

РЕПУБЛИКА БЪЛГАРИЯ

(19) BG

(11) 64232 B1



ОПИСАНИЕ КЪМ ПАТЕНТ

ЗА

ИЗОБРЕТЕНИЕ

7(51) C 07 D 413/10  
A 01 N 43/72  
C 07 D 498/10,  
417/10, 261/04,  
291/04, 273/00,  
263/10, 261/20,  
277/10, 277/34,  
403/10, 419/10

ПАТЕНТНО ВЕДОМСТВО

(21) Регистров № 103658  
(22) Заявено на 10.08.99  
(24) Начало на действие  
на патента от: 08.01.98

Приоритетни данни

(31) 19701446 (32) 17.01.97 (33) DE

(41) Публикувана заявка в  
бюлетин № 6 на 30.06.2000  
(45) Отпечатано на 30.06.2004  
(46) Публикувано в бюлетин № 6  
на 30.06.2004  
(56) Информационни източници:

(62) Разделена заявка от рег. №

(73) Патентоприитежател(и):  
BASF AKTIENGESELLSCHAFT,  
LUDWIGSHAFEN, CARL-BOSCH-  
STRASSE 38 (DE)

(72) Изобретател(и):  
Wolfgang Von Deyn, Neustadt  
Regina Luise Hill, Speyer  
Uwe Kardorff, Mannheim  
Ernst Baumann, Dudenhofen  
Stefan Engel, Idstein  
Guido Mayer, Neustadt  
Matthias Witschel, Ludwigshafen  
Michael Rack, Heidelberg  
Norbert Goetz, Worms  
Joachim Gebhardt, Wachenheim  
Ulf Misslitz, Neustadt  
Helmut Walter, Obrigheim  
Karl-Otto Westphalen, Speyer  
Martina Otten  
Joachim Rheinheimer  
Ludwigshafen (DE)

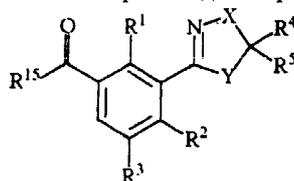
(74) Представител по индустриална  
собственост:  
Правда Георгиева Бойкова, 1000 София,  
ул. "Хан Аспарух" 26

(86) № и дата на РСТ заявка:  
PCT/EP1998/000069, 08.01.1998

(87) № и дата на РСТ публикация:  
WO1998/031681, 23.07.1998

(54) 3-ХЕТЕРОЦИКЛИЛЗАМЕСТЕНИ БЕНЗОИЛОВИ ПРОИЗВОДНИ

(57) Изобретението се отнася до бензоилови производни с формула



в която R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> са водород, нитро, халоген, циано, алкил, халогеналкил, алкокси, халогеналкокси, алкилтио, халогеналкилтио, алкилсулфинил, халогеналкилсулфинил, алкилсулфонил или халогеналкил-

BG 64232 B1

сулфонил,  $R^3$  е водород, халоген или алкил,  $R^4$  и  $R^5$  са водород, халоген, циано, нитро, алкил, алкокси, алкилтио, диалкиламино, фенил или карбонил, като последните шест групи могат да бъдат заместени,  $X$  е O, S,  $NR^9$ , CO или  $CR^{10}R^{11}$ ;  $Y$  е O, S,  $NR^{12}$ , CO или  $CR^{13}R^{14}$  и  $R^{15}$  в даден случай е заместен пиразол, който е свързан на 4-то място и носи хидрокси- или сулфонилоксигрупа на 5-то място. Изобретението се отнася също до соли на производните, които могат да се използват в земеделието, до метод и междинни продукти за тяхното получаване, до средства, които ги съдържат, и до използването на производните или средствата, които ги съдържат, като хербициди.

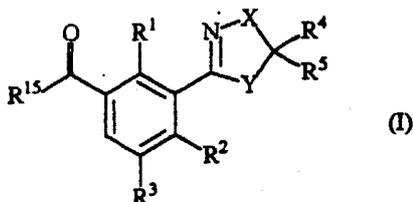
24 претенции

---

## (54) 3-ХЕТЕРОЦИКЛИЛЗАМЕСТЕНИ БЕНЗОИЛОВИ ПРОИЗВОДНИ

## Област на техниката

Настоящото изобретение се отнася до 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула (I)



в която заместителите имат следните значения:

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> са водород, нитро, халоген, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфонил;

R<sup>3</sup> е водород, халоген или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил;

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> са водород, халоген, циано, нитро, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, [2,2-ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)хидразино-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилиминоокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> цианоалкил, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub> циклоалкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, хидрокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилкарбонилокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкилтио, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последно споменати заместителя могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една или повече от следните групи: нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> заедно образуват C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната от кислород или азот в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно с прилежащия им въглерод карбонилна или тиокарбонилна група;

R<sup>6</sup> е водород, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>

алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub> алкенилокси, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub> алкинилокси или NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

R<sup>7</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>8</sup> е C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

X е O, S, NR<sup>9</sup>, CO или CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

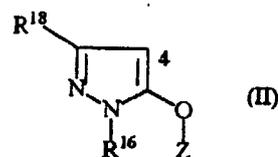
Y е O, S, NR<sup>12</sup>, CO или CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> са водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> са водород, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкоксикарбонил или CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>; или

R<sup>4</sup> и R<sup>9</sup>, или R<sup>4</sup> и R<sup>10</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>12</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандиолова верига, която може да бъде едно- до четирикратно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната от кислород или в даден случай азот, заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>15</sup> означава свързан на 4 място пиразол с формула (II)



при което

R<sup>16</sup> е C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

Z е H или SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;

R<sup>17</sup> е C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, фенил или фенил, който е частично или напълно халогениран и/или носи една до три от следните групи:

нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси;

R<sup>18</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил;

при което X и Y не са едновременно кислород или сяра;

и с изключение на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-етил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонил-бензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(5-циано-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол и 4-[2-хлоро-3-(тиазолин-4,5-дион-2-ил)-4-метилсулфонил-бензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол;

както и техните приемливи в земеделието соли.

Освен това, изобретението се отнася до метод и междинни продукти за получаването на съединенията с формула I, средства, които ги съдържат, както и използването на тези производни или на съдържащо ги средство за борба с вредни растения.

#### Предшестващо състояние на техниката

От литературата, например от WO 96/26206, са известни пиразол-4-ил-бензоилови производни.

Хербицидните свойства на известните досега съединения, както и поносимостта им от културните растения могат обаче само условно да бъдат удовлетворителни. Поради това, в основата на това изобретение лежи задачата да се намерят нови, по-специално хербицидно активни съединения с подобрени свойства.

#### Техническа същност на изобретението

Изобретението се отнася до 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, както и до тяхното хербицидно действие.

Освен това изобретението се отнася до хербицидни средства, които съдържат съединенията (I) и притежават много добро хербицидно действие. Освен това изобретението се отнася и до методи за получаване на тези средства и до методи за борба с нежелано развитие на растения чрез съединенията с формула I.

Съединенията с формула I според вида на заместване могат да съдържат един или повече центрове на хиралност и тогава съществуват като енантиомерни или диастереомерни смеси. Предмет на изобретението са както чистите енантиомери или диастереомери, така и техните смеси.

Съединенията с формула I могат да съществуват също под формата на техните използвани в земеделието соли, при което по правило вида на солта не е от значение. Най-общо, се имат предвид соли с онези катиони или присъединителни с киселини соли с онези киселини, чиито катиони, съответно аниони не повлияват негативно хербицидното действие на съединенията с формула I.

Като катиони се имат предвид по-специално йоните на алкални метали, за предпочитане литий, натрий и калий, на алкалоземни метали, за предпочитане калций и магнезий и преходни метали за предпочитане манган, мед, цинк и желязо, както и амониеви, при което тук в даден случай един до четири водородни атома, могат да бъдат заместени с  $C_1-C_4$  алкил, хидрокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  ал-

кил, хидрокси- $C_1-C_4$ -алкокси- $C_1-C_4$  алкил, фенил или бензил, за предпочитане амоний, диметиламоний, диизопропиламоний, тетраметиламоний, тетрабутиламоний, 2-(2-хидрокси-ет-1-окси)ет-1-иламоний, ди(2-хидроксиет-1-ил)амоний, триметилбензиламоний, освен това фосфониеви йони, сулфониеви йони за предпочитане три- ( $C_1-C_4$  алкил) сулфониеви и сулфоксониеви йони, за предпочитане три- ( $C_1-C_4$  алкил) сулфоксониеви.

Анионите на използваемите присъединителни с киселини соли са на първо място хлорид, бромид, флуорид, хидрогенсулфат, сулфат, дихидрогенфосфат, хидрогенфосфат, нитрат, хидрогенкарбонат, карбонат, хексафлуоросиликат, хексафлуорофосфат, бензоат както и анионите на  $C_1-C_4$  алканови киселини, за предпочитане формиат, ацетат, пропионат и бутират.

Споменатите органични молекулни части за заместителите  $R^1 - R^{18}$  или като остатъци на фенилов пръстен представляват сборно понятие за индивидуалните изброявания на отделните членове на групите. Всичките въглеродни вериги, също всички части алкил, халогеналкил, цианоалкил, алкокси, халогеналкокси, алкилиминоокси, алкилкарбонилокси, алкилтио, халогеналкилтио, алкилсулфинил, халогеналкилсулфинил, алкилсулфонил, халогеналкилсулфонил, алкоксикарбонил, халогеналкоксикарбонил, алкенилокси, алкинилокси, диалкиламино, диалкилхидразино, алкоксиалкил, хидроксиалкоксиалкил, диалкоксиалкил, алкилтиоалкил, диалкиламиноалкил, диалкилхидразиноалкил, алкилиминооксиалкил, алкоксикарбонилалкил, и алкоксиалкокси могат да бъдат с права или разклонена верига. Доколкото не е посочено друго, халогенираните заместители носят за предпочитане един до пет еднакви или различни халогенни атома. Означението халоген се отнася за флуоро, хлоро, бромо или йодо.

Освен това означават например:

$C_1-C_4$  алкил: както алкиловата част на ди- ( $C_1-C_4$  алкокси)- $C_1-C_4$  алкил, [2,2-ди- ( $C_1-C_4$  алкил) хидразино-1]- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_6$  алкилиминоокси- $C_1-C_4$  алкил, хидрокси- $C_1-C_4$ -алкокси- $C_1-C_4$  алкил и  $C_1-C_4$  алкилкарбонилокси: например метил, етил, пропил, 1-метилетил, бутил, 1-метилпропил, 2-метилпропил и 1,1-диметилетил;

$C_1-C_4$  алкил:  $C_1-C_4$  алкил както е назован по-горе, както напр. пентил, 1-метилбутил,

2-метилбутил, 3-метилбутил, 2,2-диметилпропил, 1-етилпропил, хексил, 1,1-диметилпропил, 1,2-диметилпропил, 1-метилпентил, 2-метилпентил, 3-метилпентил, 4-метилпентил, 1,1-диметилбутил, 1,2-диметилбутил, 1,3-диметилбутил, 2,2-диметилбутил, 2,3-диметилбутил, 3,3-диметилбутил, 1-етилбутил, 2-етилбутил, 1,1,2-триметилпропил, 1-етил-1-метилпропил, и 1-етил-3-метилпропил;

$C_1-C_4$ -халогеналкил:  $C_1-C_4$  алкилов остатък, както е споменат по-горе, който е заместен частично или напълно с флуоро, хлоро, бромо и/или йодо, а също например хлорометил, дихлорометил, трихлорометил, флуорометил, дифлуорометил, трифлуорометил, хлорофлуорометил, дихлорофлуорометил, хлородифлуорометил, 2-флуоретил, 2-хлоретил, 2-брометил, 2-йодетил, 2,2-дифлуоретил, 2,2,2-трифлуоретил, 2-хлоро-2-флуоретил, 2-хлоро-2,2-дифлуоретил, 2,2-дихлоро-2-флуоретил, 2,2,2-трихлоретил, пентафлуоретил, 2-флуоропропил, 3-флуоропропил, 2,2-дифлуоропропил, 2,3-дифлуоропропил, 2-хлоропропил, 3-хлоропропил, 2,3-дихлоропропил, 2-бромопропил, 3-бромопропил, 3,3,3-трифлуоропропил, 3,3,3-трихлоропропил, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропил, хептафлуоропропил, 1-(флуоро-метил)-2-флуоретил, 1-(хлорометил)-2-хлоретил, 1-(бромометил)-2-брометил, 4-флуоробутил, 4-хлоробутил, 4-бромобутил и нонафлуоробутил;

$C_1-C_4$  халогеналкил:  $C_1-C_4$  халогеналкил, както е назован по-горе, както и например 5-флуоропентил, 5-хлоропентил, 5-бромопентил, 5-йодопентил, ундекафлуоропентил, 6-флуорохексил, 6-хлорохексил, 6-бромохексил, 6-йодохексил и додекафлуорохексил;

$C_1-C_4$  цианоалкил; например цианометил, 1-цианоет-1-ил, 2-цианоет-1-ил, 1-цианопроп-1-ил, 2-цианопроп-1-ил, 3-цианопроп-1-ил, 1-цианопроп-2-ил, 2-цианопроп-2-ил, 1-цианобут-1-ил, 2-цианобут-1-ил, 3-цианобут-1-ил, 4-цианобут-1-ил, 1-цианобут-2-ил, 2-цианобут-2-ил, 1-цианобут-3-ил, 2-циано-бут-3-ил, 1-циано-2-метил-проп-3-ил, 2-циано-2-метил-проп-3-ил, 3-циано-2-метил-проп-3-ил, и 2-цианометилпроп-2-ил;

$C_1-C_4$  алкокси: както и частта алкокси на ди- ( $C_1-C_4$  алкокси)- $C_1-C_4$  алкил и хидрокси- $C_1-C_4$ -алкокси- $C_1-C_4$  алкил, напр. метокси, етокси, пропокси, 1-метилетокси, бутокси, 1-метил-пропокси, 2-метилпропокси и 1,1-диметилетокси;

$C_1-C_6$  алкокси:  $C_1-C_4$  алкокси както е посочен по-горе, както и например пентокси, 1-метилбутокси, 2-метилбутокси, 3-метоксилбутокси, 1,1-диметилпропокси, 1,2-диметилпропокси, 2,2-диметилпропокси, 1-етилпропокси, хексокси, 1-метилпентокси, 2-метилпентокси, 3-метилпентокси, 4-метилпентокси, 1,1-диметилбутокси, 1,2-диметилбутокси, 1,3-диметилбутокси, 2,2-диметилбутокси, 2,3-диметилбутокси, 3,3-диметилбутокси, 1-етилбутокси, 2-етилбутокси, 1,1,2-триметилпропокси, 1,2,2-триметилпропокси. 1-етил-1-метилпропокси и 1-етил-2-метилпропокси;

$C_1-C_4$  халогеналкокси:  $C_1-C_4$  алкоксиостатък както е посочен по-горе, който е заместен частично или напълно с флуоро, хлоро, бромо и/или йодо, също например флуорометокси, дифлуорометокси, трифлуорометокси, хлородифлуорометокси, бромодифлуорометокси, 2-флуоретокси, 2-хлоретокси, 2-брометокси, 2-йодетокси, 2,2-дифлуоретокси, 2,2,2-трифлуоретокси, 2-хлоро-2-флуоретокси, 2-хлоро-2,2-дифлуоретокси, 2,2-дихлоро-2-флуоретокси, 2,2,2-трихлоретокси, пентафлуоретокси, 2-флуоропропокси, 3-флуоропропокси, 2-хлоропропокси, 3-хлоропропокси, 2-бромопропокси, 3-бромопропокси, 2,2-дифлуоропропокси, 2,3-дифлуоропропокси, 2,3-дихлоропропокси, 3,3,3-трифлуоропропокси, 3,3,3-трихлоропропокси, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропокси, хептафлуоропропокси, 1-(флуорометил)-2-флуоретокси, 1-(хлорометил)-2-хлоретокси, 1-(бромометил)-2-брометокси, 4-флуоробутокси, 4-хлоробутокси, 4-бромобутокси и нонафлуоробутокси;

$C_1-C_6$  халогеналкокси:  $C_1-C_4$  халогеналкокси, както е посочен по-горе, както и напр. 5-флуоропентокси, 5-хлоропентокси, 5-бромопентокси, 5-йодопентокси, ундекафлуоропентокси, 6-флуорохексокси, 6-хлорохексокси, 6-бромохексокси, 6-йодохексокси и додекафлуорохексокси;

$C_1-C_6$  алкилиминоокси: както и  $C_1-C_4$  алкилиминооксичастите на  $C_1-C_4$  алкилиминоокси- $C_1-C_4$  алкил, напр. метилиминоокси, етилиминоокси, 1-пропилиминоокси, 2-пропилиминоокси, 1-бутилиминоокси, 2-бутилиминоокси, 2-метил-проп-1-илиминоокси, 1-пентилиминоокси, 2-пентилиминоокси, 3-пентилиминоокси, 3-метил-бут-2-илиминоокси, 2-метил-бут-1-илиминоокси, 3-метил-бут-1-илиминоокси, 1-хексилиминоокси, 2-хексил-имино-

окси, 3-хексилиминоокси, 2-метилпент-1-илиминоокси, 3-метилпент-1-илиминоокси, 4-метилпент-1-илиминоокси, 2-етилбут-1-илиминоокси, 3-етилбут-1-илиминоокси, 2,3-диметилбут-1-илиминоокси, 3-метилпент-2-илиминоокси, 4-метилпент-2-илиминоокси и 3,3-диметилбут-2-илиминоокси;

$C_1-C_4$  алкилтио: напр. метилтио, етилтио, пропилтио, 1-метилетилтио, бутилтио, 1-метилпропилтио, 2-метилпропилтио и 1,1-диметилетилтио;

$C_1-C_6$  алкилтио:  $C_1-C_4$  алкилтио, както е посочен по-горе, както и напр. пентилтио, 1-метилбутилтио, 2-метилбутилтио, 3-метилбутилтио, 2,2-диметилпропилтио, 1-етилпропилтио, хексилтио, 1,1-диметилпропилтио, 1,2-диметилпропилтио, 1-метилпентилтио, 2-метилпентилтио, 3-метилпентилтио, 4-метилпентилтио, 1,1-диметилбутилтио, 1,2-диметилбутилтио, 1,3-диметилбутилтио, 2,2-диметилбутилтио, 2,3-диметилбутилтио, 3,3-диметилбутилтио, 1-етилбутилтио, 2-етилбутилтио, 1,1,2-триметилпропилтио, 1,2,2-триметилпропилтио, 1-етил-1-метилпропилтио и 1-етил-2-метилпропилтио;

$C_1-C_4$  халогеналкилтио:  $C_1-C_4$  алкилтио-остатък както е дефиниран по-горе, който частично или напълно е заместен с флуоро, хлоро, бром и/или йодо, също например флуорометилтио, дифлуорометилтио, трифлуорометилтио, хлоридифлуорометилтио, бромодифлуорометилтио, 2-флуороетилтио, 2-хлороетилтио, 2-бромоетилтио, 2-йодоетилтио, 2,2-дифлуороетилтио, 2,2,2-трифлуороетилтио, 2,2,2-трихлороетилтио, 2-хлоро-2-флуороетилтио, 2-хлоро-2,2-дифлуороетилтио, 2,2-дихлоро-2-флуороетилтио, пентафлуороетилтио, 2-флуоропропилтио, 3-флуоропропилтио, 2-хлоропропилтио, 3-хлоропропилтио, 2-бромпропилтио, 3-бромпропилтио, 2,2-дифлуоропропилтио, 2,3-дифлуоропропилтио, 2,3-дихлоропропилтио, 3,3,3-трифлуоропропилтио, 3,3,3-трихлоропропилтио, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропилтио, хептафлуоропропилтио, 1-(флуорометил)-2-флуороетилтио, 1-(хлорометил)-2-хлоро-етилтио, 1-(бромоетил)-2-бромоетилтио, 4-флуоробутилтио, 4-хлоробутилтио, 4-бромобутилтио и наофлуоробутилтио;

$C_1-C_4$  халогеналкилтио:  $C_1-C_4$  халогеналкилтио както е дефиниран по-горе както и напр. 5-флуоропентилтио, 5-хлоропентилтио, 5-бромопентилтио, 5-йодопентилтио, ундекафлуоропентилтио, 6-флуорохексилтио, 6-хлорохек-

силтио, 6-бромохексилтио, 6-йодохексилтио и додекафлуорохексилтио;

$C_1-C_6$  алкилсулфинил ( $C_1-C_6$ -алкил-S(=O)-): напр. метилсулфинил, етилсулфинил, пропилсулфинил, 1-метилетилсулфинил, бутилсулфинил, 1-метилпропилсулфинил, 2-метилпропилсулфинил, 1,1-диметилетилсулфинил, пентилсулфинил, 1-метилбутилсулфинил, 2-метилбутилсулфинил, 3-метилбутилсулфинил, 2,2-диметилпропилсулфинил, 1-етилпропилсулфинил, 1,1-диметилпропилсулфинил, 1,2-диметилпропилсулфинил, хексилсулфинил, 1-метилпентилсулфинил, 2-метилпентилсулфинил, 3-метилпентилсулфинил, 4-метилпентилсулфинил, 1,1-диметилбутилсулфинил, 1,2-диметилбутилсулфинил, 1,3-диметилбутилсулфинил, 2,2-диметилбутилсулфинил, 2,3-диметилбутилсулфинил, 3,3-диметилбутилсулфинил, 1-етилбутилсулфинил, 2-етилбутилсулфинил, 1,1,2-триметилпропилсулфинил, 1,2,2-триметилпропилсулфинил, 1-етил-1-метилпропилсулфинил и 1-етил-2-метилпропилсулфинил;

$C_1-C_6$  халогеналкилсулфинил:  $C_1-C_6$  алкилсулфинилов остатък както е дефиниран по-горе, който частично или напълно е заместен с флуоро, хлоро, бром и/или йодо, също и напр. флуорометилсулфинил, дифлуорометилсулфинил, трифлуорометилсулфинил, хлоридифлуорометилсулфинил, бромодифлуорометилсулфинил, 2-флуороетилсулфинил, 2-хлороетилсулфинил, 2-бромоетилсулфинил, 2-йодоетилсулфинил, 2,2-дифлуороетилсулфинил, 2,2,2-трифлуороетилсулфинил, 2,2,2-трихлороетилсулфинил, 2-хлоро-2-флуороетилсулфинил, 2-хлоро-2,2-дифлуороетилсулфинил, 2,2-дихлоро-2-флуороетилсулфинил, пентафлуороетилсулфинил, 2-флуоропропилсулфинил, 3-флуоропропилсулфинил, 2-хлоропропилсулфинил, 3-хлоропропилсулфинил, 2-бромпропилсулфинил, 3-бромпропилсулфинил, 2,2-дифлуоропропилсулфинил, 2,3-дифлуоропропилсулфинил, 2,3-дихлоропропилсулфинил, 3,3,3-трифлуоропропилсулфинил, 3,3,3-трихлоропропилсулфинил, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропилсулфинил, 1-(флуорометил)-2-флуороетилсулфинил, 1-(хлорометил)-2-хлороетилсулфинил, 1-(бромометил)-2-бромоетилсулфинил, 4-флуоробутилсулфинил, 4-хлоробутилсулфинил, 4-бромобутилсулфинил, наофлуоробутилсулфинил, 5-флуоропентилсулфинил, 5-хлоропентилсулфинил, 5-бромопентилсулфинил, 5-йодопентилсулфинил, ундекаф-

луоропентилсулфинил, 6-флуорохексилсулфинил, 6-хлорохексилсулфинил, 6-бромохексилсулфинил, 6-йодохексилсулфинил и додекафлуорохексилсулфинил;

$C_1-C_6$  алкилсулфонил ( $C_1-C_6$ -алкил- $S(=O)_2$ ): напр. метилсулфонил, етилсулфонил, пропилсулфонил, 1-метилетилсулфонил, бутилсулфонил, 1-метилпропилсулфонил, 2-метилпропилсулфонил, 1,1-диметилетилсулфонил, пентилсулфонил, 1-метилбутилсулфонил, 2-метилбутилсулфонил, 3-метилбутилсулфонил, 1,1-диметилпропилсулфонил, 1,2-диметилпропилсулфонил, 2,2-диметилпропилсулфонил, 1-етилпропилсулфонил, хексилсулфонил, 1-метилпентилсулфонил, 2-метилпентилсулфонил, 3-метилпентилсулфонил, 4-метилпентилсулфонил, 1,1-диметилбутилсулфонил, 1,2-диметилбутилсулфонил, 1,3-диметилбутилсулфонил, 2,2-диметилбутилсулфонил, 2,3-диметилбутилсулфонил, 3,3-диметилбутилсулфонил, 1-етилбутилсулфонил, 2-етилбутилсулфонил, 1,1,2-триметилпропилсулфонил, 1,2,2-триметилпропилсулфонил, 1-етил-1-метилпропилсулфонил и 1-етил-2-метилпропилсулфонил;

$C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил:  $C_1-C_6$  алкилсулфонилов остатък както е дефиниран по-горе, който частично или напълно е заместен с флуоро, хлоро, бромо и/или йодо, също напр. флуорометилсулфонил, дифлуорометилсулфонил, трифлуорометилсулфонил, хлородифлуорометилсулфонил, бромодифлуорометилсулфонил, 2-флуороетилсулфонил, 2-хлоретилсулфонил, 2-бромоетилсулфонил, 2-йодоетилсулфонил, 2,2-дифлуороетилсулфонил, 2,2,2-трифлуороетилсулфонил, 2-хлоро-2-флуороетилсулфонил, 2-хлоро-2,2-дифлуороетилсулфонил, 2,2-дихлоро-2-флуороетилсулфонил, 2,2,2-трихлороетилсулфонил, пентафлуороетилсулфонил, 2-флуоропропилсулфонил, 3-флуоропропилсулфонил, 2-хлоропропилсулфонил, 3-хлоропропилсулфонил, 2-бромопропилсулфонил, 3-бромопропилсулфонил, 2,2-дифлуоропропилсулфонил, 2,3-дифлуоропропилсулфонил, 2,3-дихлоропропилсулфонил, 3,3,3-трифлуоропропилсулфонил, 3,3,3-трихлоропропилсулфонил, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропилсулфонил, хептафлуоропропилсулфонил, 1-(флуорометил)-2-флуороетилсулфонил, 1-(хлорометил)-2-хлороетилсулфонил, 1-(бромометил)-2-бромоетилсулфонил, 4-флуоробутилсулфонил, 4-хлоробутилсулфонил, 4-бромобутилсулфонил, нонафлуоробутилсулфонил, 5-флуоропентилсулфонил, 5-хло-

ропентилсулфонил, 5-бромопентилсулфонил, 5-йодопентилсулфонил, 6-флуорохексилсулфонил, 6-бромохексилсулфонил, 6-йодохексилсулфонил и додекафлуорохексилсулфонил;

$C_1-C_4$  алкоксикарбонил: напр. метоксикарбонил, етоксикарбонил, пропоксикарбонил, 1-метилетоксикарбонил, бутоксикарбонил, 1-метилпропоксикарбонил, 2-метилпропоксикарбонил и 1,1-диметоксикарбонил;

$C_1-C_4$  халогеналкоксикарбонил:  $C_1-C_4$  алкоксикарбонилов остатък, както е дефиниран по-горе, който частично и напълно е заместен с флуоро, хлоро, бромо и/или йодо, също напр. флуорометоксикарбонил, дифлуорометоксикарбонил, трифлуорометоксикарбонил, хлородифлуорометоксикарбонил, бромодифлуорометоксикарбонил, 2-флуороетоксикарбонил, 2-хлороетоксикарбонил, 2-бромоетоксикарбонил, 2-йодоетоксикарбонил, 2,2-дифлуороетоксикарбонил, 2,2,2-трифлуороетоксикарбонил, 2-хлоро-2-флуороетоксикарбонил, 2-хлоро-2,2-дифлуороетоксикарбонил, 2,2-дихлоро-2-флуороетоксикарбонил, 2,2,2-трихлороетоксикарбонил, пентафлуороетоксикарбонил, 2-флуоропропоксикарбонил, 3-флуоропропоксикарбонил, 2-хлоропропоксикарбонил, 3-хлоропропоксикарбонил, 2-бромопропоксикарбонил, 3-бромопропоксикарбонил, 2,2-дифлуоропропоксикарбонил, 2,3-дифлуоропропоксикарбонил, 2,3-дихлоропропоксикарбонил, 3,3,3-трифлуоропропоксикарбонил, 3,3,3-трихлоропропоксикарбонил, 2,2,3,3,3-пентафлуоропропоксикарбонил, хептафлуоропропоксикарбонил, 1-(флуорометил)-2-флуороетоксикарбонил, 1-(хлорометил)-2-хлороетоксикарбонил, 1-(бромометил)-2-бромоетоксикарбонил, 4-флуоробутоксикарбонил, 4-хлоробутоксикарбонил, 4-бромобутоксикарбонил и 4-йодобутоксикарбонил;

$C_3-C_6$  алкенилокси; например проп-1-ен-1-илокси, проп-2-ен-1-илокси, 1-метилетенилокси, бутен-1-илокси, бутен-2-илокси, бутен-3-илокси, 1-метил-проп-1-ен-1-илокси, 2-метил-проп-1-ен-1-илокси, 1-метил-проп-2-ен-1-илокси, 2-метил-проп-2-ен-1-илокси, пентен-1-илокси, пентен-2-илокси, пентен-3-илокси, пент-4-илокси, 1-метил-бут-1-ен-1-илокси, 2-метил-бут-1-ен-1-илокси, 3-метил-бут-1-ен-1-илокси, 1-метил-бут-2-ен-1-илокси, 2-метил-бут-2-ен-1-илокси, 3-метил-бут-2-ен-1-илокси, 1-метил-бут-3-ен-1-илокси, 2-метил-бут-3-ен-1-илокси, 3-метил-бут-3-ен-1-илокси, 1,1-диметил-проп-2-ен-1-илокси, 1,2-диметил-проп-1-ен-1-илокси,

1,2-диметил-проп-2-ен-1-илокси, 1-этил-проп-1-ен-2-илокси, 1-этил-проп-2-ен-1-илокси, гекс-1-ен-1-илокси, гекс-2-ен-1-илокси, гекс-3-ен-1-илокси, гекс-4-ен-1-илокси, гекс-5-ен-1-илокси, 1-метил-пент-1-ен-1-илокси, 2-метил-пент-1-ен-1-илокси, 3-метил-пент-1-ен-1-илокси, 4-метил-пент-1-ен-1-илокси, 1-метил-пент-2-ен-1-илокси, 2-метил-пент-2-ен-1-илокси, 3-метил-пент-2-ен-1-илокси, 4-метил-пент-2-ен-1-илокси, 1-метил-пент-3-ен-1-илокси, 2-метил-пент-3-ен-1-илокси, 3-метил-пент-3-ен-1-илокси, 4-метил-пент-3-ен-1-илокси, 1-метил-пент-4-ен-1-илокси, 2-метил-пент-4-ен-1-илокси, 3-метил-пент-4-ен-1-илокси, 4-метил-пент-4-ен-1-илокси, 1,1-диметил-бут-2-ен-1-илокси, 1,1-ди-метил-бут-3-ен-1-илокси, 1,2-диметил-бут-1-ен-1-илокси, 1,2-диметил-бут-2-ен-1-илокси, 1,2-диметил-бут-3-ен-1-илокси, 1,3-диметил-бут-1-ен-1-илокси, 1,3-диметил-бут-2-ен-1-илокси, 1,3-диметил-бут-3-ен-1-илокси, 2,2-диметил-бут-3-ен-1-илокси, 2,3-диметил-бут-1-ен-1-илокси, 2,3-диметил-бут-2-ен-1-илокси, 2,3-диметил-бут-3-ен-1-илокси, 3,3-диметил-бут-1-ен-1-илокси, 3,3-диметил-бут-2-ен-1-илокси, 1-этил-бут-1-ен-1-илокси, 1-этил-бут-2-ен-1-илокси, 1-этил-бут-3-ен-1-илокси, 2-этил-бут-1-ен-1-илокси, 2-этил-бут-2-ен-1-илокси, 2-этил-бут-3-ен-1-илокси, 1,1,2-триметил-проп-1-ен-1-илокси, 1-этил-1-метил-проп-2-ен-1-илокси, 1-этил-2-метил-проп-1-ен-1-илокси и 1-этил-2-метил-проп-2-ен-1-илокси;

$C_3-C_6$  алкинилокси: например проп-1-ин-1-илокси, проп-2-ин-1-илокси, бут-1-ин-1-илокси, бут-1-ин-3-илокси, бут-1-ин-4-илокси, бут-2-ин-1-илокси, пент-1-ин-1-илокси, пент-1-ин-3-илокси, пент-1-ин-4-илокси, пент-1-ин-5-илокси, пент-2-ин-1-илокси, пент-2-ин-4-илокси, пент-2-ин-5-илокси, 3-метил-бут-1-ин-3-илокси, 3-метил-бут-1-ин-4-илокси, гекс-1-ин-1-илокси, гекс-1-ин-3-илокси, гекс-1-ин-4-илокси, гекс-1-ин-5-илокси, гекс-1-ин-6-илокси, гекс-2-ин-1-илокси, гекс-2-ин-4-илокси, гекс-2-ин-5-илокси, гекс-2-ин-6-илокси, гекс-3-ин-1-илокси, гекс-3-ин-2-илокси, 3-метилпент-1-ин-1-илокси, 3-метил-пент-1-ин-3-илокси, 3-метил-пент-1-ин-4-илокси, 3-метил-пент-1-ин-5-илокси, 4-метил-пент-1-ин-1-илокси, 4-метил-пент-2-ин-4-илокси и 4-метилпент-2-ин-5-илокси;

Ди- $(C_1-C_4)$  алкил)амино: например N,N-диметиламино, N,N-диетиламино, N,N-дипропиламино, N,N-ди-(1-метилетил)-амино, N,N-дибутиламино, N,N-ди-(1-метилпропил)амино, N,N-ди-(2-метилпропил)амино, N,N-ди-(1,1-ди-

метилетил)амино, N-этил-N-метиламино, N-метил-N-пропиламино, N-метил-N-(1-метилетил)-амино, N-бутил-N-метиламино, N-метил-N-(1-метилпропил)амино, N-метил-N-(2-метилпропил)амино, N-(1,1-диметилетил)-N-метиламино, N-этил-N-пропиламино, N-этил-N-(1-метилетил)-амино, N-бутил-N-етиламино, N-этил-N-(1-метилпропил)амино, N-этил-N-(2-метилпропил)амино, N-этил-N-(1,1-диметилетил)амино, N-(1-метилетил)-N-пропиламино, N-бутил-N-пропиламино, N-(1-метилпропил)-N-пропиламино, N-(2-метилпропил)-N-пропиламино, N-(1,1-диметилетил)-N-пропиламино, N-бутил-N-(1-метилетил)амино, N-(1-метилетил)-N-(1-метилпропил)амино, N-(1-метилетил)-N-(2-метилпропил)амино, N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилетил)амино, N-бутил-N-(1-метилпропил)амино, N-бутил-N-(2-метилпропил)амино, N-(1-метилпропил)-N-(2-метилпропил)амино, N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилпропил)амино и N-(1,1-диметилетил)-N-(2-метилпропил)амино;

