

3.4.7 Batterien und Brennstoffzellen

Batterien und Brennstoffzellen
Modulübersicht
EDV-Bezeichnung: EITB450M
Modulverantwortliche(r): Prof. Dr. Karsten Pinkwart
Modulumfang (ECTS): 4 Punkte
Einordnung (Semester): 4. Semester
Inhaltliche Voraussetzungen: Physik und Labor, Elektronik und Labor, Messtechnik und Labor, Elektronik und Regelungstechnik
Voraussetzungen nach SPO: Nach SPO sind keine formellen Voraussetzungen erforderlich.
Kompetenzen: Die Teilnehmenden können die physikalischen, chemischen und ingenieurtechnischen Grundlagen in Bezug auf den Aufbau und die Funktionsweise von elektrochemischen Energiewandlern und -speichern anwenden. Die energiespeichernder und –wandelnder Materialsysteme sind bekannt, materialspezifische Anforderungen können hieraus abgeleitet werden. Nach erfolgreichem Abschluss sind die Studierenden in der Lage: <ul style="list-style-type: none"> a. Die wichtigsten Konzepte zum Aufbau galvanischer Zellen sind verstanden, die jeweiligen Vor- und Nachteile können benannt werden. b. Energiespeichersysteme können bewertet und gezielt in Bezug auf ihre Anwendungsmöglichkeiten ausgewählt werden.
Prüfungsleistungen: Klausur, 90 Minuten. Die praktischen Fähigkeiten im Umgang mit den Messmitteln und den Laborversuchen werden durch Kolloquien und durch schriftliche Berichte zu jedem Laborversuch bewertet.
Verwendbarkeit: Die Lehrinhalte bauen auf den Naturwissenschaftlichen-Grundlagen auf und ergänzen sich mit den Modulen der Vertiefungsrichtung.

Lehrveranstaltung: Batterien und Brennstoffzellen
EDV-Bezeichnung: EITB451M
Dozierende(r): Prof. Dr. Karsten Pinkwart
Umfang (SWS): 2
Turnus: Wintersemester und Sommersemester
Art, Modus: Vorlesung, Pflichtfach

Lehrsprache: Deutsch
<p>Inhalte:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Verständnis der spezifischen Eigenschaften von sekundären elektrochemischen Zellen / Speichern / Batterien und Brennstoffzellen • Allgemein <ul style="list-style-type: none"> ○ Grundlagen der physikalischen Chemie von Speichern und Wandlern ○ allgemeine Elektrochemie • Brennstoffzellen <ul style="list-style-type: none"> ○ Grundlagen und Funktionsprinzip ○ Brennstoffzellentypen- Aufbau der unterschiedlichen Systeme ○ Werkstoffe und Baukonzepte ○ Leistung, Kapazität, Steuerung ○ Applikationen • Batterien <ul style="list-style-type: none"> ○ Aufbau der unterschiedlichen Systeme ○ Batterietypen: Zellchemie, Leistungsfähigkeit, Sicherheit ○ Werkstoffe, Baukonzepte, Leistungs- und Energiezellen ○ Messverfahren für Batterien (Impedanzspektroskopie, zyklische Voltammetrie, ...) ○ Leistung, Kapazität, Eigenschaften (z.B. Hochleistung und Hochstrom), Ladeverfahren
<p>Empfohlene Literatur:</p> <ul style="list-style-type: none"> • J.K. Park: Principles and Applications of Lithium Secondary Batteries; Wiley-VCH 2012 • R. Korthauer (Hrsg.): Handbuch Lithium-Ionen-Batterien, Springer Verlag 2013 • P. Kurzweil: Brennstoffzellentechnik - Grundlagen, Komponenten, Systeme, Anwendungen, Springer Verlag 2013 • L.F. Trueb, P. Rüetschi: Batterien und Akkumulatoren; Springer 1998 • C. Daniel, J.O. Besenhard (Hrsg.): Handbook of Battery Materials; Wiley-VCH 2011 • B. Scrosati, K.M. Abraham, W.A. Schalkwijk, J. Hassoun (Hrsg.): Lithium Batteries - Advanced Technologies and Applications; Wiley-VCH 2013 • P. Kurzweil, O.K. Dietlmeier: Elektrochemische Speicher - Superkondensatoren, Batterien, Elektrolyse-Wasserstoff, Rechtliche Grundlagen, !. Auflage, Berlin Heridelberg, Springer Vieweg, 2015

Lehrveranstaltung: Labor Batterien und Brennstoffzellen
EDV-Bezeichnung: EITB452M
Dozierende(r): Prof. Dr. Karsten Pinkwart
Umfang (SWS): 2
Turnus: Wintersemester und Sommersemester
Art, Modus: Labor, Pflichtfach
Lehrsprache: Deutsch
Inhalte:

Es werden ausgewählte Laborversuche zu den beiden Themenblöcken elektrochemische Energiespeicherung (Batterien) und –wandlung (Brennstoffzellen) angeboten:

- elektrochemische Energiespeicherung (Batterien)
 - Bau einer Lithium-Ionen Zelle und deren messtechnische Charakterisierung
 - Speicherkapazitäten und Energieinhalte verschiedener sekundärer Zellen
 - Bestimmung des Innenwiderstands
 - Temperaturverhalten einer sekundären Zelle
- elektrochemische Energiespeicherung (Batterien) und –wandlung (Brennstoffzellen)
 - Demonstration und messtechnische Erfassung der Funktionsweisen von PEM-Brennstoffzellen (PEM = Proton Exchange Membrane = Protonen-Austausch-Membran) und PEM-Elektrolyseuren

Empfohlene Literatur:

- Laboranleitung
- P. Kurzweil, O.K. Dietlmeier: Elektrochemische Speicher, 1.Auflage, Wiesbaden, Springer Vieweg, 2015
- P. Kurzweil: Brennstoffzellentechnik, 2.Auflage, Wiesbaden, Springer Vieweg, 2013
- J. Töpler, J. Lehmann: Wasserstoff und Brennstoffzelle, 1. Auflage, Heidelberg, Springer Vieweg, 2013
- J. Garche, C. K. Dyer, P.T. Moseley: Encyclopedia of Electrochemical Power Sources, Elsevier Science,
- R. Korthauer: Handbuch Lithium-Ionen-Batterien, 1. Auflage, Heidelberg, Springer Vieweg, 2013