

(19) **KG** (11) **289** (13) **C2**(51)<sup>7</sup> **C07D 239/90, 239/95, 401/06, 401/12;  
A61K 31/505**

ГОСУДАРСТВЕННОЕ АГЕНТСТВО  
ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНОЙ СОБСТВЕННОСТИ  
ПРИ ПРАВИТЕЛЬСТВЕ КЫРГЫЗСКОЙ РЕСПУБЛИКИ (КЫРГЫЗПАТЕНТ)

## (12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

к патенту Кыргызской Республики

---

(21) 960557.1

(22) 31.07.1996

(31) 07/861030

(32) 31.03.1992

(33) US

(46) 30.09.2000, Бюл. №3

(86) PCT/US 93/02636 (26.03.1993)

(71)(73) Агурон Фармасьютикалз, Инк. (US)

(72) Стефен Э.Веббер, Тед М.Блекман, Джон Эттард, Теренс Р.Джоунс, Майкл Д.Варни (US)

(56) EP 0459730 A2, 1991

EP 0373891 A2, 1990

EP 0365763 A1, 1990

EP 0316657 A1, 1989

SU 1299510 A3, 1987

(54) **Хиназолиновые соединения или их фармацевтически приемлемые соли и фармацевтическая композиция**

(57) Изобретение относится к хиназолиновым соединениям, проявляющим антипролиферативную активность, такую как противо-опухолевое действие. Разработаны хиназолиновые соединения и соли, а также содержащие их фармацевтические композиции. Предпочтительные хиназолиновые соединения способны ингибировать ферментативную тимидилатсинтазу. 2 с., 17 з.п. ф-лы, 2 табл.

Изобретение предлагает некоторые хиназолиновые соединения, которые проявляют антипролиферативную активность, такую как противоопухолевая активность, фармацевтические композиции, содержащие эти соединения, ингибирующие рост и пролиферацию клеток высших организмов и микроорганизмов, таких как бактерии, дрожжи и грибы. Предпочтительные соединения настоящего изобретения способны ингибировать ферментативную тимидилатсинтазу. Эффект от ингибирования ферментативной тимидилатсинтазы включает действие, рассмотренное выше.

Большой класс антипролиферативных агентов включает соединения антиметаболитов. Особым подклассом антиметаболитов, известных как антифолаты или антифолы, являются антагонисты витамина, фолиевой кислоты. Обычно антифолаты очень напоминают структуру фолиевой кислоты и включают характерную часть фолиевой кислоты, п-бензоилглутамат. Глутаматная часть фолиевой кислоты несет при физиологических pH двойной отрицательный заряд. Поэтому это соединение и его аналоги имеют активную энергетическую транспортную систему для прохождения клеточной мембраны и проявления метаболического эффекта. С другой

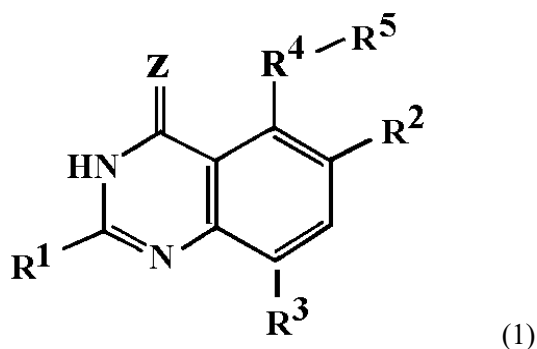
стороны, соединение без глутаматной группы может пассивно диффундировать в клетку.

Действительной мишенью для антифолата является ферментативная тимидилатсинтаза. Тимидилатсинтаза катализирует С-метилование 2'-деоксиуридината ("dUMP") до получения 2'-деокситимидилата ("dTMP"). Эта одна-углеродная реакция переноса является решающей для деления клетки. Таким образом, синтезирован ряд фолатных аналогов и изучена их способность ингибировать ферментативную тимидилатсинтазу. Прототипный, специфичный, трудно-связывающий ингибитор тимидилат-синтазы, 10-пропаргил-5,8-дидеазафолиевая кислота (T.R. Jones et al., "A Potent Antitumor Quinazoline Inhibitor of Thymidylate Synthetase Synthesis, Biological properties and Therapeutic Results in Mice", *Eur. J. Cancer* 17; 11 (1981)), показывает эффективность против рака яичников, печени и грудных желез, однако обладает тревожной токсичностью для печени и почек (A.H. Calvert et al., "A Phase I evaluation No. 10-propargyl-5,8-Dideazofolic Acid CB 3717", *J. Clin. Oncol.* 4: 1245 (1986)). С помощью выявления двух свойств в этом классе молекул (растворимость и способность к внутриклеточному образованию полиглутаматов) выделен лучший аналог второй генерации (ICI D1694).

Недавно разработаны несколько липофильных ингибиторов тимидилатсинтазы (см., например, E.M. Berman et al., "Substituted Quinazolinones as Anticancer Agents", пат. США №4857530, T.R. Jones et al., "Antiproliferative Cyclic Compounds", совместно ожидающая решения заявка США №07/432338, которая является продолжением заявки 07/251765 от 30 сентября 1988, M.D. Varney et al., "Antiproliferative Substituted Naphthalene Compounds", заявка США № 07/583970 от 17 сентября 1990; S.H. Reich et al., "Antiproliferative Substituted Tricyclic Compounds", заявка США №07/587666 от 25 сентября 1990; L.R. Hughes et al., "Anti-tumour Agents", европейская патентная заявка № 373891 от 12 декабря 1989; T.R. Jones et al., "Antifolate Quinazolines", заявка США №07/812274 от 20 декабря 1991).

Изобретение предлагает новые хиназолиновые соединения, проявляющие антипролиферативную активность, как противоопухолевая. Эти соединения эффективно ингибируют рост и пролиферацию клеток высших организмов и микроорганизмов, таких как бактерии, дрожжи и грибы. Изобретение предлагает фармацевтические составы, содержащие эти соединения. Предпочтительные хиназолиновые соединения согласно изобретению пригодны для ингибирования ферментативной тимидилатсинтазы. Эффект от ингибирования ферментативной тимидилатсинтазы включает действие, рассмотренное выше.

Изобретение касается хиназолиновых соединений формулы 1



где:

R<sup>1</sup> означает водород, галоген, алкил, -OH, -O-алкил, -O-(арил или гетероарил), -S-алкил, -S-(арил или гетероарил), -NH<sub>2</sub>, -NH-алкил, -N-(алкил)<sub>2</sub>, -NHCHO, -NHOH, -NHO-алкил, -NHNH<sub>2</sub>, замещенный -NHNH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)алкил, фторалкил, циклоалкил, алкенил, алкинил, арил или гетероцикл;

R<sup>2</sup> и R<sup>3</sup>, которые могут быть одинаковыми или различными, представляют собой водород, галоген, алкил, циклоалкил, -OH, -O-алкил, -S-алкил, -NH<sub>2</sub>, -NH-алкил, -N-(алкил)<sub>2</sub>, -NHCHO, -NO<sub>2</sub>, -NHOH, -NHO-алкил, -NHNH<sub>2</sub>, замещенный -NHNH<sub>2</sub>, -CN, -CO<sub>2</sub>H, -CO<sub>2</sub>-алкил, -CONH<sub>2</sub>, -CONH-алкил, -CONH-алкил, -CON(алкил)<sub>2</sub>, -CSNH<sub>2</sub>, -CSNH-алкил, -CSN(алкил)<sub>2</sub>, -C(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)алкил, -SO-алкил, -SO<sub>2</sub>-алкил, фторалкил, -O-фторалкил, -S-фторалкил, -NHCO(алкил), -NHCO(фторалкил), -SO-фторалкил,

-SO<sub>2</sub>-фторалкил, -SH, -SO<sub>3</sub>H, -SO<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>,  
 -SO<sub>2</sub>NH(алкил), -SO<sub>2</sub>N(алкил)<sub>2</sub>, алкенил, алкинил, арил или гетероцикл;

Z означает O или S;

R<sup>4</sup> представляет собой O, S, SO, SO<sub>2</sub>, NH, N-алкил, CH<sub>2</sub>, CH-алкил, CH-(арил или гетероарил), CHOH, CHO-алкил, CHO-(арил или гетероарил), C(алкил)<sub>2</sub>, C(арил или гетероарил)<sub>2</sub>, C(алкил)(арил или гетероарил), CHS-алкил, CHS-(арил или гетероарил), C(OH)(алкил), C(OH)(арил или гетероарил), C(OH)(циклоалкил), N(OH), N-циклоалкил, N(арил или гетероарил), C(циклоалкил)<sub>2</sub>, C(арил или гетероарил)(циклоалкил), C(алкил)(алкенил), C(алкил)(алкинил), C(алкенил)<sub>2</sub>, C(алкинил)<sub>2</sub>, C(алкинил)(арил или гетероарил), C(алкинил)(алкенил), C(алкенил)(арил или гетероарил), C(циклоалкил)(алкенил), C(циклоалкил)(алкинил), C(алкил)(арил или гетероарил), CH(циклоалкил), CH(алкенил), CH(алкинил), C(алкил)(циклоалкил), C(алкил)(O-алкил), C(алкенил)(O-алкил), C(алкинил)(O-алкил), C(алкил)(O-циклоалкил), C(алкенил)(O-циклоалкил), C(алкинил)(O-циклоалкил), C(арил или гетероарил)(O-алкил), C(арил или гетероарил)(O-циклоалкил), C(алкинил)(S-алкил), C(алкинил)(S-циклоалкил), C(алкенил)(S-алкил), C(алкенил)(S-циклоалкил), C(алкил)(S-алкил), C(алкил)(S-циклоалкил), C(арил или гетероарил), (S-алкил), C(арил или гетероарил)(S-циклоалкил), N(NH<sub>2</sub>), N[NH(алкил)], N[N(алкил)<sub>2</sub>], N[NH(циклоалкил)], N[N(алкил)(циклоалкил)], CH(NH<sub>2</sub>), CH[NH(алкил)], CH[NH(циклоалкил)], CH[N(алкил)<sub>2</sub>], CH[N(алкил)(циклоалкил)], CH[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], C(алкил)(NH<sub>2</sub>), C(алкил)[NH(алкил)], C(алкил)[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], C(алкил)[NH(циклоалкил)], C(алкил)[N(алкил)<sub>2</sub>], C(алкил)/[N-(алкил)(циклоалкил)], C(арил или гетероарил)(NH<sub>2</sub>), C(арил или гетероарил)[NH(алкил)], C(арил или гетероарил)[NH(циклоалкил)], C(арил или гетероарил)[N(алкил)<sub>2</sub>], C(арил или гетероарил)[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], или C(арил или гетероарил)[N(алкил)(циклоалкил)], и R<sup>5</sup> является замещенной или незамещенной арил или гетероарил группой.

Используемый здесь термин “способное ингибировать ферментативную тимидилатсинтазу”, или другие подобные означают соединение, имеющее константу ингибирования тимидилатсинтазы (“TSKi”) менее или равной приблизительно 10<sup>-4</sup>М. Предпочтительные соединения, согласно изобретению, имеют TSKi величину в ряду менее, приблизительно, 10<sup>-5</sup>М, предпочтительно менее, приблизительно, 10<sup>-6</sup>М, особенно предпочтительно менее, приблизительно, 10<sup>-7</sup>М.

Тимидилатсинтаза является просто образцом активности хиназолиновых соединений изобретения. Действительно, некоторые соединения могут показывать антифолатную активность, кроме или даже в дополнение к ингибированию тимидилатсинтазы. Кроме того, некоторые соединения могут показывать антипролиферативную активность, обусловленную полностью другим местом действия, чем ингибирование метаболического пути фолиевой кислоты.

Некоторые хиназолиновые соединения, согласно изобретению, могут обладать одним или более асимметрическими атомами углерода и поэтому могут существовать в рацемической или оптически активной формах. Таким образом, изобретение имеет в виду включение рацемических форм хиназолиновых соединений этого изобретения так же, как и любых оптически активных их форм, которые обладают антиопухолевой активностью.

Используемый здесь термин “алкил” включает прямые или разветвленные алкильные группы. Аналогичное соглашение применяют и к другим основным терминам, таким как “алкенил”, “алкинил” и другие подобные. Кроме того, используемые здесь термины “алкил”, “алкенил”, “алкинил” и другие подобные включают замещенные и незамещенные группы.

Термин “алкил” означает группу, содержащую от одного до восьми, предпочтительно от одного до шести атомов углерода. Например, “алкил” может означать метил, этил, н-пропил, изопропил, бутил, изобутил, втор-бутил, трет-бутил, пентил, изопентил, трет-пентил, гексил, изогексил и другие подобные. Подходящие замещенные алкилы включают, но не ограничиваются этим, фторметил, дифторметил, трифторметил, 2-фторатил, 3-фторпропил, гидроксиметил, 2-гидроксиэтил, 3-гидроксипропил и другие подобные.

Термин “алкенил” означает группы, содержащие от двух до восьми, предпочтительно от двух до шести атомов углерода. Например, “алкенил” может означать проп-2-енил, бут-2-енил, бут-3-енил, 2-метилпроп-2-енил, гекс-2-енил, гекс-5-енил, 2,3-диметилбут-2-енил и другие подобные. Термин “алкинил”, который также означает группы, содержащие от двух до восьми, предпочтительно от двух до шести атомов углерода, включает, но не ограничивается этим, проп-2-

инил, бут-2-инил, бут-3-инил, пент-2-инил, 3-метилпент-4-инил, гекс-2-инил, гекс-5-инил и другие подобные.

Используемый здесь термин “циклоалкил” означает группы, содержащие от трех до семи, предпочтительно от трех до шести атомов углерода. Пригодные циклоалкилы включают, но не ограничиваются этим, циклопропил, циклобутил, циклопентил, циклогексил, циклогептил и другие подобные. Термин “гетероцикл”, который означает группы, содержащие один или более гетероатомов и предпочтительно от трех до семи атомов всего, включает, но не ограничивается этим, оксетан, тетрагидрофуранил, тетрагидропиранил, азиридин, азетидин, пирролидин, пиперидин, морфолин, пиперазин и другие подобные.

Заместитель “галоген”, согласно изобретению, может быть фтором, хлором, бромом или йодом.

Термин “арил” и “гетероарил”, используемый здесь, означает и моноциклические, и полициклические группы, которые могут быть или замещенные, или незамещенные. Например, употребительные арил группы включают фенил, 1,2,3,4-тетрагидронафтил, нафтил, фенантрил, антрил, фенантро и другие подобные. Примерами обычных гетероарил колец являются 5-членные моноциклические группы, такие как тиенил, пирролил, имидазолил, пиразолил, фурил, изотиазолил, фуразанил, изоксазолил, тиазолил и другие подобные, 6-членные моноциклические группы, такие как пиридил, пиразинил, пиримидинил, пиридазинил, триазинил и другие подобные, и полициклические группы, такие как бензо[в]тиенил, нафто [2,3-в] тиенил, тиантренил, изобензофуранил, хроменил, ксантенил, феноксатиенил, индолизинил, изоиндолил, индолил, индазолил, пуринил, изохинолил, хинолил, фталазинил, нафтиридинил, хиноксалинил, хиназолинил, бензотиазол, бензимидазол, тетрагидрохинолин, циннолинил, птеридинил, карбазолил, бета-карболинил, фенантридинил, акридинил, перимидинил, фенантролинил, феназинил, изотиазолил, фенотиазинил, феноксазинил и другие подобные.

Как обсуждено выше,  $R^1$  заместитель формулы 1 может означать водород, галоген, алкил, -ОН, -О-алкил, -О-(арил или гетероарил), -S-алкил, -S-(арил или гетероарил), -NH<sub>2</sub>, -NH-алкил, -N-(алкил)<sub>2</sub>, -NHCHO, -NHOH, -NHO-алкил, -NHNH<sub>2</sub>, замещенный -NHNH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)алкил, фторалкил, циклоалкил, алкенил, алкинил, арил или гетероарил. Заместитель  $R^1$  является предпочтительно метилом или амино группой.

$R^2$  и  $R^3$  заместители формулы 1, согласно изобретению, которые могут быть одинаковыми или различными, могут представлять собой водород, галоген, алкил, циклоалкил, -ОН, -О-алкил, -S-алкил, -NH<sub>2</sub>, -NH-алкил, -N-(алкил)<sub>2</sub>, -NHCHO, -NH<sub>2</sub>, -NHOH, -NHO-алкил, -NHNH<sub>2</sub>, замещенный -NHNH<sub>2</sub>, -CN, -CO<sub>2</sub>H, -CO<sub>2</sub>-алкил, -CONH<sub>2</sub>, -CONH-алкил, -CON(алкил)<sub>2</sub>, -CSNH<sub>2</sub>, -CNH-алкил, -CSN(алкил)<sub>2</sub>, -C(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)NH<sub>2</sub>, -NHC(=NH)алкил, -SO-алкил, -SO<sub>2</sub>-алкил, фторалкил, -О-фторалкил, -S-фторалкил, -NHCO(алкил), -NHCO(фторалкил), -SO-фторалкил, SO<sub>2</sub>-фторалкил, -SH, -SO<sub>3</sub>H, SO<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, -SO<sub>2</sub>NH(алкил), -SO<sub>2</sub>N(алкил)<sub>2</sub>, алкенил, алкинил, арил или гетероцикл.

Заместитель  $R^2$  предпочтительно является водородом или метилом, этилом, гидроксидом, метоксидом, хлором или трифторметилом.

Более предпочтительно  $R^2$  означает водород или метил, хлор или трифторметил группу. Заместитель  $R^3$  предпочтительно является водородом.

Заместитель Z формулы 1, согласно изобретению, является или кислородом, или серой. В предпочтительном воплощении заместитель означает кислород.

Заместитель  $R^4$  формулы 1, согласно изобретению, может означать кислород, серу, SO, SO<sub>2</sub>, NH, N-алкил, CH<sub>2</sub>, CH-алкил, CH-(арил или гетероарил), CHOH, CHO-алкил, CHO-(арил или гетероарил), C(алкил)<sub>2</sub>, C(арил или гетероарил)<sub>2</sub>, C(алкил)(арил или гетероарил), CHS-алкил, CHS-арил, C(OH)(алкил), C(OH)(арил или гетероарил), C(OH)(циклоалкил), N(OH), N-циклоалкил, N(циклоалкил) SO<sub>2</sub>, N(арил или гетероарил), C(циклоалкил)<sub>2</sub>, C(арил или гетероарил) (циклоалкил), C(алкил) (алкенил), C(алкил)(алкинил), C(алкенил)<sub>2</sub>, C(алкинил)(арил или гетероарил), C(алкинил)(алкенил),

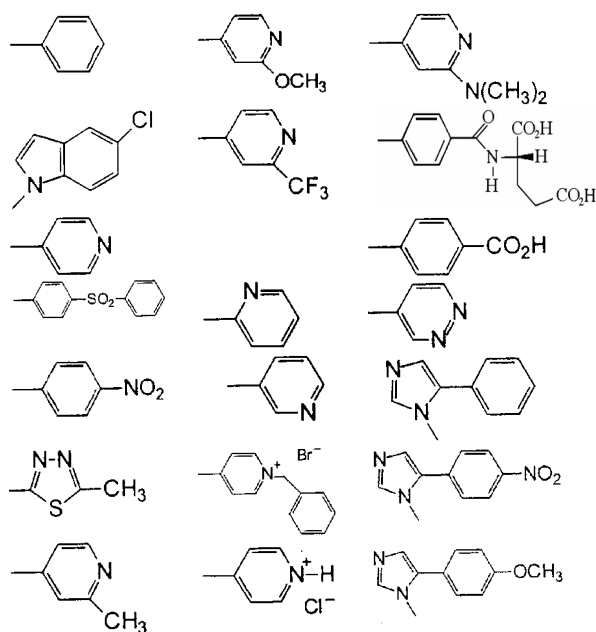
C(алкенил)(арил или гетероарил), C(циклоалкил) (алкенил), C(циклоалкил) (алкинил), C(алкил) (арил или гетероарил), CH(циклоалкил), CH(алкенил), CH(алкинил), C(алкил) (циклоалкил), C(алкил)(О-алкил), C(алкенил)(О-алкил), C(алкинил)(О-алкил), C(алкил)(О-циклоалкил), C(алкенил)(О-циклоалкил), C(алкинил) (О-циклоалкил), C(арил или гетероарил)(О-алкил), C(арил или гетероарил)(О-циклоалкил), C(алкинил) (S-алкил), C(алкинил)(S-циклоалкил), C(алкенил)(S-алкил), C(алкенил)(S-циклоалкил), C(алкил)(S-алкил), C(алкил)(S-циклоалкил), C(арил или гетероарил)(S-алкил), C(арил или гетероарил)(S-циклоалкил), N(NH<sub>2</sub>), N[NH(алкил)], N[N(алкил)<sub>2</sub>], N[NH(циклоалкил)], N[N(алкил) (циклоалкил)], CH(NH<sub>2</sub>), CH[NH(алкил)], CH[NH(циклоалкил)], CH[N(алкил)<sub>2</sub>], CH[N(алкил) (циклоалкил)], CH[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], C(алкил)(NH<sub>2</sub>), C(алкил)[NH(алкил)], C(алкил)[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], C(алкил) [NH(циклоалкил)], C(алкил)[N(алкил)<sub>2</sub>], C(алкил)[N(алкил)(циклоалкил)], C(арил или гетероарил)(NH<sub>2</sub>), C(арил или гетероарил)NH(алкил), C(арил или гетероарил)[NH(циклоалкил)], C(арил или гетероарил)[N(алкил)<sub>2</sub>], C(арил или гетероарил)[N(циклоалкил)<sub>2</sub>], или C(арил или гетероарил)[N(алкил) (циклоалкил)].

Заместитель R<sup>4</sup> является предпочтительно кислородом, серой или метиленом, C=O, NH, NCH<sub>3</sub>, CH(OH) или C(OH)(фенил) группой. Более предпочтительно заместитель R<sup>4</sup> означает серу.

Заместитель R<sup>5</sup> формулы 1 может быть любым из большого ряда арильных или гетероарильных соединений, включая, но не ограничиваясь этим, арильные или гетероарильные кольца, обсуждаемые ранее. Заместитель R<sup>5</sup> может быть незамещенным или замещенным. Подходящие заместители R<sup>5</sup> включают широкое разнообразие электронодонорных и электроноакцепторных заместителей. Используемый здесь термин “электроноакцепторный” включает, но не ограничивается этим, группы, такие как -NO<sub>2</sub>, -CF<sub>3</sub>, -CN, карбокси, галоген, -SO<sub>2</sub>R<sup>6</sup>, где R<sup>6</sup> означает алкил, арил или гетероарил группу, определенные выше, или R<sup>6</sup> является -NR<sub>7</sub>R<sub>8</sub> группой, где R<sub>7</sub> и R<sub>8</sub> представляют собой алкил группы, и другие подобные. Термин “электронодонорный” включает, но не ограничивается этим, группы, такие как -NH<sub>2</sub>, -NH-(алкил), -NHOH, -NHNH<sub>2</sub>, -O-(алкил), -S-(алкил), -NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>, где R<sup>7</sup> и R<sup>8</sup> означает алкил группы, и другие подобные.