[2,2-Ди- $(C_1-C_4)$ -алкил)гидразино-1], как-то и диалкилгидразиночасти на [2,2-ди- $(C_1-C_4)$ -алкил)гидразино-1]- $C_1-C_4$  алкил; например 2,2-диметилгидразино-1,2,2-диэтилгидразино-1, 2,2-дипропилгидразино-1, 2,2-ди-(1-метилетил)гидразино-1, 2,2-дибутилгидразино-1, 2,2-ди-(1-метилпропил)гидразино-1, 2,2-ди-(1,1-диметилетил)гидразино-1, 2-этил-2-метилгидразино-1, 2-метил-2-пропилгидразино-1, 2-метил-2-(1-метилетил)гидразино-1, 2-бутил-2-метилгидразино-1, 2-метил-2-(1-метилпропил)-гидразино-1, 2-(1,1-диметилетил)-2-метилгидразино-1, 2-этил-2-пропилгидразино-1, 2-этил-2-(1-метилетил)гидразино-1, 2-бутил-2-этилгидразино-1, 2-этил-2-(1-метилпропил)гидразино-1, 2-этил-2-(1,1-диметилетил)гидразино-1, 2-(1-метилетил)-2-пропилгидразино-1, 2-бутил-2-пропилгидразино-1, 2-(1-метилпропил)-2-пропилгидразино-1, 2-(1,1-диметилетил)-2-пропилгидразино-1, 2-бутил-2-(1-метилетил)гидразино-1, 2-(метилетил)-2-(1-метилпропил)гидразино-1, 2-(1-метилетил)-2-(2-метилпропил)гидразино-1, 2-(1,1-диметилетил)-2-(1-метилетил)гидразино-1, 2-бутил-2-(1-метилпропил)гидразино-1, 2-бутил-2-(2-метилпропил)гидразино-1, 2-бутил-2-(1,1-

диметилетил) хидразино-1, 2-(1-метилпропил)-2-(2-метилпропил) хидразино-1, 2-(1,1-диметилетил)-2-(1-метилпропил) хидразино-1 и 2-(1,1-диметилетил)-2-(2-метилпропил) хидразино-1;

Ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил заместен с ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино както е дефиниран по-горе също и напр. N,N-диметиламинометил, N,N-диетиламинометил, N,N-дипропиламинометил, N,N-ди-(1-метилетил)аминометил, N,N-дибутиламинометил, N,N-ди-(1-метилпропил)аминометил, N,N-ди-(2-метилпропил)аминометил, N,N-ди-(1,1-диметилетил)аминометил, N-етил-N-метиламинометил, N-метил-N-пропиламинометил, N-метил-N-(1-метилетил)аминометил, N-бутил-N-метиламинометил, N-метил-N-(1-метилпропил)аминометил, N-метил-N-(2-метилпропил)аминометил, N-(1,1-диметилетил)-N-метиламинометил, N-етил-N-пропиламинометил, N-етил-N-(1-метилетил)аминометил, N-бутил-N-етиламинометил, N-етил-N-(1-метилпропил)аминометил, N-етил-N-(2-метилпропил)аминометил, N-етил-N-(1,1-диметилетил)аминометил, N-(1-метилетил)-N-пропиламинометил, N-бутил-N-пропиламинометил, N-(1-метилпропил)-N-пропиламинометил, N-(2-метилпропил)-N-пропиламинометил, N-(1,1-диметилетил)-N-пропиламинометил, N-бутил-N-(1-метилетил)аминометил, N-(1-метилетил)-N-(1-метилпропил)аминометил, N-(1-метилетил)-N-(2-метилпропил)аминометил, N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилетил)аминометил, N-бутил-N-(1-метилпропил)аминометил, N-бутил-N-(2-метилпропил)аминометил, N-бутил-N-(1,1-диметилетил)аминометил, N-(1-метилпропил)-N-(2-метилпропил)аминометил, N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилпропил)аминометил, N-(1,1-диметилетил)-N-(2-метилпропил)аминометил, 2-(N,N-диметиламино)етил, 2-(N,N-диетиламино)етил, 2-(N,N-дипропиламино)етил, 2-[N,N-ди-(1-метилетил)амино]етил, 2-[N,N-дибутиламино]етил, 2-[N,N-ди-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N,N-ди-(2-метилпропил)амино]етил, 2-[N,N-ди-(1,1-диметилетил)амино]етил, 2-[N-етил-N-метиламино]етил, 2-[N-метил-N-пропиламино]етил, 2-[N-метил-N-(1-метилетил)амино]етил, 2-[N-метил-N-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N-метил-N-(2-метилпропил)амино]етил, 2-[N-(1,1-диметилетил)-N-метиламино]етил, 2-[N-етил-N-пропиламино]етил, 2-[N-етил-N-(1-метилетил)амино]етил, 2-[1N-бутил-N-етиламино]етил,

2-[N-етил-N-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N-етил-N-(2-метилпропил)-амино]етил, 2-[N-етил-N-(1,1-диметилетиламино)етил, 2-[N-(1-метилетил)-N-пропиламино]етил, 2-(N-бутил-N-пропиламино]етил, 2-[N-(1-метилпропил)-N-пропиламино]етил, 2-[N-(2-метилпропил)-N-пропиламино]етил, 2-[N-(1,1-диметилетил)-N-пропиламино]-етил, 2-[N-бутил-N-(1-метилетил)амино]етил, 2-[N-(1-метилетил)-N-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N-(1-метилетил)-N-(2-метилпропил)амино]етил, 2-[N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилетил)амино]етил, 2-[N-бутил-N-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N-бутил-N-(2-метилпропил)амино]етил, 2-[N-бутил-N-(1,1-диметилетил)амино]етил, 2-[N-(1-метилпропил)-N-(2-метилпропил)амино]етил, 2-[N-(1,1-диметилетил)-N-(1-метилпропил)амино]етил, 2-[N-(1,1-диметилетил)-N-(2-метилпропил)амино]етил, 3-(N,N-диметиламино)пропил, 3-(N,N-диетиламино)пропил, 4-(N,N-диметиламино)бутил и 4-(N,N-диетиламино)бутил;

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси както е дефиниран по-горе, също напр. метоксиметил, етоксиметил, пропоксиметил, (1-метилетокси)метил, бутоксиметил, (1-метилпропокси)метил, (2-метилпропокси)метил, (1,1-диметилетокси)метил, 2-(метокси)етил, 2-(етокси)етил, 2-(пропокси)етил, 2-(1-метилетокси)етил, 2-(бутокси)етил, 2-(1-метилпропокси)етил, 2-(2-метилпропокси)-етил, 2-(1,1-диметилетокси)етил, 2-(метокси)пропил, 2-(етокси)пропил, 2-(пропокси)пропил, 2-(1-метилетокси)пропил, 2-(бутокси)пропил, 2-(1-метилпропокси)пропил, 2-(2-метилпропокси)пропил, 2-(1,1-диметилетокси)пропил, 3-(метокси)пропил, 3-(етокси)пропил, 3-(пропокси)пропил, 3-(1-метилетокси)пропил, 3-(бутокси)пропил, 3-(1-метилпропокси)-пропил, 3-(2-метилпропокси)пропил, 3-(1,1-диметилетокси)-пропил, 2-(метокси)бутил, 2-(етокси)бутил, 2-(пропокси)бутил, 2-(1-метилетокси)бутил, 2-(бутокси)бутил, 2-(1-метилпропокси)-бутил, 2-(2-метилпропокси)бутил, 2-(1,1-диметилетокси)бутил, 3-(метокси)бутил, 3-(етокси)бутил, 3-(пропокси)бутил, 3-(1-метилетокси)бутил, 3-(бутокси)бутил, 3-(1-метилпропокси)бутил, 3-(2-метилпропокси)бутил, 3-(1,1-диметилетокси)бутил, 4-(метокси)бутил, 4-(етокси)бутил, 4-(пропокси)бутил, 4-(1-метилетокси)бутил, 4-(бутокси)бутил, 4-(1-метилпропокси)бутил, 4-(2-метилпропокси)бутил и 4-(1,1-диметилетокси)бутил;

$C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил:  $C_1-C_4$  алкил заместен с  $C_1-C_4$  алкилтио както е дефиниран по-горе, също напр. метилтио метил, етилтиометил, пропилтиометил, (1-метилетилтио)метил, бутилтиометил, (1-метилпропилтио)метил, (2-метилпропилтио)метил, (1,1-диметилетилтио)метил, 2-метилтиоетил, 2-етилтиоетил, 2-(пропилтио)етил, 2-(1-метилетилтио)етил, 2-(бутилтио)етил, 2-(1-метилпропилтио)етил, 2-(2-метилпропилтио)етил, 2-(1,1-диметилетилтио)етил, 2-(метилтио)пропил, 3-(метилтио)пропил, 2-(етилтио)пропил, 3-(етилтио)пропил, 3-(пропилтио)пропил, 3-(бутилтио)пропил, 4-(метилтио)бутил, 4-(етилтио)бутил, 4-(пропилтио)бутил и 4-(бутилтио)бутил;

$C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил:  $C_1-C_4$  алкил заместен с  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил както е дефиниран по-горе, също метоксикарбонилметил, етоксикарбонилметил, пропоксикарбонилметил, (1-метилетоксикарбонил)метил, бутоксикарбонилметил, (1-метилпропоксикарбонил)метил, (2-метилпропоксикарбонил)метил, (1,1-диметилетоксикарбонил)метил, 2-(метоксикарбонил)етил, 2-(етоксикарбонил)етил, 2-(пропоксикарбонил)етил, 2-(1-метилетоксикарбонил)етил, 2-(бутоксикарбонил)етил, 2-(1-метилпропоксикарбонил)етил, 2-(2-метилпропоксикарбонил)етил, 2-(1,1-диметилетоксикарбонил)етил, 2-(метоксикарбонил)пропил, 2-(етоксикарбонил)пропил, 2-(пропоксикарбонил)пропил, 2-(1-метилетоксикарбонил)пропил, 2-(бутоксикарбонил)пропил, 2-(1-метилпропоксикарбонил)пропил, 2-(2-метилпропоксикарбонил)пропил, 2-(1,1-диметилетоксикарбонил)пропил, 3-(метоксикарбонил)пропил, 3-(етоксикарбонил)пропил, 3-(пропоксикарбонил)пропил, 3-(1-метилетоксикарбонил)пропил, 3-(бутоксикарбонил)пропил, 3-(1-метилпропоксикарбонил)пропил, 3-(2-метилпропоксикарбонил)пропил, 3-(1,1-диметилетоксикарбонил)пропил, 2-(метоксикарбонил)бутил, 2-(етоксикарбонил)бутил, 2-(пропоксикарбонил)бутил, 2-(1-метилетоксикарбонил)бутил, 2-(бутоксикарбонил)бутил, 2-(1-метилпропоксикарбонил)бутил, 2-(2-метилпропоксикарбонил)бутил, 2-(1,1-диметилетоксикарбонил)бутил, 3-(метоксикарбонил)бутил, 3-(етоксикарбонил)бутил, 3-(пропоксикарбонил)бутил, 3-(1-метилетоксикарбонил)бутил, 3-(бутоксикарбонил)бутил, 3-(1-метилпропоксикарбонил)бутил, 3-(2-метилпропоксикарбонил)бутил, 3-(1,1-диметилетоксикарбонил)бутил, 4-(метоксикарбо-

нил)бутил, 4-(етоксикарбонил)бутил, 4-(пропоксикарбонил)бутил, 4-(1-метилетоксикарбонил)бутил, 4-(бутоксикарбонил)бутил, 4-(1-метилпропоксикарбонил)бутил, 4-(2-метилпропоксикарбонил)бутил, 4-(1,1-диметилетоксикарбонил)бутил;

$C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси:  $C_1-C_4$  алкокси заместен с  $C_1-C_4$  алкокси както е дефиниран по-горе, също напр. 2-(метокси)етокси, 2-(етокси)етокси, 2-(пропоксикарбонил)етокси, 2-(1-метилетокси)етокси, 2-(бутоксикарбонил)етокси, 2-(1-метилпропоксикарбонил)етокси, 2-(1,1-диметилетокси)етокси, 2-(метокси)пропоксикарбонил, 2-(етокси)пропоксикарбонил, 2-(1-метилетокси)пропоксикарбонил, 2-(бутоксикарбонил)пропоксикарбонил, 2-(1-метилпропоксикарбонил)пропоксикарбонил, 2-(1,1-диметилетокси)пропоксикарбонил, 3-(метокси)пропоксикарбонил, 3-(етокси)пропоксикарбонил, 3-(пропоксикарбонил)пропоксикарбонил, 3-(1-метилетокси)пропоксикарбонил, 3-(бутоксикарбонил)пропоксикарбонил, 3-(1-метилпропоксикарбонил)пропоксикарбонил, 3-(2-метилпропоксикарбонил)пропоксикарбонил, 3-(1,1-диметилетокси)пропоксикарбонил, 2-(метокси)бутокси, 2-(етокси)бутокси, 2-(пропоксикарбонил)бутокси, 2-(1-метилетокси)бутокси, 2-(бутоксикарбонил)бутокси, 2-(1-метилпропоксикарбонил)бутокси, 2-(2-метилпропоксикарбонил)бутокси, 2-(1,1-диметилетокси)бутокси, 3-(метокси)бутокси, 3-(етокси)бутокси, 3-(пропоксикарбонил)бутокси, 3-(1-метилетокси)бутокси, 3-(бутоксикарбонил)бутокси, 3-(1-метилпропоксикарбонил)бутокси, 3-(2-метилпропоксикарбонил)бутокси, 4-(метокси)бутокси, 4-(етокси)бутокси, 4-(пропоксикарбонил)бутокси, 4-(1-метилетокси)бутокси, 4-(бутоксикарбонил)бутокси, 4-(1-метилпропоксикарбонил)бутокси, 4-(2-метилпропоксикарбонил)бутокси и 4-(1,1-диметилетокси)бутокси;

$C_2-C_6$  алкандиил: напр. етан-1,2-диил, пропан-1,3-диил, бутан-1,4-диил, пентан-1,5-диил, и хексан-1,6-диил;

$C_3-C_6$ -циклоалкил: напр. циклопропил, циклобутил, циклопентил, циклохекеил, циклохептил или циклооктил;

Всички фенилови пръстени са за предпочитане незаместени или носят един до три халогенни атома/или нитрогрупа, цианов остатък и/или един или два заместителя метил, трифлуорметил, метокси или трифлуорметокси.

Предпочитани са 3-хетероцикллизаместените бензоилови производни с формула I, в която заместителите имат следните значения:

$R^1$ ,  $R^2$  са водород, нитро, халоген, циано,  $C_1-C_6$  алкил,  $C_1-C_6$  халогеналкил,  $C_1-C_6$  алкокси,  $C_1-C_6$  халогеналкокси,  $C_1-C_6$  алкил-

тио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфонил;

R<sup>3</sup> е водород, халоген или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил;

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> са водород, халоген, циано, нитро, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси) C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, [2,2-ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)хидразино-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилиминоокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> цианоалкил, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub> циклоалкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкилтио, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една до три от следните групи: нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно с въглеродния атом, с който са свързани карбонилна или тиокарбонилна група;

R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub> алкенилокси, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub> алкинилокси или NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

R<sup>7</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

X е O, S, NR<sup>9</sup>, CO или CR<sup>10</sup>R<sup>14</sup>;

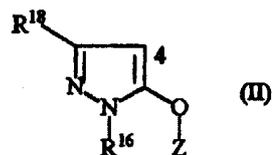
Y е O, S, NR<sup>12</sup>, CO или CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> са водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> са водород, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкоксикарбонил или CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>; или

R<sup>4</sup> и R<sup>9</sup>, или R<sup>4</sup> и R<sup>10</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>12</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно със C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>15</sup> е свързан на 4-място пиразол с формула (II)



в която

R<sup>16</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил;

Z е H или SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;

R<sup>17</sup> е C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил,

10 фенил или фенил, който е частично или напълно халогениран и/или носи една до три от следните групи: нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси;

15 R<sup>18</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил,

при което X и Y не означават едновременно кислород или сяра; и с изключение на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-етил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(5-циано-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол и 4-[2-хлоро-3-(тиазолин-4,5-дион-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол;

30 както и техните приложими в земеделието соли.

С оглед на използването на съединенията съгласно изобретението с формула I като хербициди, заместителите имат за предпочитане следните значения, а именно самостоятелно или в комбинация:

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> са нитро, халоген, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфонил;

особено се предпочитат нитро, халоген, като например хлоро и бромо, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил като напр. метил и етил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси като напр. метокси и етокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкил като напр. дифлуорометил и трифлуорометил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио като напр. метилтио и етилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил като напр. метилсулфинил и етилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил ка-

то напр. метилсулфонил, етилсулфонил и пропилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил като напр. трифлуорометилсулфонил и пентафлуороетилсулфонил;

$R^3$  е водород;

$R^4$ ,  $R^5$  са водород, халоген, циано, нитро,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил, ди-( $C_1-C_4$  алкокси)- $C_1-C_4$  алкил, ди-( $C_1-C_4$  алкил)амино- $C_1-C_4$  алкил, [2,2-ди-( $C_1-C_4$  алкил)хидразино-1]- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_6$  алкилиминоокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_6$ -алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_8$  циклоалкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди-( $C_1-C_4$  алкил)амино,  $COR^6$ , фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или да носят една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_6$  халогеналкокси; или

$R^4$  и  $R^5$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде едно- до четирикратно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, заместен в даден случай с  $C_1-C_4$  алкил;

особено за предпочитане  $R^4$  означава водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил или  $CONR^7R^8$ ;

особено за предпочитане  $R^5$  означава водород или  $C_1-C_4$  алкил; или

особено за предпочитане  $R^4$  и  $R^5$  образуват  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или с азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

$R^6$  е  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $NR^7R^8$ ;

$R^7$  е водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^8$  е  $C_1-C_4$  алкил;

$X$  е O, S,  $NR^9$ , CO или  $CR^{10}R^{11}$ ;

$Y$  е O, S,  $NR^{12}$  или  $CR^{13}R^{14}$ ;

$R^9$ ,  $R^{11}$  са водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$  са водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил,  $C_1-C_4$  халогеналкоксикарбонил или  $CONR^7R^8$ ; или

$R^4$  и  $R^9$ , или  $R^4$  и  $R^{10}$ , или  $R^5$  и  $R^{12}$ , или  $R^5$  и  $R^{13}$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може

да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{16}$  е  $C_1-C_6$  алкил; особено са предпочитани метил, етил, пропил, 2-метилпропил или

5 бутил;

$Z$  е H или  $SO_2R^{17}$ ;

$R^{17}$  е  $C_1-C_4$  алкил, фенил или фенил, който е частично или напълно халогениран и/или носи една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

$R^{18}$  е водород или  $C_1-C_6$  алкил; особено се предпочитат водород или метил.

Изобретението има следните форми на изпълнение на 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I;

1. В една предпочитана форма на изпълнение на 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I, Z означава  $SO_2R^{17}$ .

- Особено предпочитани при това са 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^{18}$  означава водород.

- Също така особено предпочитани са при това 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I в която  $R^{18}$  означава метил.

Особено предпочитани са при това 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^{17}$  означава  $C_1-C_4$  алкил.

2. В друга предпочитана форма на изпълнение на 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I, Z означава водород.

- Особено предпочитани са при това 3-хетероциклил-заместени бензоилови производни с формула I, в която X означава кислород и Y е  $CR^{13}R^{14}$ .

Специално предпочитани са при това 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I в която:

$R^4$  означава халоген, нитро,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$ -алкилтио,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_8$  пиклоалкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди-( $C_1-C_4$  алкил)амино,  $COR^6$ , фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частични или напълно халогенирани и/или да носят една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

$R^5$  е водород или  $C_1-C_4$  алкил; или

$R^4$  и  $R^5$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

$R^5$  и  $R^{13}$  образуват заедно алкандиолова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместен с  $C_1-C_4$  алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил.

Извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

$R^4$  означава  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил или  $CONR^2R^3$ ;

$R^5$  е водород или  $C_1-C_4$  алкил; или

$R^4$  и  $R^5$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

Особено извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^{18}$  означава водород.

\* Също така особено предпочитани са при това и 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^4$  и  $R^5$  означават водород.

Извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^8$  означава водород.

Особено извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

$R^1$  означава нитро,  $C_1-C_6$  алкил, като напр. метил и етил,  $C_1-C_6$  алкокси като например метокси и етокси,  $C_1-C_6$  халогеналкил като например дифлуорометил и трифлуорометил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил като напр. метилсулфонил, етилсулфонил и пропилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил напр. трифлуорометилсулфонил и пентафлуороетилсулфонил;

Също така особено извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

$R^2$  означава нитро, халоген като напр. хлоро и бромно,  $C_1-C_6$  алкил като напр. метил и етил,  $C_1-C_6$  халогеналкил като напр. дифлуорометил и трифлуорометил,  $C_1-C_6$  алкилтио като напр. метилтио и етилтио,  $C_1-C_6$  алкилсул-

финил като напр. метилсулфинил и етилсулфинил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил като напр. метилсулфонил, етилсулфонил и пропилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил като напр. трифлуорометилсулфонил и пентафлуороетилсулфонил;

Също така особено извънредно предпочитан е 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-метил-5-хидрокси-1 Н-пиразол.

Също така особено извънредно предпочитани са приложимите в земеделието соли на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-метил-5-хидрокси-1 Н-пиразол, по-специално солите с алкални метали като напр. литий, натрий и калий и амониите соли, при което в тях ако е желателно един до четири водородни атоми могат да бъдат заместени с  $C_1-C_4$  алкил, хидрокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил, хидрокси- $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил, фенил или бензил, за предпочитане амоний, диметиламоний, диизопропиламоний, тетраметиламоний, тетрабутиламоний, 2-(2-хидроксиет-1-окси)ет-1-иламоний, ди-(2-хидроксиет-1-ил)амоний, триметилбензиламоний.

Също така извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която  $R^{18}$  означава метил.

Особено извънредно предпочитани при това са 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

$R^1$  означава нитро,  $C_1-C_6$  алкил, като напр. метил и етил,  $C_1-C_6$  алкокси като напр. метокси и етокси,  $C_1-C_6$  халогеналкил като напр. дифлуорометил и трифлуорометил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил като напр. метилсулфонил, етилсулфонил и пропилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил напр. трифлуорометилсулфонил и пентафлуороетилсулфонил;

Също така особено извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

$R^2$  означава нитро, халоген като напр. хлоро и бромно,  $C_1-C_6$  алкил като напр. метил и етил,  $C_1-C_6$  халогеналкил като напр. дифлуорометил и трифлуорометил,  $C_1-C_6$  алкилтио като напр. метилтио и етилтио,  $C_1-C_6$  алкилсулфинил като напр. метилсулфинил и етилсулфинил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил като напр. метилсулфонил, етилсулфонил и пропилсулфонил

или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил като напр. трифлуорометилсулфонил и пентафлуороетилсулфонил;

Също така особено предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

X означава S, NR<sup>9</sup>, CO или CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>; или Y означава O, S, NR<sup>12</sup> или CO;

\* Специално предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която R<sup>18</sup> означава водород.

\* Също така специално предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която R<sup>18</sup> означава  $C_1-C_6$  алкил.

Извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

R<sup>4</sup> означава халоген, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_8$  циклоалкил,  $C_1-C_6$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди-( $C_1-C_4$  алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

R<sup>5</sup> е водород или  $C_1-C_4$  алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>9</sup>, или R<sup>4</sup> и R<sup>10</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>12</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или да бъ-

де прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил.

\*Също така специално предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

X означава S, NR<sup>9</sup> или CO или Y е O, NR<sup>12</sup> или CO.

Извънредно предпочитани са при това 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която

R<sup>4</sup> означава халоген, циано, нитро,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_8$  циклоалкил,  $C_1-C_6$  алкокси,  $C_1-C_4$ -алкокси- $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди-( $C_1-C_4$ -алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последно споменати заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или да носят една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

R<sup>5</sup> е водород или  $C_1-C_4$  алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно  $C_1-C_4$  алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>9</sup>, или R<sup>4</sup> и R<sup>10</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>12</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил.

Особено извънредно предпочитани са съединенията Ia1 (= I с R<sup>1</sup> = Cl, R<sup>2</sup> = SO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, R<sup>3</sup> = H, R<sup>16</sup>, R<sup>18</sup> = CH<sub>3</sub>, Z = H), особено съединенията от таблица 1.

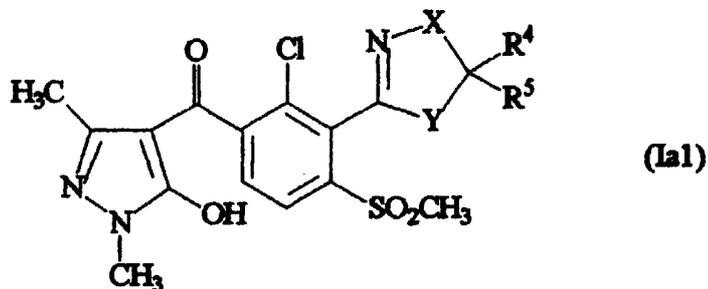


Таблица 1

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ia1.1	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.2	CH <sub>2</sub>	H	H	O
Ia1.3	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O
Ia1.4	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.5	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.6	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.7	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.8	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	O
Ia1.9	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	O
Ia1.10	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.11	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	O
Ia1.12	C=O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.13	C=O	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.14	C=O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.15	C=O	H	H	O
Ia1.16	C=O	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.17	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	S

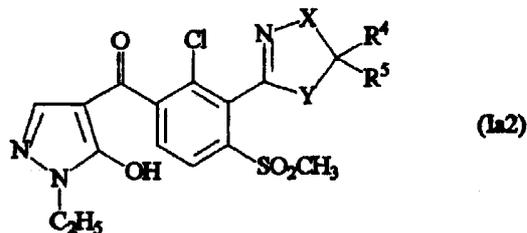
№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ia1.18	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	S
Ia1.19	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ia1.20	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.21	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.22	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.23	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ia1.24	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	S
Ia1.25	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	S
Ia1.26	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	S
Ia1.27	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.28	CH <sub>2</sub>	H	H	NH
Ia1.29	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NH
Ia1.30	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ia1.31	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.32	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.33	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.34	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ia1.35	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NH
Ia1.36	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NH
Ia1.37	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH
Ia1.38	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.39	CH <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.40	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.41	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.42	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.43	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.44	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ia1.45	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.46	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.47	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.48	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.49	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.50	CH <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.51	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.52	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.53	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.54	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.55	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.56	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.57	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.58	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.59	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ia1.60	CH <sub>2</sub>		=O	S
Ia1.61	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	S
Ia1.62	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	S
Ia1.63	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	S
Ia1.64	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	S
Ia1.65	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	S
Ia1.66	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	S
Ia1.67	CH <sub>2</sub>		=O	NH
Ia1.68	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	NH
Ia1.69	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NH
Ia1.70	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NH
Ia1.71	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	NH

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ia1.72	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NH
Ia1.73	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	HN
Ia1.74	CH <sub>2</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.75	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.76	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.77	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.78	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.79	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.80	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NCH <sub>3</sub>
Ia1.81	O	COOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.82	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.83	O	CONHCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.84	O	CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.85	O	CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.86	O	CON(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.87	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.88	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.89	O	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.90	O	COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.91	O	CH <sub>2</sub> CN	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.92	O	CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.93	O	CH <sub>2</sub> ON=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.94	O	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.95	O	CH(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ia1.96	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>
Ia1.97	O	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ia1.98	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
Ia1.99	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>
Ia1.100	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		CH <sub>2</sub>
Ia1.101	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-	
Ia1.102	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH-	
Ia1.103	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>
Ia1.104	S	=O		O
Ia1.105	CH <sub>2</sub>	=S		S
Ia1.106	CH(CH <sub>3</sub> )	=S		S
Ia1.107	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=S		S
Ia1.108	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	=S		S
Ia1.109	O	=O		NH
Ia1.110	O	=O		NCH <sub>3</sub>
Ia1.111	O	CH <sub>3</sub>	H	NH
Ia1.112	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NH
Ia1.113	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.114	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ia1.115	O	CH <sub>3</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.116	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
Ia1.117	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.118	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ia1.119	NH	=O		NH
Ia1.120	NH	=O		NCH <sub>3</sub>
Ia1.121	NCH <sub>3</sub>	=O		NH
Ia1.122	NCH <sub>3</sub>	=O		NCH <sub>3</sub>
Ia1.123	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=O		NH
Ia1.124	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=O		NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

Особено извънредно предпочитани са следните бензоилови производни с формула I: съединенията Ia2.1-Ia2.124, които се различават от съответните съединения Ia1.1-Ia1.124 по това, че R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



Също така особено извънредно предпочитани са съединенията Ib1 (=I с R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> = Cl, R<sup>3</sup> = H, R<sup>16</sup>, R<sup>18</sup> = CH<sub>3</sub>, Z = H), особено съединенията от таблица 2.

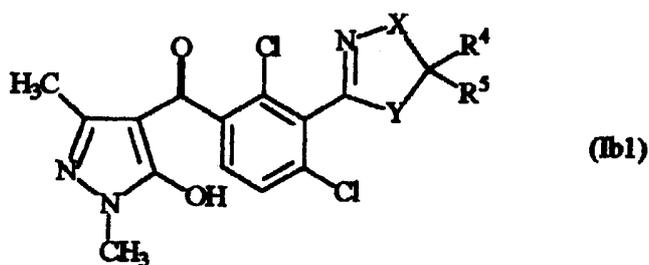


Таблица 2

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.1	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	O
Ib1.2	CH <sub>2</sub>	H	H	O
Ib1.3	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O
Ib1.4	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ib1.5	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
Ib1.6	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
Ib1.7	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.8	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	O
Ib1.9	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	O
Ib1.10	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ib1.11	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	O
Ib1.12	C=O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
Ib1.13	C=O	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ib1.14	C=O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ib1.15	C=O	H	H	O
Ib1.16	C=O	H	CH <sub>3</sub>	O
Ib1.17	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	S
Ib1.18	CH <sub>2</sub>	H	H	S
Ib1.19	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	S
Ib1.20	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ib1.21	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S
Ib1.22	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
Ib1.23	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
Ib1.24	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ib1.25	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	S
Ib1.26	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	S
Ib1.27	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	S
Ib1.28	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ib1.29	CH <sub>2</sub>	H	H	NH
Ib1.30	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NH
Ib1.31	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ib1.32	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
Ib1.33	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ib1.34	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.35	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ib1.36	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NH
Ib1.37	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NH
Ib1.38	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH
Ib1.39	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.40	CH <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.41	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.42	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.43	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.44	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.45	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.46	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.47	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.48	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.49	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.50	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.51	CH <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.52	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.53	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.54	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.55	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.56	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.57	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.58	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.59	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
Ib1.60	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

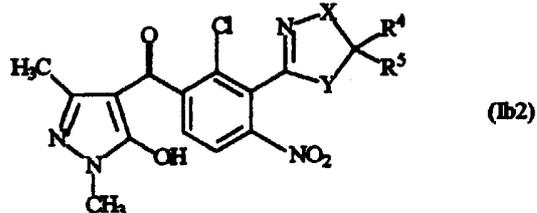
№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.61	CH <sub>2</sub>	=O		S
Ib1.62	CH(CH <sub>3</sub> )	=O		S
Ib1.63	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		S
Ib1.64	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		S
Ib1.65	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	=O		S
Ib1.66	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		S
Ib1.67	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		S
Ib1.68	CH <sub>2</sub>	=O		NH
Ib1.69	CH(CH <sub>3</sub> )	=O		NH
Ib1.70	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		NH
Ib1.71	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		NH
Ib1.72	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	=O		NH
Ib1.73	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		NH
Ib1.74	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		NH
Ib1.75	CH <sub>2</sub>	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.76	CH(CH <sub>3</sub> )	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.77	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.78	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.79	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.80	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.81	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.82	O	COOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.83	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.84	O	CONHCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.85	O	CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.86	O	CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.87	O	CON(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>

№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.88	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.89	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.90	O	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.91	O	COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.92	O	CH <sub>2</sub> CN	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.93	O	CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.94	O	CH <sub>2</sub> ON=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.95	O	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.96	O	CH(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.97	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>
Ib1.98	O	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
Ib1.99	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
Ib1.100	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>
Ib1.101	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>
Ib1.102	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-	
Ib1.103	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH-	
Ib1.104	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>
Ib1.105	O	H	H	CH <sub>2</sub>
Ib1.106	S	=O		O
Ib1.107	CH <sub>2</sub>	=S		S
Ib1.108	CH(CH <sub>3</sub> )	=S		S
Ib1.109	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	=S		S
Ib1.110	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	=S		S
Ib1.111	O	=O		NH
Ib1.112	O	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.113	O	CH <sub>3</sub>	H	NH
Ib1.114	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NH

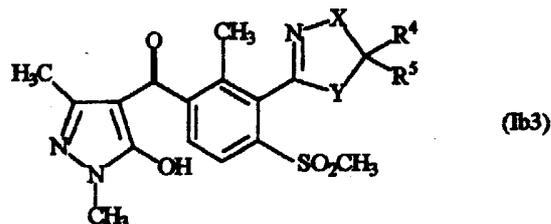
№	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
Ib1.115	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
Ib1.116	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ib1.117	O	CH <sub>3</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.118	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
Ib1.119	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.120	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
Ib1.121	NH	=O		NH
Ib1.122	NH	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.123	NCH <sub>3</sub>	=O		NH
Ib1.124	NCH <sub>3</sub>	=O		NCH <sub>3</sub>
Ib1.125	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=O		NH
Ib1.126	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=O		NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

Следните 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I са особено извънредно предпочитани:

- съединения Ib2.1-Ib2.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро.

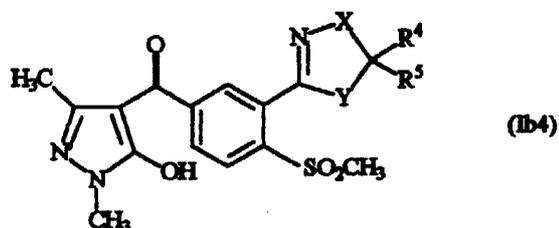


- съединения Ib3.1-Ib3.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил и R<sup>2</sup> означава метилсулфонил.

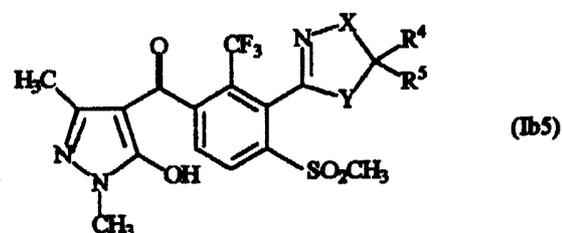


- съединения Ib4.1-Ib4.126, които се раз-

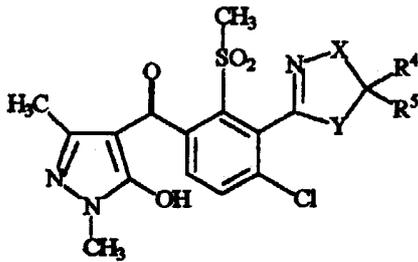
личават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород и R<sup>2</sup> означава метилсулфонил.



