ファミリーなし)	2-4, 11, 12 5-10
X Y	UPADHYAY, P., "Synthesis and pharmacological evaluation of some new imidazolinones as anticonvulsants" Indian Journal of Heterocyclic Chemistry (1991), Vol.1, No.2, pp.71-74	2-5, 7, 11, 12 6, 8-10
X Y	LADVA, K., "Oxadiazoles. Part XV. Synthesis and biological activities of substituted 1,3,4-oxadiazole derivatives" Indian Journal of Chemistry, Section B: Organic Chemistry Including Medicinal Chemistry (1996), Vol.35B, No.10, pp.1062-1066	2-5, 7, 11, 12 6, 8-10
Y	WO 99/65449 A2 (SMITHKLINE BEECHAM CORPORATION) 1999.12.23 第23-27頁 & JP 2002-518307 A & EP 1085848 A1	1-10
Y	WO 00/03991 A1 (TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES) 2000.01.27 第26-32頁 & JP 2002-520395 A & EP 1095021 A1	1, 3-10
Y	US 4661630 A (EIZAI CO., Ltd.) 1987.04.28 第3-4欄 & JP 59-118750 A & DE 3346814 A1 & FR 2538386 A & GB 2133006 A	2-10
PX	WO 02/49632 A1 (株式会社医薬分子設計研究所) 2002.06.27 全文 & AU 2268 302 A	1-12

国際調査報告	国際出願番号 PCT/JPO3/07128
第I欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き) 法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。 1. ☐ 請求の範囲 _____ は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。つまり、 2. ☒ 請求の範囲 <u>1-12</u> は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、 別紙参照。 3. ☐ 請求の範囲 _____ は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に従って記載されていない。	
第II欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き) 次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。 請求の範囲1は、一般式 (I) で表される化合物を有効成分として含む、アルツハイマー症の予防及び/又は治療のための医薬に関するものであり、請求の範囲2は、一般式 (I) で表される化合物を有効成分として含む、てんかんの予防及び/又は治療のための医薬に関するものである。 請求の範囲1及び2に共通の事項は、一般式 (I) で表される化合物を有効成分として含む医薬であるが、これは文献に開示されており (WO 01/12588 A1、WO 99/65449 A1等参照)、新規ではないから、一般式 (I) で表される化合物を有効成分として含む医薬は先行技術の域を出ず、この共通事項は特別な技術的特徴であるとは認められない。 また、請求の範囲全てに共通の事項であって、特別な技術的特徴と考えられる他の共通の事項は存在しないので、本出願に含まれる発明の数は2である。 1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。 2. ☒ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。 3. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。 4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。 追加調査手数料の異議の申立てに関する注意 ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。 ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。	

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JPO3/07128

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC））の続き

Int. Cl.⁷ A61P25/08, 25/28, 43/00

B. 調査を行った分野 の続き

Int. Cl.⁷ A61P25/08, 25/28, 43/00

第1欄の2. について

請求の範囲1-12の発明の医薬組成物の有効成分は、極めて広範囲かつ多彩な化合物を包含し、そのすべてについて、完全な調査を行うことは困難である。一方、特許協力条約第6条の意味において明細書に裏付けられ、また、特許協力条約第5条の意味において明細書に開示されているものは、請求の範囲1-12の発明の医薬組成物の有効成分の中のごく僅かな部分に過ぎない。

したがって、請求の範囲1-12及び明細書は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない。

そこで、この国際調査報告では、請求の範囲1-12の発明については、明細書に具体的に記載された化合物に基づいて、合理的な負担の範囲内で、先行技術文献調査を行った。

フロントページの続き

(51)Int.Cl.⁷

F I

A 6 1 K 31/222
 A 6 1 K 31/235
 A 6 1 K 31/275
 A 6 1 K 31/277
 A 6 1 K 31/381
 A 6 1 K 31/402
 A 6 1 K 31/404
 A 6 1 K 31/415
 A 6 1 K 31/4164
 A 6 1 K 31/421
 A 6 1 K 31/426
 A 6 1 K 31/433
 A 6 1 K 31/437
 A 6 1 K 31/44
 A 6 1 K 31/4402
 A 6 1 K 31/4406
 A 6 1 K 31/4418
 A 6 1 K 31/445
 A 6 1 K 31/4453
 A 6 1 K 31/454
 A 6 1 K 31/455
 A 6 1 K 31/47
 A 6 1 K 31/4965
 A 6 1 K 31/498
 A 6 1 K 31/505
 A 6 1 K 31/5375
 A 6 1 K 31/5377
 A 6 1 K 31/695
 A 6 1 P 25/08
 A 6 1 P 25/28

