

ROMÂNIA

OFICIUL DE STAT
PENTRU
INVENȚII ȘI MĂRCI

BREVET DE INVENȚIE ⁽¹⁰⁾ RO ⁽¹¹⁾ 100119

⁽¹²⁾ DESCRIEREA INVENȚIEI

(21) Cerere de brevet nr : 131327

(22) Data înregistrării : 26.12.87

(61) Complementară la invenția
brevet nr. :

(45) Data publicării : 14.08.91

(86) Cerere internațională (PCT):
nr. : data :

(87) Publicarea cererii internaționale:
nr. : data :

(89)

(51) Int. Cl.4 : H 01 M 4/08

(30) Prioritate :

(32) Data :

(33) Țara :

(31) Certificat nr. :

(71) Solicitant ; (73) Titular : Intreprinderea „Electrobanat”, Timișoara

(72) Inventator : dr. chim. Sandu Ion, Iași, ing. Lupuțiu Mircea-Gheorghe, Timișoara, dr. chim.
Calu Nicolae, Iași, ing. Popa Liviu, Timișoara, dr. chim. Berdan Ioan, Iași, ing. Miloi Alexandru-Iosif,
Timișoara

(54) Procedeu de realizare a electrozilor pentru baterii activabile cu apă

(57) Rezumat

Invenția se referă la un procedeu pentru obținerea unui catod pentru baterii activabile cu apă, obținut din $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, simplu sau amestecat cu AgCl sau PbCl_2 , care, după un tratament termic gradat între 80 și 135°C cu o viteză de încălzire care variază între 0,4 și 0,125°C/min, timp de circa 4 h, pentru $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ și între 100 și 150°C la viteze variind între 0,4 și 0,1°C/min, același timp, pentru $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} - \text{AgCl}$ (sau PbCl_2), se topește și se toarnă în cochilii închise, sub presare peste firul colector, iar după extracția din formă, electrodul se acoperă cu o peliculă subțire pentru protecție

climatică și fotochimică prin imersie în sistemul AgCl-AgI sau PbCl_2 topit la 500°C.

Procedeu, conform invenției :

- permite utilizarea și a altor anodi din metale ușoare : aluminiu, zinc etc.

+ electrodul obținut prezintă caracteristici electrice și de descărcare apropiate de electrozii din AgCl și superioare electrozilor din Cu_2Cl_2 ;

- electrozii sînt fiabili și prezintă un timp de activare sub 60 s ;

- prezintă o capacitate masică de 180 Ah/g față de 100 Ah/g pentru electrozii din Cu_2Cl_2 simpli sau dopați cu AgCl .

