

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU



INDUSTRIJSKE SVOJINE

KLASA 23 (2)

IZDAN 1. SEPTEMBRA 1923.

PATENTNI SPIS BR. 1227.

Georg Schicht, A. D., Aussig, Čehoslovačka Republika.

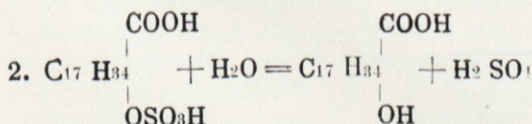
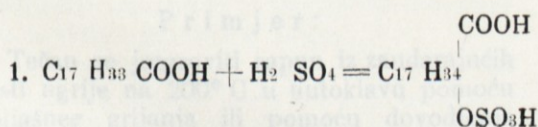
Postupak za hidratisanje nezasićenih organskih kiselina.

Prijava od 27. marta 1921.

Važi od 1. decembra 1922.

Pravo prvenstva od 30. maja 1914. (Austrija).

Između nezasićenih kiselina s jedne strane i zasićenih oksikiselina i njihovih derivata, kao aethernih kiselina i t. d. s druge strane, postoje uski strukturni odnošaji. Šematično se oksii i aetherne kiseline imaju smatrati kao produkt hidracije nezasićenih kiselina. Ali se do sada još nije uspjelo, da se ovi genetični odnošaji i praktično proizvedu, to jest, da se nezasićene kiseline neposredno, dodavanjem vode k njihovim dvostrukim jedinjenjima pretvore u hidroksilne derivate ili etere zasićenih kiselina. Dovezivanje elemenata vode uspjelo je samo posrednim dodavanjem sumporne kiseline i hidrolitičnim cijepanjem estera sumporne kiseline i hidrolitičnim cijepanjem estera sumporne kiseline, koji na taj način nastaju. Na pr. u slučaju uljane kiseline



Ali ova reakcija pruža samo malenu naknadu; ona je skuplja, podaje radi sporedne reakcije, produkte vrlo tamne boje, koji se destilacijom ne mogu očistiti i na pokon se za mnoge sirovine kod industrije masti, osobito za takve, koje sadrže poviše nezasićenih

kiselina, kao ulja (ribljeg), laneno ulje it.d., mogu upotrijebiti samo u ograničenoj mjeri ili nikako.

Pronadjen je sada jedan postupak, po kojemu se ovaj okolni put može izbjegavati i po kojemu se, baš poviše nezasićene kiseline neposrednim hidratisanjem, mogu pretvoriti u kiseonične derivate zasićenih (oksi i aethernih) kiselina. Ako se naime soli nezasićenih kiselina u vodenom rastvoru uz prisutnost male količine jedne supstance, koja alkalno reaguje, pod pritiskom zagriju na 200 do 300 stepeni, onda ove neposredno pridovezuju vodu. Dvostruki spojevi nestanu (jodni broj se neprestano umanjuje) a nastupaju hidroksilne i eterne grupe (acetilni broj raste napredovanjem reakcije). Verovatno se po svoj prilici stvaraju samo oksikiseline, od kojih se sekundarno jedan poveći dio, (tako da se od dva molekula kiseline ocepi po jedan molekul vode) pretvori u eterne kiseline. Već je, kako je poznato, predloženo, da se posapunjivanje masti sa alkalijama preduzme pod pritiskom. Sa ovim postupcima, koji su praktično u ostalom bez vrijednosti, ovaj postupak prema izumu nema ništa zajedničkoga. Cil ovoga postupka nije taj, da masti pretvara u sapun ili da proizvodi sapune, nego da pretvara jednu masnu kiselinu u neku drugu masnu kiselinu, odnosno jedan gotovi sapun u drugi sapun, koji ima bitno druga svojstva.

Reakcija se po svoj prilici osniva na tome da pod izabranim uslovima nisu istina električno neutralni molekili vode osposobljeni,

da se pridometnu na dvostruke spojeve, ali sigurno jesu joni vode. Neposredno djelovanje slobodnih alkalija, ne može se pretpostaviti. Alkalna supstanca (baza i bazna so, koje bilc vrste ili baza masno kisele soli), djeluje tako reći kao katalizator.

