

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2023年10月26日(26.10.2023)



(10) 国際公開番号

WO 2023/204271 A1

(51) 国際特許分類:

A61K 31/122 (2006.01) A61P 25/00 (2006.01)
A61K 31/136 (2006.01) A61P 31/12 (2006.01)

(21) 国際出願番号: PCT/JP2023/015791

(22) 国際出願日: 2023年4月20日(20.04.2023)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:

特願 2022-070303 2022年4月21日(21.04.2022) JP

(71) 出願人: 国立大学法人鹿児島大学(KAGOSHIMA UNIVERSITY) [JP/JP]; 〒8908580 鹿児島県鹿児島市郡元一丁目2 1 番 2 4 号 Kagoshima (JP). 学校法人 芝浦工業大学(SHIBAURA INSTITUTE

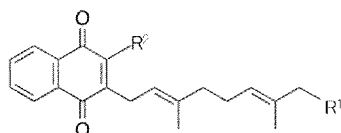
OF TECHNOLOGY) [JP/JP]; 〒1358548 東京都江東区豊洲3 丁目 7 番 5 号 Tokyo (JP).

(72) 発明者: 岡本 実佳 (OKAMOTO Mika); 〒8908580 鹿児島県鹿児島市郡元一丁目2 1 番 2 4 号 国立大学法人 鹿児島大学内 Kagoshima (JP). 馬場 昌範(BABA Masanori); 〒8908580 鹿児島県鹿児島市郡元一丁目2 1 番 2 4 号 国立大学法人 鹿児島大学内 Kagoshima (JP). 須原 義智(SUHARA Yoshitomo); 〒1358548 東京都江東区豊洲3 丁目 7 番 5 号 学校法人 芝浦工業大学内 Tokyo (JP). 本間 大暉(HOMMA Taiki); 〒1358548 東京都江東区豊洲3 丁目 7 番 5 号 学校法人 芝浦工業大学内 Tokyo (JP).

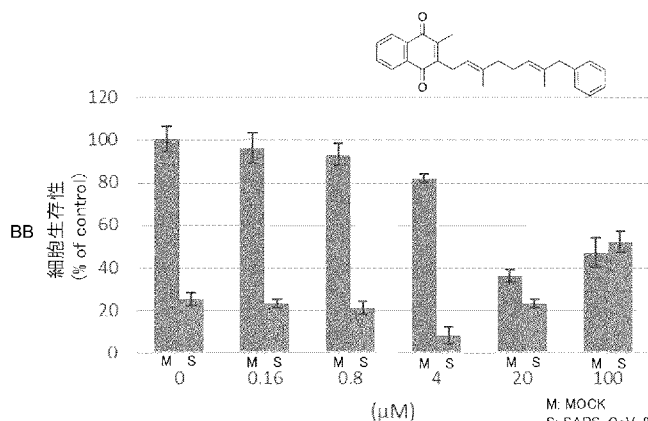
(74) 代理人: 木村 満, 外 (KIMURA Mitsuru et al.); 〒1010054 東京都千代田区神田錦町二丁目 7 番地 協販ビル2階 Tokyo (JP).

(54) Title: ANTI-SARS-COV-2 AGENT AND COMPOUND USE

(54) 発明の名称: 抗SARS-CoV-2 剤及び化合物の使用



AA
式1



AA Formula 1
BB Cell viability (% of control)

(57) Abstract: This anti-SARS-CoV-2 agent contains a compound represented by formula 1 or a salt thereof. [In formula 1, R¹ is a substituent having A that is a ring, and R² is -CH₃, -OH, -NH₂, or a halogen atom].

(57) 要約: 抗SARS-CoV-2 剤は、式1で表される化合物又はその塩を含む。〔式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は-CH₃、-OH、-NH₂又はハロゲン原子である。〕

[続葉有]

(81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CV, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IQ, IR, IS, IT, JM, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, MG, MK, MN, MU, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, WS, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, CV, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SC, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, ME, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告(条約第21条(3))

明 細 書

発明の名称：抗SARS-CoV-2剤及び化合物の使用

技術分野

[0001] 本発明は、抗SARS-CoV-2剤及び化合物の使用に関する。

背景技術

[0002] 重症急性呼吸器症候群（SARS）を引き起こす新型コロナウイルス（SARS-CoV-2）による感染症（COVID-19）では、肺炎の他に、脳梗塞等の中枢神経障害がみられる。海外ではCOVID-19による入院患者の36～85％に中枢神経障害が認められる。COVID-19の中枢神経障害の39％は重症例で、そのうちの77％が集中治療室に入院し、60％が死亡したという報告もある。COVID-19に罹患後、軽症であっても、長期にわたって、ブレインフォグ（brain fog）と呼ばれる認知障害等の神経学的症状が継続する場合がある（COVID-19後症候群）。このように、COVID-19の中枢神経障害は感染者の治療予後に関わる重大な合併症となっている。

[0003] 抗炎症作用を有するビタミンKがCOVID-19の病態に関与することが明らかになっている。例えば、非特許文献1では、肝外ビタミンKが不足しているCOVID-19患者において、弾性線維の損傷と血栓症とを加速させる可能性が示唆されている。

先行技術文献

非特許文献

[0004] 非特許文献1：Anton S. M. Dofferhoff, 外16名, “Reduced Vitamin K Status as a Potentially Modifiable Risk Factor of Severe Coronavirus Disease 2019”, Clin Infect Dis., 2021年, 73(11), e4039-e4046

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0005] 現在認可されているCOVID-19治療薬で中枢移行性が確認されたものはない。中枢移行性を有するビタミンKの誘導体であれば、COVID-19における中枢神経障害の抑制にも有効な抗SARS-CoV-2剤となる可能性がある。

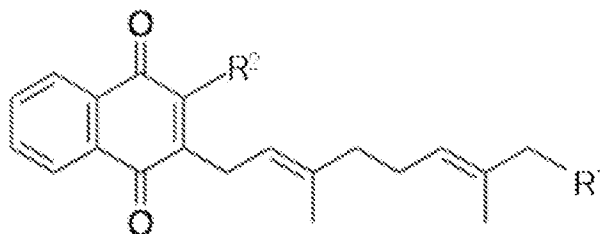
[0006] 本発明は上述の事情に鑑みてなされたものであり、COVID-19における中枢神経障害を抑制できる抗SARS-CoV-2剤及び化合物の使用を提供することを目的とする。

課題を解決するための手段

[0007] 上記非特許文献1においてビタミンKの欠乏との関連が示唆された血栓症は、COVID-19における中枢神経障害の1つである脳梗塞の要因となりうる。本発明者は、中枢移行性が期待されるビタミンKの各種誘導体をスクリーニングし、ビタミンKの誘導体に抗SARS-CoV-2活性を見だし、本発明を完成させた。

[0008] 本発明の第1の観点に係る抗SARS-CoV-2剤は、
式1で表される化合物又はその塩を含む。

[化1]



式1

[式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は-CH₃、-OH、-NH₂又はハロゲン原子である。]

[0009] 前記R¹は、
-A又は-X-Aであって、
XはCH₂、NH又はOであって、

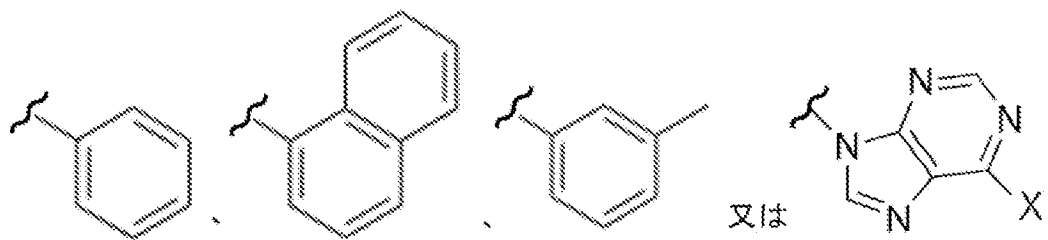
Aは少なくとも1個の置換基を有する炭化水素環又はヘテロ環である、
こととしてもよい。

[0010] 上記本発明の第1の観点に係る抗SARS-CoV-2剤は、
SARS-CoV-2のRNAポリメラーゼを阻害するためのものであってもよい。

[0011] Aが、飽和若しくは不飽和の3～8員の単環式炭化水素環、環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和若しくは不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環、飽和若しくは不飽和の3～15員の二環式炭化水素環、又は環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和若しくは不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環である、
こととしてもよい。

[0012] 前記R¹は、
—Aであって、
Aは、

[化2]

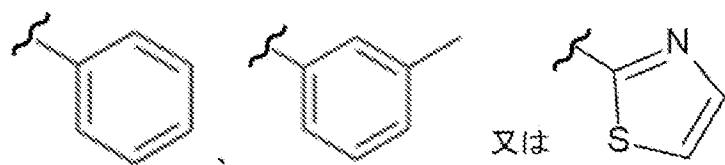


[XはH又はハロゲン原子である。]

である、
こととしてもよい。

[0013] 前記R¹は、
—NH—Aであって、
Aは、

[化3]



である、

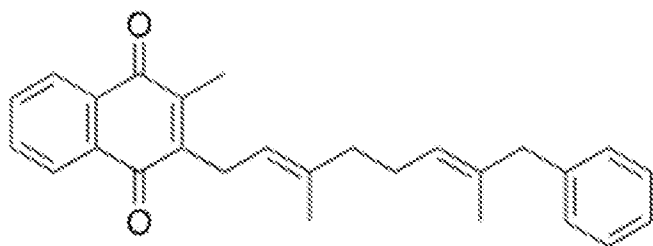
こととしてもよい。

[0014] 前記化合物は、

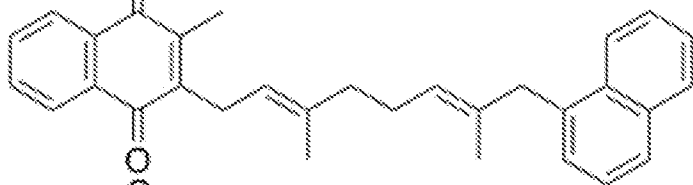
式2、式3、式4、式5、式6、式7又は式8で表される、

こととしてもよい。

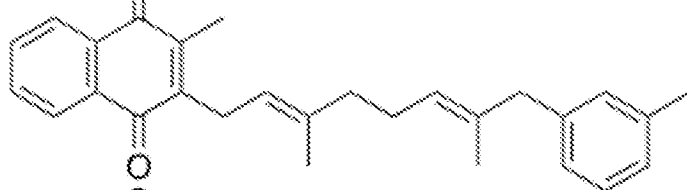
[化4]



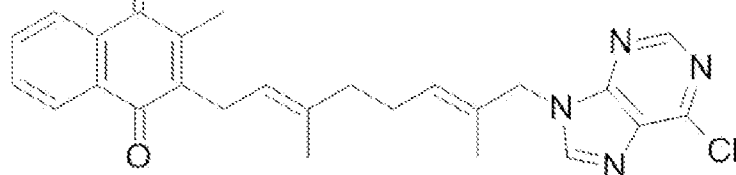
式2



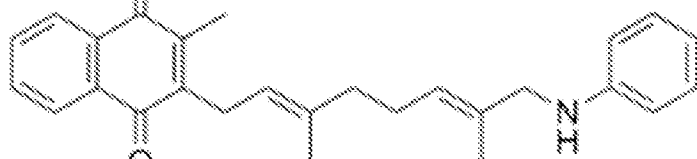
式3



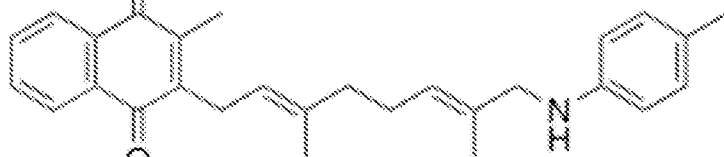
式4



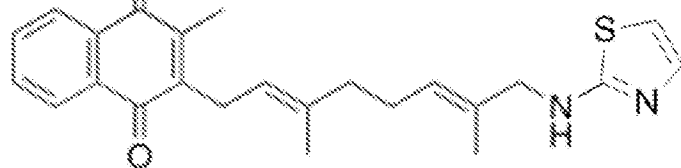
式5



式6



式7

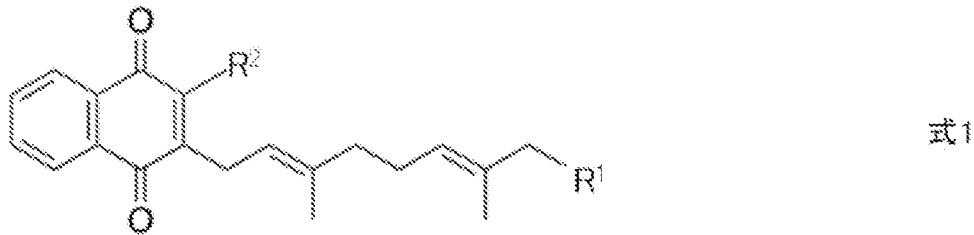


式8

[0015] 本発明の第2の観点に係る使用は、

抗SARS-CoV-2剤の製造のための式1で表される化合物又はその塩の使用である。

[化5]



[式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は-CH₃、-OH、-NH₂又はハロゲン原子である。]

発明の効果

[0016] 本発明によれば、COVID-19における中枢神経障害を抑制できる。

図面の簡単な説明

[0017] [図1]実施例に係るビタミンK誘導体10aの抗SARS-CoV-2活性を示す図である。

[図2]実施例に係るビタミンK誘導体12aの抗SARS-CoV-2活性を示す図である。

[図3]実施例に係るビタミンK誘導体Su-1の抗SARS-CoV-2活性を示す図である。

[図4]実施例に係るビタミンK誘導体15aの抗SARS-CoV-2活性を示す図である。

[図5]実施例に係るビタミンK誘導体16aの抗SARS-CoV-2活性を示す図である。

[図6]比較例としてのビタミンKの抗SARS-CoV-2活性の評価結果を示す図である。(A)はビタミンK1(フィロキノン)の結果を示す。(B)はビタミンK2(メナキノン)の結果を示す。(C)はビタミンK3(メナジオン)の結果を示す、(D)はビタミンK4(メナジオール)の結果を示す。

[図7]比較例としてのビタミンK誘導体の抗SARS-CoV-2活性の評価結果を示す図である。(A)はビタミンK 3, 3'-エポキシドの結果を示す。(B)は2-イソプロピオチオール-3-メチル-1, 4-ナフトキノンの結果を示す。(C)は1, 4-ナフトキノンの結果を示す。(D)は2-メトキシ-3-メチル-1, 4-ナフトキノンの結果を示す。

[図8]比較例としてのビタミンK誘導体の抗SARS-CoV-2活性の評価結果を示す図である。(A)は2, 3-ジクロロ-1, 4-ナフトキノンの結果を示す。(B)はジュグロンの結果を示す。(C)はプルンバギンの結果を示す。(D)はメナキノン-7の結果を示す。

[図9]比較例としてのビタミンK誘導体の抗SARS-CoV-2活性の評価結果を示す図である。(A)はシコニンの結果を示す。(B)はタンシノン I I Aの結果を示す。

[図10]ビタミンK誘導体のRNAポリメラーゼ阻害活性の結果を示す図である。

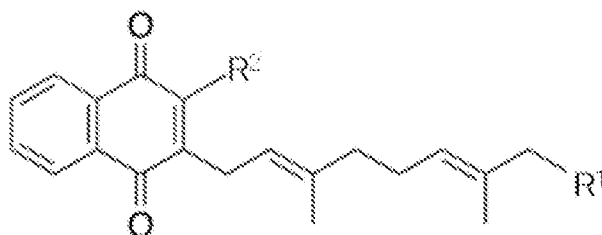
発明を実施するための形態

[0018] 本発明に係る実施の形態について図面を参照して説明する。なお、本発明は下記の実施の形態及び図面によって限定されるものではない。なお、下記の実施の形態において、“有する”、“含む”又は“含有する”といった表現は、“からなる”又は“から構成される”という意味も包含する。

[0019] (実施の形態1)

