#### **BAU UND VERMESSUNG VON BATTERIEN**



#### Einführungsveranstaltung

Begleitpräsentation: Freitag, 19.04.2024 · Martin Otto · TU Berlin Sommersemester 2024



# ORGANISATION

### **ABSCHNITT 1**

#### **ORGANISATION**



## Veranstaltungsübersicht

**ORGANISATION** 

- 7 Praktikumstermine à 4 h
- Zeitblöcke:
  - fester Zeitslot pro Laborgruppe
  - Termine i.d.R. alle zwei Wochen
  - Festlegung der Zeitslots erfolgt in Absprache zwischen Betreuer:innen und Student:innen
- ISIS-Kurs "BVB SS24": alle Materialien zur Veranstaltung
- Organisation: Martin Otto
- Kontakt: m.otto.1@tu-berlin.de



## Prüfung

**ORGANISATION** 

- 6 LP nach ECTS
- - 6x Vorbereitungsaufgaben à 5 PP
  - 7x Laborprotokoll à 10 PP
  - Abgabe pro Laborgruppe



## Prüfung

ORGANISATION
MODULINHALTE
ZEITPLAN

- Anmeldung
  - ISIS: Gruppenwahl bis Freitag, den 26.04.24
  - MOSES: Prüfungsanmeldung bis Mittwoch, den 31.05.24
  - maximale Teilnehmerzahl: 24 Personen in 6 Gruppen
- Abgabefristen
  - Vorbereitungsaufgaben: jeweils bis Montag um 12 Uhr vor dem Laborversuch
  - Laborprotokolle:i.d.R. zwei Wochen nach dem Laborversuch
  - LaTeX-Vorlagen im ISIS-Kurs verfügbar
  - Abgaben müssen eidesstattliche Erklärung enthalten!

MODULINHALTE

#### **ABSCHNITT 2**



#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de





#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de



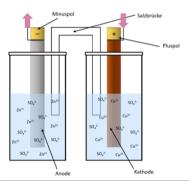


### Versuch 1: Elektrochemische Grundlagen

ORGANISATION

MODULINHALTE

- Elektrolyse und Bau galvanischer Elemente
- Ermitteln von Standard-Elektrodenpotentialen
- Untersuchung eines Konzentrationselements



#### Nernst-Gleichung:

$$E = E^0 + \frac{RT}{zF} \cdot \log \frac{a_{\text{Ox}}}{a_{\text{Red}}}$$



#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de





### Versuch 2: Bau von Lithium-Ionen-Batterien

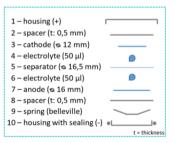
ORGANISATION

MODULINHALTE

ZEITPLA

- Zellöffnung unter Schutzatmosphäre
- Vermessung der Zellmaterialien mittels Laser-Mikroskop (LSM)
- Knopfzellbau
- Formierung, Charakterisierung und Alterung





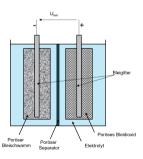
#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse	
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de	
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de	
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de	
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de	
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de	





### Versuch 3: Flektrochemie der Bleizelle

- Bau einer Blei-Labor-Zelle
  - Zuschneiden und Polieren der Materialien
  - Zellbau und Formierung
  - Charakterisierung





### Versuch 3: Elektrochemie der Bleizelle

- Bau einer kommerziellen Blei-Säure-Batterie
  - Auswahl der Elektroden
  - Einbringen in Separatortasche und Gehäuse sowie Verschluss
  - Auffüllen des Elektrolyten
  - Start der Formierung (läuft bis zu zwei Tage)
  - Charakterisierung (im n\u00e4chsten Versuch)



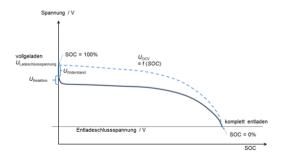
#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse	
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de	
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de	
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de	
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de	
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de	





## Versuch 4: Kennlinien von Energiespeichern

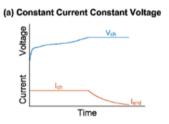
- Bestimmung der Kennlinien unterschiedlicher Energiespeicher
  - Lithium-Ionen-Zelle
  - Supercap
  - Blei-Säure-Batterie (aus Versuch 3)

