



OTTO VON GUERICKE  
UNIVERSITÄT  
MAGDEBURG

VST

FAKULTÄT FÜR VERFAHRENS-  
UND SYSTEMTECHNIK

**Modulhandbuch für den**

**Studiengang**

**Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle  
Produktgestaltung**

Stand: 01.04.2023



## Inhaltsverzeichnis

1	Konzept unserer verfahrenstechnischen Ausbildung.....	4
1.1.	Verfahrenstechnik als Ingenieurdisziplin .....	4
1.2.	Das Studienkonzept .....	4
2	Beschreibung der Ziele des Studienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung.....	4
2.1.	Ziele der Ausbildung .....	4
2.2.	Ziele des Bachelorstudienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung.....	5
2.3.	Ziele des Masterstudienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung.....	6
3.	Bachelorstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Pflichtmodule .....	7
3.1.	Mathematik 1 für Ingenieure (Stg A) .....	7
3.2.	Mathematik 2 für Ingenieure (Stg A) .....	8
3.3.	Stochastik.....	9
3.4.	Simulationstechnik .....	10
3.5.	Physik .....	12
3.6.	Anorganische Chemie.....	14
3.7.	Organische Chemie.....	17
3.8.	Physikalische Chemie.....	19
3.9.	Technische Darstellungslehre.....	21
3.9.	Werkstoffe 1 .....	23
3.11.	Werkstoffe 2.....	24
3.12.	Technische Thermodynamik / Wärmelehre.....	25
3.13.	Strömungsmechanik.....	27
3.14.	Messtechnik .....	29
3.15.	Nachhaltige Prozesstechnik für nachwachsende Rohstoffe und CO <sub>2</sub> für die Chemie-Produktion (bisher: Chemische Prozesskunde).....	31
3.16.	Reaktionstechnik.....	34
3.17.	Partikeltechnologie .....	36
3.18.	Produktgestaltung .....	38
3.19.	Anorganische Molekülchemie .....	39
3.20.	Moderne organische Synthesemethoden.....	41
3.21.	Physikalische Chemie II: Aufbau der Materie.....	42
3.22.	Produktcharakterisierung / Moderne Analysemethoden.....	44
3.23.	Umweltchemie .....	46
3.24.	Bioverfahrenstechnik .....	49
3.25.	Praktikum Grundoperationen.....	52
3.26.	Technische Chemie .....	53
3.27.	Nichttechnische Fächer .....	54
3.28.	Industriepraktikum, Exkursion, Seminarvortrag.....	55
3.29.	Bachelorarbeit .....	57
4.	Bachelorstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Wahlpflichtmodule.....	58
4.1.	Allgemeine Elektrotechnik 1 .....	58
4.2.	Allgemeine Elektrotechnik 2 .....	59
4.3.	Analysis and Design of Experiments.....	60



4.4.	Apparatetechnik.....	61
4.5.	Biochemie.....	63
4.6.	Chemische Prozesse und Anlagen.....	64
4.7.	Funktionale Materialien für die Energiespeicherung .....	65
4.8.	Grundlagen der Maschinenelemente .....	67
4.9.	Methoden und Kompetenzseminar Chemie .....	68
4.10.	Präparationsprinzipien poröser Materialien.....	70
4.11.	Prinzipien der Wirkstoffforschung .....	72
4.12.	Prozessdynamik I.....	75
4.13.	Regelungstechnik.....	77
5.	Masterstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Pflichtmodule .....	79
5.1.	Chemisches Vertiefungspraktikum.....	79
5.2.	Produktfunktionalisierung: Metallorganik und homogene Katalyse.....	82
5.3.	Produktfunktionalisierung: Wirkstoffe für die Pharmaindustrie.....	85
5.4.	Produktfunktionalisierung: Moderne Materialien .....	87
5.5.	Produktcharakterisierung: Struktur-Eigenschafts-Beziehungen.....	88
5.6.	Nichttechnische Fächer.....	90
5.7.	Masterarbeit.....	91
6.	Masterstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Wahlpflichtfächer.....	92
6.1.	Angewandte Mikrofluidik (Mikrofluidik 1).....	92
6.2.	Bioinorganic Chemistry.....	94
6.3.	Bionano- und Mikrotechnologie.....	96
6.4.	Bioorganische Chemie.....	99
6.5.	Charakterisierung von Festkörperkatalysatoren und Adsorbentien .....	101
6.6.	Chemie der f-Elemente: Lanthanoide und Actinoide .....	102
6.7.	Chemie der Signaltransduktion .....	104
6.8.	Computational Biology and Chemistry .....	105
6.9.	Dynamik komplexer Strömungen.....	106
6.10.	Heterocyclen als Basis von Wirkstoffen: Synthesestrategien und Synthesen .....	107
6.11.	Integrierte innovative Reaktorkonzepte .....	110
6.12.	Methoden- und Kompetenzseminar Chemie .....	112
6.13.	Modern organic synthesis .....	114
6.14.	Numerische Strömungsmechanik .....	115
6.15.	Numerische Werkzeuge für technisch-chemische Problemstellungen .....	117
6.16.	Praktikum Neue Materialien / Metallorganik .....	119
6.17.	Praktikum Wirkstoffe.....	122
6.18.	Präparationsprinzipien poröser Materialien .....	123
6.19.	Prinzipien der Wirkstoffforschung .....	125
6.20.	Reaktionstechnik in mehrphasigen Systemen.....	128
6.21.	Spezielle Physikalische Chemie: Elementarprozesse an Oberflächen.....	130
6.22.	Sustainability Assessment (LCA) for Biofuels.....	133
6.24.	Technische Kristallisation.....	137
6.25.	Technology and Innovation Management in the Biotech Industry.....	139
6.26.	Totalsynthese von Naturstoffen .....	141
6.27.	Toxikologie und Gefahrstoffe.....	142
6.28.	Trocknungstechnik.....	143



