

POLSKA  
RZECZPOSPOLITA  
LUDOWA



URZĄD  
PATENTOWY  
PRL

# OPIS PATENTOWY

138859

CZĘSTOŁĘKA

Urzędu Patentowego  
Państwa Rzeczypospolitej (Lisica)

Patent dodatkowy  
do patentu nr \_\_\_\_\_

Zgłoszono: 81 12 23 (P. 234 426)

Pierwszeństwo: 81 09 24 Stany Zjednoczone  
Ameryki

Zgłoszenie ogłoszono: 84 01 02

Opis patentowy opublikowano: 1987 02 28

Int. Cl<sup>4</sup>  
C07D 471/04  
A61K 31/44

Twórca wynalazku: \_\_\_\_\_

Uprawniony z patentu: A. H. Robins Company, Inc., Richmond (Stany  
Zjednoczone Ameryki)

## Sposób wytwarzania nowych podstawionych fenylem pirydo [1,4] benzodiazepin

1

Przedmiotem wynalazku jest sposób wytwarzania nowych podstawionych fenylem pirydo[1,4]benzodiazepin, które znajdują zastosowanie jako środki przeciwdepresyjne do leczenia depresji.

W opisie patentowym Wielkiej Brytanii nr 907 646 ujawniono sposób wytwarzania pewnych dwubenzodiazepin podstawionych rodnikami fenylowymi na węglu oraz rodnikami alkilowymi lub aminoalkilowymi na mostkowym atomie azotu pomiędzy pierścieniami fenylowymi. Freig. M. E. i in., J. Med. Chem. 14, nr 2, s. 153 (1971) opisują dwubenzodiazepiny podobne do ujawnionych w powyższym opisie patentowym, przydatne jako środki przeciw wstrząsowi anafilaktycznemu. Opis patentowy Japonii nr 73/43520 (CA 80, 13350in) ujawnia 6-fenyl-2,3,4,4a-czterowodoro-11H-pirydo[2,3-b][1,4]-benzodiazepiny, wykazujące działanie przeciwdrgawkowe, które przykładowo wytwarza się z 2-aminobenzofenonów i ornityny.

Sposobem według wynalazku wytwarza się nowe pirydo-[1,4]benzodiazepiny o wzorze 1, w którym R oznacza atom wodoru, niższą grupę alkilową lub grupę -alkil<sup>1</sup>-NR<sup>2</sup>, R<sup>1</sup> i R<sup>2</sup> oznaczają atom wodoru, niższą grupę alkilową, względnie R<sup>1</sup> i R<sup>2</sup> razem z sąsiadującym atomem azotu mogą tworzyć heterocykliczną resztę taką jak grupa 1-pirolidynylowa, 4-morfolinowa, 1-piperazyńlowa oraz podstawiona w pozycji 4 niższym alkilem piperazyń-1-ylowa, alkil<sup>1</sup> oznacza prosty lub rozgałęziony łańcuch węglowodorowy o 1—8 atomach węgla, Ar

2

oznacza grupę 2-, 3- i 4-pirydynylową, 2- lub 3-tienylową, fenylołą lub fenylołą podstawioną 1—3 rodnikami, takimi jak chlorowiec, niższa grupa alkilowa, niższa grupa alkoksylowa, grupa trófluorometylowa lub nitrowa, które mogą być takie same lub różne, Z oznacza atom wodoru, atom chlorowca, niższą grupę alkilową, niższą grupę alkoksylową, grupę hydroksylową lub nitrową, Y oznacza atom wodoru lub 1—2 rodniki oznaczające niższą grupę alkilową, niższą grupę alkoksylową lub hydroksylową, które mogą być takie same lub różne, n oznacza 0 lub 1, przy czym gdy n oznacza zero, wówczas linia przerywana oznacza wiązanie podwójne, oraz ich sole addycyjne z kwasami.

Sposób według wynalazku polega na tym, iż przeprowadza się reakcję cyklizacji ogrzewając mieszaninę chlorowcoaminopirydyny wzorze 4 i /aminofenilo/arylometanonu o wzorze 3, względnie produkt ich reakcji o wzorze 2, w którym Y, Z i Ar mają wyżej podane znaczenie i usuwając powstającą wodę, następnie wytworzony związek o wzorze 1a, w którym Ar, Y i Z mają wyżej podane znaczenie, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu do związku o wzorze 1a-1, następnie produkt o wzorze 1a lub 1a-1 ewentualnie poddaje się reakcji z reagentem o wzorze chlorowiec-alkilol<sup>1</sup>Q, w którym Q oznacza grupę -N-(niższy alkil), grupę 1-pirolidynylową, 1-piperazyńlową, podstawioną w pozycji 4 niższym alkilem piperazyń-1-ową, 4-morfolinową, 1-ftalimidową, zaś kiedy n

oznacza 0, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1b i kiedy Q oznacza grupę ftalimidową, poddaje się reakcji z alkoholowym roztworem wodzianu hydrazyny i kwasu, i kiedy n oznacza 0, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1c, następnie związek o wzorze 1c ewentualnie poddaje się reakcji z ortomrówczanem etylu przez czas wystarczający do utworzenia metanoiimidowego estru o wzorze 1d, a następnie ten metanoiimidowy ester redukuje się borowodorkiem sodu, i kiedy n oznacza 0, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1e, przy czym otrzymane związki o wzorze 1 ewentualnie poddaje się reakcji z kwasem.

Związek o wzorze 4 ze związkiem o wzorze 3 lub produkt ich reakcji o wzorze 2 ogrzewa się korzystnie w temperaturze 170–200°C. Wodę powstającą w reakcji usuwa się korzystnie w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną w rozpuszczalniku aprotanowym.

W dalszej definicji symboli występujących w opisie oraz zastrzeżeniach, poszczególne określenia mają następujące znaczenie.

Określenie „alkil<sup>1</sup>” oznacza prosty lub rozgałęziony łańcuch węglowodorowy zawierający 1–8 atomów węgla, na przykład metylen, etylen, propylen, etylen, 1,2-propylen, izopropyliden lub 1,3-butylen i podobne.

Określenie „niższa grupa alkilowa” oznacza rodniki węglowodorowe o prostym i rozgałęzionym łańcuchu, zawierające do ośmiu atomów węgla, na przykład takie grupy jak metylowa, etylowa, propylowa, izopropylowa, butylowa, izobutylowa, trzeciorzędowa butylowa, amyłowa, izo-amyłowa, heksylowa, heptyłowa, oktyłowa i podobne.

Określenie „chlorowiec” obejmuje chlor, brom, fluor oraz jod, korzystnie chlor, brom i fluor.

Farmaceutycznie dopuszczalnymi solami addycyjnymi z kwasami są te sole utworzone przez pirydobenzodiazepiny, wytworzone sposobem według wynalazku, z dowolnym kwasem, który jest fizjologicznie tolerowany przez zwierzęta ciepłokrwiste, które to sole tworzone są tak przez mocne jak i słabe kwasy. Przykładami mocnych kwasów są kwas solny, siarkowy i fosforowy. Przykładami słabych kwasów są kwas fumarowy, maleinowy, bursztynowy, szczawiowy, cykloheksaminowy i podobne.

6-arylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny oraz ich 5,6-dwuwodoropochodne objęte wzorem 1 posiadają wzór 1w. 6-arylo-11H-pirydo[3,4-b][1,4]benzodiazepiny oraz ich 5,6-dwuwodoropochodne objęte wzorem 1 posiadają wzór 1x. 10-arylo-5H-pirydo[4,3-b][1,4]benzodiazepiny oraz ich 10,11-dwuwodoropochodne objęte wzorem 1 posiadają wzór 1y. 10-arylo-5H-pirydo[3,2-b][1,4]benzodiazepiny oraz ich 10,11-dwuwodoropochodne objęte wzorem 1 posiadają wzór 1z. We wszystkich tych wzorach 1w do 1z symbole R, Ar, Z i Y mają wyżej podane znaczenie.

Dla zbadania działania związków otrzymywanych sposobem według wynalazku, jako leków przeciw depresji, zastosowano opisaną poniżej metodę, jaką podali Englehardt, E. L. i in., J. Med. Chem. 11(2),

s. 325 (1968), jako sprawdzoną w przeszłości do wskazywania przydatności związków do leczenia depresji u ludzi. Badany związek podawano w dawce 20 mg/kg pięciu dorosłym myszom-samicom (szczep ICR-DUB) dootrzewnowo na 30 minut przed podaniem ptotycznej dawki (32 mg/kg dootrzewnowo) tetrabenazyny (w postaci soli, jako metanosulfonian). W trzydzieści minut później u każdego zwierzęcia oceniano występowanie lub brak całkowitego zamknięcia powiek (ptoza). Dla każdego badanego związku można ustalić ED<sub>50</sub> (dawkę skuteczną dla 50% przypadków) dla blokowania wywoływanej przez tetrabenazynę depresji u myszy, wykorzystując metodę podaną przez Litchfielda i in., J. Pharmacol. Exp. Therap. 96, 99–113 (1949).

W wyniku badań na zwierzętach stwierdzono, że związki o wzorze 1, w którym R oznacza grupę -alkil<sup>1</sup>-NR<sup>1</sup>R<sup>2</sup>, zaś R<sup>1</sup> i R<sup>2</sup> oznaczają niższą grupę alkilową lub atom wodoru, wykazują niewielką częstość występowania efektów ubocznych w postaci działania antyhistaminowego, antycholinergicznego i kariatoksycznego.

