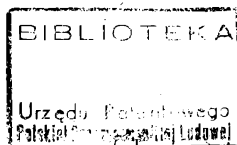


URZĄD PATENTOWY



RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

№ 1090.

Kl. 8 i 5.

Morris Spazier,
Los Angeles, Kalifornja (St. Zj. Am.).

Udoskonalony środek bielący do prania.

Zgłoszono: 29 października 1920 r.

Udzielono: 26 listopada 1924 r.

Pierwszeństwo: 27 stycznia 1917 r. dla zastrz. 1 i 3 (St. Zj. Am.).

Przedmiotem tego wynalazku jest dostarczenie takiego środka, który służąc jako czynnik czyszczący, bielący i zakwaszający, usuwa oddzielne stosowanie każdego z tych czynników.

Drugim zadaniem jest połączenie w jedną mieszaninę kwasu octowego, stężonego wodorotlenku amonowego i węglanu sodowego, aby wytworzyć produkt neutralny, krystaliczny i nadający się do użycia jako prosty czynnik do oczyszczania, bielenia i zakwaszania.

W pralnictwie ogólnie stosowane już jest używanie węglanu sodowego jako dodatku do mydła, poczem bieliznę się bieli, następnie umieszcza się w czynniku zakwaszającym, poczem płócze się w czystej wodzie i umieszcza w roztworze farbującym. Używane są przytem przeróżne chemikalia. Aby dobrze wy-

prać bieliznę bez jej uszkodzenia potrzeba, aby osoba, wykonywująca tę pracę była biegła w stosowaniu właściwych ilości chemikaliów. Przy stosowaniu niniejszego udoskonalonego środka oczyszczanie, bielenie i zakwaszanie uskutecznia się jednocześnie, zamiast oddzielnie, przez co zmniejsza się ilość wymaganych aparatów.

Używanie niniejszego środka uszczupla urządzenie używane obecnie w pralniach, zmniejsza liczbę środków i stopień uzdolnienia wymagany od pracownika. Składniki mieszają się zasadniczo w następujących stosunkach wagowych 68,4% wody, 27,4% węglanu sodowego, 2,35% wodorotlenku amonowego, 1,75% kwasu octowego. Wodorotlenek amonowy (amonjak) używa się 66%, a kwas octowy 80%.

Sposób mieszania składników jest następujący: 150 galonów ciepłej wody o temperaturze około 90° umieszcza się w zbiorniku. 500 funtów (angielskich) czystej sody bezwodnej w proszku dodaje się do wody, mieszając aż do otrzymania klarownego roztworu. Sodę należy przesiać w celu roztarcia bryłek i dobrze wymieszać. Następnie przygotowuje się połączenie wodorotlenku amonowego z kwasem octowym. Związek ten wytwarza się umieszczając 6 $\frac{1}{4}$ galonów czystego wodorotlenku amonowego (amonjaku), w naczyniu najlepiej glinianem, dodając następnie 3 $\frac{3}{4}$ galonu kwasu octowego i mieszając przytem dokładnie. Trzeba się mieć na baczności przy robieniu tej mieszaniny ze względu na rozgrzewanie się, zachodzące wskutek reakcji chemicznej pomiędzy wodorotlenkiem amonowym, a kwasem octowym. Związek kwasu z wodorotlenkiem wlewamy potem do roztworu węgla sodowego i całość mieszamy zlekka. Roztwór powyżej opisany robi się w dużym zbiorniku, a potem przelewa się go na płytkie patelnie gdzie go się pozostawia na dwa do trzech dni, w którym to czasie cała masa się krystalizuje. Powyższy sposób mieszania różnych składników wykonywa się bez pomocy sztucznego ciepła.

Patelnie używa się najlepiej wyrabiane z cyny.

Potem wyrabia się mydło, zawierające zwykłe składniki t.j. alkale i tłuszcze. Jeszcze w mieszalniku dodaje się w stosunku wagowym do 43% kryształów 57% mydła, przyczem dodaje się porcję 75 funtową wyżej opisanych kryształów do 100 funtów mydła. Następnie miesza się

dokładnie kryształy i mydło aż się kryształy zupełnie rozpuszczą, poczem mydło przelewa się do form i suszy w zwykły sposób. Otrzymany produkt jest barwy czysto białej, bez względu na kolor substancji mydła.

Próba kawałka takiego mydła, jako wytworzona i suszona dawno, przez co utraciła nieco pierwotnej wilgoci, wykazała co następuje: składniki kryształów są zasadniczo niezmienione. Mydło zawiera stearynianu sodowego 50,72%, wody 11,90%, węgla sodowego 32,39%, wolnego amonjaku 1,79% i octanu sodowego 3,20%.

Udoskonalonego tego środka używa się zamiast zwykłego mydła. Oprócz działania oczyszczającego, bieli ono i zakwasza bieliznę, przez co usuwa potrzebę stosowania oddzielnych czynności bielenia i zakwaszania jako też aparatów potrzebnych do wykonywania tych czynności.

Zastrzeżenia patentowe

1. Środek bielący do prania, tem znamieny, że składa się z wody, węgla sodowego, octanu sodowego i octanu amonowego.

2. Środek do prania, według zastrz. 1, tem znamieny, że zawiera wody 57,28%, węgla sodu 40,02%, octanu amonu 2,22% i octanu sodowego 48%.

3. Mydło do prania, tem znamienne, że zawiera oprócz mydła i wody również węgiel sodowy, octan sodowy i octan amonowy.

4. Mydło do prania według zastrz. 3, tem znamienne, że zawiera mydła 50,72%, wody 11,90%, węgla sodu 32,39%, octanu amonu 1,79% i octanu sodu 3,20%.

Morris Spazier.

Zastępca: I. Myszczyński,

rzecznik patentowy.