# 1 Konzept unserer verfahrenstechnischen Ausbildung

## 1.1. Verfahrenstechnik als Ingenieurdisziplin

Verfahrenstechnik erforscht, entwickelt und verwirklicht

- energetisch effiziente,
- ökologisch verträgliche und damit
- wirtschaftlich erfolgreiche

industrielle Stoffwandlungsverfahren, die mit Hilfe von physikalischen, biologischen oder chemischen Einwirkungen aus Rohstoffen wertvolle Produkte erzeugt. So werden aus Feinchemikalien Arzneimittel, aus Erdöl Funktionswerkstoffe, aus Gestein Baustoffe und Gläser, aus Erzen Metalle, aus Abfall Wertstoffe oder Energie, aus Sand Siliziumchips oder Glas und aus landwirtschaftlichen Rohstoffen Lebensmittel, um nur einige Beispiele zu nennen. Die Verfahrenstechnik ist allgegenwärtig, wenn auch nicht immer ganz explizit und auf den ersten Blick erkennbar – und für Wirtschaft und Gesellschaft unverzichtbar. Vor allem dann unverzichtbar, wenn letztere den Wunsch nach Wohlstand mit der Forderung nach Effizienz, Nachhaltigkeit und einen schonenden Umgang mit Menschen und Umwelt verbindet.

## 1.2. Das Studienkonzept

Der Studiengang „Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung“ ist Bestandteil eines ganzheitlichen Magdeburger Konzepts verfahrenstechnischer Studiengänge. Dieser Studiengang hier in Magdeburg zeichnet sich durch die komplexe inhaltliche, multiskalige und interdisziplinäre Verknüpfung aller Teilbereiche der Ingenieurausbildung aus und fokussiert auf das Molekül und dessen Struktur als kleinste Baugruppe stoffwandelnder Prozesse. Basis dieses chemieorientierten Ingenieurstudienganges ist die Vermittlung eines soliden Grundlagenwissens und detaillierten Verständnisses der physikalischen, chemischen und biochemischen Grundvorgänge. Darauf aufbauend werden auch in diesem Studiengang alle ein Verfahren (System) ausmachenden Elemente (Prozesse, Teilprozesse, Mikroprozesse, elementaren Grundvorgänge) und deren Zusammenwirken in einer ganzheitlichen Analyse betrachtet. Das Konzept ist darauf ausgerichtet, dass die vertieften Synthese- und Analytikkenntnisse der Studierenden dieses Studienganges kombiniert mit den methodischen Konzepten der Verfahrenstechniker im Diskurs zur Problemlösung herangezogen werden können.