Kod praktičnoga izvodjenja reakcije, može koncentracija rastvora u širokim granicama varirati, ali voda mora biti u (molekularnom) višku. Cjelishodno se na pr može upotrijebiti jedan rastvor od 70% sapuna i 30% vode. Što se pritiska tiče, to m gu biti dovol-

ni oni znatni pritisci, koji nastupaju pri visokoj temperaturi reakcije, ali je u nekim slučajevima od koristi, da se uvodjenjem inertnih gasova pritisak povća.

PATENTNI ZAHTEV:

Postupak za hidratisanje nezasićenih organskih kiselina, naznačen time, što se soli kiselina i pri prisutnosti malih količina primjesa, koje alkalno reaguju pod pritiskom sa vodom zagriju, najmanje na 200 do 300°.

Georg Schicht, A. D., Ausg. Čehoslovačka Republika.

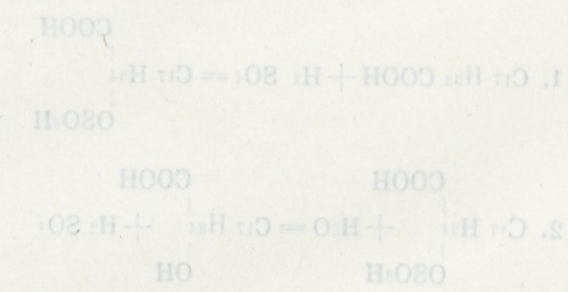
Pravo piventstva od 30. maja 1917 (Ausg.)
 Prizava od 27. marta 1921.
 Vazi od 1. decembra 1922.

klasina kao nija (rijed), laneno ulje itd. mogu upotrijebiti samo u ograničenoj mjeri ili nikako.

Proizajen je sada jedan postupak, po kojemu se ovaj okolni put može ispoljavati i po kojemu se, daš povise nezasićene kiseline neposredno hidratisanje, mogu pravit i u kiseloj derivata zasadenih (oksi i eterih) kiselin. Ako se naimo soli nezasićenih kiselina u vodenom rastvoru uz prisutnost male količine jedne supstance, koja alkalno reaguje, pod pritiskom zagriju na 200 do 300 stepeni, onda ove neposredno pridovozuju vodu. Dvostruki spojovi nastaju (jedni dio se nepevstano umanjuje) a nastupaju hidrokiseline i eterne grupe (acetilni dio) tako napredovanjem reakcije. Verovatno se po ovaj priliči stavljaju samo oksikiseline, od kojih se sekundarni jedan poveći dio, tako da se od dva molekula kiseline ocepri po jedan molekuli vode pretvori u eterne kiseline. Već je, kako je poznato, predloženo, da se pospauzivanje materijala preduzima pod pritiskom. Sa ovim postupcima, koji su praktično u ostalom bez vrijednosti, ovaj postupak prema izumu nema ništa zajedničkoga. Cilj ovoga postupka nije taj, da masi pretvara u sapun ili da pravi sapune, nego da pretvara jednu masu u kiselinu u neku drugu masnu kiselinu, odnosno jedan gotovi sapun u drugi sapun, koji ima bitno druga svojstva.

Reakcija se po ovaj priliči odvija na tome da pod izabranim uslovima masu latina eterično neutralni molekuli vode rasposoljavaju.

Između nezasićenih kiselina a jedne strane i zasadenih oksikiselina i njihovih derivata, kao aetherih kiselina i t. d. a druge strane, postoje uski strukturalni odnosi. Dometno se oks i aetherne kiseline imaju smatrati kao produkt hidracije nezasićenih kiselina. Ali se do sada još nije uspjelo, da se ovi genetični odnosi i praktično proizvedu, to jest, da se nezasićene kiseline neposredno, dobavljajem vode k njihovim dvostrukim jedinjenjima pretvori u hidrokiseline derivate ili eterne zasadenih kiselina. Dovoljanje elementara vode uspjelo je samo posrednim dobavljajem estera kiseline i hidrolitičnim otpajanjem estera supporne kiseline i hidrolitičnim cijepanjem estera supporne kiseline, koji na taj način nastaju. Na pr. u slučaju etilne kiseline



Ali ova reakcija pruža samo materijal za masu; ona je skuplja, podno radi neposredne reakcije, proizvode vrlo tanne boje, koji se destilacijom ne mogu očistiti i na pokon se za mnoge strovine kod industrije masi, osobito za takve, koje sadrže povise nezasićenih