AEM-ELEKTROLYSE UND HOCHTEMPERATUR-ELEKTROLYSE

K. Andreas Friedrich, Elektrochemische Energietechnik, DLR-TT

Workshop Elektrolyse-Technologie, e-mobil 12.12.23



K. Ayers et al. Annu. Rev. Chem. Biomol. Eng. 10 (2019) 219-239

Potenziale und Herausforderung der AEM-Elektrolyse

Potenzielle Vorteile:

- Höher Leistungsfähigkeit versus AEL (niedriger Innenwiderstand) Documents by year
- Verbesserte Gasreinheit bei Druckbetrieb
- Verbesserte Gasreinheit in der Teillast
- Keine Edelmetalle notwendig, Potential für PFAS-frei
- Möglichkeit niedriger KOH-Konzentrationen (niedrige Kosten der BoP)
- Niedrige Werkstoffkosten versus PEM-Elektrolyse

Diskutierte Nachteile / Herausforderungen

- Niedrige Performanz versus PEM-EL
- Langlebigkeit und Stabilität der OH-leitenden Polymere
- Niedrige Performanz mit reinem Wasser
- Niedrige Reife ein kommerzieller Anbieter 🕃 Enapter 30.000 h spezifizierte Lebensdauer



Electrolysis

120

Documents

Scopus: Alkaline Membrane Water

2011 2015

FKA1 Friedrich, Kaspar Andreas; 09.09.2023

Herausforderung Stabilität:



Zwei gut bekannte chemische Reaktionen f
ühren zum Abbau des Polymers:



Mögliche Strategien zur Stabilisierung:

- Vernetzung, um Rotation der labilen Gruppe zu vermeiden
- Ammonium-Gruppe an einer langen Kohlenstoffkette zu binden
- Sterischer Schutz der Funktionalen Gruppe

Hydroxid-leitende Membranen als Grundlage der AEM-Elektrolyse

- Tokuyama: Struktur nicht veröffentlicht, Kohlenwasserstoffmembran mit quarternärer Ammonium-Gruppe, gute Stabilität
- Fumatech FAA3: polyaromatisches Polymer mit Etherbindungen in der Hauptkette mit quartären Ammoniumgruppen; mechanisch verstärkt
- Ionomr: AEMIONTM: methyliertes Polybenzimidazole



HMT-PDMBI (hexamethylterphenylpolydimethylbenzimidazolium)

• Dioxide Materials: Sustainion[™].



Similar to poly(4vinylbenzylchloride-co-styrene)

• Versogen: PiperION[™] Poly(aryl piperidinium)-Polymere





Current density (mA cm⁻²)

Leistungsfähigkeit mit kommerziellen Polymeren in der AEM-Elektrolyse



Kommerzielle Systeme von Enapter



- Hydrogen Production: 500 NL/hr or 0.5 Nm³/hr
- Power Consumption: 2.4 kW
- Efficiency: 4.8 kWh/Nm³
- Hydrogen Purity: 99.9% or 99.999% (with optional dryer)
- Output Pressure: 35 bar
- Modular and scalable





Quelle:

Modularisiertes Konzept – Serienfertigung des Grundmoduls





Friedrich, DLR-TT, 12. 12..2023

Raney Ni – Beschichtungen am DLR



2.0



APS coatings can increase performance significantly which lowers OPEX

Uncoated

Electrodes

1.0

1.1 A cm⁻² @ 1.8 V

Zirfon

Temperature: 70 °C

Electrolyte: 30 wt.% KOH

1.5

Friedrich, DLR-TT, 12. 12..2023

"Ionensolvatisierende Membranen: Hohe Stromdichten mit Raney-Ni möglich Collaboration with DTU and FZJ



Source: Kraglund et al.Energy & Environmental Science (2019)

Electrochemical cell performance in 24 wt% KOH and 80 °C

- (1) Ni-foam/Zirfont PERL diaphragm/Ni-perforated plate;
- (2) RANEY type-NiMo/Zirfon PERL diaphragm/RANEY-type-Ni;

(3) Ni-foam/40 mm m-PBI membrane/Ni-perforated plate

(4) RANEY-type-NiMo/40 mm m-PBI membrane/RANEYtype-Ni.

Friedrich, DLR-TT, 12. 12..2023

Stabilisierung der PBI Membranen mit PTFE-Verstärkung



Electrochemical characterization of the AEL cell with RANEYs Nickel electrodes, with PTFE/PBI, PVDF/PBI and commercial PBI membranes in 24 wt% KOH at 80 1C:



Trisno et al., Energy Environ. Sci., 2022, 15, 4362



chronoamperometric measurements at a constant current density of 0.5 A cm⁻²

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC)





Betriebstemperatur > 600 °C Brennstoffflexibilität Keine Edelmetalle Reversibilität BZ/EL Ko-Elektrolyse: CO₂-Reduktion + Wasserspaltung

Friedrich, DLR-TT, 12. 12..2023

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) - Zelle



Planar cell

Tubular cell

Metal-supported cell





Wolf et al. J. Mater. Chem. A, 2023, 11, 17977-18028



Fuel electrode-

supported cell



Electrolyte-

Metal-support





Source: Elcogen

Oxygen electrode



Source: Kerafol



Source: Ceres

Electrolysis State-of-Art



Technical Efficiencies (plant) Stat 50-65% 50-70% 80-86% 90.00 AEL PEMEL HTEL* 90.00

Stack Durability (reported) 90.000 h 70.000 h 20.000 h

*With Steam generation

Source: H2-Giga

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente Wiederholeinheit





Source: University of Cambridge



Source: M. S. Sohal et al. Idaho National Lab.

Vergleich der Elektrolyse-Technologien

Short stack comparison of different technologies



Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente Zelle



Amaya Dueñas et al. J. Mater. Chem. A, 2021,9, 5685-5701



Amaya Dueñas et al. Chem. Ing. Tech.2020,92, No. 1–2, 45–52

Friedrich, DLR-TT, 12. 12..2023

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente Stapel / Stack



M. Lang et al., 2021, ECS Trans. 103, 2041, 10.1149/10301.2041ecst

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente Stapel / Stack







Source: Sunfire







Source: Ceres

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente von Zellen bis Systeme



Source: Sunfire



Elektrolyseur-Systeme





1 MW





Elektrolyseur-Systeme



2,6 MW Sunfire @ Neste Biofuels Refinery Rotterdam, NL



4 MW Bloomenergy @ NASA's Ames Research Center California, US

VIELEN DANK FÜR IHRE AUFMERKSAMKEIT

Hochtemperatur Festoxidzelle (SOC) – Komponente Stapel / Stack



Elektrolyse