# 2 Beschreibung der Ziele des Studienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

## 2.1. Ziele der Ausbildung

Dieser moderne Studiengang ist an der Schnittstelle zwischen Chemie und Ingenieurwissenschaften angesiedelt. Dabei spielt die Entwicklung neuer Materialien, wie z. B. Nanostrukturen und die Auffindung und Systeme neuer Wirkstoffe für die pharmazeutische Industrie eine große Rolle. Weiterhin ist die Erforschung neuer Katalysatoren für z. B. eine saubere Umwelt genauso von Bedeutung wie das souveräne Umgehen mit der mathematischen Auslegung eines Reaktors für die großtechnische Realisierung der zuvor auf



molekularer Ebene erforschten Prozesse. Auch Disziplinen wie Bioverfahrenstechnik oder moderne analytische Methoden sind Teil des Studiums.

Das Studium bietet Einblick in das experimentelle Arbeiten im Labor. Praktika in der Industrie ermöglichen erste Erfahrungen bei der Arbeit mit großtechnischen Produktionsanlagen. Damit ergibt sich die Möglichkeit, in beiden Gebieten Kompetenzen zu erlangen und berufliche Perspektiven zu erweitern.

#### **Mögliche Berufs- und Einsatzfelder:**

Chemische und pharmazeutische Industrie, Futter-, Nahrungs- und Genussmitteltechnik, Werkstofftechnik, Apparate-, Maschinen- und Anlagenbau u.a.m.

#### **Voraussetzungen für das Studium**

Solide Schulkenntnisse in Naturwissenschaften und Mathematik sowie ein technisches Grundverständnis; Interesse und Spaß an naturwissenschaftlich-technischen Fragestellungen und an der Umsetzung naturwissenschaftlicher Grundlagen in die Praxis.

Der Studiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung ist konsekutiv aufgebaut, d. h. nach dem berufsqualifizierenden Bachelorabschluss wird ein fortführendes Masterstudium angeboten.

### **2.2. Ziele des Bachelorstudienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung**

Der Studiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung ist modular aufgebaut. In der Regelstudienzeit von 7 Semestern sind 210 Creditpoints zu erwerben.

Im Bachelorstudiengang werden die Grundlagen in den wesentlichen naturwissenschaftlichen sowie ingenieurwissenschaftlichen und technischen Fächern über einen vergleichsweise hohen Anteil an Pflichtveranstaltungen vermittelt. Erste Möglichkeiten der Spezialisierung bietet ein Block von Wahlpflichtmodulen. Engagierte Professoren und Dozenten, ein gutes Betreuungsverhältnis, Praktika in modernen Laboren und enge Kontakte zur Industrie bieten dabei optimale Voraussetzungen für ein erfolgreiches Studium.

Die Absolventen erwerben einen ersten berufsqualifizierenden Abschluss und sind befähigt, etablierte Methoden aus Chemie und Verfahrenstechnik zur Problemlösung anzuwenden. Der Ingenieurstudiengang liefert den Studenten die notwendigen Grundlagen und Fähigkeiten, um im Masterstudiengang einen zweiten berufs- und forschungsqualifizierenden Abschluss mit dem akademischen Grad „Master of Science“ zu erlangen.

<b>Bachelor ( 7 Semester)</b>			
<b>Naturwissenschaftliche Grundlagen</b>	<b>Ingenieurwissenschaftliche Grundlagen</b>	<b>Ingenieurtechnische Fächer</b>	<b>Fachpraktika</b>
Mathematik	Konstruktion	Spezialpraktika in der Chemie	
Physik	Werkstoffe	Moderne Syntheseprinzipien	<b>Industriepraktikum</b>
Anorganische und Organische Chemie	Strömungen	Analysemethoden	
Physikalische Chemie	Thermodynamik	Wahlpflichtbereich	<b>Bachelorarbeit</b>
Technische Chemie	Partikeltechnologie		
	Produktgestaltung		



	Reaktionstechnik		
--	------------------	--	--

### 2.3. Ziele des Masterstudienganges Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

Neben Pflichtmodulen aus den Bereichen der Produktfunktionalisierung und Produktcharakterisierung stellen sich die Studenten aus einem breiten und interessanten Wahlpflichtangebot eigenverantwortlich ihre Module zusammen. Außerdem bearbeiten sie in der Masterarbeit selbstständig ein anspruchsvolles wissenschaftliches Forschungsprojekt. Dabei erwerben sie in der Regelstudienzeit von 3 Semestern 90 Creditpoints.

