

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Klasa 23 (2)

Izdan 1. Maja 1929.

PATENTNI SPIS BR. 5901

**La Société Anonyme des Distilleries des Deux Sèvres, Mele
(Deux Sèvres), Francuska.**

Postupak za ekstrakciju masnih kiselina u stanju anhidrita iz razređenih vodenih rastvora.

Dopunski patent uz osnovni patent broj 5899.

Prijava od 17. avgusta 1927.

Važi od 1. aprila 1928.

Traženo pravo prvenstva od 23. maja 1927. (Belgija).

Najduže vreme trajanja do 31. marta 1943.

Predmet je ovog pronalaska poboljšanje postupka vodenih rastvora masnih kiselina opisanih u patentu br. 5899 po kome se rastvori slabi kiselinom izlažu metodičnom pranju pomoću jednog rastvarača, koji se sastoji iz estera sirćetne kiseline radi vađenja i koncentrisanja masne kiseline.

Poznato je, da ako je sadržina kiseline vodenog rastvora iznad izvesne granice, postupak ne bi bio toliko koristan ili bi čak bilo nemoguće izvesti povećanje rastvorljivosti ekstrakcionog agensa u vodenom rastvoru, i recipročno povećanje rastvorljivosti vode, u gornjem sloju kiseline rastvarača.

Prema ovom pronalasku nađeno je, da se ovaj nedostatak može otkloniti dodavajući esteru, koji je glavni agens za ekstrakciju, izvesnu količinu kakvog ugljovodonika na pogodno izabranoj tački ključanja: benzen, toluen, ksilen ili ugljovodonici sa ograničenom tačkom ključanja izvučeni iz petrola. Srazmera dodatog ugljovodonika u toliko je veća, u koliko je koncentrisaniji kiselirastvor. Nasuprot ovom smanjivaju recipročne rastvorljivosti, koncentracija kiseline u rastvaraču postaje takođe slabija. Na kraju izlazi kao da se smeša estera i ugljovodonika ponašala gotovo kao novo hemisko svojstvo, koje ima svoju rastvorljivost i svo-

ju sopstvenu moć rastvaranja. Pošto se mogu uzimati najrazličitije smeše ove vrste, unapred se može pripremiti, za svaku koncentraciju ili vrstu kiseline, smeša ili smeše, koje daju preimućstvo u pogledu potrošnje pare potrebne za isparavanje agensa za ekstrakciju, ostavljajući talog kiseline u stanju anhidrita i da bi se iz vodenog rastvora isterao angens za ekstrakciju, koji je tu rastvoren.

Primer:

Ako se tretira rastvor sirćetne kiseline od 200 gr. na litar, u kome se etil-acetat jako rastvara (više od 20%).

U tom slučaju može se uzeti ova smeša:

Etil-acetat. 75

Benzen. 25

Potpuno vađenje pomoću agensa za ekstrakciju prouzrokuje dobijanje taložene vode, koja praktično ne sadrži kiselinu, a ima u rastvoru 3,6% smeše estera i ugljovodonika. Maksimalna sadržina kiseline u gornjem sloju rastvarača biće 135 gr. na litar, a količina rastvorene vode 4,6%.

Isparavanje rastvarača vrši se najbolje neprekidnim načinom u destilacionom stubu, koji ima dvanaest kotura. Na gornji kraj dovodi se destilacioni proizvod, a voda se odvodi u isto vreme kad i rastvarač za

ponovno dobijanje; ovaj prelazi u destilaciju gotovo bez sirćetne kiseline usled jakе sadržine etil-acetata, a da se za to ne mora ići u nazad na destilacionom stubu. Anhidrit kiseline dobija se na nižem delu stuba.

Ovim postupkom mogu se tretirati koncentrisani rastvori, koji se nisu mogli raditi prema tehničkom principu osnovnog patenta.

Patentni zahtev:

Postupak za ekstrakciju masnih kiselina iz njenih vodenih rastvora, naznačen time, što se tretiraju esterima sirćetne kiseline, kojima je dodata dovoljna količina ugljovodonika u cilju, da se smanji rastvorljivost ekstrakcionog agensa u tretirajućem rastvoru i recipročno rastvorljivost vode u ekstrakcionom agensu, koji već sadrži kiselinu, da bi se na taj način mogli tretirati rastvori, koji više sadrže masnu kiselinu.

PATENTNI SPIS BR. 5901

La Société Anonyme des Distilleries des Deux Sèvres (Deux Sèvres), France

Postupak za ekstrakciju masnih kiselina u stariju anhidridu i da bi se iz vodenog rastvora

Dopunski patent uz osnovni patent br. 5899

Važi od 1. januara 1927. (Belgija)

Izdati pravo preuzimanja od 21. marta 1927. (Belgija)

Najduže vreme trajanja do 21. marta 1947.

U sopstvenu moć razvijanja. Pošto se mogu uzimati najrazličitije smеше ove vrste, unapred se može pripremiti, za svaku koncentraciju ili vrstu kiseline, smesa ili smesa, koje daju preim�stvo u pogledu potrošnje pare potrebne za isparavanje agensa za ekstrakciju, ostavljajući toliko kiseline u stariju anhidridu i da bi se iz vodenog rastvora isparao agens za ekstrakciju, koji je u rastvoru.

Primer:

Ako se ista rastvor sirćetne kiseline od 200 gr. na liter, u kome se etil-acetat i jako rastvara (više od 20%).

U tom slučaju može se uzeti ova smesa: Etil-acetat 75 Bencen 25

Potpuno vađenje pomoću agensa za ekstrakciju proizvodi dobijanje taložene vode, koja praktično ne sadrži kiselinu, a ima u rastvoru 2,5% smеше estera i ugljovodonika. Maksimalna sadržina kiseline u rastvoru ista rastvarača bude 125 gr. na liter, a količina rastvorene vode 4,6%.

Isparavanje rastvarača vrši se najbolje neprekidnim načinom u destilacionom stubu, koji ima dvanaest kolona. Na gornji kraj dovodi se destilacioni proizvod, a voda se odvodi u isto vreme kad i rastvarač za

Predmet je ovog pronalaska poboljšanje postupka vodenih rastvora masnih kiselina opisanih u patentu br. 5899 po kome se rastvor stavlja u destilacioni stub, koji se pranja pomoću jednog rastvarača, koji se sastoji iz estera sirćetne kiseline i vode, a koji je koncentrisaniji masne kiseline. Poznato je, da ako je sadržina kiseline vodenog rastvora iznad izvesne granice, postupak ne bi bio toliko koristan ili bi čak bilo nemoguće izvesti povećanje rastvorljivosti ekstrakcionog agensa u vodenom rastvoru, i recipročno povećanje rastvorljivosti vode u gornjem sloju kiseline rastvarača.

Preme ovom pronalasku nađeno je, da se ovaj nedostatak može okloniti dodavanjem estera, koji je glavni agens za ekstrakciju, izvesnu količinu nekog ugljovodonika na pogodno izabranu količinu kiseline: benzen, toluen, ksilol ili ugljovodeni sa ograničenom i sačinom kiseline, izvesnu iz petrole. Stvarna dodatak ugljovodonika u toliko je veća, a količina koncentrisaniji kiseline rastvoru ovisi o smagljivosti recipročne rastvorljivosti koncentracije kiseline u rastvaraču postaje takođe slabija. Na kraju ista kao da se smesa estera i ugljovodonika ponaša gotovo kao novo hemijsko spojstvo, koje ima svoju rastvorljivost i svo-