Типичными заместителями R<sup>5</sup> являются галоген, гидроксид, алкокси, алкил, гидроксиполкил, фторалкил, амино, -NH-(алкил), -N-(алкил)<sub>2</sub>, -CO-аминокислота, -CN, -NO<sub>2</sub>, -CF<sub>3</sub>, карбалкокси, карбамил, карбонил, карбокси, карбониламинокислоты, -SO<sub>2</sub>NHCO, SO<sub>2</sub>-аминокислота, сульфониламинокислоты, сульфамил, сульфанилил, сульфгидрил, сульфино, сульфинил, сульфо, сульфониамидо, сульфонил, (алкил)тио, замещенный или незамещенный фенилсульфонил, фенилмеркапто, фосфазо, фосфинико, фосфино, фосфо, фосфоно, фосфоро, фосфорозо, меркаптоарил и другие подобные.

Особенно предпочтительные структуры для R<sup>5</sup> включают:



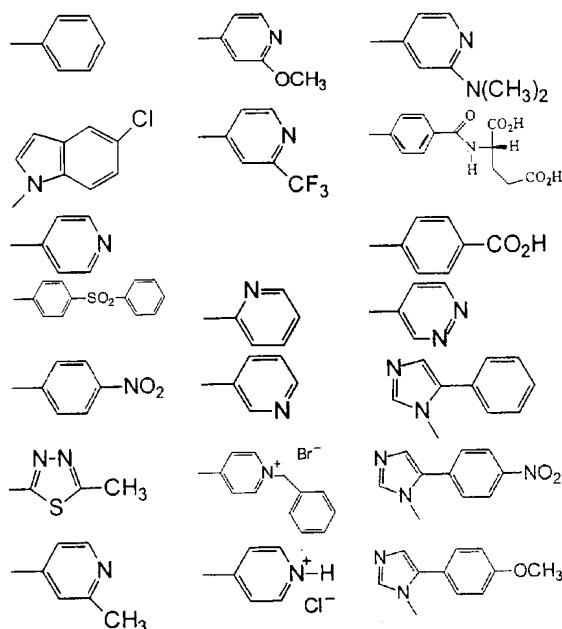
Предпочтительный класс соединений, согласно изобретению, включает соединения формулы 1, где  $R^3$  является водородом. Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются соединения, где  $Z$  означает кислород.

Другой предпочтительный класс соединений изобретения включает соединения формулы 1, в которых  $R^3$  является водородом и  $R^1$  является или метилом, или амино группой. Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются такие соединения, где  $Z$  является кислородом.

Другим предпочтительным классом изобретения являются такие соединения формулы 1, в которых  $R^3$  означает водород и  $R^2$  означает водород или метил, этил, гидроксид или метокси группу. Более предпочтительно,  $R^2$  является водородом или метил группой. Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются соединения, где  $Z$  является кислородом.

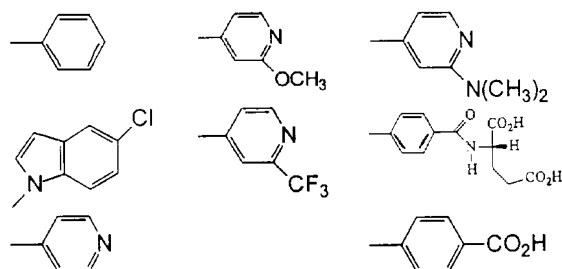
Другим предпочтительным классом соединений изобретения являются такие соединения формулы 1, где  $R^3$  означает водород и  $R^4$  означает кислород, серу или метилен,  $C=O$ ,  $CH(OH)$  или  $C(OH)(\text{фенил})$  группу. Более предпочтительно, когда  $R^4$  является серой. Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются соединения, где  $Z$  является кислородом.

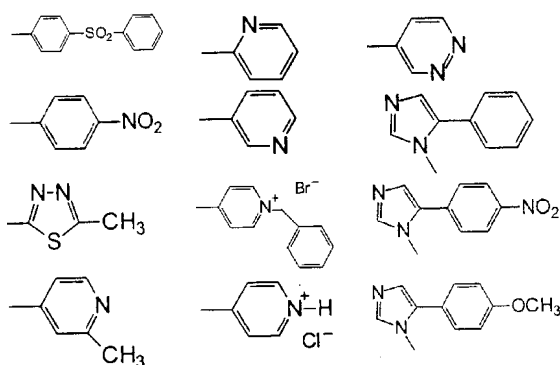
Другим предпочтительным классом соединений изобретения являются соединения формулы 1, где  $R^3$  является водородом и  $R^5$  является одной из следующих структур:



Особенно предпочтительны соединения этого класса, у которых  $Z$  является кислородом.

Другим предпочтительным классом соединений изобретения являются соединения формулы 1, где  $R^3$  означает водород,  $R^1$  означает или метил, или амино группу,  $R^2$  является водородом или метилом, этилом, гидроксидом или метокси группой,  $R^4$  означает кислород, серу или метилен,  $C=O$ ,  $CH(OH)$  или  $C(OH)(\text{фенил})$  группу и  $R^5$  является одной из следующих структур:





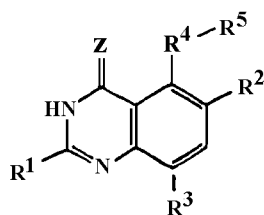
Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются соединения, где Z является кислородом.

Согласно предпочтительному воплощению изобретения R<sup>6</sup> означает водород, R<sup>1</sup> является или метилом, или амино группой, R<sup>2</sup> означает водород или метил группу, R<sup>4</sup> представляет серу и R<sup>5</sup> является одним из колец, рассмотренных в предшествующих пунктах. Особенно предпочтительными соединениями этого класса являются соединения, где Z означает кислород.

Особенно предпочтительные соединения изобретения проиллюстрированы ниже в таблице 1.

Особенно предпочтительны соединения 14A, 24A и 25A.

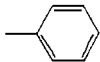
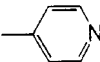
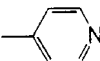
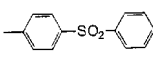
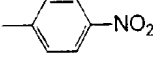
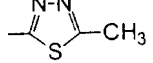
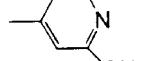
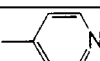
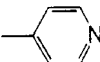
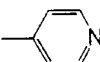
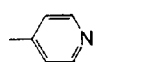
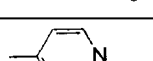
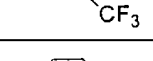
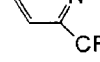
Таблица 1

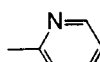
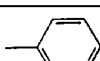


где R<sup>3</sup> означает H, и

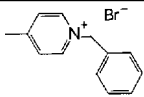
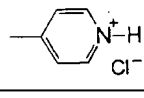
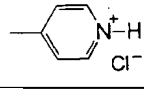
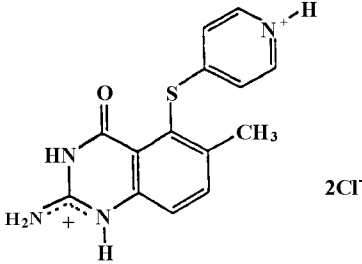
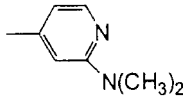
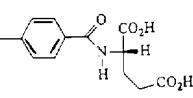
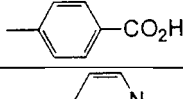
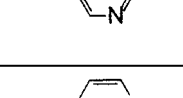
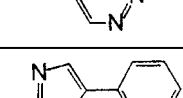
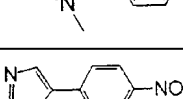
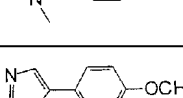
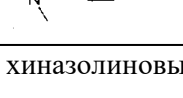
R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>
1	2	3	4
1A) CH <sub>3</sub>	H	O	
2A) CH <sub>3</sub>	H	S	
3A) CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	

1	2	3	4
4A) CH <sub>3</sub>	H	C=O	
5A) CH <sub>3</sub>	H	CH(OH)	

6A) CH <sub>3</sub>	H	C(OH)(Ph)	
7A) CH <sub>3</sub>	H	S	
8A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
9A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
10A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
11A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
12A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
13A) CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	S	
14A) NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
15A) CH <sub>3</sub>	OH	S	
16A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
17A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
18A) NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
19A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	S	

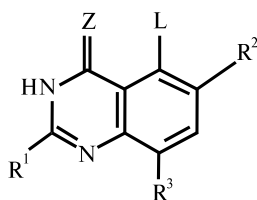
1	2	3	4
20A) CH <sub>3</sub>	H	S	
21A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	



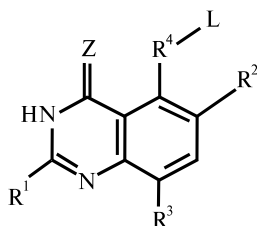
22A) CH <sub>3</sub>	H	S	
23A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
24A) NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
25A)			
26A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
27A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
28A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
29A) CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
30A) NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
31A) CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	
32A) CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	
33A) CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	

Другой аспект изобретения касается способов получения хиназолиновых соединений формулы 1 с антипролиферативной активностью.

Один из способов изобретения для получения хиназолиновых соединений формулы 1 включает реакцию замещения для соединения формулы:



или

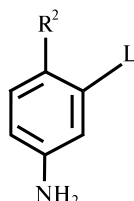


где Z и R<sup>1</sup> - R<sup>3</sup> имеют те же значения, что определены предварительно, и L является удаляемой группой, с соответствующим соединением для замены удаляемой группы на требуемый -R<sup>4</sup>- R<sup>5</sup> заместитель для случая (i) или на соответствующий R<sup>5</sup> заместитель в случае (ii). Способ проводят при широко варьирующихся условиях, но обычно этот процесс выполняют в присутствии соответствующего основания, растворителя и катализатора при температуре, изменяющейся от приблизительно 70°C до приблизительно 165°C, предпочтительно от приблизительно 80°C до приблизительно 140°C, особенно предпочтительно от приблизительно 90°C до приблизительно 100°C.

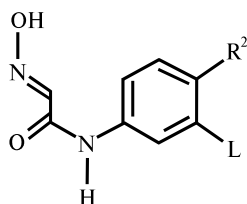
Удаляемые группы, пригодные для использования в этом способе так же, как и для использования в других способах изобретения, включают атомы галогена, такие как Br, Cl, F и I.

Предпочтительный способ получения хиназолиновых соединений формулы 1, обладающих антипролиферативной активностью, где Z и R<sup>1</sup> - R<sup>5</sup> имеют ранее определенные значения, включает стадии:

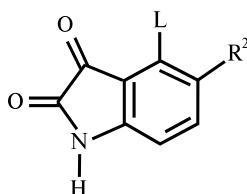
(1) реакция соединения формулы:



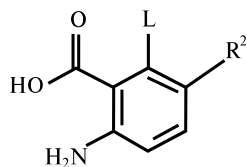
где L является удаляемой группой, например атомом галогена, таким как Br, Cl, F и I и R<sup>2</sup> имеет ранее определенные значения, с гидроклоридом гидроксилamina и хлоральгидратом с образованием изонитрозоацетанилида формулы



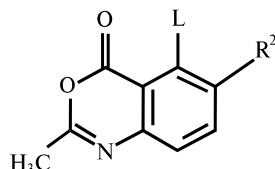
(2) обработка изонитрозоацетанилида стадии (1) серной кислотой, затем льдом и очистка этанолом с получением изатинового соединения формулы:



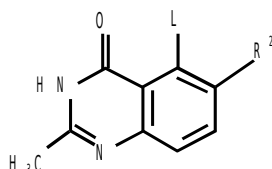
(3) реакция изатинового соединения, полученного на стадии (2), с водной щелочной перекисью, такой как водный раствор NaOH и H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> до образования соединения о-аминобензойной кислоты формулы



(4) реакция соединения О-аминобензойной кислоты, полученного на стадии (3), с уксусным ангидридом до образования ацетилантранильного соединения формулы



(5) реакция ацетилантранильного соединения, полученного на стадии (4), с безводным аммиаком, с последующей обработкой NaOH, затем соляной кислотой до образования хиназолина формулы



(6) реакция замещения для хиназолинового соединения, полученного на стадии (5), обеспечивающая замену удаляемой группы L одним из требуемых  $R^4$ - $R^5$  заместителей, описанных предварительно, и таким образом получение соединения формулы 1.

Стадию (1) могут выполнять при широко изменяющихся условиях, но обычно она проводится в присутствии воды, хлоральгидрата, соляной кислоты, сульфата натрия и гидрохлорида гидроксилamina при температуре, изменяющейся от приблизительно 0°C до приблизительно 100°C, предпочтительно от приблизительно 20°C до приблизительно 100°C и более предпочтительно при приблизительно 100°C.

Стадия (2) может выполняться при широко изменяющихся условиях, но обычно она проводится в присутствии концентрированной  $H_2SO_4$  при температуре, изменяющейся от приблизительно 50°C до приблизительно 100°C, предпочтительно от приблизительно 65°C до приблизительно 100°C и более предпочтительно при приблизительно 80°C.

Стадия (3) может проводиться при широко изменяющихся условиях, но обычно она выполняется в присутствии воды, гидроокиси натрия и перекиси водорода при температуре от приблизительно 0°C до приблизительно 80°C, предпочтительно от приблизительно 20°C до приблизительно 80°C и более предпочтительно при приблизительно 80°C.

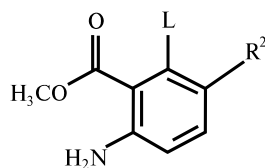
Стадия (4) может проводиться при широко изменяющихся условиях, но обычно она выполняется в присутствии уксусного ангидрида при температуре, изменяющейся от приблизительно 70°C до приблизительно 140°C, предпочтительно от приблизительно 100°C до приблизительно 140°C и более предпочтительно при приблизительно 140°C.

Стадия (5) может проводиться при широко изменяющихся условиях, но обычно она выполняется в присутствии аммиака при температуре, изменяющейся от приблизительно -33°C до приблизительно 20°C, предпочтительно при приблизительно 20°C.

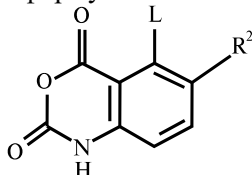
Стадия (6) может выполняться при широко изменяющихся условиях, но обычно проводится она в присутствии соответствующего основания, растворителя и катализатора при температуре, изменяющейся от приблизительно 70°C до приблизительно 165°C, предпочтительно от приблизительно 80°C до приблизительно 140°C и более предпочтительно от приблизительно 90°C до приблизительно 100°C.

Модификация шести стадий процесса, обсужденного выше, включает альтернативные стадии:

(5a) обработка ацетилантрани-лового соединения, полученного на стадии (4), MeOH с последующей обработкой соляной кислотой до получения соединения формулы:

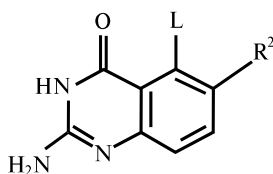


(5a') обработка o-аминобензойной кислоты, полученной на стадии (3), фосгеном или трифосгеном до образования соединения формулы:



которое далее обрабатывают метанолом,

(5в) реакция продукта стадии (5a) или (5a') с гидрохлоридом хлорформамидина до получения хиназолинового соединения формулы:



затем образовавшееся хиназолиновое соединение по реакции замещения, приведенной в стадии (6), описанной ранее, превращают в соединение формулы.

Стадию (5a) могут выполнять при широко изменяющихся условиях, но обычно проводят (i) в присутствии метанола при температуре, изменяющейся от приблизительно 0°C до приблизительно 100°C, предпочтительно от приблизительно 20°C до приблизительно 70°C и наиболее предпочтительно при приблизительно 70°C и затем (ii) в присутствии концентрированной соляной кислоты при температуре, изменяющейся от приблизительно 70°C до приблизительно 100°C, более предпочтительно при приблизительно 100°C.

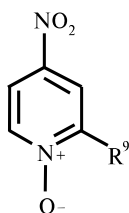
Стадию (5a') могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют (i) в присутствии трифосгена при температуре от приблизительно 0°C до приблизительно 20°C, и затем (ii) в присутствии метанола при температуре от приблизительно 0°C до 70°C, более предпочтительно при температуре от приблизительно 0°C до приблизительно 20°C и наиболее предпочтительно при приблизительно 20°C.

Стадия (5в) может проводиться при широко изменяющихся условиях, но обычно ее выполняют в присутствии диглима и гидрохлорида хлорформамидина при температуре от приблизительно 100°C до приблизительно 175°C, предпочтительно от приблизительно 160°C до 175°C и особенно предпочтительно при приблизительно 170°C.

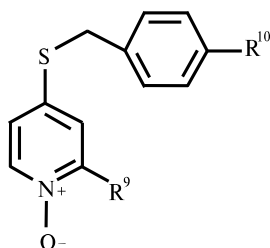
В особенно предпочтительном воплощении шестистадийного способа, приведенного выше, стадию (6) выполняют реакцией продукта или стадии (5), или стадии (5в) с анионом 4-тиопиридина в присутствии гидрида натрия, бромид меди (2) и окиси меди (1). Предпочтительный способ получения анионов 4-тиопиридинов для использования в этом изобретении включает реакцию 4-меркаптопиридина с NaNH в безводном N,N-диметилацетамиде. Процесс получения 4-тиопиридинов могут проводить при широко варьирующихся условиях, но обычно выполняют в присутствии гидрида натрия и диметилформамида при температуре от приблизительно -20°C до приблизительно 20°C, предпочтительно от приблизительно 0°C до приблизительно 20°C, более предпочтительно при приблизительно 20°C.

Другой особенно предпочтительный способ изобретения для получения хиназолиновых соединений формулы 1 включает стадии:

(1) реакция соединения формулы

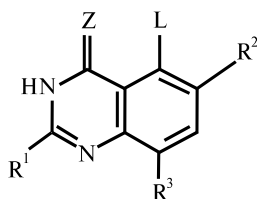


где  $R^9$  заместитель является водородом,  $-CH_3$ ,  $-OCH_3$ ,  $-CF_3$ ,  $N(CH_3)_2$  и другими подобными, с бензилмеркаптаном до образования соединения формулы:

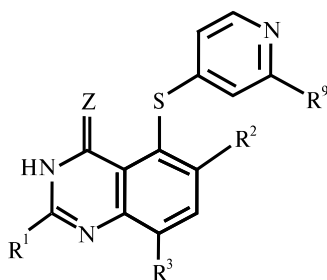


где заместитель  $R^{10}$  означает водород или  $-OCH_3$ ,

- (2) восстановление продукта стадии (1),
- (2) снятие защиты у продукта стадии (2), и
- (3) реакция продукта стадии (3) с соединением формулы:



где Z и  $R^1$  -  $R^3$  имеют определенные ранее значения, L - удаляемая группа до получения соединения формулы:



Стадию (1) этого способа могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии соответствующего основания и растворителя при температуре от приблизительно  $0^\circ\text{C}$  до приблизительно  $80^\circ\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $0^\circ\text{C}$  до  $20^\circ\text{C}$ .

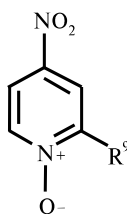
Стадию (2), стадию восстановления, могут выполнять при широко изменяющихся условиях, но обычно проводят в присутствии  $PCl_3$  и  $CHCl_3$  при температуре от приблизительно  $0^\circ\text{C}$  до приблизительно  $80^\circ\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $20^\circ\text{C}$  до приблизительно  $80^\circ\text{C}$  и более предпочтительно при приблизительно  $20^\circ\text{C}$ .

Стадию (3), стадию снятия защиты, могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии соответствующего растворителя и металла или соли металла при температуре от приблизительно  $-78^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $-78^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $0^{\circ}\text{C}$  и более предпочтительно от приблизительно  $-33^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $0^{\circ}\text{C}$ .

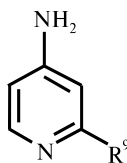
Стадию (4), могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии диметилацетамида, гидрида натрия, бромида меди (1) и окиси меди (1) при температуре от приблизительно  $70^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $165^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $90^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$  и особенно предпочтительно при приблизительно  $90^{\circ}\text{C}$ .

Другой способ в сравнении с четырехстадийным способом, приведенным выше, включает стадии:

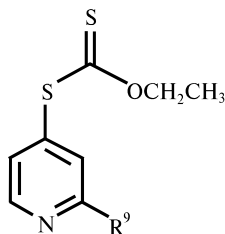
(1) восстановление соединения формулы:



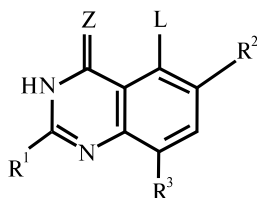
с образованием соединения формулы



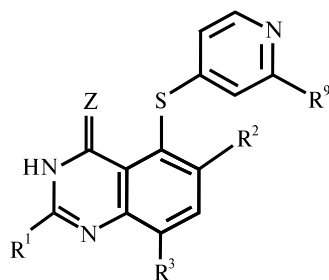
(2) реакция продукта стадии (1) с ксантогенатом до получения соединения формулы:



(3) гидролиз продукта стадии (2) и последующая реакция с соединением формулы:



где Z и  $R^1$ - $R^3$  имеют определенные ранее значения и L является удаляемой группой, в присутствии N,N-диметилацетамида, бромида меди (1) и окиси меди (1) до получения соединения формулы:



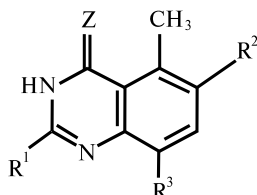
Стадию (1), стадию восстановления, могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии водорода (газа), соответствующего растворителя и каталитического количества палладия, предпочтительно при комнатной температуре, приблизительно 20°C. Конечно, в некоторых случаях могут быть использованы повышенные температуры для ускорения реакции.

Стадию (2) могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии водной кислоты и  $\text{Na}_2\text{NO}_2$  с последующей обработкой ксантогенатом калия при температуре от приблизительно -40°C до приблизительно 20°C, предпочтительно от приблизительно 0°C до приблизительно 5°C и более предпочтительно при приблизительно 0°C.

