



Opublikowano dnia 25 maja 1955 r.



C07c 143/54

POLSKIEJ RZECZYPOSPOLITEJ LUDOWEJ OPIS PATENTOWY

Nr 37292

Kl. 12 q, 29/02

Akademia Medyczna w Łodzi
Wydział Farmaceutyczny
Zakład Technologii Chemicznej Środków Leczniczych*)
Łódź, Polska

Sposób otrzymywania kwasu sulfosalicylowego

Udzielono patentu z mocą od dnia 23 stycznia 1954 r.

Dotychczasowy sposób wydzielania kwasu sulfosalicylowego z roztworu po sulfonowaniu polegał na wytrącaniu nadmiaru kwasu siarkowego w postaci siarczanu baru. Otrzymany po odsączeniu roztwór zawierający sulfosalicylan baru rozkładano obliczoną ilością kwasu siarkowego.

Otrzymanie według powyższej metody kwasu sulfosalicylowego niezawierającego zanieczyszczeń jonami Ba^{++} ewentualnie SO_4^{--} jest bardzo kłopotliwe. Poza tym stosowanie czystych soli borowych podraża produkcję.

Stwierdzono obecnie, że można otrzymać czysty kwas sulfosalicylowy przez stosowanie do jego wydzielania soli baru, skoro odsączony produkt

sulfonowania kwasu salicylowego przekrystalizować z kwasu solnego, rozpuścić w nieznacznej ilości wody i przedmuchać parą wodną najkorzystniej pod ciśnieniem zmniejszonym.

Przykład. 1 kg kwasu salicylowego sublimowanego sulfonuje się 5 kg kwasu siarkowego stężonego w ciągu 1 godziny w temperaturze $110^{\circ}C$. Po ostygnięciu odsącza się produkt sulfonowania i krystalizuje dwukrotnie z 5 litrów czystego kwasu solnego o gęstości 1,2. Przekrystalizowany produkt przemycza się na sączku stężonym kwasem solnym do zaniku reakcji na siarczany. Następnie produkt rozpuszcza się w małej ilości wody, sączy i przedmucha parą wodną pod zmniejszonym ciśnieniem do zaniku reakcji na jon Cl^{-} . Roztwór czystego kwasu sulfosalicylowego odparowuje się pod próżnią w

*) Właściciel patentu oświadczył, że twórcami wynalazku są inż. Ignacy Czajkowski i dr Antoni Kołtko.

temperaturze nieprzekraczającej 70° C. Wydajność 1,0 — 1,3 kg kwasu sulfosalicylowego.

Zastrzeżenie patentowe

Sposób otrzymywania kwasu sulfosalicylowego, znamienny tym, że produkt sulfonowania kwasu salicylowego odsąca się i przekrystalizuje

z kwasu solnego, rozpuszcza w nieznacznej ilości wody i przedmucha parą wodną, najkorzystniej pod ciśnieniem zmniejszonym.

Akademia Medyczna w Łodzi

Wydział Farmaceutyczny

Zakład Technologii Chemicznej

Środków Leczniczych

Zastępca: Kolegium Rzeczników Patentowych