Korzystnymi pirydobenzodiazepinami przydatnymi do leczenia depresji są następujące, wymienione poniżej związki:

Przykład nr	Czynny składnik związku (wolna zasada)
VIII	N,N-dwumetylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4] benzodiazepino-11-propanamina
XXII	6-(4-fluorofenyl)-N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanamina
XXIII	6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanamina
XXV	N-metylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]-benzodiazepino-11-propanamina
XXVIb	6-(2-chlorofenyl)-N,N-dwumetylo-11H-pirydo-[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanamina

Ciąg reakcji objęty równaniem przedstawiającym wytwarzanie związków sposobem według wynalazku ilustruje schemat 1, w którym podstawniki mają wyżej podane znaczenie, a Q oznacza grupę -N-(niższy alkil), grupę 1-pirolidynylową, 1-piperazynylową, podstawioną w pozycji 4 piperazynyl-1-ową, 4-morfolinową, 1-ftalimidową.

Metanony o wzorze 2, zgodnie ze schematem 1, w których podstawniki mają wyżej podane znaczenie, wytwarza się przez ogrzewanie mieszaniny chlorowcoaminopirydyny i aminobenzofenonu przez czas krótszy niż wymagany do cyklizacji do pirydobenzodiazepiny, wskazującej metodą spektralnej analizy masowej z jonizacją chemiczną. W odniesieniu do {2-[(3-amino-2-pirydynylo)amino]fenyl}-metanonów wymaga to ogrzewania przez około 1 do 1,5 godziny w temperaturze 170–200°C. Metanony można wyodrębnić jako dominujący produkt w razie potrzeby przez ochłodzenie i dodanie od-

powiedniego rozpuszczalnika organicznego, takiego na przykład jak chlorek metylenu, który rozpuści nieprzereagowane materiały wyjściowe i cykliczny związek o wzorze 1a, po czym stosuje się zwykle sposoby wyodrębniania takie, jak podział pomiędzy rozpuszczalnik a bazę wodną lub bazę metanolowo-wodną; otrzymaną warstwę rozpuszczalnika przemywa się, suszy, odparowuje do sucha i pozostałość rekrystalizuje się z odpowiedniego rozpuszczalnika.

Niepodstawione pirydobenzodiazepiny o wzorach 1a i 1a-1 ( $R = H$ ), zgodnie ze schematem 1, w których podstawniki mają wyżej podane znaczenie, wytwarza się przez ogrzewanie w dalszym ciągu oczyszczonych lub nieoczyszczonych związków o wzorze 2 w aprotynowym rozpuszczalniku celem doprowadzenia cyklizacji do związków o wzorze 1a, z usuwaniem wody z mieszaniny reakcyjnej konwencjonalnymi sposobami, na przykład przez ogrzewanie do wrzenia pod chłodnicą zwrotną z zastosowaniem nasadki destylacyjnej do usuwania wody typu Dean-Stark. Nie ma potrzeby przerywania ogrzewania na etapie pośrednim, zwykle wystarcza kontynuować ogrzewanie oryginalnej mieszaniny reakcyjnej, tzn. mieszaniny związków o wzorze 3 i 4 przez dłuższy okres, w trakcie którego zajdzie cyklizacja do związków o wzorze 1a. Na etapie cyklizacji, bez względu na to, którą alternatywę się stosuje, zależność temperatury od czasu będzie w pewnym stopniu ulegała zmianie, w zależności od zastosowanych reagentów, konieczne jest tylko ogrzewanie przez czas dostateczny do wytworzenia pożądanego produktu, co jest wskazywane metodą spektralnej analizy masowej z jonizacją chemiczną. Niepodstawione pirydobenzodiazepiny oczyszcza się przez podział pomiędzy odpowiedni rozpuszczalnik a bazę wodną, przemycie i wysuszenie warstwy rozpuszczalnika, odparowanie do sucha i chromatografowanie w odpowiednim układzie rozpuszczalników takim jak aceton-benzen. Odpowiadające dwuwodorodiazepiny otrzymuje się przez redukcję borocyjanohydryną sodu.

Podstawione pirydobenzodiazepiny o wzorach 1b i 1b-1 ( $R =$  niższy alkil), zgodnie ze schematem 1, w których podstawniki mają wyżej podane znaczenie, otrzymuje się wychodząc ze związków o wzorze 1a (lub 1a-1), w którym  $R$  oznacza atom wodoru, które się alkilaminuje lub do których wprowadza się rodniki, które prowadzą do alkiloaminowania, przez poddanie najpierw reakcji z wodorkiem sodu, a następnie z odpowiednim reagentem o wzorze chlorowiec-alkil<sup>1</sup>Q, w którym symbole alkil<sup>1</sup> oraz Q mają wyżej podane znaczenie. Związki zawieszane w odpowiednim rozpuszczalniku, takim jak dwumetyloformamid, dodaje się do mieszaniny zawiesiny wodoru sodu w tym samym rozpuszczalniku. Reagent o wzorze chlorowiec-alkil<sup>1</sup> Q (środek alkiloaminujący lub środek prowadzący do alkiloaminowania) dodaje się w temperaturze zbliżonej do temperatury pokojowej i mieszaninę reakcyjną miesza się przez czas potrzebny do zakończenia reakcji, co określa się na przykład metodą chromatografii cienkowarstwowej. Nieprzereagowany wodorek sodu rozkłada się wprowadzając do wody i produkt ekstrahuje się od-

powiednim rozpuszczalnikiem takim jak chlorek metylenu, po czym warstwę rozpuszczalnika ekstrahuje się wodnym roztworem kwasu i wyodrębnia się produkt z tej wodnej warstwy przez zobojętnienie i powtórna ekstrakcję chlorkiem metylenu, a następnie odparowanie i strącenie, korzystnie jako soli addycyjnej takiej jak fumaran, chlorowodorek, szczawian, maleinian itp. Ogólnie biorąc, po otrzymaniu i oczyszczeniu soli addycyjnej z kwasem, można zregenerować swobodną zasadę przez podzielenie soli między wodną bazę a odpowiedni rozpuszczalnik taki jak chlorek metylenu i odparowanie warstwy chlorku metylenu. Odpowiadające dwuwodorodiazepiny otrzymuje się przez redukcję borocyjanohydryną sodu.

Pierwszorzędowe aminy o wzorze 1c, tzn. takie, w których zarówno  $R^1$  jak i  $R^2$  oznaczają atom wodoru, otrzymuje się z -alkil<sup>1</sup>- $\omega$ -(1-ftalimido)pochodnych, jak to przedstawia schemat 1, przez podanie reakcji z wodzianem hydrazyny, z wykorzystaniem sposobu podanego w Org. Syn. Coll. Vol. III, s. 151-153. Zwykle wystarcza ogrzewanie w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez 2 do 3 godzin, po czym dodaje się wodny roztwór kwasu i mieszaninę odsącza się. Pierwszorzędowe -alkil<sup>1</sup>-aminy wyodrębnia się z odpowiedniego rozpuszczalnika, takiego jak alkohol izopropanolowy. Na etapie wyodrębniania korzystnymi solami są chlorowodorki i wodziany chlorowodorków. Odpowiadające dwuwodorodiazepiny otrzymuje się przez redukcję borocyjanohydryną sodu.

-Alkil<sup>1</sup>- $\omega$ -jednoalkiloaminy o wzorze 1e, np. takie, w których  $R^1 =$  grupa metylowa,  $R^2 =$  atom wodoru, otrzymuje się jak przedstawiono na Schemacie 1, przez poddawanie pierwszorzędowych pochodnych -alkil<sup>1</sup>-NH<sub>2</sub> o wzorze 1c lub 1c-1 reakcji z ortomrówczanem etylu w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną, przez okres wystarczający do utworzenia metanoimidowego estru o wzorze 1d, który następnie poddaje się reakcji z borowodorkiem sodu. Nieprzereagowany borowodorek rozkłada się wodą, a produkt ekstrahuje się odpowiednim rozpuszczalnikiem takim jak octan etylu i oczyszcza się przez chromatografię kolumnową i podział przy użyciu zasadowego rozpuszczalnika. Na etapie wyodrębniania korzystnymi solami są chlorowodorki.

Wszystkie wzory 1a, 1a-1, 1b, 1b-1, 1c, 1c-1, 1d, 1e, 1e-1 objęte są wzorem 1.

Skutecznie działające ilości powyższych, farmakologicznie czynnych związków o wzorze 1, mogą być podawane ludziom w celach leczniczych wykorzystując zwykle sposoby podawania i w zwykłych postaciach, to znaczy doustnie w roztworach, emulsjach, zawiesinach, pigułkach, tabletkach i kapsułkach, w farmaceutycznie dopuszczalnych nośnikach oraz pozajelitowo w postaci sterylnych roztworów.

Przykładami stałymi nośników do podawania doustnego są laktoza, stearynian magnezu, glinka biała, sacharoza, talk, kwas stearynowy, żelatyna, agar, pektyna lub guma arabska.

Przykładami ciekłych nośników do podawania doustnego są oleje roślinne i woda.

