



# M.Sc. Chemie

## Vertiefungsbereich „Chemie der Energiekonversion“

Säulenbeauftragte: Prof. Dr. Mehtap Özasan

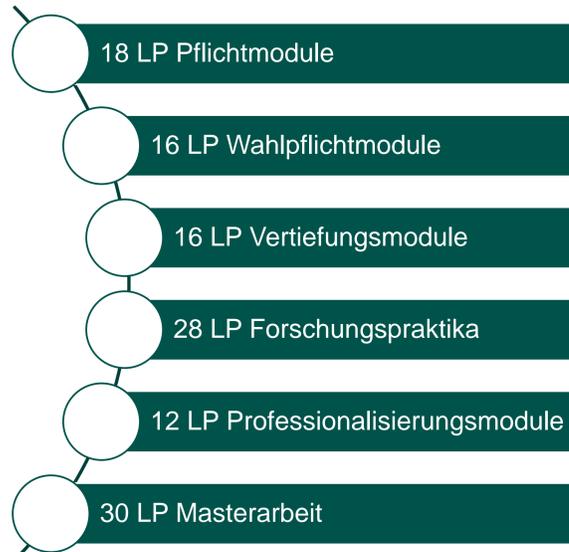
m.oezaslan@tu-braunschweig.de | Telefon +49 (0) 531 391-65792 (Head's Office)

### Dein M.Sc. Chemie Studium auf einem Blick

- 4 Semester Studiendauer
- Winter- und Sommersemester Studienbeginn
- 120 Leistungspunkte (30 pro Semester)
- 6-monatige Masterarbeit

- 5 Vertiefungsbereiche  
„Chemie in den Lebenswissenschaften“  
„Biophysikalische Chemie“  
„Materialchemie“  
„Molekülchemie“  
„Chemie der Energiekonversion“

Weitere Informationen unter  
[www.tu-braunschweig.de/chemie](http://www.tu-braunschweig.de/chemie)



### Deine Anmeldung

- 01.06. bis 15.07.  
(für das WiSe)
- 01.12. bis 15.01.  
(für das SoSe)



<https://www.tu-braunschweig.de/bewerbung>

### Deine Lehrenden

aus der  
Technischen  
Chemie



Mehtap Özasan  
Prof. Dr.

Frédéric Hasché  
Dr.

Ulf Prüße  
Prof. Dr.

aus der  
Physikalischen &  
Theoretischen Chemie



Stefanie Tschierlei  
Prof. Dr.

Jomo Walla  
Prof. Dr.

Michael Karnahl  
Dr.

aus der  
Ökologischen &  
Nachhaltigen Chemie



Jonny Proppe  
Prof. Dr.

Sigurd Bauerecker  
Prof. Dr.

Markus Menzel  
Dr.

aus der  
Anorganischen &  
Analytischen Chemie



Robert Kreuzig  
Prof. Dr.

Tunga Salthammer  
Prof. Dr.

Hubertus Wichmann  
Dr.

Martin Bröring  
Prof. Dr.

Marit Kolb  
Dr.

### Deine Themen

Elektrochemie • PEM  
Brennstoffzellentechnologie •  
Elektrolyse • Wasserstoff •  
Photo(redox)katalyse •  
künstliche Intelligenz und  
Data Science • Erneuerbare  
E n e r g i e •  
Lichtsammelsysteme • Green  
Chemistry • Umweltanalytik •  
Laserspektroskopie •  
C O <sub>2</sub> A k t i v i e r u n g

### Deine Modulauswahl in der Säule „Chemie der Energiekonversion“

#### Elektrochemie (8 LP)

Grundlagen der Elektrochemie, Methoden und Systeme der Elektrochemie, Praktikum der Elektrochemie

#### Technologien zur Herstellung von Wasserstoff (H<sub>2</sub>) mit Labor pro (8 LP)

Vorlesung, Übung, Wasser-Elektrolyse Labor

#### PEM Brennstoffzellentechnologie I mit Labor pro (8 LP)

Vorlesung, Übung, PEM Brennstoffzellen Labor

#### Photo(redox)katalyse (8 LP)

Vorlesung, Seminar, Photo(redox)katalyse Labor

#### Nachhaltige Chemie (8 LP)

Nachhaltige Chemie, Industrielle Umweltchemie, Umweltfolgen moderner Nanotechnologie

#### Ökologische Chemie (8 LP)

Umweltchemie, Anorganische Umweltanalytik, Organische Umweltanalytik, Organische Schadstoffe in der Umwelt

#### Solare und chemische Energiekonversion (8 LP)

Ausgewählte Aspekte der Energiekonversion, Molekulares Design, Künstliche Photosynthese und CO<sub>2</sub>-Aktivierung, Spektroskopische Methoden