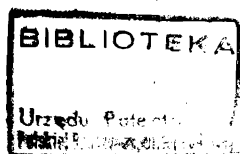


URZĄD PATENTOWY



COZ f 9/78

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

№ 819

Kl. 12 q³².

Farbwerke vorm. Meister Lucius & Brüning,
Höchst n/M. (Niemcy).

Metoda wyrobu trwałych w roztworach pochodnych 3.3¹ dwuamino — 4.4¹ dwuoksyarsenobenzolu.

Zgłoszono: 1 marca 1921 r.

Udzielono: 18 października 1924 r.

Pierwszeństwo: 12 grudnia 1919 r. (Niemcy).

Dwuoksydwuaminoarsenobenzol i pochodne jego posiadają, jak wiadomo, tę wadę, że dają się stosować jedynie w roztworach świeżo sporządzonych, gdyż roztwory bardzo szybko rozkładają się, trujące właściwości ich wzrastają, siła zaś ich spirylobójcza spada.

Wynalazek opiera się na tem uderzającym zjawisku, że mieszanina wodna roztworów sulfoksylatu metylowego 4.4¹ — dwuoksy- 3.3¹ — dwuaminoarsenobenzolu ze związkiem srebrnym 4.4¹ — dwuoksy- 3.3¹ — dwuaminoarsenobenzolu sodu daje początek nowemu związkowi, który, w przeciwieństwie do tworzących te substancje składników, może przebywać przez dłuższe godziny w roztworze wodnym pozostając trwałym również i na powietrzu bez osiada-

nia, nie doświadczając jakiegokolwiek wzrostu własności trujących i bez szkody dla swej skuteczności terapeutycznej. Roztwór ten posiada przeto wartość praktyczną i stanowi o znacznym postępie zarówno technicznym, jak i terapeutycznym. Również i po zastąpieniu związku srebrnego 4.4¹-dwuoksy- 3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu sodu solą sodową dwuoksydwuaminoarsenobenzolu reakcja przebiega w tym samym kierunku, jak to wynika stąd, że po wprowadzeniu dwutlenku węgla do mieszaniny reakcyjnej dwuoksydwuaminoarsenobenzol nie osiada. Proces można prowadzić w ten sposób, że substancje rozpuszczamy oddzielnie, a następnie mieszamy, lub przez zmieszanie sproszkowanych ciał składowych i przez wspólne roztwarzanie.

Przykłady:

1) 3 g metyleno-sulfoksylatu 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu i 3 g soli sodowej związku srebrowego 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu mieszamy w postaci proszku i rozrabiamy w 5 cm³ wody. Z otrzymanego w ten sposób roztworu nie otrzymujemy za wprowadzeniem dwutlenku węgla osadu, jaki powstałby natychmiast w obecności niezmięnionej soli sodowej połączenia srebrowego 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu. Następnie roztwór po niejakiem czasie nie daje w mieszaninie z solą kuchenną wcale osadu, skąd również wynika, że sól sodowa połączenia srebrowego 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu już w tej postaci nie egzystuje, lecz weszła do reakcji, albowiem srebro zostaje po niejakiem czasie osadzone chlorkiem sodu z roztworu.

2) 3 g metyleno-sulfoksylatu 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu sodu roz-

puszczamy w 3 cm³ wody. Powstający ewentualnie osad utrzymujemy nieznaczną ilością ługu sodowego w roztworze. Po połączeniu obu roztworów nie wydzieli się za wprowadzeniem dwutlenku węgla dwuoksyd-wuaminoarsenobenzol. Oznacza to, że 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzol sodu w tej postaci już znikł, połączywszy się z sulfoksylatem metylenowym 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu.

Zastrzeżenie patentowe.

Sposób wyrobu trwałych w roztworach przetworów arsenikowych, tem znamienny, że sulfoksylat metylowy 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu łączy się z solą sodową 4.4¹-dwooksy-3.3¹-dwuaminoarsenobenzolu lub zespolonem połączeniem srebrowym tegoż, a to bądź przez połączenie roztworów, bądź też przez zmieszanie w formie stałej i rozpuszczenie mieszaniny.

Farbwerke vorm. Meister Lucius & Brüning.

Zastępca: M. Skrzypkowski,
rzecznik patentowy.