Den Studenten des Masterstudiengangs werden umfangreiche Kompetenzen zur Kombination von grundlagenorientierten Fragestellungen, insbesondere aus den Bereichen Chemie, mit verfahrenstechnischen Problemen vermittelt. Die Absolventen können Produkte, Prozesse und Verfahren eigenverantwortlich entwickeln und gestalten. Damit treten sie in die bewährte Tradition des weltweit hoch angesehenen Diplomingenieurs und sind weiterhin international gefragte Experten.

Mit diesem zweiten berufs- und forschungsqualifizierenden Abschluss stehen den Absolventen vielfältige kreative Tätigkeitsfelder in führenden Industrieunternehmen und innovativen Forschungseinrichtungen offen.

<b>Master (3 Semester)</b>	
<b>Vertiefung</b>	
Metallorganik und Wirkstoffforschung	
Katalyse und Produktcharakterisierung	
	<b>Masterarbeit</b>
<b>Technische und nichttechnische Wahlpflichtfächer</b>	



### 3. Bachelorstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Pflichtmodule

#### Mathematik

##### 3.1. Mathematik 1 für Ingenieure (Stg A)

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und trukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Mathematik 1 für Ingenieure (Stg A)
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Grundlegende mathematische Fähigkeiten zur Modellierung und Lösung ingenieurtechnischer Problemstellungen: Die Studierenden erlangen auf Verständnis beruhende Vertrautheit mit den für die fachwissenschaftlichen Module relevanten mathematischen Konzepten und Methoden und erwerben unter Verwendung fachspezifischer Beispiele die technischen Fähigkeiten im Umgang mit diesen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Mathematische Grundbegriffe</li><li>• Grundlagen der linearen Algebra</li><li>• Grundlagen der Stochastik und Statistik</li><li>• Grundlagen der eindimensionalen Analysis</li><li>• Anwendungen der eindimensionalen Analysis</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Globalübung, Gruppenübung, selbständige Arbeit
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> keine
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit Teil 1a: 3 SWS Vorlesung, 2 SWS Globalübung, 1 SWS Gruppenübung (WiSe) Präsenzzeit Teil 1b: 3 SWS Vorlesung, 2 SWS Globalübung, 1 SWS Gruppenübung (SoSe) Selbststudium: Vor- und Nachbereitung der Lehrveranstaltungen, Prüfungsvorbereitung 2 Semester, Beginn WiSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung: Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung K120 / 10 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. V. Kaibel, Prof. T. Richter, Prof. M. Simon, FMA
<b>Literaturhinweise:</b> Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung



### 3.2. Mathematik 2 für Ingenieure (Stg A)

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Mathematik 2 für Ingenieure (Stg A)
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Grundlegende mathematische Fähigkeiten zur Modellierung und Lösung ingenieurtechnischer Problemstellungen: Die Studierenden erlangen auf Verständnis beruhende Vertrautheit mit den für die fachwissenschaftlichen Module relevanten mathematischen Konzepten und Methoden und erwerben unter Verwendung fachspezifischer Beispiele die technischen Fähigkeiten im Umgang mit diesen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Fortgeschrittene Anwendungen der eindimensionalen Analysis</li><li>• Grundlagen der mehrdimensionalen Analysis</li><li>• Anwendungen der mehrdimensionalen Analysis</li><li>• Anwendungen der linearen Algebra</li><li>• Numerische Aspekte</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Globalübung, selbständige Arbeit
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Kenntnisse der Inhalte des Moduls Mathematik 1 für Ingenieure (Stg A)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit Teil 2a: 3 SWS Vorlesung, 2 SWS Globalübung, 1 SWS Gruppenübung (WiSe) Präsenzzeit Teil 2b: 3 SWS Vorlesung, 2 SWS Globalübung, 1 SWS Gruppenübung (SoSe) Selbststudium: Vor- und Nachbereitung der Lehrveranstaltungen, Prüfungsvorbereitung 2 Semester, Beginn WiSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung: Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung K 120 / 10 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortliche:</b> Prof. V. Kaibel, Prof. T. Richter, Prof. M. Simon, FMA
<b>Literaturhinweise:</b> Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung





