# **Modulname: Angewandte Chemie und Moderne Werkstoffe**

#### Modulübersicht

EDV-Bezeichnung: GTMB350

Modulverantwortliche(r): Prof. Dr. Markus Graf

Modulumfang (SWS / ECTS): 3 SWS / 4 CP

Einordnung (Semester): 3. Semester

Inhaltliche Voraussetzungen:

Grundkenntnisse der Höhere Mathematik

Voraussetzungen nach SPO: keine

#### Kompetenzen:

Die Teilnehmenden ...

- kennen wesentlichen Konzepte der Chemie und können diese in chemischen Fragestellungen in anderen ingenieurwissenschaftlichen Bereichen anwenden
- können Prinzipien des Atombaus und verschiedene Arten der chemischen Bindung erläutern und damit den Aufbau der Materie erklären

## Prüfungsleistungen:

Die theoretischen Kenntnisse der Studierenden werden in einer schriftlichen Klausur (Dauer 60 min) bewertet.

#### Verwendbarkeit:

Das Modul umfasst angewandte natur- und ingenieurwissenschaftliche Grundlagen für weiterführende Module wie z.B. Technologien der Miniaturisierung, Energiespeicher, Batterien und Brennstoffzellen, Umweltmesstechnik, Sensorik (Physikalische, Optische, Chemische)

## Lehrveranstaltung: Angewandte Chemie

EDV-Bezeichnung: GTMB351 (EITB421S, EITB421U)

Dozierende(r): Prof. Dr. Markus Graf

Umfang (SWS / ECTS): 3 SWS / 4 CP

Turnus: Wintersemester und Sommersemester

Art, Modus: Vorlesung, Pflichtfach

Lehrsprache: Wintersemester Deutsch/Sommersemester Englisch

## Inhalte:

- Atombau und Arten der Chemischen Bindung
- Reaktionsgleichungen
- Aggregatszustände
- Chemische Kinetik
- Chemisches Gleichgewicht
- Säure-Base Reaktionen und pH-Wert
- Thermochemie (Enthalpie, Entropie, Gibbs Freie Enthalpie, Reaktionsbilanzen, chemisches Potential)
- Katalyse und Katalysatoren

• Einführung in die Elektrochemie (Redox-Reaktionen, Elektrochemisches Potential, Nernst-Gleichung)

## Empfohlene Literatur:

- Chemie Studieren kompakt. 14. Auflage, Theodore L. Brown et. al Pearson Studium
- Chemie für Ingenieure, Lehrbuch und Prüfungstrainer, Jan Hoinkis, 14. Auflage, WILEY VCH.