Do podawania domięśniowego nośnikiem lub za-  
65 róbką może być sterylna, dopuszczalna do podawa-

nia pozajelitowo ciecz, np. woda, względnie dopuszczalny do podawania pozajelitowo olej, np. olej arachidowy, zawarte w ampułkach.

Jakkolwiek w przypadkach przeprowadzania mniej poważnego leczenia lub w przypadkach podawania leków przy względnie niskiej wadze ciała wystarczająco bardzo małe ilości czynnych substancji wytwarzanych sposobem według wynalazku, to jednostkowe dawki wynoszą zwykle od 5 mg lub powyżej, i korzystnie 10, 25, 50 lub 100 mg lub nawet jeszcze więcej, korzystnie podawane trzy lub cztery razy dziennie, oczywiście w zależności od sytuacji, stosowanego związku oraz konkretnego pożądanego wyniku. Optymalna jednostkowa dawka wynosi 25 do 200 mg, zaś zwykle szersze zakresy dawek jednostkowych wynoszą od około 10 do 500 mg. Zwykle wymagane dzienne dawki powinny wynosić od około 0,3 do około 20 mg/kg/dzień, korzystnie 0,3 do 10 mg/kg dla bardziej aktywnych związków. Aktywne składniki wytwarzane sposobem według wynalazku można łączyć z innymi zgodnymi, farmakologicznie czynnymi środkami. Jest tylko rzeczą niezbędną, aby ten aktywny składnik stanowił skuteczną ilość, tzn. taką, że zostanie osiągnięta odpowiednia skuteczna dawka stosownie do użytej postaci dawkowania. Oczywiście w tym samym czasie można podawać szereg postaci dawek jednostkowych. Dokładne wielkości dawek indywidualnych, jak również dawek dziennych oczywiście określa się zgodnie z przejętymi zasadami medycznymi pod kontrolą lekarza.

Wytwarzanie nowych, podstawionych fenylem pirydo[1,4]benzodiazepin sposobem według wynalazku przedstawiono bardziej szczegółowo w podanych poniżej przykładach. Budowę związków opisywanych w tych przykładach zilustrowano w Tablicy 2.

Przykład I. Wytwarzanie 6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]-benzodiazepiny

Mieszaninę 19,7 g (0,1 mola) 2-aminobenzofenonu i 15,0 g (0,12 mola) 3-amino-2-chloropirydyny ogrzewa się w atmosferze azotu w temperaturze 190°C przez 1,75 godz. Mieszaninę ochładza się do temperatury pokojowej i dzieli między 3 N wodny roztwór wodorotlenku sodowego a chlorek metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu przemywa się wodą, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość w ilości 32,7 g rozpuszcza się w benzenie i chromatografuje się na kolumnie z florisilem umieszczonym w benzenie, eluuje się benzenem i mieszaninami 1—2% aceton—benzen. Po odparowaniu stałą substancją krystalizuje się z benzenu, otrzymując 7,3 g produktu o temperaturze topnienia 106—108°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{18}H_{13}N_3$   
C 79,68; H 4,83; N 15,49  
wartości znalezione C 79,70; H 4,81; N 15,42

Przykład II. Wytwarzanie 8-chloro-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Mieszaninę 15,0 g (0,0647 mola) 2-amino-5-chlorobenzofenonu i 9,1 g (0,068 mola) 3-amino-2-chloropirydyny ogrzewa się w temperaturze 200°C (na łaźni olejowej) przez 0,75 godz. w atmosferze azotu. Mieszaninę ochładza się i dodaje się chlorek mety-

lenu. Mieszaninę miesza się przez 1 godz. i pozostawia w spokoju przez noc. Brązowy osad o wadze 8,7 g oddziela się przez filtrację. Przesącz odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość łączy się z tym brązowym osadem i dzieli się między wodny roztwór wodorotlenku sodowego a chlorek metylenu, wyodrębniając surowy produkt jak w przykładzie I, z tym wyjątkiem, że rozpuszczalnikiem użytym do krystalizacji był etanol. Po rekrystalizacji z etanolu i suszenia przez noc w temperaturze 82°C pod ciśnieniem 13,3 Pa otrzymano 3,0 g produktu o temperaturze topnienia 156,5—158,5°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{18}H_{12}ClN_3$   
C 70,71; H 3,96; N 13,74  
wartości znalezione C 70,24; H 4,01; N 13,76

Przykład III. Wytwarzanie 9-chloro-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Zawiesinę 6,6 g (0,02 mola) [2-[3-amino-2-pirydylo/amino]-4-chlorofenyl]-fenylometanonu w 200 ml toluenu ogrzewa się przez noc w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną w atmosferze azotu. Mieszaninę reakcyjną odsącza się na gorąco i przesącz ponownie ogrzewa do temperatury wrzenia pod chłodnicą zwrotną. Osad utworzony podczas chłodzenia do temperatury pokojowej oddziela się przez filtrację, rekrystalizuje się z benzenu i suszy się 4 godz. w temperaturze 97—98°C pod ciśnieniem 13,3 Pa, a następnie przez noc w temperaturze pokojowej pod ciśnieniem 13,3 Pa otrzymując 3,7 g produktu o temperaturze topnienia 250,5 do 252°C. Wyniki analizy elementarnej były zawyżone w odniesieniu do węgla i produkt suszono ponownie w temperaturze 139°C (ksyleny w zestawie do suszenia pod zmniejszonym ciśnieniem) przez 8 godz. Jakkolwiek wyniki oznaczenia zawartości węgla pozostawały zawyżone, wyniki badania widma protonowego jądrowego rezonansu magnetycznego i widma masowego były zgodne z proponowaną budową związku.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{16}H_{12}ClN_3$   
C 70,71; H 3,96; N 13,74  
wartości znalezione C 71,46; H 4,06; N 13,46

Przykład IV. Wytwarzanie 6-/4-chlorofenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Mieszaninę 23,3 g (0,10 mola) 2-amino-4'-chlorobenzofenonu i 14,7 g (0,11 mola) 3-amino-2-chloropirydyny (96%) ogrzewa się przez 1,5 godz. w temperaturze 180°C w atmosferze azotu. Mieszaninę ochładza się do temperatury pokojowej i dodaje się chlorek metylenu. Po mieszanii przez 30 minut oddziela się przez filtrację substancje stałe i rozciera się je w gorącym 95% etanolu. Pozostały nierozpuszczalny materiał oddziela się przez filtrację i rekrystalizuje się z mieszaniny benzen-izooktan, otrzymując 2,7 g produktu o temperaturze topnienia 203—204,5°C. Przed przystąpieniem do analizy produkt suszy się przez noc w temperaturze 97—98°C pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{18}H_{12}ClN_3$   
C 70,71; H 3,96; N 13,74  
wartości znalezione C 70,76; H 3,92; N 13,95

Przykład V. Wytwarzanie 6-/4-metylofenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Roztwór 3,6 g (0,012 mola) [2-/3-amino-2-pirydylo/amino]-fenylo/4-metylofenylo/metanonu w 100 ml bezwodnego toluenu traktuje się katalitycznie działającą ilością kwasu p-tolueno-sulfonowego i ogrzewa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez noc, usuwając wodę przy użyciu nasadki destylacyjnej typu Dean-Stark. Mieszaninę reakcyjną filtruje się na gorąco. Produkt wytrąca się podczas ochładzania przesącza do temperatury pokojowej i oddziela się go przez filtrację. Po odparowaniu rozpuszczalnika otrzymuje się 2,5 g stałego produktu o temperaturze topnienia 203,5—205°C (z rozkładem).

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{19}H_{15}N_3$

C 79,98; H 5,30; N 14,73

wartości znalezione C 79,95; H 5,27; N 14,76

Przykład VI. Wytwarzanie 6-/4-metoksyfenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Mieszaninę 20,0 g (0,088 mola) 2-amino-4'-metoksybenzofenonu i 13,0 g (0,097 mola) 3-amino-2-chloropirydyny (96%) ogrzewa się w temperaturze 180°C przy stałym mieszaniu w atmosferze azotu przez 2,0 godz. Mieszaninę reakcyjną ochładza się w przybliżeniu do 70°C i powoli dodaje się 100 ml chloru metylenu. Po ochłodzeniu mieszaniny do temperatury pokojowej dodaje się jeszcze 50 ml chloru metylenu i mieszaninę miesza się przez noc. Zawieszona ciało stałe oddziela się przez filtrację, suszy się na powietrzu, rozpuszcza się w metanolu i alkalinizuje 3 N wodorotlenkiem sodowym. Zawiesinę rozcieńcza się 500 ml wody i ekstrahuje trzema porcjami po 250 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty w chloru metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Analiza metodą badania widma masowego (EI i CI) wykazała, że pozostałość stanowiła mieszaninę [2-/3-amino-2-pirydylo/amino]-fenylo/4-metoksyfenylo/metanonu i tytułowego związku. Pozostałość — mieszaninę rozpuszcza się w 250 ml toluenu z katalitycznie działającą ilością kwasu p-toluenosulfonowego i roztwór ogrzewa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez noc w atmosferze azotu, usuwając wodę przy użyciu nasadki destylacyjnej typu Dean-Stark. Mieszaninę reakcyjną filtruje się na gorąco. Produkt wytrąca się podczas ochładzania przesącza do temperatury pokojowej i oddziela się przez filtrację. Po rekrytalizacji z benzenu otrzymuje się 1,8 g produktu o temperaturze topnienia 198,5—200,5°C (z rozkładem).