- съединения Ib5.1-Ib5.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил и R<sup>2</sup> означава метилсулфонил.

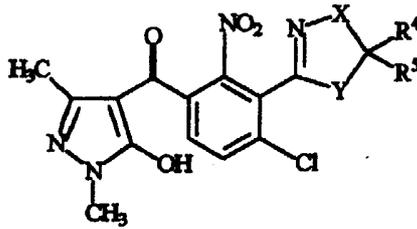


- съединения Ib6.1-Ib6.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил.



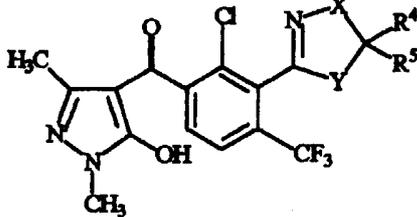
(Ib6) 5

- съединения Ib7.1-Ib7.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро.



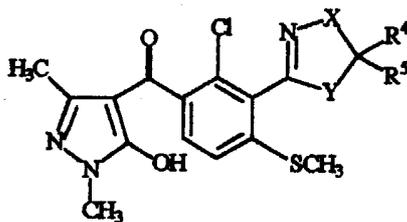
(Ib7) 10

- съединения Ib8.1-Ib8.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил.



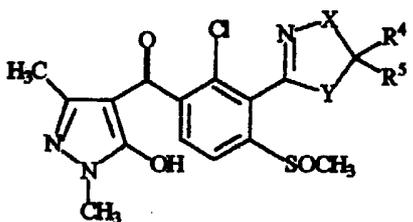
(Ib8) 15

- съединения Ib9.1-Ib9.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио.



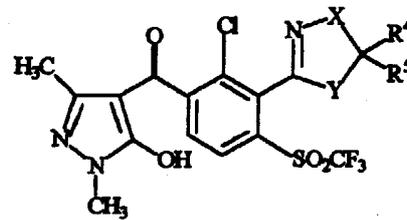
(Ib9) 20

- съединения Ib10.1-Ib10.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфинил.



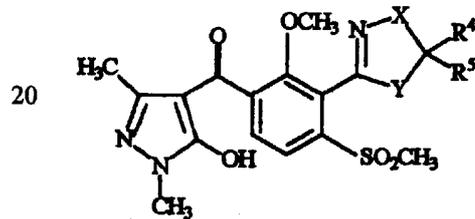
(Ib10) 25

- съединения Ib11.1-Ib11.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че и R<sup>2</sup> означава трифлуорометилсулфонил.



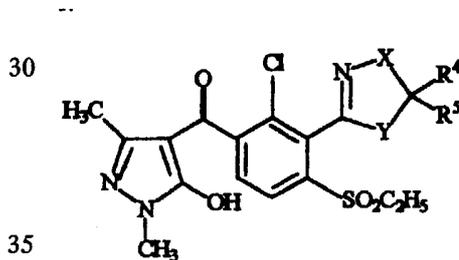
(Ib11) 30

- съединения Ib12.1-Ib12.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси и R<sup>2</sup> означава метилсулфонил.



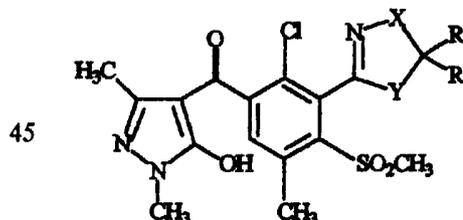
(Ib12) 35

- съединения Ib13.1-Ib13.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил.



(Ib13) 40

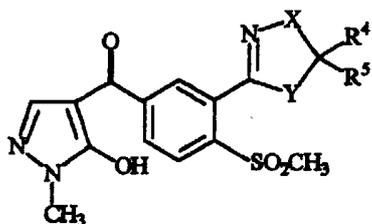
- съединения Ib14.1-Ib14.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и R<sup>3</sup> означава метил.



(Ib14) 45

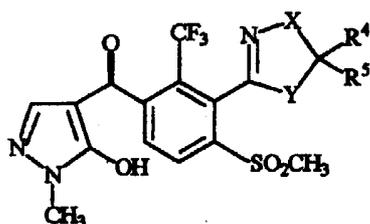
- съединения Ib15.1-Ib15.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфо-





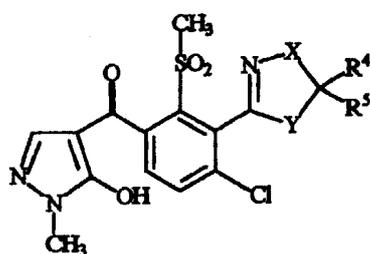
(Ib24)

- съединения Ib25.1-Ib25.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



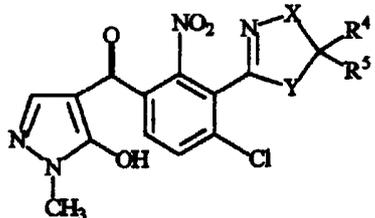
(Ib25)

- съединения Ib26.1-Ib26.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib26)

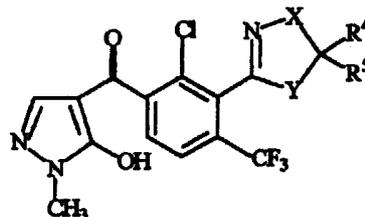
- съединения Ib27.1-Ib27.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib27)

- съединения Ib28.1-Ib28.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил и R<sup>18</sup> означава водород.

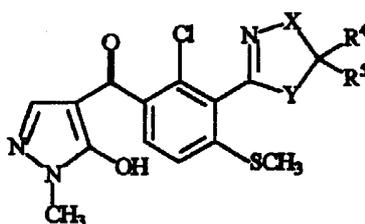
5



(Ib28)

- съединения Ib29.1-Ib29.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио и R<sup>18</sup> означава водород.

10



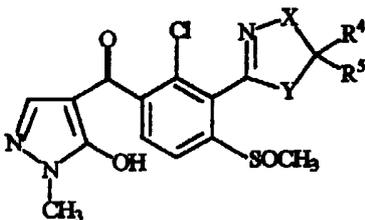
(Ib29)

15

20

- съединения Ib30.1-Ib30.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

25

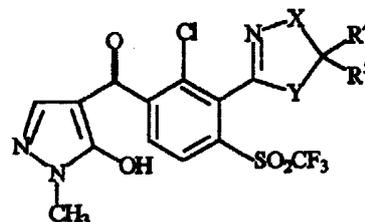


(Ib30)

30

- съединения Ib31.1-Ib31.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

35



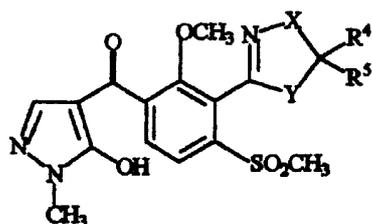
(Ib31)

40

45

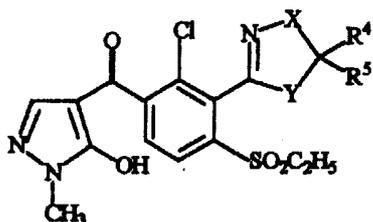
- съединения Ib32.1-Ib32.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

50



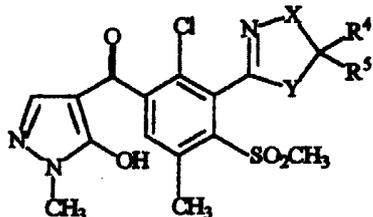
(Ib32)

- съединения Ib33.1-Ib33.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



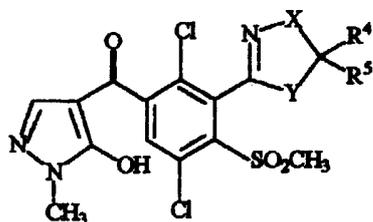
(Ib33)

- съединения Ib34.1-Ib34.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил и R<sup>18</sup> означава водород



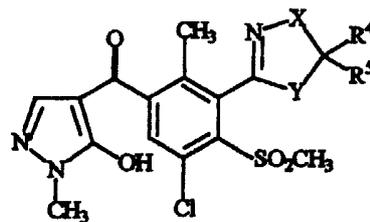
(Ib34)

- съединения Ib35.1-Ib35.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро и R<sup>18</sup> означава водород.



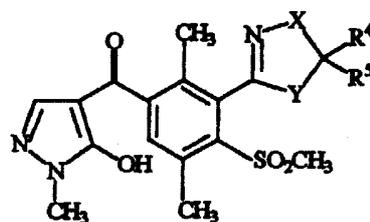
(Ib35)

- съединения Ib36.1-Ib36.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> е хлоро и R<sup>18</sup> означава водород.



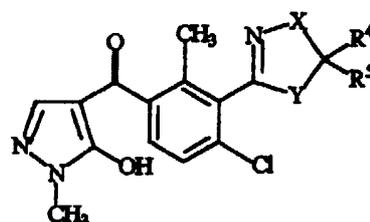
(Ib36)

- съединения Ib37.1-Ib37.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил и R<sup>18</sup> означава водород.



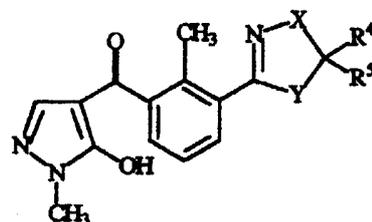
(Ib37)

- съединения Ib38.1-Ib38.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, и R<sup>18</sup> означава водород.



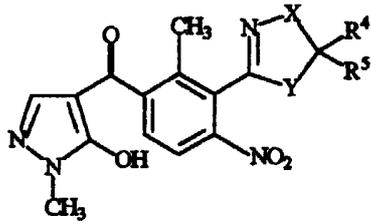
(Ib38)

- съединения Ib39.1-Ib39.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава водород и R<sup>18</sup> означава водород.



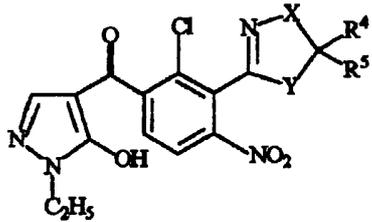
(Ib39)

- съединения Ib40.1-Ib40.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава нитро и R<sup>18</sup> означава водород.



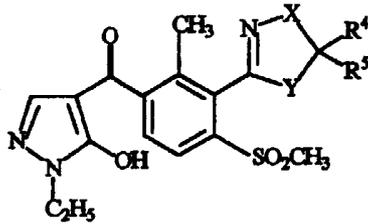
(Ib40)

- съединения Ib41.1-Ib41.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



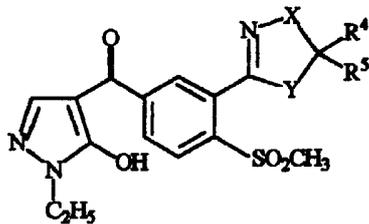
(Ib41)

- съединения Ib42.1-Ib42.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



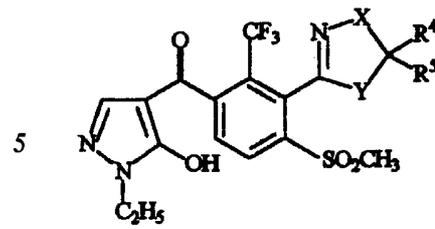
(Ib42)

- съединения Ib43.1-Ib43.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



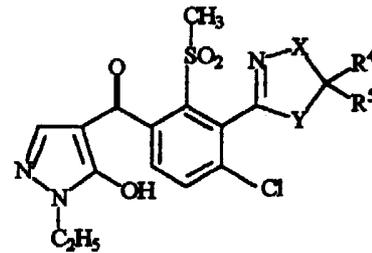
(Ib43)

- съединения Ib44.1-Ib44.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



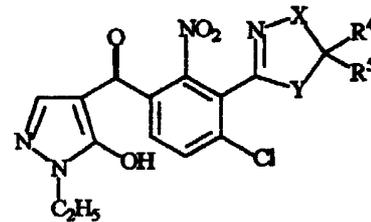
(Ib44)

- съединения Ib45.1-Ib45.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



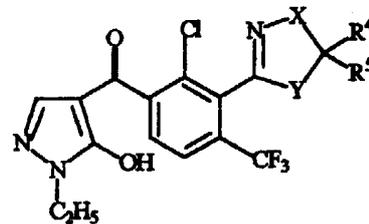
(Ib45)

- съединения Ib46.1-Ib46.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



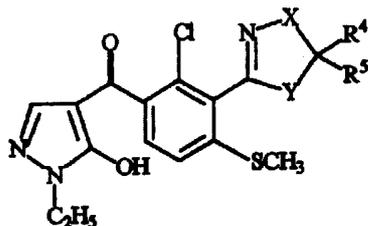
(Ib46)

- съединения Ib47.1-Ib47.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



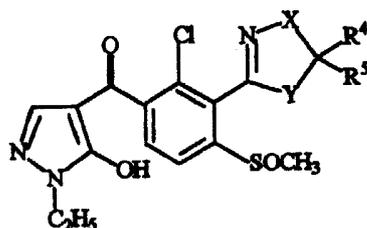
(Ib47)

- съединения Ib48.1-Ib48.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



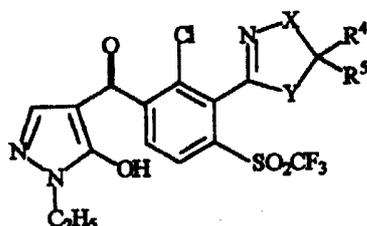
(Ib48)

- съединения Ib49.1-Ib49.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфинил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



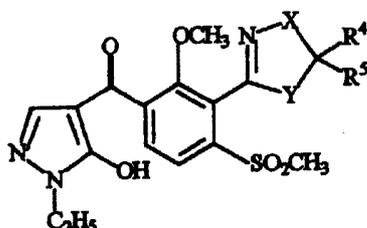
(Ib49)

- съединения Ib50.1-Ib50.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



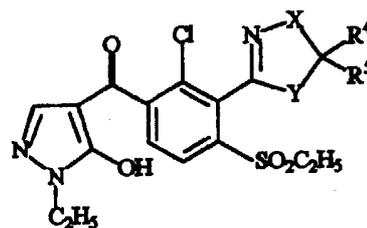
(Ib50)

- съединения Ib51.1-Ib51.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



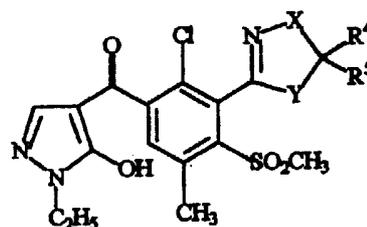
(Ib51)

- съединения Ib52.1-Ib52.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



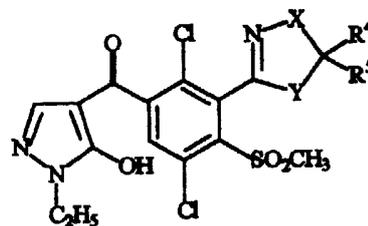
(Ib52)

- съединения Ib53.1-Ib53.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



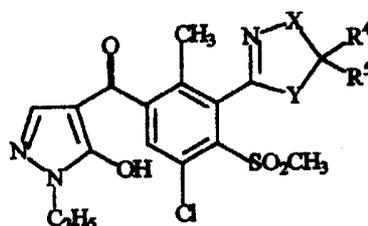
(Ib53)

- съединения Ib54.1-Ib54.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



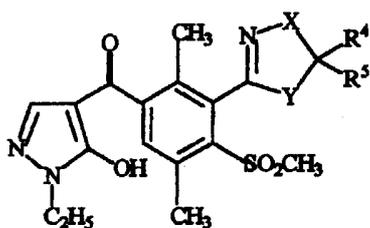
(Ib54)

- съединения Ib55.1-Ib55.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



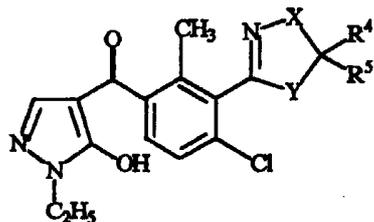
(Ib55)

- съединения Ib56.1-Ib56.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



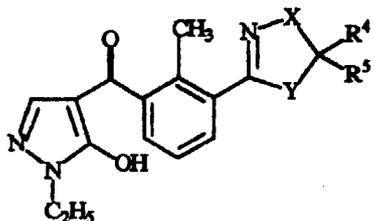
(Ib56)

- съединения Ib57.1-Ib57.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



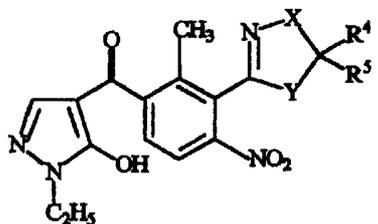
(Ib57)

- съединения Ib58.1-Ib58.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава водород, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



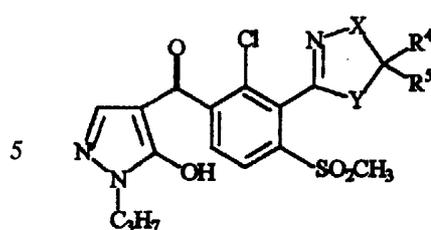
(Ib58)

- съединения Ib59.1-Ib59.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



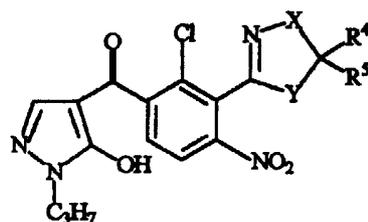
(Ib59)

- съединения Ib60.1-Ib60.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



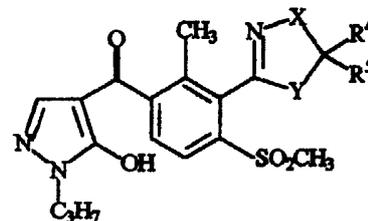
(Ib60)

- съединения Ib61.1-Ib61.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



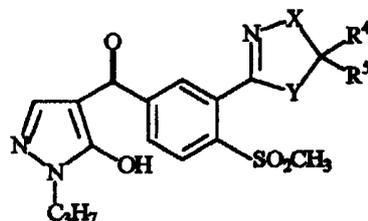
(Ib61)

- съединения Ib62.1-Ib62.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



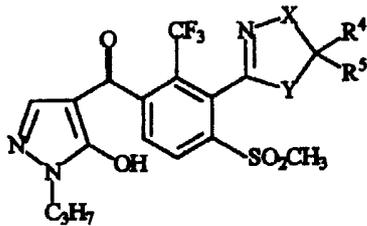
(Ib62)

- съединения Ib63.1-Ib63.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



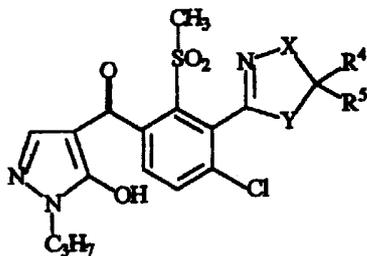
(Ib63)

- съединения Ib64.1-Ib64.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



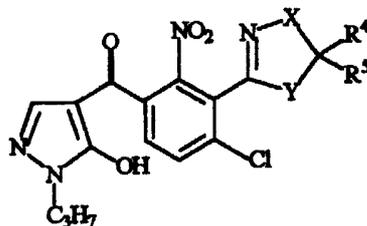
(Ib64)

- съединения Ib65.1-Ib65.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



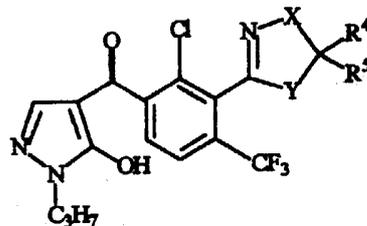
(Ib65)

- съединения Ib66.1-Ib66.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



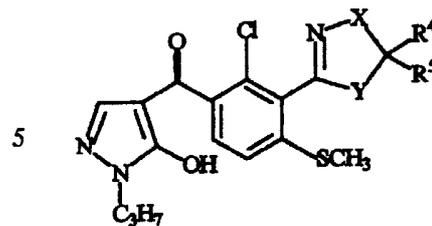
(Ib66)

- съединения Ib67.1-Ib67.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



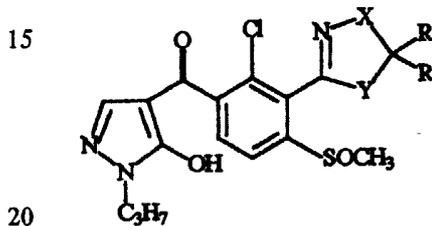
(Ib67)

- съединения Ib68.1-Ib68.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



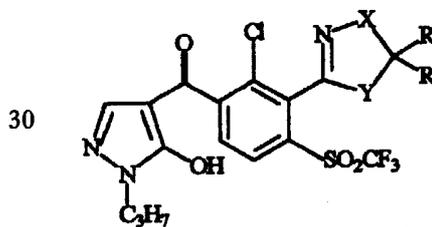
(Ib68)

- съединения Ib69.1-Ib69.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



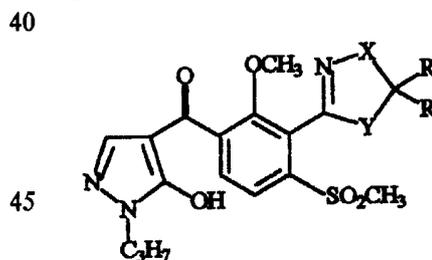
(Ib69)

- съединения Ib70.1-Ib70.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



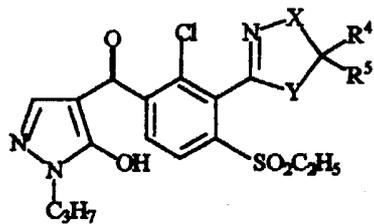
(Ib70)

- съединения Ib71.1-Ib71.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



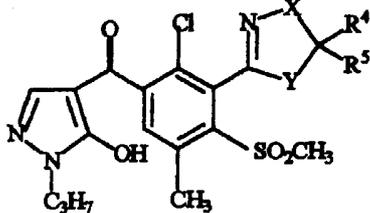
(Ib71)

- съединения Ib72.1-Ib72.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



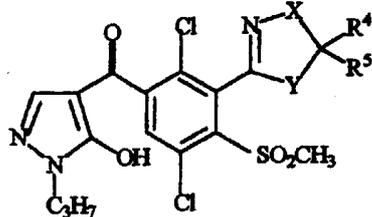
(Ib72)

- съединения Ib73.1-Ib73.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



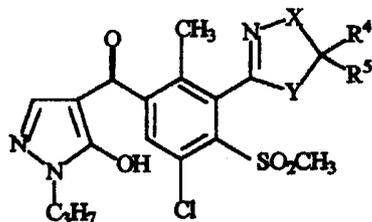
(Ib73)

- съединения Ib74.1-Ib74.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



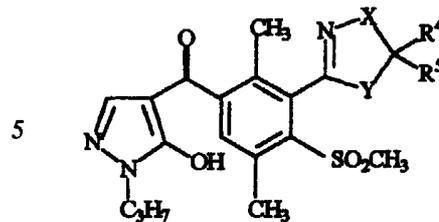
(Ib74)

- съединения Ib75.1-Ib75.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



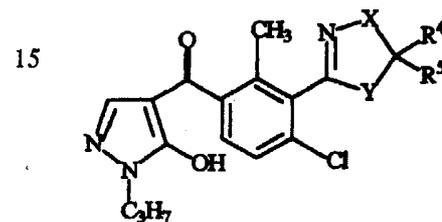
(Ib75)

- съединения Ib76.1-Ib76.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



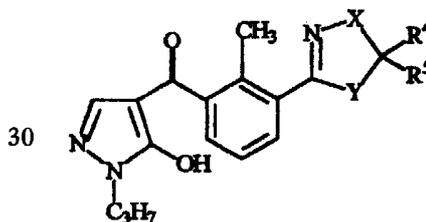
(Ib76)

- съединения Ib77.1-Ib77.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



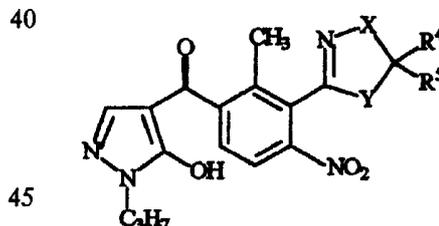
(Ib77)

- съединения Ib78.1-Ib78.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава водород, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



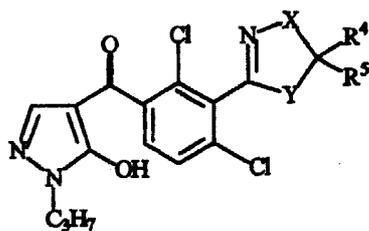
(Ib78)

- съединения Ib79.1-Ib79.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



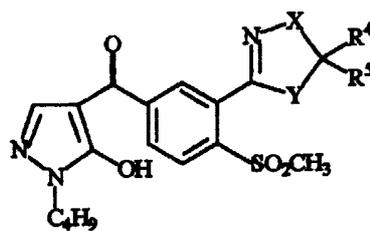
(Ib79)

- съединения Ib80.1-Ib80.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib80)

5

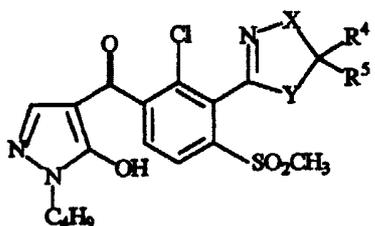


(Ib84)

- съединения Ib81.1-Ib81.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

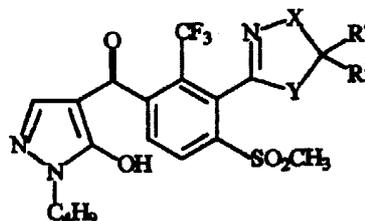
10

- съединения Ib85.1-Ib85.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib81)

15

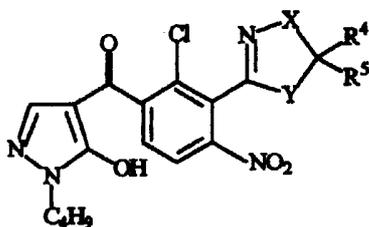


(Ib85)

- съединения Ib82.1-Ib82.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

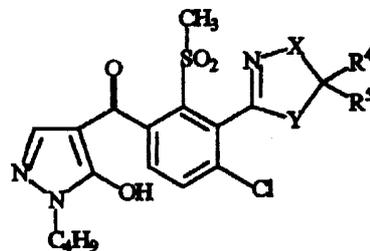
20

- съединения Ib86.1-Ib86.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib82)

25

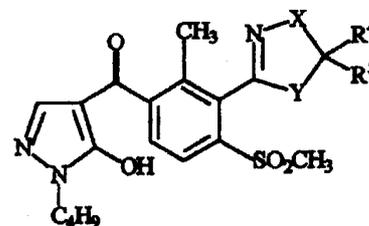


(Ib86)

- съединения Ib83.1-Ib83.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

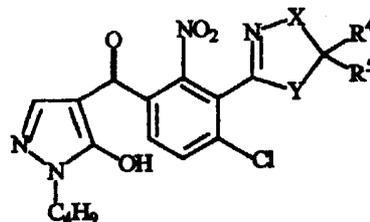
30

- съединения Ib87.1-Ib87.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib83)

35



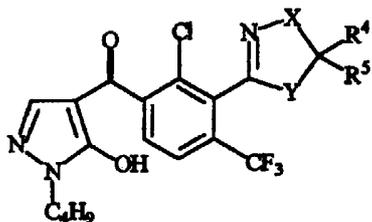
(Ib87)

- съединения Ib84.1-Ib84.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

40

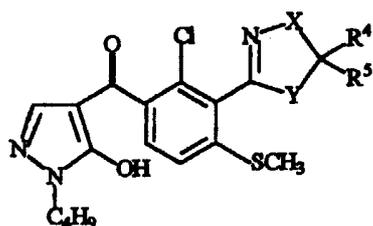
- съединения Ib88.1-Ib88.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

45



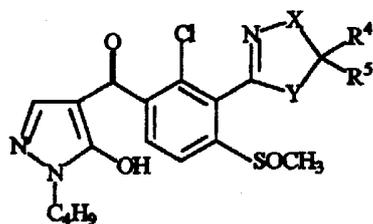
(Ib88)

- съединения Ib89.1-Ib89.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



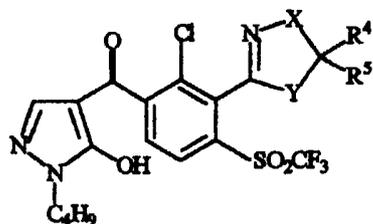
(Ib89)

- съединения Ib90.1-Ib90.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



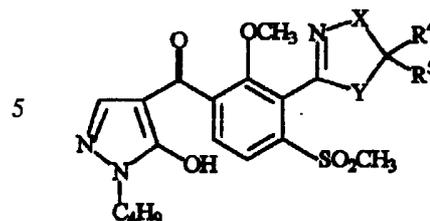
(Ib90)

- съединения Ib91.1-Ib91.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



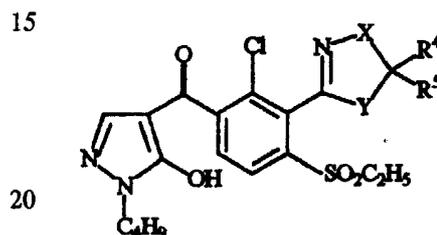
(Ib91)

- съединения Ib92.1-Ib92.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



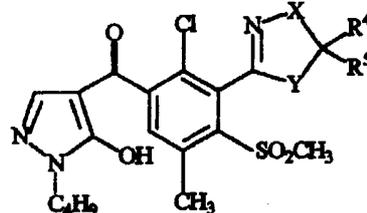
(Ib92)

- съединения Ib93.1-Ib93.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



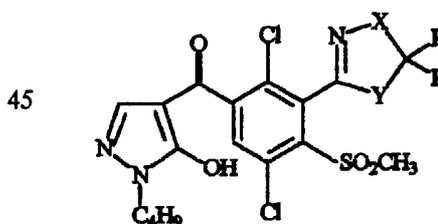
(Ib93)

- съединения Ib94.1-Ib94.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib94)

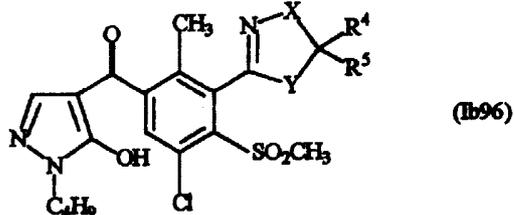
- съединения Ib95.1-Ib1.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



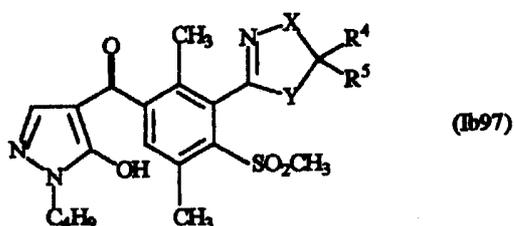
(Ib95)

- съединения Ib96.1-Ib96.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> оз-

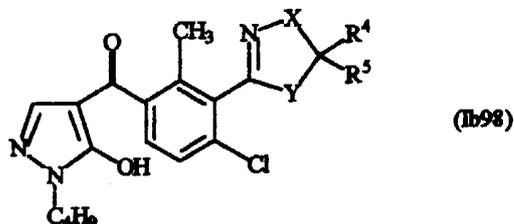
начава метилсулфонил,  $R^3$  означава хлоро,  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$  означава водород.



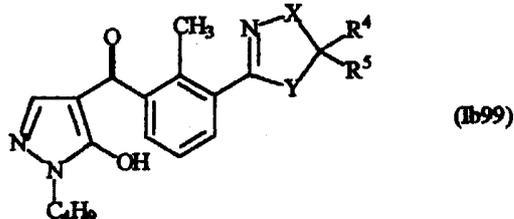
- съединения Ib97.1-Ib97.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^1$  означава метил,  $R^2$  означава метилсулфонил,  $R^3$  означава метил,  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$  означава водород.



- съединения Ib98.1-Ib98.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^1$  означава метил,  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$  означава водород.

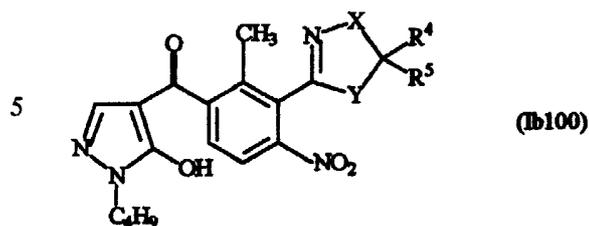


- съединения Ib99.1-Ib99.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^1$  означава метил,  $R^2$  означава водород,  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$  означава водород.

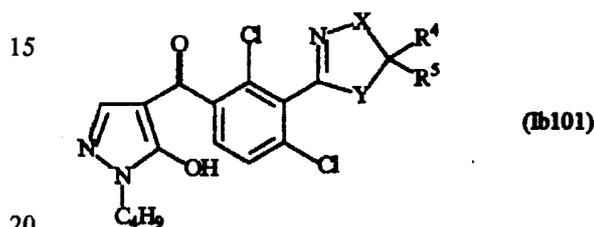


- съединения Ib100.1-Ib100.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^1$  означава метил,  $R^2$  означава нитро,  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$

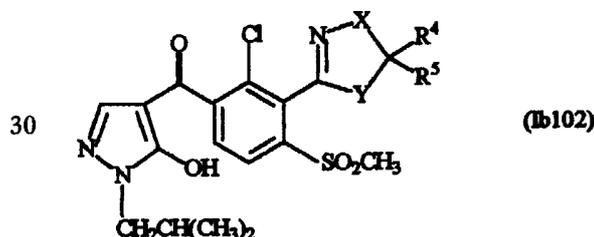
означава водород.



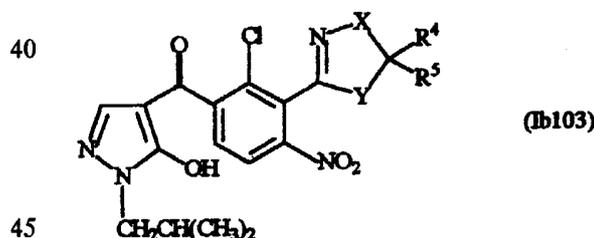
- съединения Ib101.1-Ib101.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^{16}$  означава норм-бутил и  $R^{18}$  означава водород.



- съединения Ib102.1-Ib102.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^2$  означава метилсулфонил,  $R^{16}$  означава изобутил и  $R^{18}$  означава водород.

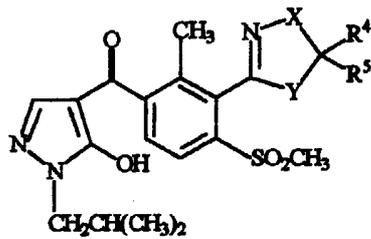


- съединения Ib103.1-Ib103.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^2$  означава нитро,  $R^{16}$  означава изобутил и  $R^{18}$  означава водород.