本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤は、下記式1で表される化合物又はその塩を含む。式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は-CH₃、-OH、-NH₂又はハロゲン原子である。

[化6]



式1

[0020] R^1 は $-A$ 又は $-X-A$ であってもよい。 X は CH_2 、 NH 又は O であって、 A は少なくとも1個の置換基を有する炭化水素環又はヘテロ環である。炭化水素環は、任意の炭素数で構成される環式炭化水素であれば特に限定されない。ヘテロ環は、環構成原子の中に少なくとも2種類の異なる元素を含む環である。環構成原子としては、例えば、炭素、ホウ素、窒素、酸素、リン及び硫黄が挙げられ、好ましくは炭素、窒素、酸素及び硫黄である。炭化水素環及びヘテロ環が有する置換基は、例えば、メチル基、エチル基、水酸基、アミノ基及びハロゲン原子である。炭化水素環及びヘテロ環における置換基の位置は、イソプレン単位 $[C-C=C(CH_3)-C]$ の末端の炭素に結合する原子を基準にしてオルト位でもメタ位でもパラ位でもよい。

[0021] 好ましくは、 A は飽和又は不飽和の3～8員の単環式炭化水素環である。

“不飽和”の環とは芳香環又は不飽和結合を一部に含む飽和の環をいう。当該単環式炭化水素環としては、具体的には、シクロプロパン、シクロブタン、シクロペンタン、シクロヘキサン、シクロヘプタン、シクロオクタン、シクロブテン、シクロペンテン、シクロヘキセン、シクロヘプテン、シクロオクテン、ベンゼン等が挙げられる。

[0022] A は環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和又は不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環であってもよい。ヘテロ原子として窒素原子を含有する飽和又は不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環としては、具体的には、ピロール、イミダゾール、ピラゾール、ピリジン、テトラヒドロピリジン、ピリミジン、ピラジン、ピリダジン、トリアゾール、テトラゾール、ジヒドロトリアジン、アゼチジン、ピロリジン、イミダゾリジン、ピペリジン、ピラゾリジン、ピペラジン、アゼパン、1,4-ジアゼパン等が挙げられる。ヘテロ原子として酸素原子を含有する飽和又は不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環としては、例えば、フラン、テトラヒドロピラン、テトラヒドロフラン、ジオキサン等が挙げられる。ヘテロ原子として硫黄原子を含有する飽和又は不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環としては、具体的には、チオフェン、テトラヒドロチオフェ

ン、チオピラン、テトラヒドロチオピラン等が挙げられる。

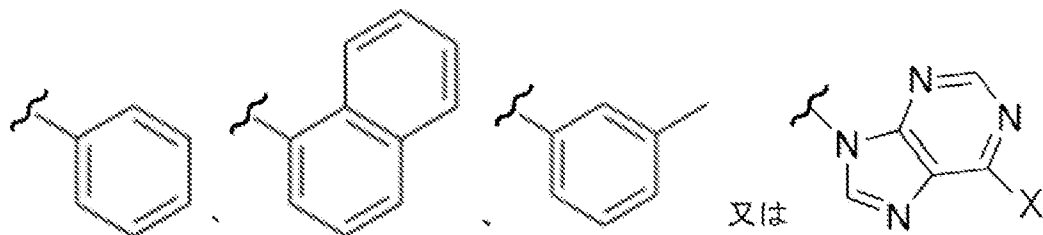
[0023] Aは飽和又は不飽和の3～15員の二環式炭化水素環であってもよい。二環式炭化水素環は、縮合二環炭化水素環を含む。当該二環式炭化水素環としては、具体的には、デカリン、インデン、ナフタレン、アズレン、テトラヒドロナフタレン等が挙げられる。

[0024] Aは環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和又は不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環であってもよい。二環式ヘテロ環は、いずれかの環がヘテロ原子を含有してもよいし、すべての環がヘテロ原子を含有していてもよい。ヘテロ原子として窒素原子を含有する飽和又は不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環としては、例えば、インドール、インドリン、イソインドール、イソインドリン、ベンゾイミダゾール、インダゾール、キノリン、イソキノリン、ベンゾトリアゾール、イミダゾピリジン、ナフチリジン、テトラヒドロナフチリジン、シンノリン、キノキサリン、キナゾリン、ピラゾロピリジン、ベンゾアゼピン、テトラヒドロベンゾアゼピン等が挙げられる。ヘテロ原子として酸素原子を含有する飽和又は不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環としては、例えば、ベンゾフラン、クロマン、ベンゾジオキソール等が挙げられる。ヘテロ原子として硫黄原子を含有する飽和又は不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環としては、例えば、ベンゾチオフエン等が挙げられる。

[0025] 上記の他、Aとしては、オキサゾール、イソオキサゾール、オキサジアゾール、モルホリン、ベンゾオキサゾール、ベンゾオキサジアゾール、ベンゾイソオキサゾール、ベンゾオキサゼピン、テトラヒドロベンゾオキサゼピン、チアゾール、チアゾリン、チアジアゾール、イソチアゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾチアジアゾール、チエノピリジン、イミダゾチアゾール、チエノピラジン、ベンゾチアジン、ベンゾチアゼピン、ベンゾオキサチイン等が挙げられる。

[0026] 好ましくは、Aは、

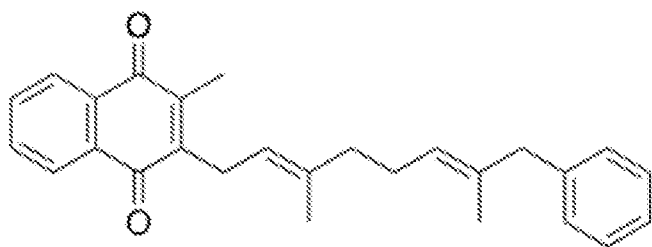
[化7]



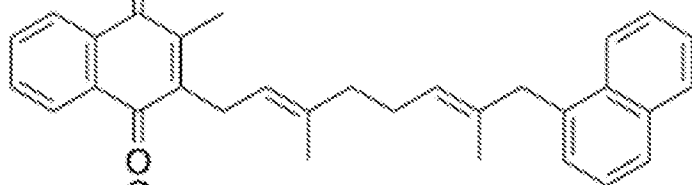
である。XはH又はハロゲン原子である。Xとしては、例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素及びアスタチンが挙げられ、特には塩素が好ましい。

[0027] R^1 が-Aである場合、上記化合物は、好適には式2、式3、式4又は式5で表される。

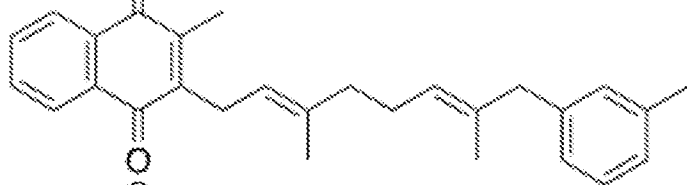
[化8]



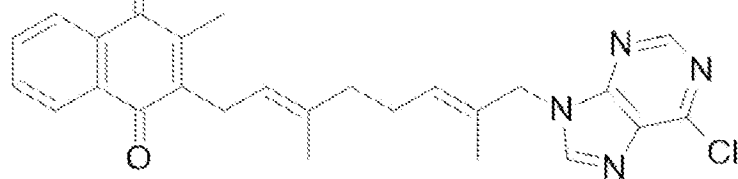
式2



式3



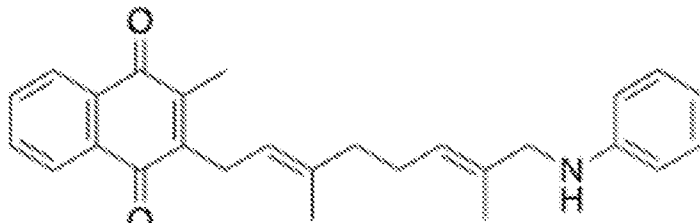
式4



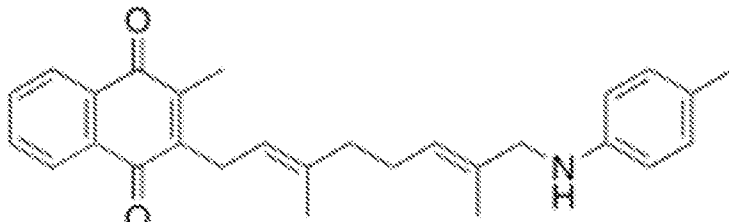
式5

[0028] R^1 が-X-Aである場合、上記化合物は、好ましくは、式6、式7又は式8で表される。

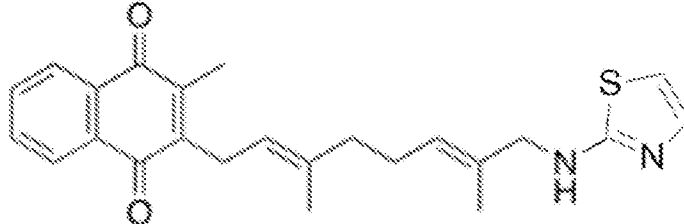
[化9]



式6



式7



式8

[0029] 上記化合物はその構造に基づいて公知の方法で製造できる。例えば、式2、式3及び式4で表される化合物の場合、2つのイソプレン単位から構成される側鎖の一端にそれぞれベンゼン、ナフタレン及びトルエンを結合させ、他端にメナジオンを結合させればよい。式6及び式7で表される化合物の場合、側鎖の一端にメナジオンを結合させ、他端にそれぞれアニリン及びトルイジンを結合させればよい。

[0030] 上記式1で表される化合物の塩は、SARS-CoV-2に対して抗ウイルス活性を示し、かつ薬理学的に許容される塩であれば特に限定されない。塩は特に限定されず、例えば、リチウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩；マグネシウム塩、カルシウム塩等のアルカリ土類金属塩；塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、硝酸塩、シュウ酸塩、リン酸塩等の無機酸塩；並びに酢酸塩、プロピオン酸塩、ヘキサン酸塩、シクロペンタンプロピオン酸塩、グリコール酸塩、ピルビン酸塩、乳酸塩、マロン酸塩、コハク酸塩、リンゴ酸塩、フマル酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、*o*-(4-ヒドロキシベンゾイル)安息香酸塩、桂皮酸塩、マンデル酸塩、メタン

スルホン酸塩、エタンスルホン酸塩、1,2-エタンジスルホン酸塩、2-ヒドロキシエタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、p-クロロベンゼンスルホン酸塩、2-ナフタレンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩、カンファースルホン酸塩、4-メチルビスクロ[2.2.2]オクト-2-エン-1-カルボン酸塩、グルコヘプタン酸塩、3-フェニルプロピオン酸塩、トリメチル酢酸塩、第三級ブチル酢酸塩、ラウリル硫酸塩、グルコン酸塩、グルタミン酸塩、ヒドロキシナフトエ酸塩、サリチル酸塩、ステアリン酸塩、ムコン酸塩等の有機酸塩である。なお、抗ウイルス活性とは、SARS-CoV-2の感染性、増殖能又は免疫回避能を低下させる活性を意味する。

[0031] 本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤は、既知の方法で製造され、有効成分として0.000001~99.9質量%、0.00001~99.8質量%、0.0001~99.7質量%、0.001~99.6質量%、0.01~99.5質量%、0.1~99質量%、0.5~60質量%、1~50質量%又は1~20質量%の上記化合物又はその塩を含む。抗SARS-CoV-2剤は、固形製剤であっても、液状製剤であってもよい。

[0032] 抗SARS-CoV-2剤は上記化合物又はその塩に加え、薬理学的に許容される任意の成分を含んでもよい。任意の成分は、例えば、担体、賦形剤、滑沢剤、結合剤、崩壊剤、溶剤、溶解補助剤、懸濁化剤、等張化剤、緩衝剤、無痛化剤等である。また、必要に応じて、防腐剤、抗酸化剤、着色剤、甘味剤等の添加物が抗SARS-CoV-2剤に配合されてもよい。

[0033] 本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤の投与量は、投与対象の性別、年齢、体重、症状等によって適宜決定される。当該抗SARS-CoV-2剤は、上記化合物又はその塩が有効量となるように投与される。有効量とは、所望の結果を得るために必要な上記化合物又はその塩の量であり、SARS-CoV-2の増殖の抑制、あるいはSARS-CoV-2の感染による症状の進行の遅延、阻害、予防、逆転又は治癒をもたらすのに必要な量である。

- [0034] 抗SARS-CoV-2剤の投与量は、例えば、 $0.01\text{ mg/kg} \sim 1000\text{ mg/kg}$ 、好ましくは $0.1\text{ mg/kg} \sim 200\text{ mg/kg}$ 、より好ましくは $0.2\text{ mg/kg} \sim 20\text{ mg/kg}$ であり、1日に1回、又はそれ以上に分割して投与することができる。抗SARS-CoV-2剤を分割して投与する場合、抗SARS-CoV-2剤は、1日に1～4回投与される。また、抗SARS-CoV-2剤は、毎日、隔日、1週間に1回、隔週、1ヶ月に1回等の様々な投与頻度で投与してもよい。なお、必要に応じて、上記の範囲外の量を用いることもできる。
- [0035] 抗SARS-CoV-2剤の投与経路は特に限定されない。抗SARS-CoV-2剤は、例えば非経口で投与されてもよいし、経口で投与されてもよい。非経口投与の場合、静脈注射、皮下注射、腹腔内注射、筋肉内注射、経皮投与、経鼻投与、経肺投与、経腸投与、経粘膜投与等であってもよい。抗SARS-CoV-2剤は、点滴を介して投与されてもよい。
- [0036] 抗SARS-CoV-2剤は、任意の形態の製剤とすることができる。経口投与の場合、抗SARS-CoV-2剤は、糖衣錠、バッカル錠、コーティング錠、チュアブル錠等の錠剤；トローチ剤、丸剤、散剤、ソフトカプセルを含むカプセル剤、顆粒剤、懸濁剤、乳剤、ドライシロップを含むシロップ剤、エリキシル剤等の液剤であってもよい。非経口投与の場合、抗SARS-CoV-2剤は、注射剤、吸入剤、経皮吸収テープ、エアゾール剤、坐剤等であってもよい。
- [0037] 抗SARS-CoV-2剤は、SARS-CoV-2が感染する対象であれば、任意の対象に投与される。例えば、抗SARS-CoV-2剤の投与対象は、脊椎動物が好ましく、哺乳類動物がより好ましい。哺乳類動物としては、例えば、ヒト、チンパンジー及びその他の霊長類、ブタ及びウマに加え、カモ、ニワトリ等の鳥類等が挙げられる。特に好ましい投与対象はヒトである。
- [0038] 本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤は、SARS-CoV-2が検出された対象に対して、明確な症状がない期間、あるいは感染後の潜伏

期間に症状の発症を予防する目的で投与されてもよい。

[0039] 本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤に含まれる化合物は、2-メチル-1,4-ナフトキノンの3位をプレニル化した化合物である。当該化合物は中枢移行性が確認されているビタミンKの誘導体であって、側鎖に2個のイソプレニル単位とそれに結合する環構造を持つメナキノン類であるため、中枢移行性が期待される。このため、COVID-19における中枢神経障害の抑制に有効であると考えられる。

[0040] また、下記実施例に示すように、本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤に含まれる化合物はSARS-CoV-2のRNAポリメラーゼを阻害する。このため、抗SARS-CoV-2剤は、SARS-CoV-2のRNAポリメラーゼを阻害するために使用されてもよい。なお、抗SARS-CoV-2剤における上記化合物又はその塩の作用機序はRNAポリメラーゼの阻害に限定されない。別の実施の形態では、上記化合物又はその塩を含む、SARS-CoV-2のRNAポリメラーゼ阻害剤が提供される。

[0041] また、他の実施の形態では、抗SARS-CoV-2剤の製造のための上記化合物又はその塩の使用が提供される。別の実施の形態では、COVID-19を治療、改善又は予防する方法が提供される。当該方法は、上記化合物又はその塩を対象に投与するステップを含む。また、他の実施の形態では、COVID-19の治療における使用のための上記化合物又はその塩が提供される。なお、COVID-19の治療には、COVID-19の改善及び予防も含まれる。また、別の実施の形態では、上記抗SARS-CoV-2剤はCOVID-19治療薬又はCOVID-19予防薬として使用されてもよい。

