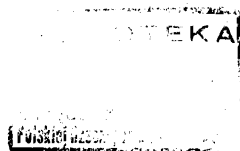


Warszawa, 25 listopada 1933 r.

URZĄD PATENTOWY



B01j 11/22



RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

OPIS PATENTOWY

Nr 18813.

Państwowa Fabryka Związków Azotowych w Chorzowie*)
(Chorzów, Polska).

Kl. 12 g. 4.
MRP B01j 11/22

Sposób otrzymania katalizatorów niewrażliwych na zatrucia.

Zgłoszono 29 maja 1931 r.
Udzielono 19 sierpnia 1933 r.

Jest rzeczą znaną, że zwyczajne tlenki metaliczne posiadające dużą aktywność są wrażliwe na zanieczyszczenia zawarte w gazie technicznym. W przypadku stosowania gazu zanieczyszczonego pracuje się przy wyższej temperaturze w mniej korzystnych warunkach zarówno, jeśli chodzi o wytrzymałość aparatury, jak i wydajność procesu. Dodatek węgla sodu lub potasu podwyższa aktywność katalizatorów, ale nie zapobiega zatruciom; przeciwnie stwierdzono, że w pewnych wypadkach mogą się tworzyć łatwo topliwe związki sodu lub potasu z siarką zawartą w gazie technicznym, przez co proces destrukcji katalizatora jest ułatwiony.

Przedmiotem niniejszego wynalazku jest sposób otrzymania katalizatorów niewrażliwych na zatrucia siarką przez użycie wapniowców, jako aktywatora. Jak wiadomo, związki siarki i wapniowców są trudno topliwe, a jeśli chodzi o zdolność aktywującą, to stwierdzono, że posiadają ją w wysokim stopniu na równi z sodem i potasem.

Przykład: 100 kg żelaza rozpuszcza się w rozcieńczonym kwasie azotowym na sól żelazawą, dodaje się 10 kg kwasu chromowego lub 20 kg chromianu potasu i w temperaturze 60° — 80° strąca się amoniakiem. Po wymyciu osad filtruje się i miesza z 7 kg węgla baru, który rozpuszcza się osobno w teoretycznej ilości kwasu octowego. Po

*) Właścicielka patentu oświadczyła, że wynalazcą jest p. Marjan Godlewicz w Królewskiej Hucie.

wyschnięciu otrzymuje się katalizator do konwersji gazu wodnego z parą wodną działający już w 320° — 330° , zupełnie niewrażliwy na obecny w gazie H_2S i inne związki siarki.

Zastrzeżenie patentowe.

Sposób otrzymania wysoko aktywnych

katalizatorów niewrażliwych na zatrucie, znamieny tem, że używa się jako aktywatora wapniowce w postaci octanu, który łatwo przechodzi w czasie procesu katalizy na węglan.

Państwowa Fabryka
Związków Azotowych
w Chorzowie.