

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

KLASA 12 (5)



INDUSTRISKE SVOJINE

IZDAN 1 JULIA 1938.

PATENTNI SPIS BR. 14119

I. G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft, Frankfurt a. M., Nemačka.

Postupak za spravljanje u amino-grupi supstituisanih arsено-benzol-formaldehid-bisulfitnih jedinjenja.

Prijava od 19 maja 1937.

Važi od 1 januara 1938.

Naznačeno pravo prvenstva od 22 maja 1936 (Nemačka).

Poznato je iz nemačkog patentnog spisa 545 917 da se amino-arsenobenzoli izmenom sa alkilen oksidima i formaldehid-natrium bisulfitom mogu kondenzovati u oksi-alkil-amino-arsenobenzol-formaldehid-bisulfitna jedinjenja.

Nadeno je sad da se dolazi do istih jedinjenja, kada se oksialkil-amino-benzol-arsinske kiseline zajedno sa amino-benzol-arsinskim kiselinama, koje mogu takođe imati jedan oksialkil ostatak, kondenzuju u asimetrične arsено-benzol derive i uvede u jednu amino grupu formaldehidni bisulfitni ostatak.

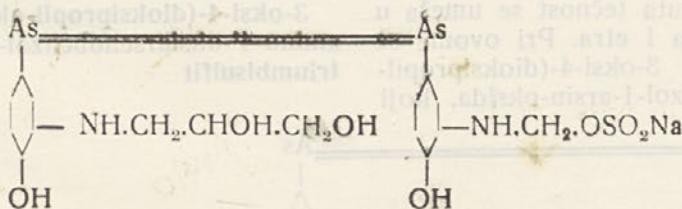
Umesto arsinskih kiselina mogu se upotrebiti i njihovi redukcioni proizvodi t.j. arsin-oksidi odnosno arsindihloridi i arsini.

Primjeri:

1) 30,7 g 3-(diokspropil)-amino-4-oksibenzol-1-arsinske kiseline rastvore se sa

23,3 g 3-amino-4-oksibenzol-1-arsinskom kiselinom i 40 g kalijum jodida u 600 cm^3 10% hlorovodonične kiseline, obezboje pomoću životinjskog uglja i dodaju se 80 cm^3 50% podfosforaste kiseline. Pri ovome temperaturu se penje na oko 36°. Kada se umeša u koncentrovanu hlorovodoničnu kiselinu izdvaja se 3-(diokspropil)-amino-4-oksi-3'-amino-4'-oksiarsenobenzol hidro-hlorid kao žuti talog. Ovo se jedinjenje lako rastvara u vodi. Umesto podfosforaste kiseline mogu se upotrebiti i druga redukciona sredstva, kao npr. hidrosulfiti. Iz vodenog rastvora od 47,55 g hidrohlorida taloži se baza pomoću natrium-karbonata, cedi, zatim suspenzuje u vodu i zagreva do oko 50° sa vodenim rastvorom od 12,8 g formaldehid-natrium bisulfita dok rastvor ne postane bistar. Iz ovog rastvora se taloži dodatkom smeše etil-alkohola i etra

3-(diokspropil)-amino-4-oksi-3'-amino-4'-oksiarsenobenzol formaldehid natrium bisulfit



kao žuti talog, koji se cedi pod pritiskom i pere etrom. Ovaj se preparat lako rastvara u vodi; ima ista hemiska i farmakološka svojstva kao i jedinjenje dobiveno po nemačkom patentnom spisu 545 917, primer

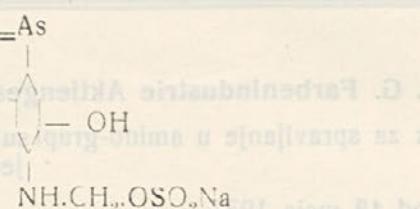
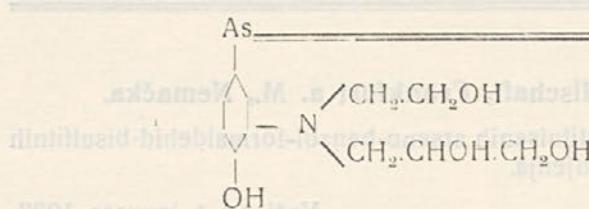
2. Kao polazni proizvod potrebna 3-(diokspropil)-amino-4-oksibenzol-1-arsinska kiselina dobiva se dejstvom 1 mola glicida na toploti ha 3-amino-4-oksibenzol-1-arsinsku kiselinu; ona je jedan bezbojni prašak

i lako se rastvara i rastvoru sode.