[0042] なお、本実施の形態に係る抗SARS-CoV-2剤は、COVID-19後症候群治療薬又は予防薬として使用されてもよい。

[0043] 別の実施の形態では、上記化合物又はその塩を含む、COVID-19治療用経口組成物が提供される。当該経口組成物としては、具体的には、サプリメント、食品組成物、飲食品、機能性食品、食品添加剤が挙げられる。

[0044] サプリメントの形態は、特に制限されず、錠剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤、糖衣錠、フィルム剤、トローチ剤、チュアブル剤、溶液、乳濁液及び懸濁液等の任意の形態でよい。サプリメントは、サプリメントとして通常使用される任意の成分を含んでもよい。

[0045] “機能性食品”とは、健康の維持の目的で摂取する食品又は飲料を意味し、保健機能食品である特定保健用食品、機能性表示食品、栄養機能食品、健康食品、栄養補助食品等を含む。機能性食品としては、保健機能食品である特定保健用食品又は栄養機能食品が好ましい。なお、機能性食品として製品化する場合には、食品に用いられる様々な添加剤、具体的には、着色料、保存料、増粘安定剤、酸化防止剤、漂白剤、防菌防黴剤、酸味料、甘味料、調味料、乳化剤、強化剤、製造用剤、香料等を当該経口組成物に添加してもよい。

[0046] 機能性食品は、食品であっても飲料であってもよく、経口で摂取できれば特に限定されない。機能性食品の態様としては、例えば、飲料、菓子、穀類加工品、練り製品、乳製品、調味料等が挙げられる。飲料として、栄養ドリンク、清涼飲料水、紅茶、緑茶等が挙げられる。菓子として、キャンデー、クッキー、錠菓、チューインガム、ゼリー等が挙げられる。穀類加工品として、パン、米飯、ビスケット等が挙げられる。練り製品として、ソーセージ、ハム、かまぼこ等が挙げられる。乳製品として、バター、ヨーグルト等が挙げられる。

[0047] 当該経口組成物は、食品添加剤として食品に添加されてもよい。この場合、当該食品添加剤は、食品に添加しやすいように、ペースト剤、ゲル状剤、散剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤等であってもよい。

[0048] 当該経口組成物は、抗SARS-CoV-2作用を維持する範囲で、水、ビタミン類、ミネラル類、有機酸、有機塩基、果汁、フレーバー、機能性成分、食品添加物等を含有してもよい。当該経口組成物は、必要に応じて上記化合物又はその塩以外の他の成分を添加して、公知の方法によって製造することができる。

[0049] 当該経口組成物は、1日の摂取量が上述の摂取量となるように1個又は複数個の容器に分けて収容されてもよく、この場合、好ましくは1個の容器に1日分の当該経口組成物が収容される。

[0050] 当該経口組成物は、上記化合物又はその塩を含有し、COVID-19に用いられる点において、製品として他の製品と区別することができる態様で提供される。例えば、当該経口組成物に係る製品の包装、説明書及び宣伝物の少なくとも1つに、抗SARS-CoV-2作用がある旨が表示される。

[0051] 以下の実施例により、本発明をさらに具体的に説明するが、本発明は実施例によって限定されるものではない。

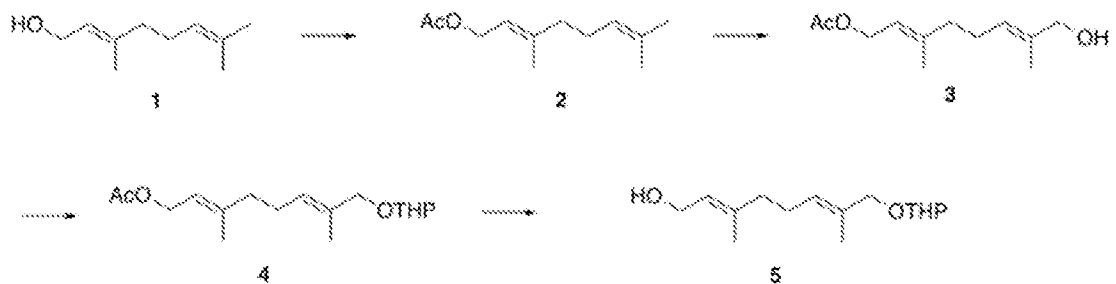
実施例

[0052] [ビタミンK誘導体の合成]

上記式2、式3及び式4で表されるビタミンK誘導体を次のように合成した。

中間体の合成方法

[化10]



[0053] (E)-3,7-ジメチルオクター-2,6-ジエニルアセテート（酢酸ゲラニル）（2）の合成

ゲラニオール（1）（5.0 g, 32 mmol）のピリジン（20 mL）懸濁液に、アルゴン雰囲気下、0℃で無水酢酸（10 mL）を加え、室温で12時間撹拌した。反応混合物を酢酸エチルで希釈し、飽和CuSO₄水溶液、水及び飽和食塩水で順次洗浄した。有機層を無水MgSO₄上で乾燥し、濾過後、減圧下で濃縮した。残渣をシリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（ヘキサン／酢酸エチル＝10／1）で精製し、アセテート2（6.

0 g, 収率95%)を無色オイルとして得た。

[0054] (2E, 6E)-8-ヒドロキシ-3, 7-ジメチルオクター-2, 6-ジエニルアセテート(3)の合成

二酸化セレン(283 mg, 2.5 mmol)及びサリチル酸(353 mg, 2.5 mmol)を CH_2Cl_2 (125 mL)中に懸濁させ、これに室温で70%tert-ブチルヒドロペルオキシド(10 mL)を加え、室温で10分間攪拌した。混合物を0℃に冷却した後、酢酸ゲラニル(2)(5.0 g, 25 mmol)を CH_2Cl_2 (5 mL)中に溶解させた溶液を加えた。反応混合物を同温度で5分間攪拌した後、室温で24時間連続攪拌した。懸濁液を酢酸エチルで希釈し、5% NaHCO_3 水溶液、飽和 CuSO_4 水溶液、飽和 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 水溶液、水及び飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水 MgSO_4 上で乾燥し、濾過後、減圧下で濃縮した。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=10/1)で精製して、化合物3(4.1 g, 収率75%)を無色オイルとして得た。

[0055] (2E, 6E)-3-メチル-7-((テトラヒドロ-2H-ピラン-2-イルオキシ)メチル)オクター-2, 6-ジエニルアセテート(4)の合成

化合物3(500 mg, 2.4 mmol)及び3, 4-ジヒドロ-2H-ピラン(396 mg, 4.7 mmol)を CH_2Cl_2 (5 mL)に溶解した後、アルゴン雰囲気下0℃に冷却した溶液に触媒量のp-トルエンスルホン酸を加え、室温で2時間攪拌した。反応混合物を氷水中に注ぎ、酢酸エチルにより2回抽出した。有機層を合わせ、飽和食塩水で洗浄し、無水 MgSO_4 上で乾燥し、濾過後、減圧下で濃縮した。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=5/1)で精製して、化合物4(566 mg, 収率81%)を無色オイルとして得た。

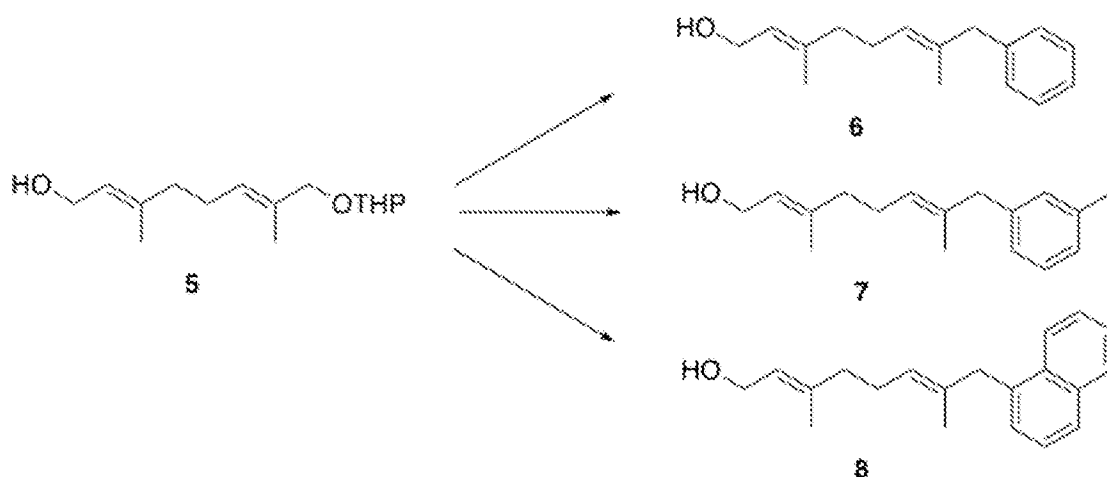
[0056] (2E, 6E)-3-メチル-7-((テトラヒドロ-2H-ピラン-2-イルオキシ)メチル)オクター-2, 6-ジエン-1-オール(5)の合成

化合物4(525 mg, 1.8 mmol)を MeOH (10 mL)に溶解させた溶液に、室温でpHが11~12になるまで1N NaOH 水溶液を

加え、室温で1時間攪拌した。この溶液を氷水に注ぎ、直ちに酢酸エチルにより3回抽出した。酢酸エチル層を合わせた後、水及び飽和食塩水で洗浄し、無水MgSO₄で乾燥し、濾過後、減圧下で濃縮した。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＝5／1）で精製して、中間体5（369mg，収率82％）を無色オイルとして得た。

[0057] 続いて、中間体5の末端に炭素－炭素結合により芳香族を以下のように結合させた。

[化11]



[0058] (2E, 6E)－3, 7－ジメチル－8－フェニルオクター－2, 6－ジエン－1－オール (6) の合成

中間体5（269mg，1.06mmol）とヨウ化銅（988mg，5.19mmol）をテトラヒドロフラン（THF，20mL）中に懸濁させ、市販の3M臭化フェニルマグネシウムTHF溶液（3.8mL，1.4mmol）を室温で滴下して加えた。得られた混合物を50℃に加熱し、4時間攪拌した。その後、飽和NH₄Cl水溶液の添加により反応を止め、エーテルで3回抽出した。合わせた酢酸エチル層を無水MgSO₄で乾燥し、濾過後減圧下で濃縮すると黄色油状の残渣が得られた。これをフラッシュカラムクロマトグラフィー（ヘキサン／酢酸エチル＝60／40）で精製して、化合物6が淡黄色の油状物質として得られた（182mg，収率75％）。

[0059] (2E, 6E)－3, 7－ジメチル－8－（m－トリル）オクター－2, 6

ージエン-1-オール (7) の合成

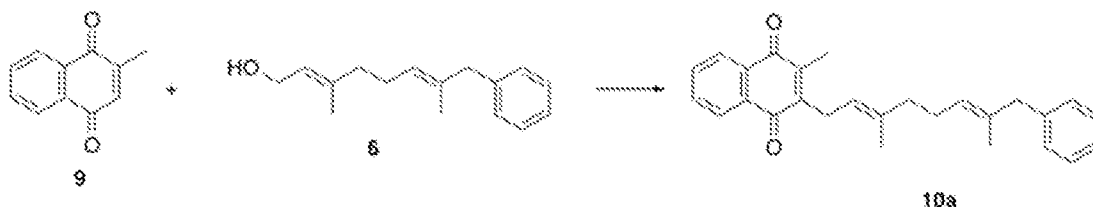
マグネシウムチップ (2.0 g, 82.3 mmol) を乾燥した 100 mL の三頸フラスコに入れ、THF (30 mL) と触媒量のヨウ素の結晶を加えた。3-ブromotoluen (6.0 mL, 49.5 mmol) を、カニユーレを介して滴下しながら、混合物を徐々に還流するまで加熱した。グリニャール試薬の形成が明らかになったとき (0.5 時間)、反応混合物を 40°C に冷却した。続いて、ヨウ化銅 (I) (4.13 g, 21.7 mmol) を加え、中間体 5 (1.09 g, 42.8 mmol) を THF (10 mL) 中に溶解した溶液を添加した。得られた懸濁液について薄層クロマトグラフィー (TLC) により反応の進行をチェックし、反応が完了するまで 50°C で加熱した (約 3 時間)。混合物を飽和 NH₄Cl の添加によりクエンチし、エーテルで抽出して、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 = 60/40) による精製の後、化合物 7 を黄色の油状物質として得た (732 mg, 収率 70%)。

[0060] (2E, 6E)-3,7-ジメチル-8-(ナフタレン-1-イル)オクター-2,6-ジエン-1-オール (8) の合成

化合物 7 と同様の合成方法で 1-ブromonaphthalene より、目的とする化合物 8 を得た。

[0061] 次に、以下のように側鎖部分とメナジオンとを結合させた。

[化12]

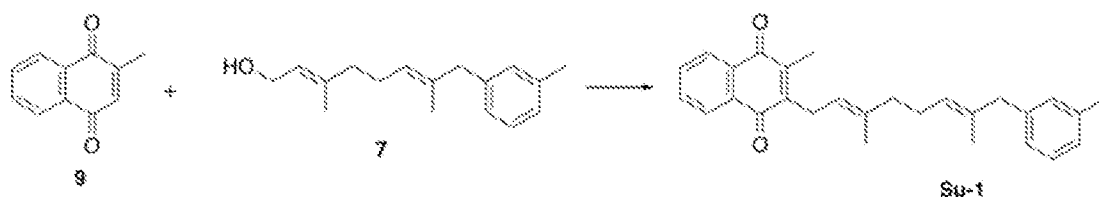


[0062] 2-((2E, 6E)-3,7-ジメチル-8-フェニルオクター-2,6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1,4-ジオン (10a) の合成

メナジオン (9) (150 mg, 871 μmol) をエーテル (20 mL

）に溶解させた溶液に 10% $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ 水溶液（20 mL）を加え、アルゴン雰囲気下 25℃で 1 時間激しく攪拌した。黄色のエーテル層が無色になった後、混合物を酢酸エチル（50 mL）で 3 回抽出した。有機層をあわせ、飽和食塩水（50 mL）で 3 回洗浄し、 MgSO_4 で乾燥し、濾過後減圧下で濃縮して粗ヒドロキノン体を得た。残渣を直ちに酢酸エチル（1 mL）及びジオキサン（1 mL）に溶解させた。次に、側鎖部分である化合物 6（256 mg, 1.05 mmol）及び三フッ化ホウ素エーテル錯体（50 μL ）を添加して、混合物をアルゴン雰囲気下、70℃で 3 時間攪拌した後、室温まで冷却した。混合物を氷水中に注ぎ、酢酸エチル（50 mL）で 3 回抽出した。合わせた酢酸エチル層を水（100 mL）及び飽和食塩水（100 mL）で洗浄し、 MgSO_4 で乾燥させ、濾過後減圧下で濃縮した。残渣を分取用の PLC（Preparative Layer Chromatography, n-ヘキサン／酢酸エチル＝20／1）で精製して、上記式 2 で表されるビタミン K 誘導体 10a（226 mg, 収率 65%）を黄色の油状物質として得た。

[0063] [化13]

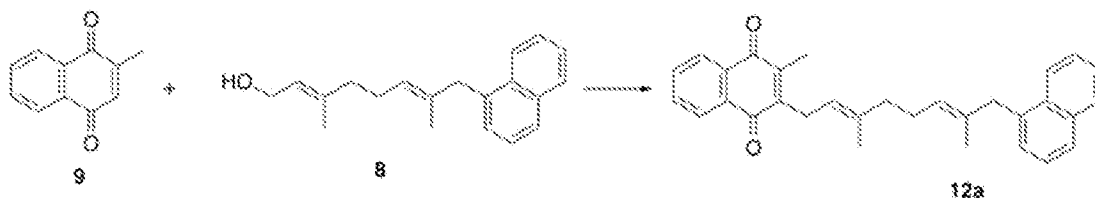


[0064] 2-((2E, 6E)-3, 7-ジメチル-8-(m-トリル)オクター2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン (Su-1) の合成