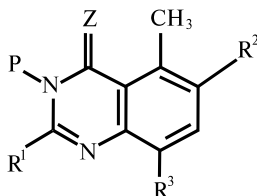
Гидролиз стадии (3) могут выполнять при широко изменяющихся условиях, но предпочтительно проводят с  $\text{NaOH}/\text{CH}_3\text{OH}$  при температуре от приблизительно 0°C до приблизительно 20°C. Следующую после гидролиза реакцию стадии (3) также проводят при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии соответствующего основания, растворителя и катализатора при температуре от приблизительно 70°C до приблизительно 165°C, предпочтительно от приблизительно 90°C до приблизительно 100 °C и более предпочтительно при приблизительно 90°C.

Другой предпочтительный способ получения хиназолинового соединения формулы 1, где Z и  $\text{R}^1\text{-R}^5$  имеют определенные ранее значения, включает стадии:

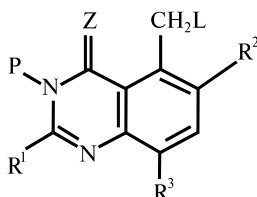
(1) реакция соединения формулы



где  $\text{R}^1\text{-R}^3$  имеют ранее определенные значения, с соединением, пригодным для введения защитной группы P, до образования соединения формулы:

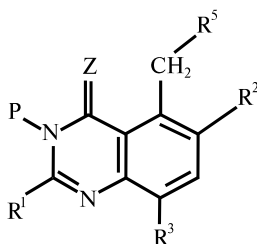


(2) превращение продукта стадии (1) до соединения формулы:



где L является удаляемой группой,

(3) реакция замещения хиназолинового соединения стадии (2) с образованием соединения формулы:



где  $R^5$  имеет значения, определенные ранее, и

(4) снятие защиты у продукта стадии (3).

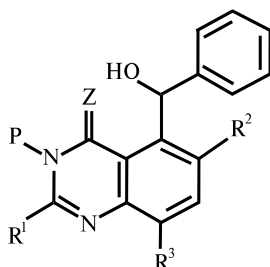
Стадию (1) описанного ранее процесса могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии соответствующих алкил или ацил галогенида, основания и растворителя при температуре от приблизительно  $0^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно при приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$ .

Хотя для описанного выше процесса может быть использовано в качестве защитной группы Р разнообразие заместителей, защитная группа Р предпочтительно означает  $\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Si}(\text{CH}_3)_3$ ,  $\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ,  $\text{CH}_2\text{OC}(\text{O})^t\text{Bu}$  или  $\text{CO}^t\text{Bu}$  группы. Согласно предпочтительному воплощению Р является  $\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Si}(\text{CH}_3)_3$ .

Стадия (2), стадия превращения, может проводиться при широко изменяющихся условиях для того, чтобы обеспечить широкое разнообразие удаляемых групп, но предпочтительно выполняется в присутствии N-бромсукцинимид, брома, N-хлорсукцинимид или N-иодсукцинимид при температуре от приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $50^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$  и более предпочтительно при приблизительно  $80^{\circ}\text{C}$ . В предпочтительном воплощении процесс выполняют в присутствии N-бромсукцинимид,  $\text{CCl}_4$  и света.

Стадию (3) могут проводить при широко изменяющихся условиях, но обычно выполняют в присутствии соответствующих нуклеофила, основания и растворителя при температуре от приблизительно  $0^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $50^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$  и более предпочтительно при приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$ .

В предпочтительном воплощении этого процесса стадию (3) выполняют реакцией продукта стадии (2) с  $\text{NaOEt}$  (этилат натрия) и 2-нитропропаном с последующей обработкой фенилмагнием до образования соединения формулы:



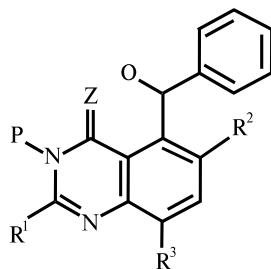
По другому воплощению стадию (3) проводят реакцией продукта стадии (2) с 5-хлориндолом.

Стадию (4), которая может выполняться при широко изменяющихся условиях, обычно проводят в присутствии соответствующего кислого или щелочного фторида при температуре от приблизительно  $0^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$ , предпочтительно от приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$  до приблизительно  $100^{\circ}\text{C}$  и более предпочтительно при приблизительно  $20^{\circ}\text{C}$ .

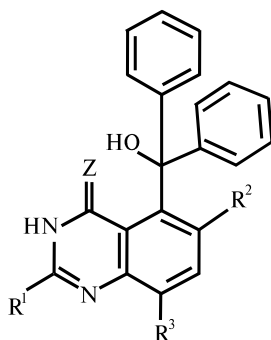
Материалы и условия на стадии (4) по снятию защитной групп зависят от разнообразных факторов. Конечно, одним из факторов является заместитель, используемый в качестве защитной группы Р. Например, если Р является  $\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Si}(\text{CH}_3)_3$  группой, то стадия (4) предпочтительно выполняется реакцией продукта (3) с тетрабутиламмонийфторидом.



В модификации способа, описанного выше, до стадии (4) снятия защитной группы продукт стадии (3) окисляют до образования соединения формулы



затем вслед за стадией (4) снятия защитной группы продукт стадии (4) реагирует с фениллитием до образования соединения формулы:



Как показано выше, может быть необходимо использовать защитные группы или до, или после, или в течение процесса получения соединения изобретения.

Подходящей защитной группой азота кольца, например, входящего в гетероциклический остаток, является, например, пивалоилоксиметил группа, которая может удаляться гидролизом с основанием, таким как гидроокись натрия, трет-бутилоксикарбонил группа, которая может удаляться гидролизом с кислотой, такой как соляная или трифторуксусная кислота, или с основанием, таким как тетра-н-бутиламмонийфторид («ТВАФ») или гидроокись лития; метоксиметил группа, которая может удаляться соляной кислотой и п-толуолсульфокислотой, или 2-(триметилсилил) этоксиметил группа, которая может удаляться ТВАФ или кислотой, такой как соляная кислота.

Подходящей защитной группой для гидроксил группы является, например, этерифицирующая группа, такая как ацетил или бензоил группа, которая может быть удалена гидролизом с основанием, таким как гидроокись натрия. Альтернативно, если присутствуют в исходном материале другие группы, не содержащие алкенильной или алкинильной группы, то защитная группа может быть, например, альфа-арилалкильной группой, такой как бензильная группа, которая может удаляться гидрированием в присутствии катализатора, такого как палладий на углеороде или никель Ренея. Дополнительной защитной группой для гидроксильной группы является группа, такая как трет-бутилдифенилсилил (-Si-трет-Bu-Ph₂), которая может удаляться обработкой ТВАФ.

Подходящей защитной группой для меркаптогруппы является, например, этерифицирующая группа, такая как ацетил группа, которая удаляется гидролизом с основанием, таким как гидроокись натрия.

Пригодной защитной группой для амино группы может быть, например, алкилкарбонил группа, такая как ацетил группа (CH₃CO-), которая может быть удалена обработкой водной неорганической кислотой, такой как азотная, серная или соляная кислота. Другой защитной группой для амино группы является алкоксикарбонил группа, такая как метоксикарбонил или трет-бутилоксикарбонил группа. Эти группы могут быть удалены при обработке органической кислотой, такой как трифторуксусная кислота.

Подходящей защитной группой для первичной амино группы является, например, ацетил группа, которая может быть удалена обработкой водной неорганической кислотой, такой как азотная, серная или соляная кислота, или фталоил группа, которая может быть удалена обработкой алкиламином, таким как диметиламинопропиламин, или гидразином.

Пригодной защитной группой для карбокси группы может быть эфирная группа, например, метил или этил группа, которая может быть удалена гидролизом с основанием, таким как гидроокись натрия. Другой защитной пригодной группой является трет-бутил группа, которая может быть удалена обработкой органической кислотой, такой как трифторуксусная кислота.

В то время как предпочтительные способы получения антипролиферативных соединений изобретения подробно описаны, по предшествующим работам видно, что разнообразные другие способы, так же как и изменения, и модификации представленных способов, могут быть использованы для получения соединений изобретения.

Антипролиферативные хиназолиновые соединения изобретения, которые могут быть использованы в фармкомпозициях изобретения, включают все эти описанные выше соединения, так же как и фармацевтически приемлемые соли этих соединений. Фармацевтически приемлемые кислые соли соединений изобретения, содержащих основную группу, образуются с сильными или умеренно сильными органическими или неорганическими кислотами в присутствии основного амина с помощью известных методов. Примерами кислых солей, которые включены в это изобретение, являются: (1) соли органических кислот, такие как малеат, фумарат, лактат, оксалат, метансульфонат, этансульфонат, бензолсульфонат, тартрат, глюкуронат, цитрат и ацетат, и (2) соли неорганических кислот, такие как гидробромид, гидрохлорид, гидросульфат, фосфат и нитрат. Фармацевтически приемлемые основные соли соединений изобретения, содержащих кислотные группы, получают известными методами из органических и неорганических оснований, которые включают нетоксичные основания щелочных и щелочноземельных металлов, например, гидроокиси кальция, натрия и калия, гидроокиси аммония, и нетоксичные органические основания, такие как триэтиламин, бутиламин, пиперазин и три(гидроксиметил)метиламин.

Как указано выше, соединения изобретения обладают антипролиферативной активностью, свойство, которое выражается в форме противоопухолевой активности. Соединение изобретения может действовать само по себе или может применяться как пропрепарат, который превращается *in vivo* в действующее соединение. Предпочтительные соединения изобретения действуют как ингибиторы ферментативной тимидилатсинтазы. Особенно предпочтительны соединения, которые действуют как ингибиторы роста клеток линии L1210, линии лейкемических клеток мышей, которые могут быть выращены в культурах тканей. Такие соединения изобретения также ингибируют рост бактерий, таких как грамм-отрицательных бактерий *Escherichia coli*, которые могут быть выращены в культуре. Соединения изобретения могут также ингибировать рост бактерий.

Антипролиферативные соединения изобретения, также как и их фармацевтически приемлемые соли, могут быть включены в удобные препаративные формы, такие как капсулы, таблетки или препараты для инъекций. Могут быть использованы твердые или жидкие фармацевтически приемлемые носители. Твердые носители включают крахмал, лактозу, дигидрат сульфата кальция, сахарозу, тальк, желатин, агар, пектин, аравийскую камедь, стеарат магния и стеариновую кислоту. Жидкие носители включают сироп, арахисовое масло, оливковое масло, солевой раствор и воду.

Аналогично носитель или разбавитель могут включать материал, обеспечивающий пролонгированное высвобождение, такой как глицерил моностеарат или глицерил дистеарат, один или в смеси с парафином. При использования жидкого носителя препаративная форма может быть в виде сиропа, эликсира, эмульсии, мягкой желатиновой капсулы, стерильной жидкости для инъекций (например, раствора), как, например, ампулы, или в виде водной или неводной жидкой суспензии.

Фармацевтические препаративные формы получают по обычным методикам с использованием таких стадий, как смешение, гранулирование или прессование, если необходимо получить таблетки, или смешение, наполнение и растворение ингредиентов, если уместно для того, чтобы получить требуемые продукты для орального, парентерального, местного, внутривагинального, внутриносового, внутривнутрибронхиального, внутриглазного, внутриушного и ректального введения.

Кроме того, фармкомпозиции изобретения могут включать одно или более соединений, которые являются антиопухолевыми агентами, такие как ингибиторы деления клеток (например, винбластин), алкилирующие агенты (например, цис-платин, карбоплатин и циклофосфамидин), ингибиторы дигидрофолатредуктазы (например, метотрексат, пиритрексим и триметрексат), другие ингибиторы тимидилатсинтазы, антиметаболиты (например, 5-фторурацил и цитозинарабинозид), интеркаляционные антибиотики (например, адриамицин и блеомицин), ферменты (например, аспарагиназа), ингибиторы топоизомеразы (например, этопозид) или модификаторы биологической ответной реакции (например, интерферон).

Фармсоставы изобретения могут также включать одно или более соединений, являющихся антифунгальными, антипаразитарными, антипсориазными и антикокковыми агентами. Примерами антибактериальных агентов являются, например, сульфонамиды, такие как сульфаметоксазол, сульфадиазин, сульфаметер или сульфадоксин, ингибиторы дигидрофолатредуктазы, такие как триметоприм бромдиазеприм, или триметрексат, пенициллины, цефалоспорины, аминогликозиды, бактериостатические ингибиторы синтеза протеинов, хиналинкарбоновые кислоты и их конденсированные изотиазолиновые аналоги.

Другим аспектом изобретения является терапевтический способ ингибирования роста и пролиферации клеток высших организмов и микроорганизмов, такой способ включает введение реципиенту позвоночному животному (например, млекопитающим или птицам) эффективного количества соединения изобретения. Особенно предпочтителен терапевтический способ, включающий введение реципиенту эффективного количества соединения изобретения для ингибирования ферментативной тимидилатсинтазы. Соединения изобретения особенно полезны при лечении млекопитающих, таких как человек, и для лечения птиц.

Любые описанные выше антипролиферативные соединения или их фармацевтически приемлемые соли могут быть использованы для терапевтического способа изобретения. Соединения изобретения могут вводиться в виде фармацевтически приемлемых композиций, включающих разбавитель или носитель, такие как описаны ранее. Дозы соединений предпочтительно включают единицы фармацевтических доз, содержащих эффективное количество активного соединения. Под эффективным количеством понимают количество, достаточное для ингибирования фолатного метаболического пути и получения удовлетворительного эффекта от введения одной или более единиц фармацевтических доз. Примерная единица суточной дозы для позвоночного включает вплоть до приблизительно 1 г активного соединения на килограмм веса, предпочтительно 0.5 г, более предпочтительно 100 мг и особенно предпочтительно приблизительно 50 мг на килограмм веса позвоночного.

Выбранная дозы может вводиться теплокровным животным или млекопитающим, например, человеку, при необходимости лечения посредством ингибирования метаболического пути фолиевой кислоты любым известным способом введения, например, местным (мазь или крем), оральным, ректальным (суппозитории), парентеральным, введением инъекций или непрерывным вливанием, внутривагинальным, внутриносовым, внутрибронхиальным, внутриушным или внутриглазным.

Соединения изобретения могут характеризоваться как продуцирующие любой один или более антипролиферативный, антибактериальный, антипаразитарный, антивирусный, антипсориазный, антипротозойный, антикокковый или антифунгальный эффект. Соединения особенно полезны для противоопухолевого действия на позвоночных, имеющих опухоли.

#### Примеры.

Как установлено предварительно, таблица 1 включает ряд предпочтительных соединений изобретения. Примеры способа, использованного для получения некоторого количества этих предпочтительных соединений, представлены ниже.

Структура всех соединений изобретения подтверждена данными спектроскопии протонного магнитного резонанса, ИК спектроскопии, элементного микроанализа и/или масс-спектрометрии. Спектры поглощения в ИК-области сняты на спектрофотометре Midac FT или Perkur Elmer Model 457.

Спектры снимают как в таблетках KBr, так и в тонком слое, величину пика сообщают в  $\text{см}^{-1}$ .

Спектры протонного магнитного резонанса снимают с использованием спектрометра General Electric QE-300 при напряженности магнитного поля 300 МГц. Химический сдвиг приводят в

частях на миллион ( $\delta$ ) с указанием такой ссылки, как в  $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{CHCl}_3$ , пик присутствует при 7.26 ppm и в  $\text{DMSO}-d_6$ , пик ДМСО присутствует при 2.49 ppm. Стандарт и мультиплетность пика обозначаются следующим образом: с - синглет, д - дублет, дд - дублет дублетов, т - триплет, шир. с - широкий синглет, шир. д - широкий дублет, шир. - широкий сигнал, м - мультиплет.

Масс-спектры при помощи масс-спектрометра высокого разрешения VG 7070E-HF при использовании метода прямой вставки, ионизирующего потенциала 70 эВ и температуры источника ионов 200°C. Элементный анализ предлагает данные по элементам обычно в пределах  $\pm 0.4$  5 от теоретической величины.

#### Основные методики

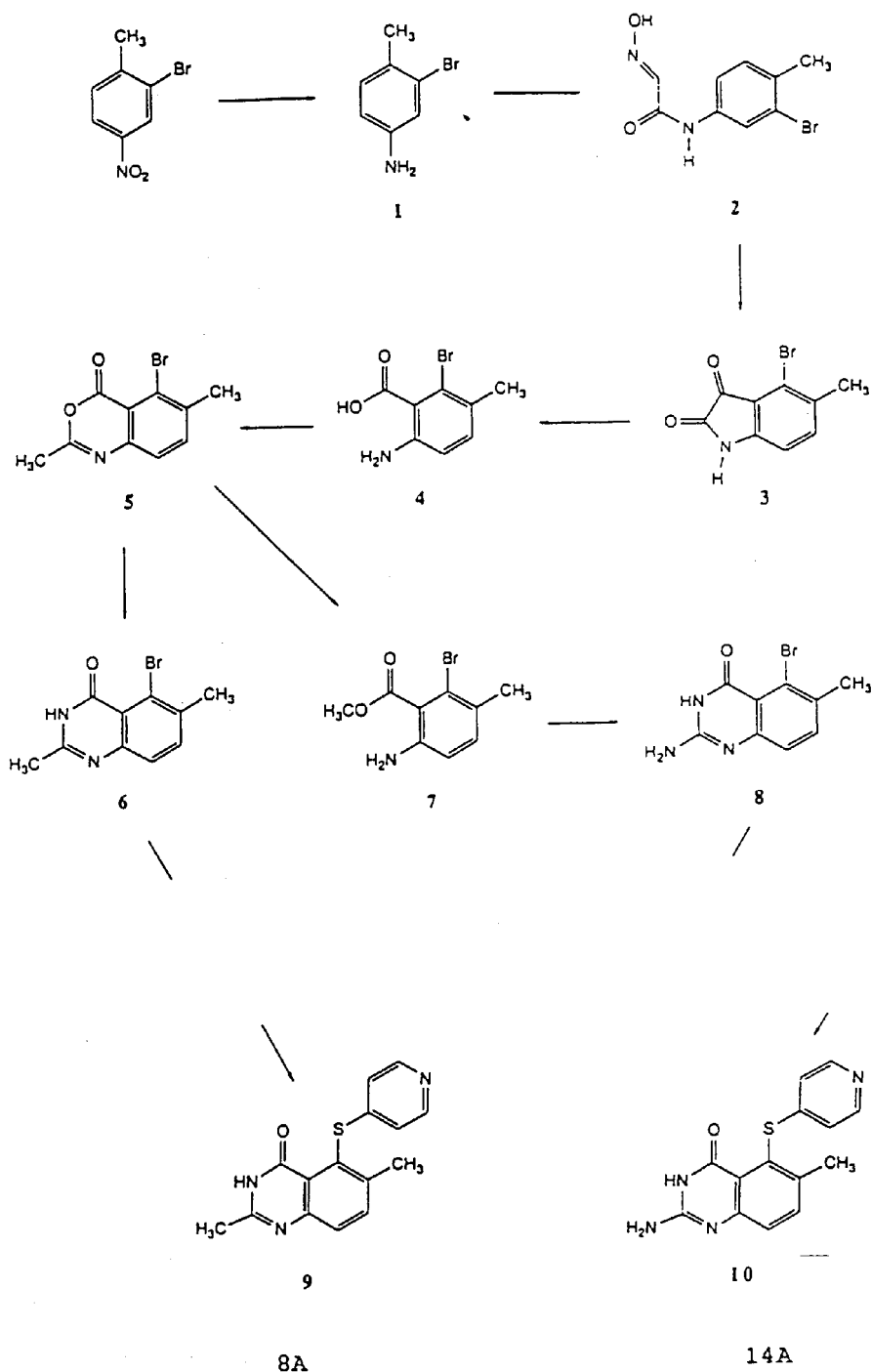
N,N-Диметилформамид (“ДМФА”) сушат над активированными 3-<sup>0</sup>/<sub>4</sub> молекулярными ситами, N,N-диметилацетамид (“ДМА”) (Aldrich Gold Label) сушат аналогично. Тетрагидрофуран (“ТГФ”) отгоняют от бензофенона натрия в атмосфере азота. Термин “эфир означает диэтиловой эфир.

Хроматография выполняется при использовании силикагеля 60 (Merck Art 9385). Если сырой твердый продукт нерастворим в выбранном элюенте, то его растворяют в более полярном растворителе и добавляют двуокись кремния (Merk Art 7734).

Суспензию упаривают досуха на ротаторном испарителе с использованием стеклянного фритта для предупреждения распыления двуокиси кремния. Двуокись кремния с нанесенным веществом помещают в колонку. Тонкослойную хроматографию (“ТСХ”) проводят на пластинках с нанесенной двуокисью кремния 60 F<sub>254</sub> (Merk Art 5719). Экстракт сушат над безводными  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  или  $\text{MgSO}_4$ . Температура плавления определяется на аппарате Mel-Temp и не корректируется.

Пример 1: Получение соединений 8А и 14 А

Соединения 8А и 14А получают по следующей схеме реакций:



#### Получение промежуточного соединения (1)

##### 3-бром-4-метиланилина

В аппарат гидрирования Парра помещают раствор 50.0 г (0.23 молей) 2-бром-4-нитротолуола в 500 мл метанола, добавляют 5.0 г никеля Ренея. Смесь гидрируют при 30 фунт/дюйм<sup>2</sup> H<sub>2</sub> в этом аппарате в течение 3 часов при перемешивании. Аппарат соединяют с атмосферой, реакционную смесь фильтруют через кизельгур (целит), фильтрат упаривают и получают 41.0 г (95 %) желтого масла.

ИК (чистый) 3329, 3144, 2604, 1609, 1288, 1030, 812 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (ДМСО-d<sub>6</sub>) δ 2.13 (с, 3H), 5.60 (шир.с, 2H), 6.46 (дд, 1H, J=8.1 Гц, 2.3 Гц), 6.79 (д, 1H, J=2.3 Гц), 6.94 (д, 1H J=8.2 Гц), HRMS для C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>BrN: вычислено 184.9843, найдено 184.9840.

Получение промежуточного соединения (2)

3-бром-4-метил- $\alpha$ -изонитрозо-ацетанилида

Смесь 45.0 г гидрата хлораля (0.27 молей), 65.0 г сульфата натрия (0.46 молей), 40.0 г 3-бром-4-метиланилина (1) (0.21 молей) 20 мл концентрированной HCl, 55.0 г гидрохлорида гидроксиламина (0.79 молей) и 1.5 л H<sub>2</sub>O нагревают 1 час при 100°C, охлаждают до 0°C, выпавший осадок отфильтровывают, промывают его водой, сушат и получают 41.0 г (76 %) желтовато-коричневого вещества: т.пл. 195-197°C.

