

30 stycznia 1932 r.

2

A61k 27/10

URZĄD PATENTOWY



TEKA

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

Nr 15147.

Kl. 30 h 2.

I. G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft
(Frankfurt n. M., Niemcy).

Sposób otrzymywania trwałych roztworów soli akrydynowych.

Złożono 4 września 1930 r.

Udzielono 1 grudnia 1931 r.

Pierwszeństwo: 30 września 1929 r. (Niemcy).

Roztwory, zawierające sole 3,6-dwuaminoakrydyny lub sole 3,6-dwuamino-10-alkyloakrydyniowe, albo związki podwójne wspomnianych rodzajów soli, wykazują po dłuższym przechowywaniu w temperaturze pokojowej drobny czarny osad. Skoro roztwór 1%-wy wspomnianych ciał ogrzewać 20 godzin w temperaturze 100°C, wówczas zjawisko to występuje szybciej i po ostudzeniu osiada drobny czarny osad, który przy ponownym ogrzewaniu nie rozpuszcza się zpowrotem. Próba ta daje sposób szybkiego ustalania trwałości roztworu. Wzmiankowanych osadów należy unikać, albowiem są one niebezpieczne przy stosowaniu wymienionych ciał do wstrzykiwań.

Wykryto, że zapomocą dodatku ciał re-

dukujących np. dwusiarczynu sodowego, podsiarczynu sodowego i t. d. można wytwarzać roztwory wzmiankowanych substancyj, nie wykazujące osadów nawet po 3-dniowym ogrzewaniu w temperaturze 100°C. Ilość potrzebnego do tego celu dodatku jest nadzwyczaj mała. Tak, np., do ustabilizowania 1 cząsteczki molowej wzmiankowanych soli wystarczy nawet już $\frac{1}{40}$ cząsteczki molowej dwusiarczynu sodowego. Dodatki te nie wpływają w jakikolwiek bądź sposób na zdolność stosowania produktu do celów leczniczych.

Przykład I. 1000 części objętościowych 50%-ego roztworu związku podwójnego: chlrowodorek 3-6-dwuaminoakrydynowy—chlerek 3,6-dwuamino-10-metyloakrydyniowy zadaje się 0,5 cz. wag. dwusiarczynu

Sodowego. Po 24 godzinach roztwór przesącza się jeszcze raz i otrzymuje go w postaci zupełnie przezroczystej i trwałej.

Przykład II. 1000 cz. obj. 5%-ego roztworu związku podwójnego: chlorowodorek 3.6-dwuaminoakrydynowy — chlorek 3.6-dwuamino-10-metyloakrydynowy zadaje się mieszaniną, składającą się z 0,5 cz. wag. dwusiarczynu sodowego i 0,5 cz. wag. siarczynu sodowego. Po 24 godzinach roztwór przesącza się ponownie. Nawet po 3-dniowym ogrzewaniu w temperaturze 100°C roztwór nie wykazuje osadów.

Przykład III. 1000 cz. obj. 5%-ego roztworu związku podwójnego: chlorowodorek 3.6-dwuaminoakrydynowy — chlorek 3.6-dwuamino-10-etyloakrydynowy zadaje się 0,6 cz. wag. dwusiarczynu sodowego. Po przesączeniu roztwór jest gotów do użytku i również trwały jak i roztwory, otrzymane według innych przykładów.

Przykład IV. 1000 cz. obj. 1%-go roztworu chlorku 3.6-dwuamino-10-metyloakrydynowego zadaje się 0,2 cz. wag. podsiarczynu sodowego. Po 24 godzinach roztwór przesącza się ponownie.

Można również postępować w ten sposób, iż sole akrydynowe, względnie akrydyniowe miesza się w postaci substancji z odpowiedniami ilościami środków redukujących. Również i mieszaniny tego rodzaju po rozpuszczeniu ich dają roztwory przezroczyste i trwałe.

Przykład V. 1000 cz. wag. 5%-ego wodnego roztworu związku podwójnego: chlorek 3.6-dwuamino-10-metyloakrydynowy — chlorowodorek 3.6-dwuaminoakrydynowy, który przez dodanie glukozy nastawia się izotonicznie, zadaje się 0,75 cz. wag. dwusiarczynu acetonu. Po przesączeniu roztwór jest gotów do użytku.

Ten stabilizowany roztwór jest nieograniczenie trwały, podczas gdy roztwór produktu wyjściowego po krótkim czasie zwłaszcza na świetle, wykazuje czarny osad. Również roztwory soli akrydynowych, które dla celów szczególnych zawierają dodatki jak chlorek sodowy, gliceryna, pirydyna, błękit metylenowy lub inne ciała, można uczynić trwałymi w taki sam sposób.

Zastrzeżenie patentowe.

Sposób otrzymywania trwałych roztworów, zawierających sole 3.6-dwuaminoakrydynowe lub 3.6-dwuamino-10-alkyloakrydyniowe lub związki podwójne tych soli, znamieny tem, że do odnośnych substancji lub ich roztworów dodaje się ciała redukującego lub mieszaniny takich ciał.

I. G. Farbenindustrie
Aktiengesellschaft.

Zastępca: M. Skrzypkowski.

rzecznik patentowy.