

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 6 (5)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 1. Maja 1929.

PATENTNI SPIS BR. 5898

**Verein für chemische Industrie Aktiengesellschaft, Frankfurt
na Majni, Nemačka.**

P postupak za apsorpciju sirćetne kiseline iz acetatnih para destilacije drveta.

Prijava od 4. februara 1927.

Važi od 1. aprila 1928.

Traženo pravo prvenstva od 4. februara 1926. (Nemačka).

Za vezivanje sirćetne kiseline iz para sirćetne kiseline pri destilaciji drveta upotrebljavalo se do sada gotovo isključivo kalcium-hidrat. Osim toga predlagano je, da se pomenute pare propuštaju kroz stubove napunjene kalcium karbonatom u komadu. Sistem stuba nije se pokazao dobar, jer je komače kalcium karbonata postajalo uvek manje usled nagrizanja i stubovi su se zagušivali, jer se vezivanje para sirćetne kiseline nepotpuno vršilo sa kalcium karbonatom u komadu.

Pronađeno je sada, da je više ili manje fino usitnjeni kalcium karbonat, koji se drži u suspensiji u vodi ili vodenom rastvoru kalcium-acetata, naročito korisno pogodan za apsorpciju sirćetne kiseline iz para sirćetne kiseline. Pri tom je uspelo, da se s jedne strane primenom pogodnih aparata (na pr. kotla za potapanje aparata sa mešalicom) dobiju znatno koncentrisaniji rastvori kalcium-acetata, nego primenom kalcium-hidrata u današnjem postupku ili primenom kalcium karbonata u komadu u stubovima. S druge strane pruža postupak prema kalcium hidratu to preimućstvo, što se apsorpcija sirćetne kiseline vrši u neutralnom stanju, tako da je izbegnut uticaj kalcium-hidrata na ostale sastojke para; prema kalcium-karbonatu u komadu postoji preimućstvo lakšeg i potpunijeg vezivanja sirćetne kiseline, pri čem je potpuno isključena mogućnost zaptivanja u apsorpcionim aparatima.

Kalcium-karbonat u amorfnom stanju naročito se pokazao podesan za pomenulu svrhu. Pri izradi acetona zagrevanjem kalcium acetata postali proizvod „acetonski pepeo“ može se korisno upotrebiti. Takođe i taloženi kalcium karbonat (na pr. mulj dobiven zasićenjem) ili fino izmleven krečnjak. Kreda je bolja u neutralizacionom dejstvu od krečnjaka u komadu.

Ma koliko da je bliska primena više ili manje fino usitnjenog kalcium karbonata za pomenutu svrhu, ipak se isti od sada nije upotrebljavao u tehnici za istu svrhu, mada se na pr. acetonski pepeo taloži kao nezgodan sporedan proizvod i može se upotrebiti. Očevidno se do sada nije primetilo, da se potpuno vezivanje para sirćetne kiseline može postići samo time, ako se više ili manje fino usitnjeni kalcium karbonat (acetonski pepeo) drži u suspensiji u apsorpcionoj tečnosti.

Para sirćetne kiseline i gasovi iz retorti ili sudova sprovode se kroz dovoljno velike kotlove, koji se pune vrelom vodom ili sa vrelim rastvorom kalcium-acetata; dodaje se acetonski pepeo ili drugi, više ili manje usitnjeni kalcium-karbonat i isti podesnim napravama drži u suspensiji u apsorpcionoj tečnosti. Dva takva na red vezana apsorpciona kotla dovoljna su za potpunu apsorpciju sirćetne kiseline, ako se vodi računa o intimnom dodiru i mešanju para sa apsorpcionom tečnošću. Eventualne vodene pare i pare iz drvenog sirćeta i ulja

ne kondenzuju se u vreloj apsorpcionoj tečnosti, tako da se mogu proizvoditi koncentrisani čisti rastvori kalcium-acetata.

Ako se apsorpcioni kotlovi napune skoro potpuno zasićenim rastvorom kalcium-acetata i ovima neprekidno dovodi voda i drveno sirće ili vodeni rastvor kalcium acetata i acetonski pepeo (kalcium-karbonat) po potrebi, onda iz apsorpcionih kotlova neprekidno oliče skoro zasićeni rastvor acetata.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za vezivanje para sirćetne kiseline iz para i gasova destilacije drveta,

naznačen time, što se ove pare i gasovi sprovode kroz pogodnu tečnost, koja u suspenziji sadrži fino usitnjeni kalcium karbonat.

2. Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se upotrebljava acetonski pepeo.

3. Postupak po zahtevu 1 i 2, naznačen time, što se uzima, vreli rastvor kalcium-acetata i prema obrazovanju novih količina zasićenog rastvora kalcium-acetata kotlovima dovodi potrebna količina vode, ili vodeni rastvor acetata, ili drveno sirće i acetonski pepeo (kalcium karbonat), tako da neprekidno može olicati novo obrazovani koncentrisani rastvor kalcium-acetata.

Verein für chemische Industrie Aktiengesellschaft, Frankfurt
am Main, Немачка.

Postupak za apsorpciju sirćetne kiseline iz acetatnih para destilacije drveta.

Van od 1. aprila 1928.

Prijavio od 4. februara 1927.

Traženo pravo prevensivno od 4. februara 1926. (Немачка).

Kalcium-karbonat u amoničnom stanju nastaje se pokazao pogodan za pomenutu svrhu. Pri izradi acetona zagrevanjem kalcium acetata postali su proizvodi „acetonski pepeo“ može se koristiti upotrebljivo. Takođe i taložni kalcium karbonat (na pr. mulj do- piven zasićenjem) ili fino izmliven kreč- njak. Krečnja je bolja u neutralizacionom dej- stvu od krečnjaka u komadu.

Ma koliko da je bliska primena više ili manje fino usitnjene kalcium karbonata za pomenutu svrhu, ipak se isti od sada nije upotrebljavao u tehnici za istu svrhu, mada se na pr. acetonski pepeo taloži kao nez- godan sporedan proizvod i može se upo- trebiti. Očividno se do sada nije primetilo, da se potpuno vezivanje para sirćetne ki- seline može postići samo time, ako se vi- še ili manje fino usitnjeni kalcium karbonat (acetonski pepeo) drži u suspenziji u ap- sorpcionoj tečnosti.

Para sirćetne kiseline i gasovi iz retorti ili sudova aprovode se kroz dovoljno ve- like kotlove, koji se pune vrelom vodom ili sa vrelim rastvorom kalcium-acetata; doba- je se acetonski pepeo ili drugi, više ili ma- nje usitnjeni kalcium-karbonat i isti podes- nim napravnama drži u suspenziji u apsor- pcionoj tečnosti. Dve takva na red vezana apsorpciona kotla dovoljna su za potpunu apsorpciju sirćetne kiseline, ako se vodi računa o inhimnom dobitru i mešanju para done pare i pare iz drvenog sirćeta i ulja

Za vezivanje sirćetne kiseline iz para sirćetne kiseline pri destilaciji drveta upo- trebljavalo se do sada gotovo isključivo kalcium-hidrat. Osim toga predloženo je, da se pomenute pare propuštaju kroz sudove napunjene kalcium karbonatom u komadu. Sistem stupa nije se pokazao dobar, jer je komad kalcium karbonata postajao svek manje usled nagizanja i sudovi su se zagušavali, jer se vezivanje para sirćetne kiseline nepotpuno vršilo sa kalcium kar- bonatom u komadu.

Pronađeno je sada, da je više ili manje fino usitnjeni kalcium karbonat, koji se drži u suspenziji u vodi ili vodenom rastvoru kalcium-acetata, naročito korisno pogodan za apsorpciju sirćetne kiseline iz para sir- ćetne kiseline. Pri tom je uspeo, da se s jedne strane primenom pogodnih aparata (na pr. kotla za potapanje aparata sa me- šalicom) dobiju vrlo male koncentrisaniji ras- tvori kalcium-acetata, nego primenom kalcium-hidrata u današnjem postupku ili prime- nom kalcium karbonata u komadu u sudu- vima. S druge strane pruža postupak pre- ma kalcium hidratu to prednost, što se apsorpcija sirćetne kiseline vrši u neutral- nom stanju, tako da je izbegnut ulaz kal- cium-hidrata na ostale sastojke para; pre- ma kalcium-karbonatu u komadu postoji prednost, što lakše i potpunije vezivanje sirćetne kiseline, pri čem je potpuno isklju- čena mogućnost zablivanja u apsorpcionim aparatima.