A 6 1 K 31/222
 A 6 1 K 31/235
 A 6 1 K 31/275
 A 6 1 K 31/277
 A 6 1 K 31/381
 A 6 1 K 31/402
 A 6 1 K 31/404
 A 6 1 K 31/415
 A 6 1 K 31/4164
 A 6 1 K 31/421
 A 6 1 K 31/426
 A 6 1 K 31/433
 A 6 1 K 31/437
 A 6 1 K 31/44
 A 6 1 K 31/4402
 A 6 1 K 31/4406
 A 6 1 K 31/4418
 A 6 1 K 31/445
 A 6 1 K 31/4453
 A 6 1 K 31/454
 A 6 1 K 31/455
 A 6 1 K 31/47
 A 6 1 K 31/4965
 A 6 1 K 31/498
 A 6 1 K 31/505
 A 6 1 K 31/5375
 A 6 1 K 31/5377
 A 6 1 K 31/695
 A 6 1 P 25/08
 A 6 1 P 25/28

// C 0 7 D 207/32
 C 0 7 D 207/327
 C 0 7 D 209/42
 C 0 7 D 211/16
 C 0 7 D 211/18
 C 0 7 D 213/56
 C 0 7 D 213/75
 C 0 7 D 213/76
 C 0 7 D 213/81
 C 0 7 D 213/82
 C 0 7 D 215/38
 C 0 7 D 231/40
 C 0 7 D 233/61
 C 0 7 D 239/42
 C 0 7 D 239/47
 C 0 7 D 241/20
 C 0 7 D 241/44

C 0 7 D 277/30
 C 0 7 D 277/56
 C 0 7 D 277/46
 C 0 7 D 285/12
 C 0 7 D 207/32
 C 0 7 D 207/327
 C 0 7 D 209/42
 C 0 7 D 211/16
 C 0 7 D 211/18
 C 0 7 D 213/56
 C 0 7 D 213/75
 C 0 7 D 213/76
 C 0 7 D 213/81
 C 0 7 D 213/82
 C 0 7 D 215/38
 C 0 7 D 231/40
 C 0 7 D 233/61

F

1 0 1

C O 7 D 263/48	C O 7 D 239/42	Z
C O 7 D 277/20	C O 7 D 239/47	Z
C O 7 D 277/30	C O 7 D 241/20	
C O 7 D 277/46	C O 7 D 241/44	
C O 7 D 277/56	C O 7 D 263/48	
C O 7 D 285/135	C O 7 D 295/12	Z
C O 7 D 295/12	C O 7 D 295/18	Z
C O 7 D 295/18	C O 7 D 333/24	
C O 7 D 333/24	C O 7 D 333/40	
C O 7 D 333/40	C O 7 D 333/68	
C O 7 D 333/68	C O 7 D 413/14	
C O 7 D 413/14	C O 7 D 471/04	1 0 5 E
C O 7 D 471/04		

【要約の続き】

同義である）及び式－CONH－E（式中、Eは上記定義と同義である）で表される基の他にさらに置換基を有していてもよいヘテロアレーンを表す）で表される化合物及び薬理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を有効成分として含む、アルツハイマー症などの神経変性疾患の予防及び／又は治療のための医薬。

（注）この公表は、国際事務局（W I P O）により国際公開された公報を基に作成したものである。なおこの公表に係る日本語特許出願（日本語実用新案登録出願）の国際公開の効果は、特許法第184条の10第1項(実用新案法第48条の13第2項)により生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。