

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 6 (3)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 15 februara 1933.

PATENTNI SPIS BR. 9658

**Deutsche Gold- und Silber-Scheideanstalt vormals Roessler,
Frankfurt a. Main, Nemačka.**

Postupak za spravljanje etil alkohola, koji ne sadrži vode.

Prijava od 16 novembra 1931.

Važi od 1 aprila 1932.

Traženo pravo prvenstva od 4 februara 1931 (Nemačka).

U patentu broj 8444 opisan je postupak za spravljanje etil alkohola, koji ne sadrži vode, pomoću soli, koje oduzimaju vodu, a koji je naznačen time, što se nasuprot pari alkohola, koji sadrži vode po principu suprotnih struja provodi rastvor ovakvih soli u apsolutnom alkoholu, pri čemu se tehničkim putem odvođe oslobođene soli u vrelom, istopljenom stanju, rastavaraju pri mešanju u apsolutnom alkoholu. Za ovaj postupak bitno je regenerisanje i ponovna upotreba soli, koje oduzimaju vodu. Regenerisanje soli izvodi se oduzimanjem vode u kadama parnim zagrevanjem.

Pokazalo se je, da se na ovakav način može samo onda raditi, kada so ostaje tečna u svima fazama, za sve vreme oduzimanja vode sve do tačke topljenja u anhidrovanom stanju. Za ovaj postupak relativno najpodesnija so je kalium acetat. Ali čak ni ova so ne ispunjava idealno gore navedene uslove; u ovom pogledu još manje zadovoljavaju ostale soli, koje zbog njihove rastvorljivosti u alkoholu dolaze u obzir kao kalcium hlorid, magnezium hlorid, magnezium nitrat, kalcium nitrat itd.

Poznato je, da se tačka topljenja neke soli snižava dodatkom neke druge soli. Pri ispitivanju povoljnih uslova za rad sa smešama soli pokazalo se je, da je za izvođenje naročito podesna smeša kalium acetata i natrium acetata u dosta širokim gra-

nicama odnosa, u kome su pomešani. Kao najpodesnija pokazala se smeša od 70% kalium acetata i 30% natrium acetata, jer je i razlika između povišene tačke ključanja vode i tačke mržnjenja ove vodene smeše soli najveća pri svima koncentracijama. Nije se moglo predvideti, da će baš ova smeša pokazati naročito dobre osobine za praktično izvođenje ovog postupka, tim pre, što moć oduzimanja vode natrium acetata ni izdaleka nije tako velika kao kalium acetata, a u ostalom natrium acetat ne rastvara se u alkoholu. Protivno očekivanju oduzima vodu od alkohola smeša navedenog sastava isto tako dobro, kao sam kalium acetat, i pri ulazu rastopa u apsolutni alkohol, izdvaja se sasvim fino natrium acetat, tako da je bitni uslov, da so, kojom se oduzima voda, ostane u istopljenom stanju u svima fazama procesa, ispunjen.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za spravljanje etil alkohola bez vode pomoću soli, koje oduzimaju vodu, naznačen time, što se za anhidrovanje upotrebljavaju smeše kalium acetata i natrium acetata.

2. Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se za oduzimanje vode od alkohola upotrebljava smeša od 70% kalium acetata i 30% natrium acetata.