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{19}H_{15}N_3O$

C 75,73; H 5,02; N 13,94

wartości znalezione C 75,65; H 4,98; N 14,03

Przykład VII. Wytwarzanie szczawianu 8-chloro-N,N-dwumetylo-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszaney zawiesiny 1,05 g (0,044 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 50 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 6,1 g (0,02 mola) 8-chloro-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Miesz-

ninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 1,5 godz., i w tym czasie zaprzestaje wydzielać się wodór. Do mieszaniny dodaje się porcjami 3,5 g (0,022 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloru. Po mieszanu przez noc w temperaturze pokojowej, mieszaninę reakcyjną wylewa się do 1600 ml wody i ekstrahuje trzema porcjami po 250 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty w chloru metylenu przemywa się dwoma porcjami po 250 ml wody, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość rozpuszcza się w benzenie i chromatografuje mieszaniną aceton—benzen na kolumnie zawierającej 300 g florisilu umieszczonego w benzenie. 1,6 g materiału wyjściowego odzyskano po elucji benzenem, a 3,6 g produktu w postaci wolnej zasady otrzymano z elucji mieszaniną aceton—benzen, po odparowaniu rozpuszczalnika. Część surowej wolnej zasady, 2,5 g, rozpuszcza się w gorącym alkoholu izopropylowym i poddaje reakcji z 0,8 g (0,0064 mola) dwuwodzianu kwasu szczawowego. Wytrącający się przy chłodzeniu szczawian oddzielono przez filtrację i po rekrytalizacji z etanolu otrzymano 2,2 g produktu o temperaturze topnienia 206—208°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 5 godz. w temperaturze 97—98°C pod ciśnieniem 2,66 Pa, a następnie przez noc w temperaturze pokojowej pod ciśnieniem 2,66 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{25}H_{25}ClN_4O_4$

C 62,43; H 5,24; N 11,65

wartości znalezione C 62,52; H 5,23; N 11,76

Przykład VIII. Wytwarzanie fumaranu N,N-dwumetylo-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszaney zawiesiny 1,68 g (0,070 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami zawiesinę 8,0 g (0,029 mola) 6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny w 20 ml bezwodnego dwumetyloformamidu. Mieszaninę miesza się jeszcze przez 30 minut po zakończeniu dodawania, ogrzewa się do 65°C na 15 minut i ponownie ochładza do temperatury pokojowej. Do mieszaniny dodaje się 5,6 g (0,035 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloru. Po mieszanu przez noc w temperaturze pokojowej chromatografia cienkowarstwowa wykazywała, że reakcja zaszła prawie do końca. Mieszaninę reakcyjną wylewa się do 1500 ml wody i ekstrahuje 250 ml chloru metylenu. Ekstrakt w chloru metylenu przemywa się trzema porcjami po 250 ml wody, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość rozpuszcza się w chloru metylenu i ekstrahuje się porcjami 100 ml i 150 ml 3 N kwasu solnego. Nieprzereagowany materiał wyjściowy w postaci 6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny wytrąca się z wodnego zakwaszonego roztworu i oddziela się go przez ostrożnie zdekantowanie cieczy nad osadu. Wodny roztwór alkalinizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym i ekstrahuje się go trzema porcjami po 100 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty w chloru metylenu suszy się nad siar-

czaniem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem otrzymujący 7,7 g pozostałości — którą jest wolna zasada tytułowego związku. Roztwór 6,6 g tej pozostałości w gorącym alkoholu izopropylowym poddaje się reakcji z 2,15 g kwasu fumarowego i mieszaninę tę ogrzewa się aż do całkowitego rozpuszczenia. Po staniu przez 48 godz. strąca się sól, którą oddziela się przez filtrację. Po rekrytalizacji z mieszaniny alkohol izopropylowy—eter izopropylowy, otrzymuje się 5,9 g produktu o temperaturze topnienia 171—173°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 4 godz. w temperaturze 90°C pod ciśnieniem 13,3 Pa, a następnie przez noc w temperaturze pokojowej pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{27}H_{28}N_4O_4$   
C 68,63; H 5,97; N 11,86  
wartości znalezione C 68,37; H 6,05; N 11,73

Przykład IX. Wytwarzanie fumaranu N,N-dwumetylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-etanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,48 g (0,062 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 35 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 7,0 g (0,026 mola) 6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Po ochłodzeniu mieszaniny reakcyjnej do temperatury pokojowej, dodaje się porcjami 4,46 g (0,031 mola) chlorowodoru chlorku 2-dwumetyloaminoetylu i mieszaninę kontynuuje się przez noc. Mieszaninę reakcyjną wlewa się do 1500 ml wody i otrzymaną mieszaninę ekstrahuje się 250 ml chlorku metylenu. Ekstrakt w chlorku metylenu przemywa się trzema porcjami po 500 ml wody, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem otrzymując 8,6 g oleju, którym jest wolna zasada tytułowego związku. Część tego oleju, 6,9 g, poddano reakcji z równoważną molowo ilością kwasu fumarowego w alkoholu izopropylowym. Dodanie eteru izopropylowego dało oleisty osad. Mieszaninę tę odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem i pozostałość krystalizuje podczas stania. Kryształy te rozciera się z acetonem i rekrytalizuje się z mieszaniny aceton—eter izopropylowy, otrzymując 4,3 g fumaranu, o temperaturze topnienia 175—177,5°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{26}H_{26}N_4O_4$   
C 68,11; H 5,72; N 12,22  
wartości znalezione C 67,88; H 5,72; N 12,17

Przykład X. Wytwarzanie fumaranu 11-[3-4-morfolinyl-/-propyl]-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,10 g (0,046 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 5,0 g (0,0184 mola) 6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 15 minut, ogrzewa się do 65—70°C na 10 minut i pozostawia do ochłodzenia do temperatury pokojowej. Do mieszaniny tej dodaje się porcjami 4,1 g (0,02 mola) chlorowodoru 4-/3-chloropropyl-/morfoliny. Mieszaninę reakcyjną miesza się w tem-

peraturze pokojowej przez 16 godz. i następnie wlewa się do 800 ml wody. Mieszaninę tę dwukrotnie ekstrahuje się porcjami po 200 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu ekstrahuje się porcjami 150 ml i 75 ml 3 N kwasu solnego, i połączone wodne ekstrakty alkalizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym. Otrzymaną zawiesinę ekstrahuje się dwoma porcjami po 150 ml chlorku metylenu i te dwa ekstrakty łączy się, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość, będąca wolną zasadą tytułowego związku, poddano reakcji z równoważną molowo ilością kwasu fumarowego w ciepłym alkoholu izopropylowym i mieszaninę tę traktuje się eterem izopropylowym. Fumaran oddziela się przez filtrację i rekrytalizuje się z mieszaniny etanol—octan etylu, otrzymując 5,6 g produktu o temperaturze topnienia 154—7°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 4 godz. w temperaturze 97—98°C pod ciśnieniem 13,3 Pa, a następnie przez noc w temperaturze pokojowej pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{25}H_{30}N_4O_5$   
C 67,69; H 5,88; N 10,88  
wartości znalezione C 67,52; H 5,84; N 10,90

Przykład XI. Wytwarzanie szczawianu N,N-dwumetylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,10 g (0,0461 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 5,0 g (0,0184 mola) 6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 0,5 godz., ogrzewa się do 65—70°C i powoli ochładza się do temperatury pokojowej. Do mieszaniny tej dodaje się porcjami 3,77 g (0,020 mola) chlorowodoru 3-dwuetyloaminopropylchloru i mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 16 godz. Mieszaninę wlewa się do 750 ml wody i ekstrahuje się trzema porcjami po 150 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu ekstrahuje się porcjami 150 ml i 75 ml 3 N kwasu solnego. Połączone wodne ekstrakty alkalizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym i następnie ekstrahuje się trzema porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem otrzymując 7,5 g wolnej zasady tytułowego związku. Część, 5,6 g, poddaje się reakcji z równoważną molowo ilością dwuwodnianu kwasu szczawowego w gorącym alkoholu izopropylowym. Szczawian oddziela się przez filtrację, otrzymując 5,5 g produktu o temperaturze topnienia 196—199°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 1 godz. w temperaturze 97—98°C pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{27}H_{30}N_4O_4$   
C 68,34; H 6,37; N 11,81  
wartości znalezione C 68,31; H 6,43; N 11,86

Przykład XII. Wytwarzanie fumaranu 9-chloro-N,N-dwumetylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 0,98 g (0,041 mola) wodoroku sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 5,0 g (0,016 mola) 9-chloro-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny w ciągu 45 minut. Mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 1 godz., ogrzewa się do 70°C i następnie powoli ochładza się do temperatury pokojowej. Do mieszaniny tej dodaje się porcjami, w ciągu 30 minut, 2,84 g (0,018 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloroku i mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 17 godz. Mieszaninę wlewa się do 750 ml wody i ekstrahuje się 150 ml i dwoma porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu przemywa się dwoma porcjami po 100 ml wody, po czym ekstrahuje się porcjami 100 ml i 75 ml 3 N kwasu solnego. Kwaśne ekstrakty łączy się i filtruje się, celem usunięcia utworzonego osadu, zaś przesącz alkalizuje się 3 N roztworem wodorotlenku sodowego i ekstrahuje się trzema porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość rozpuszcza się w chlorku metylenu i filtruje się przez 50–60 g florisilu w lejku z filtrem ze spiekanego szkła. Złoże to kolejno przemywa się mieszaninami 1<sup>o</sup>/<sub>o</sub>, 2<sup>o</sup>/<sub>o</sub>, 3<sup>o</sup>/<sub>o</sub> i 5<sup>o</sup>/<sub>o</sub> metanolu—chlorku metylenu, przesącze, te łączy się i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem, otrzymując wolną zasadę tytułowego związku. Wolną zasadę poddaje się reakcji z równoważną molowo ilością kwasu fumarowego w gorącym izopropanolu, otrzymując 3,3 g fumaranu o temperaturze topnienia 199–202°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{27}H_{27}N_4O_4Cl$   
C 63,96; H 5,37; N 11,05  
wartości znalezione C 63,63; H 5,36; N 11,00

