

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

KLASA 12 (2)



INDUSTRILJSKE SVOJINE

IZDAN 15. OKTOBRA 1923.

PATENTNI SPIS BR. 1410.

**Chemische Fabrik Griesheim-Elektron,
Frankfurt na Majni.**

Postupak za regenerisanje živinih katalizatora.

Prijava od 31. marta 1921.

Važi od 1. februara 1923.

Pravo prvenstva od 2. juli 1914. (Nemačka).

Predmet pronalaska je postupak za regenerisanje istrošenih živinih katalizatora.

Kod izvesnih procesa, na pr. pri spravljanju acetaldehida sprovodenjem acetilena u kisele rastvore, kojima je dodavana živila so, redukuje se živila so postepeno i gubi svoje dejstvo. No pri tome živini katalizatori ne prelaze uvek u tečnu metalnu živilu, šta više pored tečne žive postaje više ili manje živin mulj, čije je regenerisanje skopčano sa velikim teškoćama.

Nadjeno je sad, da se regenerisanje takvih istrošenih živinih katalizatora postiže lako, ako se na njih u alkalnom rastvoru dejstvuje električnom strujom. Pri tom se kao što je nadjeno, mulj, kvantitativno pretvara u tečnu metalnu živilu, koja se posle opet na poznat način, elektrolitičkim ili kojim drugim putem može pretvoriti u živila jedinjenja, koja dejstvuju katalitički.

Dalji opiti pokazali su, da se regenerisanje istrošenih živinih katalizatora može postići još i time, što se na veće količine istih dejstvuje acetilenom u kiselom rastvoru i upotrebljivo više temperature. Učinjeno je naime interesantno opažanje, da živini katalizatori, koji su u normalnom procesu iscrpljeni, mogu pokazati još upotrebljivo katalitično dejstvo kad se upotrebe u većoj količini, pri čemu veliki deo živilog mulja bude pretvoren u tečnu metalnu živilu. Pri izvesnim okolnostima postiže se čak da se pomoću ovog postupka pretvoriti cetočupan mulj u tečnu metalnu živilu.

Pri radu na veliko mogu se shodno cilju

kombinovati oba postupka regenerisanja tako da se na veću količinu katalizatora, koji je istrešen u normalnom procesu dejstvuje pre svega acetilnom u kiselom rastvoru, te se već na taj način znatan deo mulja pretvori u tečnu živilu, pa se zatim ostatak mulja regeneriše elektrolitičkim putem u alkalnom rastvoru. Primenivši i proces regeneracije, koji se odigrava u kiselom rastvoru, korisno je postupati tako, da se živini katalizatori u normalnom procesu ne upotrebljavaju do potpunog iscrpljenja. Oni se šta više na korisan način izvlače iz normalnog procesa već tada, kad njihovo katalitično dejstvo počinje znatno da opada, pa se zatim u velikim količinama podvrgnu naknadnom postupku regenerisanja.

Primeri:

1.) 200 delova živilog mulja u rastvoru sumporne kiseline, dobivenog pri spravljanju aldehida iz acetilena, oslobode se od nečistote ispiranjem, pomešaju se sa 400 delova 10% -nog natrijum hidroksida i mečajući na 40—60° C podvrgnu se elektrolizi sa naponom od 3—6 volti. Korisno je upotrebiti gvozdene elektrode. Živil se mulj uz penuštanje rastvora pretvori glatko u metalnu tečnu živilu: potrebno je samo postarati se za dalje dovodjenje mulja što može bivati periodično ili kontinuirano. Dobijena čista, tečna, metalna živila može se na poznat način elektrolitičkim putem ili kojim drugim pretvoriti u merkuro ili merkuri jedinjenja, koja se posle opet mogu upotrebiti kao katalizatori.

Na isti način regeneriše se ne samo živin mulj, dobijen u rastvoru sumporne kiseline, već i onaj, dobijen u rastvoru fosforne, sulfonške i t. d. kiseline.

Jedan deo nečistota koje se nalaze u mulju sagori usled struje, ostatak jo suspendovan u cedji. Cedj se s vremena na vreme staloženjem odvoji od nečistota i ponovo upotrebi.

Na katodi se odvoji nešto živinog amalgama.

Koncentracija natrijum- ili kalcijum-hidroksida isto tako kao i temperature mogu varirati.

2.) Na 300 delova mulja — dobijenog kao u primeru 1) — sa 500 delova razblažene kiseline, na pr. 3—5% ne sumporne kiseline, dejstvuje sa acetilenom na 60—90° C. Proces se korisno izvodi na taj način, što se kroz reakcionu tečnost sprovodi višak ac tilena, usled čega se tečnost promeša i struja povuče sa sobom nagradjeni aldehid. Višak acetilena oslobođi se ispiranjem aldehida i uvodi se ponovo u proces. Dejstvovanje acetilenom produžava se dotele, dokle biva primetno stvaranje aldehida. Osim procesom se znatan deo mulja pretvoriti u tečnu metalnu živu.

Ispiranjem i sušenjem može se dalji, ne
neznačajan deo ostvrtka živinog mulja, rastvo-

rići u tečnu metalnu živu. Za regenerisanje ostatka živinog mulja korisno je upotrebiti postupak opisan u zahtevu 1.

Nagradjeni aldehid, koji se dobija gotovo u kvantitativnom doprinosu posle naknadnog dejstvovanja sa acetilenom, dobija se iz vodenog rastvora na poznat način.

PATESTNI ZAHTEVI:

- 1.) Postupak za regenerisanje živinog katalizatora, naznačen time, što se delovi njezini u obliku mulja podvrgnu u alkalnom rastvoru dejstvu električne struje.
 - 2.) Postupak za regenerisanje živinih soli shodno patentnom zahtevu 1., naznačen time, što se katalizatori, iscrpljeni u normalnom procesu podvrgnu u kiselim rastvoru naknadnom dejstvu acetilena u većoj količini, no što je to do sada uobičajeno, pa se potom živin mulj, koji eventualno još preostaje shodno cilju preradi dalje prema patentnom zahtevu 1.
 - 3.) Postupak shodno patentnom zahtevu 2., naznačen time, što se živin katalizator izvuče iz glavnog procesa još pre no što se potpuno iserpi, pa se onda dalje preradi prema patentnom zahtevu 2.