ビタミン K 誘導体 10a と同様の合成方法によりメナジオン (9)（150 mg, 871 μmol ）と側鎖部分 7（256 mg, 1.05 mmol）から、上記式 4 で表されるビタミン K 誘導体 Su-1（226 mg, 収率 65%）を黄色の油状物質として得た。

[0065]

[化14]



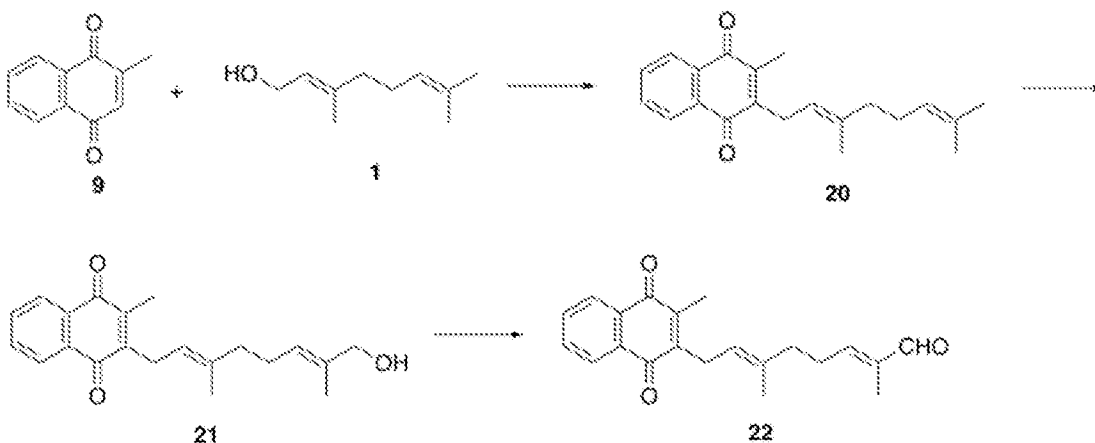
[0066] 2-((2E, 6E)-3, 7-ジメチル-8-(ナフタレン-1-イル)オクタ-2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン (12a) の合成

ビタミンK誘導体10aと同様の合成方法によりメナジオン(9) (150 mg, 871 μmol) と側鎖部分8 (294 mg, 1.05 mmol) から、上記式3で表されるビタミンK誘導体12a (227 mg, 収率60%) を黄色の油状物質として得た。

[0067] 上記式6及び式7で表されるビタミンK誘導体を次のように合成した。

中間体の合成方法

[化15]



[0068] (E)-2-(3, 7-ジメチルオクタ-2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン (20) の合成

メナジオン(9) (2.23 g, 12.96 mmol) をジエチルエーテル (50 mL) に溶かし、そこに10% $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ aq. (50 mL) を加えた。アルゴン置換をして、約30分間、無色透明になるまで攪拌した。分液ロートに移して有機層をとり、水層をジエチルエーテルで抽出した。飽

和食塩水を加えて塩析し、 MgSO_4 を加えて乾燥後、吸引濾過をして減圧下で濃縮した。

[0069] 析出した紫色の固体に脱水酢酸エチル（6 mL）、脱水 1, 4-ジオキサン（6 mL）を加えて溶かした。脱水 1, 4-ジオキサン（2 mL）に溶かしたグラニオール（1）（1.0 g, 6.48 mmol）を加えた。 $\text{BF}_3 \cdot \text{Et}_2\text{O}$ （92 mg, 0.648 mmol）を加え、アルゴン雰囲気下、70 °C のオイルバスで 3 時間攪拌した。その後、酢酸エチルで希釈して分液ロートに移し、水で洗浄した。飽和食塩水で塩析し、 MgSO_4 で乾燥後、吸引濾過を行い、減圧下で濃縮した。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＝40／1）で精製した後、中圧液体クロマトグラフィー（n-ヘキサン／酢酸エチル＝40／1）でさらに精製し、化合物 20（収量 683 mg, 収率 34%）を黄色の油状物質として得た。

[0070] 2-((2E, 6E)-8-ヒドロキシ-3, 7-ジメチルオクター-2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン（21）の合成

CH_2Cl_2 （20 mL）に二酸化セレン（13 mg, 0.121 mmol）と 70% TBHP（1.02 g, 7.96 mmol）を加えて室温で 10 分間攪拌した。アルゴン置換して氷冷後、少量の CH_2Cl_2 に溶かした化合物 20（372 mg, 1.21 mmol）を加えた。アルゴン置換して 0 °C で 5 時間攪拌した後、室温で 24 時間攪拌した。反応後、反応液を酢酸エチルで希釈し、減圧下で CH_2Cl_2 を留去した。酢酸エチルで再び希釈し、5% NaHCO_3 aq., sat. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ aq. で洗浄し、飽和食塩水で塩析した。 MgSO_4 で乾燥後、吸引濾過を行い、エバポレーターと真空ポンプで濃縮した。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）で精製した後、中圧液体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、化合物 21（収量 117 mg, 収率 30%）を黄色の油状物質として得た。

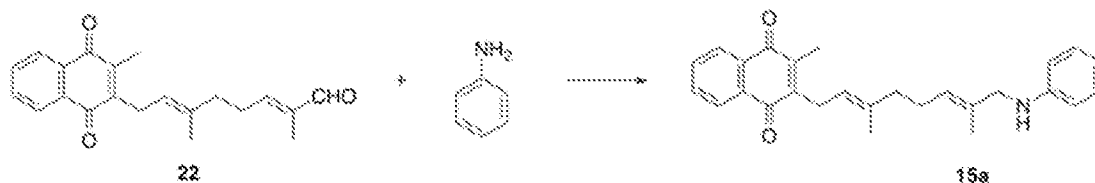
[0071] (2E, 6E)-2, 6-ジメチル-8-(3-メチル-1, 4-ジオキ

ソー 1, 4-ジヒドロナフタレン-2-イル) オクター 2, 6-ジエナール (22) の合成

化合物 21 (118 mg, 0.364 mmol) を脱水 CH_2Cl_2 (20 mL) に溶かし、 MnO_2 (947 mg, 10.9 mmol) を加えた。アルゴン置換をして、室温で 6 時間攪拌した。TLC で反応の終了を確認した後、セライト濾過を行った。濾液を減圧下で濃縮した。中圧液体クロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル=8/1) で精製し、化合物 22 (収量 92 mg, 収率 78%) を黄色の油状物質として得た。

[0072] 続いて、窒素を含む芳香環とのカップリングを行った。

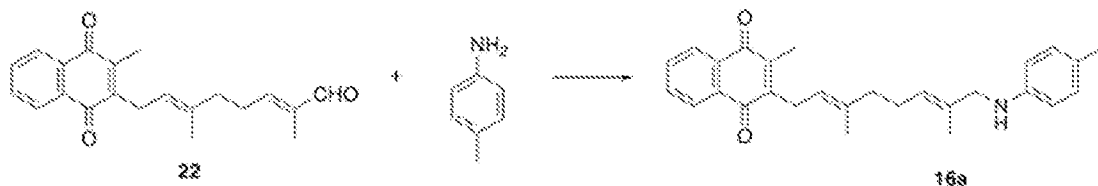
[化16]



[0073] 2-((2E, 6E)-3, 7-ジメチル-8-(フェニルアミノ) オクター 2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン (15a) の合成

化合物 22 (51 mg, 0.158 mmol) を脱水 CH_2Cl_2 (2 mL) に溶かし、アニリン (18 mg, 0.190 mmol)、酢酸 (11 μL , 0.190 mmol) を加えた。Molecular sieves 4A を加え、アルゴン雰囲気下、室温で 30 分間攪拌した。そのまま氷冷を行い、 $\text{NaBH}(\text{OAc})_3$ (67 mg, 0.316 mmol) を加えた。室温に戻してアルゴン雰囲気下で 6 時間攪拌した。 CH_2Cl_2 で希釈して分液ロートに移し、5% NaHCO_3 aq. で洗浄した。水層を CH_2Cl_2 で抽出し、飽和食塩水で塩析した。 MgSO_4 で乾燥させ、吸引濾過を行った後、エバポレーターと真空ポンプで濃縮した。中圧液体クロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル=10/1) で精製して上記式 6 で表されるビタミン K 誘導体 15a (収量 36 mg, 収率 57%) を茶色の油状物質として得た。

[0074] [化17]



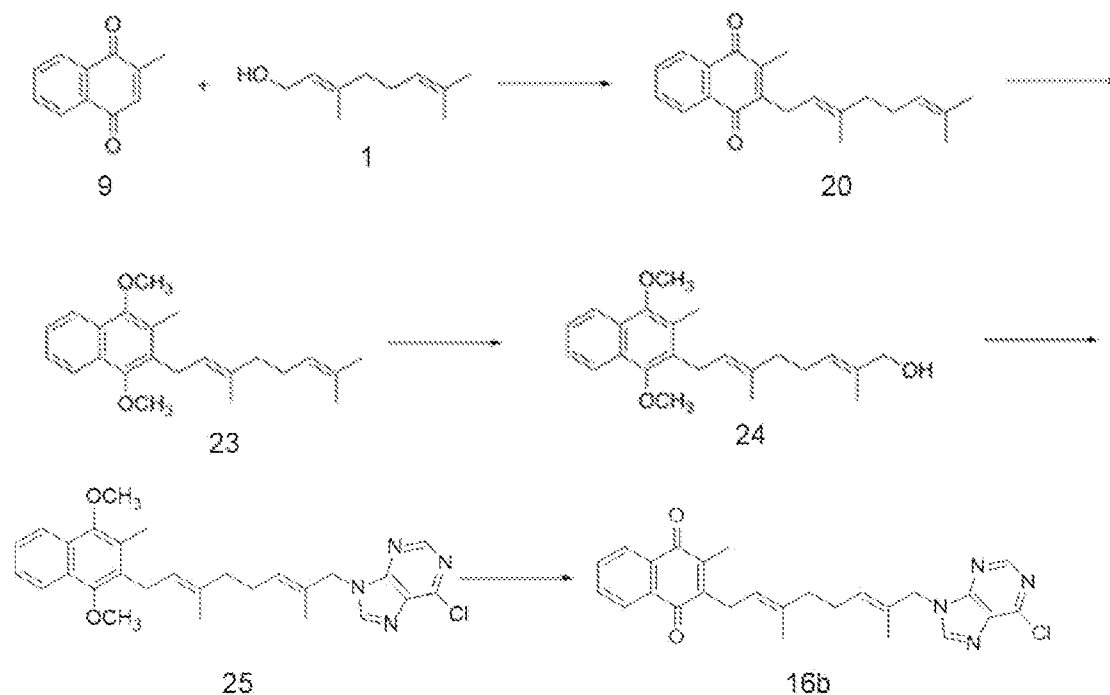
[0075] 2-((2E, 6E)-3, 7-ジメチル-8-(p-トリルアミノ)オクタ-2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン(16a)の合成

化合物22(31mg, 0.0962mmol)を脱水 CH_2Cl_2 (2mL)に溶かし、p-トリルイジン(12mg, 0.115mmol)、酢酸(7 μL , 0.115mmol)を加えた。Molecular sieves 4Aを加え、アルゴン雰囲気下、室温で30分間撹拌した。氷冷後、 $\text{NaBH}(\text{OAc})_3$ (41mg, 0.192mmol)を加え、アルゴン雰囲気下、室温で6時間撹拌した。酢酸エチルで希釈して分液ロートに移し、5% NaHCO_3 aq. で洗浄した。水層を酢酸エチルで抽出し、飽和食塩水で塩析した。 MgSO_4 で乾燥させ、吸引濾過を行った後、エバポレーターと真空ポンプで濃縮した。中圧液体クロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=10/1)で精製して上記式7で表されるビタミンK誘導体16a(収量23mg, 収率58%)を茶色の油状物質として得た。

[0076] 2-((2E, 6E)-8-(6-クロロ-9H-プリン-9-イル)-3, 7-ジメチルオクタ-2, 6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1, 4-ジオン(16b)の合成

上記式5で表されるビタミンK誘導体を次のように合成した。

[化18]



[0077] 110 mLのEt₂Oにメナジオン (9) (6.00 g, 34.85 mmol) を溶かし、10% Na₂S₂O₄ aq. 110 mLを加え、アルゴン雰囲気下、室温で1.5時間攪拌した。攪拌後、分液ロートに移して有機層を分け取り、水層をEt₂Oで抽出した。抽出後、NaCl aq. で洗浄し、有機層にMgSO₄を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。その後、エバポレーターで濃縮した。濃縮後、脱水のエタノールアミン (EA) 10 mLと脱水の1,4-ジオキサン20 mLを加えて固体を溶かし、ゲラニオール (1) (8.10 g, 52.27 mmol) を加えた。その後、BF₃ · EtO₂を数滴加え、アルゴン雰囲気下、70℃で3時間還流を行った。反応終了後、室温まで冷却してから水を加え、分液ロートに移した。EAで抽出を行った後、NaCl aq. で洗浄し、有機層にMgSO₄を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。その後、エバポレーターで濃縮を行った。濃縮後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー (n-ヘキサン：酢酸エチル＝20：1) で精製し、黄色液体の化合物20を収量4.19 g (13.57 mmol)、収率39%で得た。

[0078] ¹H NMR (CDCl₃, 400 MHz) ; δ 1.56 (s, 3H), 1.

6.2 (s, 3H), 1.79 (s, 3H), 1.99 (t, $J=7.2$ Hz, 2H), 2.05 (t, $J=7.2$ Hz, 2H), 2.18 (s, 3H), 3.35 (d, $J=6.8$ Hz, 2H), 5.02 (t, $J=0.8$ Hz, 2H), 7.66 (m, 2H), 8.05 (m, 2H).

^{13}C NMR (CDCl_3 , 100 MHz); δ 12.6, 16.4, 17.7, 25.7, 26.0, 26.6, 39.7, 119.2, 124.1, 126.0, 126.3, 132.2, 132.2, 133.3, 133.3, 137.5, 143.4, 146.1, 184.4, 185.4.

