

Warszawa, 20 maja 1936 r.

URZĄD PATENTOWY



D061 1/04

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

Nr 22898.

Kl. 8 i, 5.

Henryk Lewenberg
(Warszawa, Polska).

Sposób wytwarzania środka do prania chemicznego, ekstrakcji i rozcieńczania.

Zgłoszono 31 marca 1932 r.

Udzielono 10 marca 1936 r.

Wszystkie znane dotychczas rozpuszczalniki i ich mieszaniny, przeznaczone do prania chemicznego, posiadają te zasadnicze wady, iż są palne, trujące i o bardzo przykrym zapachu.

Środek do prania, wytworzony według niniejszego sposobu, nie posiada tych wad, posiada zaś zalety, wyłuszczone poniżej.

Przedmiot wynalazku ma na celu przede wszystkim wytwarzanie środka, niepowodującego eksplozji, pożarów, a więc niepowodującego wprowadzania przez władze administracyjne dotychczasowych obostrzeń, obowiązujących przy prowadzeniu pralni chemicznych, w zakresie miejsca i budowy pomieszczeń.

Poza tem zastosowanie środka według wynalazku niniejszego zmniejsza koszty ogólnie przerobu z powodu znacznie niższej

premji asekuracyjnej; środek ten nie zanieczyszcza powietrza bardzo przykremi i szkodliwymi wyziewami.

Środek ten może być łatwo regenerowany oraz nie działa systematycznie trująco jak większość dotychczas używanych środków tego rodzaju. Produkcja tego środka sprzyja rozwojowi rolnictwa, rozszerzając rynek zbytu spirytusu.

Zastosowanie powyższego środka może znaleźć miejsce w wielu fabrykach, które do tej pory z powodu braku odpowiedniego rozpuszczalnika i rozcieńczalnika stosują tak szkodliwe substancje, jak np. ksylen, benzen, benzynę, aceton, eter i t. d.

Wynalazek jest oparty na spostrzeżeniu, że niektóre rozpuszczalniki, jak np. alkohole, które same przez się są palne, dają w razie połączenia ich w pewnym stosun-

ku ze związkami węglowodorów alifatycznych lub aromatycznych mieszaniny niepalne, których wybitną cechą jest zdolność rozpuszczania lub rozcieńczania substancji trudno rozpuszczalnych. Mieszanina, otrzymana w ten sposób, posiada w znacznie większym stopniu właściwość rozpuszczania niż każdy ze składników z osobna, wobec czego osiąga się efekt techniczny znacznie większy.

Alkohol, zawarty w środku według wynalazku, posiada właściwość rozpuszczania, której sam benzen, benzyna i podobne rozpuszczalniki nie posiadają, np. żywica rozpuszcza się w alkoholu, w benzynie natomiast — bardzo słabo.

Ciężar właściwy mieszaniny, otrzymanej w powyższy sposób, jest większy od ciężaru właściwego wody, wobec czego regeneracja rozpuszczalnika mieszaniny, nawet w roztworach wodnych, jest łatwa do przeprowadzenia i prawie stuprocentowa.

Środki, wytworzone sposobem niniejszym, przewyższają swymi właściwościami znane i stosowane rozpuszczalniki, jak np. benzen, benzynę, siarczek węgla, chloro-

form, aceton, alkohole, czterochloro-etan, dwuchloro-metan i t. d., i nadają się bardzo dobrze jako środki ekstrakcyjne do traktowania kości, wosku pszczełnego, włosów, wełny, odpadków bawełnianych, lnianych, do oczyszczania stearyny, cerezyny, parafiny, wosku ziemnego, owoców oleistych, do procesów rafinowania, oraz jako środki przenikające przy farbowaniu i merceryzacji.

Środka według wynalazku można również dodawać do olejów sulfonowanych, np. oleju tureckiego, oleju monopolowego, lub do mydeł, gdyż tworzy rodzaj mydła, dobrze rozpuszczającego się w wodzie w każdym stosunku.

Zamiast czterochlorku węgla, czterochloro-etanu, można również zastosować inne związki, jak np. dwuchlorek metylenu (CH_2Cl_2), trójchloro-etylen (C_2HCl_3), heksachloro-etan, czterochloro-etan, pentachloro-etan, dieksan, uwodornione węglowodory alifatyczne lub aromatyczne, jak cykloheksanol i t. d.

Jako przykłady wykonania niniejszego wynalazku mogą służyć następujące mieszaniny:

Przykład I.	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ część etanolu} \\ 1 \text{ część czterochlorku węgla } (CCl_4) \end{array} \right.$
Przykład II.	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ część metanolu} \\ 4 \text{ części czterochlorku węgla} \end{array} \right.$
Przykład III.	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ część etanolu} \\ 4 \text{ części czterochloro-etanu } (C_2H_2Cl_4) \end{array} \right.$
Przykład IV.	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ część etanolu} \\ 3 \text{ części dwuchloro-metanu } (CH_2Cl_2) \end{array} \right.$



21615.

Przytoczone zestawienia w powyższych przykładach mogą występować w mieszaninie między sobą, części zaś należy rozumieć jako objętościowe.

chemicznego, ekstrakcji i rozcieńczania, znamienny tem, że miesza się alkohole z niepalnymi związkami chlorowemi węglowodorów alifatycznych lub aromatycznych.

Zastrzeżenie patentowe.

Henryk Lewenberg.

Sposób wytwarzania środka do prania