2) 35,1 g 3-(dioksipropil-oksietil)-amino-4-oksibenzol-1-arsinske kiseline, dobivene po jugosl. patentu br. 12230, primer 3 i 23,3 g 3-oksi-4-aminobenzol-1-arsinske kiseline, koja se može dobiti po nemačkom patentu 244 166, rastvore se u hlorovodoničnoj kiselini i na isti način kao što je opisano u primeru 1 redukuju se pomoću podfosforaste kiseline u prisustvu kalijum jodida u 3-(dioksipropil-oksietil)-amino-4-oksi-3'-oksi-4'-aminoarsenobenzol hidrohlorid. Ovaj preparat se lako rastvara u

vodi. 52 g ovog hidrohlorida rastvore se u vodom razblaženom metilalkoholu, zatim se unesu kap po kap 8 cm^3 39% rastvora natrium-bisulfita i zatim se doda 10 cm^3 30% formaldehida. Posle kraćeg mešanja dodaju se još jednom $10,4\text{ cm}^3$ rastvora natrium bisulfita kao i rastvor od 13,9 g natrium sulfita u 42 cm^3 vode i taloži neutralizovani rastvor u etil alkoholu. Pri ovome izdvaja se

3-(dioksipropil-oksietil)-amino-4-oksi-3'-oksi-4'-amino-arsenobenzol-formaldehid-natrium bisulfit

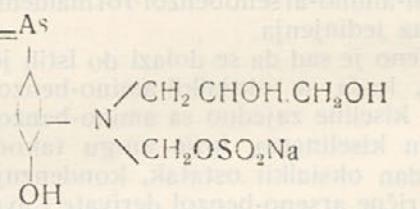
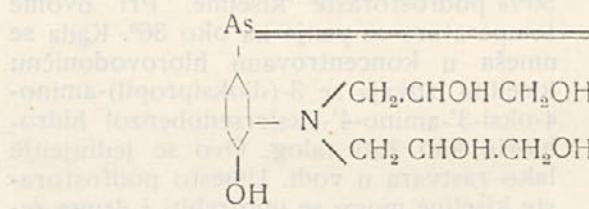


kao žuti talog koji se cedi pod pritiskom i inspira etrom. Ovo jedinjenje lako se rastvara u vodi.

3) 38,1 g 3-(bis-dioksipropil)-amino-4-oksibenzol-1-arsinske kiseline, spravljene po jugosl. patentu 12008, primer 1 i 30,7 g 3-(dioksipropil)-amino-4-oksibenzol-1-arsinske kiseline (vidi primer 1) redukuju se

na isti način kao što je gore navedeno u 3-(bis-dioksipropil)-amino-4-oksi-3'-(dioksipropil)-amino-4'-oksi-arsenobenzol-hidrohlorid, a zatim se prevedu pomoću formaldehid-natrium bisulfita u

3-(bis-dioksipropil)-amino-4-oksi-3'-(dioksipropil)-amino-4'-oksi-arsenobenzol-formaldehid natrium bisulfit



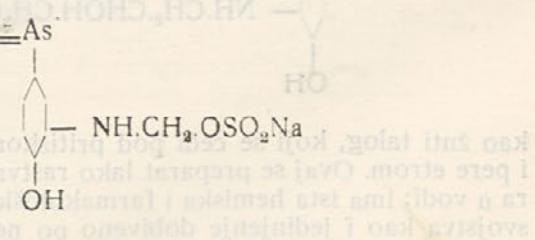
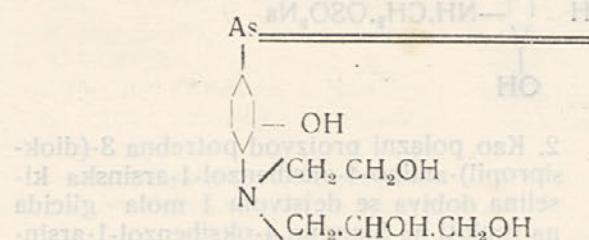
Ovaj zagasito žuti prašak lako se rastvara u vodi.

4) 35,1 g 3-oksi-4-(dioksipropil-oksietil)-aminobenzol-1-arsinske kiseline, koja se može dobiti dejstvujući jednim molom etilenoksida i jednim molom glicida na 3-oksi-4-aminobenzol-1-arsinsku kiselinsku spravljene po patentu 244 166, rastvore se u 60 cm^3 vode, obezboje pomoću životinjskog uglja i doda se voden rastvor od 4,8 g kalijum jodida. Posle dužeg uvođenja sumpor dioksida žuta tečnost se umeša u smešu etil-alkohola i etra. Pri ovome se izdvaja talog od 3-oksi-4-(dioksipropil-oksietil)-aminobenzol-1-arsinsko-kisida, koji

se cedi pod pritiskom i pere etrom.