[0079] 30 mLの脱水テトラヒドロフラン (THF) と10 mLの蒸留水 (DW) に化合物20 (4.19 g, 13.57 mmol) 及びヨウ化テトラ-*n*-ブチルアンモニウム (0.59 g, 1.60 mmol) を溶かし、アルゴン雰囲気下、室温で10分間攪拌した。40 mLのDWに硫化水素ナトリウム (14.21 g, 81.60 mmol) を溶かした溶液を加え、アルゴン雰囲気下、室温で20分間攪拌した。その後、20 mLのDWに水酸化カリウム (17.55 g, 0.31 mol) を溶かした溶液を加え、アルゴン雰囲気下、室温で10分間攪拌した。硫化ジメチル (15.48 mL, 0.16 mol) をシリンジでゆっくりと加え、アルゴン雰囲気下、室温で22時間攪拌した。反応終了後分液ロートに移し、EAで抽出を行った後、NaCl aq. で洗浄し、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。その後、エバポレーターで濃縮した。濃縮後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー (*n*-ヘキサン：酢酸エチル=30：1) で精製し、黄色液体の化合物23を収量3.40 g (10.05 mmol)、収率74%で得た。

[0080] ^1H NMR (CDCl_3 , 400 MHz); δ 1.56 (s, 3H), 1.63 (s, 3H), 1.82 (s, 3H), 2.02 (q, $J=7.4$, 2H), 2.07 (q, $J=7.6$, 2H), 2.37 (s, 3H), 3.57 (d, $J=6.4$, 2H), 3.85 (s, 3H), 3.87 (s, 3H), 5.05 (t, $J=8.0$, 1H), 5.11 (t, $J=6.4$, 1H), 7.44 (m, 2H), 8.05 (m, 2H)

^{13}C NMR (CDCl_3 , 100 MHz) ; δ 12.5, 16.4, 17.8, 25.8, 26.4, 26.5, 39.8, 61.4, 62.3, 121.2, 122.2, 122.4, 123.0, 124.2, 124.3, 125.4, 125.5, 131.0, 131.5, 131.7, 135.7, 149.8, 150.2

[0081] 50 mLの CH_2Cl_2 に SeO_2 (42.61 mg, 0.38 mmol)、サリチル酸 (53.04 mg, 0.38 mmol) を溶解し、70%-tert-ブチルヒドロペルオキシド (1.79 g, 13.83 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下0℃で10分間攪拌した。1 mLの CH_2Cl_2 に化合物23 (1.30 g, 3.84 mmol) を加えた溶液を上記の混合液に添加し、アルゴン雰囲気下0℃で1時間攪拌した。その後、アルゴン雰囲気下室温で23時間攪拌した。分液ロートに移した後に NaHCO_3 aq.、 CuSO_4 aq.、 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ aq.、 NaCl aq. の順番で洗浄し、 CH_2Cl_2 で抽出した後、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。その後、エバポレーターで濃縮した。濃縮後、残渣をシリカゲル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、無色透明の液体である化合物24を収量490 mg (1.38 mmol)、収率36%で得た。

[0082] ^1H NMR (CDCl_3 , 400 MHz) ; δ 1.62 (s, 3H), 1.83 (s, 3H), 2.04 (q, $J=7.4$, 2H), 2.13 (q, $J=7.3$, 2H), 2.37 (s, 3H), 3.56 (d, $J=6.4$, 2H), 3.87 (s, 3H), 3.88 (s, 3H), 3.93 (s, 2H), 5.10 (t, $J=5.2$, 1H), 5.33 (t, $J=5.2$, 1H), 7.45 (m, 2H), 8.05 (m, 2H)

^{13}C NMR (CDCl_3 , 100 MHz) ; δ 12.5, 14.3, 16.3, 25.8, 26.7, 39.8, 61.4, 62.3, 122.2, 122.4, 123.1, 124.4, 125.4, 125.5, 127.1, 127.4, 127.6, 131.0, 131.3, 135.8, 149

. 9, 150.2

[0083] 15 mLの脱水N, N-ジメチルホルムアミド (DMF) にトリフェニルホスフィン (PPh_3) (555 mg, 2.12 mmol)、6-クロロ-7-H-プリン (327 mg, 2.12 mmol) 及び化合物24 (250 mg, 0.71 mmol) を加え、0℃で30分間攪拌した。1 mLの脱水DMFにアゾジカルボン酸ジイソプロピル (DIAD) (424 mg, 2.12 mmol) を溶かし、シリンジを用いて徐々に滴下した。その後、室温で1時間攪拌した。反応終了後に分液ロートに移し、EAで抽出を行った。NaCl aq. で洗浄し、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。エバポレーターで濃縮した後、残渣をシリカゲル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、黄色の液体である化合物25を収量139 mg (0.28 mmol)、収率40%で得た。

[0084] ^1H NMR (CDCl_3 , 400 MHz) ; δ 1.57 (s, 3H), 1.79 (s, 3H), 1.99 (q, $J=7.6$, 2H), 2.13 (q, $J=7.3$, 2H), 2.36 (s, 3H), 3.55 (d, $J=6.4$, 2H), 3.86 (s, 3H), 3.88 (s, 3H), 4.83 (s, 2H), 5.10 (m, 2H), 7.44 (m, 2H), 8.03 (m, 3H), 8.85 (s, 1H)

^{13}C NMR (CDCl_3 , 100 MHz) ; δ 12.5, 14.4, 16.4, 26.3, 26.4, 38.8, 54.0, 61.5, 62.2, 122.2, 122.3, 122.7, 123.7, 125.5, 125.6, 126.8, 127.3, 127.6, 129.5, 129.8, 130.7, 134.6, 143.2, 149.2, 149.8, 150.2, 152.5, 162.0

[0085] 1 mLの CH_3CN に化合物25 (100 mg, 0.20 mmol) を加え0℃に冷却した後に、0.5 mLのDWに溶かした硝酸二アンモニウムセリウム (IV) (CAN) (224 mg, 0.41 mmol) を加え1時間攪拌した。反応終了後に分液ロートに移し、EAで抽出を行った。NaCl a

q. で洗浄し、有機層に $MgSO_4$ を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。エバポレーターで濃縮した後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝2：1）で精製して上記式5で表されるビタミンK誘導体16b（収量79mg（0.17mmol），収率84%）を黄色の液体として得た。

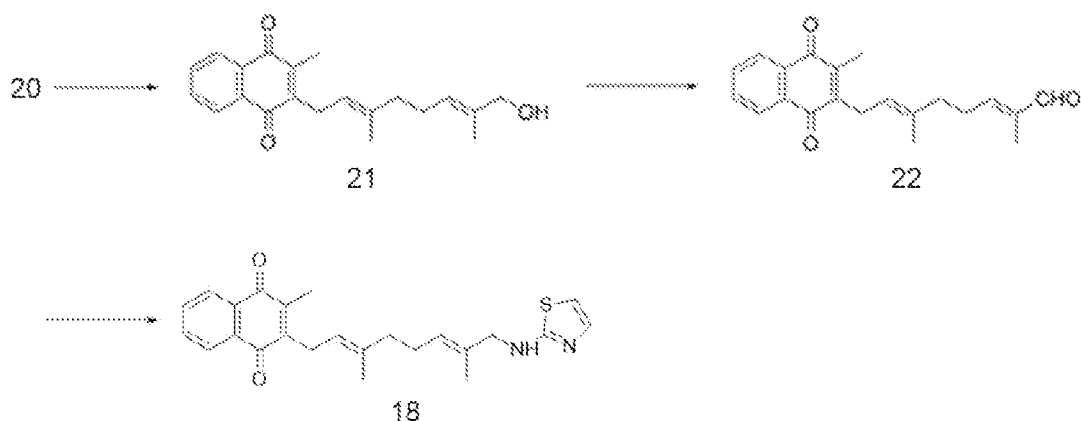
[0086] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) ; δ 1.57 (s, 3H), 1.79 (s, 3H), 2.04 (q, $J=7.2$, 2H), 2.16 (q, $J=7.4$, 2H), 2.20 (s, 3H), 3.37 (d, $J=6.8$, 2H), 4.74 (s, 2H), 5.03 (t, $J=6.2$, 1H), 5.41 (t, $J=6.4$, 1H), 7.68 (m, 2H), 8.08 (m, 3H), 8.74 (s, 1H)

^{13}C NMR ($CDCl_3$, 100MHz) ; δ 12.9, 14.4, 16.4, 26.2, 26.3, 39.0, 51.6, 120.1, 126.3, 129.3, 130.6, 130.9, 131.6, 132.2, 133.5, 133.5, 133.5, 136.6, 143.5, 145.2, 145.3, 146.0, 151.1, 152.1, 184.6, 185.5

[0087] 2-((2E, 6E)-3,7-ジメチル-8-(チアゾール-2-イルアミノ)オクター-2,6-ジエン-1-イル)-3-メチルナフタレン-1,4-ジオン(18)の合成

上記式8で表されるビタミンK誘導体を次のように合成した。

[化19]



[0088] 20 mLの CH_2Cl_2 に SeO_2 (36 mg, 0.32 mmol) 及びサリチル酸 (45 mg, 0.32 mmol) を溶解し、70%-tert-ブチルヒドロペルオキシド (1.05 g, 11.67 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下0℃で10分間攪拌した。1 mLの CH_2Cl_2 に化合物20 (1.00 g, 3.24 mmol) を加えた溶液を上記の混合液に添加し、アルゴン雰囲気下0℃で1時間攪拌した。その後、アルゴン雰囲気下室温で23時間攪拌した。分液ロートに移した後に NaHCO_3 aq.、 CuSO_4 aq.、 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ aq.、 NaCl aq. の順番で洗浄し、 CH_2Cl_2 で抽出した後、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。その後、エバポレーターで濃縮した。濃縮後、残渣をシリカゲル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、黄色透明の液体である化合物21を収量416 mg (1.28 mmol)、収率40%で得た。

[0089] ^1H NMR (CDCl_3 , 400 MHz) ; δ 1.63 (s, 3H), 1.79 (s, 3H), 2.03 (q, $J=7.4$, 2H), 2.12 (q, $J=6.8$, 2H), 2.19 (s, 3H), 3.36 (d, $J=6.8$, 2H), 3.94 (s, 2H), 5.02 (t, $J=7.2$, 1H), 5.32 (t, $J=6.8$, 1H), 7.69 (m, 2H), 8.07 (m, 2H)

^{13}C NMR (CDCl_3 , 100 MHz) ; δ 12.7, 13.7, 16.4, 26.0, 26.1, 39.3, 68.9, 119.6, 125.5, 126.3, 126.3, 132.2, 132.2, 133.4, 133.5, 135.1, 137.1, 143.5, 146.1, 184.7, 185.5

[0090] 40 mLの CH_2Cl_2 に化合物21 (385 mg, 1.19 mmol) を溶解し、 MnO_2 (3.10 g, 35.60 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下室温で3時間攪拌した。反応終了後セライト濾過を行い、分液ロートに反応液を移し、EAで抽出した。その後 NaCl aq. で洗浄し、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。エバポレーターで濃縮し、残

渣をシリカゲル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、無色透明の液体である化合物22を収量358mg（1.11mmol）、収率94%で得た。

[0091] $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3 , 400MHz) ; δ 1.71 (s, 3H), 1.84 (s, 3H), 2.19 (m, 2H), 2.19 (s, 3H), 2.48 (m, 2H), 3.38 (d, $J=6.4$, 2H), 5.09 (t, $J=7.0$, 1H), 6.42 (t, $J=7.4$, 1H), 7.70 (m, 2H), 8.06 (m, 2H), 9.33 (s, 1H)
 $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3 , 100MHz) ; δ 9.3, 12.8, 16.4, 26.1, 27.5, 38.1, 120.6, 126.3, 126.3, 132.1, 133.5, 133.5, 136.1, 139.5, 139.7, 143.5, 145.8, 153.9, 184.5, 185.3, 195.2

[0092] 3mLの CH_2Cl_2 に化合物22（100mg, 0.31mmol）、2-アミノチアゾール（34mg, 0.34mmol）、酢酸（22mg, 0.37mmol）及びMS 4 Åを加え、アルゴン雰囲気下、室温で0.5時間攪拌した。その後0℃に冷却しトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム（132mg, 0.62mmol）を加え、アルゴン雰囲気下、室温で6時間攪拌した。反応終了後にエバポレーターで濃縮し、残渣を分液ロートに移しEAで抽出を行った。NaCl aq. で洗浄し、有機層に MgSO_4 を加えて乾燥させ吸引濾過を行った。エバポレーターで濃縮した後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー（*n*-ヘキサン：酢酸エチル＝10：1）で精製して上記式8で表されるビタミンK誘導体18（収量5.6mg（0.01mmol）、収率4%）を黄色の液体として得た。

[0093] $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3 , 400MHz) ; δ 1.64 (s, 3H), 1.79 (s, 3H), 2.02 (q, $J=7.6$, 2H), 2.12 (q, $J=7.4$, 2H), 2.19 (s, 3H), 3.36 (d, $J=6.8$, 2H), 3.74 (d, $J=3.6$, 2H), 5.01 (t, $J=6.4$, 1

H), 5.37 (t, J = 6.4, 1H), 6.46 (d, J = 3.6, 1H), 7.09 (d, J = 3.6, 1H), 7.69 (m, 2H), 8.09 (m, 2H)

[0094] [抗ウイルス活性の測定]

VeroE6細胞株 (HCRB No. JCRB1819) は国立研究開発法人 医薬基盤・健康・栄養研究所 JCRB細胞バンクから取得した。VeroE6細胞株はII型膜貫通型セリンプロテアーゼを発現し、SARS-CoV-2に感染しやすい。VeroE6細胞株を、マイコプラズマを除去したうえで抗ウイルス活性試験に使用した。VeroE6細胞株は、5%熱不活化ウシ胎児血清 (FBS)、100 U/mL ペニシリンG、100 μ g/mL ストレプトマイシン及び1 mg/mL G418 (ナカライテスク社製) を含むダルベッコ改変イーグル培地 (ナカライテスク社製) で培養した。抗ウイルス活性の測定では、G418を欠く上記培地でVeroE6細胞株を培養した。

[0095] COVID-19患者から単離されたSARS-CoV-2 (WK-521株、GISAIDデータベースID; EPI_ISL_408667) を国立感染症研究所から取得した。ウイルスの感染力価は、VeroE6細胞株で評価し、50%の培養細胞を感染させる1 mLあたりの濃度 (CCID₅₀) とした。

[0096] VeroE6細胞株 (2 × 10⁴細胞) を96ウェルマイクロタイタープレートに播種し、37℃で培養した。24時間の培養後、SARS-CoV-2に感染多重度 (MOI) 0.01で感染又は偽感染 (MOCK) させ、所定の濃度のビタミンK誘導体で処理した。37℃で3日間培養後、各サンプルの生細胞率をテトラゾリウム色素法で測定し、抗SARS-CoV-2活性を判定した。テトラゾリウム色素法では、まず、各ウェルから100 μ Lの培地を除去し、10 μ Lの水溶性テトラゾリウム色素溶液 (同仁化学研究所製) を添加し、37℃で2時間インキュベートした。続いて、塩酸で酸性化した100 μ Lのイソプロパノールを添加し、マイクロプレートリーダ

ーを用いて450nm及び620nmの吸光度を測定した。

[0097] (結果)

図1、図2、図3、図4及び図5は、それぞれビタミンK誘導体10a、12a、Su-1、15a及び16aの、コントロール（ビタミンK誘導体非存在下でのMOCK）に対する細胞生存性を示す。10a、12a、Su-1、15a及び16aは、いずれも濃度依存的にSARS-CoV-2に感染した細胞の生存性を向上させた。よって、10a、12a、Su-1、15a及び16aの抗SARS-CoV-2活性が示された。

[0098] 10a、12a、Su-1、15a及び16aは、いずれも濃度依存的にSARS-CoV-2に感染した細胞の生存性を向上させた。よって、10a、12a、Su-1、15a及び16aの抗SARS-CoV-2活性が示された。Su-1及び12aのEC₅₀はそれぞれ134.0μM及び342.4μMであった。

[0099] 16b及び18についても抗ウイルス活性を測定したところ、濃度依存的にSARS-CoV-2に感染した細胞の生存性を向上させた。16b及び18のEC₅₀はそれぞれ70.1μM及び95.7μMであった。

[0100] 市販のビタミンK及びビタミンK誘導体についても抗SARS-CoV-2活性を同様に測定した。その結果を図6(A)～(D)、図7(A)～(D)、図8(A)～(D)並びに図9(A)及び(B)に示す。これらのビタミンK及びビタミンK誘導体については、強い抗SARS-CoV-2活性は認められなかった。

[0101] [ビタミンK誘導体のRdRp阻害活性評価]

レムデジビル(RDV)の誘導体であるRDVメチルプロピルエステルアナログ(RDVアナログ)、キレート剤であるEDTA、並びに高い抗SARS-CoV-2活性を示したビタミンK誘導体Su-1、12a及び16bについて、SARS-CoV-2 RNA polymerase (RdRp) assay kit plus-20 (カタログNo. S2RPA020KE、ProFoldin社製)を用いてRdRp阻害を評価した。

R d R pはウイルスのRNAを複製する酵素であり、SARS-CoV-2の増殖において重要な働きをする。なお、今回用いたアッセイキットでは、R d R pが複製したRNAを蛍光色素により染色することでRNAを定量し、R d R pの活性を評価することができる。よって、薬剤処理によって蛍光強度が低下した場合は、R d R pの阻害が示唆される。

[0102] (結果)

図10に示すように、Su-1、12a及び16bは、いずれもR d R p阻害活性を有していた。図10において共通のアルファベットが付されていない群間には統計的有意差が認められた(Tukey's-Kramer HSD検定)。なお、RDVアナログはその代謝産物がR d R p阻害活性を有するため、本実施例におけるR d R p阻害活性評価ではR d R p阻害活性を示さない。

