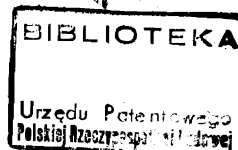


Warszawa, 3 kwietnia 1937 r.

URZĄD PATENTOWY



CO1 & 5/32

RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ OPIS PATENTOWY

Nr 24535.

Kl. ~~12 m, 3.~~

Państwowe Zakłady Lotnicze w Warszawie*)
(Warszawa, Polska).

12 m, 5/32

Sposób wytwarzania bezwodnego chlorku magnezu z węglanu magnezowego.

Zgłoszono 28 lutego 1936 r.

Udzielono 10 lutego 1937 r.

Do wytwarzania magnezu metalicznego przez elektrolizę potrzebny jest bezwodny chlorek magnezowy. Wytwarzanie bezwodnego chlorku magnezowego przez bezpośrednie działanie chlorem w wysokiej temperaturze na węglan magnezu jest połączone ze znacznym zużyciem energii elektrycznej, a poza tym bardzo kłopotliwe wskutek silnie nadżerającego działania chloru na aparaty w wysokich temperaturach.

Ogólnie znany jest sposób wytwarzania z węglanu magnezowego sześciowodnego chlorku magnezowego przez rozpuszczanie węglanu w kwasie solnym. Roztwór chlorku otrzymany w ten sposób zagęszcza się

przez odparowanie i wykrystalizowuje się $MgCl_2 \cdot 6H_2O$. Wykrystalizowywanie, a następnie odwadnianie sześciowodnego chlorku magnezowego jest jednak kosztowne i nie może znaleźć szerszego zastosowania.

Według wynalazku na uwodniony węglan magnezowy działa się chlorowodem gazowym, dzięki czemu otrzymuje się od razu sypki trój- lub czterowodny chlorek magnezu, który posuwając się w przeciwnym kierunku do chlorowodoru gazowego służącego do wytwarzania chlorku magnezu w temperaturze powyżej $180^\circ C$ odwadnia się całkowicie.

Bezwodny chlorek magnezowy otrzy-

*) Właściciel patentu oświadczył, iż wynalazcami są: Inż. Julian Kwiatkowski i Inż. Stanisław Skokowski.

many w ten sposób jest prawie wolny od części nierozpuszczalnych w wodzie składających się z tlenochlorku oraz tlenku magnezu i doskonale nadaje się do elektrolitycznego wytwarzania magnezu metalicznego.

Zastrzeżenie patentowe.

Sposób wytwarzania bezwodnego chlorku magnezu z węglanu magnezowego, znamienny tym, że na uwodniony węglan magnezu działa się chlorowodem gazowym,

po czym utworzony sypki $MgCl_2 \cdot 3H_2O$ lub $MgCl_2 \cdot 4H_2O$ przetwarza się bezpośrednio na bezwodny chlorek magnezu przez przesuwanie go w temperaturze powyżej $180^{\circ}C$ w przeciwnym kierunku z chlorowodem gazowym służącym do wytwarzania uwodnionego chlorku magnezu.

Państwowe Zakłady Lotnicze
w Warszawie.

Zastępca: M. Skrzypkowski,
rzecznik patentowy.