### 3.3. Stochastik

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Stochastik für Ingenieure
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden beherrschen die für die fachwissenschaftlichen Module relevanten Konzepte und Methoden aus der Stochastik. Sie erkennen zufallsbedingte Vorgänge und verstehen, diese mit stochastischen Methoden auszuwerten und entsprechende fundierte Entscheidungen zu treffen. Die Studierenden entwickeln Fähigkeiten zur Modellierung und Bewertung von Zufallsexperimenten und beherrschen grundlegende Regeln bei der statistischen Auswertung von Daten.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Modellierung von Zufallsexperimenten</li><li>• Zufallsvariablen und ihre Kenngrößen</li><li>• Zufallsvektoren und Funktionen von Zufallsvariablen</li><li>• Unabhängigkeit von und Korrelation zwischen Zufallsvariablen</li><li>• Gesetze der Großen Zahlen und Zentraler Grenzwertsatz</li><li>• Statistische Grundkonzepte (Schätzer, Konfidenzintervalle, Tests von Hypothesen)</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung, selbstständige Arbeit
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik 1
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / K 90 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. G. Berschneider, FMA
<b>Literaturhinweise:</b>



### 3.4. Simulationstechnik

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Simulationstechnik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> In dieser Vorlesung haben die Studenten die Fähigkeit erlangt, die inzwischen weit verbreitete, kommerzielle mathematisch-numerische Programmierumgebung MatLab® als ein umfangreiches Ingenieurswerkzeug zu erlernen und zu benutzen, um damit Probleme und Aufgabenstellungen aus folgenden Studienveranstaltungen zu bearbeiten, in der eigenen wissenschaftliche Arbeiten anzuwenden und auch im späteren industriellen Arbeitsalltag auf vielfältige Weise zum Einsatz zu bringen. Zu Beginn der Vorlesung werden zunächst in einer kompakten Einführung die wichtigsten Grundlagen der Programmierung mit den relevanten numerischen Verfahren vermittelt. Danach erfolgt eine detaillierte, praxisorientierte Einführung in die Software. Das erworbene Wissen wird an einer Auswahl von studienfachbezogenen Problemstellungen aus den Bereichen Chemie- und Energietechnik als auch der Biotechnologie gefestigt und vertieft.
<b>Inhalt:</b> <b>Theorie der Simulationstechnik</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Grundlagen allgemeiner Simulationsmethodik: Beispiele und Nutzen</li><li>• Grundlegende Schritte: Realität, Modell, Simulation</li><li>• Modellgleichungen und Lösungsalgorithmen</li><li>• Grundlagen zu relevanten numerischen Verfahren und Algorithmen</li><li>• Simulationstechniken zur Modellanalyse und Parameterbestimmung</li><li>• Einsatz der Simulation für Analyse, Optimierung und Design</li></ul> <b>Praktische Einführung in MATLAB</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Softwarenutzung und Programmieretechniken</li><li>• Funktionsaufrufe und Datenvisualisierung</li><li>• Numerische Lösung algebraischer, differentieller und integraler Gleichungen</li><li>• Simulation kontinuierlicher Systeme: Bilanzmodelle und chemischen Reaktoren</li><li>• Simulation diskreter Systeme: Verkehrsprobleme und biotechnologischen Modelle</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> 1 SWS Vorlesung, 1 SWS Hörsaalübung und 1 SWS Computerlabor-Übung; (WS); (3. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik I und II
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Programmierung, Schriftliche Prüfung (K120) / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. A. Voigt, FVST



**Literaturhinweise:**

Benker, Mathematik mit MATLAB: Eine Einführung für Ingenieure und Naturwissenschaftler, Springer 2000, Bungartz Modellbildung und Simulation Springer 2009.



