

URZĄD PATENTOWY



HG1K 27100

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ
OPIS PATENTOWY

Nr 10065.

Kl. 30 h 8.

Towarzystwo Przemysłu Chemiczno - Farmaceutycznego
dawniej Magister Klawe, Spółka Akcyjna
(Warszawa, Polska).Sposób wytwarzania aktywnego tlenku żelaza (Fe_2O_3).

Zgłoszono 1 grudnia 1927 r.

Udzielono 26 lutego 1929 r.

Przedmiotem niniejszego wynalazku jest sposób wytwarzania aktywnego tlenku żelaza Fe_2O_3 , który w przeciwieństwie do zwyczajnego tlenku żelaza, otrzymawanego w znany sposób, posiada odmienne cechy fizyczne (np. magnetyzm), chemiczne (daje np. reakcje z benzydynam) i fizjologiczne (np. wpływ na metabolizm).

Zasada niniejszego wynalazku polega na tem, że z roztworu zawierającego w równocząstkowych ilościach sole żelazawe i żelazowe wytrąca się zapomocą zasad wodzian żelazowo-żelazawy, który po dokładnem przemyciu suszy się. Otrzymany w ten sposób produkt nagrzewa się w stru-

mieniu gazowego tlenu pod ciśnieniem lub bez ciśnienia do temperatury nieprzekraczającej 400° , w przeciągu możliwie krótkiego czasu, wystarczającego do zupełnego utlenienia wodzianu żelazawo-żelazowego na Fe_2O_3 .

Aktywny tlenek żelaza otrzymać można również przez prażenie wodorotlenku, tlenku lub węglanu żelazowego w temperaturze poniżej 400° w atmosferze tlenu lub powietrza pod ciśnieniem zwiększonym lub atmosferycznym, albo też przez prażenie w temperaturze poniżej 400° soli żelazowych kwasów organicznych, np. szczawowego, winowego i t. p., z dodatkiem lub bez dodatku ciał utleniających.

Zastrzeżenia patentowe.

1. Sposób wytwarzania aktywnego tlenku żelaza, znamienny tem, że wodzian żelazawo-żelazowy, otrzymany przez wytrącenie zapomocą zasad z roztworu zawierającego w różnocząstkowych ilościach sole żelazawo-żelazowe, po dokładnem przemyciu suszy się, a następnie nagrzewa w strumieniu gazowego tlenu przez jak najkrótszy okres czasu, dostateczny do zupełnego utlenienia go na Fe_2O_3 .

2. Sposób według zastrz. 1, znamienny tem, że produkt otrzymany po przemyciu i wysuszeniu nagrzewa się w strumieniu gazowego tlenu do temperatury nieprzekraczającej 400° .

3. Sposób wytwarzania aktywnego tlenku żelaza, znamienny tem, że wodoro-

tlenek, tlenek lub węglan żelazowy praży się w temperaturze poniżej 400° w atmosferze tlenu lub powietrza pod ciśnieniem zwiększonym lub atmosferycznym.

4. Sposób wytwarzania aktywnego tlenku żelaza, znamienny tem, że sole żelazowe kwasów organicznych, jak np. szczawiowego, winowego i tym podobnych, praży się w temperaturze poniżej 400° z dodatkiem lub bez dodatku ciał utleniających.

Towarzystwo Przemysłu
Chemiczno-Farmaceutycznego
dawniej Magister Klawe,
Spółka Akcyjna.
Zastępca: Inż. S. Pawlikowski,
rzecznik patentowy.

