

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 12 (5)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 1 februara 1933.

PATENTNI SPIS BR. 9560

Chinoin Fabrik Chemisch-Pharmazeutischer Produkte A. G (Dr. v, Kereszty & Dr. Wolf) Ujpest i Dr. Wolf Emil, hemičar, Budapešt, Madjarska.

Postupak za izradu aluminiumovih derivata acetilsalicilne kiseline u vidu soli.

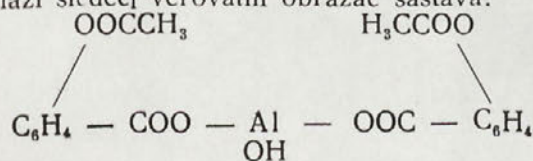
Prijava od 9 februara 1932.

Važi od 1 maja 1932.

Traženo pravo prvenstva od 15 aprila 1931 (Madjarska).

Kako je poznato vrši acetilsalicilna kiselina usled svoga kiselog kadaktera u stomaku dejstvo nagrizanja. Teži se za tim, da se upotrebe mesto slobodne kiseline njene soli ili drugi derivati. Aluminiumovi derivati odn. soli acetilsalicilne kiseline bili su do sad nepoznati. Pronalazak se odnosi na izradu takvih derivata. Našlo se naime, da nastaju takvi derivati u vidu soli, ako se acetilsalicilna kiselina odn. njene soli pretvore u jedinjenja u vidu soli pomoću makogjeg poznatog aluminiumovog jedinjenja po poznatoj metodi za obrazovanje soli.

Prema dosadanjim istraživanjima se je od na taj način dobivenih aluminiumovih jedinjenja pokazala kao naročito probitačna aluminiumova so, koja je u vodi nerastopiva i moguće baš usled toga skoro bez ukusa. Prema pronalasku može se ova na pr. izraditi time, da se makoja rastvorna so acetilsalicilne kiseline pomeša makojom rastvornom aluminiumovom soli u prisustvu podesnog rastvornog sredstva. Na taj način dobivena aluminiumova so pokazuje — između izvesnih granica — konstantni sastav, koji je nezavisan od stehiometričkog odnosa pomešanih polaznih materija. Iz rezultata analize ove aluminiumove soli izlazi sledeći verovatni obrazac sastava:



Ovom obrascu odgovara 6.71% Al i 29.8% sirćetne kiseline, dok naši preparati sadržavaju prosečno 6.5—6.6% Al i 28 do 29% sirćetne kiseline. Ova aluminiumova so je nerastvorna u vodi, alkoholu i etru. Razblažene kiseline i lužine rastvaraju so pri čemu je jedan produkt rastvaranja acetilsalicilna kiselina odn. njena alkalna so.

Prethodno opisana aluminiumova so može se takode izraditi na drugi način naime iz jedne druge aluminiumove soli, koja je dobivena po pronalasku. Poslednje postignemo na taj način, da se makoja u metil — ili etil — alkoholu rastvorena so acetilsalicilne kiseline pomeša sa u alkoholu rastvorenom aluminiumovom soli na pr. aluminiumovim hloridom. Iz reakcione smeše izdvaja se skoro hlornatrium, koji se ocedi. Filtrat sadrži verovatno normalnu aluminiumovu so acetilsalicilne kiseline u rastvoru. Ova normalna aluminiumova so može se — a da se ne bi morala ista prethodno izolovati — pretvoriti u prethodno opisanu aluminiumovu so time, da se alkoholni rastvor pomeša sa odgovarajućom količinom vode.

Da napominjemo, da je kontrolnim ispitivanjima utvrđeno, da je postupak opisan u D. R. P. 313606 nepodesan za izradu spomenutih aluminiumovih derivata acetilsalicilne kiseline. Prema ovom opisu dovodi se bazisan aluminiumacetat u prisustvu rastvornog sredstva do reakcije sa slobodnom karbon - kiselinom. Pod ovakvim prilika-

ma ne nastaju jedinjenja prema pronalasku.

Primeri izvođenja:

1. 360 g acetilsalicilne kiseline rastvori se u 3000 cm³ n. rastvora sode i odmah pomeša sa 242 g vodenog rastvora kristaliziranog aluminiumhlorida. Bazisna aluminiumova so prema pronalasku izdvaja se u obliku sitnih zrnaca, koja se ocede i sa vodom operu.

2. 404 g natriumove soli acetilsalicilne kiseline rastvori se u mešavini od 600 g metilalkohola i 100 g vode. Za vreme hlađenja dodaje se vodeni rastvor 242 g kristaliziranog aluminiumhlorida i zatim 15% -ni rastvor sode, koji sadrži 53 g bezvodnog natriumkarbonata.

3. 606 g acetilsalicilne kiseline natriuma rastvori se u metilalkoholu do hladnog zasićenja. Rastvor se pomeša sa hladno zasićenim metilalkoholnim rastvorom od 242 g kristalizovanog aluminiumhlorida. Skoro se izdvoji natriumhlorid; od natriumhlorida ocedeni rastvor pomeša se sa jednakom količinom vode i nastali talog se procedi i opere.

Pr dukti prema pronalasku upotrebljivi su kao sretstva protiv groznice i kao polazni materijali za sinteze.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za izradu aluminiumovih derivata acetilsalicilne kiseline u vidu soli, naznačen time, što se acetilsalicilna kiselina ili njene soli pretvore u jedinjenja u vidu soli, pomoću jednog po sebi poznatog aluminiumovog jedinjenja poznatom metodom za obrazovanje soli.

2. Postupak prema zahtevu 1, naznačen time, što se rastvorna so acetilsalicilne kiseline pomeša sa rastvornom soli aluminiuma.

3. Postupak prema zahtevu 1, naznačen time, što se u alkoholu rastvorena so acetilsalicilne kiseline pomeša sa u alkoholu rastvorenim aluminiumovim solima.

4. Postupak prema zahtevu 1, za izradu aluminiumovog jedinjenja skoro bez ukusa u vidu soli, naznačen time, što se prema zahtevu 3 nastala reakciona smeša pomeša sa vodom i nastali talog odstrani.

5. Postupak prema zahtevu 1, za izradu aluminiumovog jedinjenja skoro bez ukusa u vidu soli, naznačen time, što se 2 ekvivalentne težine alkalia i 3 ekvivalentne težine aluminiumove soli u — svrsishodno vodenom — rastvoru dovedu do reakcije i nastali talog odstrani.