[0103] 上述した実施の形態は、本発明を説明するためのものであり、本発明の範囲を限定するものではない。すなわち、本発明の範囲は、実施の形態ではなく、特許請求の範囲によって示される。そして、特許請求の範囲内及びそれと同等の発明の意義の範囲内で施される様々な変形が、本発明の範囲内とみなされる。

[0104] 本出願は、2022年4月21日出願された、日本国特許出願2022-070303号に基づく。本明細書中に日本国特許出願2022-070303号の明細書、特許請求の範囲、図面全体を参照として取り込むものとする。

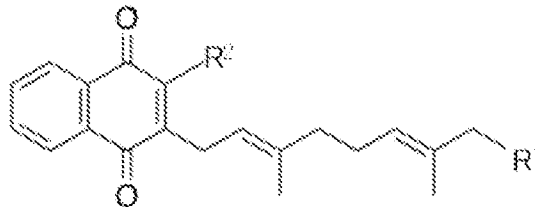
産業上の利用可能性

[0105] 本発明はSARS-CoV-2の感染に起因する疾患の治療及び予防に有用である。

請求の範囲

[請求項1] 式1で表される化合物又はその塩を含む、
抗SARS-CoV-2剤。

[化1]



式1

[式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は—CH₃、—OH、—NH₂又はハロゲン原子である。]

[請求項2] 前記R¹は、
—A又は—X—Aであって、
XはCH₂、NH又はOであって、
Aは少なくとも1個の置換基を有する炭化水素環又はヘテロ環である、

請求項1に記載の抗SARS-CoV-2剤。

[請求項3] SARS-CoV-2のRNAポリメラーゼを阻害するための、
請求項1又は2に記載の抗SARS-CoV-2剤。

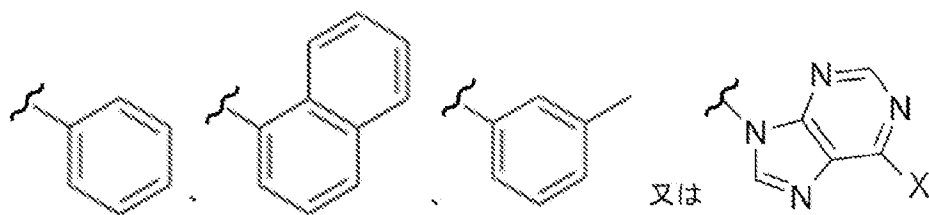
[請求項4] Aが、飽和若しくは不飽和の3～8員の単環式炭化水素環、環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和若しくは不飽和の3～8員の単環式ヘテロ環、飽和若しくは不飽和の3～15員の二環式炭化水素環、又は環構成原子として窒素、酸素及び硫黄からなる群から独立して選択されるヘテロ原子を1～5個有する飽和若しくは不飽和の3～15員の二環式ヘテロ環である、

請求項1又は2に記載の抗SARS-CoV-2剤。

[請求項5] 前記R¹は、
—Aであって、

Aは、

[化2]



[XはH又はハロゲン原子である。]

である、

請求項1又は2に記載の抗SARS-CoV-2剤。

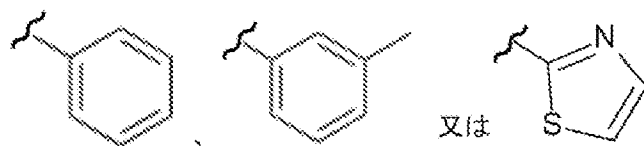
[請求項6]

前記R¹は、

—NH—Aであって、

Aは、

[化3]



である、

請求項1又は2に記載の抗SARS-CoV-2剤。

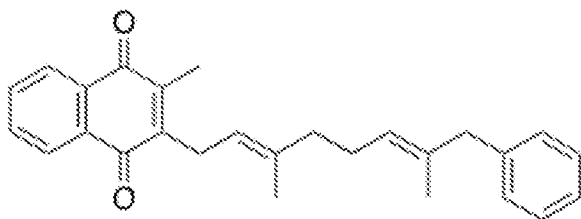
[請求項7]

前記化合物は、

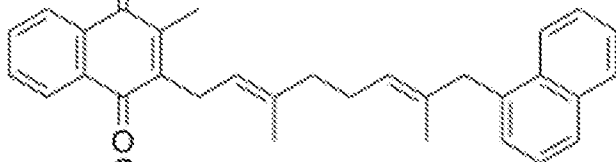
式2、式3、式4、式5、式6、式7又は式8で表される、

請求項1に記載の抗SARS-CoV-2剤。

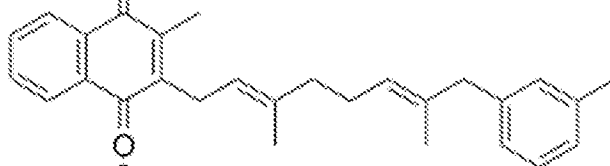
[化4]



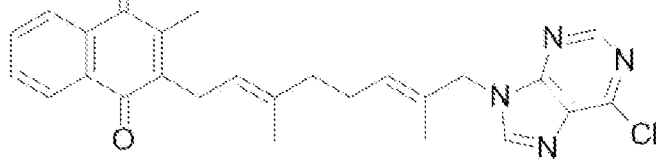
式2



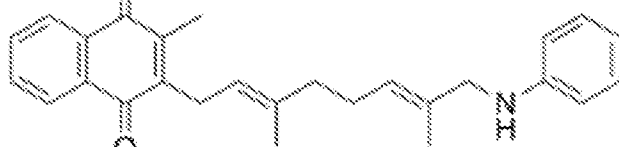
式3



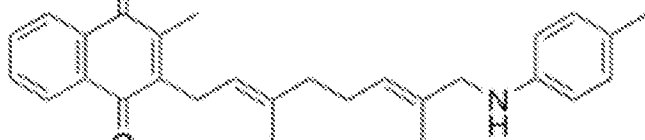
式4



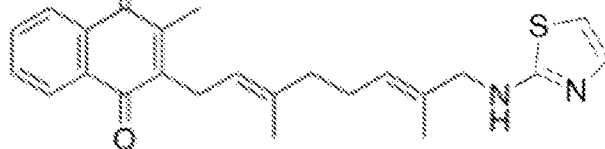
式5



式6



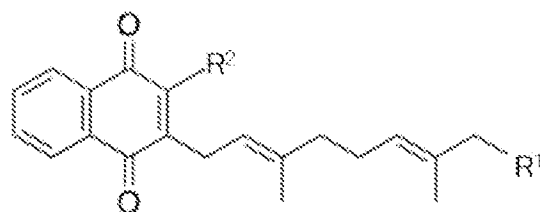
式7



式8

[請求項8] 抗SARS-CoV-2剤の製造のための式1で表される化合物又はその塩の使用。

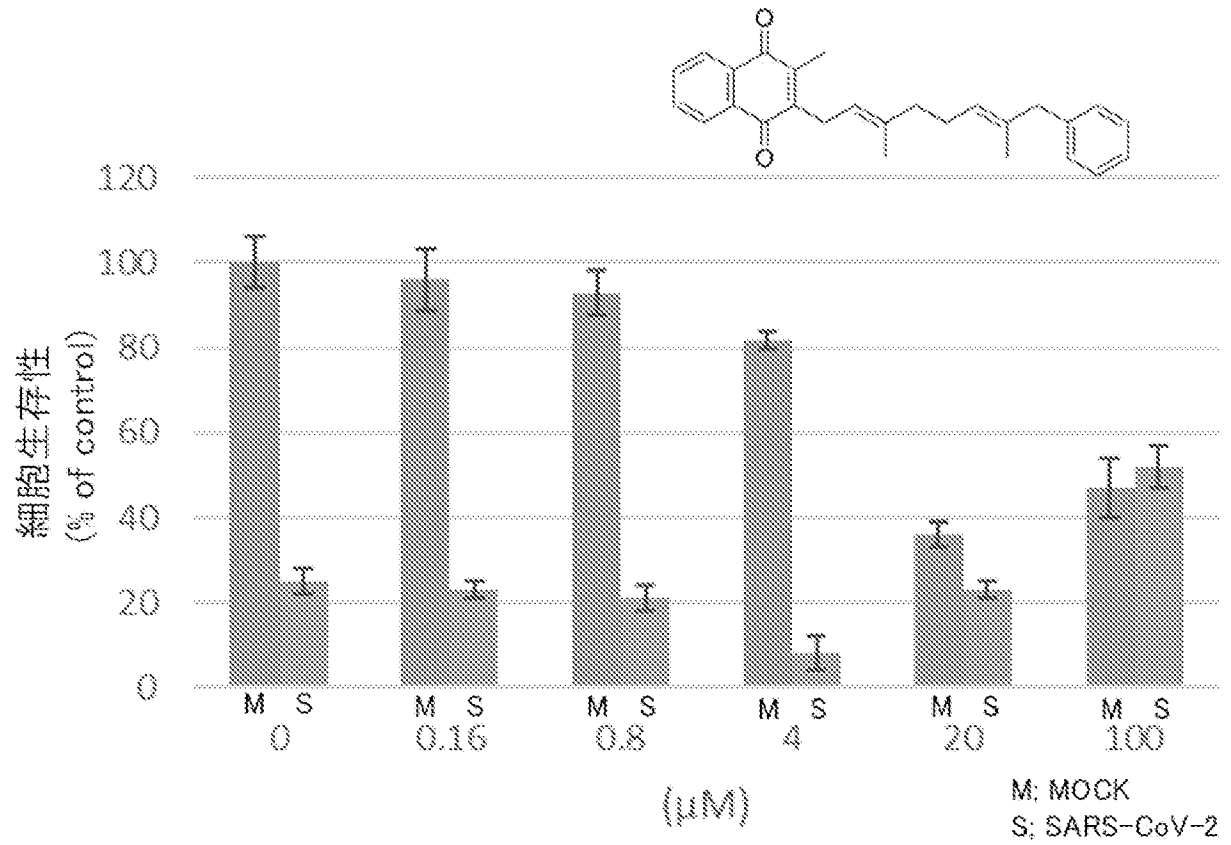
[化5]



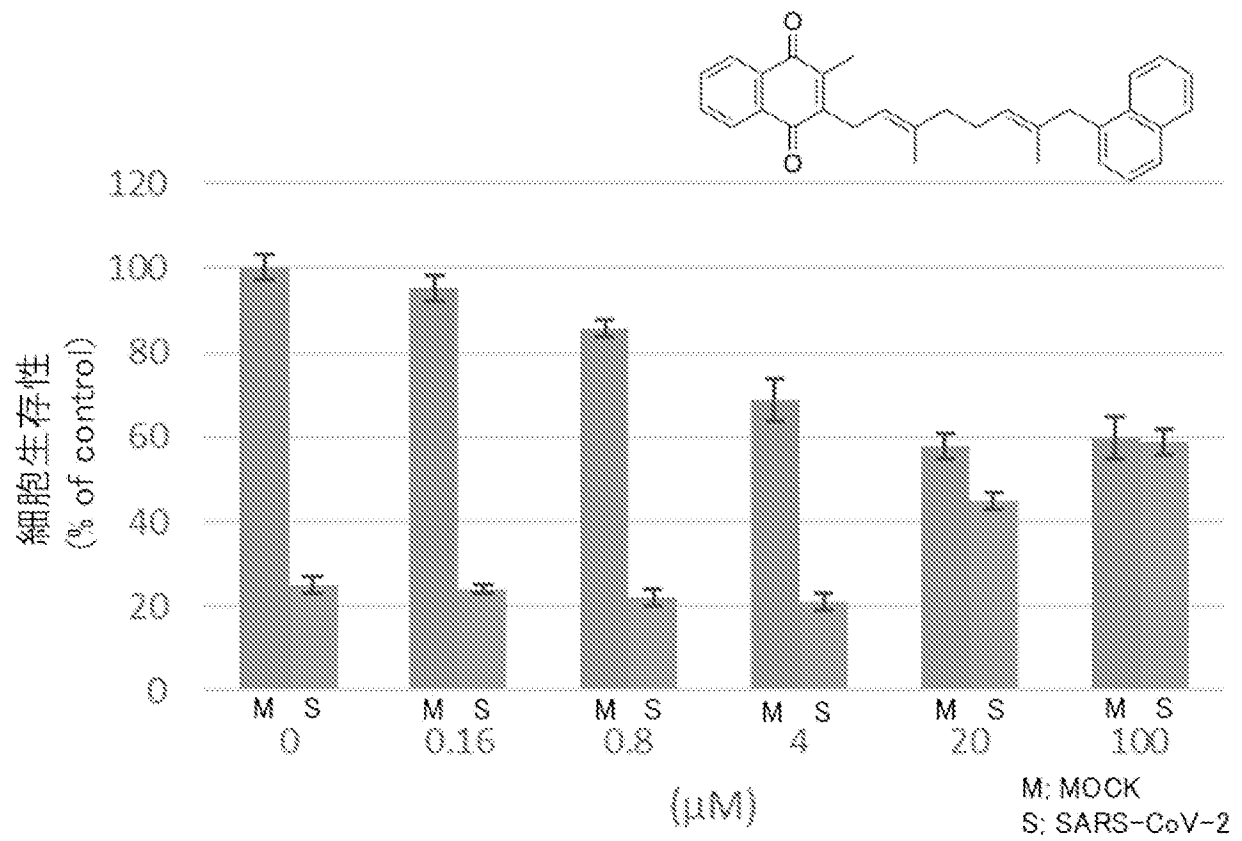
式1

[式1においてR¹は環であるAを有する置換基であって、R²は-CH₃、-OH、-NH₂又はハロゲン原子である。]

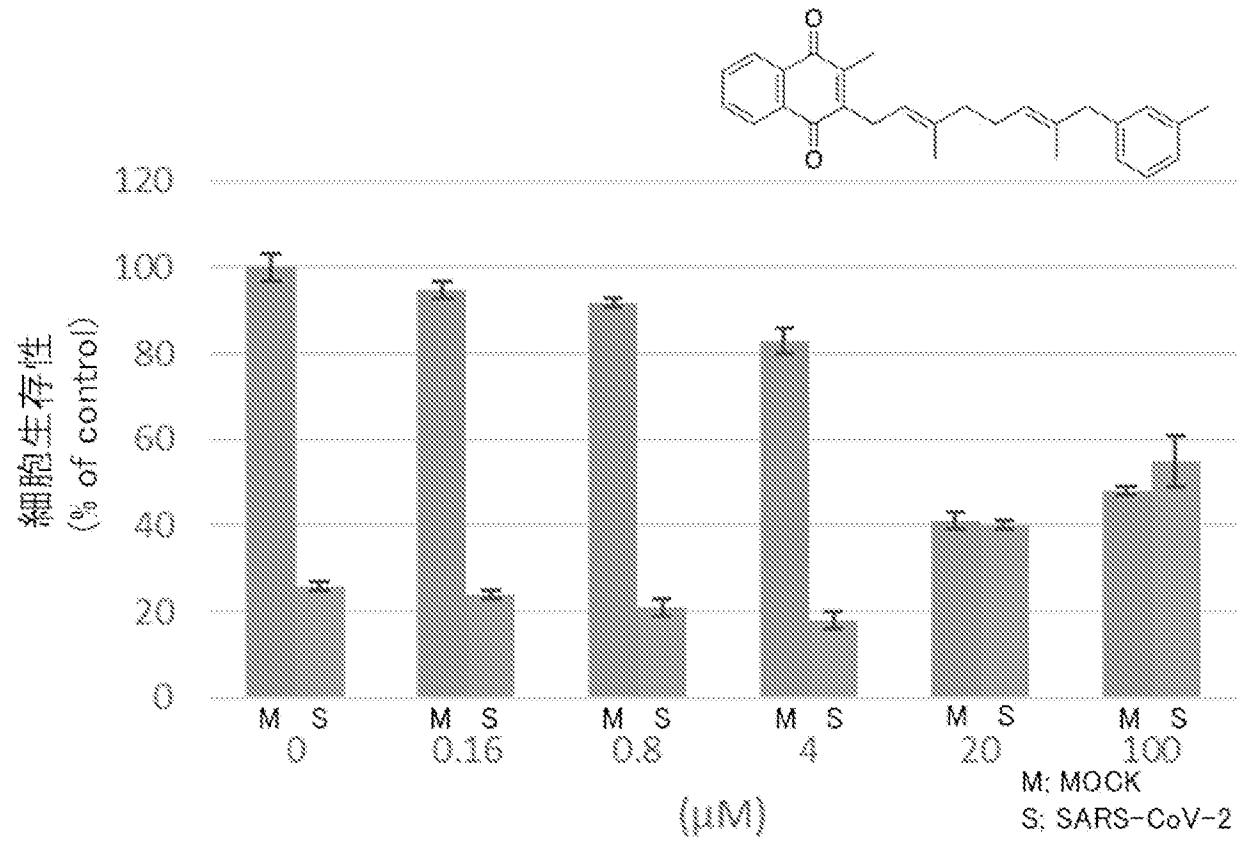
[図1]