Przykład XIII. Wytwarzanie fumaranu 6-fenyl-11-[3-/1-piperidyl-/propyl]-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepiny [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,10 g (0,0461 mola) wodoroku sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, w atmosferze azotu, dodaje się porcjami 5,0 g (0,018 mola) 6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę reakcyjną miesza się przez 30 minut, ogrzewa się do 70°C i ochładza się do temperatury pokojowej. Do mieszaniny tej dodaje się porcjami 4,14 g (0,0203 mola) chlorowodoru N-/3-chloropropyl-/piperidyny i mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 16 godz. Mieszaninę wlewa się do 750 ml wody, ekstrahuje się 150 ml chlorku metylenu mieszając przez 15 minut. Warstwę wodną ekstrahuje się dwoma dodatkowymi porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu ekstrahuje się porcjami 150 ml i 75 ml 3 N kwasu solnego i połączone kwaśne ekstrakty alkalizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym, a następnie ekstrahuje się trzema porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Ekstrakty w chlorku metylenu łączy się, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość rozpuszcza się w minimalnej

ilości chlorku metylenu i filtruje się przez złoże 100 g florisilu w lejku z filtrem ze spiekanego szkła. Złoże to kolejno przemywa się mieszaninami 1<sup>o</sup>/<sub>o</sub>, 2<sup>o</sup>/<sub>o</sub>, 3<sup>o</sup>/<sub>o</sub> i 5<sup>o</sup>/<sub>o</sub> metanolu—chlorku metylenu. Wszystkie przesącze łączy się i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostałość poddaje się reakcji z 1,3 g kwasu fumarowego w gorącym izopropanolu i dodaje się eter izopropylowy. Tworzy się wówczas bezpostaciowy osad. Całą mieszaninę odparowuje się do sucha i pozostałość rozpuszcza się w 200 ml etanolu. Roztwór ogrzewa się do temperatury wrzenia pod chłodnicą zwrotną, filtruje się i do przesącza dodaje się eter izopropylowy. Utworzone po staniu przez noc kryształki filtruje się, otrzymując 4,1 g fumaranu o temperaturze topnienia 153–6°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 4 godz. w temperaturze 97–98°C pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{30}H_{32}N_4O_4$   
C 70,29; H 6,29; N 10,93  
wartości znalezione C 70,38; H 6,32; N 10,92

Przykład XIV. Wytwarzanie fumaranu 6-/4-chlorofenyl-/N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,57 g (0,465 mola) wodoroku sodu (w oleju mineralnym) w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się w atmosferze azotu 8,0 g (0,026 mola) 6-/4-chlorofenyl-/11H-pirydo[2,3-b][1,4] benzodiazepiny. Mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 1 godz., ogrzewa się do 80°C na 15 minut i ochładza się do temperatury pokojowej. Do mieszaniny tej dodaje się porcjami 4,55 g (0,029 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloroku i mieszaninę tę miesza się przez noc w temperaturze pokojowej. Mieszaninę wlewa się do 750 ml wody i miesza się przez 30 minut ze 150 ml chlorku metylenu. Warstwę wodną ekstrahuje się następnie trzema porcjami po 100 ml chlorku metylenu. Połączone ekstrakty w chlorku metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem, otrzymując wolną zasadę tytułowego związku. Wolną zasadę poddaje się reakcji z równoważną molowo ilością kwasu fumarowego w gorącym izopropanolu. Przy chłodzeniu wytrąca się 3,6 g fumaranu o temperaturze topnienia 200,5–202,5°C. Produkt ten przed analizą suszy się na powietrzu:

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{27}H_{27}ClN_4O_4$   
C 63,96; H 5,37; N 11,05  
wartości znalezione C 64,18; H 5,33; N 11,07

Przykład XV. Wytwarzanie szczawianu 8-chloro-N,N-dwumetylo-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepino-11-etanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 1,05 g (0,044 mola) wodoroku sodu (w oleju mineralnym) w 5 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się porcjami 6,1 g (0,02 mola) 8-chloro-6-fenyl-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę reakcyjną miesza się w temperaturze pokojowej przez 1,5 godz. i w ciągu tego czasu zanika wydzielanie się wodoru. Mieszaninę reakcyjną ochładza się do temperatury 5°C i porcjami dodaje się 3,2 g (0,022 mola)

chlorowodoru chloru 2-dwumetyloaminoetylu, po czym miesza się ją w temperaturze pokojowej przez około 60 godz. Mieszaninę reakcyjną wlewa się do 1600 ml wody i mieszaninę tę ekstrahuje się trzykrotnie porcjami po 500 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty przemywa się dwoma porcjami po 500 ml wody, suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Chromatografia cienkowarstwowa (mieszanina 20% metanol/benzen na żelu krzemionkowym) wykazała obecność wolnej zasady tytułowego związku oraz materiału wyjściowego. Pozostałość rozpuszcza się w benzenie i chromatografuje się na kolumnie wypełnionej 200 g florisilu umieszczonego w benzenie. Materiał wyjściowy, 1,3 g 8-chloro-6-fenilo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny eluowano benzenem, podczas gdy wolna zasada tytułowego związku była eluowana mieszaninami acetonu w benzenie. Wolną zasadę poddaje się reakcji z równoważną molowo ilością dwuwodnianu kwasu szczawiowego w alkoholu izopropylowym ogrzewanym do temperatury wrzenia pod chłodnicą zwrotną i po rekrytalizacji z alkoholu izopropylowego otrzymuje się 1,6 g produktu o temperaturze topnienia 228–232°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 6 godz. w temperaturze 82°C pod ciśnieniem 13,3 Pa, a następnie przez noc w temperaturze pokojowej.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{24}H_{23}ClN_4O_4$

C 61,74; H 4,96; N 12,00

wartości znalezione C 61,62; H 4,95; N 11,98

Przykład XVI. Wytwarzanie 8-chloro-11-metylo-6-fenilo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Do mieszanej zawiesiny 0,25 g (0,01 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 15 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się porcjami 3,05 g (0,01 mola) 8-chloro-6-fenilo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę ogrzewa się w temperaturze 60°C przez 1 godz. Następnie w ciągu 0,5 godz. dodaje się kroplami roztwór 1,42 g (0,01 mola) jodku metylu w 10 ml bezwodnego dwumetyloformamidu, i mieszaninę reakcyjną miesza się przez noc w temperaturze pokojowej, po czym wlewa się ją do 400 ml wody i miesza się przez 2 godz. Wytrącony osad rekrytalizuje się dwukrotnie z alkoholu izopropylowego otrzymując 2,0 g produktu o temperaturze topnienia 153–6°C. Przed przeprowadzeniem analizy produkt suszono 1 godz. w temperaturze 82°C pod ciśnieniem 13,3 Pa.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{19}H_{14}ClN_3$

C 71,36; H 4,41; N 13,14

wartości znalezione C 71,64; H 4,43; N 13,32

Przykład XVII. Wytwarzanie fumaranu N,N-dwumetylo-6-/4-metylofenilo/-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 0,51 g (0,022 mola) wodoru sodu w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się porcjami w ciągu 45 minut, w atmosferze azotu, 4,2 (0,0147 mola) 6-/4-metylofenilo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę tę miesza się przez 1 godz. w temperaturze pokojowej, ogrzewa się na 1 godz. do temperatury 75–80°C, ochładza się do temperatury pokojowej i dodaje się kroplami roztwór 0,0184 mola chloru

3-dwumetyloaminopropylu w 10 ml bezwodnego dwumetyloformamidu. Mieszaninę tę miesza się przez noc w temperaturze pokojowej i wlewa się do 1000 ml wody. Zawiesinę ekstrahuje się trzema porcjami po 150 ml chloru metylenu i połączone ekstrakty w chloru metylenu ekstrahuje się dwoma porcjami po 150 ml 3 N kwasu solnego. W kwaśnym roztworze tworzy się osad, który usuwa się przez filtrację i odrzuca. Przesącz alkalizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym i ekstrahuje się trzema porcjami po 100 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty w chloru metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem otrzymując olej będący wolną zasadą tytułowego związku. Pozostały olej rozpuszcza się w gorącym alkoholu izopropylowym i poddaje się reakcji z równoważną molowo ilością kwasu fumarowego. Fumaran krystalizuje podczas chłodzenia roztworu do temperatury pokojowej i po dwukrotnej rekrytalizacji z mieszaniną alkohol izopropylowy-eter izopropylowy otrzymuje się 1,7 g produktu o temperaturze topnienia 187–189°C (z rozkładem).

