

5 grudnia 1929 r.

10



RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

COIF 7/34
12m 7/34 Plus

Nr 10900.

Kl. 12 m 7.

Chemiczny Instytut Badawczy
(Warszawa, Polska).**Sposób otrzymywania zasadowych związków glinowych, względnie mieszanin
zasadowych związków glinowych i wodorotlenku glinu.**

Patent dodatkowy do patentu Nr 6787.

Zgłoszono 29 września 1928 r.

Udzielono 12 sierpnia 1929 r.

Najdłuższy czas trwania patentu do 20 stycznia 1942 r.

W patencie 6787 podano sposób wytwarzania zasadowych związków glinowych przez zastosowanie ciśnienia przy podwyższonej temperaturze. Sposób ten wyprowadza się z wielkiej skłonności do hydrolizy roztworów soli glinowych. Stopień hydrolizy, czyli wydajność uzyskiwanych soli zasadowych, zależy od wielu czynników, jak wysokości ciśnienia (przy odpowiedniej temperaturze), stężenia, katalizatorów i tym podobnych warunków.

Otrzymywane w ten sposób zasadowe związki glinowe są kilkakrotnie bogatsze procentowo w Al_2O_3 od soli glinowych, stanowiących materiał wyjściowy.

Wydzielający się przy powyższej reakcji wolny kwas wpływa hamująco na przebieg reakcji w kierunku tworzenia się związków zasadowych.

Wynalazek niniejszy usuwa ów szkodliwy wpływ wolnego kwasu przez stopniowe dopuszczanie zasady w miarę powstawania wolnego kwasu, lub też przez dopuszczenie zasady w pewnym stadium procesu naraz w ilości potrzebnej do zubożenia całkowitej ilości kwasu soli glinowej.

W pierwszym przypadku z soli glinowych otrzymuje się związki zasadowe, w drugim — mieszaninę zasadowych związków i wodorotlenku glinu przy lub bez

stosowania katalizatorów w aparatach ciągłych lub perjodycznych. Można też reakcję zobojętnienia nie prowadzić do końca, lecz pozostawić roztworowi reakcję kwaśną. Część kwasów soli glinowej można zobojętnić przez stopniowe dopuszczenie zasady, a resztę przez dopuszczenie naraz potrzebnej ilości zasady.

Wynalazek niniejszy więc pozwala na 100%-towe przejście soli glinowych w związki zasadowe, względnie w mieszaninę związków zasadowych i wodorotlenku glinu.

Zastrzeżenia patentowe.

1. Sposób otrzymywania zasadowych związków glinowych, względnie mieszanin zasadowych związków glinowych i wodorotlenku glinu z soli glinowych, znamienne tem, że roztwory wodne soli glinowych o odpowiednim stężeniu poddaje się dzia-

łaniu zwiększonego ciśnienia i temperatury przy lub bez stosowania katalizatorów w aparatach ciągłych lub perjodycznych, przyczem tworzący się przy powyższym procesie wolny kwas zobojętnia się na zasadę w miarę jego powstawania lub w pewnym okresie dopuszcza naraz całkowitą ilość zasady potrzebnej do zobojętnienia całkowitej ilości kwasu soli glinowej, względnie pozostawia roztworowi pewną kwasowość, dopuszczając mniejszą ilość zasady aniżeli wymaga tego całkowite zobojętnienie.

2. Sposób przeprowadzenia sposobu według zastrz. 1, znamieny tem, że część kwasu soli glinowej zobojętnia się przez stopniowe dopuszczenie zasady, a resztę zobojętnia się przez doprowadzenie naraz zasady w ilości potrzebnej.

Chemiczny Instytut Badawczy.