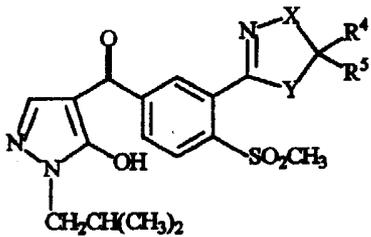
- съединения Ib104.1-Ib104.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че  $R^1$  означава метил,  $R^2$  означава метилсулфонил,  $R^{16}$  означава изобутил и  $R^{18}$  означава водород.





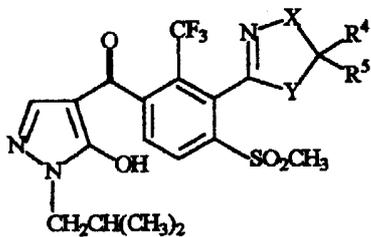
(Ib104)

- съединения Ib105.1-Ib105.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава водород, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



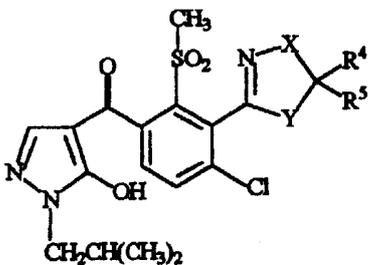
(Ib105)

- съединения Ib106.1-Ib106.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава трифлуорометил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib106)

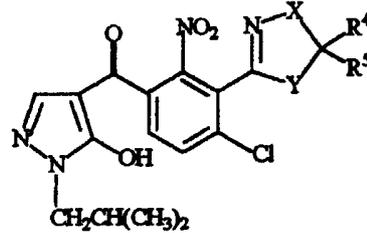
- съединения Ib107.1-Ib107.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib107)

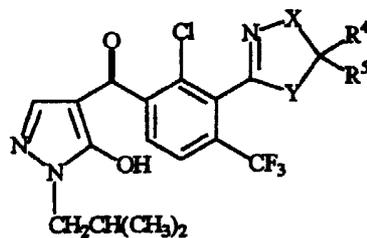
- съединения Ib108.1-Ib108.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> оз-

начава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



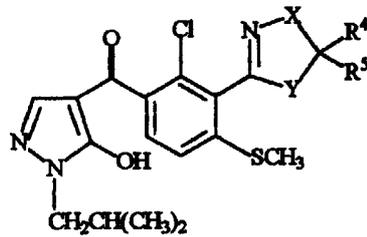
(Ib108)

- съединения Ib109.1-Ib109.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



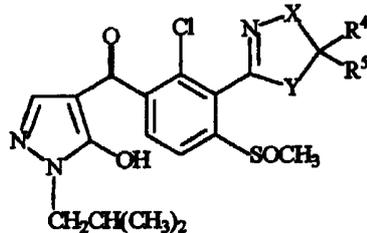
(Ib109)

- съединения Ib110.1-Ib110.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилтио, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib110)

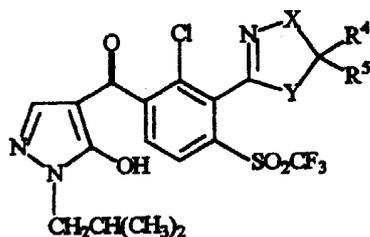
- съединения Ib111.1-Ib111.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib111)

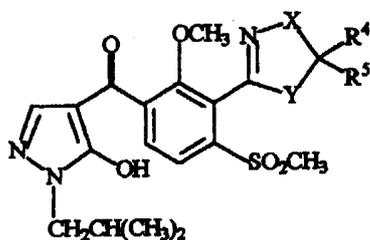
- съединения Ib112.1-Ib112.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава трифлуороме-

тилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



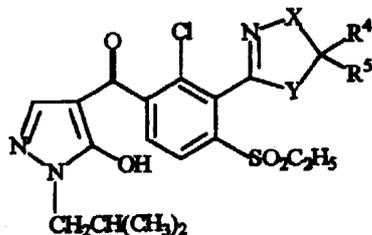
(Ib112)

- съединения Ib113.1-Ib113.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



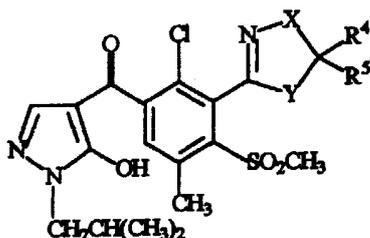
(Ib113)

- съединения Ib114.1-Ib114.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib114)

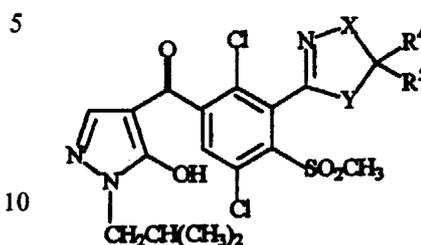
- съединения Ib115.1-Ib115.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib115)

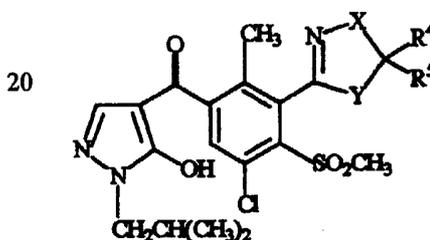
- съединения Ib116.1-Ib116.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-

Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



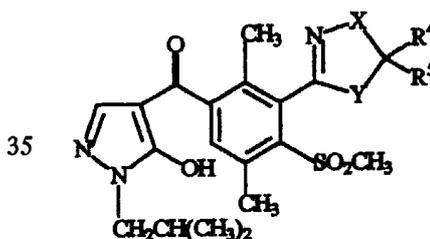
(Ib116)

- съединения Ib117.1-Ib117.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава хлоро, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



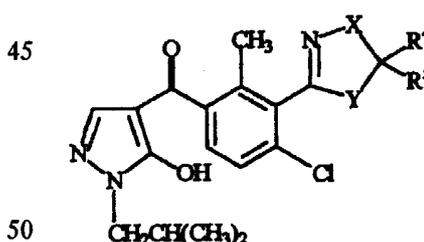
(Ib117)

- съединения Ib118.1-Ib118.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>3</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



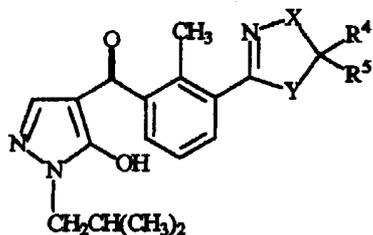
(Ib118)

- съединения Ib119.1-Ib119.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



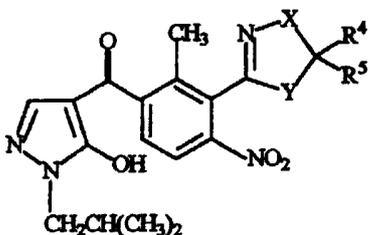
(Ib119)

- съединения Ib120.1-Ib120.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава водород, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



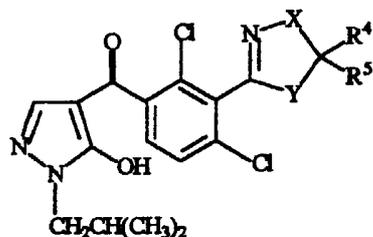
(Ib120)

- съединения Ib121.1-Ib121.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



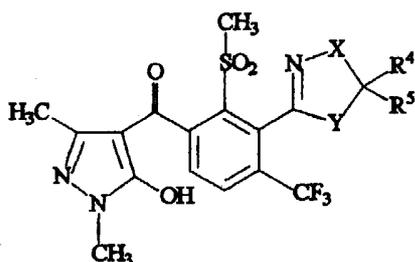
(Ib121)

- съединения Ib122.1-Ib122.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



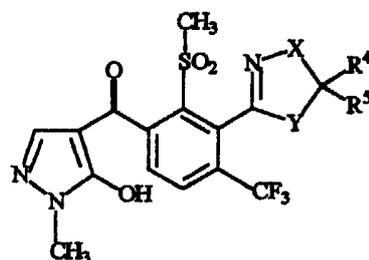
(Ib122)

- съединения Ib123.1-Ib123.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил.



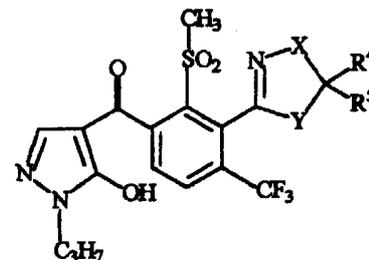
(Ib123)

- съединения Ib124.1-Ib124.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил и R<sup>18</sup> означава водород.



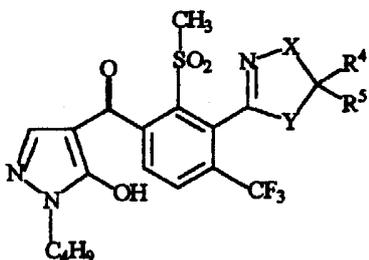
(Ib124)

- съединения Ib125.1-Ib125.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.



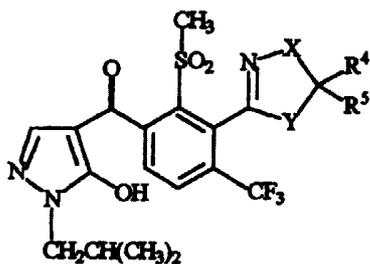
(Ib125)

- съединения Ib126.1-Ib126.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.



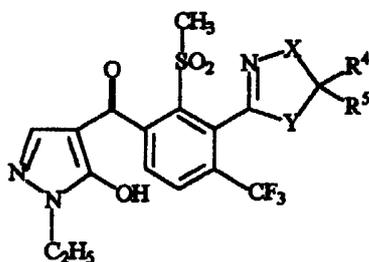
(Ib126)

- съединения Ib127.1-Ib127.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.



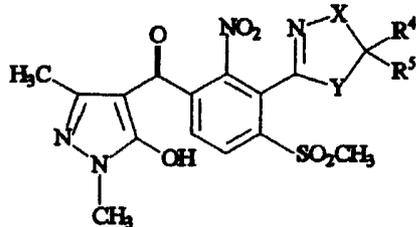
(Ib127)

- съединения Ib128.1-Ib128.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и R<sup>2</sup> означава трифлуорометил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



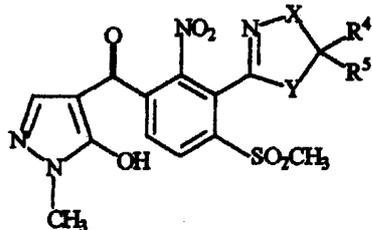
(Ib128)

- съединения Ib129.1-Ib129.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро и R<sup>2</sup> означава метилсулфонил.



(Ib129)

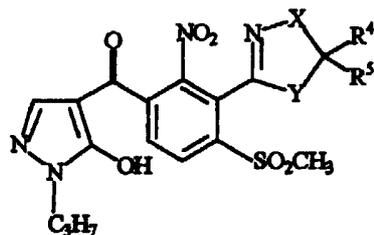
- съединения Ib130.1-Ib130.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib130)

- съединения Ib131.1-Ib131.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-пропил и R<sup>18</sup> означава водород.

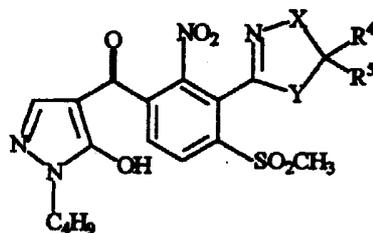
50



(Ib131)

- съединения Ib132.1-Ib132.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава норм-бутил и R<sup>18</sup> означава водород.

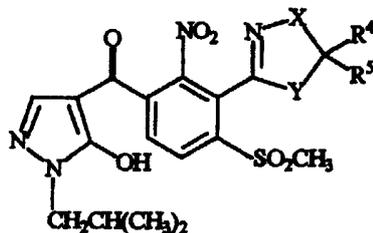
15



(Ib132)

- съединения Ib133.1-Ib133.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава изобутил и R<sup>18</sup> означава водород.

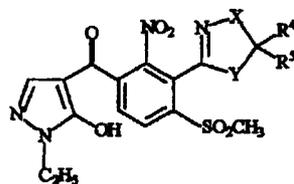
20



(Ib133)

- съединения Ib134.1-Ib134.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.

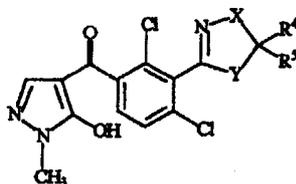
35



(Ib134)

- съединения Ib135.1-Ib135.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>18</sup> означава водород.

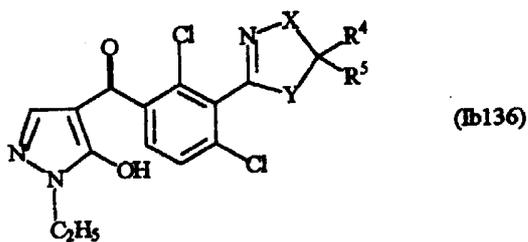
40



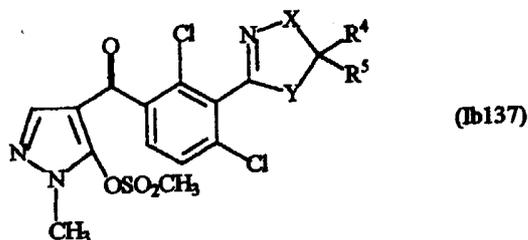
(Ib135)

41

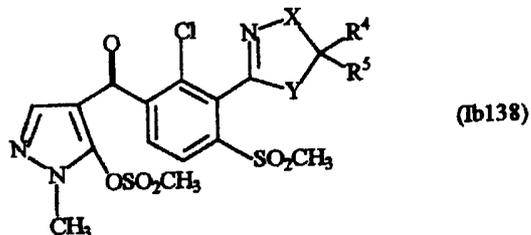
- съединения Ib136.1-Ib136.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



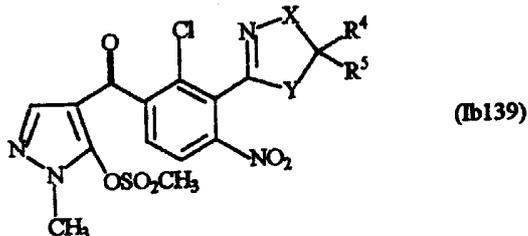
- съединения Ib137.1-Ib137.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



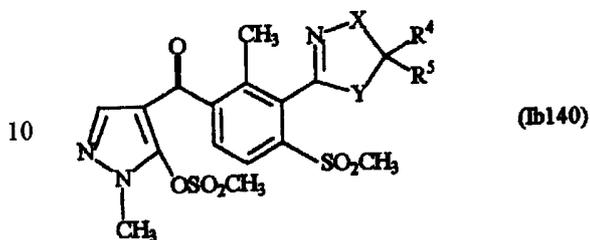
- съединения Ib138.1-Ib138.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



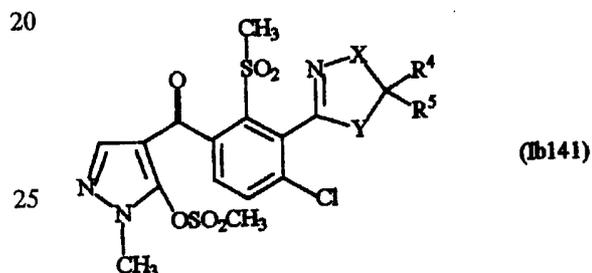
- съединения Ib139.1-Ib139.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



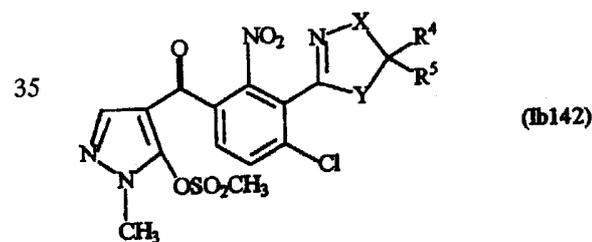
- съединения Ib140.1-Ib140.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



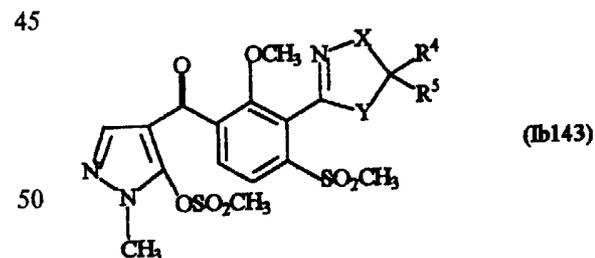
- съединения Ib141.1-Ib141.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



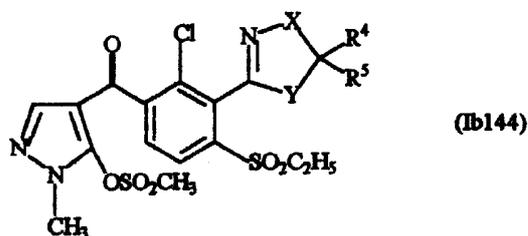
- съединения Ib142.1-Ib142.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



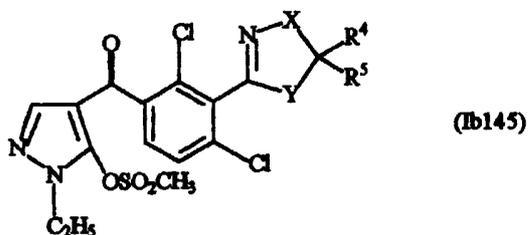
- съединения Ib143.1-Ib143.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> и Z означават метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



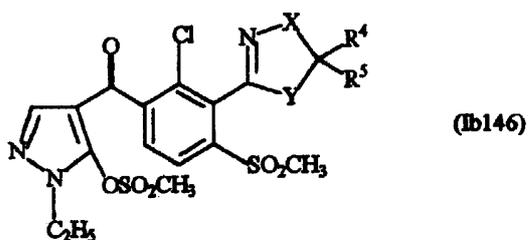
- съединения Ib144.1-Ib144.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



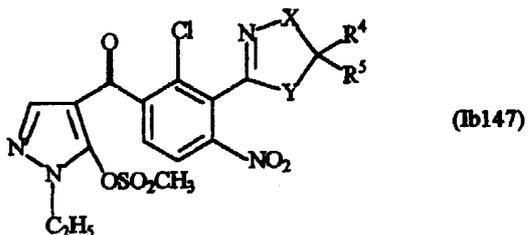
- съединения Ib145.1-Ib145.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



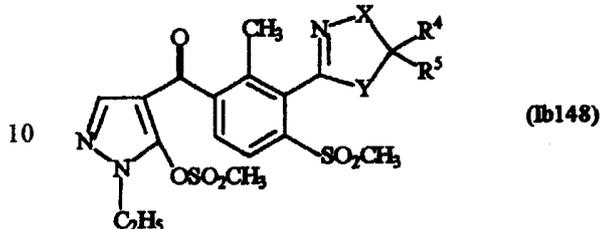
- съединения Ib146.1-Ib146.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



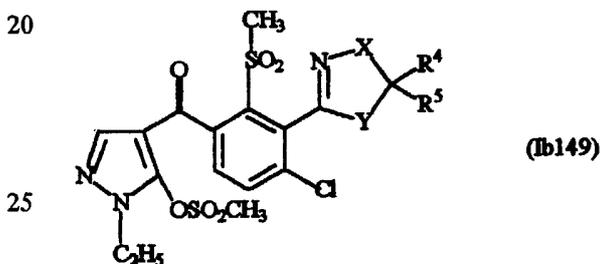
- съединения Ib147.1-Ib147.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



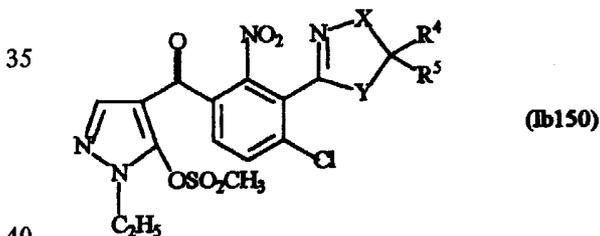
- съединения Ib148.1-Ib148.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



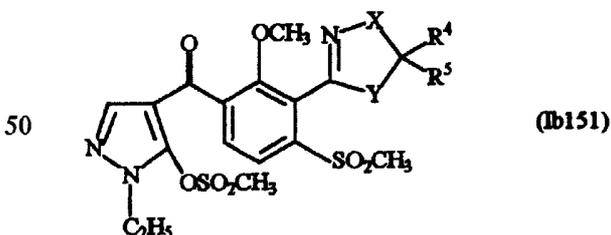
- съединения Ib149.1-Ib149.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



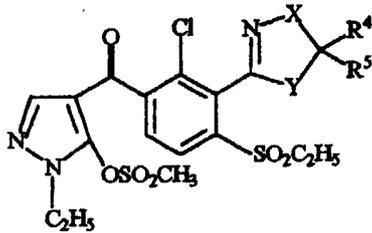
- съединения Ib150.1-Ib150.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



- съединения Ib151.1-Ib151.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

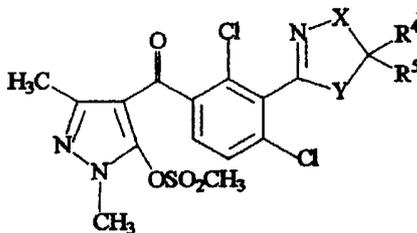


- съединения Ib152.1-Ib152.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава метилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



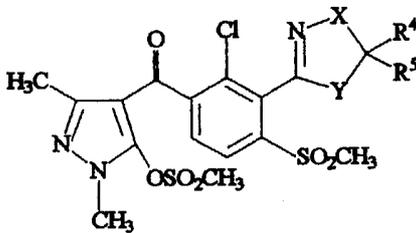
(Ib152)

- съединения Ib153.1-Ib153.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава метилсулфонил.



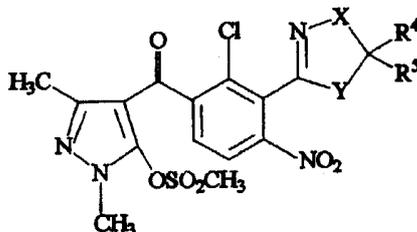
(Ib153)

- съединения Ib154.1-Ib154.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> и Z означават метилсулфонил.



(Ib154)

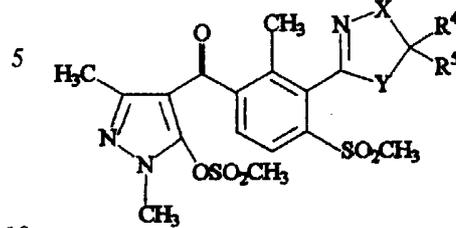
- съединения Ib155.1-Ib155.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро и Z означава метилсулфонил.



(Ib155)

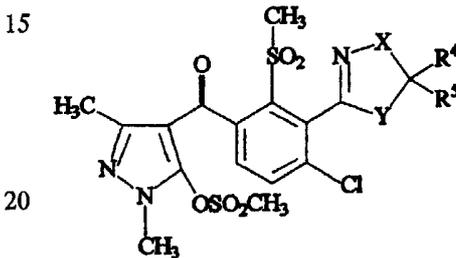
- съединения Ib156.1-Ib156.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-

Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил и R<sup>2</sup> и Z означават метилсулфонил.



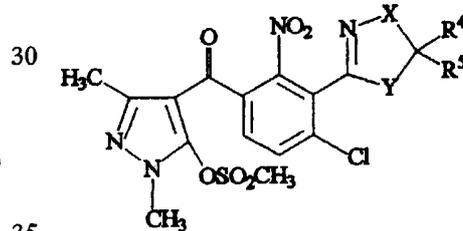
(Ib156)

- съединения Ib157.1-Ib157.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R и Z означават метилсулфонил.



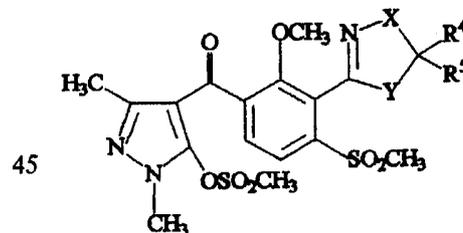
(Ib157)

- съединения Ib158.1-Ib158.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро и Z означава метилсулфонил.



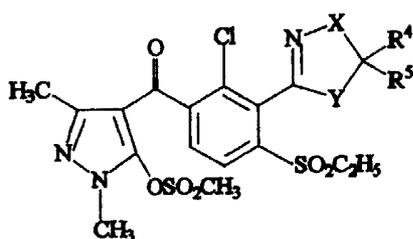
(Ib158)

- съединения Ib159.1-Ib159.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> и Z означават метилсулфонил.



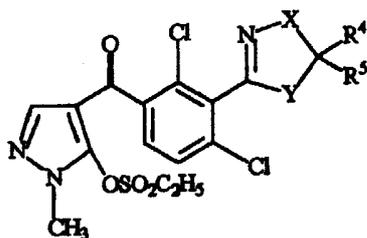
(Ib159)

- съединения Ib160.1-Ib160.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил и Z означава метилсулфонил.



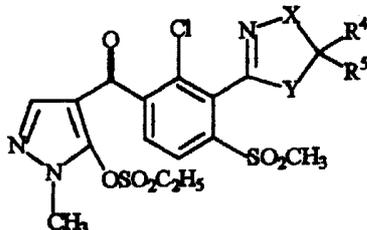
(Ib160) 5

- съединения Ib161.1-Ib161.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



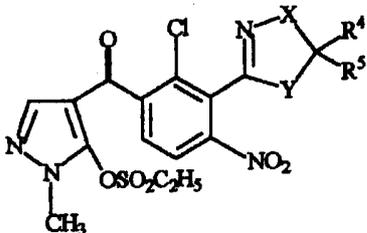
(Ib161)

- съединения Ib162.1-Ib162.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



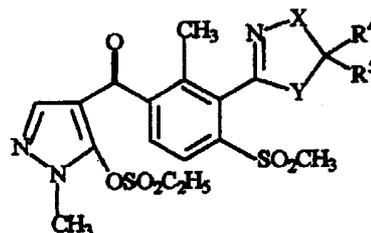
(Ib162)

- съединения Ib163.1-Ib163.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



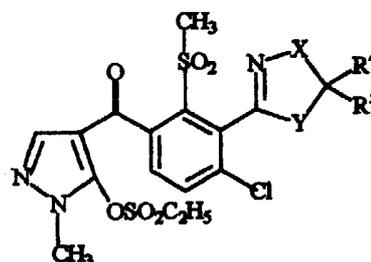
(Ib163)

- съединения Ib164.1-Ib164.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



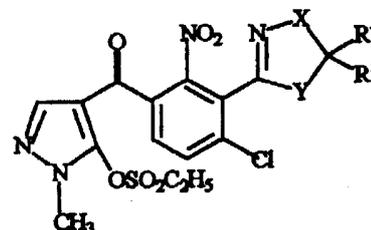
(Ib164)

- съединения Ib165.1-Ib165.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



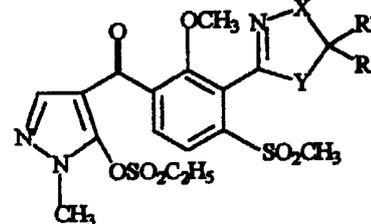
(Ib165)

- съединения Ib166.1-Ib166.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



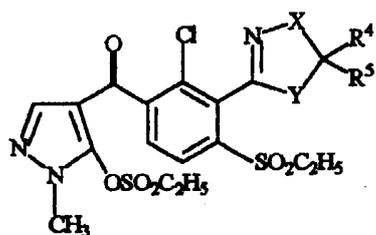
(Ib166)

- съединения Ib167.1-Ib167.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



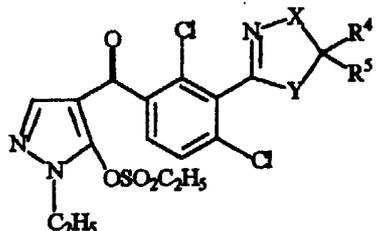
(Ib167)

- съединения Ib168.1-Ib168.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> и Z означават етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



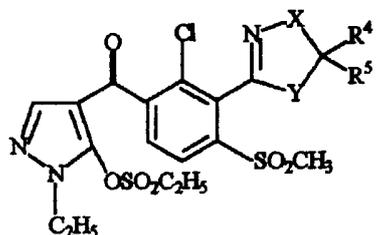
(Ib168)

- съединения Ib169.1-Ib169.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



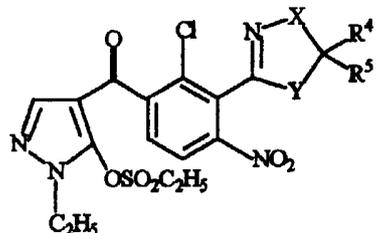
(Ib169)

- съединения Ib170.1-Ib170.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib170)

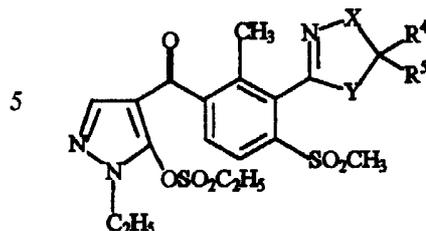
- съединения Ib171.1-Ib171.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib171)

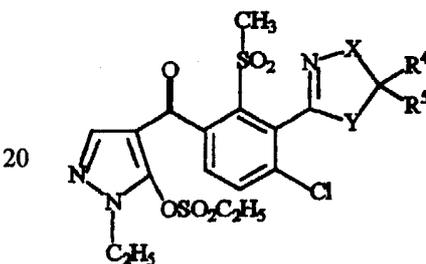
- съединения Ib172.1-Ib172.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава

начева етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



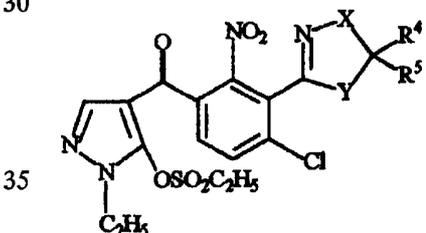
(Ib172)

- съединения Ib173.1-Ib173.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



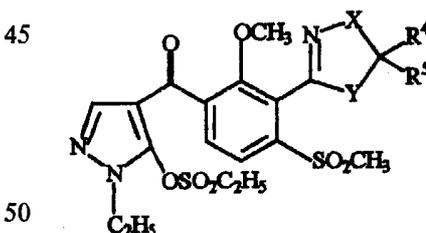
(Ib173)

- съединения Ib174.1-Ib174.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



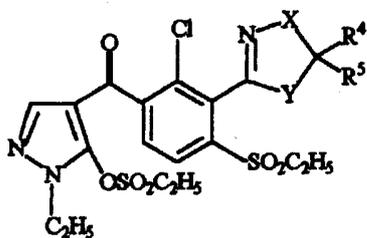
(Ib174)

- съединения Ib175.1-Ib175.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



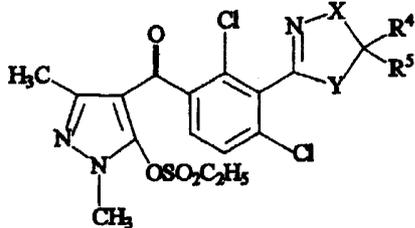
(Ib175)

- съединения Ib176.1-Ib176.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава етилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



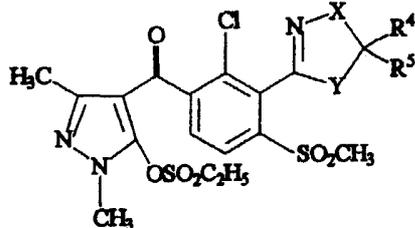
(Ib176)

- съединения Ib177.1-Ib177.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава етилсулфонил.



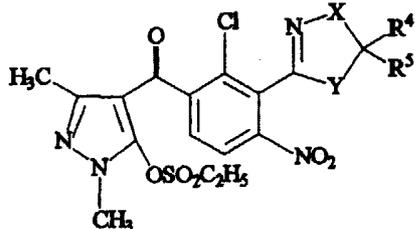
(Ib177)

- съединения Ib178.1-Ib178.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и Z означава етилсулфонил.



(Ib178)

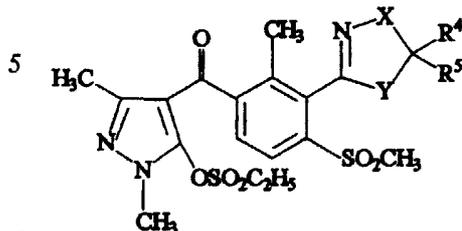
- съединения Ib179.1-Ib179.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро и Z означава етилсулфонил.



(Ib179)

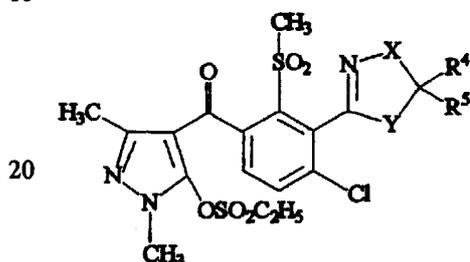
- съединения Ib180.1-Ib180.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-

Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и Z означава етилсулфонил.



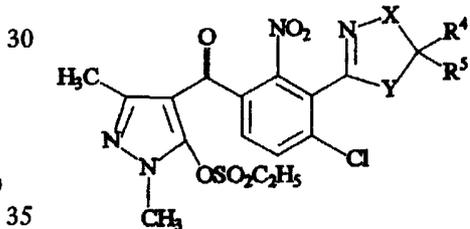
(Ib180)

- съединения Ib181.1-Ib181.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил и Z означава етилсулфонил.



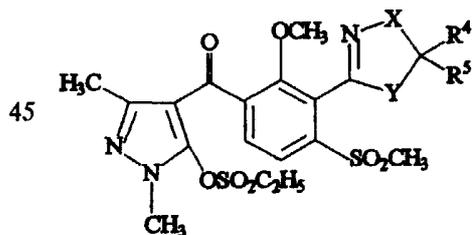
(Ib181)

- съединения Ib182.1-Ib182.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро и Z означава етилсулфонил.



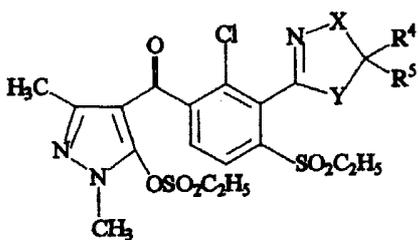
(Ib182)

- съединения Ib183.1-Ib183.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил и Z означава етилсулфонил.



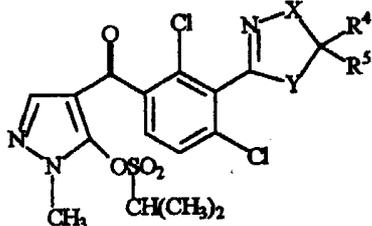
(Ib183)

- съединения Ib184.1-Ib184.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> и Z означават етилсулфонил.