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{28}H_{30}N_4O_4$

C 69,12; H 6,22; N 11,52

wartości znalezione C 68,86; H 6,32; N 11,36

Przykład XVIII. Wytwarzanie fumaranu 6-/4-metoksyfenilo/-N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 0,45 g (0,0187 mola) wodoru sodu w 25 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się w ciągu 30 minut 4,5 g (0,015 mola) 6-/4-metoksyfenilo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę tę miesza się przez 30 minut w temperaturze pokojowej, po czym ogrzewa się w temperaturze 80–90°C przez 1 godz., ochładza się do temperatury pokojowej i kroplami dodaje się roztwór 0,019 mola chloru 3-dwumetyloaminopropylu w 5 ml bezwodnego dwumetyloformamidu. Mieszaninę reakcyjną miesza się przez noc w temperaturze pokojowej i wlewa się do 800 ml wody. Zawiesinę ekstrahuje się dwoma porcjami po 150 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty przemywa się dwoma porcjami po 100 ml 3 N kwasu solnego. Osad wytrącony z połączonych kwaśnych ekstraktów odsącza się i odrzuca. Przesącz alkalizuje się 3 N wodorotlenkiem sodowym i ekstrahuje się trzema porcjami po 100 ml chloru metylenu. Połączone ekstrakty w chloru metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i odparowuje pod zmniejszonym ciśnieniem. Pozostały, częściowo skrytalizowany olej rozciera się w chloru metylenu i filtruje, otrzymując pozostałość w ilości 0,32 g. Przesącz odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem i pozostały olej rozciera się w gorącym benzenie i filtruje, otrzymując pozostałość w ilości 0,8 g. Przesącz benzenowy odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem i pozostały olej poddaje się reakcji z 1,02 g kwasu fumarowego w gorącym alkoholu izopropylowym. Podczas chłodzenia z roztworu wydziela się olej. Sklarowaną ciecz nad olejem dekantuje się, a olej zaszczepia się zarodkami krystalizacji. Po częściowej krystalizacji mieszaninę filtruje się otrzymując 2,5 g substancji stałej o tem-

peraturze topnienia 157—60°C. Podczas próby rekrytalizacji z mieszaniny alkohol izopropylowy—eter izopropylowy ponownie otrzymuje się mieszaninę olej—ciała stałe. Mieszaninę tę ponownie ogrzewa się z dodatkiem alkoholu izopropylowego, rozpuszcza się, filtruje się i ochładza. Strąca się fumaran, który po odfiltrowaniu daje 2,0 g produktu o temperaturze topnienia 159—161°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{28}H_{30}N_4O_4$

C 66,92; H 6,02; N 11,15

wartości znalezione C 66,90; H 6,08; N 11,08

Przykład XIX. Wytwarzanie 6-/3-chlorofenyl-10/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Mieszaninę 14 g (0,0433 mola) [2-/3-amino-2-pirydynylo/-amino]fenylo/3-chlorofenyl/metanonu i 0,3 g kwasu p-toluenosulfonowego w 500 ml toluenu ogrzewa się przez noc w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną, wykorzystując nasadkę destylacyjną typu Dean-Stark do zbierania wody. Przy końcu czasu ogrzewania pod chłodnicą zwrotną oddestylowuje się część toluenu (około 250 ml) i gorący roztwór filtruje się. Następnie dodaje się eter naftowy (30—60°C) do osiągnięcia temperatury mętnienia. Roztwór oziębia się przez noc i filtruje się, otrzymując po wysuszeniu na powietrzu 10 g (76%) złocistych kryształów. Część z nich rekrytalizowano z mieszaniny alkohol izopropylowy—eter izopropylowy, otrzymując produkt o temperaturze topnienia 160—160,5°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{18}H_{12}N_3Cl$

C 70,71; H 3,96; N 13,74

wartości znalezione C 70,47; H 3,98; N 13,62

Przykład XX. Wytwarzanie fumaranu 6-/3-chlorofenyl-/N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b]-[1,4]benzodiazepino-11-propanaminy [1 : 1]

Do mieszanej zawiesiny 3,4 g (0,07 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 250 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się porcjami w atmosferze azotu 8,5 g (0,028 mola) 6-/3-chlorofenyl-/11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę tę miesza się przez 30 minut w temperaturze pokojowej. Temperaturę podnosi się do 80°C na 3 godz. i następnie odstawia do ochłodzenia do temperatury pokojowej. Do mieszaniny reakcyjnej dodaje się kroplami roztwór 4,9 g (0,031 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloru w 30 ml dwumetyloformamidu w ciągu 20 minut. Mieszaninę reakcyjną miesza się przez noc w temperaturze pokojowej w atmosferze azotu. Chromatografia cienkowarstwowa wykazała, że występuje jeszcze materiał wyjściowy. Dodano dodatkowo 1,4 g (0,03 mola) wodoru sodu i po 15 minutach 4,7 g (0,03 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloru, po czym mieszanie kontynuowano przez 4½ godz. Następnie kroplami dodano 20 ml wody i mieszaninę reakcyjną przefiltrowano i zatężono na obrotowej wyparce. Pozostałość podzielono między eter etylowy a rozcieńczony wodorotlenek sodowy. Warstwę eterową przemywa się trzy razy wodą i ekstrahuje się rozcieńczonym wodnym roztworem kwasu solnego. Warstwę wodną alkalinizuje się pastylkami wodorotlenku sodowego i ekstrahuje się chlorkiem metylenu. Warstwę chlorku metylenu

suszy się i zatęża, uzyskując pozostałość w ilości 7,5 g produktu. Wolną zasadę poddaje się reakcji z kwasem fumarowym i po rekrytalizacji z mieszaniny octan etylu—etanol otrzymuje się fumaran o temperaturze topnienia 167,5—168,5°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{23}H_{23}N_4Cl$

C 63,96; H 5,47; N 11,05

wartości znalezione C 63,95; H 5,39; N 11,00

10 Przykład XXI. Wytwarzanie 6-/fluorofenyl-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny

Mieszaninę 11,5 g (0,037) [2-/3-amino-2-pirydynylo/amino]fenylo/4-fluorofenyl/metanonu i 0,6 g kwasu p-toluenosulfonowego w toluenie ogrzewa się przez 24 godz., wykorzystując nasadkę destylacyjną typu Dean-Stark do zbierania wody. Przy końcu czasu ogrzewania pod chłodnicą zwrotną oddestylowuje się część toluenu (300 ml) i gorący roztwór filtruje się. Następnie dodaje się eter naftowy (30—60°C) do osiągnięcia temperatury mętnienia. Roztwór oziębia się przez noc (0°C) i filtruje się, otrzymując 10,7 g kryształów. Część z tego materiału rekrytalizuje się z alkoholu izopropylowego i suszy się przez noc pod obniżonym ciśnieniem w temperaturze 65°C, otrzymując produkt o temperaturze topnienia 203—205°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{18}H_{12}N_3F$

C 74,73 H 4,18; N 14,52

30 wartości znalezione C 74,61; H 4,17; N 14,54

Przykład XXII. Wytwarzanie półwodzianu chlorowodoru 6-/4-fluorofenyl-/N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy

35 Do mieszanej zawiesiny 3,6 g (0,075 mola) wodoru sodu (w oleju mineralnym) w 250 ml bezwodnego dwumetyloformamidu dodaje się porcjami w atmosferze azotu 8,7 g (0,03 mola) 6-/4-fluorofenyl-/11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny. Mieszaninę tę miesza się przez 30 minut w temperaturze pokojowej. Temperaturę podnosi się do 80°C na 3,5 godz. i następnie mieszaninę pozostawia się do ostygnięcia do temperatury 45°C. Do mieszaniny reakcyjnej dodaje się kroplami roztwór 5,2 g (0,033 mola) chlorowodoru 3-dwumetyloaminopropylchloru w 30 ml dwumetyloformamidu. Po mieszanii przez noc w temperaturze pokojowej chromatografia cienkowarstwowa wykazała obecność materiału wyjściowego. Dodano dodatkowo 3,6 g (0,075 mola) wodoru sodu i po 45 minutach mieszania mieszaninę reakcyjną ogrzewano do 50—60°C na okres ½ godz. Mieszanina zabarwiła się na zielono z jednoczesnym wydzielaniem się gazu. Mieszaninę miesza się w temperaturze pokojowej przez 3 godz. Następnie dodaje się kroplami roztwór 5,2 g (0,033 mola) chlorku 3-dwumetyloaminopropylu w 30 ml dwumetyloformamidu. (W przybliżeniu w połowie dodawania pojawia się zielone zabarwienie i dodawanie zatrzymuje się na około godzinę). Mieszaninę reakcyjną miesza się przez noc w temperaturze pokojowej. Podczas chłodzenia do mieszaniny dodaje się 30 ml wody. Po zakończeniu wydzielania się gazu mieszaninę filtruje się i zatęża w obrotowej wyparce. Pozostałość dzieli się między eter etylowy a wodę i warstwę eterową

ekstrahuje się rozcieńczonym wodnym roztworem kwasu solnego. Po upływie 1—1/2 godziny warstwę wodną filtruje się celem usunięcia osadu. Przesącz alkalizuje się pastylkami wodorotlenku sodowego i ekstrahuje się chlorkiem metylenu. Ekstrakt suszy się i zateża. Pozostałość dzieli się na dwie równe części i oczyszcza się metodą chromatografii na suchej kolumnie, na dwu kolumnach 500 × × 37,6 mm wypełnionych żelem krzemionkowym, który został zdezaktywowany rozpuszczalnikiem rozwijającym (10% metanol, 1% stężony wodorotlenek amonowy, 89% chlorek metylenu). Wycina się środkową część kolumny i ekstrahuje się rozpuszczalnikiem rozwijającym. Połączone ekstrakty zateża się pod zmniejszonym ciśnieniem i pozostałość rozpuszcza się w mieszaninie octan etylu—etanol i zakwasza stężonym kwasem solnym. Sól z kwasem solnym rekrytalizuje się z mieszaniny etanol—octan etylu. Substancję stałą uzyskaną przez filtrację suszy się w temperaturze 99°C przez 48 godz., otrzymując tytułowy związek jako półwodzian chlorowodoru o temperaturze topnienia 120—123°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{46}H_{50}N_6F_2Cl_2O$

