

ČESkoslovenská
Socialistická
Republika
(19)



ÚŘAD PRO VYNÁLEZY
A OBJEVY

POPIS VYNÁLEZU K AUTORSKÉMU OSVĚDČENÍ

220569

(II) (B1)

(51) Int. Cl.³
C 07 C 109/10
C 07 C 143/56

(22) Přihlášeno 01 09 81
(21) (PV 6459-81)

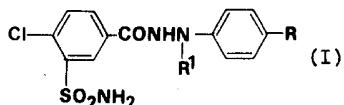
(40) Zveřejněno 27 08 82
(45) Vydané 15 04 85

(75)
Autor vynálezu

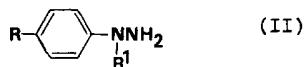
UHLOVÁ OTILIE ing., RAJŠNER MIROSLAV ing. CSc.,
TRČKA VÁCLAV doc. dr. DrSc., MACHOVÁ ALENA dr. CSc.,
MÁCOVÁ SVĚTLUŠE dr., PRAHA

(54) Substituované N-anilino-4-chlor-3-sulfamoylbenzamidy
a způsob jejich přípravy

Vynález se týká substituovaných N-anilino-4-chlor-3-sulfamoylbenzamidů obecného vzorce I



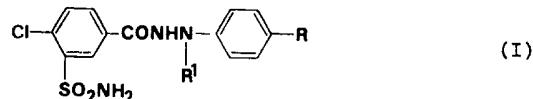
v němž R značí atom vodíku nebo methyl a R¹
methyll, ethyl, isopropyl, 2-hydroxyethyl
nebo fenyl a způsob jejich přípravy, spo-
čívající v acylaci substituovaných hydra-
zinů obecného vzorce II



4-chlor-3-sulfamoylbenzoylchloridem. Látky
obecného vzorce I mají diuretickou a sali-
uretickou aktivitu a význačnou antihyper-
tenzní účinnost.

220569

Vynález se týká substituovaných N-anilino-4-chlor-3-sulfamoylbzamidů obecného vzorce I



v němž R značí atom vodíku nebo methyl a R¹ methyl, ethyl, isopropyl, 2-hydroxyethyl nebo fenyl a způsobu jejich přípravy.

V literatuře byla popsána řada substituovaných hydrazidů kyseliny 4-chlor-3-sulfamoylbzenoové, které vykazují diuretickou a saliuretickou aktivitu. Tak například v USA pat. spise č. 3 119 847 byly popsány fenylhydrazidy kyseliny 4-chlor-3-sulfamoylbzenoové s různými substituenty na benzenovém jádře fenylhydrazinoskupiny, které vykazovaly diuretickou a saliuretickou aktivitu. Táž aktivita byla nalezena v případě dialkylhydrazidů kyseliny 4-chlor-3-sulfamoylbzenoové, které byly popsány v USA pat. spise č. 3 043 874.

Nyní bylo nalezeno, že nové hydrazidy obecného vzorce I vykazují kromě vysoké diuretické a saliuretické aktivity též významnou antihypertenzní účinnost. Zvláště výhodnou látkou podle vynálezu v tomto směru je látka vzorce I, v němž R značí atom vodíku a R¹ značí methylskupinu.

Diuretická a saliuretická aktivita této látky v dávce 0,2 mg, aplikované perorálně kryse, se vyrovná účinku perorální dávky 0,5 mg/krysa známého a klinicky užívaného diuretika klopemidu.

Antihypertenzní aktivity této látky byla zjištěna jednak na krysách s experimentální hypertenzní vyvolanou podkožní implantací DOCA pelety po jednostranné nefrektomii, jednak na opicích Macacus rhesus. Účinek byl srovnáván s aktivitou známého, klinicky užívaného diureтика indepemidu. V dávce 10 mg/kg p. o. u krysa snížila uvedená látka krevní tlak o 10 až 15 %, přičemž k maximu poklesu došlo ve 3. h po podání. V tomto testu byla přinejmenším stejně účinná jako zmíněný indapamid. Na opicích byl porovnán účinek látky podle vynálezu s indapamidem v dávce 2 x 25 mg/kg p. o. Došlo přibližně ke stejnemu poklesu tlaku v obou případech.

Látka je navíc málo toxiccká. V dávce 2,5 g/kg nevyvolává u myší žádné známky toxicity. Má tedy předpoklady pro klinické použití při léčení hypertenzní choroby.

Vynález se týká způsobu přípravy látek obecného vzorce I. Mohou se připravit acylaci substituovaných hydrozinů obecného vzorce II



v němž R a R¹ značí totéž jako ve vzorci I, halogenidem, s výhodou chloridem kyseliny 4-chlor-3-sulfamoylbzenoové /britský pat. spis č. 915 259/.

Substituované hydraziny obecného vzorce II jsou vesměs látky známé.