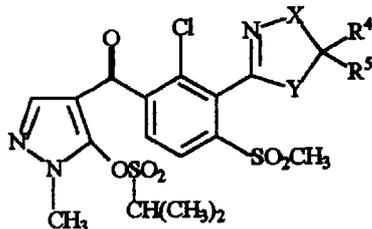
(Ib184)

- съединения Ib185.1-Ib185.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



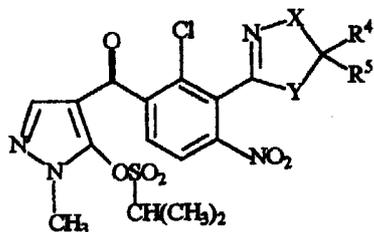
(Ib185)

- съединения Ib186.1-Ib186.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



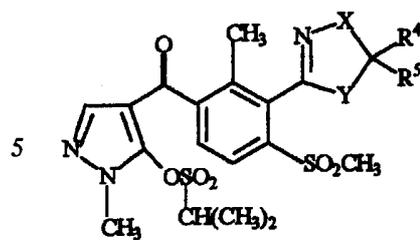
(Ib186)

- съединения Ib187.1-Ib187.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib187)

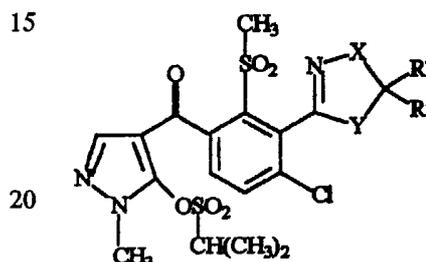
- съединения Ib188.1-Ib188.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib184) 5

(Ib188)

- съединения Ib189.1-Ib189.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



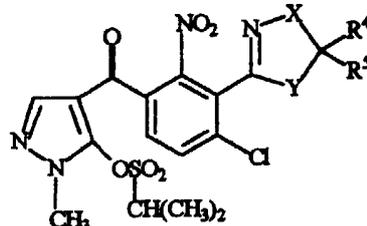
15

(Ib189)

20

- съединения Ib190.1-Ib190.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

25



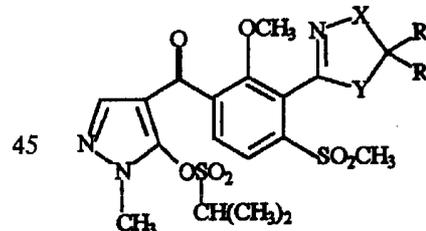
30

(Ib190)

35

- съединения Ib191.1-Ib191.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

40



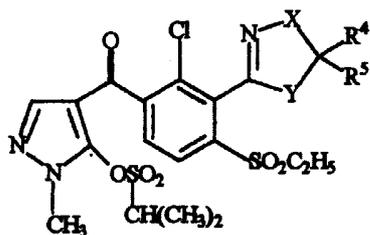
45

(Ib191)

- съединения Ib192.1-Ib192.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

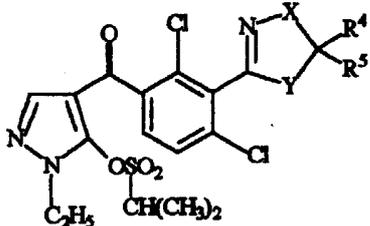
50

начава водород.



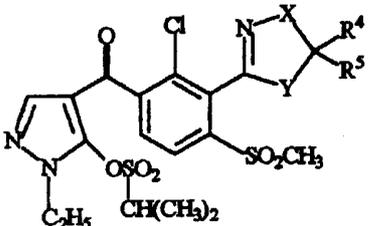
(Ib192)

- съединения Ib193.1-Ib193.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



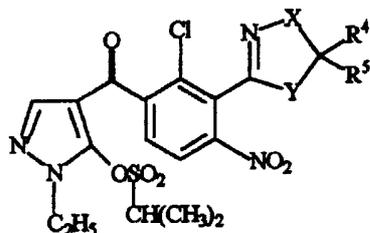
(Ib193)

- съединения Ib194.1-Ib194.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib194)

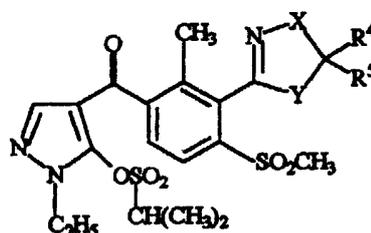
- съединения Ib195.1-Ib195.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib195)

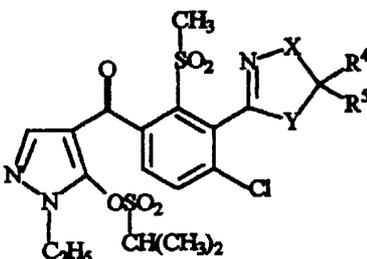
- съединения Ib196.1-Ib196.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> оз-

начава метилсулфонил, Z означава изопропилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил и R<sup>18</sup> означава водород.



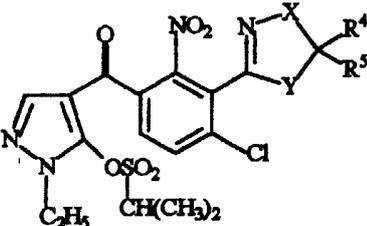
(Ib196)

- съединения Ib197.1-Ib197.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил, и R<sup>18</sup> означава водород.



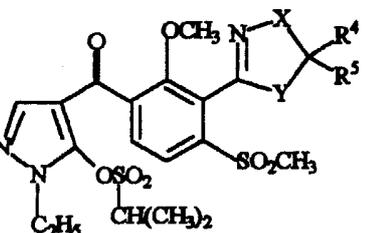
(Ib197)

- съединения Ib198.1-Ib198.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил, и R<sup>18</sup> означава водород.



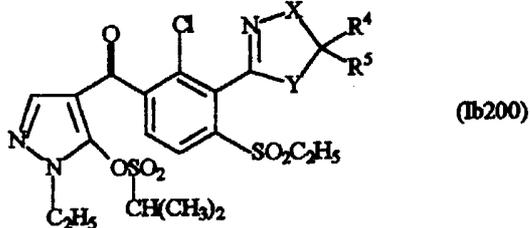
(Ib198)

- съединения Ib199.1-Ib199.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

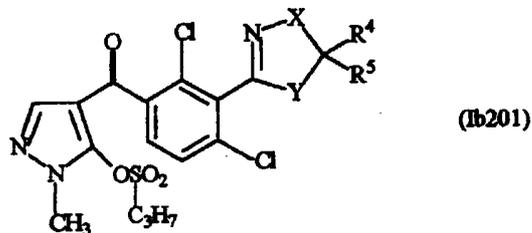


(Ib199)

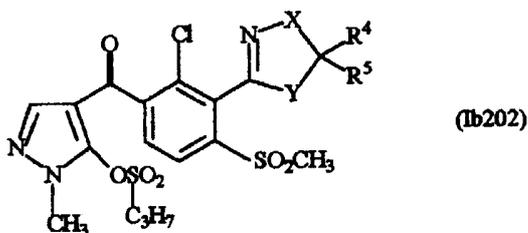
- съединения Ib200.1-Ib200.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изопропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



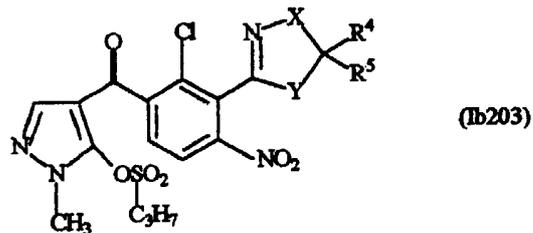
- съединения Ib201.1-Ib201.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



- съединения Ib202.1-Ib202.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

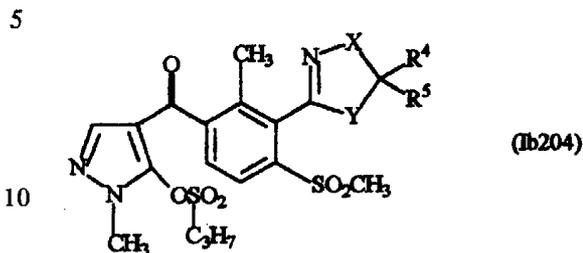


- съединения Ib203.1-Ib203.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

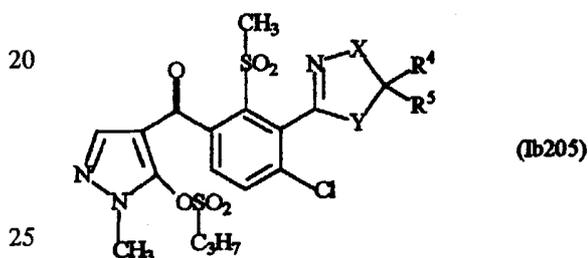


- съединения Ib204.1-Ib204.126, които се

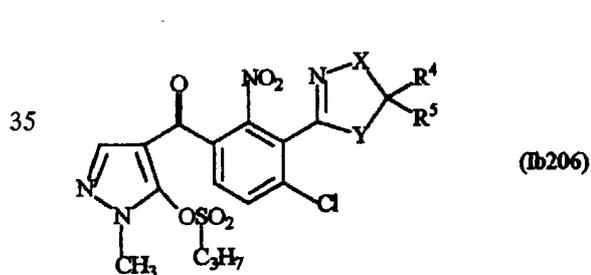
различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил, и R<sup>18</sup> означава водород.



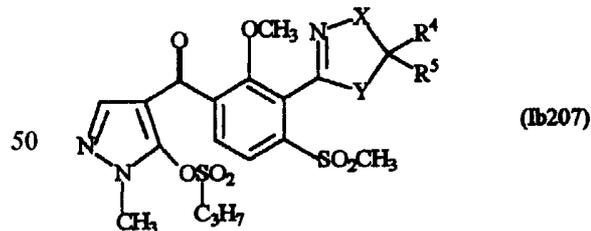
- съединения Ib205.1-Ib205.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



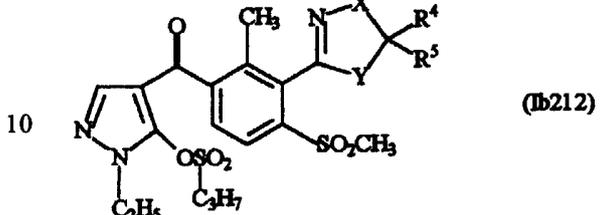
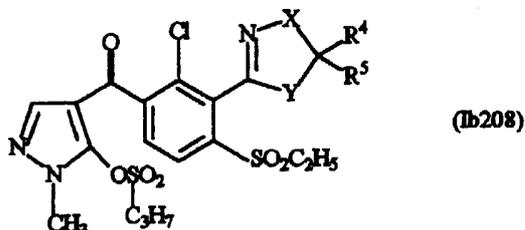
- съединения Ib206.1-Ib206.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



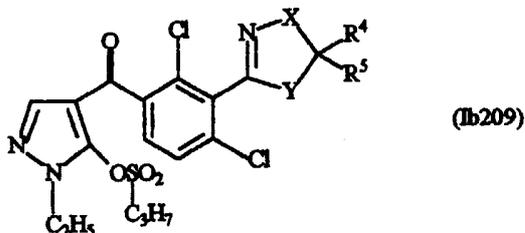
- съединения Ib207.1-Ib207.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



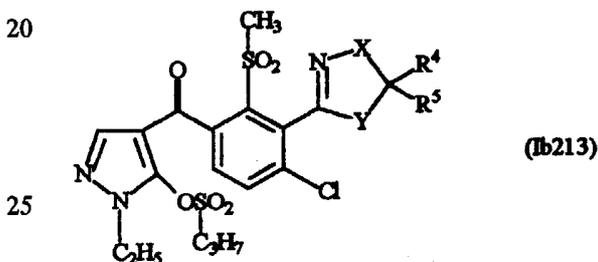
- съединения Ib208.1-Ib208.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



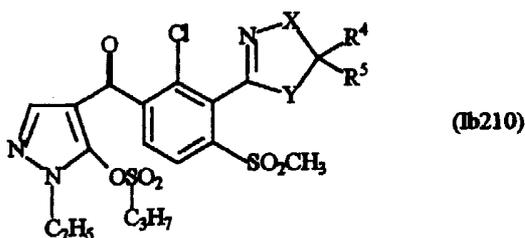
- съединения Ib209.1-Ib209.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



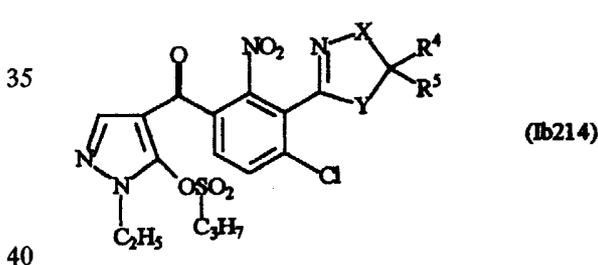
15 - съединения Ib213.1-Ib213.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



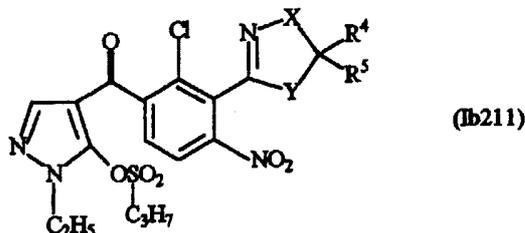
- съединения Ib210.1-Ib210.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



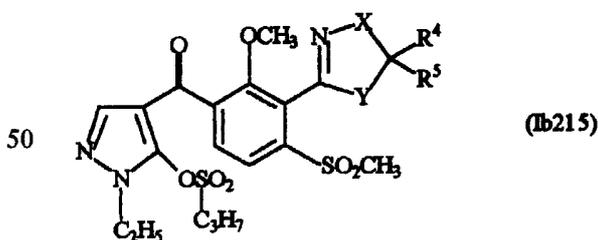
25 - съединения Ib211.1-Ib211.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



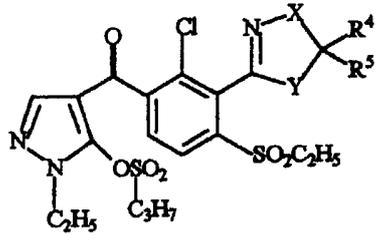
- съединения Ib211.1-Ib211.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



35 - съединения Ib215.1-Ib215.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

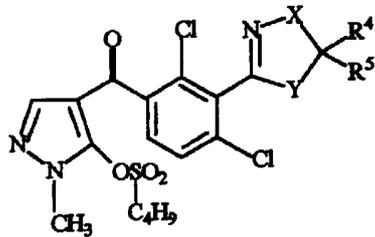


- съединения Ib216.1-Ib216.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-пропилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



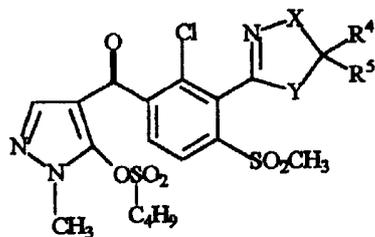
(Ib216)

- съединения Ib217.1-Ib217.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



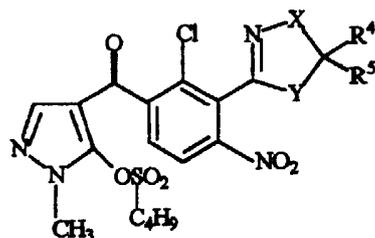
(Ib217)

- съединения Ib218.1-Ib218.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib218)

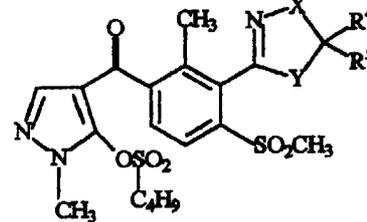
- съединения Ib219.1-Ib219.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib219)

- съединения Ib220.1-Ib220.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

5

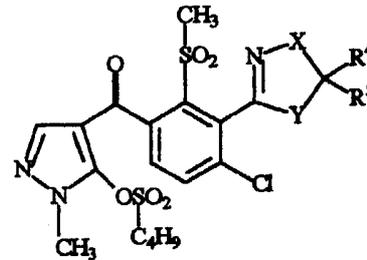


(Ib220)

10

- съединения Ib221.1-Ib221.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

15



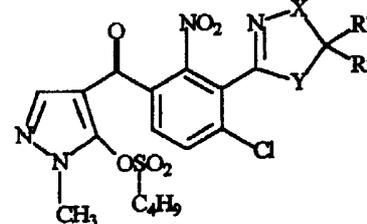
(Ib221)

20

25

- съединения Ib222.1-Ib222.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

30



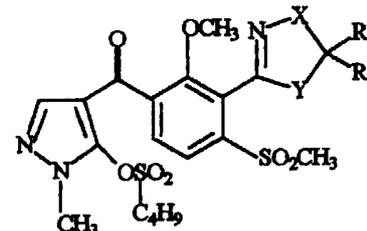
(Ib222)

35

40

- съединения Ib223.1-Ib223.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

45

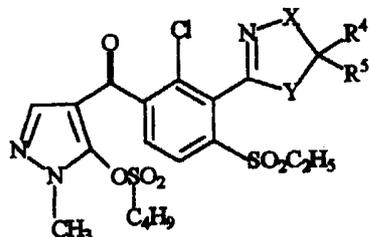


(Ib223)

50

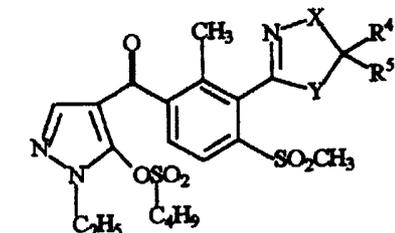
52

- съединения Ib224.1-Ib224.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



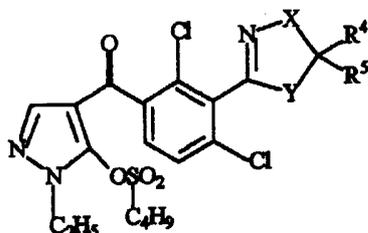
(Ib224)

10



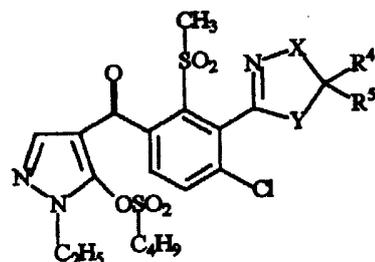
(Ib228)

- съединения Ib225.1-Ib225.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib225)

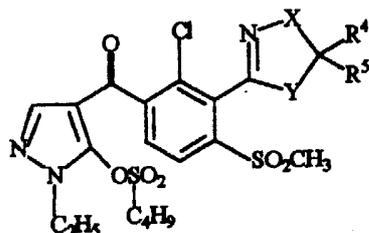
20



(Ib229)

25

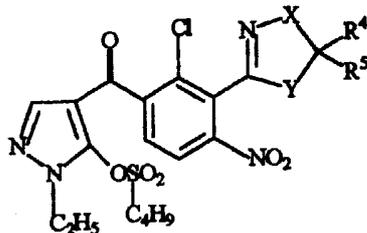
- съединения Ib226.1-Ib226.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib226)

35

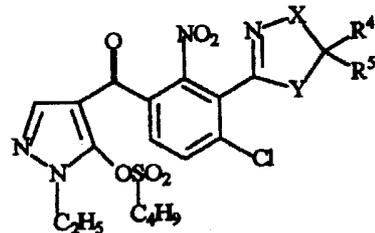
- съединения Ib227.1-Ib227.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib227)

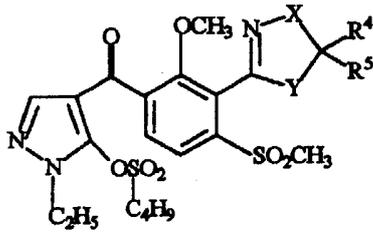
50

- съединения Ib230.1-Ib230.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



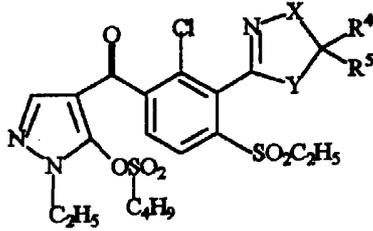
(Ib230)

- съединения Ib231.1-Ib231.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



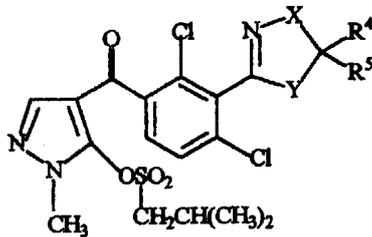
(Ib231)

- съединения Ib232.1-Ib232.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава норм-бутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



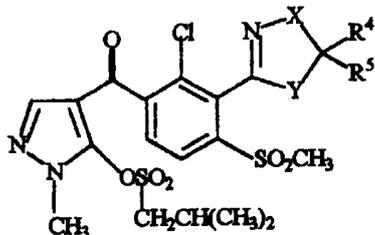
(Ib232)

- съединения Ib233.1-Ib233.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib233)

- съединения Ib234.1-Ib234.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

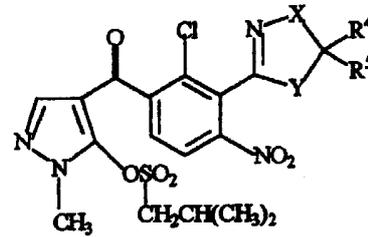


(Ib234)

- съединения Ib235.1-Ib235.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-

5

Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава нитро, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



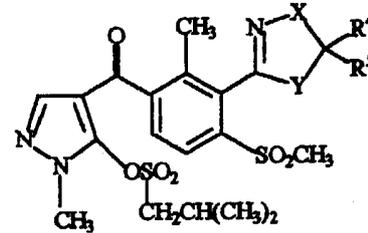
(Ib235)

10

15

- съединения Ib236.1-Ib236.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> метилсулфонил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

20



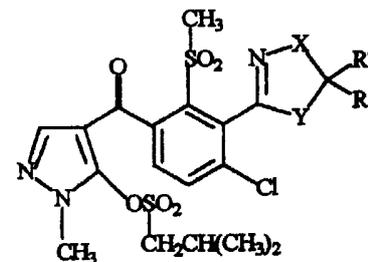
(Ib236)

25

30

- съединения Ib237.1-Ib237.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

35

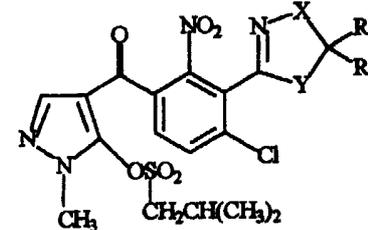


(Ib237)

40

- съединения Ib238.1-Ib238.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

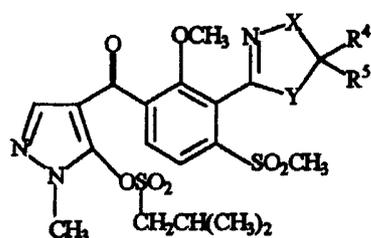
45



(Ib238)

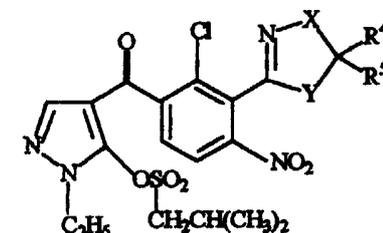
50

- съединения Ib239.1-Ib239.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



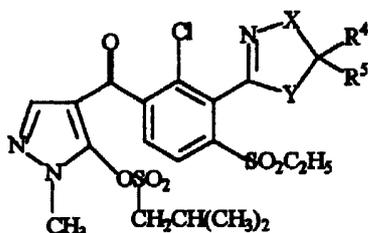
(Ib239)

10



(Ib243)

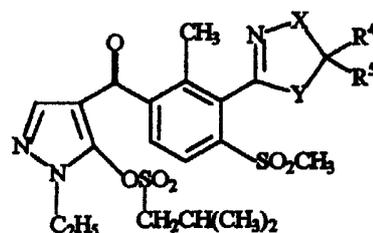
- съединения Ib240.1-Ib240.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib240)

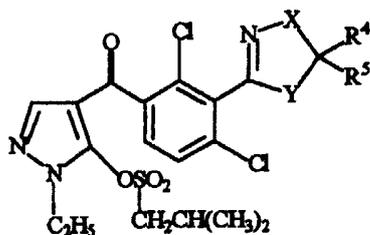
15

- съединения Ib244.1-Ib244.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib244)

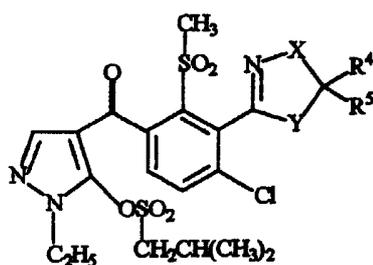
- съединения Ib241.1-Ib241.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib241)

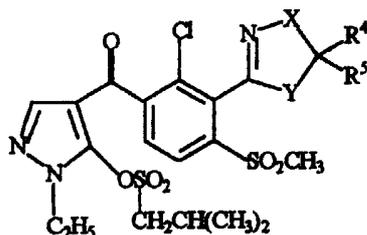
20

- съединения Ib245.1-Ib245.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib245)

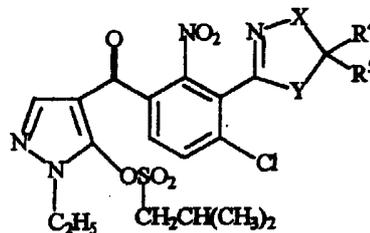
- съединения Ib242.1-Ib242.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib242)

25

- съединения Ib246.1-Ib246.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава нитро, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib246)

30

35

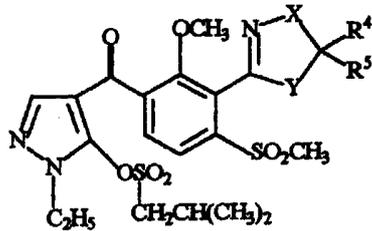
40

45

50

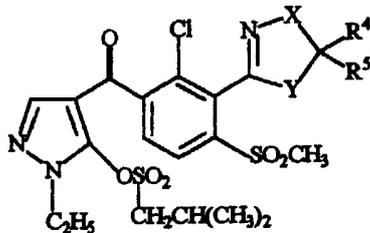
55

- съединения Ib247.1-Ib247.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метокси, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



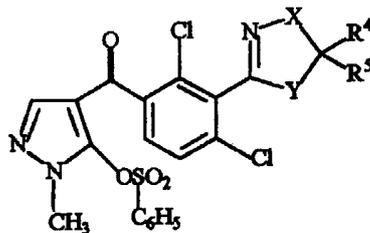
(Ib247)

- съединения Ib248.1-Ib248.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава изобутилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



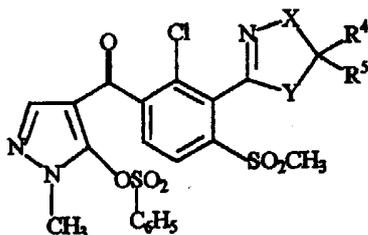
(Ib248)

- съединения Ib249.1-Ib249.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib249)

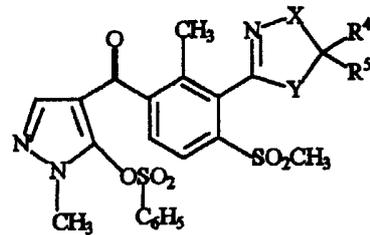
- съединения Ib250.1-Ib250.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib250)

- съединения Ib251.1-Ib251.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

10

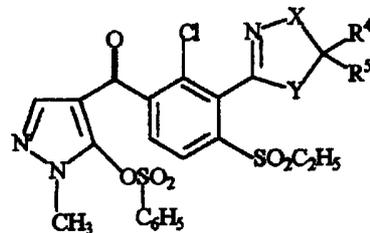


(Ib251)

15

- съединения Ib252.1-Ib252.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

20

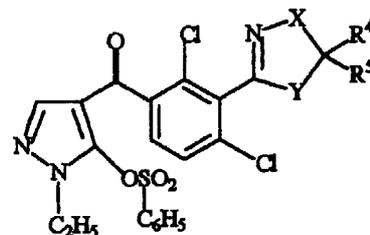


(Ib252)

25

- съединения Ib253.1-Ib253.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

30

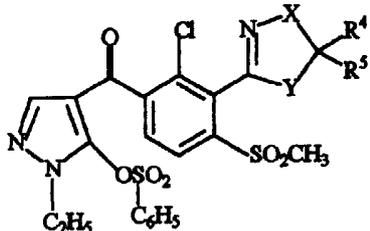


(Ib253)

40

- съединения Ib254.1-Ib254.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.

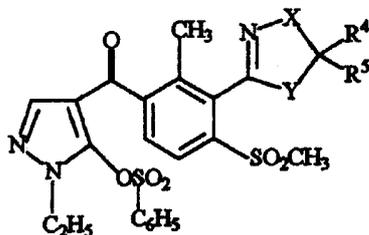
45



(Ib254)

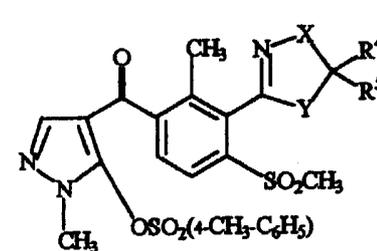
56

- съединения Ib255.1-Ib255.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



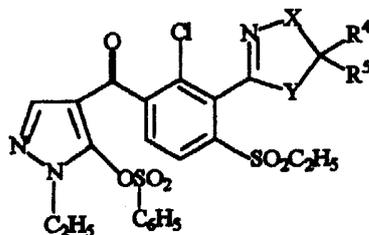
(Ib255)

10



(Ib259)

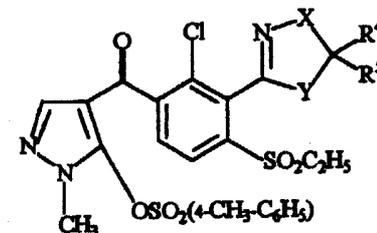
- съединения Ib256.1-Ib256.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава фенилсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib256)

15

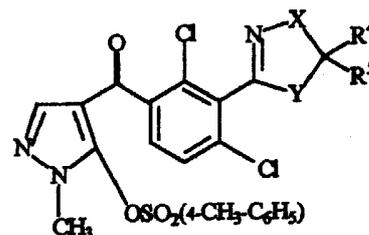
- съединения Ib260.1-Ib260.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib260)

20

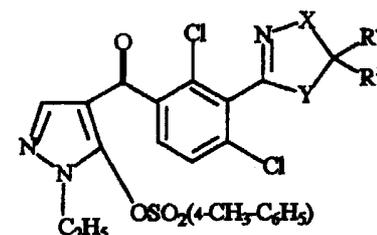
- съединения Ib257.1-Ib257.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib257)

25

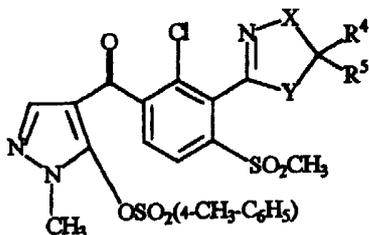
- съединения Ib261.1-Ib261.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>16</sup> означава етил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib261)

30

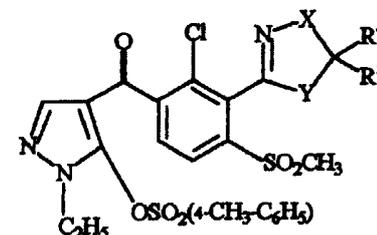
- съединения Ib258.1-Ib258.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib258)

35

- съединения Ib262.1-Ib262.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



(Ib262)

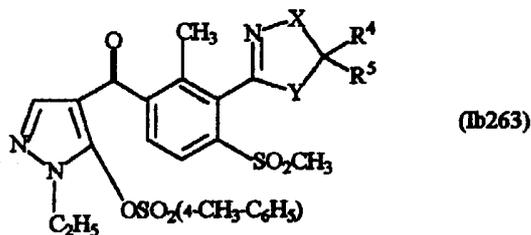
40

45

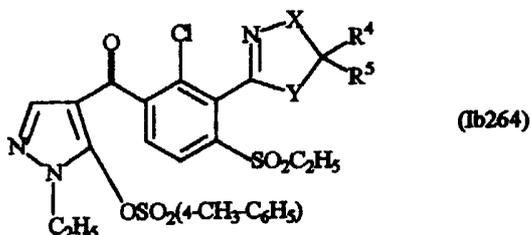
50

57

- съединения Ib263.1-Ib263.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>1</sup> означава метил, R<sup>2</sup> означава метилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



- съединения Ib264.1-Ib264.126, които се различават от съответните съединения Ib1.1-Ib1.126 по това, че R<sup>2</sup> означава етилсулфонил, R<sup>16</sup> означава етил, Z означава p-толуенсулфонил и R<sup>18</sup> означава водород.



Също така особено предпочитани са 3-хетероциклил-заместени бензоилови производни с формула (I), в която заместителите имат следните значения:

R<sup>1</sup> означава халоген, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил;

особено хлоро, метил, метилтио или метилсулфонил;

R<sup>2</sup> означава водород, нитро, халоген, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил;

по-специално водород, нитро, хлоро, метилтио, метилсулфинил, метилсулфонил, етилсулфонил или пропилсулфонил;

R<sup>3</sup> означава водород;

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> означават водород, халоген, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио или COR<sup>6</sup>;

по-специално водород, флуоро, метил, етил, пропил, трифлуорометил, хлорометил, 1-хлоро-ет-1-ил, метокси, етокси, етилтио или еток-

сикарбонил;

или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> заедно образуват C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде моно- до многократно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

R<sup>6</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси; особено етил;

X означава O или CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

Y означава O, S или CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> означават водород, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил; особено водород, метил или хлорометил;

или

R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> заедно образуват C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде моно- до многократно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; особено 1,3-пропдиил;

R<sup>16</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил; особено метил, етил, пропил, 2-метилпропил или бутил;

Z означава H или SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>

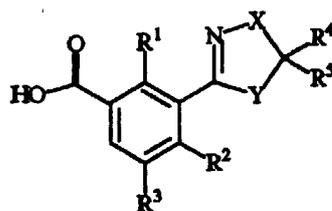
R<sup>17</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; особено метил, етил, пропил или 2-метилпропил;

с изключение на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-етил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(5-циано-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол и 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол; както и техните приемливи в земеделието соли; по-специално соли с алкални метали и амониеви соли.

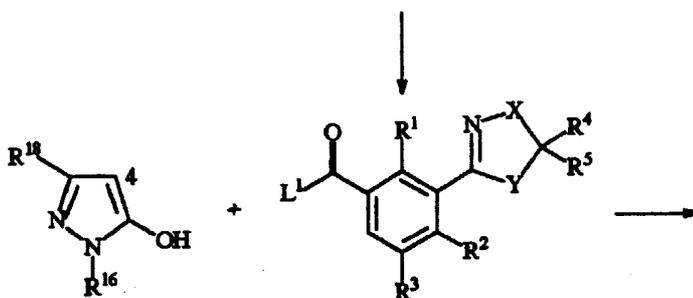
3-хетероциклилзаместените бензоилови производни с формула (I) се получават по различни методи, например съгласно следващия метод:

Метод А

Взаимодействие на пиразоли с формула (II) (като Z=H) с активирана бензоена киселина (IIIα) или бензоена киселина (IIIβ), която за предпочитане се активира *in situ*, до продукта на ацилиране и последващо прегрупиране.