C 65,78; H 6,00; N 13,34

wartości znalezione C 65,58; H 5,77; N 13,47

Przykład XXIII. Wytwarzanie półwodzianu dwuchlorowodoru 6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]-benzodiazepino-11-propanaminy

Mieszaninę 16,2 g (0,035 mola) 6-fenylo-11-[3-ftalimido/-propylo]-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny i 2,29 g (0,0387 mola) wodzianu hydrazyny, 85% w 175 ml 95% alkoholu etylowego ogrzewa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez 2,5 godz. i pozostawia się na 72 godz. Do mieszaniny tej dodaje się następnie roztwór 10 ml stężonego kwasu solnego w 50 ml wody. Mieszaninę miesza się przez noc. Stały osad oddziela się przez filtrację i odrzuca. Przesącz odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Wilgotną pozostałość zawieszają w 200 ml wody, mieszaninę miesza się przez 2 godz. filtruje przez celit. Przesącz odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem, a pozostałość zawieszają w 100 ml 100% alkoholu etylowego i odparowuje się pod zmniejszonym ciśnieniem. Operację tę powtarza się. Surową, wilgotną pozostałość (42,1 g) rekrytalizuje się z izopropanolu odstawiając na około 15 godz. Osad oddzielony przez filtrację suszy się w temperaturze 82°C przez 3 godz. pod ciśnieniem 13,3 Pa nad bezwodnikiem fosforowym, otrzymując produkt o temperaturze topnienia 210—220°C (z rozkładem).

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{42}H_{46}Cl_4N_6O$

C 61,47; H 5,65; N 13,65

wartości znalezione C 61,36; H 5,72 N 13,90

Przykład XXIV. Wytwarzanie dwuchlorowodoru N-metylo-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy

Syntezę rozpoczyna się od wytworzenia estru imidowego, sposobem jaki opisali Crochet, T. A. i Blanton, C. D., Jr., Synthesis 1974 (1), s. 55—56. 25 g (0,06 mola) półwodzianu dwuchlorowodoru 6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy z Przykładu XXIII przekształca się na wol-

ną zasadę przez podział pomiędzy rozcieńczony wodorotlenek sodowy a chlorek metylenu, wysuszenia i odporowanie do suchości warstwy chlorku metylenu, dodanie suchego benzenu i ponowne zateżenie do odpędzenia benzenu. Otrzymaną wolną zasadę rozpuszcza się w 300 ml (267 g; 1,8 mola) świeżo przedestylowanego ortomrówczanu etylu i ogrzewa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez 9 godz. Mieszaninę zateża się pod zmniejszonym ciśnieniem, dodaje się etanol i ponownie zateża się mieszaninę.

23,4 g (0,061 mola) wytworzonego tym sposobem amidu rozpuszcza się w 200 ml etanol i przy stałym mieszanym w temperaturze 15—20°C dodaje się borowodrek sodowy, dopóki przy badaniu metodą chromatografii cienkowarstwowej nie okaże się, że reakcja została zakończona, na co wskazuje brak materiału wyjściowego. Przy stałym mieszanym dodaje się następuje 50 ml wody i kontynuuje się chłodzenie przez 15 minut po podaniu wody. Mieszaninę zalewa się następnie 2 l wody i ekstrahuje się octanem etylu. Warstwę octanu etylu przemywa się wodą aż do uzyskania obojętnego odczynu wody i następnie nasyca się chlorkiem sodu. Otrzymaną warstwę octanu etylu suszy się i zateża, po czym dodaje się eter etylowy i oziębia się mieszaninę. nierozpuszczalny materiał odfiltrowuje się i odrzuca. Warstwę eterową zateża się i produkt chromatografuje się na kolumnie wypełnionej tlenkiem glinowym (neutralnym, aktywność — 1), eluując mieszaniną octan etylu + metanol + ślady trójetyloaminy. Frakcje zawierające głównie produkt (chromatografia cienkowarstwowa) podzielono między octan etylu a wodny roztwór wodorotlenku sodowego. Do warstwy octanu etylu dodaje się nasycony gazowym chlorowodorem eter i krystaliczny produkt rekrytalizuje się z mieszaniny acetonitryl—woda, otrzymując produkt o temperaturze topnienia 139—141°C.

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla  $C_{22}H_{24}N_4Cl_2$

C 63,62; H 5,82; N 13,49

wartości znalezione C 63,81; H 6,15; N 13,60

Przykład XXV. Wytwarzanie półwodzianu dwuchlorowodoru 5,6-dwuwodoro-N,N-dwumetylo-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy

Roztwór 3,0 g (0,0064 mola) N,N-dwumetylo-6-fenylo-11H-pirydo-[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminy w metanolu absolutnym doprowadza się do pH 5,6 przy pomocy metanolowego roztworu chlorowodoru. Do tego roztworu dodaje się jednorazowo 0,7 g (0,011 mola)  $NaBH_3CN$  i mieszaninę reakcyjną ogrzewa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną przez 20 minut. Etanol usuwa się pod zmniejszonym ciśnieniem, a pozostałość dzieli się między rozcieńczony roztwór wodorotlenku sodowego i chlorek metylenu. Warstwę chlorku metylenu suszy się nad siarczanem magnezu i zateża się otrzymując pozostałość, którą dwukrotnie krystalizuje się z propanolu-2 i eteru izopropylowego. Otrzymuje się żółte ciało stałe w ilości 1,6 g (57%), które traci strukturę krystaliczną podczas ogrzewania poczynając od 156—160°C, z rozkładem w temperaturze 180—195°C.

Tablica 2  
Związki o wzorze 1w

Przykład	R	Ar	Y	Z	n	Sól
1	2	3	4	5	6	7
I	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	—
II	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	8-Cl	0	—
III	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	9-Cl	0	—
IV	H	4-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
V	H	4CH <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
VI	H	4-OCH <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
VII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	8-Cl	0	szczawian
VIII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	fumaran
IX	-/CH <sub>2</sub> / <sub>2</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	fumaran
X	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -4-	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	fumaran
XI	morfolinyl -/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	szczawian
XII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	9-Cl	0	fumaran
XIII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -1-	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	fumaran
XIV	piperydynyl -/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	4-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	fumaran
XV	-/CH <sub>2</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	8-Cl	0	szczawian
XVI	-CH <sub>3</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	8-Cl	0	—
XVII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	4-CH <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	fumaran
XVIII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	4-OCH <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	fumaran
XIX	H	3-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
XX	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	3-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	fumaran
XXI	H	4-F-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
XXII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	4-F-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	HCl, 1/2H <sub>2</sub> O
XXIII	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -NH <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	2HCl, 2H <sub>2</sub> O
XXIV	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -NHCH <sub>3</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	0	2HCl
XXV	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	H	H	1	2HCl, 1/2H <sub>2</sub> O
XXVI a)	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	4-F-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
b)	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	2-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
c)	-/CH <sub>2</sub> / <sub>3</sub> -N/CH <sub>3</sub> / <sub>2</sub>	2-Br-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	H	0	—
XXVII a)	-CH <sub>3</sub>	2-NO <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	8-Cl	0	—
b)	-CH <sub>3</sub>	2-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	8-Cl	0	—
c)	-CH <sub>3</sub>	2-Br-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	H	8-Cl	0	—

Analiza elementarna:

wartości obliczone dla C<sub>16</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>OCl<sub>4</sub>

C 62,73; H 6,64; N 12,72

wartości znalezione C 62,40; H 6,90; N 12,61

Przykład XXVIa — XXVIc.

Wykorzystując sposób opisany w Przykładzie XXII, tylko wprowadzając zamiast 6-/4-fluorofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]-benzodiazepiny następujące pirydo[1,4]benzodiazepiny: 6-/2-fluorofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, 6-/2-chlorofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, oraz 6-/2-bromofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, otrzymuje się:

a) 6-/2-fluorofenylo/-N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminę, o temperaturze topnienia 92—94°C; jako rozpuszczalnika do

rekrytalizacji stosowano mieszaninę alkohol izopropylowy — eter izopropylowy;

b) 6-/2-chlorofenylo/-N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminę, o temperaturze topnienia 104—105°C; do rekrytalizacji stosowano eter izopropylowy; oraz

c) 6-/2-bromofenylo/-N,N-dwumetylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepino-11-propanaminę, o temperaturze topnienia 96—98°C; do rekrytalizacji stosowano eter izopropylowy.