## Naturwissenschaften

### 3.5. Physik

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Physik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studenten können sicher mit den Grundlagen der Experimentalphysik (Mechanik, Wärme, Elektromagnetismus, Optik, Atomphysik) umgehen. Sie können induktive und deduktive Methoden zur physikalischen Erkenntnisgewinnung mittels experimenteller und mathematischer Herangehensweise nutzen. Sie können <ul style="list-style-type: none"><li>• die Grundlagen im Gebiet der klassischen Mechanik und Thermodynamik beschreiben,</li><li>• die mathematische Beschreibung dieser Grundlagen erklären,</li><li>• die Grundlagen und ihre mathematische Beschreibung anwenden, um selbstständig einfache physikalische Probleme zu bearbeiten,</li><li>• forschungsnahe Experimente durchführen</li><li>• Messapparaturen selbstständig aufbauen</li><li>• Messergebnisse auswerten</li></ul>
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>– Kinematik, Dynamik der Punktmasse und des starren Körpers, Erhaltungssätze, Mechanik deformierbarer Medien, Hydrostatik und Hydrodynamik, Thermodynamik, kinetische Gastheorie</li><li>– Felder, Gravitation, Elektrizität und Magnetismus, Elektrodynamik, Schwingungen und Wellen, Strahlen- und Wellenoptik, Atombau und Spektren, Struktur der Materie</li><li>– Hinweis: Modul baut auf <i>Physik I</i> auf; fakultative Teilnahme an weiteren Übungen (2 SWS) möglich</li></ul> <i>Übungen zu den Vorlesungen</i> <ul style="list-style-type: none"><li>– Bearbeitung von Übungsaufgaben zur Experimentalphysik</li></ul> <i>Physikalisches Praktikum</i> <ul style="list-style-type: none"><li>– Durchführung von physikalischen Experimenten zur Mechanik, Wärme, Elektrik, Optik</li><li>– Messung physikalischer Größen und Ermittlung quantitativer physikalischer Zusammenhänge</li></ul> Hinweise und Literatur sind zu finden unter <a href="http://www.uni-magdeburg.de/iep/lehreiep.html">http://www.uni-magdeburg.de/iep/lehreiep.html</a> oder <a href="http://hydra.nat.uni-magdeburg.de/ing/v.html">http://hydra.nat.uni-magdeburg.de/ing/v.html</a>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung / Übung / Praktikum; (WS); (1.+2. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Physik 1. Semester: keine; Physik 2. Semester: Lehrveranstaltungen aus dem 1. Semester
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 98 Stunden, Selbststudium: 202 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Praktikumsschein / K 180 / 10 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Dr. R. Goldhahn, FNW



**Literaturhinweise:**

- Heribert Stroppe, unter Mitarbeit von Heinz Langer, Peter Streitenberger und Eckard Specht: *PHYSIK für Studierende der Natur- und Ingenieurwissenschaften*, Fachbuchverlag Leipzig im Carl Hanser Verlag, München, Wien, 15. Auflage, 2012, ISBN 978-3-446-42771-6.
- E. Hering, R. Martin, M. Stohrer: *Physik für Ingenieure*, Springer, 1997.
- P. Dobrinski, G. Krakau, A. Vogel: *Physik für Ingenieure*, Teubner, 1996.
- E. Gerlach, P. Grosse: *Physik - Eine Einführung für Ingenieure*, Teubner, 1991.
- D. Meschede: *Gerthsen Physik*, Springer, 2003.
- W. Demtroeder: *Experimentalphysik* (mehrbändiges Werk), Springer, 1994.
- Bergmann-Schaefer: *Lehrbuch der Experimentalphysik* (mehrbändiges Werk), Walter de Gruyter, 11. Auflage, 1998



### 3.6. Anorganische Chemie

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Anorganische Chemie</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Inorganic Chemistry</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 6 (Bachelorniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Vorlesung Allgemeine und Anorganische Chemie</li><li>▶ Übung Anorganische Chemie</li><li>▶ Praktikum mit begleitendem Seminar Anorganische Chemie</li></ul>
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. V. Lorenz
<i>Dozent:in</i>	Dr. V. Lorenz
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS), Praktikum mit begleitendem Seminar (1 SWS)
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 70 Std. / 140 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	7
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Prüfungsklausur, Praktikumsschein (Praktikumsleistungen + Praktikumsklausur)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	-
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



*Modulziele / angestrebte  
Lernergebnisse / Learning  
Outcomes*

- ▶ Ausgehend von grundlegenden Gesetzmäßigkeiten des Atombaus und der Anordnung der Elemente im Periodensystem können die Studierenden Prinzipien und Gesetzmäßigkeiten der Allgemeinen und Anorganischen Chemie im Zusammenhang betrachten und auf die Eigenschaften und das Reaktionsverhalten der Elemente und Verbindungen übertragen.
- ▶ Die Übungen dienen der Festigung des Vorlesungsstoffes und führen zu einem sicheren Umgang der Studierenden mit mathematisch fassbaren Inhalten z. B. aus den Bereichen der Stöchiometrie und der chemischen Gleichgewichte.
- ▶ Im Praktikum erwerben die Studierenden Kompetenzen im sicheren Umgang mit Gefahrstoffen und können ihr theoretisches Wissen zur Chemie wässriger Lösungen anhand einfacher Nachweisreaktionen auf die Laborpraxis übertragen.