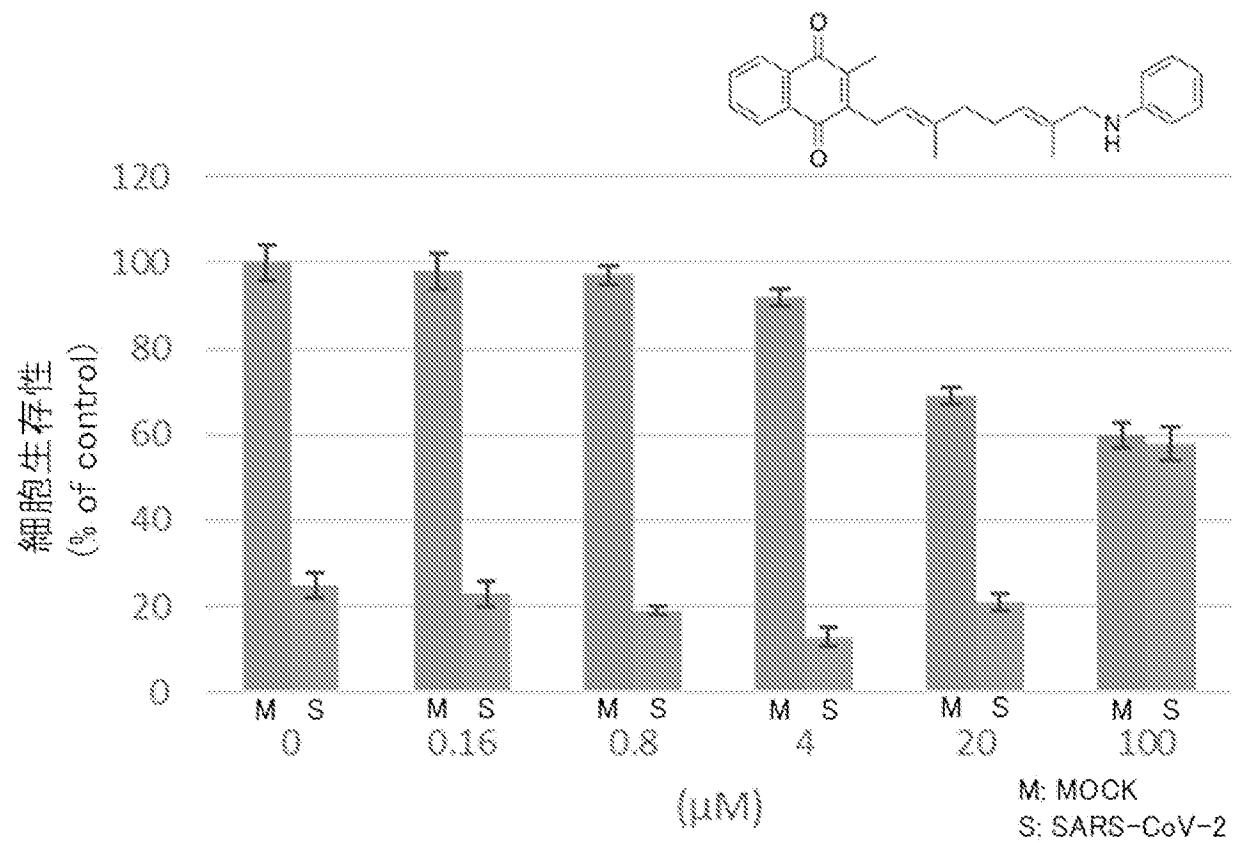
[図2]



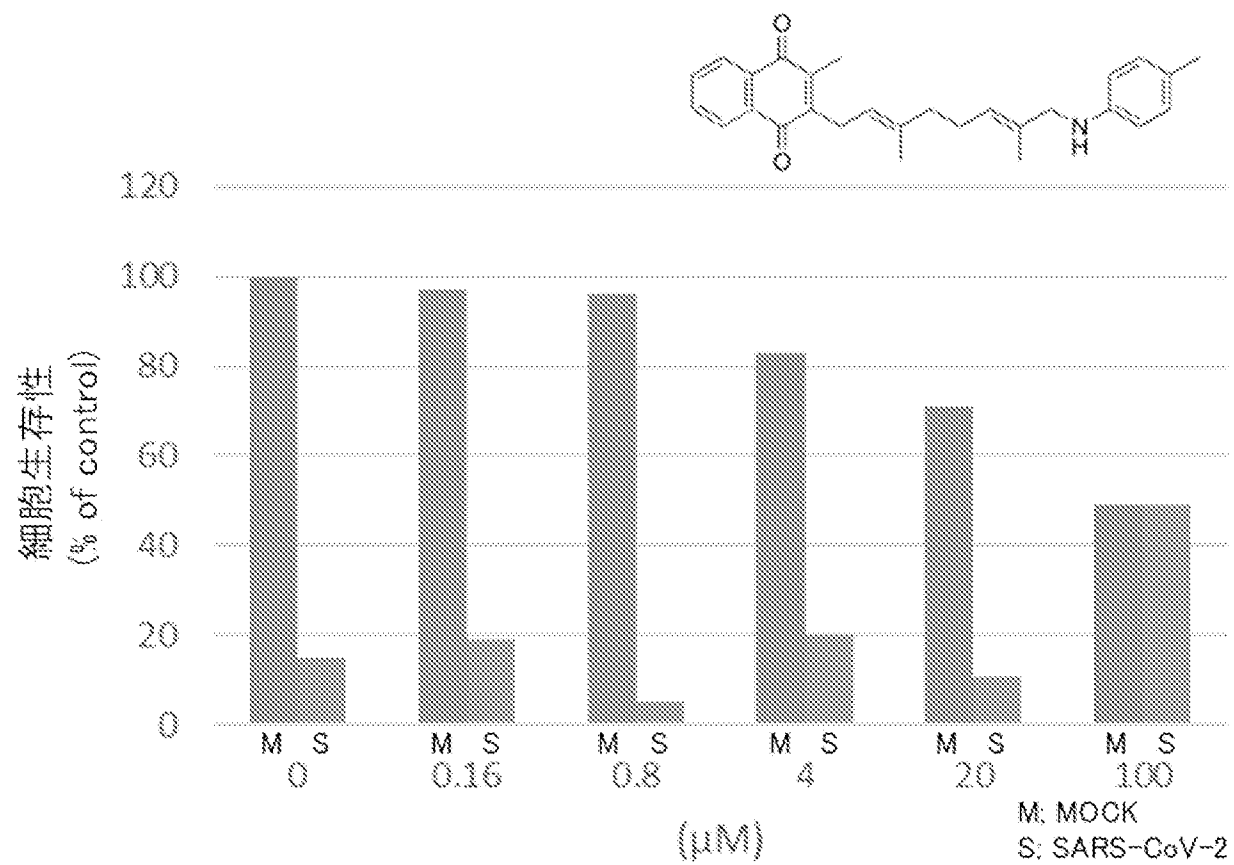
[図3]



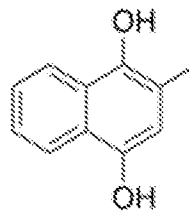
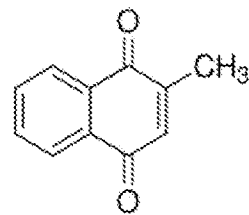
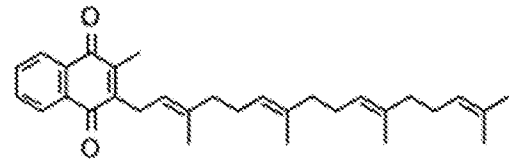
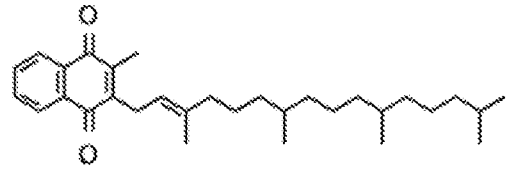
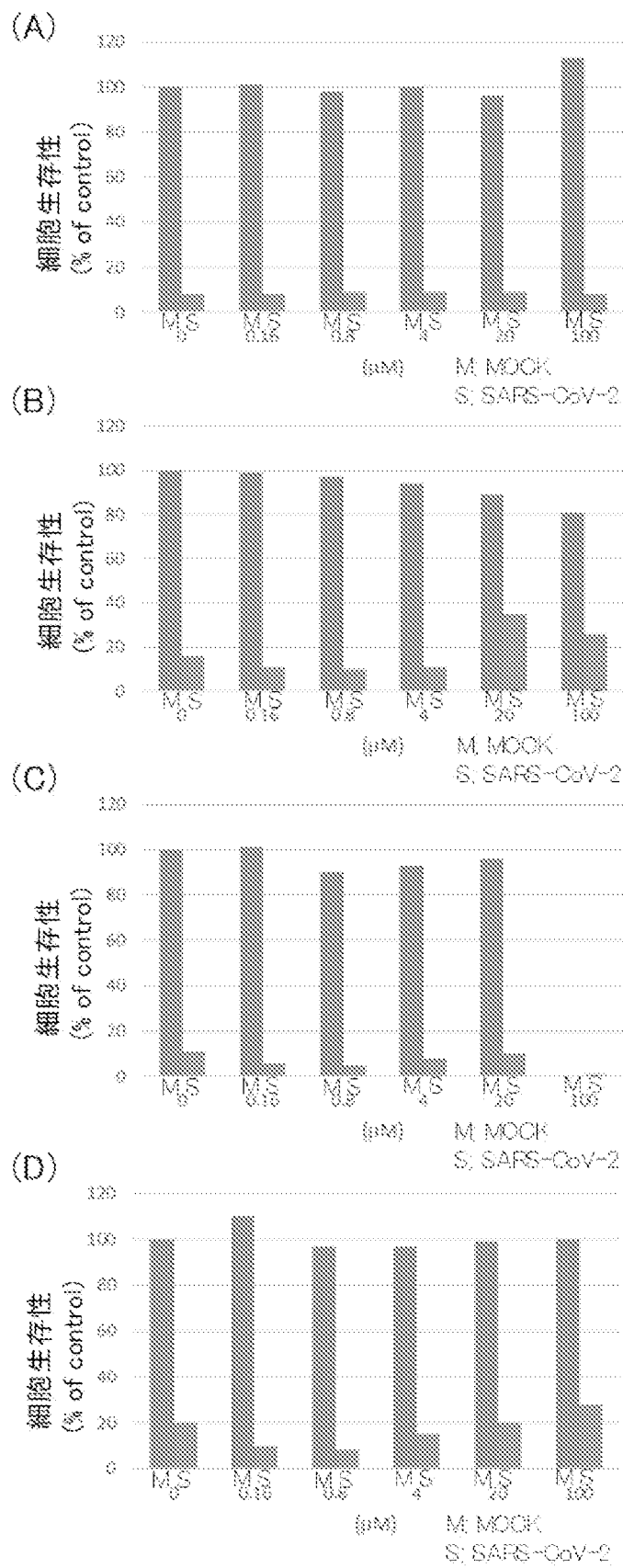
[図4]



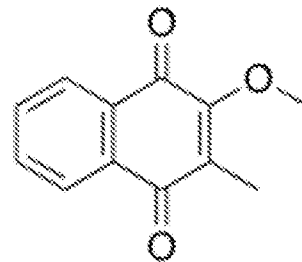
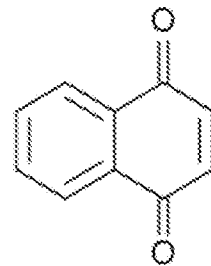
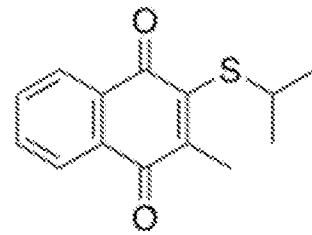
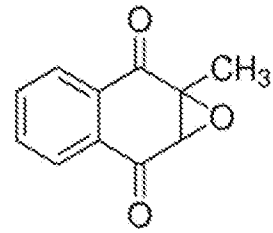
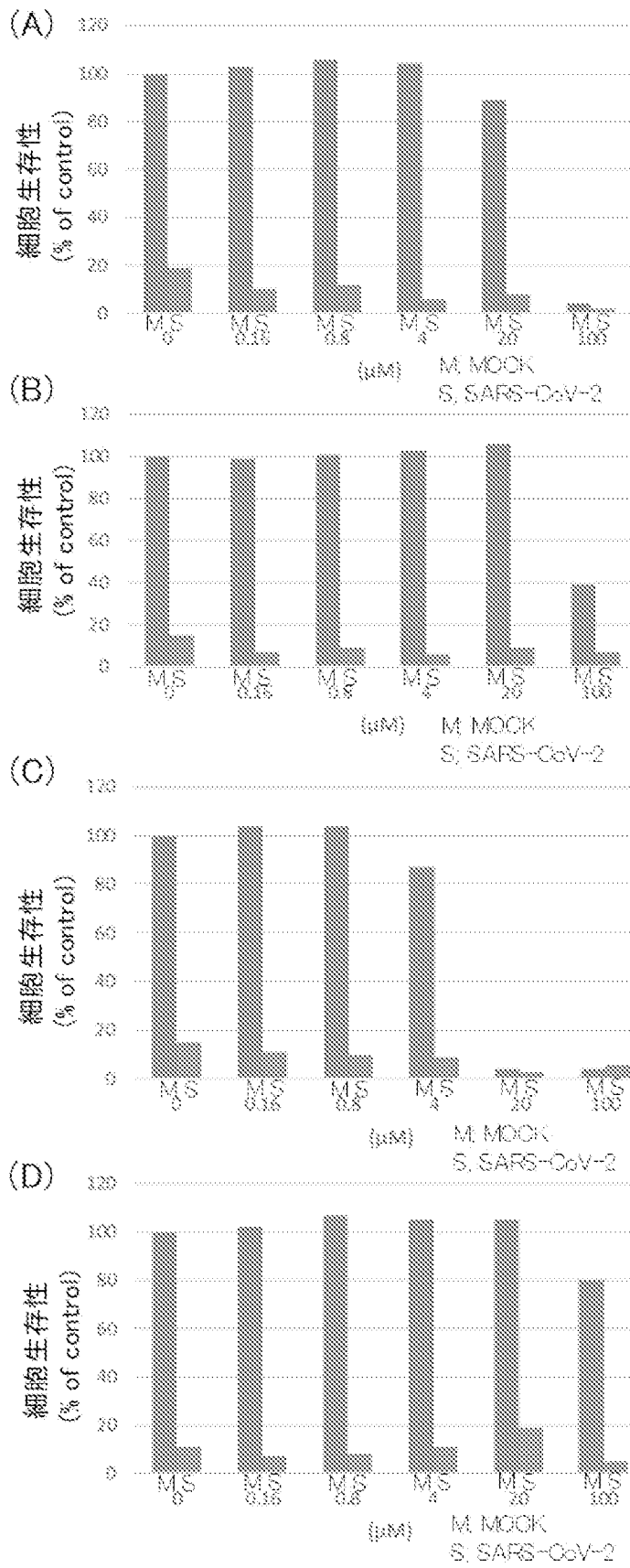
[図5]