Acylace substituovaných hydrozinů obecného vzorce II se může provádět přidáním 4-chlor-

-3-sulfamoylbenzoylchloridu nebo jeho roztoku v tetrahydrofuranu k roztoku substituovaného hydrazinu obecného vzorce II ve vhodném inertním rozpouštědle, např. chloroformu nebo tetrahydrofuranu bez chlazení nebo za chlazení ledovou vodou. Reakce se pak dokončí stáním reakční směsi při teplotě místnosti 2 až 16 h. Použitá rozpouštědla se odparejí za sníženého tlaku a odperek se rozmíchá mezi vodu a rozpouštědlo nemísitelné s vodou, například octan ethylnatý. Oddělený organický roztok se vysuší bezvodým uhličitanem draselným nebo bezvodým rozpouštědlem nebo směsi rozpouštědel nebo se napřed čistí chromatografií na sloupci kysličníku hlinitého, při čemž se oddělí méně polární nečistoty elucí benzenem. Látky obecného vzorce I se pak eluuji směsi chloroformu a methanolu.

Podrobnosti způsobu přípravy podle vynálezu jsou uvedeny v příkledech provedených, které jsou ovšem jen ilustrací možností vynálezu, aniž by všechny tyto možnosti vyčerpávaly.

Příklad 1

N-/N-methylanilino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid

K roztoku 8,7 g 1-methyl-1-fenylhydrazinu a 7,1 g triethylaminu ve 100 ml chloroformu se přidá za míchání 18 g 4-chlor-3-sulfamoylbenzoylchloridu po částech tak, aby teplota reakční směsi při vnějším chlazení vodou neprestoupila 20 °C. Reakční směs se ponechá v klidu při teplotě místnosti 16 h. Chloroform se oddestiluje za sníženého tlaku a odperek se rozmíchá mezi 100 ml octanu ethylnatého a 50 ml vody. Organická vrstva se oddělí a vodná vrstva se vytřepe 50 ml octanu ethylnatého. Spojené organické roztoky se vysuší bezvodým síranem sodným a octan ethylnatý se odparejí za sníženého tlaku. Odperek se překrystaluje z malého množství směsi methanolu a etheru. Získá se 12,3 g /52 % teorie/ produktu s teplotou tání 224 až 225 °C. Analyticky čistá látka překrystalovaná z methanolu má t. t. 225 až 226 °C.

Příklad 2

N-/N-ethylanilino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid

Analogickým postupem jako v příkladu 1 se z 6,8 g 1-ethyl-1-fenylhydrazinu a 12,7 g 4-chlor-3-sulfamoylchloridu v 80 ml chloroformu za přítomnosti 5,1 g triethylaminu získá 16,3 g surového nekryystalického odparku, který se čistí chromatografií na sloupci 500 g kysličníku hlinitého. Elucí benzenem se odstraní méně polární nečistoty a produkt se získá elucí směsi chloroformu a methanolu /9 : 1/. Získá se 6,4 g /36 % teorie/ produktu s t. t. 155 až 159 °C. Čistá látka má t. t. 160 až 161 °C /methanol - ether/.

Stejným postupem jako v příkladu 2 byly připraveny následující látky:

N-/N-isopropylanilino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid, t. t. 117 až 119 °C /methanol - ether/.

N-/N-methyl-p-toluidino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid, t. t. 201 až 203 °C /ethanol/,

N-/difenyleamino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid, hemihydrát, t. t. 200 až 202 °C /methanol/.

Příklad 3

N-[N-/2-hydroxyethyl/anilino]-4-chlor-3-sulfamoylbenzemid

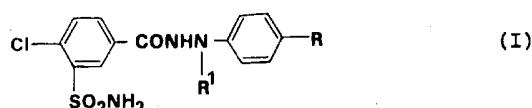
K roztoku 6,1 g 1-/2-hydroxyethyl/-1-fenylhydrazinu a 4 g triethylaminu ve 120 ml tetrahydrofuranu se za míchání přikepe roztok 10,1 g 4-chlor-3-sulfamoylbenzoylchloridu v 80 ml tetrahydrofuranu během 1 h za vnějšího chlazení na 10 °C. Reakční směs se ponechá v klidu při teplotě místnosti 16 h, vyloučený hydrochlorid triethylaminu se odsaje a filtrát

a

se odparej za sníženého tlaku. Odparek /16 g/ se čistí chromatografií na sloupci 480 g kysličníku hlinitého. Elucí benzenem se oddělí méně polární nečistoty. Produkt se získá elucí směsi chloroformu a methanolu /9 : 1/. Po krystalizaci z methanolu za příložku etheru se získá 5,8 g /40 % teorie/ čistého produktu s t. t. 140 až 141 °C.

PŘEDMĚT VÝNÁLEZU

1. Substituované N-anilino-4-chlor-3-sulfamoylbenzamidy obecného vzorce I



v němž R značí atom vodíku nebo methyl a R' methyl, ethyl, isopropyl, 2-hydroxyethyl nebo fenyln.

2. N-/N-methylanilino/-4-chlor-3-sulfamoylbenzamid.

3. Způsob přípravy substituovaných N-anilino-4-chlor-3-sulfamoylbenzamidů obecného vzorce I podle bodu 1, vyznačující se tím, že se acyluje substituovaný hydrazin obecného vzorce II



ve kterém R a R' mají stejný význam jako ve vzorci I, halogenidem kyseliny 4-chlor-3-sulfamoylbenzoové v inertním organickém rozpouštědle za přítomnosti činidla schopného vázat při reakci vznikající halogenvodík při teplotě 10 až 30 °C.

4. Způsob podle bodu 3, vyznačující se tím, že se acylace provádí 4-chlor-3-sulfamoylbenzoylchloridem v chloroformu nebo tetrahydrofuranu za přítomnosti triethylaminu.