Przykład XXVIIa — c

Wykorzystując sposób opisany w Przykładzie XVI, tylko wprowadzając zamiast 8-chloro-6-fenylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepiny : 8-chloro-6-/2-nitrofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, 8-chloro-6-/2-bromofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]ben-

zodiazepinę, oraz 8-chloro-6-/2-chlorofenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, otrzymuje się:

a) 8-chloro-11-metylo-6-/2-nitro-fenylo/-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, o temperaturze topnienia 165—166°C, po rekrystalizacji z alkoholu etylowego;

b) 8-chloro-6-/2-chlorofenylo/-11-etylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, o temperaturze topnienia 150—152°C po rekrystalizacji z mieszaniny alkoholu izopropylowy—eter izopropylowy, oraz

c) 6-/2-bromofenylo/-8-chloro-11-metylo-11H-pirydo[2,3-b][1,4]benzodiazepinę, o temperaturze topnienia 121—123°C, po rekrystalizacji z eteru izopropylowego.

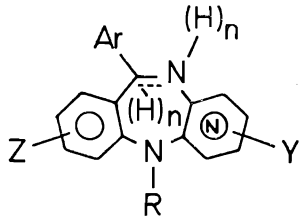
#### Zastrzeżenia patentowe

1. Sposób wytwarzania nowych pirydo[1,4]benzodiazepin o wzorze 1, w którym R oznacza atom wodoru, niższą grupę alkilową lub grupę alkil-NR<sup>1</sup>R<sup>2</sup>, R<sup>1</sup> i R<sup>2</sup> oznaczają atom wodoru, niższą grupę alkilową, względnie R<sup>1</sup> i R<sup>2</sup> razem z sąsiadującym atomem azotu mogą tworzyć heterocykliczną resztę taką jak grupa 1-pirolidynylowa, 4-morfolinowa, 1-piperazylnylowa, oraz podstawiona w pozycji 4 niższym alkilem piperazylnylowa, alkil<sup>1</sup> oznacza prosty lub rozgałęziony łańcuch węglowodorowy o 1—8 atomach węgla, Ar oznacza grupę 2-, 3- lub 4-pirydynylową, 2- lub 3-tienylową, fenyłową lub fenyłową podstawioną 1—3 rodnikami, takimi jak chlorowiec, niższa grupa alkilowa, niższa grupa alkoksylowa, grupa trójfluorometylowa lub nitrowa, które mogą być takie same lub różne, Z oznacza atom wodoru, atom chlorowca, niższą grupę alkilową, niższą grupę alkoksylową, grupę hydroksylową lub nitrową, Y oznacza atom wodoru lub 1—2 rodniki, które mogą być takie same lub różne i oznaczają niższą grupę alkilową, niższą grupę alkoksylową lub hydroksylową, n oznacza 0 lub 1, przy

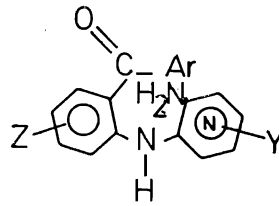
czym gdy n oznacza zero, wówczas linia przerywana oznacza wiązanie podwójne, oraz ich soli addycyjnych z kwasami, **znamienny tym**, że przeprowadza się reakcję cyklizacji ogrzewając mieszaninę chlorowcoaminopirydyny o wzorze 4 i aminofenylo/arylometanonu o wzorze 3, względnie produkt ich reakcji o wzorze 2, w którym Y, Z i Ar mają wyżej podane znaczenie, i usuwając powstającą wodę, następnie wytworzony związek o wzorze 1a, w którym Ar, Y i Z mają wyżej podane znaczenie, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu do związku o wzorze 1a-1, następnie produkt o wzorze 1a lub 1a-1 ewentualnie poddaje się reakcji z reagentem o wzorze chlorowiec-alkil<sup>1</sup>Q, w którym Q oznacza grupę -N-(niższy alkil)<sub>2</sub>, grupę 1-pirolidynylową, 1-piperazylnylową, podstawioną w pozycji 4 niższym alkilem piperazylnyl-1-ową, 4-morfolinową, 1-ftalimidową, zaś kiedy n oznacza 0 ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1b i kiedy Q oznacza grupę ftalimidową, poddaje się reakcji z alkoholowym roztworem wodzianu hydrazyny i kwasu, i kiedy n oznacza 0, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1c, następnie związek o wzorze 1c ewentualnie poddaje się reakcji z ortomrówczanem etylu przez czas wystarczający do utworzenia metanoimidowego estru o wzorze 1d, a następnie ten metanoimidowy ester redukuje się borowodorkiem sodu, i kiedy n oznacza 0, ewentualnie redukuje się borocyjanohydryną sodu otrzymując związek o wzorze 1e, przy czym otrzymane związki o wzorze 1 ewentualnie poddaje się reakcji z kwasem.

2. Sposób według zastrz. 1, **znamienny tym**, że związek o wzorze 4 ze związkiem o wzorze 3 lub produkt ich reakcji o wzorze 2 ogrzewa się w temperaturze 170—200°C.

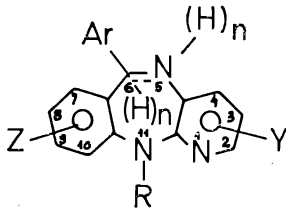
3. Sposób według zastrz. 1, **znamienny tym**, że wodę usuwa się w temperaturze wrzenia pod chłodnicą zwrotną w rozpuszczalniku aprotanowym.



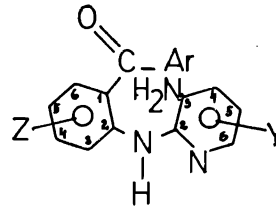
WZOR 1



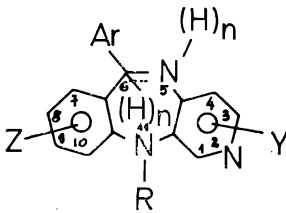
WZOR 2



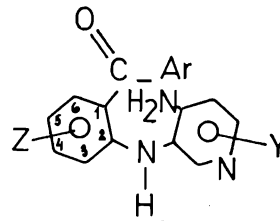
WZOR 1w



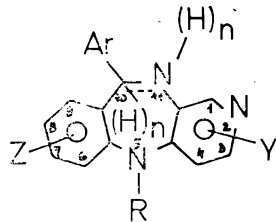
WZOR 2a



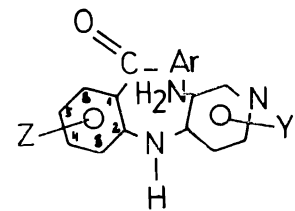
WZOR 1x



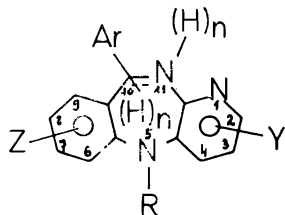
WZOR 2b



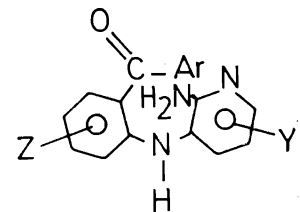
WZOR 1y



WZOR 2c

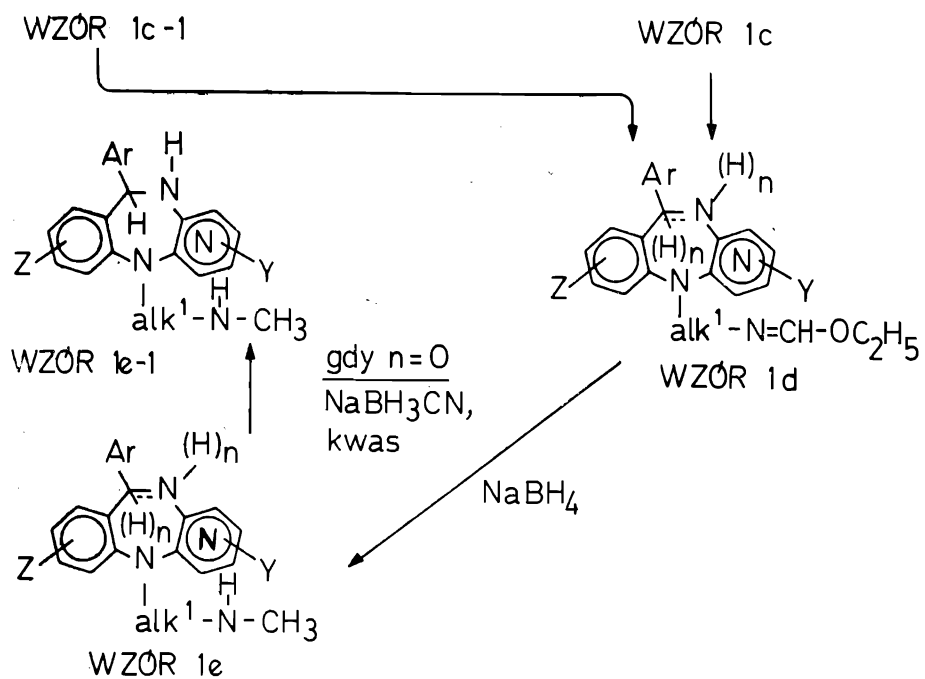


WZOR 1z



WZOR 2d





SCHEMAT 1 (3)