

# KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠТИTU

Klasa 12 (5)



INDUSTRISKE SVOJINE

Izdan 1. Septembra 1927.

## PATENTNI SPIS BR. 4454

„Esseff“ Chemische Industrie- und Handelsaktiengesellschaft, Linz.

Postupak za spravljanje zemnoalkalnih soli ugljene kiseline aromatičkih sulfonhalogen alkaliamaida.

Prijava od 18. januara 1926.

Važi od 1. avgusta 1926.

Pravo prvenstva od 25. februara 1925. (Austrija).

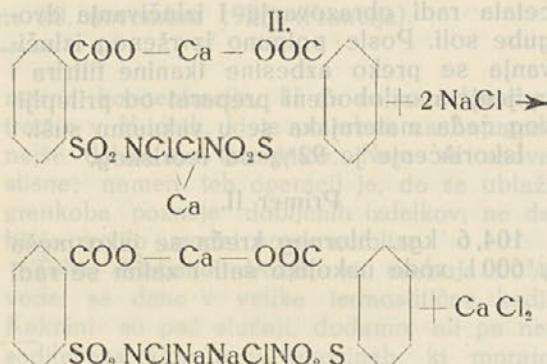
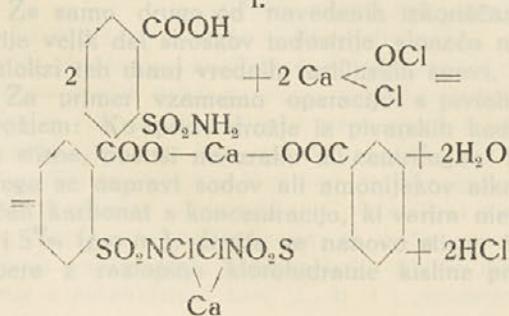
Već je u patentu D. R. P. Nr. 390658 od Heyden-a opisan postupak za spravljanje alkalnih soli aromatičnih sulfonhalogenamida, što se sve osniva na jednostavnim publikacijama Kastle-a, Keiser Bradley-a, Chatleway-a i Dakin-a.

Na protiv tome, prijavljeni postupak ne polazi od sulfonamida, nego od ugljenih kiselina, kod kojih — kao što je nađeno — proces biva bitno drugačiji. Pri tome dobijeni produkt predstavlja osim toga dvogubu so, t. j. zemno-alkalnu so sulfonhalogenamidalnog kalija, koja pri upotrebi kao dezinfekcione sredstvo pokazuje odlična preim秉stva prema drugim produktima, upotrebljenim za isti cilj.

Pronalazak se sastoji u toj činjenici, da se kod postupanja sa alkalnim solima zamena ne vrši na kalcium atomu carboxyl grupe. Pošto je time omogućeno proizvodjenje dvogubih (ili soli halogenalkaliamaida), koje se odlikuju znatno većom rastvorljivošću, što znači veliko preim秉stvo pri upotrebi kao dezinfekcione sredstvo i s obzirom na napred pomenuti patent je to vrlo značan napredak.

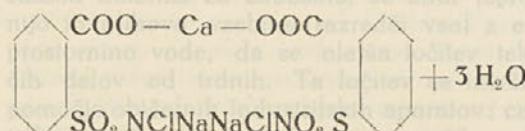
Objašnjenje reakcije.

I.



Kao što se iz prednjih jednačina vidi, pri postupanju p-sulfoaminobenzoe kiseline sa hlornim krećom proizilazi primarna kalcijomova so sulfonhalogen kalciomamida. (Uporedi formulu I). Zamena toga posredničkog jedinjenja dodavanjem alkalnih soli vodi tada željenom krajnjem produktu. (Uporedi formulu II).

Preparat:



prestavlja jednu gotovo čisto belu suvu masu u vidu praha bez mirisa. Voden rastvor je bez mirisa. Pri dovođenju u vezu sa površinama supstanaca koje mogu oksidirati, n. pr.: sa prljavim rukama odmah nastaje miris na hipohloraslu kiselinu.

Voden rastvor uklanja boju lakmusu slično brzo. Preparat se rastvara lako u hladnoj vodi a u vreloj vrlo lako. Voden rastvor daje sa proređenom hlorovodonici-

Din. 5.

nom kiselinom čisto beli precipitat p-sulfon-chloraminobenzoe kiseline. Na dodatak amonoksalata daje talog kalciumoksalata. Sa koncentriranim mineralnim kiselinama nastupa razvijanje hipohloraste kiseline. U alkoholu, benzolu i u ostalim upotrebljivim organskim rastvornim sredstvima je produkt nerastvorljiv. Pri zagrevanju produkta do  $300^{\circ}$  ne nastupa ni topljenje ni razbojadavanje ni raspadanje. Molekularna težina produkta više 3 molekula vode je 607.

Tačniji opis postupka se vidi iz sledećih primera:

#### Primer I.

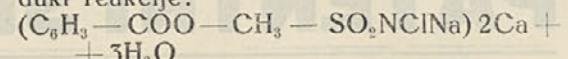
97,5 kgr. hlornog kreča sa 600 l. vode se jako meša u jednom kamenastom sudu nekoliko sati, pa se zatim taloženja radi ostavi pet sati. Zatim se u tu nešlo izbistrenu tečnost unosi postepeno, mešajući u malim količinama 150 kgr. parasulfoamino-benzoe kiseline. Po izvršenom rastvaranju se vrši filtriranje kroz azbestnu tkaninu i bstrom se filtratu dodaje 500 gr. natriumacetata radi obrazovanja i izlučivanja dvogube soli. Posle potpuno izvršenog izlučivanja se preko azbestne tkanine filtrira i upijanjem oslobođeni preparat od prilepljivog ceda maternjaka se u vakuumu suši. Iskorišćenje je 92% od teoriskog.

#### Primer II.

104,6 kgr. hlornog kreča se jako meša u 600 l. vode nekoliko sati i zatim se radi

taloženja mehaničke nečistoće ostavi da stoji 5 sati. U istaloženu prilično bistru tečnost se zatim unosi u malim partijama (mešalica je u hodu) 150 kgr. p-tolul sulfamino kiseline. Po izvršenom rastvaranju se filtrira kroz azbestnu tkaninu i bstrom se filtratu dodaje 354 kgr. mlevene kame-ne soli pod stalnim mešanjem radi obrazovanja i izlučivanja dvogube soli.

Posle izvršenog potpunog izlučivanja se filtrira kroz azbestnu tkaninu i upijanjem oslobođeni preparat od ceda maternjaka se suši na pregradama u vakuumskom ormanu na temperaturi od  $60-100^{\circ}$  C. Produkt reakcije:



$\text{COO:CH}_3:\text{SO}_2 = 1:2:4$  prestavlja kristalasti beli prašak istih rastvornih srazmara, kao i odgovarajuće jednjenje sulfaminobenzoe kiseline. Iskorišćenje 94% od teoriskog.

#### Patentni zahtev:

Postupak za spravljanje zemnoalkalnih soli ugljenih kiselina aromatičnih sulfon-halogenalkaliama, naznačen time, što se aromatične sulfonamid ugljene kiseline dove u reakciju sa zemnoalkalnim hipohalogenitima na što se dobijena zemnoalkalna so sulfonhalogen zemnoalkilamida uz dodatak alkalnih soli u odgovarajuću zemnoalkalnu-alkalnu-dvogubu so pretvara.

