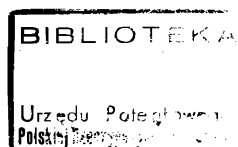


URZĄD PATENTOWY



COT 3/12

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

Nr 9549.

Kl. 12 q 15.

I. G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft
(Frankfurt, n. M., Niemcy).**Sposób otrzymywania nowych pochodnych rtęciowanych w pierścieniu związków tlenowych.**

Zgłoszono 7 grudnia 1927 r.

Udzielono 18 października 1928 r.

Pierwszeństwo: 9 grudnia 1926 r. (Niemcy).

Wykryto, że można otrzymać nowego rodzaju pochodne rtęciowanych w pierścieniu związków tlenowych, wprowadzając do tych ostatnich resztę rodanową lub resztę kwasu żelazawo—względnie żelazowocyjanowodorowego lub też prowadząc rtęciowanie w obecności podobnych związków, zawierających reszty rzeczzone. W ten sposób otrzymuje się produkty, mogące znaleźć zastosowanie jako środki zabijające bakterje, środki trujące i podobne środki farmaceutyczne.

Przykład I. Tlenek rtęciowy, otrzymany z 54 części wagowych sublimatu za pomocą osadzenia tegoż ługiem sodowym, odsącza się i przemywa dopóty, dopóki przesącz nie przestanie reagować alkalicznie, poczem zawiesza się go w 50 częściach

wagowych wody i 22 częściach wagowych o—krezolu, dodając ściśle potrzebną do rozpuszczenia tego ostatniego ilość ługu sodowego. Mieszając energicznie, dodaje się 20 części wagowych rodanku potasowego i ogrzewa przez kilka godzin w temperaturze około 70—90°C, przyczem tlenek rtęciowy rozpuszcza się, tworząc rtęciowany w pierścieniu związek rodanowy. Pozostałą nieznaczną ilość nierozpuszczonego tlenku rtęciowego odsącza się i przesącz odparowuje w próżni do sucha. Otrzymany w ten sposób rodanek o—krezolortęciowy jest czerwonym proszkiem, rozpuszczającym się z łatwością w wodzie. Roztwory jego działają w wysokim stopniu zabójczo.

Przykład II. 27 części wagowych subli-

matu przeprowadza się jak w przykładzie I w świeżo osadzony tlenek rtęciowy, dodaje 11 części wagowych o—krezolu i ten ostatni przeprowadza do roztworu zapomocą ściśle potrzebnej do tego celu ilości ługu sodowego, poczem dodaje się 5 części wagowych żelazocyjanku potasowego (czerwonego) i, mieszając energicznie, ogrzewa w temperaturze 90°C w ciągu ośmiu godzin. Następnie odsacza się i utworzony cyjanek o—krezolortęciowożelazowy osadza, przepuszczając przez roztwór w temperaturze pokojowej kwas węglowy. Jest to ciężki, piaskowaty, zawierający żelazo proszek, posiadający znakomitą własność zabijania bakteryj i własności trujące.

Przykład III. 40 części wagowych wodorotlenku o—krezolortęciowego zawiesza się, mieszając, w 500 częściach wagowych wody gorącej i dodaje stopniowo w temperaturze około 70—90°C stężony roztwór żelazicyjanku potasowego (żółtego) dopóty, dopóki po kilku godzinach zawie-

sina nie przejdzie do roztworu. Następnie roztwór przesacza się i przesącz odparowuje w próżni do sucha. Cyjanek o—krezolortęciowożelazowy posiada zupełnie takie same własności chemiczne zabijania bakteryj i trujące, jak i przytoczony w przykładzie II żelazocyjanek.

Zastrzeżenie patentowe.

Sposób otrzymywania nowych pochodnych związków tlenowych, rtęciowanych w pierścieniu, znamienny tem, że do rtęciowanych w pierścieniu związków tlenowych wprowadza się resztę rodanową lub resztę kwasu żelazawo—względnie żelazowocyjanowodorowego lub też rtęciowo—nie przeprowadza w obecności związków, zawierających reszty rzeczzone.

I. G. Farbenindustrie
Aktiengesellschaft.
Zastępca: M. Skrzypkowski,
rzecznik patentowy.