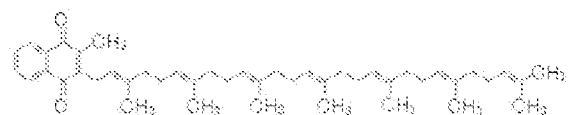
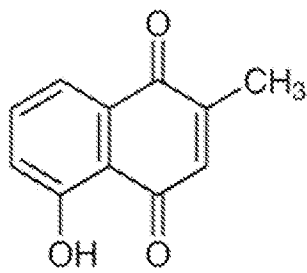
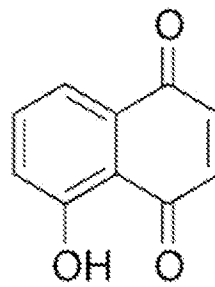
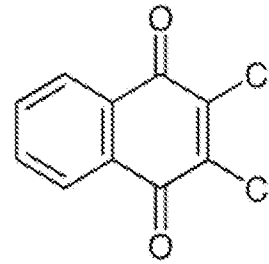
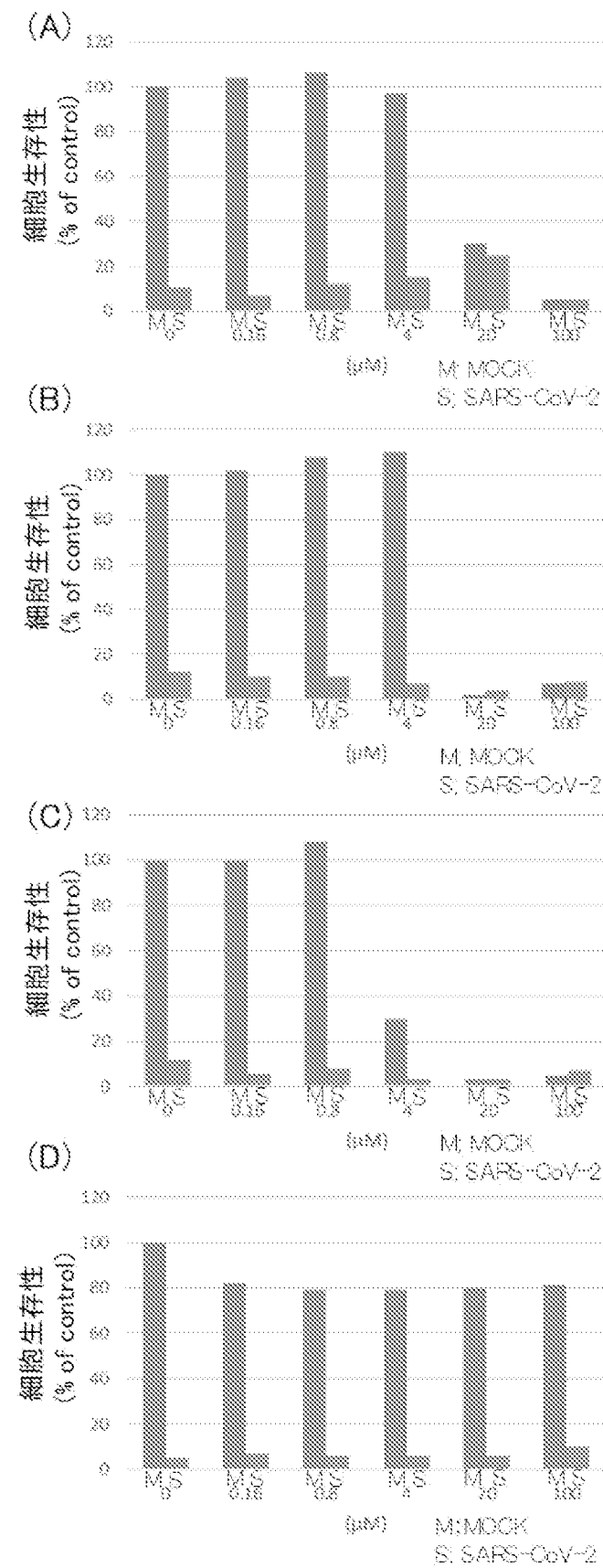
[図6]



[図7]

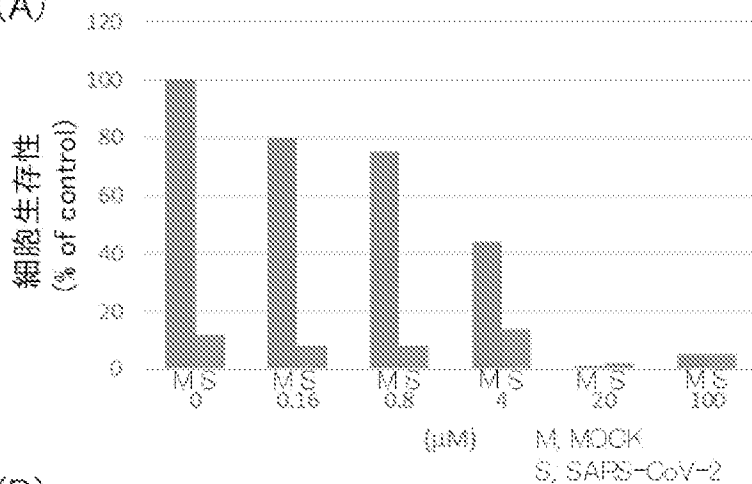


[図8]

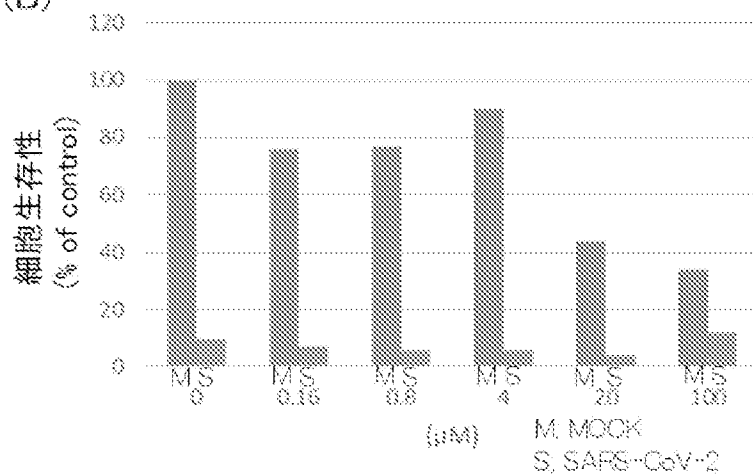


[図9]

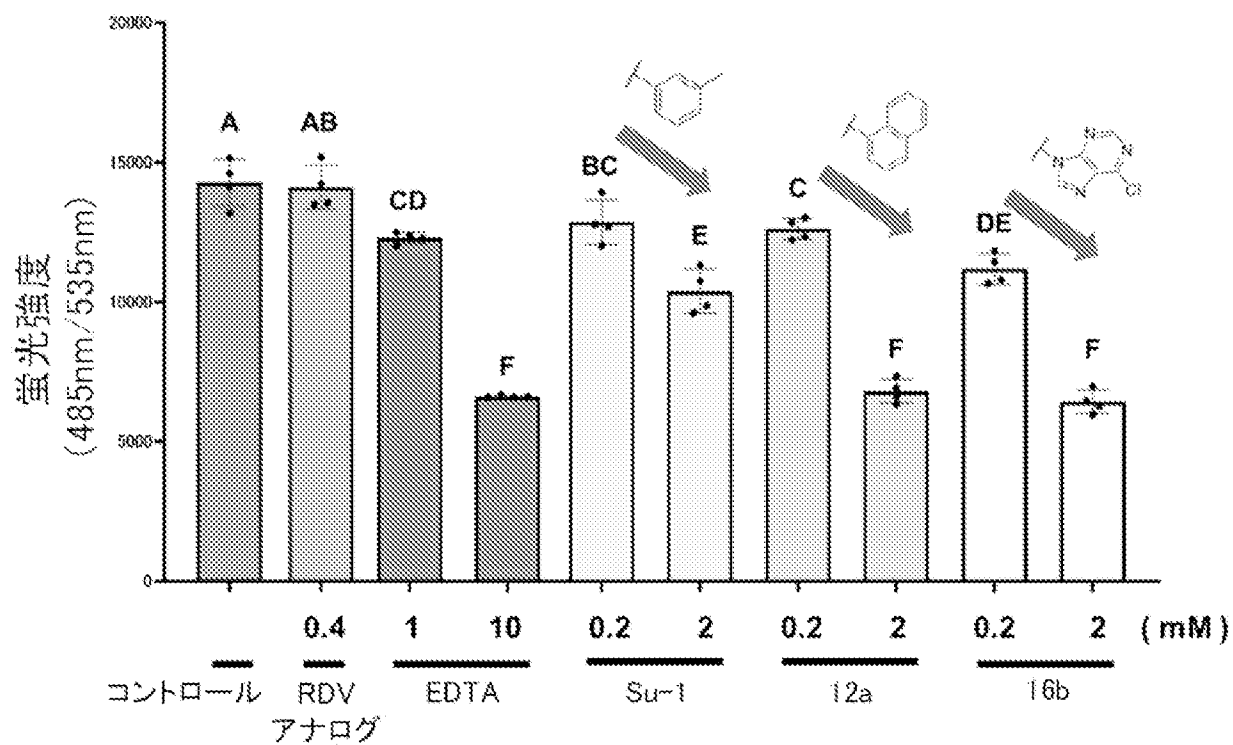
(A)



(B)



[図10]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2023/015791

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER**A61K 31/122**(2006.01)i; **A61K 31/136**(2006.01)i; **A61P 25/00**(2006.01)i; **A61P 31/12**(2006.01)i

FI: A61K31/122; A61K31/136; A61P31/12; A61P25/00

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)

A61K31/122; A61K31/136; A61P25/00; A61P31/12

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Published examined utility model applications of Japan 1922-1996
 Published unexamined utility model applications of Japan 1971-2023
 Registered utility model specifications of Japan 1996-2023
 Published registered utility model applications of Japan 1994-2023

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

JSTPlus/JMEDPlus/JST7580 (JDreamIII); Cplus/REGISTRY/MEDLINE/EMBASE/BIOSIS (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P, A	小原沢諒人 他, 抗 S A R S - C o V - 2 活性を持つ新規ビタミンK誘導体の探索, ビタミン, 25 March 2023, 97(3), pp. 156-157 entire text, (KOHARAZAWA, Ryoto et al. Vitamins.), non-official translation (Search for novel vitamin K derivatives with anti-SARS-CoV-2 activities)	1-8
A	WANG, R. et al. Identification of Vitamin K3 and its analogues as covalent inhibitors of SARS-CoV-2 3CLpro. International Journal of Biological Macromolecules. 2021, 183, pp. 182-192 entire text	1-8
A	ALI, A. M. et al. Vitamin K in COVID-19—Potential Anti-COVID-19 Properties of Fermented Milk Fortified with Bee Honey as a Natural Source of Vitamin K and Probiotics. Fermentation. 2021, 7, 202 (pp. 1-23), https://doi.org/10.3390/fermentation7040202 entire text	1-8
A	VISSER, M. P. J. et al. Effects of Vitamin D and K on Interleukin-6 in COVID-19. Frontiers in Nutrition. 17 January 2022, 8, article 761191 (pp. 1-9), doi:10.3389/fnut.2021.761191 entire text	1-8



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 application or patent 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

27 June 2023

Date of mailing of the international search report

11 July 2023

Name and mailing address of the ISA/JP

Japan Patent Office (ISA/JP)
 3-4-3 Kasumigaseki, Chiyoda-ku, Tokyo 100-8915
 Japan

Authorized officer

Telephone No.

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	SAKANE, R. et al. Synthesis of novel vitamin K derivatives with alkylated phenyl groups introduced at the ω -terminal side chain and evaluation of their neural differentiation activities. Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters. 18 September 2017, 27, pp. 4881-4884 entire text	1-8
A	KIMURA, K. et al. Synthesis of Novel Synthetic Vitamin K Analogues Prepared by Introduction of a Heteroatom and a Phenyl Group That Induce Highly Selective Neuronal Differentiation of Neuronal Progenitor Cells. Journal of Medicinal Chemistry. 2017, 60, pp. 2591-2596 entire text	1-8
A	SUHARA, Y. et al. Synthetic Small Molecules Derived from Natural Vitamin K Homologues that Induce Selective Neuronal Differentiation of Neuronal Progenitor Cells. Journal of Medicinal Chemistry. 2015, 58, pp. 7088-7092 entire text	1-8
A	木村 キミト 他, 神経幹細胞からニューロンへの分化を高選択的に誘導するヘテロ原子を導入したビタミンK誘導体の合成, ビタミン, 2017, 91(8), pp. 499-502 entire text, (KIMURA, Kimito et al. Synthesis of Novel Synthetic Vitamin K Analogues Prepared by Introduction of a Heteroatom and a Phenyl Group That Induce Highly Selective Neuronal Differentiation of Neuronal Progenitor Cells. VITAMINS.)	1-8

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC）） A61K 31/122(2006.01)i; A61K 31/136(2006.01)i; A61P 25/00(2006.01)i; A61P 31/12(2006.01)i FI: A61K31/122; A61K31/136; A61P31/12; A61P25/00		
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）） A61K31/122; A61K31/136; A61P25/00; A61P31/12 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 日本国実用新案公報 1922-1996年 日本国公開実用新案公報 1971-2023年 日本国実用新案登録公報 1996-2023年 日本国登録実用新案公報 1994-2023年 国際調査で使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） JSTPlus/JMEDPlus/JST7580 (JDreamII); Cplus/REGISTRY/MEDLINE/EMBASE/BIOSIS (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 請求項の番号
P, A	小原沢諒人 他, 抗SARS-CoV-2活性を持つ新規ビタミンK誘導体の探索, ビタミン, 2023.03.25, 97(3), pp.156-157 全文	1-8
A	WANG, R. et al., Identification of Vitamin K3 and its analogues as covalent inhibitors of SARS-CoV-2 3CLpro, International Journal of Biological Macromolecules, 2021, 183, pp.182-192 全文	1-8
A	ALI, A. M. et al., Vitamin K in COVID-19—Potential Anti-COVID-19 Properties of Fermented Milk Fortified with Bee Honey as a Natural Source of Vitamin K and Probiotics, Fermentation, 2021, 7, 202(pp.1-23), https://doi.org/10.3390/fermentation7040202 全文	1-8
A	VISSER, M. P. J. et al., Effects of Vitamin D and K on Interleukin-6 in COVID-19, Frontiers in Nutrition, 2022.01.17, 8, Article 761191(pp.1-9), doi:10.3389/fnut.2021.761191 全文	1-8
☒ 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、一般的な技術水準を示すもの “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抵触するものではなく、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 27.06.2023		国際調査報告の発送日 11.07.2023
名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 〒100-8915 日本国 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		権限のある職員（特許庁審査官） 伊藤 幸司 4C 9450 電話番号 03-3581-1101 内線 3452

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 請求項の番号
A	SAKANE, R. et al, Synthesis of novel vitamin K derivatives with alkylated phenyl groups introduced at the ω -terminal side chain and evaluation of their neural differentiation activities, Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters, 2017.09.18, 27, pp.4881-4884 全文	1-8
A	KIMURA, K. et al., Synthesis of Novel Synthetic Vitamin K Analogues Prepared by Introduction of a Heteroatom and a Phenyl Group That Induce Highly Selective Neuronal Differentiation of Neuronal Progenitor Cells, Journal of Medicinal Chemistry, 2017, 60, pp.2591-2596 全文	1-8
A	SUHARA, Y. et al., Synthetic Small Molecules Derived from Natural Vitamin K Homologues that Induce Selective Neuronal Differentiation of Neuronal Progenitor Cells, Journal of Medicinal Chemistry, 2015, 58, pp.7088-7092 全文	1-8
A	木村 キミト 他, 神経幹細胞からニューロンへの分化を高選択的に誘導するヘテロ原子を導入したビタミンK誘導体の合成 , ビタミン, 2017, 91(8), pp.499-502 全文	1-8