



SUOMI-FINLAND
(FI)

Patentti- ja rekisterihallitus
Patent- och registerstyrelsen

(11) (21) Patenttihakemus - Patentansökan 964088
(51) Kv.lk.6 - Int.kl.6
H 01M 2/16, 10/36, C 25B 13/08
(22) Hakemispäivä - Ansökningsdag 11.10.96
(24) Alkupäivä - Löpdag 24.03.95
(41) Tullut julkiseksi - Blivit offentlig 11.10.96
(86) Kv. hakemus - Int. ansökan PCT/GB95/00668
(32) (33) (31) Etuoikeus - Prioritet
13.04.94 US 226825 P

(71) Hakija - Sökande

1. National Power Plc., Windmill Hill Business Park, Whitehill Way, Swindon, Wiltshire SN5 6PB, United Kingdom, (GB)

(72) Keksijä - Uppfinnare

1. Cooley, Graham Edward, Forge House, Chapel Lane, Fernham, Nr. Faringdon, Oxon SN7 7PE, United Kingdom, (GB)
2. D'Agostino, Vincent F., 2 Deanna Court, Dix Hills, NY 11746, USA, (US)

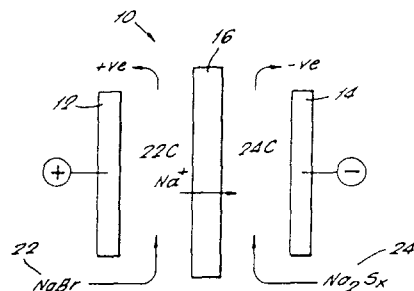
(74) Asiamies - Ombud: Berggren Oy Ab, Jaakonkatu 3 A, 00100 Helsinki

(54) Keksinnön nimitys - Uppfinningens benämning

Modifioitu kationinvaihtokalvo sähkökemiallisille kennoille ja tällaisen kalvon valmistusmenetelmä
Ett modifierat kationsbytesmembran för elektrokemiska celler och ett förfarande för framställning av ett sådant membran

(57) Tiivistelmä - Sammandrag

Modifioitu polymeeristä oleva kationinvaihtokalvo (16) käytettäväksi sähkökemiallisessa kennoissa (10), joilloin mainitussa kalvossa on suolaa, joka on valittu ryhmästä, joka koostuu hopeasta, volframista ja molybdeenistä ja niiden seoksista kerrostettuna polymeerimatriisille mainitun suolan ollessa liukenematonta elektrolyytteihin (22, 24), jotka joutuvat käytössä kosketuksiin kalvon kummankin pinnan kanssa. Kalvoilla on erityistä käyttöä sähkökemiallisissa kennoissa ja niissä yhdistyy alhainen elektrolyttivastus korkeaan läpäisyselektiivisyyteen.



Ett modifierat polymert kationbytesmembran (16) för användning i en elektrokemisk cell (10) varvid det nämnda membranet har ett salt som är valt ur en grupp innefattande silver, wolfram, molybden och deras blandningar som är anlagrad i polymermatriisen och det nämnda saltet är icke-lösbart i elektrolyter (22, 24) som är i användning i kontakt med båda ytor av membranet. Membranen är särskilt användbara i elektrokemiska celler och kombinerar en låg elektrolyt resistans med en hög genomsläppningselektivitet.