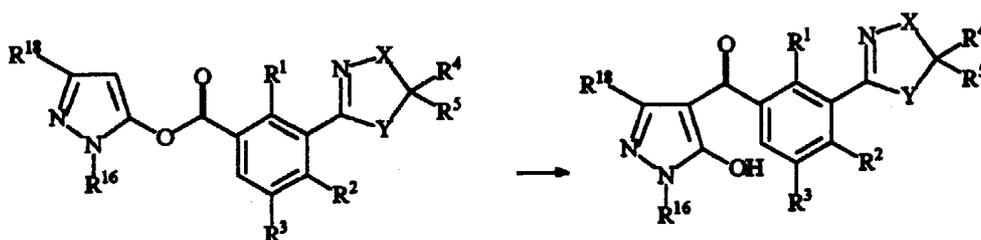


(IIIβ)



(II) (където Z=H)

(IIIα)



(IV)

(I) (където Z=H)

L<sup>1</sup> означава нуклеофилно измествана напускаща група, като халоген, напр. бромо, хлоро, хетарил напр. имидазолил, пиридил, карбоксилат напр. ацетат, трифлуороацетат и т.н.

Активираните бензоени киселини могат да се прибавят директно, както в случая с бензоилхалогениди, или да се получат *in situ* напр. с дициклохексилкарбодиимид, трифенилфосфин/естер на азодикарбоксилна киселина, 2-пиридиндисулфид/трифенилфосфин, карбонилдимидазол и пр.

В даден случай може да бъде предимство реакцията на ацилиране да се проведе в присъствието на основа. В такъв случай целесъобразно е реагиращите вещества и помощната основа да се прибавят в еквимоларни количества. Минимален излишък от помощната основа напр. 1,2 до 1,5 молекулвалента спрямо (II) може да бъде благоприятно.

Като помощни основи са подходящи третични алкиламини, пиридин или алкалномета-

ли и карбонати. Като разтворители могат да се използват напр. хлорирани въглеводороди, като метиленхлорид, 1,2-дихлороетан, ароматни въглеводороди като толуен, ксилен, хлоробензен, етери, като диетилов етер, метил-третбутилетер, тетраhydroфуран, диоксан, полярни апротни разтворители като ацетонитрил, диметилформаид, диметилсулфоксид или естери като етилацетат или смеси от тях.

Ако се използват като активирани компоненти на карбоксилна киселина бензоилхалогениди, то може да бъде целесъобразно, при прибавянето на този участник в реакцията реакционната смес да се охлажда до 0-10°C. След това се разбърква при 20-100°C, за предпочитане при 25-50°C, докато се извърши пълно взаимодействие. По-нататъшната преработка се осъществява по обичаен начин, напр. реакционната смес се излива във вода, желаният продукт се екстрахира. Като разтворители са подходящи за целта особено метиленхлорид, диетилов етер и етилацетат. След сушене на

органичната фаза и отстраняване на разтворителя, суровият естер може да се използва за прегрупиране без по-нататъшно пречистване.

Прегрупирането на естера в съединенията с формула (I) се осъществява целесъобразно при температури от 20 до 40°C в разтворител и в присъствието на основа, както и в даден случай с помощта на цианово съединение като катализатор.

Като разтворители могат да се използват напр. ацетонитрил, метиленхлорид, 1,2-дихлороетан, диоксан, етилацетат, толуен или смеси от тях. За предпочитане разтворителите са ацетонитрил и диоксан.

Подходящи основи са третичните амини като триетиламин, пиридин или алкалнометални карбонати като натриев карбонат, калиев карбонат, които се прибавят за предпочитане в еквимоларни количества или до четирикратен излишък спрямо естера. За предпочитане се използват триетиламин или алкалнометални карбонати, за предпочитане в двойно еквимоларни съотношения спрямо естера.

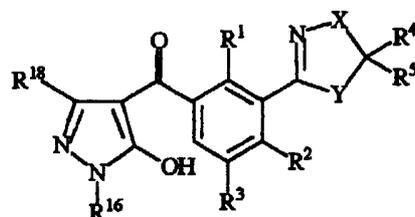
Като цианосъединения се имат предвид неорганични цианиди като натриев цианид, калиев цианид и органични цианосъединения ка-

то ацетонцианохидрин, триметилсилилцианид. Те се прибавят в количество от 1 до 50% мол. спрямо естера. За предпочитане се използват ацетонцианохидрин или триметилсилилцианид напр. в количество от 5 до 15, за предпочитане 10% мол. спрямо естера.

Дообработката може да се извърши по известен начин. Реакционната смес напр. се подкислява с разрежена минерална киселина като 5%-на солна киселина или сярна киселина, екстрахира се с органичен разтворител напр. метиленхлорид, етилацетат. Органичният екстракт може да се екстрахира с 5-10%-ен разтвор на алкален карбонат напр. разтвор на натриев или калиев карбонат. Водната фаза се подкислява и образувалата се утайка се филтрира на Нуч филтър и/или се екстрахира с метиленхлорид или етилацетат, суши се и се концентрира. (Примери за получаването на естери на хидроксипиразоли и за прегрупирането на естерите са дадени напр. в EP-A 282 944 и US 4 643 757).

Метод В:

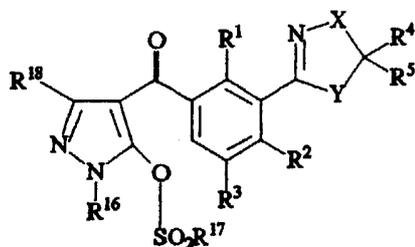
Взаимодействие на 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула (I) (където Z = H) със съединение с формула (V) (където Z = SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>):



(I) (където Z=H)



(V)



(I) (където Z=SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>)

L<sup>2</sup> означава нуклеофилно измествана напускаща група, като халоген, напр. бром, хлор, хетарил напр. имидазол, пиридил, сулфонат напр. OSO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>.

Съединенията с формула (V) могат да се използват директно както напр. в случай на халогениди на сулфонови киселини, анхидриди на сулфонови киселини или да се получат *in situ* напр. активирани сулфонови киселини (посредством сулфонова киселина и дихлорхексилкарбонилдиимид, карбонилдиимидазол и пр.).

Изходните съединения се прибавят по правило в еквимоларно съотношение. Може обаче да бъде изгодно едните или другите компоненти да се прибавят в излишък.

В даден случай може да бъде изгодно взаимодействието да се проведе в присъствието на основа. Взаимодействащите вещества и помощната основа при това е целесъобразно да се прибавят в еквимоларни количества. Излишък от помощната основа напр. 1,5 до 3 молеквивалента спрямо (II) може да бъде благоприятен.

Като помощни основи са подходящи тре-

тични алкиламини като триетиламин, пиридин, алкалнометални карбонати напр. натриев карбонат, калиев карбонат и алкалнометални хидриди напр. натриев хидрид. За предпочитане се прибавят триетиламин и пиридин.

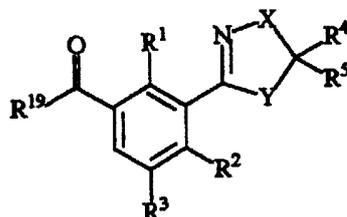
Като разтворители се имат предвид напр. хлорирани въглеводороди като метиленхлорид, 1,2-дихлоретан, ароматни въглеводороди напр. толуен, ксилен, хлоробензен, етери като диетилов етер, метил-трет-бутил етер, тетраhydroфуран, диоксан, полярни апротни разтворители като ацетонитрил, диметилформамид, диметилсулфоксид или естери като етилацетат или техни смеси.

По правило, температурата на реакцията е в обхвата от 0°C до температурата на кипене на реакционната смес.

Дообработката до продукта може да се осъществи по известен начин.

Използваните като изходни вещества пиразоли с формула (II) (където Z = H) са известни или могат да се получат по известни методи (напр. EP-A 240 001 и J. Prakt. Chem. 315, 383 (1973)).

3-хетероциклизаместените производни на бензоената киселина с формула (III) са нови



(III)

при което заместителите имат следните значения:

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> означават водород, нитро, халоген, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфонил;

R<sup>3</sup> означава водород, халоген или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил;

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> означават водород, халоген, циано, нитро, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкокси)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкил)амино-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, [2,2-ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкил)-хидразино-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-алкилиминоокси-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкоксикарбонил-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> ха-

логеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> цианоалкил, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub> циклоалкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, хидрокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилкарбонилокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкилтио, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последно споменати заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят от една до три от следните групи: нитро, пиано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси;

или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> заедно образуват C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/

или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;  
или

$R^4$  и  $R^5$  заедно с прилежащия им въглероден атом образуват карбонилна или тиокарбонилна група;

$R^6$  означава водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$ -алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_3-C_6$  алкенилокси,  $C_3-C_6$  алкинилокси или  $NR^7R^8$ ;

$R^7$  означава водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^8$  означава  $C_1-C_4$  алкил;

X означава O, S,  $NR^9$ , CO или  $CR^{10}R^{11}$ ;

Y означава O, S,  $NR^{12}$ , CO или  $CR^{13}R^{14}$ ;

$R^9$ ,  $R^{12}$  означават водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$  означават водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил,  $C_1-C_4$  халогеналкокси-карбонил или  $CONR^7R^8$ ; или

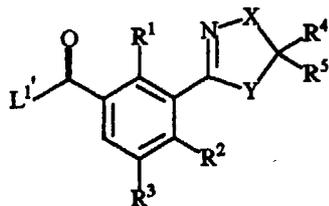
$R^4$  и  $R^9$ , или  $R^4$  и  $R^{10}$ , или  $R^5$  и  $R^{12}$ , или  $R^5$  и  $R^{13}$  заедно образуват  $C_2-C_6$  алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{19}$  означава хидрокси или остатък, който може да бъде хидролизиран;

с изключение на метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат, метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидрооксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоат и метилов 2,4-дихлоро-3-(5-метилкарбонилокси-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)бензоат.

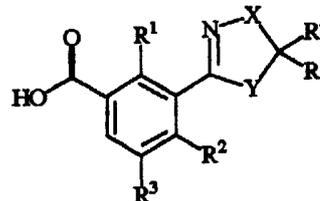
Примери за остатъци, които могат да се хидролизират, са остатъците алкокси, фенокси, алкилтио, фенилтио, които в даден случай могат да бъдат заместени, халогениди, хетарилови остатъци, които са свързани чрез азотен атом, amino, имино-остатъци, които в даден случай могат да бъдат заместени и т.н.

Предпочитани са 3-хетероциклизаместени халогениди на бензоени киселини с формула (III $\alpha'$ ), с  $L^1$  = халоген (= III с  $R^{19}$  = халоген)

(III $\alpha'$ )

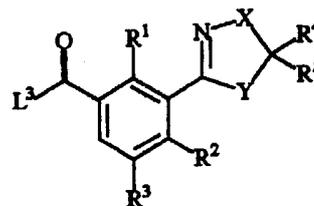
при което заместителите  $R^1$  до  $R^5$ , X и Y имат значенията, дадени при формула (III) и  $L^1$  означава халоген, по-специално хлоро или бром.

5 Също предпочитани са 3-хетероциклизаместени бензоени киселини с формула (III $\beta$ ) (= III с  $R^{19}$  = хидрокси)

(III $\beta$ )

в която заместителите  $R^1$  до  $R^5$ , X и Y имат значенията, дадени при формула (III).

Предпочитани са също естери на 3-хетероциклизаместени бензоени киселини с формула (III $\gamma$ ) (= III с  $R^{19}$  =  $C_1-C_6$  алкокси),

(III $\gamma$ )

където заместителите  $R^1$  до  $R^5$ , X и Y имат значенията, дадени при формула (III) и  $L^3$  означава  $C_1-C_6$  алкокси.

Особено предпочитаните форми на изпълнение на 3-хетероциклизаместени производни на бензоена киселина с формула (III) по отношение на заместителите  $R^1$  до  $R^5$ , X и Y отговарят на тези на 3-хетероциклизаместените безоилови производни с формула (I).

40 Предпочитани са също 3-хетероциклизаместени производни на бензоена киселина с формула (III), където заместителите имат следните значения:

45  $R^1$  означава халоген,  $C_1-C_6$  алкил,  $C_1-C_6$  алкилтио или  $C_1-C_6$  алкилсулфонил; по-специално хлоро, метил, метилтио или метилсулфонил;

особено за предпочитане хлоро;

50  $R^2$  означава водород, нитро, халоген,  $C_1-C_6$  алкилтио,  $C_1-C_6$  алкилсулфинил или  $C_1-C_6$  алкилсулфонил;

по-специално водород, нитро, хлоро, метилтио, метилсулфинил, метилсулфонил, етилсулфонил или пропилсулфонил;

особено за предпочитане водород, хлоро, метилтио, метилсулфонил, етилсулфонил или пропилсулфонил;

$R^3$  означава водород;

$R^4$ ,  $R^5$  означава водород, халоген,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси, хидрокси,  $C_1-C_4$  алкилкарбонилокси,  $C_1-C_4$  алкилтио или  $COR^6$ ;

по-специално водород, флуоро, метил, етил, пропил, трифлуорометил, хлорометил, 2-хлороет-1-ил, метокси, етокси, 2-метилпроп-1-окси, хидрокси, метилкарбонилокси, етилтио, формил, метилкарбонил, метоксикарбонил или етоксикарбонил;

особено за предпочитане водород, флуоро, метил, етил, трифлуорометил, хлорометил, 2-хлороет-1-ил, метокси, етокси, 2-метилпроп-1-окси, хидрокси, метилкарбонилокси, етилтио, формил, метилкарбонил, метоксикарбонил или етоксикарбонил;

или

$R^4$  и  $R^5$  заедно образуват  $C_2-C_4$  алкандилова верига, която може да бъде еднократно до многократно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

по-специално 1,4-бутдиил, 2-оксо-1,5-пентдиил;

или

$R^4$  и  $R^5$  заедно с прилежащия им въглероден атом образуват карбонилна група;

$R^6$  означава водород,  $C_1-C_4$  алкил или  $C_1-C_4$  алкокси;

по-специално водород, метил, метокси

или етокси;

X означава O, S, CO,  $CR^{10}R^{11}$ ;

Y означава O, S,  $CR^{13}R^{14}$ ;

$R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$  означават водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил или  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил;

по-специално водород, метил, хлорометил или метоксикарбонил;

или

$R^5$  и  $R^{13}$  заедно образуват  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде еднократно до многократно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород, или в даден случай азот заместен с  $C_1-C_4$ -алкил;

по-специално 1,3-пропдиил;

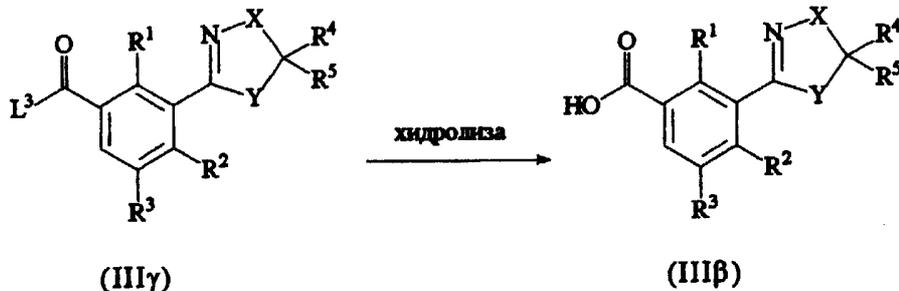
$R^{19}$  означава хидрокси, халоген или  $C_1-C_6$  алкокси;

по-специално хидрокси, хлоро, метокси или етокси;

с изключение на метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат, метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидрооксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоат и метилов 2,4-дихлоро-3-(5-метилкарбонилокси-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)бензоат.

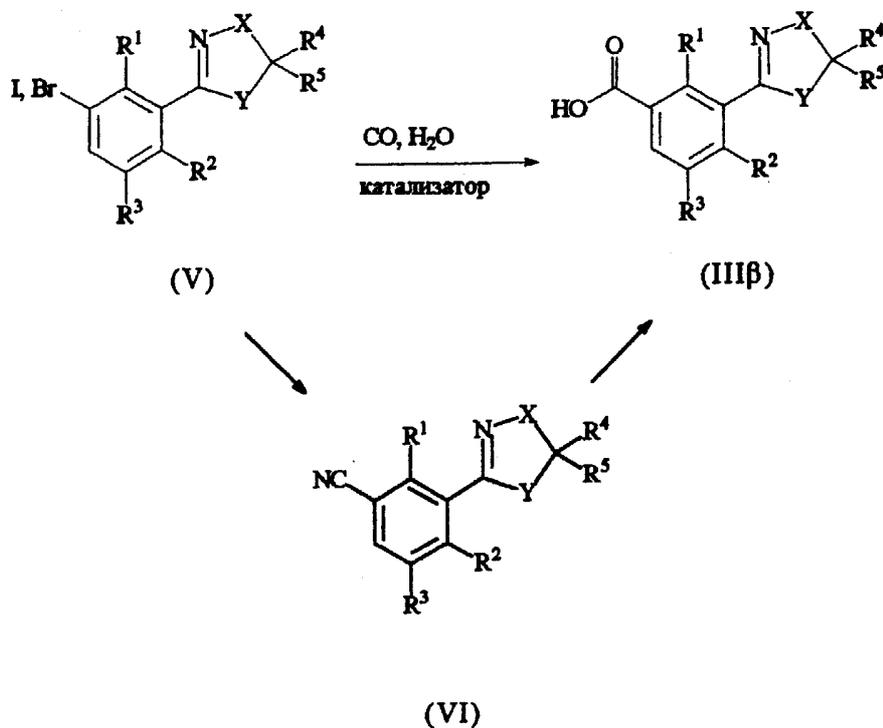
Бензоилхалогенидите с формула (III $\alpha'$ ) (където  $L^{1'}$  = Cl, Br) могат да се получат по известен начин, чрез взаимодействие на бензоени киселини с формула (III $\beta$ ) с реактиви за халогениране като тионилхлорид, тионилбромид, фосген, дифосген, трифосген, оксалилхлорид, оксалилбромид.

Бензоена киселина с формула (III  $\beta$ ) може да се получи по известен начин чрез киселинна или алкална хидролиза от съответните естери с формула (III $\gamma$ ) ( $L^3C_1-C_6$  алкокси).



Бензоени киселини с формула (IIIβ) могат да се получат също чрез взаимодействие на съответните бром- или йодо-заместени съ-

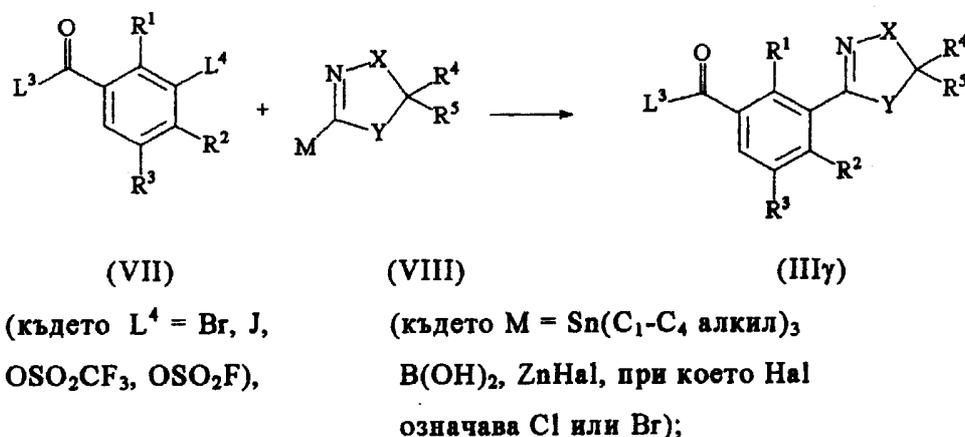
единения с формула (V), в присъствието на катализатори преходни метали паладий, никел, кобалт или родий и основа с въглероден монооксид и вода при повишено налягане.



Освен това е възможно, чрез реакция на Rosemund von Braun, съединения с формула (V) да се превърнат в съответните нитрили с формула (VI) (сравни напр. Org.Synth.Bd III, 212 (1955) и последните да се превърнат чрез последващо осапунване, в съединенията с формула (III).

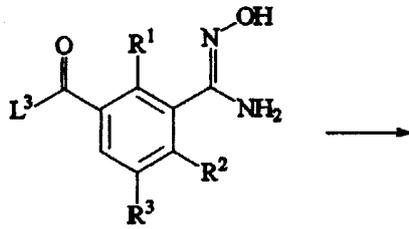
Естерите с формула (III α) могат да се получат чрез взаимодействие на арилхалогенни съединения с формула (VII), където L<sup>4</sup> означава напускаща група като бром, йодо, триф-

лат, флуорсулфонилокси и т.н. с хетероцикличилстанати (свързване по Stille), хетероцикличилборни съединения (свързване по Suzuki) или хетероцикличилцинкови съединения (реакция на Negishi) (VIII) където M означава съответно Sn(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)<sub>3</sub>, B(OH)<sub>2</sub>, ZnHal (където Hal = хлорид, бромид) и т.н., по известен начин (виж напр. Tetrahedron Lett. 27, 5269 (1986), в присъствието на катализатор преходни метали като паладий или никел и в дадена случай основа.



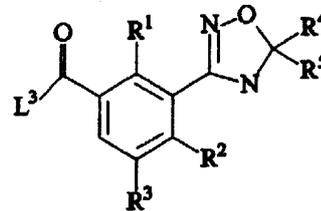
Възможно е също естери с формула (III $\gamma$ ) да се получат чрез изграждане на свързания в положение 3 хетероцикъл.

Например от амидооксими с формула IX,

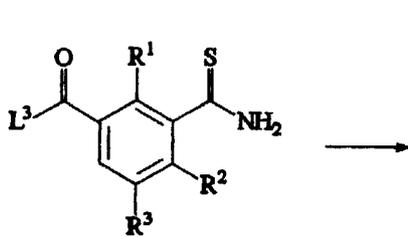


(IX)

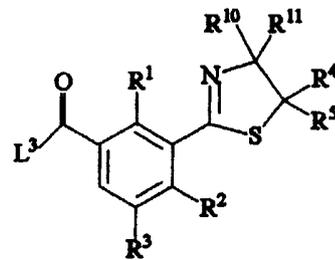
чрез кондензация с алдехиди или кетони могат да се получат производни на 1,2,4-оксадиазолин-3-ил (III $\gamma$  с X=O, Y=NH) (сравни напр. Arch. Phar. 326, 383-389 (1993))

(III $\gamma$ ) (където X=O, Y=NH)

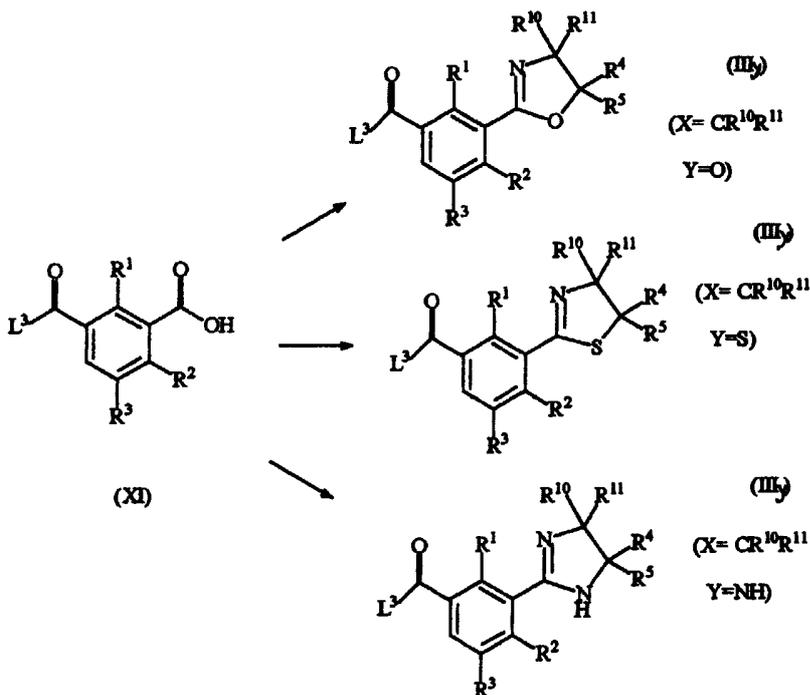
Тиоамидите с формула X са подходящи изходни продукти за производни на 2-тиазолинил I (където X = CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, Y=S) (сравни напр. Tetrahedron 42, 1449-1460 (1986)).



(X)

(III $\gamma$ ) (където X=CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, Y=S)

От карбоксилните киселини с формула (XI) могат да се получат производни на 2-оксазолинил, 2-тиазолинил и 2-имидазолинил (III $\gamma$ , където X = CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, Y=O съотв. Y=S съотв. Y=NH) (сравни напр. Tetrahedron Lett. 22, 4471-4474 (1981)).



(XI)

(III $\gamma$ )

(X= CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>  
Y=O)

(III $\gamma$ )

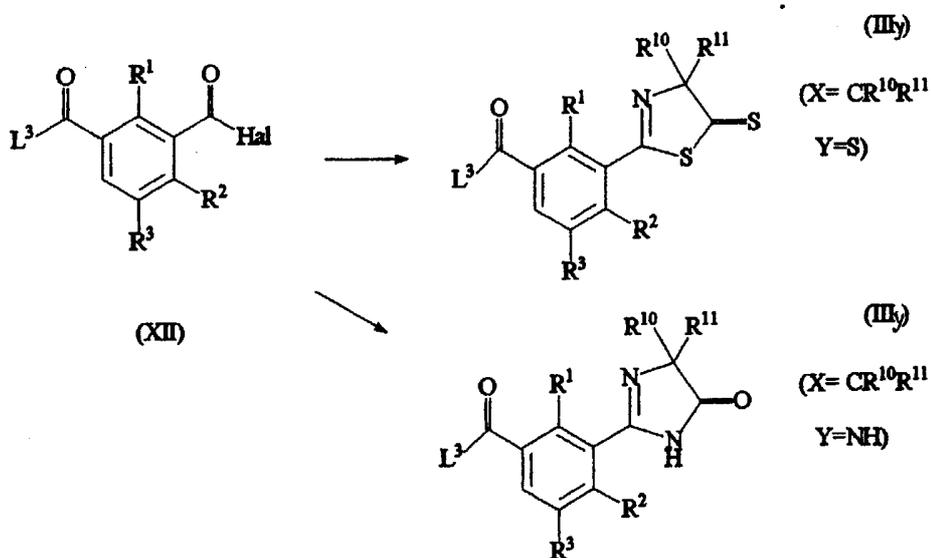
(X= CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>  
Y=S)

(III $\gamma$ )

(X= CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>  
Y=NH)

По известни в литературата методи, от халогениди на карбоксилни киселини с формула (XII), където Hal означава халоген, по-специално от хлориди на карбоксилни киселини,

могат да се получат производни на 1,3-тиазол-5(4H)-тион-2-ил (виж напр. *Helv. Chim. Acta*, 69, 374-388 (1986) и на 5-оксо-2-имидазолин-2-ил (виж напр. *Heterocycles*, 29 1185-1189 (1989) 5 (III), където  $X = CR^{10}R^{11}$ ,  $Y=S$  съотв.  $Y=NH$ ).

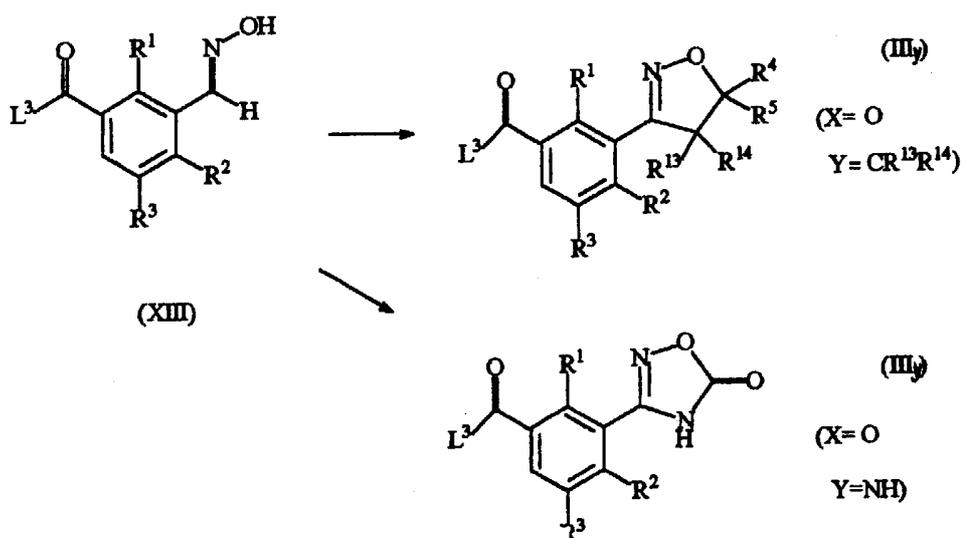


Превръщането на оксими с формула (XIII) в производни на 4,5-дихидроизоксазол-3-ил (с III<sub>γ</sub>, където  $X=O$ ,  $Y = CR^{13}R^{14}$ ) може да се осъществи по известен начин през междинен етап на хлориди на хидроксамови киселини (XIV). От последните се получават *in situ* нит-

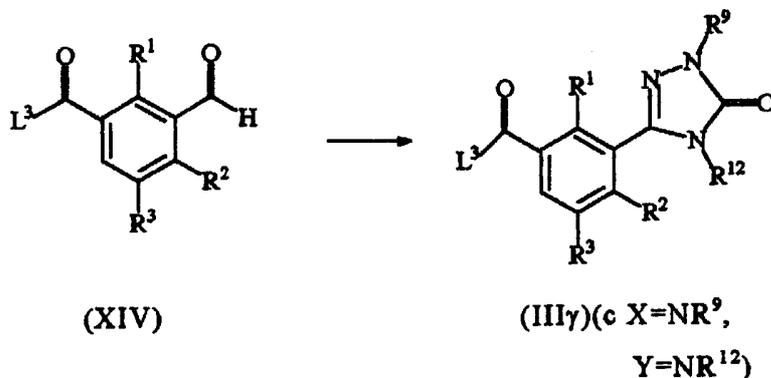
25

рилоксиди, които реагират с алкени до желаните продукти (виж напр. *Chem. Ber.* 106, 3258-3274 (1973). 1,3-диполярни циклоприсъединителни съединения на хлоросулфонилозианат към нитрилоксиди водят до производни на 1,2,4-оксадиазолин-5-он-3-ил (III<sub>γ</sub> с  $X=O$ ,  $Y=NH$ ) (виж напр. *Heterocycles* 27, 683-685 (1988).

30

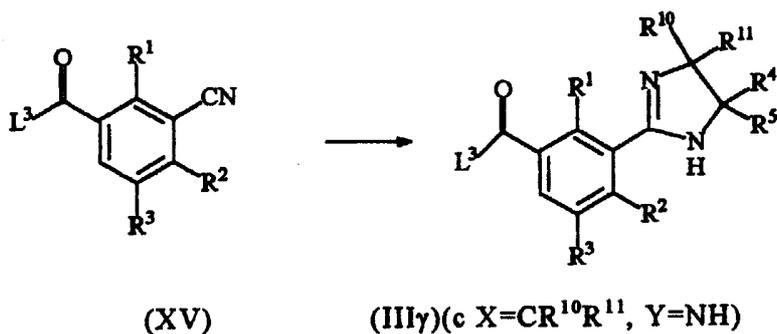


Алдеhidите с формула (XIV) могат да се превърнат в производни на 2,4-дихидро-1,2,4-триазол-3-он-5-ил (III с  $X = NR^9$ ,  $Y = NR^{12}$ ) през междинен етап на семикарбазон (виж напр. J.Heterocyclic Chem. 23, 881-883 (1986).

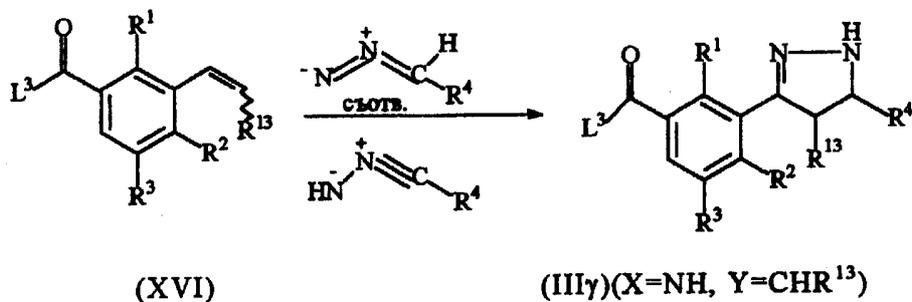


2-имидазолинилните производни (III  $\gamma$  с  $X = CR^{10}R^{11}$ ,  $Y = NH$ ) могат да се получат също от бензонитрили с формула (XV) по известни методи (виж напр. J.Org.Chem. 52, 1017-1021 (1987).

20



Посредством 1,3-диполярни циклоприсъединителни съединения на диазоалкани съотв. нитрилимини с ариалкени с формула (XVI) могат да се получат производни на 3-пиразолинил (III  $\gamma$ ) (с  $X = NH$ ,  $Y = CHR^{13}$ ).



50

67

Използваните като изходни съединения бромозаместени или йодозаместени съединения с формула (V) могат да се получат по аналогия на известни в литературата методи напр. чрез реакция на Sandmeyer от съответни анилини, които от своя страна се синтезират чрез редукция на подходящи нитросъединения. Бромозаместените съединения с формула (V) освен това могат да се получат чрез директно бромиране на подходящи изходни съединения (виж напр. *Monatsh. Chem.* 99, 815-822 (1968)).

Нитрилите с формула (VI) могат да се получат, както е описано по-горе. Също така е възможно те да се получат от съответните анилини с помощта на реакция на Sandmeyer.

Изходните съединения с формула VII са известни (виж напр. *Coll. Czech. Chem. Commun.* 40, 3009-3019 (1975)) или могат лесно да се получат чрез подходяща комбинация на познати синтези.

Например сулфонатите (VII) ( $L^4 = \text{OSO}_2\text{CF}_3, \text{OSO}_3, \text{OSO}_2\text{F}$ ) се получават от съответните феноли, които от своя страна са известни (виж напр. EP-A 195 247) или могат да се получат по известни методи (виж напр. *Synthesis* 1993, 735-762).

Халогенните съединения (VII) ( $L^4 = \text{Cl}, \text{Br}$  или  $\text{J}$ ) могат да се получат например чрез реакция на Sandmeyer от съответните анилини с формула (XIX).

Амидооксимите с формула (IX), тиаамидите с формула (X) и карбоксилните киселини с формули (XI) могат да се получат по известен метод от нитрили с формула (XV).

Освен това е възможно, карбоксилните кисе-

лини с формула XI се получават от алдехиди с формула (XIV) по познати методи (виж напр. (1985)).

