

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 12 (5)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 15 februara 1933.

PATENTNI SPIS BR. 9774

**Kemika dioničko društvo za kemijsku i farmaceutičku industriju,
Zagreb, Jugoslavija**

Način pripreme krutih i kristaliziranih organskih spojeva vodikovog prekisa.

Prijava od 14 novembra 1931.

Važi od 1 maja 1932.

Djelovanjem vodenih otopina vodikovog prekisa na stanovite organske supstance kao na pr. betain, carbamid, uretan i t. d. stvaraju se pod zgodnim uslovima, iz koje od spomenutih organskih tvari čvrsto, dotično kruti spojevi sa vodikovim prekišom. Kako tako tvoreni spojevi veoma lako kisik odcjepljuju, a podržani su i raspadanju, pokazalo se, da je praktična upotreba istih u mnogim slučajevima bilo dvojbena ili nemoguća, davno se stoga pokazala potreba, da se stvori i pronade nešto, da se prepreči raspadanje t. j. gubitak aktivnog kisika. Valja već kod pripreme dakle već ispočetka raditi sa zgodnim otopinama, što više potrebno je, nakon kristalizacije pobrinuti se za njihovu stabilizaciju. Da se to postigne potrebno je, da već od početka radimo sa kiselim otopinama na pr. citronove kiseline, vinske kiseline, benzoe salicilne kiseline, ili sumporne, fosforne, borne kiseline ili koje god druge organske ili anorganske kiseline. U tu svrhu mogu se upotrebiti kao dodatak organske ili neorganske kiseline. Sadržaj na kiselini mora biti tolik,

da se za 100 cm³ tekućine, koja služi za reakciju mora upotrebiti najmanje 4 cm³ decinormalne lužine za neutralizaciju prisutne kiseline. Na taj način dobivenim spojevima treba radi daljnje stalnosti jošte dodati malo kiseline ili tvari, koje kiselo reaguju, odnosno supstance, koje su po naravi neutralnog djelovanja, ali koje se uslijed oksidacionog djelovanja vodikovog prekisa pretvaraju u kiseline kao na pr. stanoviti ugljikohidrati.

Patentni zahtjev:

Postupak kod pripreme čvrstih dotično krutih stabilnih organskih preparata vodikovog prekisa, naznačen time, što se kod pripreme kao i već gotovom produktu dodaju stabilizatori u formi različitih kiselo reagirajućih tvari odnosno neutralnih supstancija, koje kroz oksidaciju postaju kiseline, na pr. citronova kiselina, vinska kiselina, benzoe-salicilna kiselina ili sumporna, fosforna, borna kiselina ili koja god druga organska ili neorganska kiselina.

Din. 10.

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

IMPROVE ENGLISH!

1983 21 April 1983

ΠΡΩΤΟΣ ΔΕ ΚΑΝΟΝΙΣ

9.34 eV m^{1/2} to 18.6 V