ИК (KBr) 3439, 3310, 3110, 2998, 2876, 2749, 1636, 1591, 1466, 1256, 905, 691 см<sup>-1</sup>; <sup>1</sup>H ЯМР (ДМСО-d<sub>6</sub>)  $\delta$  2.28 (с, 3H), 3.50 (шир. с, 1H), 7.28 (д, 1H, J=8.3 Гц), 7.53 (дд, 1H, J=8.2 Гц, 2.1 Гц), 8.02 (д, 1H, J=2.0 Гц), 10.26 (с, 1H), 12.21 (с, 1H).

Элементный анализ для C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>BrN<sub>2</sub>O<sub>2</sub>:

Вчислено: C 42.04 H 3.53 Br 31.08 N 10.90

Найдено C 42.71 H 3.57 Br 31.44 N 11.09

Получение промежуточного соединения (3)

4-бром-5-метилизатина

К 160 мл концентрированной серной кислоты при 80°C прибавляют 40 г (0.156 молей) (2), перемешивают 1 час, охлаждают до комнатной температуры, выливают в 2 л измельченного льда. Выпавший осадок отфильтровывают, промывают водой, затем бензолом. Красное твердое вещество прибавляют к 800 мл кипящего этанола. Раствор охлаждают до комнатной температуры, собирают, промывают холодным этанолом. 6-Бром-5-метилизатин, так же как и некоторый требуемый продукт, остается в жидком маточнике, он может быть отделен на хроматографической колонке с силикагелем. Оставшийся на фильтре материал сушат и получают 19 г (50.7 %) твердого вещества красного цвета: т.пл. 245-248°C.

ИК (KBr) 3302, 1750, 1609, 1466, 1273, 675 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.26 (с, 3H), 6.8 (д, 1H, J=7.9 Гц), 7.5 (д, 1H, J=8.3 Гц), 11.06 (с, 1H).

Элементный анализ для C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>BrNO<sub>2</sub>:

Вычислено: C 45.02 H 2.52 Br 33.28 N 5.86

Найдено C 45.10 H 2.54 Br 33.19 N 5.84

Получение промежуточного соединения (4)

5-метил-6-бром-о-аминобензой-ной кислоты

Смесь 80 мл 3 N NaOH 19 г изатина (3) (0.08 молей) нагревают при 80°C, прибавляют 18 мл 30 % H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, перемешивают 1 час, охлаждают до 5°C, подкисляют до pH 5 концентрированной соляной кислотой. Раствор упаривают досуха, вносят 300 мл метанола, фильтруют, фильтрат упаривают и получают 18 г желтовато-коричневых кристаллов (97.8 %), т.пл. (гидрохлорид) 290-294°C.

ИК (KBr) 3619, 3229, 1578, 1478, 1412, 1381, 1084, 1010, 820, 706 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (ДМСО-d<sub>6</sub>)  $\delta$  2.13 (с, 3H), 4.9 (с, 2H) 6.4 (д, 1H, J=7.9 Гц), 6.74 (д, 1H, J=7.8 Гц).

Получение промежуточного соединения (5)

5-бром-6-метил ацетилантранила (5-бром-2,6-диметил-4H-3,1-бензоксазин-4-она)

Смесь 18 г о-аминобензойной кислоты (4) (0.078 молей) в 300 мл уксусного ангидрида кипятят 3 часа, охлаждают до 0°C, фильтруют. Остаток на фильтре промывают ацетоном и получают 16 г (81 % теоретически) в виде твердого белого вещества, которое используется без дальнейшей очистки.

ИК (KBr) 3460, 1750, 1660, 1574, 1416, 1260, 1070, 841 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.45 (с, 3H), 2.55 (с, 3H) 7.40 (д, 1H, J=8.2 Гц), 7.64 (д, 1H, J=8.0 Гц).

HRMS для C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>BrNO<sub>2</sub>: вычислено 252.9738, найдено 252.9743.

Получение промежуточного соединения (6)

5-бром-3,4-дигидро-2,6-диметилхинозолин-4-она

Безводный аммиак (50 мл) конденсируют в колбе, содержащей 8.5 г (34 ммоль) антранила (5), перемешивают 3 часа, упаривают растворитель, остаток обрабатывают 75 мл 1 N NaOH, кипятят 1 ч, охлаждают до 0°C, подкисляют до pH 4 концентрированной соляной кислотой, фильтруют. Остаток на фильтре промывают водой, сушат и получают 7.1 г (82.5 % от теоретического) соединения 6 в виде желтовато-коричневого твердого вещества, которое используют без дальнейшей очистки.

ИК (KBr) 2910, 2620, 1680, 1630, 1460, 1377, 1298, 1128, 872  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$  2.33 (с, 3H), 2.43 (с, 3H) 7.49 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц), 7.70 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц), 12.20 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{BrN}_2\text{O}$ : вычислено 251.9898, найдено 251.9908.

Получение соединения (7)

Метилового эфира 2-амино-6-бром-5-метилбензойной кислоты

Смесь 10 г (0.039 молей) антраила (5) в 75 мл метанола кипятят 2 ч, прибавляют 10 мл концентрированной соляной кислоты, нагревают дополнительно 2 ч, упаривают досуха. Остаток растворяют в 20 мл воды, нейтрализуют до pH 7 триэтиламинам. Водный раствор экстрагируют хлористым метиленом. Слои разделяют, органический слой сушат над сульфатом магния, фильтруют, упаривают досуха и получают 6.0 г соединения (7) в виде оранжевого масла (63 % от теоретического).

ИК (чистый) 3483, 3410, 3220, 3000, 2950, 2851, 1720, 1620, 1560, 1430, 1288, 1120, 1015, 816  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  2.31 (с, 3H), 3.95 (с, 3H) 4.10 (шир. с, 2H), 6.60 (д, 1H,  $J=8.2$  Гц), 7.05 (д, 1H,  $J=8.1$  Гц).

HRMS для  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{BrNO}_2$ : вычислено 242.9890, найдено 242.9895.

Получение промежуточного соединения (8)

2-амино-5-бром-3,4-дигидро-6-метилхиназолин-4-она

К раствору метилового эфира (7) (6 г, 24 ммоль) в 50 мл диглима прибавляют 3 г (24 ммоль) гидрохлорида хлорформамида. Смесь кипятят 1 ч, охлаждают до  $0^\circ\text{C}$ , фильтруют, промывают эфиром, сушат и получают 6.25 г (88 % от теоретического) желтовато-коричневого твердого вещества: т.пл. (гидрохлорид)  $> 390^\circ\text{C}$ . Продукт используется без дальнейшей очистки.

ИК (KBr) 3140, 2950, 1670, 1620, 1471, 1402, 816, 600  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ ) 2.28 (с, 3H), 6.75 (шир. с, 2H), 7.0 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц), 7.40 (д, 1H,  $J=8.0$  Гц), 11.8 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_9\text{H}_8\text{BrN}_3\text{O}$ : вычислено 253.9927, найдено 253.9929.

Получение соединения (9) (соединения 8A)

3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-(4-пиридилтио)-хиназолина

К раствору 3.2 г 4-меркаптопиридина (28.8 ммоль) в 50 мл безводного N,N-диметилацетамида при  $0^\circ\text{C}$  прибавляют 1.24 г (28.8 ммоль) NaH (60 % дисперсия в минеральном масле), перемешивают 1 ч, прибавляют 3.1 г бромхиназолина (6) (0.012 молей), 1.4 г бромид меди (1) и 0.70 г окиси меди (1), нагревают 4 ч при  $90^\circ\text{C}$ , упаривают досуха. Остаток обрабатывают 50 мл раствора  $\text{H}_2\text{S}$ /метанола (10 г/л), перемешивают 1 ч, фильтруют, фильтрат упаривают досуха. Твердый продукт очищают хроматографически на силикагеле при использовании  $\text{MeOH}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (5:95 и получают 1.7 г (48 % от теоретического) желтовато-коричневого твердого вещества: т. пл.  $235-238^\circ\text{C}$ .

ИК (KBr) 3430, 1670, 1633, 1575, 1460, 1408, 1300, 841, 820, 714  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$  2.28 (с, 3H), 2.40 (с, 3H), 6.80 (д, 2H,  $J=5.9$  Гц), 7.60 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц), 7.80 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 8.24 (д, 2H,  $J=6.5$  Гц), 12.10 (шир. с, 1H).

Элементный анализ для  $\text{C}_{15}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{OS} \cdot \text{H}_2\text{O}$ :

Вычислено: C 59.80 H 4.98 N 13.95 S 10.63

Найдено: C 59.58 H 4.90 N 13.89 S 10.62

HRMS для  $\text{C}_{15}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$ : вычислено 283.0773, найдено 283.0779.

Получение соединения (10) (соединения 14A)

2-амино-3,4-дигидро-6-метил-4-оксо-5-(4-пиридилтио)хиназолина

К раствору 17.2 г 4-меркаптопиридина (15.5 солей) в 250 мл безводного N,N-диметилацетамида при  $0^\circ\text{C}$  прибавляют 6.2 г (15.5 молей) NaH (60 % дисперсия в минеральном масле), перемешивают 1 ч, вносят 15 г аминокхиназолина HCl (8) (51.3 ммоль), 4.5 г бромид меди (1) и 4.5 г окиси меди (1). Смесь нагревают 4 ч при  $90^\circ\text{C}$ , упаривают в вакууме. Остаток обрабатывают 150 мл  $\text{H}_2\text{S}/\text{MeOH}$  (20 г/л), темную смесь перемешивают, выпавшую CuS отфильтровывают, фильтрат упаривают. Остаток промывают хлористым метиленом, этиловым эфиром и кипящим изопропанолом и получают 7.5 г (50 % от теоретического) соединения (10) в виде желтовато-коричневого твердого вещества: т. пл.  $301-302^\circ\text{C}$ .

ИК (KBr) 3320, 3150, 2750, 1670, 1575, 1466, 1305, 1220, 804, 710, 482  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$  2.30 (с, 3H), 6.35 (шир. с, 2H), 6.80 (д, 2H,  $J=5.9$  Гц), 7.26 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.58 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 8.25 (шир. с, 2H), 10.85 (шир. с, 1H).

Элементный анализ для  $C_{14}H_{12}N_4OS \cdot 1.5 H_2O$ :

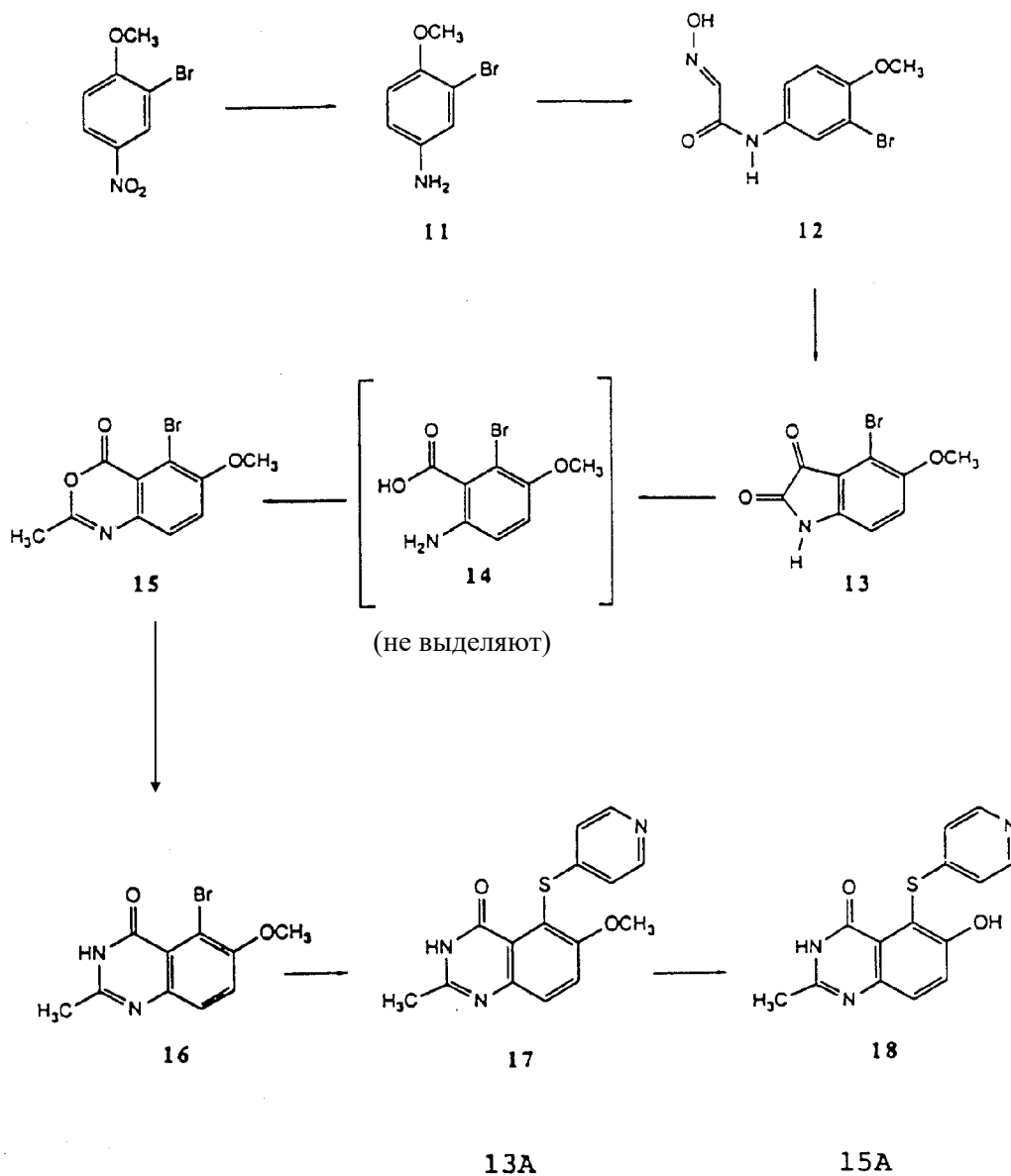
Вычислено: C 54.00 H 4.86 N 18.00 S 10.30

Найдено: C 53.81 H 4.25 N 17.71 S 10.28

HRMS для  $C_{14}H_{12}N_4OS$ : вычислено 284.0734, найдено 284.0732.

Пример 2: Получение соединений 13A и 15A

Соединения 13A и 15A получают по следующей схеме реакций:



Получение промежуточного соединения (11)

3-бром-4-метоксианилина

К раствору 38.0 г 1-бром-4-нитроанизола (0.164 молей) в 300 мл метанола/ТГФ (1:1) прибавляют 5 мл безводного гидразина и 4.0 г активированного никеля Ренея, суспендированного в этаноле. Смесь перемешивают, нагревают до мягкого кипения, смесь начинает выделять газ. В течение 3 часов в реакцию дополнительно вносят 7 мл гидразина и 4 г никеля Ренея. Теплую реакционную смесь отфильтровывают в вакууме через прокладку силикагеля для удаления катализатора, промывают этилацетатом. Фильтрат упаривают, темно-коричневое масло выдерживают в высоком вакууме для удаления следов растворителя. Продукт используют сразу после получения, так как он быстро разлагается.



$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.46 (с, 2H), 6.60 (дд, 1H,  $J = 8.6, 2.7$  Гц), 6.73 (д, 1H,  $J = 8.6$  Гц), 6.92 (д, 1H,  $J = 2.7$  Гц).

Получение промежуточного продукта (12)

3-бром-4-метокси- $\alpha$ -изонитрозо-ацетанилида

В 250 мл 3-х горлую колбу помещают 6.3 г (37.8 ммоль) хлоральгидрата, прибавляют 84 мл воды, механической мешалкой смесь постоянно перемешивают в течение 1 минуты, прибавляют 90 г порошка безводного сульфата натрия, затем добавляют раствор 6.3 г (31.2 ммоль) анилина (11) в 3.0 мл концентрированной  $\text{HCl}$  и 21 мл воды, затем раствор 7.7 г (112 ммоль)  $\text{H}_2\text{NOH} \cdot \text{HCl}$  в 35 мл воды. Смесь медленно нагревают до кипения при постоянном перемешивании, кипятят 2 минуты до образования кристаллов коричневого цвета. Смесь охлаждают, твердый продукт отфильтровывают, промывают водой, сушат в вакууме до постоянного веса и получают 5.65 г (66 % от теоретического) твердого продукта, пригодный для следующей стадии без дальнейшей очистки. Аналитически чистый образец получают при перекристаллизации. Т.пл. 202-203°C (гексан,  $\text{EtOAc}$ ).

ИК (KBr) 3409, 2875, 2056, 2023, 1643, 1634, 1543, 1502, 1295, 1270, 1047, 799  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$  + одна капля  $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  3.88 (с, 3H), 6.87 (д, 1H,  $J=8.9$  Гц), 7.53 (м, 2H), 7.83 (д, 1H,  $J=2.5$  Гц), 8.49 (с, 1H), 11.60 (с, 1H, NH).

Элементарный анализ для  $\text{C}_9\text{H}_9\text{BrN}_2\text{O}_3 \cdot 0.11 \text{ EtOAc}$ :

Вычислено: C 40.09 H 3.52 Br 28.26 N 9.91

Найдено: C 40.45 H 3.44 Br 27.86 N 10.34

Получение промежуточного соединения (13)

4-бром-5-метоксиизатина

К 8 мл концентрированной  $\text{H}_2\text{SO}_4$  при 50°C при перемешивании прибавляют медленно высушенный в вакууме  $\alpha$ -изонитрозоацетанилид (12) (3.0 г 11 ммоль). Реакционная смесь вначале становится желтой, затем темнеет, температура в течение 10 минут повышается до 65°C, реакцию контролируют ТСХ ( $\text{EtOAc}$ /гексан, 40:60). Нагревание смеси при 65-70°C проводят до тех пор, пока по ТСХ присутствует исходный материал. После окончания реакцию смесь охлаждают и прибавляют к 80 г измельченного льда при перемешивании. Образовавшийся твердый продукт темно-красного цвета отфильтровывают, промывают от кислоты водой, сушат в вакууме. Остаток хроматографируют на колонке с двуокисью кремния при использовании системы  $\text{EtOAc}$ /гексан с градиентом 40:60, 50:50, 60:40, 70:30, 80:20. Нежелательный изомер, 6-бром-5-метоксиизатин, элюируют первым, затем элюируют требуемый изомер (13), который выделяют в виде твердого вещества красного цвета (0.71 г, 25 % выход). Т.пл. 250-251°C.

ИК (KBr) 2064, 1758, 1750, 1634, 1278  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ , + одна капля  $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  3.91 (с, 3H), 6.84 (д, 1H,  $J=8.8$  Гц), 7.09 (д, 1H,  $J=8.8$  Гц), 10.88 (с, 1H).

Элементный анализ для  $\text{C}_9\text{H}_6\text{BrNO}_3$ :

Вычислено: C 42.19 H 2.34 Br 31.25 N 5.47

Найдено: C 42.27 H 2.37 Br 31.30 N 5.42

Получение промежуточного соединения (15)

5-бром-6-метоксиацетилантранила (5-бром-2,6-диметил-4H-3,1-бензоксазин-4-она)

К раствору 2.28 г (8.9 ммоль) изатина (13) в 13.4 мл 2 N водного  $\text{NaOH}$  (26.7 ммоль) при охлаждении до 0°C при перемешивании магнитной мешалкой прибавляют постепенно 0.90 мл 30 %  $\text{H}_2\text{O}_2$  (8.9 ммоль), поддерживая температуру ниже 20°C. Течение реакции контролируют ТСХ ( $\text{EtOAc}$ /гексан, 40:60). Дополнительно вносят 0.20 мл 30 %  $\text{H}_2\text{O}_2$ , перемешивают 20 минут при комнатной температуре и наблюдают по ТСХ исчезновение исходного материала. Смесь подкисляют ледяной уксусной кислотой до pH 4 и концентрируют через криогенную ловушку при -78°C, удаляя сырой продукт 6-бром-5-метоксиантраниловую кислоту (14) в виде серого полукристаллического продукта, который обрабатывают 28 мл уксусного ангидрида, кипятят 40 минут, упаривают. Остаток обрабатывают избытком этилацетата:гексана (2:1), смесь нагревают, отфильтровывают через силикагель, удаляя нерастворившиеся частицы. Раствор частично упаривают, охлаждают и выделяют закристаллизовавшийся продукт (1.71 г) (71 % по исходному изатину (13)). Т.пл. 228-229°C (разложение).

ИК (KBr) 3397, 2039, 1717, 1651, 1625, 1543, 1295, 1055, 881, 617  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  2.42 (с, 3H), 3.98 (с, 3H), 7.34 (д, 1H,  $J=8.9$  Гц), 7.51 (д, 1H,  $J=8.9$  Гц).

Элементный анализ для  $C_{10}H_8BrNO_3$ :

Вычислено: C 44.44 H 2.96 Br 29.62 N 5.19

Найдено: C 44.32 H 3.04 Br 29.53 N 5.09

Получение промежуточного соединения (16)

5-бром-3,4-дигидро-6-метокси-2-метил-хиназолин-4-она

К 1.25 г (4.6 ммоль) антранила (15), помещенного в сухую круглодонную колбу, снабженную конденсатором с сухим льдом, конденсируют приблизительно 50 мл безводного  $NH_3$ . Смесь перемешивают магнитной мешалкой в течение 40 минут, затем конденсатор удаляют,  $NH_3$  позволяют испариться. После испарения добавляют 15 мл воды, 1.5 мл 2 N NaOH, кипятят 1 час, охлаждают до комнатной температуры, доводят pH до приблизительно 9 добавлением 1 N HCl, выпавший хиназолин белого цвета отфильтровывают, промывают водой, сушат и получают 0.71 г (57 %). Т.пл. 273-274°C.

ИК (KBr) 3189, 3074, 2990, 2974, 2899, 2362, 1676, 1643, 1552, 1461, 1303, 1286, 1063, 872, 832  $cm^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.39 (с, 3H), 3.98 (с, 3H), 7.39 (д, 1H, J=9.0 Гц), 7.59 (д, 1H, J=9.0 Гц), 11.60 (с, 1H).

Элементный анализ для  $C_{10}H_9BrN_2O_2$ :

Вычислено: C 44.61 H 3.35 Br 29.74 N 10.41

Найдено: C 44.56 H 3.40 Br 29.63 N 10.36

Получение промежуточного соединения (17) (соединение 13A)

3,4-дигидро-6-метокси-2-метил-4-оксо-5-(4-пиридилтио)хиназолина

К 78 мг (0.7 ммоль) 4-меркаптопиридина прибавляют 34 мг (0.5 ммоль) твердого NaOH в 1 мл сухого ДМА, вносят 134 мг (0.5 ммоль) хиназолина (16), растворенного в 2 мл сухого ДМА. Смесь выдерживают в атмосфере  $N_2$ , вносят каталитическую смесь 44 мг CuBr и 22 мг  $Cu_2O$ , перемешивают магнитной мешалкой при 135°C до окончания реакции (по ТСХ: безводный  $NH_3$ /MeOH/ $CHCl_3$  - 0.5:4.5:9.5). Растворитель упаривают в высоком вакууме через криогенную ловушку при охлаждении до -78°C. Требуемый продукт выделяют хроматографией (безводный  $NH_3$ /MeOH/ $CHCl_3$  - 0.5:4.5:9.5) на двуокиси кремния и получают 130 мг (89 %) соединения (17) в виде порошка белого цвета. Т.пл. 248-249°C (разложение).

