

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 75 (2)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 1. Avgusta 1930.

PATENTNI SPIS BR. 7214

„Montecatini“, Società Generale per l'Industria Mineraria, ed
Agricola, ind. preduzeće, Milano, Italija.

Naprava za dobijanje amonijačnih soli.

Prijava od 8. juna 1929.

Važi od 1. januara 1930.

Traženo pravo prvenstva od 11. juna 1928. (Italija)

Pod naslovom „Aparat za dobijanje amonijačnih soli“ patent br. 6486 odnosi se na jedan aparat, u kome se u amonijačnoj atmosferi veoma silno rasprskavala kiselina kojom se želeo amoniak vezati. Stvorna toplota služila je za isparavanje vode, koja se u kiselini nalazila i para se sprovodila u jednu rektifikacionu kolonu, čiji je gornji deo bio snabdeven jednim kondenzatorom.

Iz kondenzovanog amonijačnog rastvora u nižim delovima i usled mešanja sa toplim gasovima, koji su pridolazili iz reakcionog odeljenja odlazio je gasovit amonijak ponovo a iscrpljena voda oticala je na dnu rektifikacione kolone.

Da bi se održala dobra cirkulacija gasova ovde se morao upotrebiti jedan ventilator.

Cilj ovog poboljšanja je da učini izlišnim upotrebu ventilatora kao i rektifikacione kolone i kondenzatora.

Priloženi crtež predstavlja šematički novu napravu.

Kiselina se kroz cev E dovodi u rezervoar B, odakle prelazi preko prelivača F i jednim podesnim rasprskivačem uštrcava se u odeljenje za reakciju A.

Koncentracija kiseline treba da je takva, da stvarna toplota bude dovoljna da svu vodu ispari.

Nagrađena čvrsta so skuplja se na dnu kolone i izbacuje se jednim bezkrajnim zavrtnjem.

Para koja se pri reakciji oslobađa, a koja sadrži jedan ne zanemarljivi deo NH_3 odlazi kroz cev D sprovodi se kroz prskalice L koja je zagnjurenjena u kiselinu u rezervoaru B. Na ovaj način se NH_3 vezuje kiselinom dok para slobodno odlazi.

Prskalica može se zameniti jednim stubom u kome kiselina pada od gore kao kiša.

Manometar J služi za kontrolu napona u odeljenju za reakciju.

Patentni zahtev:

Poboljšanje postupka po patentu br. 6486 naznačen time, što se para, koja se proizvodi reakcijom sitno rasprskane kiseline u jednoj amonijačnoj atmosferi, tako udaljuje, da se sprovodi kroz samu kiselinu i na taj način vezuje primešan joj amoniak.



