

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

KLASA 12 (5)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

IZDAN 1. JULIA 1925.

PATENTNI SPIS BROJ 2974.

Compagnie Général d' Exploitation des Brevets et Procédés de Récupération Brégeat Société Anonyme, Bruxelles.

Postupak za izdvajanje isparljivih tela.

Prijava od 28. jula 1923.

Važi od 1. juna 1924.

Pravo prvenstva od 17. aprila 1923. (Austrija)

Poznato je da se za izdvajanje isparljivih tela, iz gasova, u kojima se ona nalazi, upotrebljava koncentrisana sumporna kiselina. Sumporna kiselina apsorbuje u glavnom dobro naročito tela kao alkohol, etar ili aceton. Ali ako se želi, da se ova tela opet izdvoje iz sumporne kiseline, u kojoj su nagomilana onda je potrebno razblažiti kiselinu. Tek tada se rastvorena tela mogu izvući iz kiseline pomoću poznatih destilacionih sprava, i to bilo nepromenja, bilo promenjena. Kao ostatak zaostaje razblažena kiselina, koja u takvom obliku apsorbuje vrlo rdjavo, te stoga kao takva nije podesna za ponovnu upotrebu. Ona pre svega mora da se podvrgne koncentraciji u poznatim aparatima. Tek tako dobijena koncentrisana kiselina može se ponova upotrebiti kao srestvo za apsorpciju.

Ovaj postupak nije kontinuiran, i zbog potrebnog dodavanja vode kiselini, kao i zbog rekoncentracije ove, zametan je i skup. Usled mnogih manipulacija nastupaju još i veliki gubici u kiselini.

Ove se nezgode izbegavaju, ako se shodno datom pronalasku, još pre no što se sumporna kiselina upotrei kao apsorpciono srestvo, primešaju istoj ugljovodonici aromatičnog reda, kao benzol, naftalin, antracen itd. ili njihove homologe.

Ovako dobijena apsorpciona tečnost ima mnogo veću apsorpcionu moć no čista sum-

pora kiselina. Ali njen najveće preim秉tvo leži u tome, što se ona radi isterivanja rastvorenih isparljivih tela ne mora razblažavati. Ona se kao takva može destilisati. Čim se ohladi, može odmah ponova da se upotribi kao apsorpciono srestvo.

Čista sumporna kiselina upija iz vazduha ne samo isparljiva tela, već i vodenu paru i usled toga postaje razblaženija. Ali, u koliko je ona razblaženija u toliko joj se smanjuje njena apsorpciona moć, i to vrlo naglo, tako da randman postaje sve manji. Apsorpciona tečnost spravljeni shodno datom pronalasku upija takodje vodenu paru, ali se njena apsorpciona moć smanjuje samo neznatno i voda se prilikom naknadnog destilisanja može bez ikakve teškoće otkloniti.

Količina, koju je potrebno dodavati, upravlja se u svakom pojedinom slučaju prema prirodi isparljivog tela, koje treba izdvojiti, prema njegovoj količini u vazduhu na koju se dejstvuje i prema naročitim odnosima aparata, koji stoji na raspoloženju. Ta se količina može lako utvrditi opitima.

PATENTNI ZAHTEVI :

Postupak za izdvajanje isparljivih tela iz gasova pomoću sumporne kiseline, naznačen time, što se kiselini pre njene upotrebe kao apsorpciono srestvo, primešaju ugljovodonici aromatičnog reda, kao benzol, naftalin, antracen ili njihove homologe.