ИК (KBr) 3358, 3073, 2933, 1682, 1634, 1574, 1475, 1462, 1318, 1277, 1059, 835, 710  $cm^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.36 (с, 3H), 3.84 (с, 3H), 6.90 (д, 2H, J=5.1 Гц), 7.48 (д, 1H, J=9.1 Гц), 7.79 (д, 1H, J=9.1 Гц), 8.28 (д, 2H, J=5.1 Гц), 10.86 (с, 1H).

Элементный анализ для  $C_{15}H_{13}N_3O_2S$ :

Вычислено: C 60.18 H 4.38 N 14.04 S 10.71

Найдено: C 60.28 H 4.43 N 14.07 S 10.63

HRMS для  $C_{15}H_{13}N_3O_2S$ : вычислено 299.0730, найдено 299.0718.

Получение промежуточного соединения (18) (соединение 15A)

3,4-дигидро-6-гидрокси-2-метил-4-оксо-5-(4-пиридилтио)хиназолина

Для расщепления метилового эфира хиназолина (17) (100 мг, 0.30 ммоль) мягко в течение 8 часов кипятят с 2 мл смеси (1:1) 48 % водной KBr и ледяной AcOH, затем упаривают растворитель в высоком вакууме с криогенной ловушкой при -78°C. Полученный остаток растворяют в 10 % безводном  $NH_3$  в MeOH, хроматографируют на колонке с двуокисью кремния (безводный  $NH_3$ /MeOH/ $CHCl_3$  - 0.5:4.5:9.5) и получают 62 мг соединения (18) в виде порошка белого цвета (65 %), т. пл. 246-247°C (с разложением).

ИК (KBr) 3450, 3240, 3073, 1667, 1634, 1580, 1464, 629  $cm^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.40 (с, 3H), 6.83 (д, 2H, J=6.0 Гц), 7.40 (д, 1H, J = 9.0 Гц), 7.59 (д, 1H, J = 9.0 Гц), 8.20 (д, 2H, J = 6.0 Гц), 8.51 (с, 1H), 11.51 (с, 1H).

Элементный анализ для  $C_{14}H_{11}N_3O_2S$ :

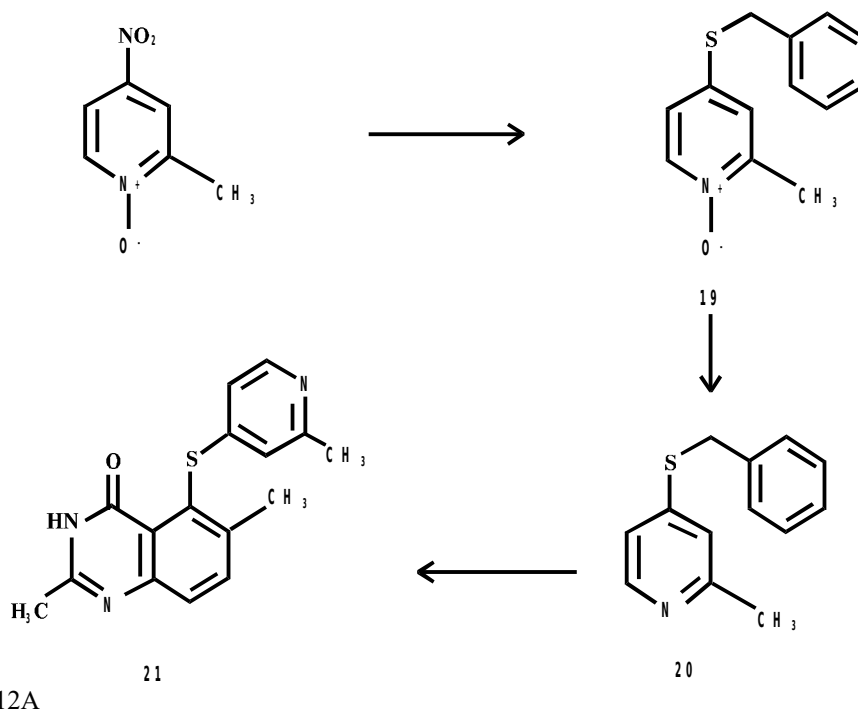
Вычислено: C 58.94 H 3.13 N 11.97 S 11.22

Найдено: C 58.98 H 3.16 N 12.00 S 11.61

HRMS для  $C_{14}H_{11}N_3O_2S$ : вычислено 285.05733, найдено 285.05720.

Пример 3: Получение соединения 12A

Соединение 12A получают согласно реакционной схеме:



Получение соединения (19)  
4-бензилтио-2-пиколлин-N-оксида

Минеральное масло удаляют из гидрида калия (0.11 М, 35 вес. % дисперсия в минеральном масле) с помощью нескольких промываний с петролейным эфиром (5 x 50 мл). Оставшийся петролейный эфир удаляют в вакууме, к остатку прибавляют 350 мл безводного ТГХ, перемешивают, охлаждают до 0°C, прибавляют по каплям 14.1 мл (0.12 молей) бензилмеркаптана в течение 30 минут. Результирующую смесь молочно-белого цвета нагревают до комнатной температуры, дополнительно перемешивают 30 минут, охлаждают до -30°C и вносят порциями 15.41 г (0.1 молей) 4-нитро-2-пиколлин-N-оксида. Смесь окрашивается в темный оранжево-коричневый цвет, нагревают до комнатной температуры, кипятят 1 час, охлаждают до 0°C, вносят 50 мл воды, смесь подкисляют до pH приблизительно 6/2 М HCl, экстрагируют дихлорметаном (3 x 300 мл). Объединенный органический слой сушат (безводный Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>), растворитель упаривают при уменьшенном давлении. Сырой остаток хроматографируют на силикагеле с MeOH/CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (градиент 3:97, 4:96, 5:95). Выделяют чистый продукт (6.94 г, 30 % выход) в виде желтовато-коричневого твердого вещества, т. пл. 98-99°C.

ИК (KBr) 3063, 3028, 1612, 1466, 1236, 831, 715, 675 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (CDCl<sub>3</sub>) δ 2.45 (с, 3H), 4.16 (с, 2H), 6.97 (дд, 1H, J = 6.8, 2.7 Гц), 7.07 (д, 1H, J = 2.7 Гц), 7.32 (м, 5H), 8.09 (д, 1H, J = 6.8 Гц).

Элементный анализ для C<sub>13</sub>H<sub>13</sub>NOS:

Вычислено: C 67.50 H 5.66 N 6.05 S 13.86

Найдено: C 67.51 H 5.69 N 6.08 S 13.77

Получение промежуточного соединения (20)

4-бензилтио-2-пиколина

Соединение (19) (1.97 г, 8.5 ммоль) растворяют в 50 мл хлороформа. Раствор перемешивают, охлаждают до 0°C, вносят по каплям 1.75 мл (17.4 ммоль) треххлористого фосфора. После окончания добавления, реакционную смесь доводят до комнатной температуры, осторожно нагревают при температуре кипения (приблизительно 55°C) до тех пор пока на ТСХ не исчезнет пятно N-оксида (MeOH/CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 5:95). Раствор повторно охлаждают до 0°C, прибавляют при энергичном перемешивании 10 г льда, подщелачивают (до pH 8) осторожным добавлением 1 М NaOH. Органический слой отделяют. Водный слой экстрагируют дихлорметаном (3 x 50 мл). Органические слои объединяют, сушат (безводный Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>), упаривают растворитель при уменьшенном давлении и получают масло, которое хроматографируют на короткой колонке с двуокисью кремния при использовании в качестве элюента MeOH/CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (3:97). Продукт выделяют в виде белого твердого вещества (1.54 г, 84 % выход), т. пл. 69-70°C.

ИК (KBr) 3028, 3003, 2920, 1583, 1454, 864, 815, 719, 702  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  2.55 (с, 3H), 4.22 (с, 2H), 7.03 (м, 2H), 7.35 (м, 5H), 8.28 (д, 1H,  $J=5.5$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{NS}$ :

Вычислено: C 72.52 H 6.08 N 6.50 S 14.90

Найдено: C 72.46 H 6.11 N 6.50 S 14.80

Получение соединения (21) (соединения 12A)

3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-[4-(2-пиколинилтио)] хиназолина

К раствору 5 мл  $\text{NH}_3$ , сконденсированного в 5 мл ТГФ при  $-78^\circ\text{C}$ , прибавляют 115 мг металлического натрия (5.0 ммоль). Раствор глубокого голубого цвета перемешивают 15 минут, прибавляют 1.0 г (4.65 ммоль) 4-бензилтио-2-пиколина (20), перемешивают 1-1/2 часа при  $0^\circ\text{C}$ . Растворитель упаривают в вакууме, к остатку прибавляют 10 мл безводного  $\text{N,N}$ -диметилацетамида, 0.5 г хиназолина (6) (2.0 ммоль) и 0.25 г бромида меди (1). Смесь нагревают 4 часа при  $90^\circ\text{C}$ , растворитель упаривают в вакууме, остаток обрабатывают 10 мл  $\text{H}_2\text{S}/\text{MeOH}$  раствором (20 г/л). Нерастворимый  $\text{CuS}$  отфильтровывают, фильтрат упаривают досуха. Остаток хроматографируют на силикагеле с  $\text{MeOH}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (5:95) и получают 400 мг (84 % от теоретического) желтовато-коричневого твердого вещества, т. пл.  $225-227^\circ\text{C}$ .

ИК (KBr) 3480, 3160, 3053, 2960, 1670, 1630, 1590, 1460, 1298, 831  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$  2.28 (с, 6H), 2.36 (с, 3H), 6.60 (шир. с, 1H), 6.80 (с, 1H), 7.60 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.80 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{OS} \cdot 0.5 \text{H}_2\text{O}$ :

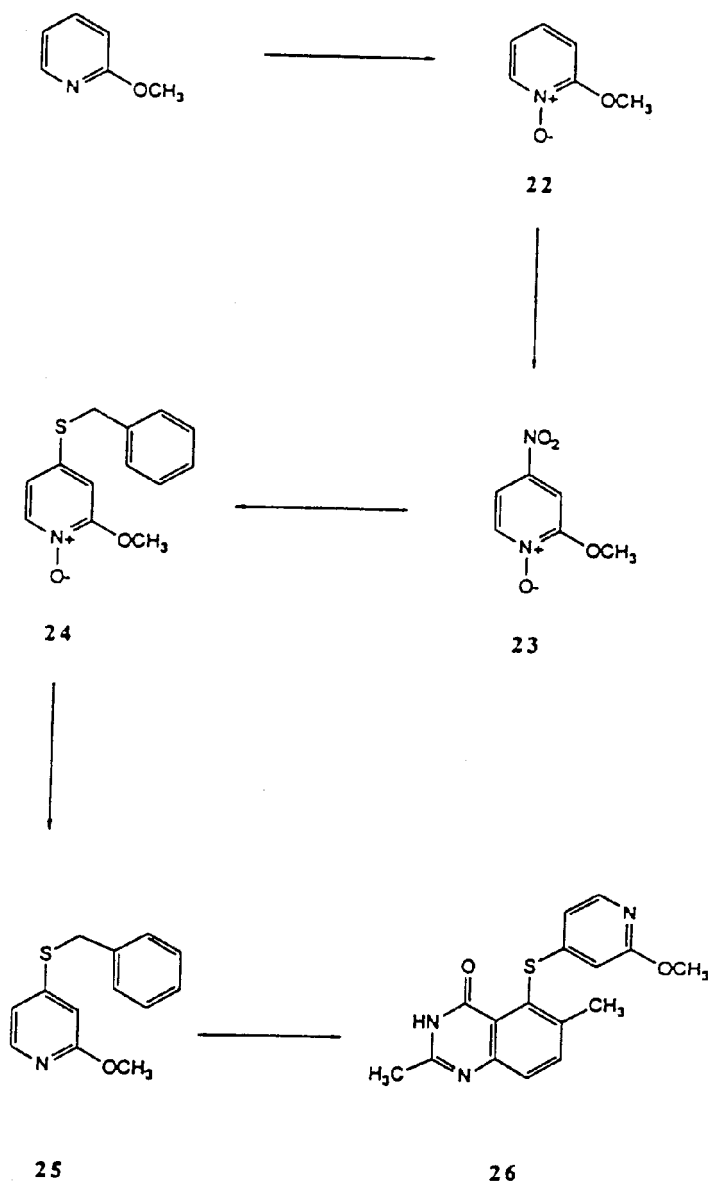
Вычислено: C 62.73 H 5.22 N 13.72 S 10.46

Найдено: C 63.08 H 5.20 N 13.73 S 10.50

HRMS для  $\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{OS}$ : вычислено 297.0936, найдено 297.0936.

Пример 4: Получение соединения 16A

Соединение 16A получают по следующей схеме реакции:



16A

## Получение промежуточного соединения (22)

## 2-Метоксипиридин-N-оксида

Это соединение, впервые полученное H.J. Den Herlog и M. Van Ammers, Rec. Trav. Chim. 1955, 74, 1160, синтезируют с помощью различных методик. К раствору 21.83 2-метоксипиридина (0.2 молей) в ледяной уксусной кислоте (80 мл) осторожно прибавляют 30 % перекись водорода (20 мл), нагревают при перемешивании 3 часа при 80°C, охлаждают до комнатной температуры, дополнительно вносят 20 мл 30 % H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, прозрачный раствор нагревают 12 часов при 80°C. Раствор упаривают до половины объема, прибавляют 100 мл воды, повторно упаривают, процесс повторяют 2 раза (2 x 100 мл H<sub>2</sub>O). Для удаления остатков воды и уксусной кислоты сироп выдерживают в вакууме и получают с количественным выходом твердый продукт белого цвета, который используют далее без дальнейшей очистки, т. пл. 128-130°C.

ИК (KBr) 3447, 1613, 1570, 1508, 1447, 1316, 1214, 1015, 764 см<sup>-1</sup>, <sup>1</sup>H ЯМР (CDCl<sub>3</sub>) δ 4.05 (с, 3H), 6.91 (д, 1H, J=8.0 Гц), 6.92 (м, 1H), 7.33 (дт, 2H, J=8.0, 1.6 Гц), 8.3 (дд, 1H, J=6.3, 1.6 Гц).

HRMS для  $C_6H_7NO_2$ : вычислено 125.0477, найдено 125.0474.

Получение промежуточного продукта (23)

2-метокси-4-нитропиридин-N-окиси

Нитрирование проводится по методу Den Herlog Van Ammers. Результаты, полученные по этому эксперименту, отличаются от сообщенных. К концентрированной  $H_2SO_4$  (35 мл), охлажденной до  $0^\circ C$ , 15.3 г N-оксида (22) (0.12 мл) порциями осторожно прибавляют, затем при перемешивании при  $0^\circ C$  добавляют по каплям нитрующую смесь (концентрированная  $H_2SO_4$ , 35 мл; дымящая  $HNO_3$ , 60 мл), баню со льдом удаляют, смесь нагревают 90 минут при  $75^\circ C$ . Смесь охлаждают до  $0^\circ C$ , осторожно выливают в 150 г льда, затем при энергичном перемешивании порциями прибавляют твердый  $K_2CO_3$  до pH 7. Жидкую часть экстрагируют несколько раз  $CH_2Cl_2$  (3 x 200 мл). Водный слой непрерывно экстрагируют  $CHCl_3$ . Органические слои объединяют, сушат над безводным  $Na_2SO_4$ , упаривают и получают твердое вещество желтого цвета. Твердый остаток хроматографируют на колонке с двуокисью кремния при использовании системы  $MeOH/CH_2Cl_2$  с градиентом 2:98, 3:97, 4:96, 5:95. Смесь 2-метокси-4-нитропиридина и 2-метокси-5-нитропиридина (2.9 г) элюируется первой, затем следует 2-метокси-4-нитропиридин-N-окись (6.4 г) и затем 2-метокси-5-нитропиридин-N-окись (2.9 г). Соединение (23) получают в виде желтого твердого вещества (30 %); т. пл.  $176-178^\circ C$  (с разложением), (по литературным данным:  $154.5-158.5^\circ C$ , (с разложением).

ИК (KBr) 3106, 3082, 1601, 1528, 1346, 1296, 1231, 1088, 1011,  $660\text{ см}^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  4.18 (с, 3H), 7.73 (д, 1H,  $J = 2.9$  Гц), 7.78 (дд, 1H,  $J = 7.1, 2.9$  Гц), 8.35 (д, 1H,  $J = 7.1$  Гц).

Элементный анализ для  $C_6H_6N_2O_4$ :

Вычислено: C 42.36 H 3.56 N 16.47

Найдено: C 42.42 H 3.57 N 16.41

Получение промежуточного продукта (24)

4-бензилтио-2-метоксипиридин-N-окиси

N-окись пиридина (24) получают по методике, аналогичной методике для соединения (19) со следующими изменениями. Как только прибавляют 4-нитро-2-метоксипиридин-N-окись, реакционной смеси позволяют нагреться до комнатной температуры, непрерывно перемешивают 12 часов, выпавший твердый осадок отфильтровывают, промывают холодным ТГФ. Твердый продукт сушат в вакууме, он показывает одно пятно на ТСХ ( $MeOH/CH_2Cl_2$ , 10:90). Фильтрат упаривают, хроматографируют на двуокиси кремния  $MeOH/CH_2Cl_2$  (градиент 4:96, 5:95, 6:94). Выделяют аналитически чистый желтовато-коричневый твердый продукт. Общий выход составляет 70 %. Т.пл.  $131-133^\circ C$ .

ИК (KBr) 3105, 3038, 3005, 1670, 1610, 1543, 1483, 1290, 1211, 1132, 1016,  $802\text{ см}^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  3.95 (с, 3H), 4.19 (с, 2H), 6.64 (д, 1H,  $J = 2.4$  Гц), 6.78 (дд, 1H,  $J = 6.9, 2.4$  Гц), 7.33 (м, 5H), 8.09 (д, 1H,  $J = 6.9$  Гц).

Элементный анализ для  $C_{13}H_{13}NO_2S$ :

Вычислено: C 63.13 H 5.30 N 5.66 S 12.96

Найдено: C 62.88 H 5.28 N 5.62 S 12.89

Получение промежуточного соединения (25)

4-бензилтио-2-метоксипиридина

Исходную N-окись пиридина (24) (1.85 г) восстанавливают по методу, приведенному для соединения (20), за исключением того, что отсутствует необходимость нагревать смесь. Время реакции приблизительно 90 мин. После хроматографии на двуокиси кремния при элюировании эфиром/петролевым эфиром 5:95 получают 1.57 г (90 %) соединения (25) в виде желтовато-коричневого твердого продукта. Т.пл.  $35-36^\circ C$ .

ИК (KBr) 3028, 2943, 1589, 1543, 1385, 1307, 1037,  $715\text{ см}^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  3.98 (с, 3H), 4.23 (с, 2H), 6.64 (д, 1H,  $J = 1.6$  Гц), 6.84 (дд, 1H,  $J = 5.9$  и  $1.6$  Гц), 7.35 (м, 5H), 7.98 (д, 1H,  $J = 5.9$  Гц).

Элементный анализ для  $C_{13}H_{13}NOS$ :

Вычислено: C 67.50 H 5.66 N 6.05 S 13.86

Найдено: C 67.60 H 5.70 N 6.10 S 13.80

Получение соединения (26) (соединения 16 A)

3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-[4-(метоксипиридилтио)] хиназолина

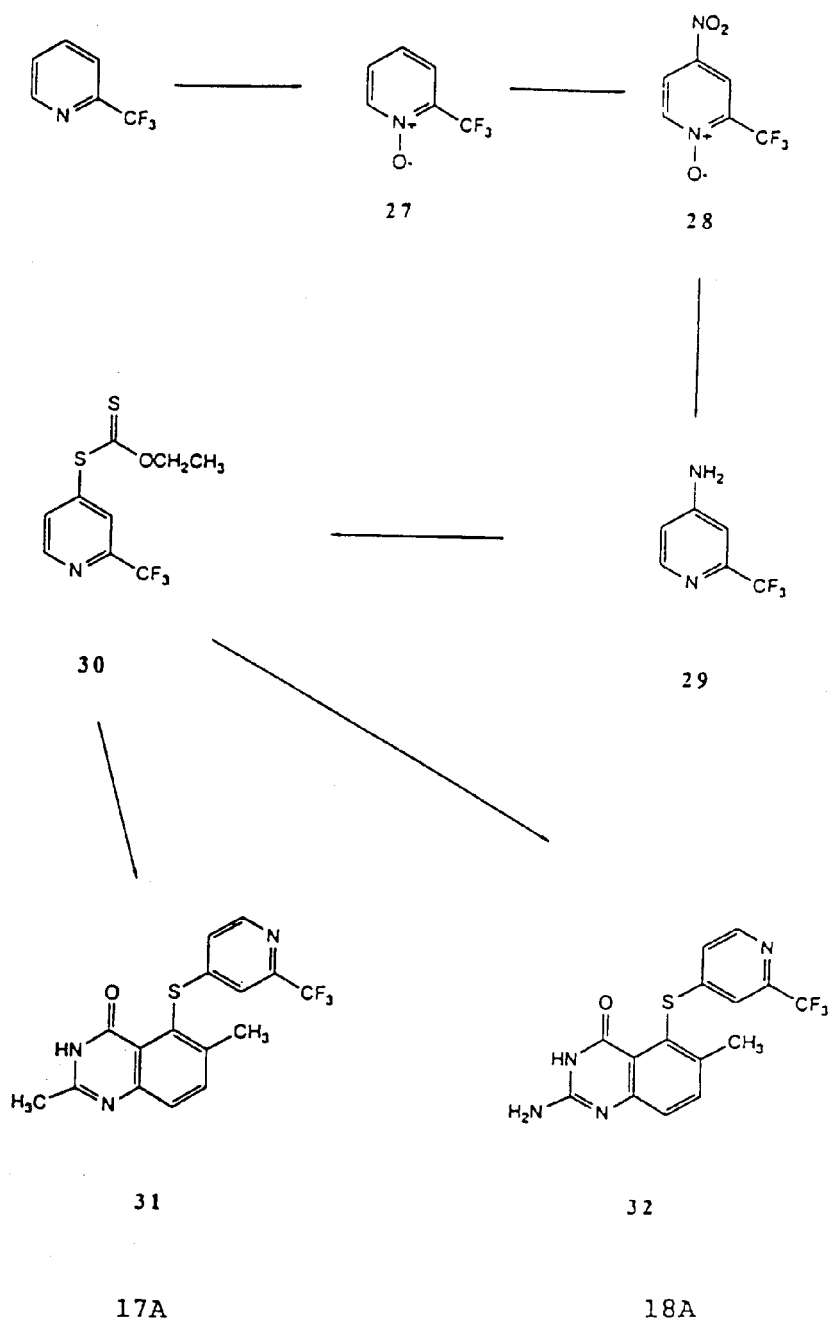
Это соединение с выходом 6-7 % получают по методике, приведенной для соединения (21) (соединение 12A). Получено желтовато-коричневое твердое вещество, т. пл. 223-226°C.