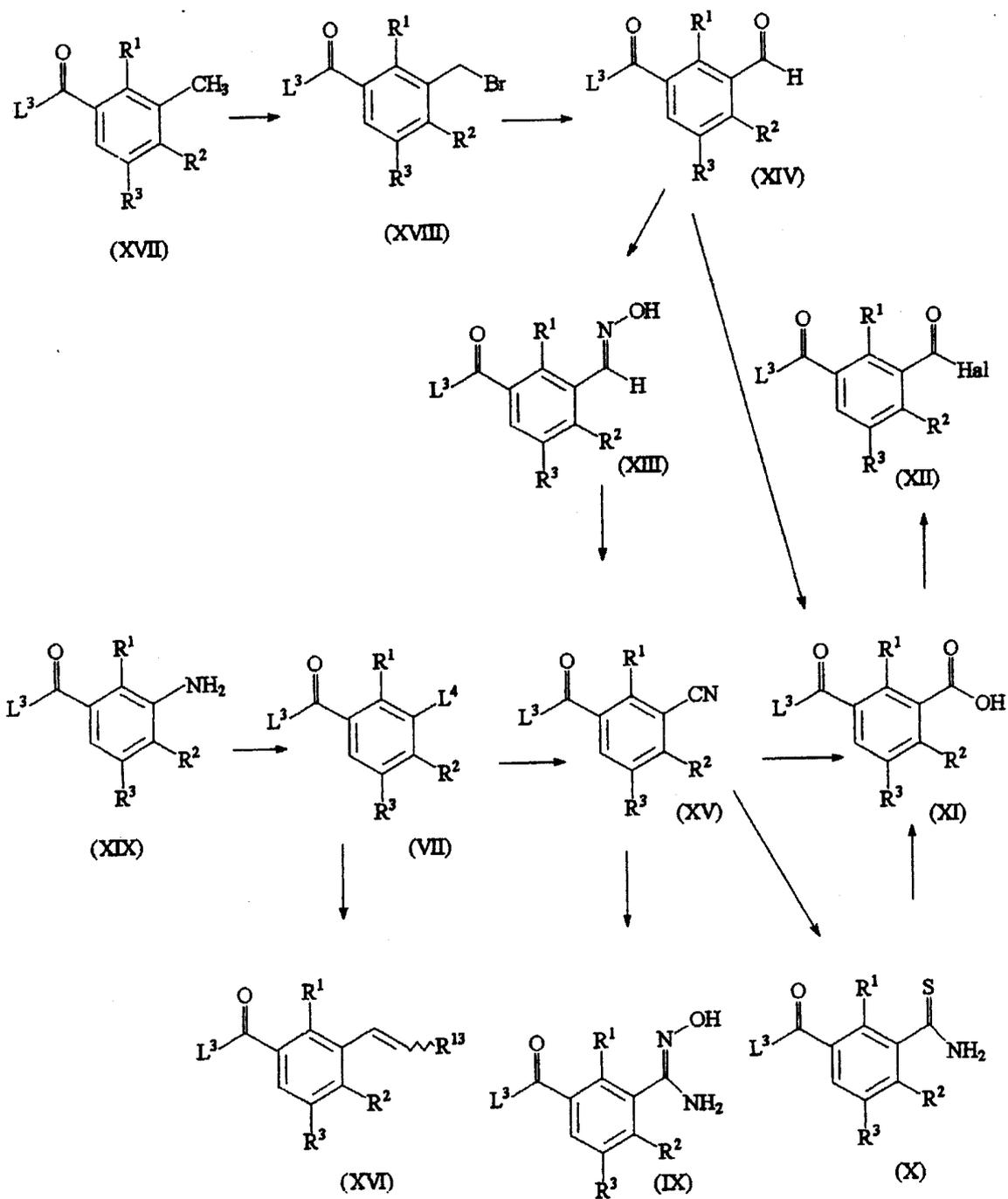
Халогенидите на карбоксилни киселини с формула (XII) могат да се получат по аналогия на стандартни методи от съответните карбоксилни киселини с формула (XI).

Оксимите с формула (XIII) се получават изгодно, като алдехиди с формула (XIV) взаимодействат по известен начин с хидроксиламин (виж напр. J. March, *Advanced Organic Chemistry*, 3 Aufl., S. 805-806, Wiley-Interscience Publication (1985)).

Алдехидите с формула (XIV) са познати или могат да се получат по аналогия на познати методи. Така например те могат да се получат от метилови съединения с формула (XVII) чрез бромиране, например с N-бромосукцинимид или 1,3-дибромо-5,5-диметилхидантоин и последващо окисление (виж *Synth. Commun.* 22, 1967-1971 (1992)).

Превръщането на оксимите с формула (XIII) в нитрили с формула (XV) може да се осъществи също така по познати методи (виж напр. J. March, *Advanced Organic Chemistry*, 3 Aufl., S. 931-932, Wiley-Interscience Publication (1985)).

Като се излиза от халогенни съединения или сулфонати с формула (VII) ( $L^4 = \text{Br}, \text{Cl}, \text{OSO}_2\text{CF}_2\text{CF}_3, \text{OSO}_2\text{F}$ ) могат да се получат между другото, чрез реакция на Heck с олефини в присъствието на палладиев катализатор, арилалкени с формула (XVI) (виж напр. Heck, *Palladium Reagents in Organic Synthesis*, Academic Press, London 1985; *Synthesis* 1993, 735-762).



## Примери за изпълнение на изобретението

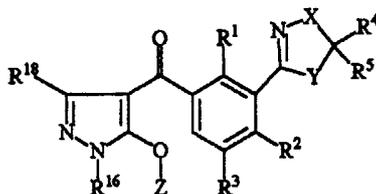
4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-5-хидрокси-1-метил-1Н-пиразол (съединение 3.35)

Към разтвор от 12,74 g (0,13 mol) 5-хидрокси-1-метил-пиразол и 300 ml безводен диоксан, под атмосфера от защитен газ, при стайна температура, се прибавят едновременно, на капки, 43,60 g (0,13 mol) 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид в 375 ml безводен диоксан и 13,56 g (0,134 mol) триетиламин в 375 ml безводен диоксан. След 2 h разбъркване при стайна температура реакционната смес се филтрира през кизелгел и се промива с диоксан. Елюатът се концентрира под вакуум до около 500 ml и се смесва с 17,94 g (0,13 mol) сушен, фино пулверизиран калиев карбонат. След 6 h

нагриване под обратен хладник разтворителят се отдестилира под вакуум и остатъкът се смесва с около 700 ml вода. Неразтворимата част се филтрира и рН-стойността на филтратата се довежда до рН=2-3 чрез бавно прибавяне на 10%-на солна киселина. Образувалата се утайка се филтрира. Получават се 46,16 g (92% от теор.) 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-5-хидрокси-1-метил-1Н-пиразол. (Т. т. > 250°C).

В таблица 3 са включени освен горното съединение още и други 3-хетероциклизаместени безоилови производни с формула (I), които са получени или могат да се получат по аналогичен начин (в случай, че крайният продукт не се утаи при подкисляването с 10 %-на солна киселина, той се екстрахира с етилацетат или дихлороометан; след това органичната фаза се суши и се концентрира под вакуум):

ТАБЛИЦА 3



(I)

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.1	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	116-117
3.2	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	изоC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	148-151
3.3	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,95(t); 1,32(m); 1,62(t); 1,92(q); 3,30(t); 3,78(q); 4,17(t); 4,61(t); 7,42(d); 7,48(m).
3.4	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	изо-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	изоC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(d); 1,21(d); 2,33(m); 2,48(m); 3,30(t); 3,67(d); 3,97(d); 4,58(t); 7,42(d); 7,50(m).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни	
											Т.т.(°C)	<sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.5	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	нзоС <sub>4</sub> Н <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(t); 1,20(d); 1,96(m); 2,49(m); 3,30(t); 3,68(d); 4,12(t); 4,59(t); 7,42(d); 7,49(d); 7,52(s).	
3.6	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(t); 1,12(d); 1,63(t); 1,94(m); 3,29(t); 3,76(q); 4,14(t); 4,60(t); 7,42(d); 7,48(d); 7,15(s).	
3.7	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	70-75	
3.8	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	65-70	
3.9	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	230-235	
3.10	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	210-215	
3.11	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	95-100	
3.12	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	70-75	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.13	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	78-83
3.14	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	изоC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,24(2d); 1,53(t); 2,52(m); 3,05(dd); 3,29(s); 3,52(dd); 3,73(d); 4,24(q); 5,05(m); 7,49(s); 7,66(d); 8,18(d).
3.15	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(t); 1,53(d); 1,68(t); 1,95(sext); 3,07(dd); 3,32(s); 3,58(dd); 3,86(q); 4,15(t); 5,03(m); 7,46(d); 7,64(d); 8,18(d).
3.16	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220-225
3.17	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	82-86
3.18	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	70-75
3.19	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	68-73

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Фізичні данні Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.20	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	45-50
3.21	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220-225
3.22	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	170-175
3.23	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	н-С <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	65-70
3.24	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	н-С <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	55-60
3.25	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	58-63
3.26	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	н-С <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	78-83
3.27	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	н-С <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,94(t); 1,19(d); 1,22(t); 1,38(m); 1,74(br); 1,91(m); 2,53(m); 3,26(s); 4,45(t); 3,76(d); 4,18(t); 4,62(t); 7,45(s); 7,64(d); 8,16(d).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни	
											Т.т.(°С)	<sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.28	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(d); 1,21(d); 2,33(m); 2,51(m); 3,28(s); 3,44(t); 3,75(d); 3,99(d); 4,61(t); 7,45(s); 7,66(d); 8,17(d).	
3.29	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	изоС <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	С <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(d); 1,66(t); 2,36(m); 3,29(s); 3,43(t); 3,82(q); 3,99(d); 4,60(t); 7,47(s); 7,68(d); 8,18(d).	
3.30	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	С <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,68(t); 3,29(s); 3,43(t); 3,78(q); 3,92(s); 3,63(t); 7,46(s); 7,62(d); 8,17(d).	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.31	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	изоC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,23(d); 2,53(m); 3,28(s); 3,43(t); 3,70(d); 3,91(s); 4,61(t); 7,48(s); 7,66(d); 8,18(d).
3.32	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	119-121
3.33	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	115-117
3.34	Cl	NO <sub>2</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	217-218
3.35	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	> 250
3.36	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	125-128
3.37	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> SO <sub>2</sub>	H	78-83
3.38	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,52(t); 1,68(t); 3,29(s); 3,43(t); 3,82(q); 4,24(q); 4,63(t); 7,48(s); 7,65(d); 8,07(d).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.39	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	> 200
3.40	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220-223
3.41	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	> 230
3.42	Cl	SO <sub>2</sub> - H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	1,12(t); 1,53(d); 1,76(q); 3,18(dd); 3,38(t); 3,55(dd); 3,73(s); 5,04(m); 5,55(s, br); 7,37(s); 7,68(d); 8,13(d).
3.43	Cl	SO <sub>2</sub> - H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,07(t); 1,50(m); 1,78(q); 3,07(dd); 3,39(t); 3,55(dd); 4,12(t); 5,08(m); 7,38(s); 7,69(d); 8,11(d).
3.44	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.45 а)	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	1,33(s); 3,40(s); 4,17(s); 7,43(s); 7,79(d); 8,04(d).
3.46	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Na <sup>+</sup>	H	218-220
3.47	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	K <sup>+</sup>	H	193
3.48	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Li <sup>+</sup>	H	> 230
3.49	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H	170-175
3.50	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	Na <sup>+</sup>	H	> 240
3.51	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	K <sup>+</sup>	H	206-214
3.52	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	Li <sup>+</sup>	H	> 240
3.53	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H	
3.54 а)	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,27(t); 1,36(s); 3,41(q); 4,01(q); 4,18(s); 7,47(s); 7,83(d); 8,07(d).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни	
											Т.т.(°C)	<sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.55	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	99-104	
3.56	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		CH <sub>3</sub>	H	H	95-100	
3.57	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	230-235	
3.58	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>2</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	190-195	
3.59	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	95-100	
3.60	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	> 230	
3.61	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	198-200	
3.62	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	215-218	
3.63	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	CH <sub>2</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	213-215	
3.64	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	186-190	
3.65	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	CH <sub>2</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	84-86	
3.66	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	90-95	
3.67	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>	H	H	70-75	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sub>3</sub>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни	
											Т.т.(°С)	<sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.68	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	50-55	
3.69	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	3,18-3,99(1H); 5,78(1H); 7,50(1H); 7,81(1H); 8,09(1H).	
3.70	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	1,52(3H); 3,30- 4,12(8H); 4,36(1H); 4,93(1H); 7,49(1H); 7,81(1H); 8,09(1H).	
3.71	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,27(3H); 1,55(3H); 3,28-4,02(7H); 4,37(1H); 4,92(1H); 7,48(1H); 7,80(1H); 8,07(1H).	
3.72	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	132-135	
3.73	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	95-100	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.74	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,16(3H); 1,27(3H); 3,20-4,00(9H); 5,89(1H); 7,50(1H); 7,82(1H); 8,07(1H).
3.75	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	K <sup>+</sup>	H	200-205
3.76	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	120-123
3.77	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	152-158
3.78	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	172-176
3.79	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	188-205
3.80	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,29(t); 2,56(s); 3,28(t); 3,93(q); 4,49(t); 7,40(s); 7,43(d); 7,55(d).
3.81		SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	78-82

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>6</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.82	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,44(t); 2,50(s); 3,49(t); 4,09(q); 4,53(t); 7,35(m); 7,48(d); 7,62(d).
3.83	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	81-85
3.84	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	151-153
3.85	Cl	SOCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,28(t); 2,82(s); 3,40(m); 3,92(m); 4,52(t); 7,45(s); 7,82(d); 8,10(d).
3.86	CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	205-210
3.87	Cl	Cl	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	173-179
3.88	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,43(t); 2,51(s); 3,59(t); 4,08(q); 4,51(t); 7,22(d); 7,41(s); 7,50(d).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.89	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,50(t); 3,28(s); 3,62(t); 4,10(q); 4,49(t); 7,36(s); 7,68(d); 8,19(d).
3.90	CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	174-180
3.91	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	77-83
3.92	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.93	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.94	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.95	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.96	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	183-184
3.97	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	223-225

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	ФИЗИЧНИ ДАНИ Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.98	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	183-184
3.99	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	195-196
3.100	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	199-200
3.101	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	230-233
3.102	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	102-107
3.103	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	80-85
3.104	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.105	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.106	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>1</sup> NH <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	200
3.107	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>1</sup> NH <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)	H	187

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
3.108	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>1</sup> NH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)	H	180
3.109	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	2,33(s);2,51(s); 3,40(t);3,70(s); 4,58(t);5,15(brs); 7,21(s);7,31(d); 7,42(d).
3.110	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,38(t);2,33(s); 2,49(s);3,41(t); 4,10(q);4,58(t); 7,25(s);7,32(d); 7,41(d); 7,82(brs).
3.111	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	масло
3.112	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	масло

а) Получен от 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонил-бензоилхлорид с 2 еквивалента калиев карбонат

По-нататък са приведени синтезите на някои изходни вещества:

2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонил-бензоилхлорид (съединение 4.5)

Етап а) 2-хлоро-3-метил-4-метилтиоацетофенон 5

Към суспензия от 286 g (2,14 mol) алуминиев трихлорид в 420 ml 1,2-дихлороетан се прибавя на капки, при 15-20°C, разтвор от 157 g (2 mol) ацетилхлорид в 420 ml 1,2-дихлороетан. 10 След това се прибавя на капки разтвор от 346 g (2 mol) 2-хлоро-6-метилтиотолуен в 1 L 1,2-дихлороетан. След 12 h разбъркване, реакционната смес се излива в смес от 3 L лед и 1 L конц. HCl. Екстрахира се с метиленхлорид, органичната фаза се промива с вода, суши се над натриев сулфат и се концентрира. Остатъкът се дестилира под вакуум. Получават се 256 g (60 % от теорет.) 2-хлоро-3-метил-4-метилтиоацетофенон. (Т.т.: 46°C).

Етап б) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилацетофенон

В 1,5 L ледена оцетна киселина се разтварят 163,0 g (0,76 mol) 2-хлоро-3-метил-4-метилтио-ацетофенон, смесват се с 18,6 g натриев волфрамаат и се прибавя на капки, при охлаждане, 173,3 g 30 %-ен разтвор на водороден пероксид. След това се разбърква 2 дни и се разрежда с вода. Отделеното твърдо вещество се филтрира на Нуч филтър, промива се с вода и се суши. Получават се 164,0 g (88 % от теорет.) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилацетофенон. (Т.т.: 110-111°C).

Етап в) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилбензоена киселина

В 700 ml диоксан се разтварят 82 g (0,33 mol) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонил-ацетофенон и се смесват при стайна температура с 1 L 12,5 %-ен разтвор на натриев хипохлорит. След това се разбърква 1 h при 80°C. След охлаждане се образуват две фази, от които долната се разрежда с вода и се подкислява слабо. Отделеното твърдо вещество се филтрира на Нуч филтър, промива се с вода и се суши. Получават се 60 g (73 % от теорет.) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилбензоена киселина. (Т.т.: 230-231°C).

Етап г) Метил 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонил-бензоат

В 1 L метанол се разтварят 100 g (0,4 mol) 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилбензоена киселина и при температурата на кипене под обратен хладник се насища с газ хлороводород в

продължение на 5 h с. След това се концентрира. Получават се 88,5 g (84 % от теор.) метил 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонил-бензоат. (Т.т.: 107-108°C).

Етап д) Метил 3-бромометил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат

В 2 L тетрахлорометан се разтварят 82 g (0,31 mol) метил 2-хлоро-3-метил-4-метилсулфонилбензоат и се смесват на части, при осветяване, с 56 g (0,31 mol) N-бромосукцинимид. Реакционната смес се филтрира, филтратът се концентрира и остатъкът се разбърква в 200 ml метил-трет-бутилов етер. Разтворът се смесва с петролев етер, отделеното твърдо вещество се филтрира на Нуч филтър и се суши. Получават се 74,5 g (70 % от теор.) метил 3-бромометил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат.

Етап е) Метил 2-хлоро-3-формил-4-метилсулфонил-бензоат

Разтвор от 41,0 g (0,12 mol) метил 3-бромометил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат в 250 ml ацетонитрил се смесва с 42,1 g (0,36 mol) N-метилморфолин-N-оксид. Сместа се разбърква 12 h при стайна температура, след това се концентрира и остатъкът се разбърква в етилацетат. Разтворът се екстрахира с вода, суши се с натриев сулфат и се концентрира. Получават се 31,2 g (94 % от теор.) метил 2-хлоро-3-формил-4-метилсулфонилбензоат (Т.т.: 98-105°C).

Етап ж) 2-хлоро-3-хидроксиминометил-4-метилсулфонилбензоена киселина

В 300 ml метанол се разтварят 15,00 g (54 mmol) метил 2-хлоро-3-формил-4-метилсулфонилбензоат и 4,20 g (60 mmol) хидроксиламин хидрохлорид и се прибавя на капки разтвор от 3,18 g (30 mmol) натриев карбонат в 80 ml вода. След 12 h разбъркване при стайна температура, метанолът се отдестилира, остатъкът се разрежда с вода и се екстрахира с диетилов етер. След сушене на органичната фаза, разтворителят се отстранява. Получават се 14,40 g (91 % от теор.) метил 2-хлоро-3-хидроксиминометил-4-метилсулфонилбензоат. (Т.т.: 126-128°C).

Етап з) метил 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат (съединение 4.3)

В разтвор от 158,0 g (0,54 mol) метил 2-хлоро-3-хидроксиминометил-4-метилсулфонилбензоат и 1 L дихлорометан се прибавя етилен при 15-20°C, в продължение на 30 min.

След прибавяне на 1,6 g натриев ацетат, се прибавят на капки 454 ml разтвор на натриев хидрохлорид при 10°C, при едновременно прибавяне на етилен. След това се прибавя още етилен в продължение на 15 min при 10°C. След 12 h разбъркване, фазите се разделят, органичната фаза се промива с вода, суши се и се сгъстява. Получават се 156,5 g (90 % от теор.) метилов 2-хлоро-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат.

(<sup>1</sup>H-NMR ( $\delta$  в ppm): 3,24 (s); 3,42 (t); 3,99 (s); 4,60 (t); 7,96 (d); 8,10 (d).

Етап i) 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина (съединение 4.4)

Към смес от 170,0 g (0,54 mol) метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат и 1 L метанол се прибавя на капки, бавно, при 40-45°C, разтвор от 32,8 g натриев хидроксид разтворен в 330 ml метанол. Суспензията се разбърква 5 h при 50°C. След отдестилиране на разтворителя, остатъкът се разтваря в 1,5 L вода и водната фаза се екстрахира трикратно с етилацетат. Водната фаза се подкислява със солна киселина и се екстрахира трикратно с етилацетат. След това обединените органични фази се промиват до неутрална реакция с вода, сушат се и се концентрират. Получават се 148,8 g (91 % от теор.) 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина.

(<sup>1</sup>H-NMR ( $\delta$  в ppm): 3,26 (s), 3,45 (t), 4,63 (t), 8,15 (s), 8,53 (s,br)).

Етап j) 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид (съединение 4.5)

Към разтвор от 139,0 g 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина, 1 ml диметилформамид и 1 L сух толуен се прибавят на капки, при 50°C, 74,8 g (0,63 mol) тионилхлорид в 50 ml толуен. След 6 h нагряване при 110°C разтворителят се одестилира. Получава се 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид в количествен добив.

(<sup>1</sup>H-NMR ( $\delta$  в ppm): 3,25 (s), 3,46 (t), 4,62 (t), 8,21 (dd)).

2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид (съединение 4.39)

Етап а) метилов 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-

дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат (съединение 4.25)

В разтвор на 15,0 g (52 mmol) метилов 2-хлоро-3-хидроксииминометил-4-метилсулфонилбензоат и 200 ml дихлорометан се прибавя пропен при стайна температура, в продължение на 30 min. След прибавяне на 1,6 g натриев ацетат, се прибавя на капки 42,8 ml разтвор на натриев хидрохлорид, при стайна температура при едновременно прибавяне на пропен. След още 15 min се прибавя пропен при стайна температура. След 3 h нагряване под обратен хладник, се разбърква 12 h при стайна температура, отново се прибавя пропен 5 h под обратен хладник и отново се разбърква 12 h при стайна температура. След разделяне на фазите, органичната фаза се промива с вода, суши се и се концентрира. Получават се 15,5 g (89 % от теор.) метилов 2-хлоро-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат (Т.т.: 130-135°C).

Етап b) 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина (съединение 4.26)

Към смес от 15,00 g (45 mmol) метилов 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат и 200 ml метанол се прибавя бавно, на капки, разтвор от 3,52 g (88 mmol) натриев хидроксид разтворен в 100 ml метанол. Суспензията се разбърква 48 h при стайна температура. След одестилиране на разтворителя, остатъкът се разбърква с вода и водната фаза се промива трикратно с етилацетат. Водната фаза се подкислява със солна киселина и се екстрахира трикратно с етилацетат. Обединените органични фази след това се промиват до неутрална реакция с вода, сушат се и се концентрират. Получават се 13,20 g (92 % от теор.) 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина. (Т.т.: 173-178°C).

Етап с) 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид (съединение 4.39)

Към разтвор от 13,0 g (41 mmol) 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина, 1 ml диметилформамид и 250 ml сух толуен се прибавя на капки, при стайна температура 5,7 g (51 mmol) тионилхлорид. След това се нагрява под обратен хладник до пълно взаимодействие. След охлаждане разтворителят се одестили-

ра. Получават се 14,2 g 2-хлоро-3-(5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилбензоилхлорид в количествен добив.

2-хлоро-3-(1'-хлор-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид 5

Етап а) метилов 2-хлоро-3-хидроксикарбонил-4-метилсулфонилбензоат

Към разтвор от 115,3 g (0,42 mol) метилов 2-хлоро-3-формил-4-метилсулфонилбензоат и 2000 ml ацетонитрил се прибавят при 5°C, 10 едно след друго 13,8 g (0,11 mol) натриев хидрогенфосфат монохидрат в 170 ml вода, 49,3 g (0,43 mol) 30 % -ен разтвор на водороден пероксид и 66,2 g (0,59 mol) 80%-ен воден разтвор на натриев хлорит. Реакционният разтвор след това се разбърква 1 h при 5°C и 12 h при стайна температура. След това с 10%-на солна киселина се довежда до pH=1 и се прибавят 1500 ml воден 40 %-ен разтвор на натриев хидрогенсулфит. След 1 h разбъркване при стайна температура, водната фаза се екстрахира трикратно с етилацетат. Обединените органични фази се промиват с разтвор на натриев хидрогенсулфит и се сушат. След отдестилиране на разтворителя се получават 102,0 g метилов 2-хлоро-3-хидроксикарбонил-4-метилсулфонилбензоат. 25

(<sup>1</sup>H-NMR (δ в ppm): 3,34 (s), 3,93 (s), 8,08 (s), 14,50 (s,br)).

Етап b) метилов 2-хлоро-3-хлорокарбонил-4-метилсулфонилбензоат 30

Към разтвор на 6,0 g (0,021 mol) метилов 2-хлоро-3-хидроксикарбонил-4-метилсулфонилбензоат и 50 ml сух толуен се прибавят 2 капки диметилформаид и 11,9 g (0,1 mol) тионилхлорид. Разтворът се нагрива 4 h под обратен хладник. След отстраняване на разтворителя под вакуум, се получават 6,2 g метилов 2-хлоро-3-хлорокарбонил-4-метилсулфонилбензоат. 35

(<sup>1</sup>H-NMR (δ в ppm): 3,21 (s), 4,02 (s), 8,02 (d), 8,07 (d)).

Етап с) метилов 2-хлоро-3-(1'-хидрокси-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонилбензоат

Към разтвор от 4,54 g (50 μmol) 2,2-диметилетаноламин в 40 ml дихлорометан се прибавя на капки, при 0-5°C, разтвор на 7,80 g (25 μmol) метилов 2-хлоро-3-хлорокарбонил-4-метилсулфонилбензоат. След 6 h разбъркване при стайна температура, реакционният разтвор се екстрахира трикратно с вода, суши се и се концентрира. Получават се 8,20 g (80 % от теор.) метилов 2-хлоро-3-(1'-хидрокси-2',2'-диметиле-

тиламино-карбонил)-4-метилсулфонилбензоат. (Т.т.: 70-72°C).

Етап d) метилов 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонилбензоат

Смес от 6,9 g (20 μmol) метилов 2-хлоро-3-(1'-хидрокси-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонил-бензоат и 5 ml тионилхлорид се разбърква 6 h при стайна температура. Разтворът се разрежда с 50 ml дихлорометан и след това се концентрира. Остатъкът се разтваря в 20 ml дихлорометан. Чрез прибавяне на циклохексан се образува кристална утайка, която се филтрира на Нуч филтър и се суши. Получават се 6,4 g (88 % от теор.) метилов 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонилбензоат.

Етап е) 2-хлоро-3-(4',4'-диметил-4',5'-дихидрооксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина (съединение 4.38)

Разтвор от 5,82 g (15 μmol) метилов 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонил-бензоат и 0,81 g (20 μmol) натриев хидроксид в 80 ml метанол се разбърква 8 h при стайна температура. След отдестилиране на разтворителя, остатъкът се разтваря във вода и се промива трикратно с етилацетат. Водната фаза се подкислява със солна киселина и се екстрахира трикратно с етилацетат. След сушене на органичната фаза, разтворителят се отстранява под вакуум. Получават се 3,10 g (56 % от теор.) 2-хлоро-3-(4',4'-диметил-4',5'-дихидрооксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина

(<sup>1</sup>H-NMR (δ в ppm): 1,34 (s), 3,40 (s), 4,13 (s), 8,07 (s), 13,95 (s,br)).

Етап f) 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламино-карбонил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид

Разтвор от 3,00 g (9 μmol) 2-хлоро-3-(4',4'-диметил-4',5'-дихидрооксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина, 1,43 g тионилхлорид и 1 капка диметилформаид в 80 ml сух толуен се нагрива 3 h под обратен хладник. След охлаждане разтворителят се отдестилира под вакуум. Получават се 3,43 g (86% от теор.) 2-хлоро-3-(1'-хлоро-2',2'-диметилетиламинокарбонил)-4-метилсулфонилбензоилхлорид.

Метилов 2-хлоро-3-(1,3,4-оксазазолин-2-он-5-ил)-4-метилсулфонилбензоат (съединение 4.22)

Етап а) метилов 3-аминокарбонил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат

В разтвор от 15,0 g (48 mmol) 2-хлоро-3-хлорокарбонил-4-метилсулфонилбензоена киселина и 300 ml сух диоксан се прибавя в продължение на 2 h амоняк. Образувалата се утайка се филтрира на Нуч филтър и филтратът се концентрира. Получават се 15,2 g метилов 3-аминокарбонил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат в количествен добив.

Етап b) Метилов 2-хлоро-3-(1,3,4-окса-тиазолин-2-он-5-ил)-4-метилсулфонилбензоат

Към разтвор от 4,37 g (15 mmol) метилов 3-аминокарбонил-2-хлоро-4-метилсулфонилбензоат в 150 ml сух толуен се прибавят на капки 9,80 g (75 mmol) хлорокарбонилсулфенилхлорид. След 48 h разбъркване под обратен хладник, разтворителят се отстранява под вакуум и остатъкът се хроматографира върху кизелгел (елуент:

етилацетат/циклохексан = 1/1). Получават се 3,70 g (70% от теор.) метилов 2-хлоро-3-(1,3,4-оксатиазолин-2-он-5-ил)-4-метилсулфонилбензоат.

Метилов 2-хлоро-4-метилсулфонил-3-(4,5-дихидрооксазол-2-ил)бензоат (съединение 4.41)

Към 26,6 g (0,13 mol) 1-амино-2-бромоетан-хидробромид в 500 ml толуен се прибавят на капки, при стайна температура, 41,8 g (0,41 mol) триетиламин и след това 31,1 g (0,10 mol) метилов 2-хлоро-3-хлорокарбонил-4-метилсулфонилбензоат в 150 ml толуен. След 5 h нагряване под обратен хладник и 12 h разбъркване при стайна температура се прибавят отново 5,0 g (0,02 mol) 1-амино-2-бромоетан-хидробромид и се нагрява 7,5 h под обратен хладник. След охлаждане реакционната смес се разрежда с етилацетат, промива се с вода, суши се и се концентрира. След това остатъкът се прекристализира из метил-трет-бутилтер/етилацетат. Получават се 14,5 (46% от теор.) метилов 2-хлоро-4-метилсулфонил-3-(4,5-дихидрооксазол-2-ил)бензоат.

2-хлоро-3-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина (съединение 4.60)

Етап a) метилов 2-хлоро-3-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат

Към 10,0 g (34 mmol) метилов 2-хлоро-3-(хидроксиминометил)-4-метилсулфонилбензоат в 200 ml метиленхлорид се прибавят едно след друго 7,3 g (102 mmol) 2-метокси-1-пропей, 28 ml разтвор на натриев хипохлорит

(12,5 %-ен) и на върха на шпатулата натриев ацетат. След 12 h разбъркване при стайна температура разтворителят се отстранява, остатъкът се разтваря в етилацетат, промива се с вода суши се и се концентрира. Остатъкът се хроматографира върху кизелгел (елуент: циклохексан:етилацетат = 3:2). Получават се 5,8 g (47% от теор.) метилов 2-хлоро-3-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидро-изоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат (Т.т.: 100-105°C).

Етап b) 2-хлоро-3-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоена киселина

Към 5,0 g (37,5 mmol) литиев йодид в 200 ml пиридин се прибавят на капки, при температура на кипене под обратен хладник, 5,5 g (15,0 mmol) метилов 2-хлоро-3-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат в 100 ml пиридин. След 4 h разбъркване при тази температура, сместа се охлажда, разтворителят се отдестилира, остатъкът се разтваря в толуен и отново се концентрира. След това се смесва с вода, промива се с метиленхлорид и се довежда до рН-стойност 1 със солна киселина. След екстракция на водната фаза с метиленхлорид, получената органична фаза се суши и се концентрира. Получават се 4,7 g (90% от теор.) 2-хлоро-(5-метокси-5-метил-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонил-бензоена киселина. (Т.т.: 40-45°C).

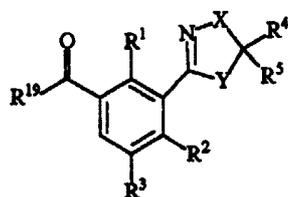
Метилов 2-хлоро-3-(2-метил-2Н-1,3,4-диоксазол-5-ил)-4-метилсулфонилбензоат (съединение 4.44)

Към 8,0 g (27,4 mmol) метилов 2-хлоро-3-(хидроксиминометил)-4-метилсулфонилбензоат в 150 ml метиленхлорид се прибавят на капки 16,0 g (27,4 mmol) 12,5 %-ен разтвор на натриев хипохлорит и се прибавя натриев ацетат на върха на шпатулата. След 1 h, в рамките на 36 h се прибавят на части 34,4 g (0,74 mol) ацеталдехид и се нагрява бавно до около 55°C. След това се разбърква 48 h при стайна температура, промива се с вода, суши се и се концентрира. След това остатъкът се разтваря в метиленхлорид, прибавят се 10,0 g (0,23 mol) ацеталдехид и на върха на шпатулата натриев ацетат и се нагрява 8 h под обратен хладник. След 72 h се прибавят още веднъж 10,0 g (0,23 mol) ацеталдехид и се разбърква при стайна температура. След това се промива с вода, суши се и се концентрира. Остатъкът се хроматографира върху кизелгел

(елуент: изопропанол:

циклохексан=1:9). Получават се 5,0 g (55 % от теор.) метилов 2-хлоро-3-(2-метил-2Н-1,3,4-диоксазол-5-ил)-4-метилсулфонил-бензоат.

