

**Anlage 2: Modulbeschreibung zum konsekutiven Studiengang Mathematik mit dem Abschluss Master of Science**
**Vertiefungsmodul Nebenfach Chemie**

<b>Modulnummer</b>	M-Ma-C02
<b>Modulname</b>	Physikalische Chemie 1: Thermodynamik
<b>Modulverantwortlich</b>	Professur Physikalische Chemie, Professur Elektrochemische Sensorik und Energiespeicherung [jährlich wechselnd]
<b>Inhalte und Qualifikationsziele</b>	<p><u>Inhalte:</u> Vorlesung und Seminar "PC1 Thermodynamik"</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Temperaturmessung</li> <li>• Ideale und reale Gase</li> <li>• Zustandsgrößen und -funktionen</li> <li>• Hauptsätze der Thermodynamik</li> <li>• Definition und Bedeutung von: Arbeit und Wärmeübertragung sowie Temperatur, innerer Energie, Enthalpie, Entropie, freier Energie und freier Enthalpie</li> <li>• Wärmekraftmaschinen, Wärmepumpen, Wirkungsgrad, Carnot-Prozess</li> <li>• Statistische Definition der Entropie (Boltzmann-Gleichung)</li> <li>• Boltzmann-Verteilung</li> <li>• Phasengleichgewichte, Clausius-Clapeyron-Gleichung, Gibbs'sche Phasenregel</li> <li>• Kalorimetrie, Reaktionswärme, Hess'scher Satz</li> <li>• Freie Reaktionsenthalpie</li> <li>• Mischungsentropie, Mischungsenergie</li> <li>• Gleichgewichte zwischen koexistierenden Mischphasen</li> <li>• Phasendiagramme von Mischphasen</li> <li>• Raoult'sches und Henry'sches Gesetz, Destillation, Extraktion</li> <li>• das chemische Gleichgewicht, Massenwirkungsgesetz</li> <li>• Herleiten physikalisch-chemischer Gesetzmäßigkeiten</li> <li>• partielle molare Größen, chemisches Potential</li> </ul> <p><u>Qualifikationsziele:</u> Die Studenten werden befähigt,</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Naturphänomene, technische Prozesse und chemische Umsetzungen auf Basis der Gleichgewichtsthermodynamik systematisch zu erklären</li> <li>• Methoden zur experimentellen Ermittlung und zur Abschätzung thermodynamischer Daten vorzuschlagen</li> <li>• Wärmekraftmaschinen und Wärmepumpen sowie alternative Wirkprinzipien zur Nutzung von chemischer Energie zum Verrichten von Arbeit bzw. zum Transport von Wärme zu erklären und die Stärken und Schwächen eines jeden Wirkprinzips zu erläutern</li> <li>• Möglichkeiten aufzuzeigen, Phasengleichgewichte zu beeinflussen</li> <li>• zu beurteilen, ob eine bestimmte chemische Reaktion unter vorgegebenen Randbedingungen prinzipiell ablaufen kann und welche potentielle Wärmeentwicklung dabei zu erwarten ist</li> <li>• Strategien zu entwickeln, die Ausbeute chemischer Reaktionen zu erhöhen</li> <li>• physikalische und chemische Prozesse sinnvoll zu entwerfen und zu steuern</li> <li>• aus bekannten, mathematisch beschreibbaren Grundkenntnissen weitere physikalisch-chemische Gesetzmäßigkeiten selbstständig abzuleiten</li> </ul>
<b>Lehrformen</b>	<p>Lehrformen des Moduls sind Vorlesung und Seminar.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• V: PC1 Thermodynamik (4 LVS)</li> <li>• S: Thermodynamik (1 LVS)</li> </ul>

**Anlage 2: Modulbeschreibung zum konsekutiven Studiengang Mathematik mit dem Abschluss Master of Science**

<b>Voraussetzungen für die Teilnahme (empfohlene Kenntnisse und Fähigkeiten)</b>	keine
<b>Verwendbarkeit des Moduls</b>	Bachelorstudiengänge Physik, Maschinenbau, Computational Science
<b>Voraussetzungen für die Vergabe von Leistungspunkten</b>	Die erfolgreiche Ablegung der Modulprüfung ist Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten.
<b>Modulprüfung</b>	Die Modulprüfung besteht aus einer Prüfungsleistung: <ul style="list-style-type: none"><li>• 120-minütige Klausur zu Thermodynamik (Prüfungsnummer: 14612)</li></ul>
<b>Leistungspunkte und Noten</b>	In dem Modul werden 8 Leistungspunkte erworben. Die Bewertung der Prüfungsleistung und die Bildung der Modulnote sind in § 10 der Prüfungsordnung geregelt.
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	Das Modul wird in jedem Studienjahr im Sommersemester angeboten.
<b>Arbeitsaufwand</b>	Das Modul umfasst einen Gesamtarbeitsaufwand der Studenten von 240 AS.
<b>Dauer des Moduls</b>	Bei regulärem Studienverlauf erstreckt sich das Modul auf ein Semester.