ИК (KBr) 3445, 1684, 1675, 1669, 1452, 1394, 1320, 1038  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР (ДМСО- $\text{d}_6$ ) 2.28 (с, 3H), 2.35 (с, 3H), 3.70 (с, 3H), 6.05 (с, 1H), 6.49 (дд. 1H,  $J=4.1, 2.9$  Гц), 7.60 (д. 1H.  $J=8.5$  Гц), 7.78 (д, 1H.  $J=8.4$  Гц), 7.85 (д, 1H.  $J=5.4$  Гц), 12.10 (с, 1H).

HRMS для  $C_{16}H_{15}N_3O_2S$ : вычислено 313.0885, найдено 313.0882.

### Пример 5. Получение соединений 17А и 18А

Соединения 17А и 18А получают по следующей схеме реакций:



### Получение промежуточного соединения (27)

2-трифторметилпиридин-N-окиси

По методике получения промежуточного продукта (22) синтезируют П-окись 2-трифторметилпиридина с 72 % выходом из исходного 2-трифторметилпиридина. Соединение представляет собой желтое масло.

ИК (чистый) 3125, 3085, 1721, 1615, 1439, 1329, 1269, 1115, 1071, 1044, 852, 771, 662  $\text{см}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.38 (т, 1H,  $J=7.9$  Гц), 7.48 (дт, 1H,  $J=7.0, 2.1$  Гц), 7.71 (дд, 1H,  $J=7.9, 2.1$  Гц), 8.35 (д, 1H,  $J=6.5$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_6\text{H}_4\text{F}_3\text{NO} \cdot 0.5 \text{H}_2\text{O}$

Вычислено: C 41.87 H 2.93 F 33.12 N 8.14

Найдено: C 41.84 H 2.81 F 33.19 N 8.26

Получение промежуточного соединения (28)

4-нитро-6-трифторметилпиридин-N-окиси

Нитрование пиридин-N-окиси (27) проводят по методике получения соединения (23) со следующими изменениями. Реакционную смесь нагревают при 125-130°C в течение 3-1/2 ч, при проведении процесса нет необходимости в постоянном экстрагировании водного слоя. Сырой твердый продукт очищают хроматографически на колонке с двуокисью кремния при элюировании этилацетатом/гексаном (20:80). Продукт выделяют в виде желтого твердого вещества (т.пл. 112-114°) с 38 % выходом.

ИК (KBr) 3416, 3125, 1620, 1591, 1537, 1449, 1354, 1306, 1281, 1165, 1130, 916, 693  $\text{см}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.28 (дд, 1H,  $J=7.2, 3.1$  Гц), 8.36 (д, 1H,  $J=7.2$  Гц), 8.52 (д, 1H,  $J=3.1$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_6\text{H}_3\text{F}_3\text{N}_2\text{O}_3$ :

Вычислено: C 34.63 H 1.45 F 27.39

N 13.46

Найдено : C 34.86 H 1.35 F 27.16

N 13.66

Получение промежуточного соединения (29)

4-амино-6-трифторметил-пиридина

В аппарат гидрирования Парра помещают 8.32 г нитропиридин N-окиси (28) (0.04 молей) в 275 мл 95 % этанола, аппарат наполняют аргоном, вносят 0.83 г 10 % палладия на активированном угле. Аппарат встряхивают при 35 фунт/дюйм<sup>2</sup> в течение 45 минут на гидрогенизаторе Парра, затем катализатор отфильтровывают через прокладку целита. Фильтрат упаривают в вакууме, оставшееся масло растворяют в 50 мл дихлорметана. Раствор фильтруют через небольшую прокладку силикагеля для удаления следов катализатора и углерода. Фильтрат упаривают, следы растворителя удаляют в вакууме. Масло медленно кристаллизуется, и получают 5.77 г (80 % выход) аналитически чистого светло-оранжевого твердого продукта. Т.пл. 56-58°C.

ИК (KBr) 3501, 3335, 3175, 1657, 1611, 1472, 1373, 1300, 1169, 1117, 993, 850  $\text{см}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР  $\delta$  4.40 (шир. с, 2H), 6.64 (дд, 1H,  $J=5.6, 2.3$  Гц), 6.89 (д, 1H,  $J=3.3$  Гц), 8.30 (д, 1H,  $J=5.6$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_6\text{H}_5\text{F}_3\text{N}_2$ :

Вычислено: 44.45 H 3.11 F 35.16

N 17.28

Найдено : 44.56 H 2.95 F 35.14

N 17.28

HRMS для  $\text{C}_6\text{H}_5\text{F}_3\text{N}_2$ : вычислено 162.0405, найдено 162.0402.

Получение промежуточного соединения (30)

Этил-4-(6-трифторметилпиридил) ксантогената

Раствор 4.86 г амина (29) (0.03 молей) в 30 мл концентрированной  $\text{H}_2\text{SO}_4$  охлаждают до 0°C и прибавляют по каплям в течение 15 мин охлажденный до 0°C водный раствор (30 мл воды) 2.69 г  $\text{NaNO}_2$  (39 ммоль). Смесь коричневого цвета непрерывно перемешивают 5 минут при этой температуре, вносят по каплям охлажденный льдом раствор 8.17 г этилксантогената калия (51.0 ммоль) в 30 мл воды, температуру реакции при этом поддерживают 0-5°C. Смесь нагревают до комнатной температуры, прибавляют дихлорметан (125 мл). Водный слой нейтрализуют до pH 7 твердым  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ . Органический слой отделяют, водный слой экстрагируют этилацетатом (3 x 50 мл). Органические слои объединяют, сушат над безводным  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , упаривают. Остаток хроматографируют при использовании колонки с силикагелем при элюировании системой



растворителей этилацетат/гексан с градиентом (2:98, 2.5:97.5, 3:97). Соединение (30) выделяют в виде желтого масла с 36 % выходом и используют без дальнейшей очистки.

ИК (в чистом виде) 3061, 2988, 2901, 1738, 1584, 1555, 1406, 1323, 1252, 1184, 1146, 1038, 845, 720  $\text{cm}^{-1}$ .

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.38 (т, 3H,  $J=7.1$  Гц), 4.66 (кв, 2H,  $J=7.1$  Гц), 7.60 (дд, 1H,  $J=5.0, 1.3$  Гц), 7.83 (д, 1H,  $J=1.0$  Гц), 8.77 (д, 1H,  $J=5.0$  Гц).

HRMS для  $\text{C}_9\text{H}_8\text{F}_3\text{NOS}_2$  ( $M+1$ ): вычислено 268.0077, найдено: 268.0065.

Получение соединения 31 (соединение 17A)

3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-[4(6-трифторметилпиридилтио)]-хиназолина

К раствору 0.67 г ксантогената (30) (2.5 ммоль) в 3 мл MeOH прибавляют 2.5 мл 1N KOH в метаноле, смесь перемешивают 1-1/2 ч, упаривают досуха, к остатку прибавляют 10 мл безводного N,N-диметилацетата, 0.25 г хиназолина (6) (10.0 ммоль), 0.1 г бромида меди (1) и 0.1 г окиси меди (1). Смесь нагревают 6 ч при 90°C, упаривают растворитель. Твердый продукт обрабатывают 50 мл  $\text{H}_2\text{S}/\text{MeOH}$  раствором (20 г/л) в течение 1 часа. Смесь фильтруют, фильтрат упаривают досуха. Остаток очищают хроматографически на двуокиси кремния при элюировании MeOH/ $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (5 : 95) и получают 65 мг (18.5 % от теоретического) твердого вещества желтого цвета, т.пл. 240-245°C.

ИК (KBr) 3440, 3190, 3057, 2950, 1675, 1630, 1595, 1321, 1140, 720  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  2.28 (с, 3H), 2.42

(с, 3H), 6.97 (д, 1H,  $J=5.2$  Гц), 7.46 (д, 1H,  $J=1.1$  Гц), 7.67 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.84 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 8.37 (д, 1H,  $J=5.2$  Гц), 12.05 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{F}_3\text{N}_3\text{OS}$ : вычислено 351.0656, найдено 351.0653.

Получение соединения 32 (соединения 18A)

2-амино-3,4-дигидро-6-метил-4-оксо-5-[4-(6-трифторметилпиридилтио)]-хиназолина

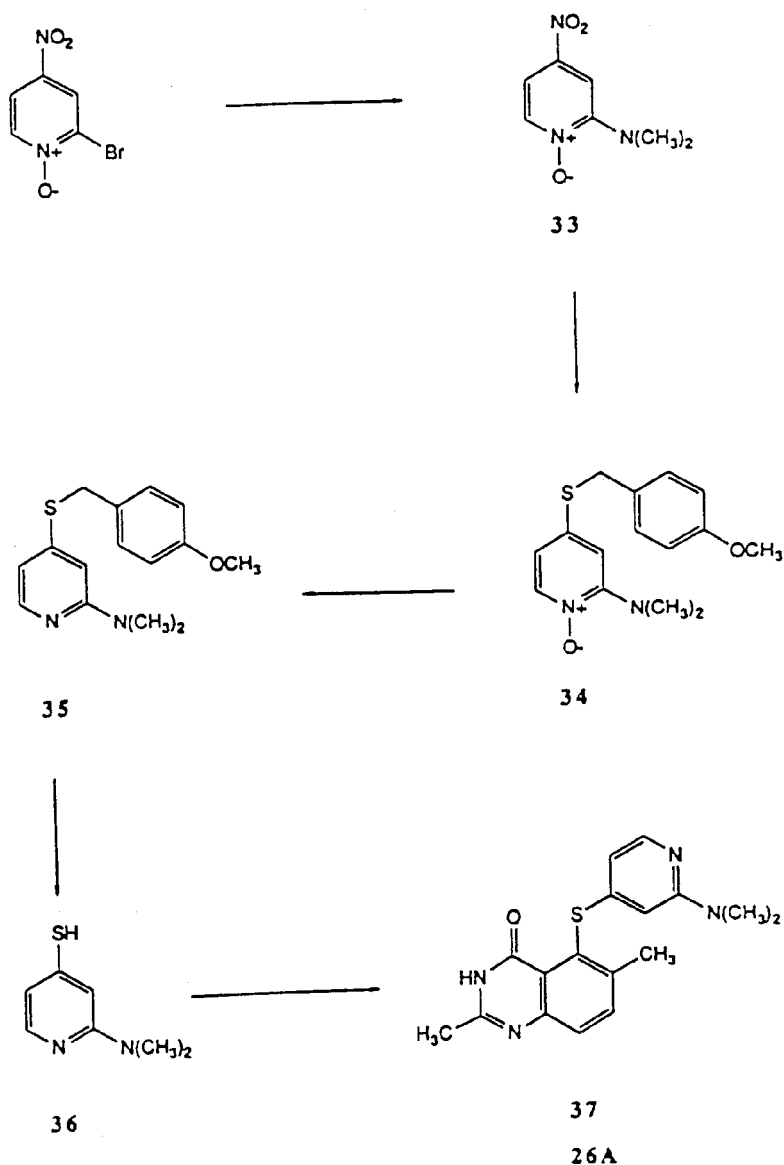
Соединение получают с 22 % выходом по методике, приведенной выше. Желтовато-коричневое твердое вещество, т.пл. 247-249°C.

ИК (KBr) 3421, 2056, 1650, 1625, 1485, 1419, 1328, 1146, 815, 724  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  2.30 (с, 3H), 6.50 (шир. с, 2H), 6.97 (дд, 1H,  $J=4.1, 1.2$  Гц), 7.30 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.39 (д, 1H,  $J=1.0$  Гц), 7.62 (д, 1H,  $J=8.6$  Гц), 8.36 (д, 1H,  $J=5.2$  Гц), 12.10 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{F}_3\text{N}_4\text{OS}$  ( $M+1$ ): вычислено 353.0677, найдено 353.0684.

Пример 6: Получение соединения 26A

Соединение 26A получают по следующей схеме реакции:



Получение промежуточного соединения (33)

6-диметиламино-4-нитропиридин-N-окиси

К раствору 5.0 г (23 ммоль) 2-бром-4-нитропиридин-N-окиси<sup>4</sup> в 75 мл тетрагидрофурана прибавляют 1.1 г (24 ммоль) диметиламина, перемешивают 3 часа, отфильтровывают гидробромид диметиламина. Фильтрат упаривают, хроматографируют на колонке с двуокисью кремния при алкировании метанолом/дихлорметаном, 4:96. Продукт выделяют в виде твердого вещества оранжевого цвета (т.пл. 128-130°C) с 83 % выходом.

ЯМР (CDCl<sub>3</sub>) δ 3.14 (с, 6H), 7.67 (м, 2H), 8.24 (д, 1H, J=7.1 Гц). Элементный анализ для C<sub>7</sub>H<sub>9</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>:

Вычислено: С 45.60 Н 4.95

N 22.94

Найдено : С 46.00 Н 5.00

N 22.96

Получение промежуточного соединения (34)

6-диметиламино-4-(4 метоксибензилтио)-пиридин-N-окиси

К раствору 1.1 г (7.1 ммоль) 4-метокси-α-толуолтиола в 75 мл безводного ДМФА прибавляют 0.28 г (7.0 ммоль, 60 вес. % дисперсия в минеральном масле), перемешивают 1 час, добавляют по каплям 1.2 г (6.55 ммоль) пиридин-N-окиси 33 в 25 мл безводного ДМФА,

перемешивают 2 часа, выливают в 200 мл воды. Водный раствор экстрагируют 500 мл диэтилового эфира, разделяют слои. Эфирный слой сушат над безводным  $\text{MgSO}_4$ , эфир упаривают и получают соединение 34 в виде желтовато-коричневого твердого вещества с выходом 63 %.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.06 (с, 6H), 3.83 (с, 3H), 4.16 (с, 2H), 6.60 (д, 1H,  $J=2.5$  Гц), 6.70 (д, 1H,  $J=7.0$  Гц), 6.90 (д, 2H,  $J=8.7$  Гц), 7.30 (д, 2H,  $J=8.7$  Гц), 8.0 (д, 1H,  $J=7.0$  Гц).

Получение промежуточного продукта (35)

6-диметиламино-4-(4-метоксибензилтио)пиридина

Исходную П-окись пиридина 34 (0.60 г, 2.07 ммоль) восстанавливают по методу получения соединения 25. После окончания реакции смесь выливают в 200 мл воды, pH доводят до 7. Водный раствор экстрагируют этилацетатом (500 мл), органический слой сушат над безводным  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , отфильтровывают и упаривают. Выделяют без хроматографической очистки продукт 35 в виде твердого вещества желтого цвета с 88 % выходом.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.08 (с, 3H), 3.82 (с, 3H), 4.17 (с, 2H), 6.34 (д, 2H,  $J=1.3$  Гц), 6.48 (д, 1H,  $J=5.5$  Гц), 6.87 (д, 2H,  $J=8.7$  Гц), 7.33 (д, 2H,  $J=8.7$  Гц), 8.0 (д, 1H,  $J=5.5$  Гц).

Получение промежуточного соединения (36)

6-диметиламино-4-меркаптопиридина

К раствору пиридина (36) (0.40 г, 1.46 ммоль) в муравьиной кислоте (10 мл) при  $0^\circ\text{C}$  прибавляют 1.2 г  $\text{Hg}(\text{OAc})_2$  в 3 мл воды, удаляют баню со льдом, перемешивают 12 ч, значение pH регулируют добавлением водного аммиака. Образовавшийся серый осадок отфильтровывают, промывают избытком воды, сушат на воздухе, обрабатывают насыщенным раствором  $\text{H}_2\text{S}$  / метанолом.

Образовавшийся черный твердый осадок ( $\text{HgS}$ ) отфильтровывают, фильтрат упаривают досуха и получают твердое вещество желтого цвета (89 %), которое используют далее без дальнейшей очистки.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.12 (с, 3H), 3.5 (шир. с, 1H), 6.5 (д, 1H,  $J=5.3$  Гц), 6.57 (д, 1H,  $J=3.6$  Гц), 7.69 (д, 1H,  $J=5.5$  Гц).

Получение соединения 37 (соединение 26A)

3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-[4-(6-диметиламинопиридилтио)]-хиназолина

Это соединение получают из промежуточных продуктов 6 и 36 при использовании методики получения соединения 9 (8A). Сырой продукт хроматографируют на колонке с силикагелем при использовании  $\text{MeOH}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (8:92) и получают желтовато-коричневый продукт с 21 % выходом.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$  1.97 (с, 3H), 2.08 (с, 3H), 2.56 (с, 3H), 5.55 (д, 1H,  $J=5.4$  Гц), 5.82 (д, 1H,  $J=1.2$  Гц), 7.27 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.44 (д, 1H,  $J=5.2$  Гц), 7.45 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 12.75 (шир. с, 1H).

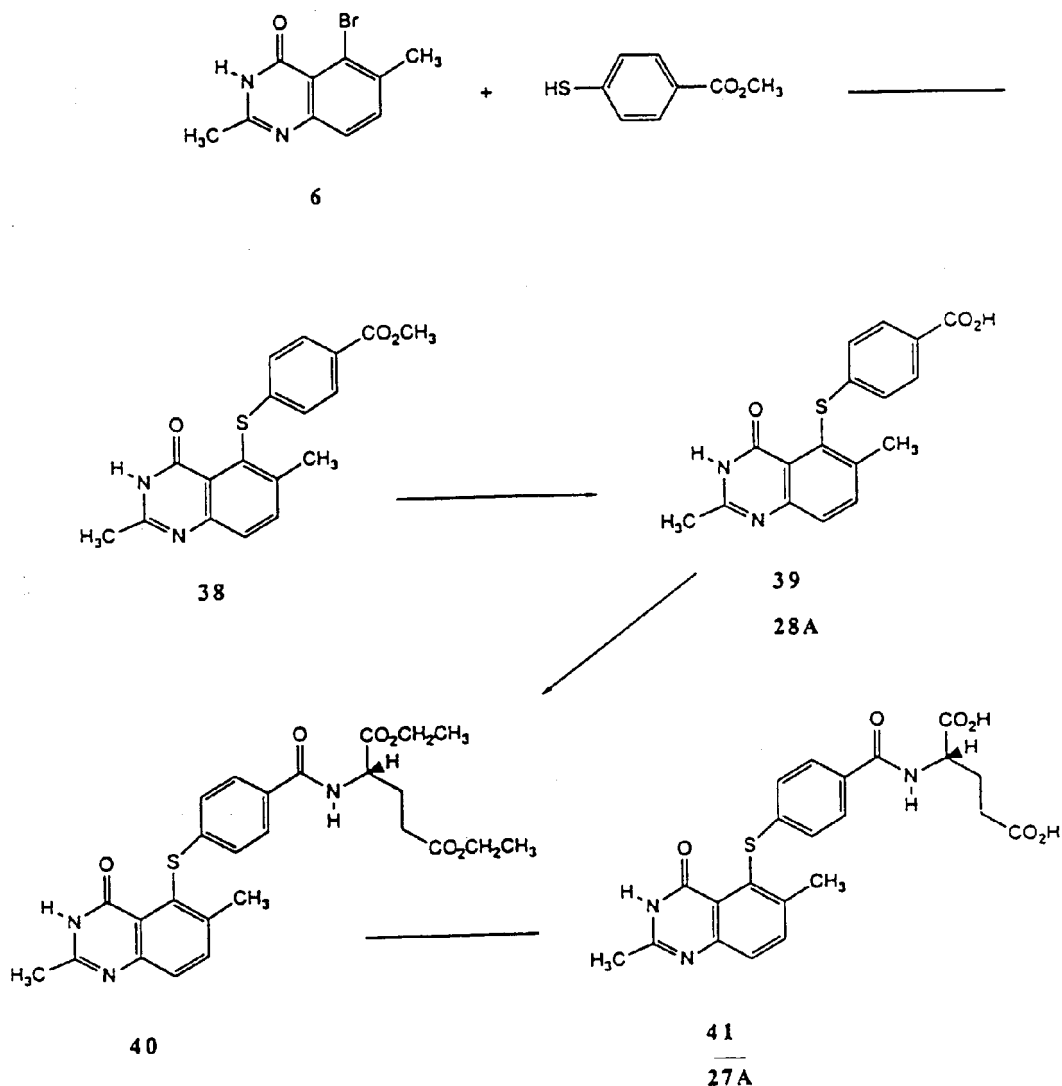
Элементный анализ для  $\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{OS} \cdot 0.5 \text{H}_2\text{O}$ :

Вычислено: C 60.82 H 5.66 N 16.69 S 9.54

Найдено: C 61.01 H 5.63 N 16.55 S 9.42

Пример 7: Получение соединений 27A и 28A

Соединения 27A и 28A получают по схеме реакций:



#### Получение промежуточного соединения (38)

Метил-4-[3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-хиназолинил) тио]бензоат

Это соединение получают из промежуточного продукта **6** и метил-4-меркаптобензоата [(P.R. Marsham et al., J Med. Chem., 34, 2209 (1991), и E. Campraigne et al., J Org. Chem., 27, 2835)] по методике, предложенной для синтеза соединения **9** (8A). После нагревания смеси при 90°C в течение 16 ч, упаривают в вакууме ДМФА, твердый остаток суспендируют в метаноле. Через суспензию при перемешивании медленно пропускают газообразный  $\text{H}_2\text{S}$  в течение приблизительно 5 мин. Темный осадок ( $\text{CuS}$ ), который образовывается при этом, отфильтровывают. Фильтрат упаривают, остаток очищают хроматографически на колонке с двуокисью кремния при элюировании метанол/дихлорметаном (5:95) и получают с 85 % выходом желтовато-коричневое твердое вещество.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMCO-d}_6$ )  $\delta$  2.26 (с, 3H), 2.43 (с, 3H), 3.75 (с, 3H), 6.94 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 7.22 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 7.52 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 7.71 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 11.7 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$ : вычислено 340.0898, найдено 340.0882.