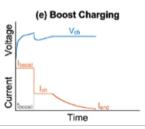




## Versuch 4: Kennlinien von Energiespeichern

- Untersuchung unterschiedlicher Ladeverfahren
- Parameterbestimmung
  - Innenwiderstand
  - Kapazität
  - Stromabhängigkeit der Kapazität bei Blei-Säure-Batterie







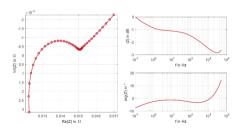
#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse	
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de	
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de	
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de	
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de	
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de	



### Versuch 5: FIS I

- Ziel: Analyse des dynamischen Verhaltens eines (elektrochemischen) Energiespeichers
- Untersuchung der drei Energiespeicher aus Versuch 4
  - Aufnahme der Impedanzspektren
  - Darstellung und Interpretation der Ergebnisse





#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse	
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de	
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de	
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de	
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de	
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de	
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de	





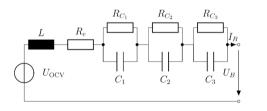
### Versuch 6: EIS II

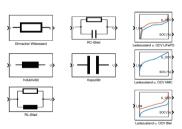
ORGANISATION

MODULINHALTE

ZEITPLAN

- Fortsetzung von Versuch 5
  - Erstellen von Ersatzschaltbild-Modellen
  - Implementierung und Validierung der Modelle in Simulink
- Zusatz: thermische Untersuchungen und Modellbildung





#	Thema	Betreuer	E-Mail-Adresse
1	Elektrochemische Grundlagen	Martin Otto	m.otto.1@tu-berlin.de
2	Bau von Lithium-Ionen-Batterien	Wolfgang Brehm	wolfgang.brehm@tu-berlin.de
3	Elektrochemie der Bleizelle	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
4	Kennlinien von Energiespeichern	Anton Schlösser	a.schloesser@tu-berlin.de
5	Elektrochemische Impedanzspektroskopie I	Jaehyun Lee	jaehyun.lee@tu-berlin.de
6	Elektrochemische Impedanzspektroskopie II	Dominik Droese	dominik.droese@tu-berlin.de
7	Balancing und Batteriesysteme	Jiaqi Yao	jiaqi.yao@tu-berlin.de





### Versuch 7: Balancing und Batteriesysteme

- Parameter und Zustandsbestimmung
- Implementierung, Validierung und Vergleich von Balancing-Algorithmen
  - Top-Balancing
  - kontinuierliches Balancing







ZEITPLAN

#### **ABSCHNITT 3**

#### **ZEITPLAN**



### Terminplan

ZEITPLAN

#### Machen wir jetzt!

⇒ Gruppenbildung abgeschlossen!

## Terminplan

ZEITPLAN

		1. Laborwoche		2. Laborwoche	
Woche	Versuch	Gruppe 1	Gruppe 2	Gruppe 3	Gruppe 4
06.05 17.05.	PR01	Do, 16.05. 8-12	Fr, 17.05. 8-12	Di, 14.05. 10-14	Mi, 15.05. 12-16
13.05 24.05.	PR02	Do, 23.05. 8-12	Fr, 24.05. 8-12	Di, 21.05. 10-14	Mi, 22.05. 12-16
27.05 07.06.	PR03	Do, 30.05. 8-12	Fr, 31.05. 8-12	Di, 04.06. 10-14	Mi, 05.06. 12-16
10.06 21.06.	PR04	Do, 13.06. 8-12	Fr, 14.06. 8-12	Di, 18.06. 10-14	Mi, 19.06. 12-16
24.06 05.07.	PR05	Do, 27.06. 8-12	Fr, 28.06. 8-12	Di, 02.07. 10-14	Mi, 03.07. 12-16
08.07 19.07.	PR06	Do, 11.07. 8-12	Fr, 12.07. 8-12	Di, 16.07. 10-14	Mi, 17.07. 12-16
15.07 26.07.	PR07	Do, 18.07. 8-12	Fr, 19.07. 8-12	Di, 23.07. 10-14	Mi, 24.07. 12-16