ТАБЛИЦА 4



(III)

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.1	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	3,29(t); 3,91(s); 4,58(t); 7,46(d); 7,83(d).
4.2	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,28(t); 4,60(t); 7,02(brs); 7,46(d); 7,98(d).
4.3	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	3,24(s); 3,42(t); 3,99(s); 4,60(t); 7,96(d); 8,10(d).
4.4	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,26(s); 3,45(t); 4,63(t); 8,15(s); 8,53(s,br).
4.5	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	Cl	3,25(s); 3,46(t); 4,62(t); 8,21(dd).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.6	Cl	Cl	H	C(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	OH	1,31(s); 4,16(s); 7,69(d); 7,90(d); 13,8(s,br).
4.7	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,25(t); 1,57(s); 3,21(s); 3,42(q); 3,99(s); 7,94(d); 8,07(d).
4.8	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	1,13(t); 1,47(s); 3,15(s); 3,43(q); 8,06(s); 13,8(s,br).
4.9	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,28(t); 3,41(m); 4,02(s); 4,62(t); 7,95(d); 8,06(d).
4.10	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	137-140
4.11	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,26(t); 1,53(d); 3,06(dd); 3,42(q); 3,49(dd); 5,05(m); 7,95(d); 8,07(d).
4.12	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	140-143
4.13	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OCH <sub>3</sub>	3,30(s); 3,98(s); 4,11(t); 4,55(t); 7,97(d); 8,08(d).
4.14	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OH	3,38(s); 4,00(t); 4,46(t); 8,08(s).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.г.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.15	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,30(s); 3,35(t); 4,15(s,br); 4,50(t); 8,05(s).
4.16	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,95(t); 1,47(s); 1,58(q); 3,12(s); 3,31(s); 3,43(t); 3,93(s); 8,09(dd).
4.17	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	0,93(t); 1,47(s); 1,58(q); 3,15(s); 3,42(t); 8,05(s).
4.18	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,92(t); 1,55(q); 3,39(m); 3,93(s); 4,50(t); 8,08(dd).
4.19	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	148-150
4.20	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,93(t); 1,49(d); 1,58(q); 2,94(dd); 3,42(m); 3,93(s); 4,97(m); 8,10(dd).
4.21	Cl	SO <sub>2</sub> H-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	0,94(t); 1,39(d); 1,58(q); 2,96(dd); 3,50(m); 4,95(m); 8,05(s).
4.22	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	S	=O		O	OCH <sub>3</sub>	3,24(s); 4,02(s); 8,14(dd).
4.23	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	118-121

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	ФИЗИЧНИ ДАНИИ Т.Т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.24	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.25	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	130-135
4.26	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	173-178
4.27	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,57(s); 3,18(s); 3,27(s); 4,01(s); 7,97(d); 8,12(d).
4.28	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	1,48(s); 3,15(s); 3,34(s); 8,08(dd).
4.29	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,97(t); 1,72(m); 3,10(dd); 3,32(s); 3,37(dd); 4,72(m); 8,08(dd).
4.30	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		OCH <sub>3</sub>	1,57(m); 1,81(m); 2,21(m); 3,20(s); 4,02(s); 4,32(t); 5,35(dd); 7,92(d); 8,18(d).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.31	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		OH	1,72(m); 2,01(m); 3,27(s); 4,24(t); 5,23(dd); 8,05(d); 8,15(d); 13,8(s,br).
4.32	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>		OCH <sub>3</sub>	2,00(m); 3,23(s); 3,27(s); 3,72(m); 4,00(s); 7,96(d); 8,04(d).
4.33	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>		OH	78-83
4.34	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>2</sub>		OCH <sub>3</sub>	1,78(m); 2,24(m); 3,27,s); 3,36(s); 3,98(s); 7,94(d); 8,12(d).
4.35	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>2</sub>		OH	1,76(m); 2,05(m); 3,30(s); 3,33(s); 8,09(dd).
4.36	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,00(t); 1,85(m); 3,13(s); 3,27(s); 3,98(s); 7,94(d); 8,11(d).
4.37	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	0,91(t); 1,76(m); 3,12(s); 3,33(s); 8,07(dd); 13,75(s,br).
4.38	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	1,34(s); 3,40(s); 4,13(s); 8,07(s); 13,95(s,br).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.39	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	Cl	
4.40	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OH	> 260
4.41	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OCH <sub>3</sub>	3,29(3H); 3,96(3H); 4,12(2H); 4,55(2H); 7,98(1H); 8,09(1H).
4.42	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	202-203
4.43	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	H	O	COOMe	H	CHCO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,05(3H); 1,35(3H); 3,19(3H); 4,01(3H); 4,09(2H); 4,35(2H); 5,06(1H); 5,77(1H); 8,08(1H); 8,17(1H).
4.44	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	1,78(3H); 3,30(3H); 3,98(3H); 6,40(1H); 8,08(1H); 8,15(1H).
4.45	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	H	O	CHO	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	80-85
4.46	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	OH	1,65(3H); 3,27(3H); 3,50(2H); 4,00(3H); 4,22(1H); 4,88/5,08(1H); 7,99(1H); 8,12(1H).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.г.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.47	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	OH	100-105
4.48	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHO	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	180-185
4.49	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,30(3H); 2,75(2H); 3,25(1H); 3,34(3H); 3,78(1H); 3,94(3H); 6,22(1H); 8,15(2H).
4.50	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	65-67
4.51	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,01(3H); 1,28(3H); 3,33(4H); 3,96(3H); 4,98(1H); 8,12(1H); 8,20(1H).
4.52	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	68-75
4.53	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	105-110
4.54	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°C)	
									<sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]	
4.55	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH		45-50
4.56	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH		60-65
4.57	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>		1,63(3H); 3,23(3H); 3,50(2H); 3,99(3H); 4,25(1H); 4,83/5,03(1H); 7,96(1H); 8,13(1H).
4.58	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	OH		1,56(3H); 3,33(3H); 3,43(2H); 4,36(1H); 4,93(1H); 8,10(2H).
4.59	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>		100-105
4.60	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH		40-45
4.61	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	OCOCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>		60-65
4.62	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH		
4.63	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>		2,36(3H); 3,25(3H); 3,66(2H); 4,01(3H); 5,20(1H); 8,01(1H); 8,12(1H).
4.64	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>		156
4.65	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH		170

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°С) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.66	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	
4.67	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	OH	
4.68	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	142-143
4.69	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.70	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	107-110
4.71	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	OH	60-65
4.72	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	105-110
4.73	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	155-160
4.74	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	OCH <sub>3</sub>	
4.75	CH <sub>3</sub>	H	H	C=O	H	H	S	OCH <sub>3</sub>	112-120
4.76	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	OH	CH <sub>2</sub>	OH	3,38(s); 3,56(d); 3,79(d); 8,16(s); 8,67(s,br).
4.77	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	O-третC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	130-135
4.78	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	O-третC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	1,25(s); 3,05(dd); 3,34(s); 3,45(dd); 6,17(m); 8,08(s).

№	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	Физични данни Т.т.(°C) <sup>1</sup> H-NMR [δ ppm]
4.79	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,01(d); 1,28(d); 3,35(m); 3,96(s); 4,99(m); 8,12(d); 8,20(d).
4.80	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	68-75
4.81	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,30(t); 2,77(q); 3,25(dd); 3,34(s); 3,78(dd); 3,94(s); 6,22(m); 8,24(s).
4.82	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	65-67
4.83	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1,28(t); 2,30(s); 2,46(s); 3,28(t); 4,31(q); 4,45(t); 7,42(d); 7,68(d).
4.84	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	2,32(s); 2,48(s); 3,28(t); 4,42(t); 7,48(d); 7,64(d); 13,2(s).
4.85	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,25(s); 3,35(s); 3,44(t); 8,05(d); 8,45(d).

В следващата таблица 4 са представени освен гореописаните съединения и други производни на бензоената киселина със формула (III), които са получени или могат да се получат по аналогичен начин.

3-хетероциклизаместените безоилови производни с формула (I) и техните приемливи в земеделието соли са подходящи за хербициди както като смес от изомери, така и под формата на чисти изомери. Хербицидните средства съдържащи съединенията с формула (I), преодоляват много добре растеж на растения върху некултивирани площи, особено при високи количества на приложение. При култури като пшеница, ориз, царевица, соя и памук те действат на бурени и плевели, без да увреждат забележимо културните растения. Този ефект настъпва преди всичко при ниски разходни количества.

В зависимост от съответните методи на приложение. съединенията с формула (I), съответно съдържащите ги хербицидни средства могат да се използват още за допълнителен брой културни растения за отстраняване на нежелани растения. Имат се предвид следните култури:

Allium cepa, Ananas comosus, Arachis hypogaea, Asparagus officinalis, Beta vulgaris spec. altissima, Beta vulgaris spec. rapa, Brassica napus var. napus, Brassica napus var. napobrassica, Brassica rapa var. silvestris, Camellia sinensis, Carthamus tinctorius, Carya illinoensis, Citrus limon, Citrus sinensis, Coffea arabica (Coffea canephora, Coffea liberica), Cucumis sativus, Cynodon dactylon, Daucus carota, Elaeis guineensis, Fragaria vesca, Glycine max, Gossypium hirsutum, (Gossypium arboreum, Gossypium herbaceum, Gossypium vitifolium), Helianthus annuus, Hevea brasiliensis, Hordeum vulgare, Humulus, Ipomoea batatas, Juglans regia, Lens culinaris, Linum usitatissimum, Lycopersicon lycopersicum, Malus spec., Manihot esculenta, Medicago sativa, Musa, spec., Nicotiana tabacum (N.rustica), Olea europaea, Oryza sativa, Phaseolus lunatus, Phaseolus vulgaris, Picea abies, Pinus spec., Pisum sativum, Prunus avium, Prunus persica, Pyrus communis, Ribes sylvestre, Ricinus communis, Saccharum officinarum, Secale cereale, Solanum tuberosum, Sorghum bicolor (s. vulgare), Theobroma cacao, Trifolium pratense, Triticum aestivum, Vicia faba, Vitis vinifera и Zea mays.

Освен това, съединенията с формула (I) могат да се прилагат при култури, които чрез селекция, включително генно инженерни мето-

ди, са устойчиви на действието на хербициди.

Съединенията с формула (I), съответно съдържащите ги хербицидни средства могат да се прилагат например под формата на директно разпръсквани водни разтвори, прахове, суспензии, също високопроцентни водни, маслени или подобни суспензии или дисперсии, емулсии, маслени дисперсии, пасти, средства за опрашаване, средства за поръсване или гранулати, чрез разпръскване, опушване, разпрашаване, посипване или заливане. Формите на приложение се приготвят според целите на приложение. Те трябва да осигуряват във всеки случай по възможност най-fino разпределение на активното вещество съгласно изобретението.

Хербицидните средства съдържат хербицидно активно количество най-малко от едно съединение с формула (I) или приемлива в земеделието сол на (I) и обичайните за приготвяне на готови форми от защитни средства за растенията помощни средства.

Като инертни помощни вещества се имат предвид по същество: фракции от земно масло със средна до висока точка на кипене, както и масла от растителен или животински произход, алифатни, пръстенни и ароматни въглеводороди напр. парафини, тетрахидронафталин, алкилирани нафталини и техни производни, алкилирани бензени и техни производни, алкохоли като метанол, етанол, пропанол, бутанол и циклохексанол, кетони като циклохексанон, силно полярни разтворители напр. амини като N-метилпирилодон и вода.

Водни форми на приложение могат да се приготвят от емулсионни концентрати, суспензии, пасти, омокрящи се прахове или водно-диспергиращи се гранулати чрез прибавяне на вода. За приготвяне на емулсии, пасти или маслени дисперсии, субстратите могат да се разтварят като такива или в масло или разтворител и посредством омокрящи, закрепващи, диспергиращи или емулгиращи средства да се хомогенизират във вода. Те могат обаче да се приготвят също като концентрати, състоящи се от активно вещество, омокрящо, закрепващо, диспергиращо или емулгиращо средство и в даден случай разтворител или масло, които са подходящи за разреждане с вода.

Като повърхностно активни вещества (адюванти) се имат пред вид алкални, алкалоземни, амониеви соли на ароматни сулфоновни киселини напр. лигнин-, фенол-, нафталин- и

дибутилнафталинсулфоновни киселини, както и мастни киселинини, алкил- и алкиларилсулфонати, алкил-, лаурилетер- и мастноалкохолни сульфати както и соли на сулфатирани хекса-, хепта- и октадеканоли. както и мастни алкохолгликолови етери, кондензационни продукти на сулфониран нафталин и негови производни с формалдехид, кондензационни продукти на нафталини, съотв. нафталинсулфоновни киселини с фенол и формалдехид, полиоксиетиленоктилфенолетери, етоксилан изооктил-, октил- или нонилфенол, алкилфенил-, трибутилфенил- полигликолетер, алкиларилполиетералкохоли, изотридецилалкохол, кондензати на мастен алкохол с етиленов оксид, етоксилано рициново масло, полиоксиетилен- или полиоксипропиленалкилетер, лауриалкохолполигликол-етерацетат, сорбитестер, лигнинсулфитни екстракти или метилцелулоза.

Прахове, средства за посипване и разпрашаване могат да се приготвят чрез смилане заедно на активното вещество с твърд носител.

Гранулати напр. обвити, импрегнирани и хомогенни гранулати могат да се приготвят чрез свързване на активното вещество с твърдия носител. Твърди носители са минерали като силициеви киселини, кизелгели, силикати, талк, каолин, варовик, вар, креда, глина, льос, бяла глина, доломит, инфузорна пръст, калциев и магнезиев сулфат, магнезиев оксид, смляни пластмаси, торове като амониев сулфат, амониев фосфат, амониев нитрат, карбамид и растителни продукти като брашно от зърнени растения, кори от дървета, дървесина и брашно от орехови черупки, целулозен прах или други твърди носители.

Концентрациите на съединенията с формула (I) в готовите за приложение препарати могат да варират в широк обхват. Най-общо, готовите форми съдържат около от 0,001 до 98 тегловни %, за предпочитане от 0,01 до 95 тегловни % от най-малко едно активно вещество. При това активните вещества се прибавят с чистота от 90 % до 100 % за предпочитане 95 % до 100 % (съгласно NMR-спектъра).

Следващите примери за приготвяне на готови форми поясняват приготвянето на такива препарати:

I. 20 тегловни части от съединение № 3.2 се разтварят в смес, която се състои от 80 тегловни части алкилиран бензен, 10 тегловни части съхраняван продукт от 8 до 10 mol ети-

леноксид на 1 mol маслена киселина-N-моное-таноламид, 5 тегловни части калциева сол на додецилбензолсулфонова киселина и 5 тегловни части съхраняван продукт от 40 mol етиленоксид на 1 mol рициново масло. Чрез изливане и фино разпределяне на разтвора в 100 000 тегловни части вода се получава водна дисперсия, която съдържа 0,02 тегловни части от активното вещество.

II. 20 тегловни части от съединение № 3.9 се разтварят в смес, която се състои от 40 тегловни части циклохексанон, 30 тегловни части изобутанол, 20 тегловни части съхраняван продукт от 7 mol етиленоксид на 1 mol изооктилфенол и 10 тегловни части съхраняван продукт от 40 mol етиленоксид на 1 mol рициново масло. Чрез изливане и фино разпределяне на разтвора в 100 000 тегловни части вода се получава водна дисперсия, която съдържа 0,02 тегловни % от активното вещество.

III. 20 тегловни части от активното вещество № 3.10 се разтварят в смес, която се състои от 25 тегловни части циклохексанон, 65 тегловни части фракция от земно масло с температура на кипене от 210 до 280°C и 10 тегловни части съхраняван продукт от 40 mol етиленоксид на 1 mol рициново масло. Чрез прибавяне и фино разпределяне на разтвора в 100 000 тегловни части вода се получава водна дисперсия, която съдържа 0,02 тегловни % от активното вещество.

IV. 20 тегловни части от активното вещество № 3.16 се смесват добре с 3 тегловни части натриева сол на диизобутилнафталинсулфонова киселина, 17 тегловни части натриева сол на лигнисулфонова киселина от сулфитна луга и 60 тегловни части прахообразен гел от силициева киселина и се смилат в чукова мелница. Чрез фино разпределяне на сместа в 20 000 тегловни части вода се получава суспензия за разпръскване, която съдържа 0,1 тегловни части от активното вещество.

V. 3 тегловни части от активното вещество № 3.21 се смесват с 97 тегловни части каолин с фини частици. По този начин се получава средство за напръшване, което съдържа 3 тегловни части от активното вещество.

VI. 20 тегловни части от активното вещество № 3.22 се смесват интимно с 2 тегловни части калциева сол на додецилбензолсулфонова киселина, 8 тегловни части мастноалкохол полигликолетер, 2 тегловни части

натриева сол на кондензат от фенол-карбамид-формалдехид и 68 тегловни части парафиново минерално масло. Получава се стабилна маслена дисперсия.

VII. 1 тегловна част от активното вещество № 3.34 се разтваря в смес, която се състои от 70 тегловни части циклохексанон, 20 тегловни части етоксилуван изооктилфенол и 10 тегловни части етоксилувано рициново масло. Получава се стабилен емулсионен концентрат.

VIII. 1 тегловна част от активното вещество № 3.35 се разтваря в смес, която се състои от 80 тегловни части циклохексанон и 20 тегловни части Wettol<sup>®</sup> EM 31 (= нейонен емулгатор на база етоксилувано рициново масло). Получава се стабилен емулсионен концентрат.

Прилагането на съединенията с формула (I), съответно на хербицидното средство може да се осъществи по метода преди или след поникването. Ако активните вещества са по-малко поносими за определени културни растения, те могат да се приложат техники на изпълнение, при които хербицидното средство се разпръсква с помощта на уред за разпръскване, така че листата на чувствителните културни растения по възможност да не се засегнат, докато активното вещество достига до листата на растящите отдолу нежелани растения или непокрита повърхности от почвата (post-directed, lay-by).

Разходните количества от съединение с формула (I) са в зависимост целта, сезона, целевото растение и стадия на растеж от 0,001 до 3,0, за предпочитане 0,01 до 1,0 kg/ha активно вещество. (a.S.).

За разширяване на спектъра на действие и за постигане на синергични ефекти 3-хетероциклзаместените безоилови производни с формула (I) могат да се смесват и прилагат заедно с многобройни представители на други хербицидни или регулиращи растежа групи активни вещества. Например имат се предвид като партньори за смесване 1,2,4-тиадиазоли, 1,3,4-тиадиазоли, амиди, аминоксидни киселини и техни производни, аминотриазоли, анилиди, арилокси-/хетероарилоксиалканови киселини и техни производни, бензоени киселини и техни производни, бензотиадиазинони, 2-(хетарил/арил)-1,3-циклохександиони, хетероарил-арил-кетони, бензилизоксазолидинони, метил-CF<sub>3</sub>-фенилни производни, карбамати, хинолинкарбоксилни киселини и техни производни,

хлорацетанилиди, циклохексеноноксиметерни производни, диазини, дихлоропропионови киселини и техни производни, дихидробензофурани, дихидрофуран-3-они, динитроанилини, динитрофеноли, дифенилетери, дипиридили, халогенкарбоксилни киселини и техни производни, карбамиди, 3-фенилурацили, имидазоли, имидазолинони, N-фенил-3,4,5,6-тетрахидрофталимиди, оксадиазоли, оксирани, феноли, естери на арилокси- и хетероарилоксифеноксипропионовата киселина, фенилоцетна киселина и нейни производни, 2-фенилпропионови киселини и техни производни, пиразоли, фенилпиразоли, пиридазини, пиридинкарбоксилни киселини и техни производни, пиримидилетери, сулфонамиди, сулфонилкарбамиди, триазини, триазинони, триазолинони, триазолкарбоксамиди и урацили.

Освен това може да бъде от полза съединенията с

формула (I) да се използват самостоятелно или в комбинация с други хербициди, смесени също с други средства за растителна защита например със средства за борба с вредители или фитопатогенни гъби, съответно бактерии. От интерес е още смесваемостта с разтвори на минерални соли, които могат да се използват за отстраняване на недостига на хранене и микроелементи. Могат също да се прибавят нефитотоксични масла и маслени концентрати.

#### Примери за приложение

Хербицидното действие на 3-хетероциклзаместени безоилови производни с формула (I) може да се покаже чрез следните оранжерийни опити.

Като съдове за култивиране служат пластмасови саксии за цветя с глинест пясък с около 3,0 % хумус като субстрат. Семената на изпитваните растения се засяват отделно по видове.

При третиране преди поникването суспендираните или емулгирани във вода активни вещества се нанасят направо след засяването посредством фино разпределящи дюзи. Съдовете се оросяват леко, за да се стимулира поникването и растежът и след това се покриват с прозрачни пластмасови качулки, докато пораснат растенията. Това покриване причинява равномерно поникване на изпитваните растения, доколкото те не са увредени от активните вещества.

За целта на третирането, след поникване опитните растения се отглеждат според формата на растеж първо до височина от 3 до 15 cm и едва тогава се обработват със суспенди-

раните или емулгирани във вода активни вещества. Затова изпитваните растения или директно се посяват и се отглеждат в същите съдове, или се отглеждат като разсад отделно, и няколко дни преди третирането се пресаждат в съдовете за опитите. Разходните количества за третирането след поникване са 31,2 съотв. 15,6 g/ha активно вещество (а.в.).

Растенията се съхраняват специфично за вида при температури от 10 до 25°C, съотв. 20 до 35°C. Периодът на опитите продължава от 2 до 4 седмици. През това време се наблюдават растенията и се оценява тяхната реакция на отделните третираня.

Оценката се прави по скала от 0 до 100. При това 100 означава никакво преживяване на растенията, съотв. пълно разрушаване на най-малко надземните части и 0 никакво увреждане или нормално протичане на развитието.

Приложенията в оранжерийните опити растения са от следните видове:

*Chenopodium album*

*Setaria faberii*

*Sinapis alba*

*Solanum nigrum*

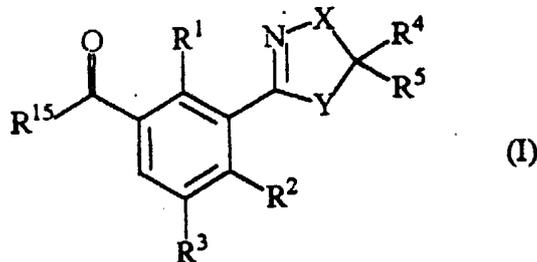
*Triticum aestivum*

*Zea mays*

При разходни количества 31,2, съотв. 15,6 h/ha съединението 3.33 (таблица 3) показва след поникване твърде добро действие срещу гореизброените едно- и двуседелни вредни растения и добра поносимост при зимна пшеница и царевица.

#### Патентни претенции

1. 3-Хетероциклизаместени бензоилови производни с формула



в която заместителите имат следните значения:

$R^1, R^2$  са водород, нитро, халоген, циано,  $C_1-C_6$  алкил,  $C_1-C_6$  халогеналкил,  $C_1-C_6$  ал-

кокси,  $C_1-C_6$  халогеналкокси,  $C_1-C_6$  алкилтио,  $C_1-C_6$  халогеналкилтио,  $C_1-C_6$  алкилсулфинил,  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфинил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил;

5  $R^3$  е водород, халоген или  $C_1-C_6$  алкил;

$R^4, R^5$  са водород, халоген, циано, нитро,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил, ди- $(C_1-C_4$  алкокси)- $C_1-C_4$  алкил, ди- $(C_1-C_4$  алкил)амино- $C_1-C_4$  алкил, [2,2-ди- $(C_1-C_4$  алкил)хидразино-1]- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкили-

10 миноокси- $C_1-C_4$  алкил),  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_6$  циклоалкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  ал-

15 кокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси, хидрокси,  $C_1-C_4$  алкилкарбонилокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди- $(C_1-C_4$  алкил)амино,  $CO R^6$ , фенил или бензил, при което двата последно

20 споменати заместителя могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една или повече от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси; или

25  $R^4$  и  $R^5$  заедно образуват  $C_2-C_6$  алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната от кислород или азот в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

30  $R^4$  и  $R^5$  образуват заедно с прилежащия им въглерод карбонилна или тиокарбонилна група;

$R^6$  е водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_3-C_6$  алкенилокси,  $C_3-C_6$  алкинилокси или  $NR^7R^8$ ;

35  $R^7$  е водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^8$  е  $C_1-C_4$  алкил;

X е O, S,  $NR^9$ , CO или  $CR^{10}R^{11}$ ;

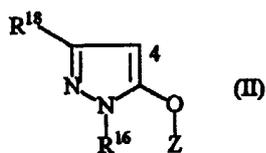
Y е O, S,  $NR^{12}$ , CO или  $CR^{13}R^{14}$ ;

$R^9, R^{12}$  са водород или  $C_1-C_4$  алкил;

40  $R^{10}, R^{11}, R^{13}, R^{14}$  са водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил,  $C_1-C_4$  халогеналкоксикарбонил или  $CONR^7R^8$ ; или

45  $R^4$  и  $R^9$ , или  $R^4$  и  $R^{10}$ , или  $R^5$  и  $R^{12}$ , или  $R^5$  и  $R^{13}$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандиолова верига, която може да бъде едно- до четирикратно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната от кислород или в даден случай азот, заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

50  $R^{15}$  означава свързан на 4 място пирозол с формула (II)



в която

$R^{16}$  е  $C_1-C_6$  алкил;

$Z$  е  $H$  или  $SO_2R^{17}$ ;

$R^7$  е  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил, фенил или фенил, който е частично или напълно халогениран и/или носи една до три от следните групи:

нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

$R^{18}$  е водород или  $C_1-C_6$  алкил;

при което  $X$  и  $Y$  не са едновременно кислород или сяра;

и с изключение на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-етил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(5-циано-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидротиазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол и 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидротиазолин-4,5-дион-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1H-пиразол; както и техните приемливи в земеделието соли.

2. 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенция 1, в която заместителите имат следните значения:

$R^1$ ,  $R^2$  са водород, нитро, халоген, циано,  $C_1-C_6$  алкил,  $C_1-C_6$  халогеналкил,  $C_1-C_6$  алкокси,  $C_1-C_6$  халогеналкокси,  $C_1-C_6$  алкилтио,  $C_1-C_6$  халогеналкилтио,  $C_1-C_6$  алкилсулфинил,  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфинил,  $C_1-C_6$  алкилсулфонил или  $C_1-C_6$  халогеналкилсулфонил;

$R^3$  е водород, халоген или  $C_1-C_6$  алкил;

$R^4, R^5$  са водород, халоген, циано, нитро,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_1-C_4$  алкил, ди- $(C_1-C_4$  алкокси)- $C_1-C_4$  алкил, ди- $(C_1-C_4$  алкил)амино- $C_1-C_4$  алкил, [2,2-ди- $(C_1-C_4$  алкил)хидразино-1]- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_6$  алкилиминоокси- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  алкилтио- $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  цианоалкил,  $C_3-C_8$  циклоалкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_1-C_4$  алкилтио,  $C_1-C_4$  халогеналкилтио, ди- $(C_1-C_4$  алкил)амино,  $COR^6$ , фенил или бензил, при което двата

последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси; или

$R^4$  и  $R^5$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с  $C_1-C_4$  алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил; или

$R^4$  и  $R^5$  образуват заедно с въглеродния атом, с който са свързани, карбонилна или тиокарбонилна група;

$R^6$   $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  алкокси- $C_2-C_4$  алкокси,  $C_1-C_4$  халогеналкокси,  $C_3-C_6$  алкенилокси,  $C_3-C_6$  алкинилокси или  $NR^7R^8$ ;

$R^7$  е водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^8$  е  $C_1-C_4$  алкил;

20  $X$  е  $O$ ,  $S$ ,  $NR^9$ ,  $CO$  или  $CR^{10}R^{11}$ ;

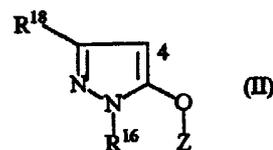
$Y$  е  $O$ ,  $S$ ,  $NR^{12}$ ,  $CO$  или  $CR^{13}R^{14}$ ;

$R^9$ ,  $R^{12}$  са водород или  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$  са водород,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкоксикарбонил,  $C_1-C_4$  халогеналкокси-карбонил или  $CONR^7R^8$ ; или

30  $R^4$  и  $R^9$ , или  $R^4$  и  $R^{10}$ , или  $R^5$  и  $R^{12}$ , или  $R^5$  и  $R^{13}$  образуват заедно  $C_2-C_6$  алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с  $C_1-C_4$  алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с  $C_1-C_4$  алкил;

$R^{15}$  е свързан на 4-място пиразол с формула



в която

$R^{16}$  означава  $C_1-C_6$  алкил;

$Z$  е  $H$  или  $SO_2R^{17}$ ;

$R^{17}$  е  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил, фенил или фенил, който е частично или напълно халогениран и/или носи една до три от следните групи: нитро, циано,  $C_1-C_4$  алкил,  $C_1-C_4$  халогеналкил,  $C_1-C_4$  алкокси или  $C_1-C_4$  халогеналкокси;

$R^{18}$  е водород или  $C_1-C_6$  алкил, при което  $X$  и  $Y$  не означават едновременно кислород или сяра; и с изключение на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензо-

ил]-1-етил-5-хидрокси-1Н-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1Н-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(5-циано-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1Н-пиразол, 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1Н-пиразол и 4-[2-хлоро-3-(тиазолин-4,5-дион-2-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1,3-диметил-5-хидрокси-1Н-пиразол;

както и техните приемливи в земеделието соли.

3. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула (I) съгласно претенция 1 или 2, характеризиращи се с това, че R<sup>3</sup> означава водород.

4. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула (I) съгласно претенции 1 до 3, характеризиращи се с това, че R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> са нитро, халоген, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфинил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкилсулфонил или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> халогеналкилсулфонил.

5. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4, характеризиращи се с това, че Z означава SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>.

6. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4, характеризиращи се с това, че Z означава водород.

7. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, характеризиращи се с това, че X означава кислород и Y означава CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>.

8. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, или 7, характеризиращи се с това, че

R<sup>4</sup> означава халоген, нитро, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-алкилтио C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> цианоалкил, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub> циклоалкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкилтио, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или да носят една до три от следните групи: нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси;

R<sup>5</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/

или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил.

9. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула (I) съгласно претенции 1 до 4, или 6 до 8, характеризиращи се с това, че

R<sup>4</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил или CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>; R<sup>5</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандилова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> алкандилова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил.

10. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, или 7, характеризиращи се с това, че R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> означават водород.

11. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, или 7, или 10, характеризиращи се с това, че R<sup>18</sup> означава водород.

12. 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-метил-5-хидрокси-1Н-пиразол.

13. Приемлива в земеделието сол на 4-[2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоил]-1-метил-5-хидрокси-1Н-пиразол.

14. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, характеризиращи се с това, че

X означава S, NR<sup>9</sup>, CO или CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>; или Y означава O, S, NR<sup>12</sup> или CO;

15. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, или 14, характеризиращи се с това, че R<sup>18</sup> означава водород.

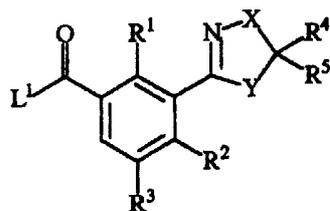
16. 3-хетероцикллизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенции 1 до 4 или 6, или 14, характеризиращи се с това, че

R<sup>4</sup> означава халоген, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкоксикарбонил- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> цианоалкил, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub> циклоалкил, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкилтио, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкилтио, ди-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил)амино, COR<sup>6</sup>, фенил или бензил, при което двата последни заместители могат да бъдат частично или напълно халогенирани и/или могат да носят една до три от следните групи: нитро, циано, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкил, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкокси или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> халогеналкокси;

R<sup>5</sup> е водород или C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>5</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандиолова верига, която може да бъде заместена еднократно до четирикратно с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или може да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил; или

R<sup>4</sup> и R<sup>9</sup>, или R<sup>4</sup> и R<sup>10</sup>, или R<sup>5</sup> и R<sup>12</sup>, или



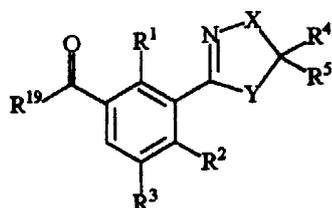
(IIIa)

в които заместителите R<sup>1</sup> до R<sup>5</sup>, X и Y имат значенията, дадени в претенция 1, и L<sup>1</sup> означава нуклеофилна напускаща група, и ацилираният продукт, в даден случай в присъствие на катализатор, се превръща в съединение с формула I (с Z = H) и в даден случай, за получаване на 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I, в която Z = SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>, взаимодейства със съединение с формула



в която R<sup>17</sup> има значенията, дадени в претенция 1, и L<sup>2</sup> означава нуклеофилна напускаща група.

18. 3-хетероциклизаместени производни на бензоена киселина с формула

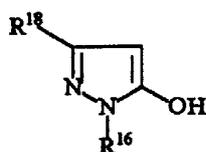


(III)

R<sup>5</sup> и R<sup>13</sup> образуват заедно C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> алкандиолова верига, която може да бъде еднократно до четирикратно заместена с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил и/или да бъде прекъсната с кислород или азот, в даден случай заместен с C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> алкил;

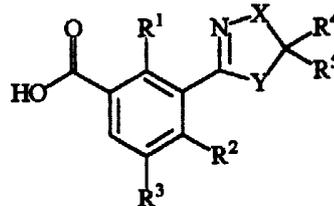
R<sup>18</sup> означава C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкил.

17. Метод за получаване на 3-хетероциклизаместени бензоилови производни с формула I съгласно претенция 1, характеризиращ се с това, че пиразол с формула II, в която Z = H, и заместителите R<sup>16</sup> и R<sup>18</sup> имат значенията, дадени в претенция 1,



(II) (Z = H)

се ацилира с активирана карбоксилна киселина с формула III α или с карбоксилна киселина с формула III β



(IIIβ)

в която

R<sup>19</sup> означава хидрокси или остатък, който може да бъде хидролизиран и заместителите R<sup>1</sup> до R<sup>5</sup>, X и Y имат значенията, дадени в претенции 1 до 16, с изключение на метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-3-ил)-4-метилсулфонилбензоат, метилов 2-хлоро-3-(4,5-дихидроизоксазол-2-ил)-4-метилсулфонилбензоат и метилов 2,4-дихлоро-3-(5-метилкарбонилокси-4,5-дихидроизоксазол-3-ил)бензоат.

19. 3-хетероциклизаместени производни на бензоена киселина с формула III съгласно претенция 18, характеризиращи се с това, че заместителите R<sup>1</sup> до R<sup>5</sup>, X и Y имат значенията, дадени в претенции 2 до 16.

20. 3-хетероциклизаместени производни на бензоена киселина с формула III съгласно претенция 18 или 19, характеризиращи се с това, че

R<sup>19</sup> означава водород, хидрокси или C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> алкокси.

21. Средство, характеризиращо се с това, че съдържа хербицидно активно количество от най-малко едно 3-хетероциклилзаместено бензоилово производно с формула I или негова приемлива в земеделието сол съгласно претенции 1 до 16, заедно с обичайно помощно средство за приготвяне на готова форма на растително защитно средство.

22. Метод за получаване на средство съгласно претенция 21, характеризиращ се с това, че хербицидно активно количество от най-малко едно 3-хетероциклилзаместено бензоилово производно с формула I или негова приемлива в земеделието сол съгласно претенции 1 до 16

се смесва с обичайно помощно средство за приготвяне на готова форма на растително защитно средство.

23. Метод за борба с нежелан растеж, характеризиращ се с това, че на растенията, тяхното жизнено пространство и/или семена се въздейства с хербицидно активно количество от най-малко едно 3-хетероциклилзаместено бензоилово производно с формула I или негова приемлива в земеделието сол съгласно претенции от 1 до 16.

24. Използване на 3-хетероциклилзаместени бензоилови производни с формула I и тяхна приемлива в земеделието сол съгласно претенции от 1 до 16 като хербицид.

---

Издание на Патентното ведомство на Република България  
1113 София, бул. "Д-р Г. М. Димитров" 52-Б

Експерт: Б.Шикаланова

Редактор: А.Семерджиева

Пор. № 42291

Тираж: 40 ВН