#### Получение соединения (39) (соединение 28A)

4-[(3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-хиназолинил)тио] бензойной кислоты

Этанольный раствор (5 мл), содержащий 0.186 г (0.55 ммоль) метилового эфира **38** и 0.5 мл водного 1 N NaOH нагревают 4 ч при 50°C, упаривают досуха, полученную натриевую соль растворяют в 3 мл воды. Раствор осторожно подкисляют до pH 4 концентрированной HCl. Свободную кислоту отфильтровывают, промывают 5 мл холодной воды. Твердый продукт сушат в

эксикаторе над  $\text{CaSO}_4$  и получают 0.15 г (84 %) кислоты 39 (28A) в виде твердого вещества бежевого цвета.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  2.29 (с, 3H), 2.45 (с, 3H), 7.0 (д, 2H,  $J=8.5$  Гц), 7.44 (д, 1H,  $J=8.6$  Гц), 7.71 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 7.74 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц).

HRMS для  $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$ : вычислено 326.0742, найдено 326.0725.

Получение промежуточного соединения (40)

Диэтил-N-[4-((3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-хиназолинил)тио)бензоил]-L-глутамата

К раствору бензойной кислоты 39 (60.0 мг, 0.184 ммоль) и гидрохлорида диэтилового эфира глутаминовой кислоты (0.144 г, 0.6 ммоль) в 5 мл безводного ДМФА при  $0^\circ\text{C}$  при перемешивании прибавляют дифенилфосфорилазид (0.15 мл, 0.7 ммоль), выдерживают 15 минут, прибавляют 0.2 мл (1.4 ммоль) триэтиламина, перемешивают 12 часов при комнатной температуре, растворитель упаривают в вакууме. Твердый остаток обрабатывают 5 мл воды, значение pH осторожным добавлением концентрированной  $\text{HCl}$  доводят до 6, водный раствор экстрагируют  $\text{CHCl}_3$  (3 x 10 мл). Органические слои объединяют, сушат над  $\text{MgSO}_4$ , фильтруют, упаривают досуха. Продукт очищают хроматографически на двуокиси кремния при элюировании метанол/дихлор-метаном, 10:90. Выделяют твердый продукт желтовато-коричневого цвета (78.0 мг, 82 %).

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.11 (м, 6H), 1.61 (м, 2H), 1.79 (м, 2H), 2.26 (с, 3H), 2.37 (с, 3H), 3.26 (м, 1H), 4.05 (м, 4H), 6.96 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 7.55 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 7.64 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 7.71 (д, 1H,  $J=8.5$  Гц), 8.60 (д, 1H,  $J=5.3$  Гц), 12.10 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6\text{S}$  ( $M+1$ ): вычислено 512.1843, найдено 512.1855.

Получение соединения (41) (соединение 27A)

N-[4-((3,4-дигидро-2,6-диметил-4-оксо-5-хиназолинил)тио)бензоил]-L-глутаминовой кислоты

К диэтиловому эфиру 40 (78.0 мг, 0.15 ммоль) в 5 мл этанола прибавляют 0.5 мл водного 1 N  $\text{NaOH}$ , перемешивают 3 часа при  $50^\circ\text{C}$  до исчезновения на ТСХ исходного соединения, затем раствор упаривают досуха. Динатриевую соль растворяют в 2 мл воды, подкисляют до pH 4 концентрированной  $\text{HCl}$ , отфильтровывают образовавшийся осадок, промывают его 5 мл холодной воды, сушат в вакууме над  $\text{CaSO}_4$  и получают 50 мг (72 %) не совсем белого твердого вещества.

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.95 (м, 2H), 2.05 (м, 2H), 2.26 (с, 3H), 2.46 (с, 3H), 4.40 (м, 1H), 6.93 (д, 2H,  $J=8.4$  Гц), 7.55 (д, 1H,  $J=8.4$  Гц), 7.65 (д, 2H,  $J=8.5$  Гц), 7.71 (д, 1H,  $J=8.40$  Гц), 8.40 (шир. д, 1H,  $J=5.4$  Гц), 12.00 (шир. с, 1H).

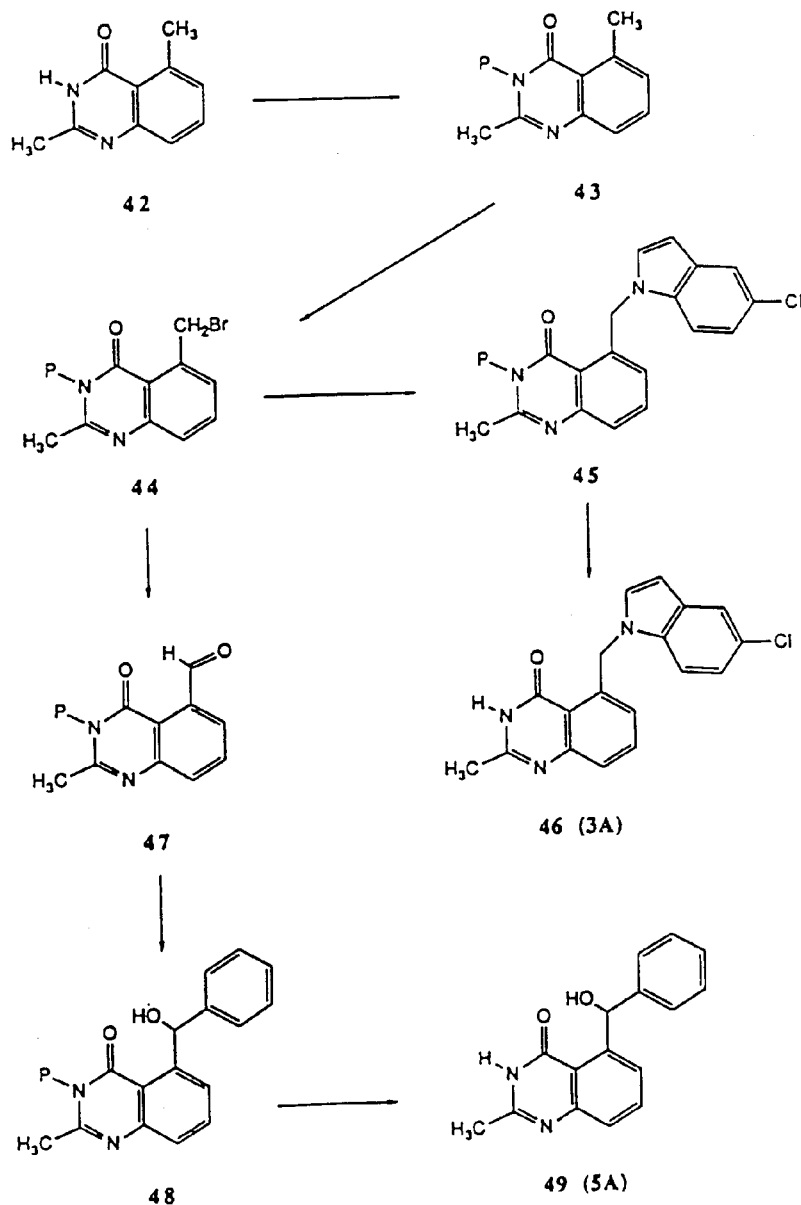
Элементный анализ для  $\text{C}_{22}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_6\text{S} \cdot 2\text{HCl}$

Вычислено: C 50.05 H 4.36 N 7.96 S 6.06

Найдено: C 50.38 H 4.69 N 7.60 S 5.77

Пример 8: Получение соединений 3A и 5A

Соединения 3A и 5A получают по схеме реакций:



Получение промежуточного соединения (42)

3,4-дигидро-2,5-диметил-4-оксохиназолинона

Это соединение получают через соответствующий бензоксазинон из 6-метилантраниловой кислоты при использовании методики получения хиназолинона (6). Твердый продукт перекристаллизовывают из этанола (т.пл. 258-259°C).

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  2.53 (с, 3H), 2.89 (с, 3H), 7.20 (д, 1H,  $J=7.3$  Гц), 7.50 (д, 1H,  $J=8.0$  Гц), 7.59 (дд, 1H,  $J=8.1, 7.3$  Гц), 11.52 ((шир. с, 2H).

Элементный анализ для  $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}$  :

Вычислено: C 68.95 H 5.79

N 16.08

Найдено: C 69.03 H 5.82 N 16.03

Получение промежуточного соединения (43)

2,5-диметил-3-[2-(триметилсилил)этоксиметил]-хиназолин-4-она

К 70 мл сухого ДМФА прибавляют 2.175 г (12.5 ммоль) хиназолинона (42), охлаждают до 0°C, вносят порциями при перемешивании 0.55 г NaH (13.75 ммоль, 60 % дисперсия в масле), смесь окрашивается в зеленый цвет, затем позволяют смеси нагреться до комнатной температуры,

перемешивают до окончания выделения газа ( $H_2$ ). Раствор повторно охлаждают до  $0^\circ C$ , прибавляют по каплям 2-(триметилсилил)этоксиметилхлорид SEM-Cl (2.45 мл, 13.75 ммоль) и наблюдают образование мути (NaCl). После добавления всего SEM-Cl, баню со льдом удаляют, реакционную смесь перемешивают 12 ч при комнатной температуре, выливают в воду (300 мл), экстрагируют гексаном (3x150 мл). Органические слои объединяют, сушат над безводным  $MgSO_4$ , фильтруют и частично упаривают. Образующийся белый осадок отфильтровывают и с помощью ТСХ и  $^1H$  ЯМР показывают, что это исходное вещество (42). Фильтрат упаривают и получают масло светло-желтого цвета, которое пропускают через хроматографическую колонку с силикагелем при элюировании смесью диэтиловый эфир/петролейный эфир (1:1) и получают 3.0 г (79 %) продукта (43) в виде масла.

ИК (в чистом виде) 2980, 1675, 1600, 1572, 1460, 1380, 1287, 1248, 1075, 858, 835  $cm^{-1}$ .

$^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.00 (с, 9H), 0.95 (дд, 2H,  $J=8.2$ , 7.2 Гц), 2.66 (с, 3H), 2.84 (с, 3H), 3.68 (дд, 2H,  $J=6.2$ , 7.1 Гц), 5.52 (с, 2H), 7.18 (д, 1H,  $J=6.8$  Гц), 7.43 (дд, 1H,  $J=8.0$ , 7.3 Гц), 7.55 (дд, 1H,  $J=8.0$ , 7.5 Гц).

Получение промежуточного соединения (44)

5-бромметил-2-метил-3-[2'-(триметилсилил)этоксиметил]хиназолин-4-она

К раствору защищенного SEM хиназолинона (43) (2.28 г, 7.5 ммоль) в 30 мл  $CCl_4$  прибавляют 1.47 г (8.23 ммоль) N-бромсукцинимид, светло-желтый раствор мягко нагревают до кипения, до получения гомогенной массы, затем начинают под действием лампы 200 Вт реакцию бензилбромирования, наблюдают окрашивание в темно-оранжевый цвет, выдерживают приблизительно 15 минут, цвет постепенно исчезает и выпадает сукцинимид. Реакцию охлаждают, фильтруют, промывают 25 мл  $CCl_4$ . Фильтрат промывают минимальным количеством воды (приблизительно 5 мл), разделяют, сушат над  $MgSO_4$ , повторно фильтруют и упаривают с удалением образующийся в процессе упаривания твердый остаток, который далее очищают на хроматографической колонке с двуокисью кремния при элюировании системой диэтиловый эфир/петролейный эфир с градиентом 15/85, 20/80, 25/75, 30/70, 35/65.

Чистый бромид (1.25 г) выделяют в виде белого твердого продукта с выходом 43 % (54 % по превращению (43), т.пл.  $78-80^\circ C$ ).

ИК (KBr) 3085, 2980, 1675, 1608, 1382, 1340, 1293, 1248, 1075, 860, 830, 710  $cm^{-1}$ ,  $^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.00 (с, 9H), 0.93 (дд, 2H,  $J=8.3$ , 7.1 Гц), 2.66 (с, 3H), 3.68 (дд, 2H,  $J=8.4$ , 7.1 Гц), 5.24 (с, 2H), 5.55 (с, 2H), 7.38 (дд, 1H,  $J=7.2$ , 1.5 Гц), 7.55 (дд, 1H,  $J=7.5$ , 1.5 Гц), 7.61 (дд, 1H,  $J=7.5$ , 7.2 Гц).

Элементный анализ для  $C_{16}H_{23}BrN_2O_2Si$ :

Вычислено: C 50.12 H 6.04 Br 20.84 N 7.30

Найдено: C 50.35 H 6.06 Br 21.01 N 7.32.

Получение промежуточного соединения (45)

5-хлор-N-[2'-метил'-3-(2'')-(триметилсилил)этоксиметил]-4'-оксо-5'-хинозолил)метил]

индола

К 0.417 г (2.75 ммоль) 5-хлориндола в 6.5 мл безводного ДМФА при  $0^\circ C$  при перемешивании прибавляют порциями 0.11 г (2.75 ммоль, 60 % дисперсия в масле) NaH.

Как только образуется анион (приблизительно 30 минут) вносят 0.958 г (2.5 ммоль) бромметил-хиназолина (44), растворенного в 0.5 мл безводного ДМФА. Окончание реакции фиксируют по исчезновению пятна исходного материала на ТСХ (40 % эфир/петролейный эфир). Добавляют лед для того, чтобы остановить образование избытка аниона, затем вносят 20 мл воды, экстрагируют диэтиловым эфиром (3 x 50 мл). Органические слои объединяют, сушат над  $MgSO_4$ , фильтруют, упаривают, остаток очищают на хроматографической колонке с двуокисью кремния при элюировании смесью диэтиловый эфир/петролейный эфир (40:60). Кристаллический твердый продукт белого цвета выделяют (0.927 г, 82 %, т. пл.  $98-99^\circ C$ ).

ИК (KBr) 3095, 2980, 1715, 1595, 1565, 1440, 1345, 1280, 1245, 1175, 1060, 932, 834, 795, 755, 720, 612  $cm^{-1}$ ,

$^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.03 (с, 9H), 1.00 (м, 2H), 2.71 (с, 3H), 3.74 (м, 2H), 5.55 (с, 2H), 6.04 (с, 2H), 6.25 (дд, 1H,  $J=7.4$ , 1.3 Гц), 6.54 (дд, 1H,  $J=3.1$ , 0.3 Гц), 7.08 (м, 2H), 7.18 (д, 1H,  $J=3.1$  Гц), 7.45 (м, 2H), 7.63 (дд, 1H,  $J=1.6$ , 1.0 Гц).

Элементный анализ для  $C_{24}H_{28}ClN_3O_2Si$ :

Вычислено: C 63.48 H 6.21 Cl 7.80 N 9.25

Найдено: С 63.41 Н 6.13 Cl 7.91 N 9.19

Получение соединения (46) (соединение 3А)

5-хлор-N-[(3,4-дигидро-2-метил-4-оксо-5-хиназолил)метил]индола

К защищенному SEN хиназолину (45) (0.75 г, 1.65 ммоль) в 1.5 мл ТГФ прибавляют 6.0 мл 1.0 М ТГФ раствора тетрабутиламмоний фторида, нагревают при перемешивании 7 ч при 50 °С, охлаждают до комнатной температуры, прибавляют 20 мл воды, экстрагируют большим избытком (200 мл) этилацетата. Органический слой отделяют, сушат над  $MgSO_4$ , фильтруют, упаривают, удаляют образующийся в процессе упаривания остаток, который перекристаллизовывают из этилацетата и получают продукт (46) (соединение 3А) с 46 % выходом. Т.пл. 251-252 °С.

$^1H$  ЯМР ( $DMCO-d_6$ )  $\delta$  2.34 (с, 3H), 6.08 (с, 2H), 6.14 (дд, 1H,  $J=7.3$ , 1.0 Гц), 6.53 (дд, 1H,  $J=3.0$ , 0.5 Гц), 7.05 (дд, 1H,  $J=8.7$ , 2.1 Гц), 7.34 (д, 1H,  $J=8.8$  Гц), 7.46 (м, 2H), 7.56 (д, 1H,  $J=3.1$  Гц), 7.64 (д, 1H,  $J=2.1$  Гц), 12.30 (шир. с, 1H).

Элементный анализ для  $C_{18}H_{14}ClN_3$  0.01 Et OAc:

Вычислено: С 66.45 Н 4.49 Cl 10.66 N 12.63

Найдено: С 66.68 Н 4.62 Cl 10.95 N 12.27

HRMS для  $C_{18}H_{14}ClN_3O$  вычислено 323.0825, найдено 323.0913.

Получение промежуточного соединения (47)

5-формил-2-метил-3-[2'-(триметилсилил)этоксиметил]

хиназолин-4-она

К раствору NaOEt в этаноле, полученному при растворении 34.5 мг (1.5 ммоль) натрия в 1.5 мл абсолютного этанола, прибавляют 0.14 мл (1.56 ммоль) 2-нитропропана, прибавляют 0.575 г (1.5 ммоль) бромметилхиназолина (44), нагревают при перемешивании 12 ч при 40 °С, добавляют 10 мл воды, смесь экстрагируют диэтиловым эфиром (2x50 мл). Органические слои отделяют, сушат над безводным  $Na_2SO_4$ , фильтруют, упаривают.

Остаток очищают хроматографически при использовании смеси 70 % эфира/петролейный эфир и получают 0.346 г (73 %) альдегида (47) в виде белого твердого вещества.

$^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.00 (с, 9H), 0.96 (м, 2H), 2.73 (с, 3H), 3.75 (м, 2H), 5.58 (с, 2H), 7.82 (м, 2H), 7.87 (м, 1H), 11.17 (с, 1H).

Получение промежуточного соединения (48)

5-( $\alpha$ -гидрокситолил)-2- метил-3[2'-(триметилсилил)этоксиметил] хиназолин-4-она

К раствору альдегида (47) (0.72 г, 2.26 ммоль) в 9.0 мл безводного ТГФ в атмосфере аргона при перемешивании при -78°C прибавляют по каплям фенолмагний бромид (0.83 мл, 3.0 М в диэтиловом эфире), оставляют до нагревания смеси до комнатной температуры, перемешивают 1 час, для остановки реакции вносят 10 мл насыщенного водного  $NH_4Cl$ . Смесь экстрагируют диэтиловым эфиром (3x50 мл), разделяют, объединяют органические слои, сушат над безводным  $MgSO_4$ , фильтруют и упаривают, очищают хроматографически на колонке с двуокисью кремния при элюировании смесью эфир/петролейный эфир (60:40) и получают 0.621 г бензилового спирта (48) в виде бесцветного масла с 74 % выходом.

ИК (в чистом виде) 3380, 3070, 3035, 2960, 2900, 1660, 1600, 1540, 1445, 1245, 1135, 1075, 915, 830, 695  $cm^{-1}$ .

$^1H$  ЯМР ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.00 (с, 9H), 0.88 (м, 2H), 2.68 (с, 3H), 3.54 (м, 2H), 5.50 (с, 2H), 5.77 (д, 1H,  $J=8.3$  Гц), 6.36 (д, 1H,  $J=8.0$  Гц), 7.25 (м, 4H), 7.30 (м, 2H), 7.60 (дд, 1H,  $J=8.2$ , 1.5 Гц), 6.67 (дд, 1H,  $J=7.7$ , 7.2 Гц).

Элементный анализ для  $C_{22}H_{28}N_2O_3Si$ :

Вычислено: С 66.63 Н 7.11 N 7.06

Найдено: С 66.66 Н 6.97 N 7.00

Получение соединения (49) (соединение 5А)

3,4-дигидро-2-метил-4-оксо-5-( $\alpha$ -гидрокситолил)-хиназолина

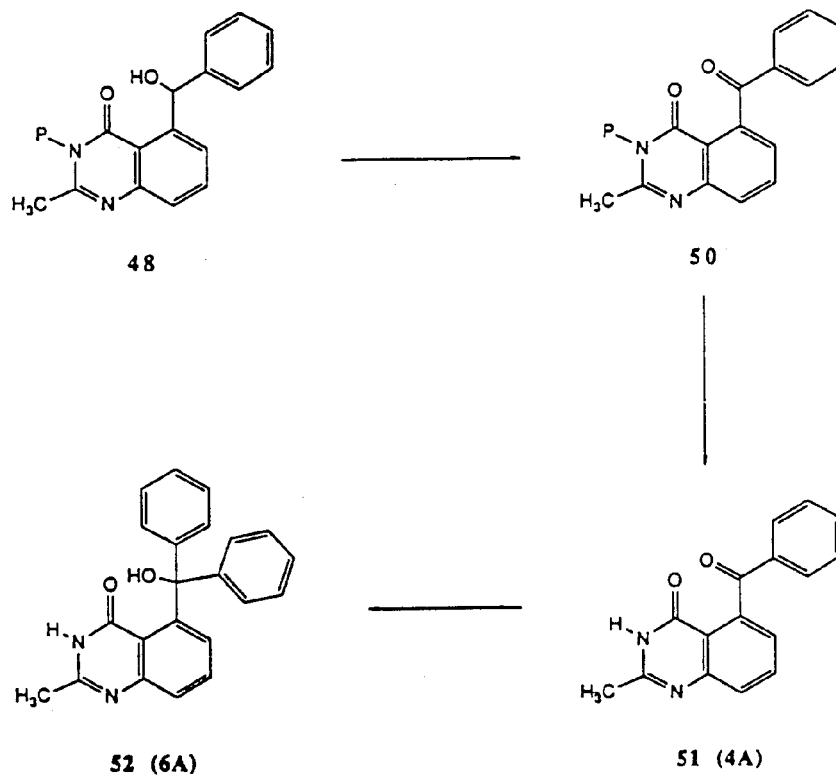
Используют тот же процесс, что и при получении соединения (46) (соединения 3А); у SEM-хиназолина (48) снимают защитную группу при использовании 3.0 эквивалентов тетрабутиламмоний фторида, реакцию с которым проводят 4 часа при 50°C. Хиназолин (49) (соединение 5А) выделяют в виде белого твердого вещества с выходом 38 % после очистки хроматографией на окиси кремния при элюировании метанол/дихлорметаном (5:95).



$^1\text{H}$  ЯМР (ДМСО- $d_6$ )  $\delta$  2.29 (с, 3H), 5.93 (д, 1H,  $J = 5.1$  Гц), 7.15 (м, 1H), 7.21 (м, 3H), 7.27 (м, 2H), 7.45 (дд, 1H,  $J=5.6, 3.9$  Гц), 7.73 (м, 2H), 12.06 (шир. с, 1H).

Пример 9: Получение соединений 4А и 6А

Соединения 4А и 5А получают по схеме реакций:



Получение промежуточного соединения (50)

5-бензоил-2-метил-3-[2'-(триметилсилил)этоксиметил] хиназолин-4-она

Бензиловый спирт (43) (0.569 г, 1.43 ммоль) в 18 мл сухого  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  перемешивают в инертной атмосфере, вносят активированный  $\text{MnO}_2$  (1.43 г), за течением реакции наблюдают ТСХ (эфир/петролейный эфир, 70/30). После исчезновения исходного материала, черную смесь фильтруют через прокладку целита, который затем промывают тщательно  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (100 мл). Фильтрат сушат над безводным  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , фильтруют, упаривают и получают 0.48 г (85 %) белого твердого вещества как аналитически чистого. Т.пл. 124-125°C.