Ako se na 31,7 g ovog arsin-oksida u hlorovodoničnom rastvoru dejstvuje sa 18,5 g 3 - amino - 4 - oksibenzol - 1 - arsina, spravljenog po nemačkom patentu 251 571, postaje uz zagrevanje 3-oksi-4-(dioksipropil-oksietil)-amino-3'-amino-4'-oksiarsenobenzol hidrohlorid, koji se dodatkom etil alkohola taloži kao žuti prašak i prevodi na uobičajeni način pomoću formaldehid natrium bisulfita u odgovarajući

3-oksi-4-(dioksipropil-oksietil)-amino-3'-amino-4'-oksiarsenobenzol-formaldehid-natriumbisulfit



Ovaj zagasito žuti prašak lako se rastvara

u vodi.

Patentni zahtev:

Postupak za spravljanje u amino-grupi supstituisanih arseno-benzol-formaldehid-nartium bisulfitnih jedinjenja, naznačen time, što se oksi-alkil-amino-benzol-arsinske kiseline odnosno njihovi redukcioni proizvodi, t.j. arsinoksiđi odnosno arsindihlori-

di i arsini, zajedno sa aminobenzol-arsinskim kiselinama, koje takođe mogu sadržati jedan oksialkilni ostatak, kao i sa njihovim redukcionim proizvodima kondenzuju u asimetrične arsenobenzol-derivate i izlože izmeni sa formaldehid-natrium bisulfitem.

IZDAN 1. JULIA 1938.

PAJENTNI SPIS BR. 14190

L. G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft, Frankfurt a. M., Nemacka.

Postupak za spravljanje u amino-grupi supstituisanih arsenobenzol-formaldehid-nartium bisulfitnih jedinjenja.

Dopravni patent je osnovni patent broj 14190.

Prijavljen 21. maja 1937.

Veli od 1. januara 1948.

Naravneno pravo pretećstva od 22. maja 1948. (Nemacka).

Neključe vremena trajeće do 31. decembra 1968.

Prethodni iznajmljivac patent br. 14190 je postupak za spravljanje u amino-grupi supstituisanih arsenobenzol-formaldehid-nartium bisulfitnih jedinjenja, koji sadrži jedan ili više običnih ostataka.

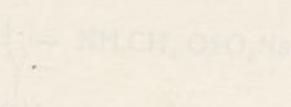
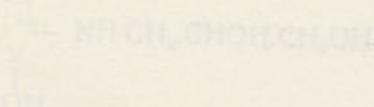
Pri današnjem godištu navedeno je da se dolazi do novih jedinjenja. Kada je molekularna koština smanjena, ali je plastičnost nezadovoljavajuća, kondenzacija se smatrajući amine-arsenobenzolima, koji takođe mogu sadržavati jedan ili više ostataka, u neogenerisane asimetrične arsenobenzele i telose imajući formaldehid-natrium bisulfitem, kada takođe može se postići jednog simetričnog amino-arsenobenzol-formaldehid-bisulfitnog jedinjenja, a ovo kondenzovati sa jednim amine-arsenoksiđem ili amino-arsenobenzolom.

Primer:

1) 40,0 g 3,3-dihidro-4,4-dihydro-4-aminobenzol-formaldehid, spravljen po nečiju patentnom izumu 21. 9. 1937. i 3,3-dihidro-4-aminobenzol-formaldehid-aminobenzole, uključujući, učinkovitog, nezadovoljnog jedinjenja je 3-(dimetilamino)-4-aminobenzol-formaldehid. U ovom slučaju, rastvara se u 500 ml vodi i zagrevaju se do 90°. Kada se ovaj smjesa u stiskujućem rednjaku sa 3-ridokso-4-aminobenzol-formaldehidom i oktanom, dobija se hidroksilna jedinjenja, uključujući hidroksilne jedinjenja, kada se redi pod privlačnom i prečvršću u obnovljenom patentu br. 14190, prijeđe formaldehid na ovu hidroksilnu 3-(dimetilamino)-4-aminobenzol-formaldehidu u gljivičnu formu.

As

Ac



Prethodni iznajmljivac po razdoblju, prethodno imajući sve beslike i farmakološke osobine,

21. 48,45 g 3,3-dihidro-4-aminobenzol-formaldehid-5,5-dihidro-5-metil-5-aminomono-

metil-5-hidroksilna jedinjenja se u 200 ml vode i posebno zagrevaju se načinom karbodijonom, kada su kroz vodu se istiskuju, uključujući 3,3-dihidro-4-

aminobenzol-formaldehid, uključujući 3-

