Bipolarplattenmaterialien für Polymer-Elektrolyt-Membran Elektrolyse

Manuel Langemann



Energie & Umwelt/ Energy & Environment Band/Volume 348 ISBN 978-3-95806-192-7



Forschungszentrum Jülich GmbH Institut für Energie- und Klimaforschung Elektrochemische Verfahrenstechnik (IEK-3)

Bipolarplattenmaterialien für Polymer-Elektrolyt-Membran Elektrolyse

Manuel Langemann

Schriften des Forschungszentrums Jülich Reihe Energie & Umwelt / Energy & Environment

Inhaltsverzeichnis

ı	Einleit	.ung	1
1.1	1 Zie	ele der Arbeit und Vorgehensweise	2
(Grundl	agen und Stand der Literatur	5
2.1	1 Au	fbau und Funktion der Polymer-Elektrolyt-Membran Elektrolyse	5
:	2.1.1	Grundlagen der Polymer-Elektrolyt-Membran Elektrolyse	5
:	2.1.2	Aufbau von Zellen und Stacks	9
2.2	2 Ko	rrosionsvorgänge metallischer Materialien	13
:	2.2.1	Thermodynamik und Kinetik korrosiver Vorgänge	14
:	2.2.2	Pourbaix-Diagramme	19
:	2.2.3	Korrosionsrate	20
:	2.2.4	Werkstoffe für Bipolarplatten	21
2.3	3 Alt	erungserscheinungen in der PEM-Elektrolyse	22
:	2.3.1	Degradation der Zellleistung durch ohmsche Widerstandsanteile	27
		·	und 29
2.5	5 Fa	zit: Zusammenfassung der Literatur	34
ı	Experi	mentelle Untersuchungen	37
3.1	1 Ve	rwendete Korrosionszelle, Geräte und Versuchsanordnung	37
3.2	2 Ele	ektrochemische Charakterisierungen der Materialproben	39
;	3.2.1	Reinigung der Probenoberfläche	39
;	3.2.2	Messungen mittels der Linear-Sweep-Voltammetrie Messmethode	40
;	3.2.3	Messungen unter konstantem Potential	41
3.3	3 Ве	stimmung des pH-Wertes im Zellbetrieb	42
;	3.3.1	Verwendete Zelle	42
;	3.3.2	Zellbetrieb bei 50 °C unter konstanter Stromdichte	43
3.4	4 Мє	ssung im Einzelzellversuch	43
;	3.4.1	Langzeitteststand	44
;	3.4.2	Aufbau der Zellen	45
	3.4.3	Kontaktwiderstandsmessungen der Zellkomponenten	47
	2.2 2.2 Bee 2.3 3.2 3.2	1.1 Zie Grundl 2.1 Au 2.1.1 2.1.2 2.2 Ko 2.2.1 2.2.2 2.2.3 2.2.4 2.3 Altt 2.3.1 2.4 Ko Beschicht 2.5 Fa. Experii 3.1 Ve 3.2 Ele 3.2.1 3.2.2 3.2.3 3.3 Be 3.3.1 3.3.2 3.4 Me 3.4.1 3.4.2	1.1 Ziele der Arbeit und Vorgehensweise

	3.4	4 Betriebsverhalten der Einzelzellen	52			
	3.5	Extraktion von Metallionen aus der Membran-Elektroden-Einheit un				
		austauschermaterial				
4	Au	swahl und Charakterisierungen verschiedener Materialien	57			
	4.1	Wirtschaftlichkeitsprüfung von Bipolarplattenmaterialien	57			
	4.2	Thermodynamische Betrachtung der relevanten Elemente	61			
	4.3	Elektrochemische Charakterisierung über Tafel-Kurven	63			
	4.3	1 Korrosionsstromdichte verschiedener Materialien	64			
	4.3 pH-	2 Verhalten der Korrosionsstromdichte in Abhängigkeit der Temperatur uwertes				
	4.4	Auswahl geeigneter Beschichtungsmaterialien	76			
	4.5	Fazit: Vorauswahl geeigneter Materialien	78			
5	Da	uerversuche in der Korrosionszelle	81			
	5.1	Ermittlung des pH-Wertes im PEM-Elektrolysebetrieb	81			
	5.2	Dauerversuche in der Korrosionszelle unter konstantem Potential	89			
	5.3	Kontaktwiderstandsmessungen	107			
	5.3	1 Leermessung und Formfaktor der Bipolarplatte	107			
	5.3	2 Kontaktwiderstände der Proben	112			
	5.4	Fazit: Ergebnis der Dauerversuche in der Korrosionszelle	115			
6	De	gradation des Bipolarplattenmaterials im PEM-Elektrolysebetrieb	119			
	6.1	Metallionen-Emissionen im Elektrolyse-System	119			
	6.2	Kontaktwiderstandsberechnung	132			
	6.3	Entwicklung der Zellperformance	138			
	6.4	Fazit: Evaluation verschiedener Bipolarplattenmaterialien im Langzeitversuch	า 146			
7	Dis	kussion der Ergebnisse	149			
8	Zus	sammenfassung	153			
9	Lite	eraturverzeichnis	155			
1(0 Anhang16					
	10.1	Allgemeine Informationen	165			
	10	1.1 Vanvandata Carëta und Chamikalian	165			

10.1.2	Fehlerrechnung	166
10.2 Ar	ıhang zu Kapitel 2	167
10.2.1	Fertigungsverfahren der MEA und der Bipolarplatte	167
10.3 Ar	nhang zu Kapitel 3	168
10.3.1	Sauerstofflöslichkeit in vollentsalztem Wasser	168
10.4 Ar	nhang zu Kapitel 4	169
10.4.1	Materialzusammensetzung mittels ICP-OES	169
10.4.2	Rechnung der Korrosionsraten	169
10.4.3	Rechnung zu λ	172
10.4.4	Dickenmessung aller Zellkomponenten	173
10.4.5	Kontaktwiderstandsminimierung durch die Beizreinigung	174
10.4.6	Verschraubungsprozedur der Zelle unter der Presse	175
10.5 Ar	nhang zu Kapitel 5	175
10.5.1	Betriebsverhalten der pH-Elektroden	175
10.5.2	Bipolarplattenfläche	181
10.5.3	Rechnung zum Kontaktwiderstand	183
10.6 Ar	nhang zu Kapitel 6	188
10.6.1	Entwicklung der Extraktionsprozedur	188
11 Verzei	chnisse	lV
11.1 At	kürzungsverzeichnis	IV
11.2 Al	bildungsverzeichnis	VI
11.3 Ta	bellenverzeichnis	XVI



Energie & Umwelt / Energy & Environment Band / Volume 348 ISBN 978-3-95806-192-7