ИК (KBr) 3010, 2955, 2900, 1660, 1560, 1440, 1345, 1292, 1245, 1178, 1060, 920, 825, 685  $\text{cm}^{-1}$ .

$^1\text{H}$  ЯМР ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  -0.10 (с, 9H), 0.82 (м, 2H), 2.70 (с, 3H), 3.48 (м, 2H), 5.42 (с, 2H), 7.31 (дд, 1H,  $J=7.1, 1.3$  Гц), 7.39 (м, 2H), 7.51 (м, 1H), 7.72 (м, 1H), 7.74 (м, 2H), 7.80 (дд, 1H),  $J=8.2, 7.1$  Гц).

Элементный анализ для  $\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_3\text{Si}$ :

Вычислено: С 66.97 Н 6.64 N 7.10

Найдено: С 66.76 Н 6.52 N 6.95

Получение соединения (51) (соединение 4А)

5-бензоил-3,4-дигидро-2-метил-4-оксо-хиназолина

К смеси (7 мл) 1:1 ТГФ: 2 N HCl прибавляют защищенный хинолин (50) (0.255 г, 0.64 ммоль), кипятят сначала до гомогенности, затем нагревают в течение 3 часов до образования белого осадка. Смесь охлаждают до комнатной температуры, вносят 10 мл холодной воды, вносят при энергичном перемешивании избыток насыщенного водного  $\text{NaHCO}_3$ . Твердый продукт отфильтровывают, промывают тщательно холодной водой (2 x 10 мл), сушат в вакууме над активированным силикагелевым осушителем и получают аналитически чистый твердый продукт белого цвета (0.14 г) с 83 % выходом, т.пл. 288-289°C.

ИК (KBr) 3175, 3030, 2880, 1660, 1635, 1325, 1265, 880, 825, 780, 725  $\text{cm}^{-1}$ ,  $^1\text{H}$  ЯМР (ДМСО- $d_6$ )  $\delta$  2.35 (с, 3H), 7.30 (дд, 1H,  $J=7.3$ , 1.0 Гц), 7.44 (м, 2H), 7.58 (м, 3H), 7.71 (дд, 1H,  $J=8.3$ , 1.0 Гц), 7.85 (дд, 1H,  $J=8.1$ , 7.3 Гц), 12.22 (шир. с, 1H). Элементный анализ для  $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ :

Вычислено: C 72.71 H 4.57 N 10.60

Найдено: C 72.61 H 4.70 N 10.39

Получение соединения (52) (соединение 6A)

3,4-дигидро-5-( $\alpha$ -дифенил-гидроксиметил)-2-метил-4-оксо-хиназолина

79.3 мг (0.3 ммоль) кетона (51) (соединения 4A) суспендируют в атмосфере аргона в 5.0 мл безводного ТГФ, затем добавляют по каплям при перемешивании при 0°C 0.375 мл фениллития (2.0 М в смеси 70:30, циклогексан:эфир). После добавления первого эквивалента реагента, исходный субстрат солюбилизируют, после полного добавления баню со льдом удаляют, перемешивают 1 час, добавляют к раствору смесь лед-вода (приблизительно 2 мл) и выливают в 50 мл  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ . Водный слой экстрагируют 2 раза  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (50 мл). Органические слои объединяют, сушат над безводным  $\text{MgSO}_4$ , фильтруют, фильтрат упаривают, остаток очищают хроматографически на двуокиси кремния при элюировании  $\text{CH}_3\text{OH}:\text{CH}_2\text{Cl}_2/4:96$ . Выделяют продукт в виде белого твердого вещества (57 мг, 58 %).

$^1\text{H}$  ЯМР (ДМСО- $d_6$ )  $\delta$  2.33 (с, 3H), 6.55 (дд, 1H,  $J=5.4$ , 3.6 Гц), 7.07 (м, 4H), 7.23 (м, 6H), 7.59 (м, 2H), 8.73 (с, 1H) 12.46 (шир. с, 1H).

HRMS для  $\text{C}_{22}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$ : вычислено: 342.1368, найдено: 342.1366.

Биохимическая и биологическая оценка.

Определение константы ингибирования ферментативной тимидилатсинтазы относительно 5,10-метилентетрагидрофолата.

Активность тимидилатсинтазы измеряют с помощью модифицированного метода высвобождения трития Zomax & Greenberg [M. I. S. Zomax & G. R. Greenberg, J. Biol. Chem., 242 109 (1967)]. Константы ингибирования,  $K_i$  наклон и  $K_i$  отрезок на оси [W. W. Cleland, Biochem. Biophys. Acta 67 173 (1963)] определяют относительно кофактора (6R, 6S)-5,10-метилентетрагидрофолата, который образуется с помощью реакции тетрагидрофолата с формальдегидом [R. G. Kallen & W. P. Jencks, J. Biol. Chem., 241 5851 (1966)]. Кофактор присутствует как изменяющийся субстрат при условии насыщенного радиомеченного 2'-деоксиуредин-5'-монофосфата (dUMP). Образцы для анализа при общем объеме 0.1 мл содержат 50 mM Tris при pH 7.6, 10 mM ДТТ (дитиотреитол), 1 mM ЕДТА (этилендиаминотетрауксусная кислота) 25 mM  $\text{MgCl}_2$ , 15 мл формальдегида,  $\pm 1\%$  ДМСО (в зависимости от растворимости соединения), 25 мкМ [ $5^{-3}$  H] dUMP (специфическая активность  $2 \times 10^8$  число/мин/мкмоль), тетрагидрофоллат (восемь концентраций, изменяющихся в ряду от 5 мкМ до 300 мкМ) и фермент (=30 нг для E. coli TS и =60 нг для TS человека. Образцы для анализа TS человека также содержат 1-5 мкг/мл альбумина бычьей сыворотки для стабилизации протеина. Реакции иницируются добавлением фермента, выполняются в течение 5 минут при 24°C и затем гасятся добавлением активированного угля (15 мг в 0.1 мл воды). Эти образцы центрифугируют при 10000 об/мин в течение 12-15 минут при 40°C для удаления непрореагировавшего dUMP, который связывается с углем, 0.1 мл всплывающих фрагментов отсчитывают с помощью сцинтилляции жидкости в присутствии 5 мл эколома для определения высвобождения трития по 5 положениям dUMP. Стандартная кривая строится в присутствии ингибитора, определяются три дополнительные кривые, содержащие ингибитор при приблизительно 0.5-2  $K_i$ . Экспериментальные результаты анализируют EZ-FIT нелинейным регрессионным анализом программами (Perrella Scientific, Springfield, PA), который используется для всех точек данных одновременно для схемы смешанного неконкурентного ингибирования. Полученные результаты приведены в таблице. Первая графа для каждого соединения представляет  $K_i$  наклон и графа ниже является  $K_i$  отрезок на оси.

Определение ингибирования роста опухолевых клеток при тестировании in vitro

Рост клеток в присутствии обсуждаемых соединений оценивают при использовании трех линий клеток: L1210 murine leukemia (ATCC CCL 219), CCFR-CRM, лейкемическая лимфобластическая линия Т-клеток человека (ATCC CCL 119) и аденомокарциномы тимидинкиназы-дефицитной ободочной кишки человека GC<sub>3</sub>/M TK<sup>-</sup> (приведены докторами P.J. и J.A. Houghton, St. Jude Childrens Research Hospital, Мемфис, TN). Линии клеток сохраняют в среде

RPMI 1640, содержащей 5 % (L1210, CCRF-CEM) или 10 % (GC<sub>3</sub>/M ТК<sup>-</sup>) дезактивированной нагревом фетальной бычьей сыворотки без антибиотиков.

Содержание IC<sub>50</sub> определяется в 150 мкл микрокультур, каждая из которых содержит 1500 (L1210) или 10000 (CCRF-CEM, GC<sub>3</sub>/M ТК<sup>-</sup>) клеток, при оценке на пластине с 96 отверстиями в питательной среде, к которой добавляют 50 ед/мл пенициллина и 50 мкг/мл стрептомицина. Рост измеряют в течение 3 дней (L1210) или 5 дней (CCRF-CEM, GC<sub>3</sub>/M ТК<sup>-</sup>) непрерывного воздействия для изменения концентраций каждого испытываемого соединения, выдерживают 4 часа после первоначального посева клеток, с помощью анализа восстановления МТТ-тетразолия T.J. Mossman [J. Immunol. Meth. 65 55 (1983)], модифицированного по Alley et al., [Cancer Res. 48 589 (1988)]. Водонерастворимые производные растворяют в DMSO и разбавляют до конечной концентрации 0.5 % в культуре клетки.

Результаты, полученные по этой методике приведены ниже в табл. 2. Хотя табл. 2 показывает, что некоторые соединения не проявляют не особенно хорошее ингибирование TS, эти соединения представляют потенциальный интерес, потому что они могут проявить другую противоопухолевую активность, такую как токсичность к клеткам L1210 в культуре ткани.

Таблица 2

Ki (мкМ)			Культура клеток (IC <sub>50</sub> мкМ)		
	E. Coli	человека	L1210	CCRF-CEM	GC3-M (ТК <sup>-</sup> )
1	2	3	4	5	6
1A	> 100	> 100	-	-	-
2A	> 10	> 10	-	-	-
3A	> 3	> 3	-	10 % > 12.3	20 % > 12.7
4A	-	-	-	-	-
5A	-	-	-	-	-
6A	> 10	> 10	2.3	4.0	> 4.98
7A	38 ± 5	2.1 ± 0.5	14 68 % @ 20 μm	37 % @ > 26.9	никакой @ > 26.9
8A	0.89 ± 0.28	0.062 ± 0.23	3.5	5.2	6.0

1	2	3	4	5	6
9A	0.22 ± 0.07	0.13 ± 0.04	1.8	2.1	4.5
10A	0.75 ± 0.08	0.083 ± 0.011	3.0	2.9	> 4.0
11A	21 ± 13	2.0 ± 0.4	никакой @ > 3.33	17 % @ > 3.33	никакой @ > 3.33
12A	0.55 ± 0.05	0.07 ± 0.001	4.2	4.2	5.0
13A	3.9 ± 0.9	0.64 ± 0.01	21	26	32
14A	0.15 ± 0.03	0.017 ± 0.008	1.0	0.81	1.0
15A	190 ± 130	19 ± 11	27 % @ > 50	40 % @ > 50	4 % @ > 50
16A	0.76 ± 0.12	0.048 ± 0.006	3.1	3.8	> 5.0
17A	0.54 ± 0.17	0.13 ± 0.03	8.1	8.6	15.0
18A	-	-	1.8	33 % @ > 2.0	33 % @ > 2.0
19A	-	-	-	-	-
20A	311 ± 99	61 ± 17	40 % @ > 50	20 % @ > 50	никакой @ > 50
21A	> 80	190 ± 25	28 % @ > 50	42 % @ > 50	никакой @ > 50
22A	9.3 ± 1.6	1.1 ± 0.3	4 % @ > 2.5	никакой @ > 2.5	никакой @ > 2.5
23A	-	0.13 ± 0.009	3.5	5.1	6.1

24A	-	$0.023 \pm 0.001$	0.55	1.1	1.2
25A	-	$0.022 \pm 0$	0.59	1.1	1.7
26A	-	$0.079 \pm 0$	4.05	10.5	18.0
27A	-	$0.00795 \pm 0$	1.05	0.99	4.1
28A	-	$0.115 \pm 0$	27 % @ > 50	никакой @ > 50	никакой @ > 50
29A	$1.1 \pm 0.2$	$0.12 \pm 0.02$	8.0	10.5	> 12.5
30A	$0.14 \pm 0$	$0.011 \pm 0$	1.6	0.88	1.5
31A	$21.0 \pm 6$	$51.0 \pm 2.2$	48.0	> 50	> 50
32A	> 10	> 10	> 10	6.0	30 % @ > 10
33A	$36 \pm 1.5$	$47 \pm 17$	25.0	18.0	20 % @ > 25

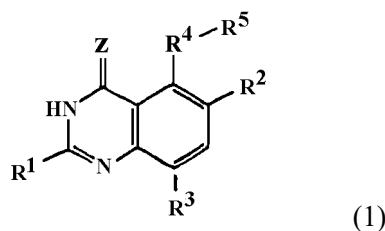
\* - (анализ не выполнялся)

@ обозначает «при».

В то время как изобретение описано в деталях и со ссылкой на специфические воплощения его, в него, согласно предшествующим работам, могут быть внесены различные изменения и модификации без отклонения от характера и области изобретения. Таким образом, полагается, что изобретение охватывает модификации и отклонения, при условии, что они включены в область прилагаемой формулы изобретения и ее эквивалентов.

### Формула изобретения

#### 1. Хиназолиновые соединения общей формулы 1:



где R<sup>1</sup> представляет собой низший алкил или аминогруппу;

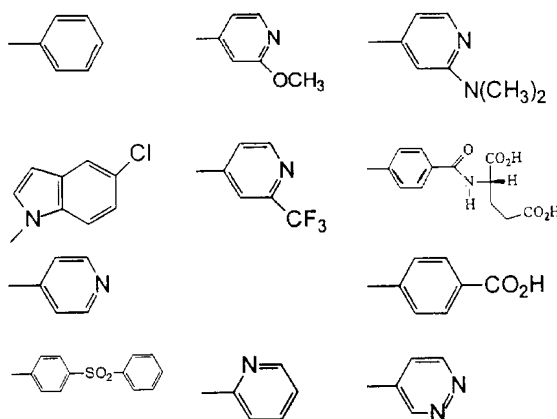
R<sup>2</sup> представляет собой водород, низший алкил, гидроксильную, низшую алкоксигруппу;

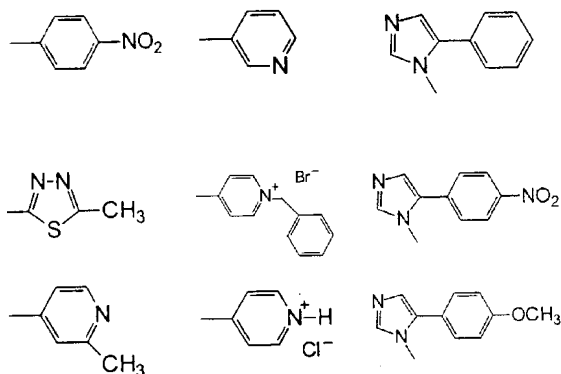
R<sup>3</sup> представляет собой водород;

Z представляет собой кислород;

R<sup>4</sup> представляет собой O, S, CH<sub>2</sub>, C=O, CHOH, группу OH-C(Ph)-;

R<sup>5</sup> представляет собой группу, выбранную из ряда, включающего:





или их фармацевтически приемлемые соли.

2. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^1$  представляет собой метильную или аминогруппу.

3. Соединения по п.2 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^1$  представляет собой метил.

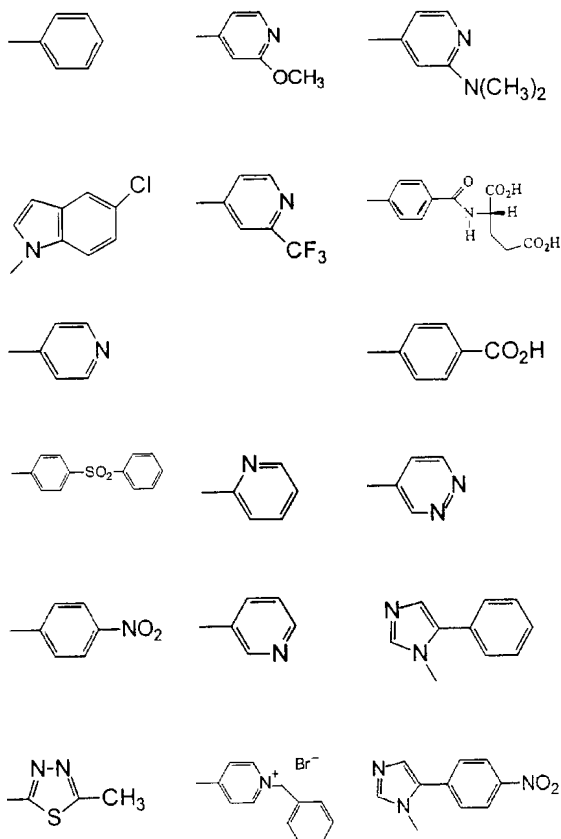
4. Соединения по п.2 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^1$  представляет собой аминогруппу.

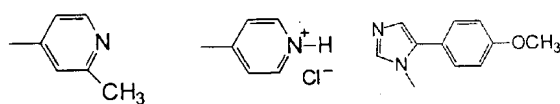
5. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^2$  представляет собой водород или метил, этил, гидроксильную или метоксигруппу.

6. Соединения по п.5 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^2$  представляет собой водород или метильную группу.

7. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^4$  представляет собой серу.

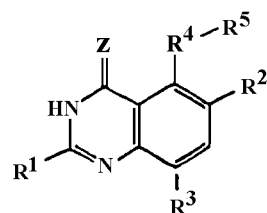
8. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^1$  представляет собой метил или аминогруппу,  $R^2$  представляет собой водород или метил, этил, гидроксильную или метоксигруппу,  $R^4$  представляет кислород, серу или метилен,  $C=O$ ,  $CH(OH)$  или  $C(OH)(Ph)$  группу и  $R^5$  представляет собой одну из следующих групп:





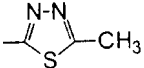
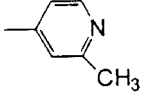
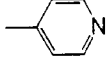
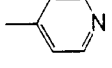
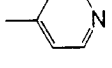
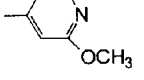
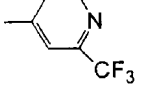
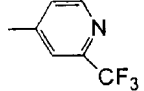
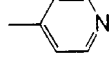
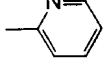
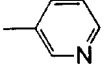
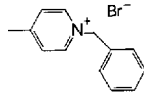
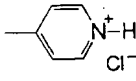
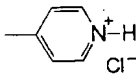
9. Соединения по п.8 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что  $R^2$  представляет собой водород или метильную группу и  $R^4$  представляет собой серу.

10. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что вышеназванные соединения выбирают из соединений общей формулы:

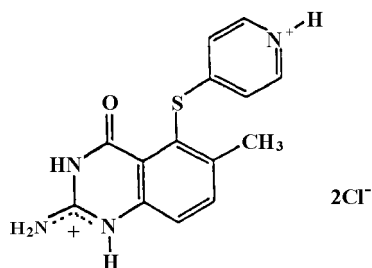


где  $R^3$  представляет собой водород и  
Z представляет собой кислород.

$R^1$	$R^2$	$R^4$	$R^5$
$CH_3$	H	O	
$CH_3$	H	S	
$CH_3$	H	$CH_2$	
$CH_3$	H	$C=O$	
$CH_3$	H	$CH(OH)$	
$CH_3$	H	$C(OH)(Ph)$	
$CH_3$	H	S	
$CH_3$	$CH_3$	S	
$CH_3$	$CH_3$	S	
$CH_3$	$CH_3$	S	

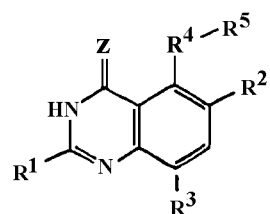
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	S	
NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	OH	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	H	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	H	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	

или соединений формулы



CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	
CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	
CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	
CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	

11. Соединения по п.10 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что вышеназванные соединения выбирают из соединений общей формулы:



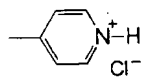
где R<sup>3</sup> представляет собой водород, и Z представляет собой кислород

R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>
NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	S	

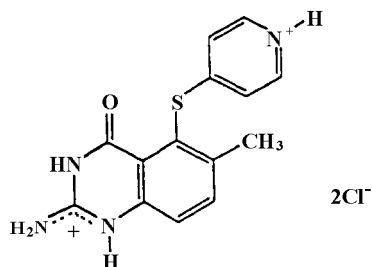


NH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

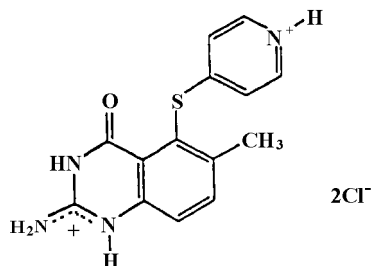
S



или соединения формулы:



12. Соединения по п.11 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что вышеназванные соединения имеют следующую структуру:

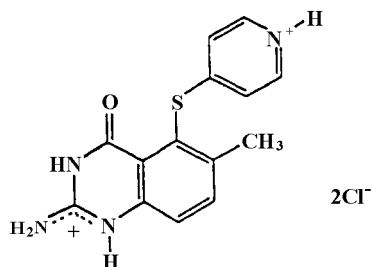


13. Соединения по п.1 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что вышеназванные соединения или их соли имеют константу ингибирования тимидилатсинтазы, менее или равную приблизительно  $10^{-4}$ М.

14. Соединения по п.13 или их фармацевтически приемлемые соли, отличающиеся тем, что вышеназванные соединения или их соли имеют константу ингибирования тимидилатсинтазы, менее или равную  $10^{-7}$ М.

15. Фармацевтическая композиция, обладающая ингибирующей фермент тимидилатсинтазы активностью, содержащая активный агент и фармацевтически приемлемый разбавитель или носитель, отличающаяся тем, что композиция содержит в качестве активного агента соединение или его фармацевтически приемлемую соль по любому из пунктов 1-14.

16. Фармацевтическая композиция по п.15, отличающаяся тем, что содержит соединение, имеющее формулу:



17. Фармацевтическая композиция по п. 15, отличающаяся тем, что композиция имеет форму, выбранную из группы, включающей формы, пригодные для перорального, парентерального, местного, внутривагинального, внутриносового, внутрибронхиального, внутриглазного, внутриушного или ректального введения.

18. Фармацевтическая композиция по п. 15, отличающаяся тем, что содержит соединение или его фармацевтически приемлемую соль, имеющие константу ингибирования тимидилатсинтазы  $K_i$ , менее или равную приблизительно  $10^{-4}$ М.

19. Фармацевтическая композиция по п. 18, отличающаяся тем, что содержит соединение или его фармацевтически приемлемую соль, имеющие константу ингибирования тимидилатсинтазы  $K_i$ , менее или равную приблизительно  $10^{-7}$ М.

Составитель описания  
Ответственный за выпуск

Никифорова М.Д.  
Арипов С.К.

---

Кыргызпатент, 720021, г. Бишкек, ул. Московская, 62, тел.: (312) 68 08 19, 68 16 41, факс: (312) 68 17 03