

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠТИTU INDUSTRIJSKE SVOJINE



KLASA 30 (6)

IZDAN 20. juna 1922

PATENTNI SPIS BR. 233.

Farbwerke vorm. Meister Lucius & Brüning, Höchst a. M.

Postupak za spravljanje oksi-fenil-hinolin-dikarbonske kiseline i njenih derivata.

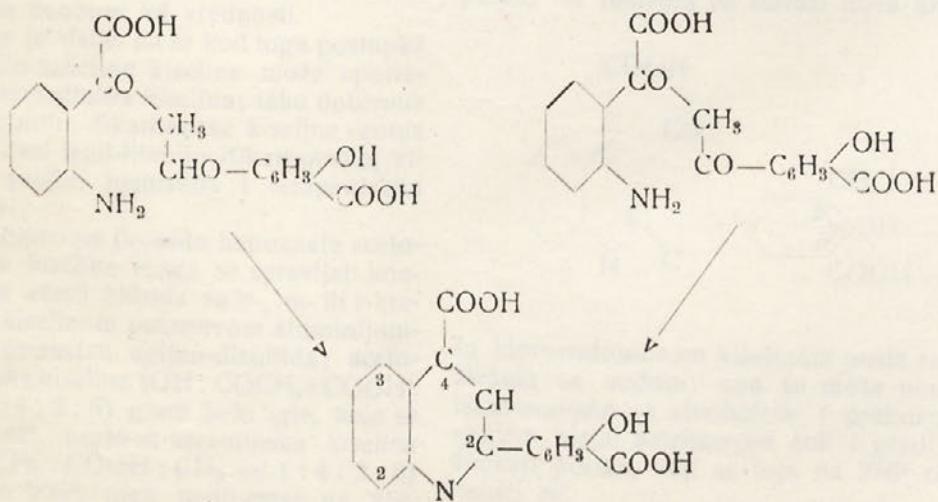
Prijava 29. marta 1921.

Važi od 1. novembra 1921.

Pravo prvenstva od 19. februara 1914 (Nemačka).

Nadjeno je da se iz do sada za tehničke svrhe ne upotrebljavaju aldehydo-salicilne kiseline ($\text{OH} : \text{CHO} : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$) (v. Bajlštajn II p. 1772) odnosno iz aceto-salicilne kiseline ($\text{OH} : \text{COCH}_3 : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$) (v. Bajlštajn II 1040) kondenzacijom sa anilinom i pirovinskom kiselinom odn. sa izatinskom kiselinom u smislu sledeće formule:

dolazi do novog jedinjenja koje je za terapeutске ciljeve od vrednosti, a to je 2⁴¹-oksi-fenil-hinolin-4,3¹-dikarbonske kiseline. Ovo jedinjenje utiče, na suprot već poznatoj izomernoj 2-fenil-6-oksi-hinolin-4,8-dikarbonoskoj kiselini (V. Arch. Intern de Pharmacodynamie et de Therapie, vol. XXII, fasc. V-VI, p. 383) koja je bez ikakvog dejstva, na lu-



1 din.

čenje mokraćne kiseline i to tako, da izdvojena mokraća ne sdarži urate a dejstvo je još i trajno; sem toga imá kiselina još i tu osobinu, da sa alkalijama gradi rastvorne soli, čiji rastvori nemaju gorak ukus poznatih srodnih jedinjenja, već imaju sladak ukus. Jedinjenje dejstvuje još i antineuragično i antipiretski, u njemu se dakle pojavljuju još i osobine salicilne kiseline, što je naročito kod reumatičnih i gihičnih oboljevanje od koristi.

Primeri.

1. 166 gr. p-aldehido-salicilne kiseline ($\text{OH} : \text{CHO} : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$) rastvore se sa 95 gr. anilina u 1 litru alkohola. Rastvoru jedinjenja, koje se nagradilo dodadu se 88 gr. pirovinske kiseline i zagreva se 3—4 sata do ključanja; posle detilisanja alkohola doda se ostatak rastvor natrijum-karbonata i iz alkalnog rastvora staloži se 2.4¹-oksi-fenil-hinolin-4-3¹-dikarbonska kiselina, dodajući hlorovodoničnu kiselini do kisele reakcije. Čista kiselina može se na pr. dobiti

preko natrijumove soli ili estra; ona gradi žućast prašak koji se topi na 283—284° raspadajući se, teško se rastvara u alkoholu, metilalkoholu, kao i u sirćetnom estru, nerastvoran je u vodi, ligroinu, lako se rastvara u alkalijama, bikarbonatu. Njen alkoholni rastvor oboji se zagasito mrkocrveno sa rastvorem gvožđa hlorida.

2. 147 gr. izatina rastvore se u 600 gr. 33% nog kalijum-hidroksida, zatim se doda 180 gr. acetosalicilne kiseline ($\text{OH} : \text{COCH}_3 : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$) i rastvor se zagreva od prilične 8 sati na vodenom kupatilu. Kad se rastvor zakiseli hlorovodoničnom kiselinom izdvoji se oksifenil-hinolin-dikarbonska kiselina.

Patentni zahtevi.

Postupak za spravljivne jedne oksi-fenil-hinolin-dikarbonske kiseline, naznačen time, što se anilin kondenzuje sa pirovinskij aldehydosalicilnom kiselinom ($\text{OH} : \text{CHO} : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$) odn. izatinska kiselina sa acetosalicilnom kiselinom ($\text{OH} : \text{COCH}_3 : \text{COOH} = 1 : 4 : 2$).