

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 12 (2)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 1. Septembra 1926.

PATENTNI SPIS BR. 3857

Farbwerke vorm. Meister Lucius & Brüning, Höchst na Majni, Nemačka.

Postupak za spravljanje zlatnih jedinjenja tio-benz-imidacol-serije.

Prijava od 2. decembra 1924.

Važi od 1. avgusta 1925.

Pravo prvenstva od 7. decembra 1923. (Nemačka).

Nađeno je, da se dejstvom zlatnih soli na tio-benz-imidacole, dolazi do zlatnih jedinjenja; kod kojih je zlato vezano za sumpor u kompleksu. Ako se polazi od tio-benz-imidacol-karbonskih kiselina, onda se dolazi do zlatnih jedinjenja, koja su, u obliku njihovih soli, na pr. alkalnih soli, rastvorno u vodi. Pokazalo se, da ova jedinjenja imaju jako dejstvo prema izazivačima infekcija, te se prema tome mogu primenjivati u hemoterapiji.

Primeri:

3 gr. tio-benz-imidacol-karbonske kiseline suspenduju se u 70 cm vode, pa se tome dodadu 400 cm sirćetnog estra. Zatim se u malim porcijama unese rastvor od 7,5 gr. kalium-auri-bromida u 30 cm sirćetnog estra i jako se mućka. Sa dodavanjem jedne porcije čeka se uvek toliko dugo dok se sastvor nije razbojadisao. Zatim se odvoji od vodenog sloja koji sadrži bromo-vodonik i kalijum-bromid, pa se rastvor sirćetnog estra u vakumu ispari do suva zatim se zlatno jedinjenje tio-benz-imidacol-karbonske kiseline radi pretvaranja u natrijumovu so rastvori u proračunatoj količini natrium-hidroksida i staloži alkoholom.

Tio-benz-imidacol-karbonska kiselina koja služi kao polazni materijal može se dobiti na primer na sledeći način:

188 delova hlór-hidrata diamido-benzoeve kiseline pomešaju se sa 1000 delova alkohola, 113 delova kalium-hidroksida i 128

delova kaliumove soli ksantogenske kiseline i pošto se metne hladilica kuva se na kupatilu sve dotle, dok ne prestane razvijanje vodonik-sulfida, koje je u početku bilo vrlo burno. Kaliumova so koja se izdvojila ocedi se na pumpi, so se rastvori u vodi, profiltruje, pa se tio-benz-imidacol-karbonska kiselina staloži razblaženom sumpornom ili sirćetnom kiselinom. Kiselina se izdvoji u belim, voluminozmi pahuljicama, koji se na pumpi ocede. Tio-benz-imidacol karbonska kiselina nerastvorna je u uobičajenim organskim rastvaračima, u vreloj se vodi vrlo teško rastvara.

2) 1.5 delova tio-benz-imidacola isitne se u što je moguće sitan prah i suspenduju u 50 cm sirćetnog estra. Posle dodatka 10 cm vode i 3,5 gr. kalium-auri-bromida, koji se rastvori takođe u sirćetnom estru, mućka se rastvor. Posle nekoliko časova nastupi razbojadisanje i gotovo potpuno rastvaranje. Zatim se odvoji od vodenog sloja i rastvor sirćetnog estra skoncentriše se sve do početka kristalizacije. Pri hlađenju dobija se zlatno jedinjenje tio-benz-imidacola u upletenim iglicama.

Patentni zahtev:

Postupak za dobijanje zlatnih jedinjenja tio-benz-imidacol serije naznačen time, što se na tio-benz-imidacole dejstvuje solima zlata i dobivena zlatna jedinjenja po potrebi pretvore u njihove soli.