*Inhalt*

1. Aufbau der Materie, Atomaufbau, Kernreaktionen, Radioaktivität, Bohrsches Atommodell, Quantenzahlen, Orbitale (s, p, d), Pauli-Prinzip, Hund'sche Regel, Struktur der Elektronenhülle,
2. Mehrelektronensysteme, Periodensystem der Elemente, Ionisierungsenergie, Elektronenaffinität, Ionenbindung,
3. Atombindung (kovalente Bindung), Lewis-Formeln, Oktettregel, dative Bindung, Valenzbindungstheorie (VB), Hybridisierung,  $\sigma$ -Bindung,  $\pi$ -Bindung, Mesomerie
4. Molekülorbitaltheorie (MO-Theorie), Dipole, Elektronegativität, VSEPR-Modell, Van der Waals-Kräfte, Ideale Gase, Satz von Heß, Chemisches Gleichgewicht, Massenwirkungsgesetz, Geschwindigkeit chemischer Reaktionen, Katalyse (homogen, heterogen), Ammoniaksynthese, Synthese von Schwefeltrioxid
5. Lösungen, Elektrolyte, Löslichkeitsprodukt, Säure-Base Theorie (Arrhenius) (Bronsted), pH-Wert, Oxidationszahlen, Oxidation, Reduktion, Redoxvorgänge,
6. Wasserstoff (Vorkommen, Eigenschaften, Darstellung, Verwendung), Wasserstoffverbindungen (Arten, Darstellung, Eigenschaften)
7. Edelgase (Vorkommen, Eigenschaften, Darstellung), Edelgasverbindungen
8. Halogene (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung), Verbindungen der Halogene, Chalkogene (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung), Verbindungen der Chalkogene
9. Sauerstoffverbindungen, Oxide, Hyperoxide, Gewinnung von Schwefel (Frasch-Verfahren), Schwefelverbindungen, Schwefelsäureherstellung (techn.)
10. Elemente der 5. Hauptgruppe (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung) Stickstoff-Wasserstoffverbindungen, Ammoniaksynthese, Stickoxide, Salpetersäureherstellung
11. Elemente der 4. Hauptgruppe (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung), Carbide, Kohlenmonoxid, Kohlendioxid, Carbonate,



- Siliziumdioxid, Herstellung von Reinstsilizium, Silikate, Gläser
12. Elemente der 3. Hauptgruppe (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung), Herstellung von Aluminium
  13. Elemente der 2. Hauptgruppe (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung) Elemente der 1. Hauptgruppe (außer Wasserstoff) (Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung), Chloralkalielektrolyse.

Praktikum: Einführung in grundlegende Labortechnik anhand von Ionenreaktionen in wässriger Lösung sowie der qualitativen und quantitativen Analyse (Volumetrie, Gravimetrie).

*Studien- / Prüfungsleistungen  
/ Prüfungsformen*

K 120, Praktikumsschein

*Literatur*

Erwin Riedel:

Allgemeine und Anorganische Chemie (de Gruyter Studium)

Charles E. Mortimer / Ulrich Müller:

**Chemie** – Das Basiswissen der Chemie (Georg Thieme Verlag)

E. Schweda: Jander/Blasius Anorganische Chemie I + II (Hirzel Verlag)

*Sonstige Informationen*

*Freigabe / Version*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 08.10.2021





### 3.7. Organische Chemie

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Organische Chemie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Ausgehend von der grundlegenden Einteilung organischer Verbindungen können die Studierenden aus wichtigen Strukturmerkmalen (funktionelle Gruppen) Gesetzmäßigkeiten für das Reaktionsverhalten ableiten. Sie kennen und verstehen die wesentlichen Reaktionsmechanismen und Leitprinzipien der organischen Chemie und sind zur Analyse und Vorhersage des Reaktionsverlaufs chemischer Reaktionen befähigt. Mit dieser Grundlage der Syntheseplanung besitzen die Studierenden das Basisverständnis für die Inhalte aufbauender Module. Nach Abschluss des Praktikums beherrschen die Studierenden den sicheren Umgang mit Gefahrstoffen sowie Labor- und Messgeräten.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Systematik organischer Verbindungen</li><li>• Systematische Nomenklatur organischer Verbindungen</li><li>• Struktur und Bindung am Kohlenstoffatom</li><li>• Struktur und Bindung organischer Moleküle</li><li>• Grundlegende elektronische und sterische Effekte</li><li>• Struktur-Reaktivitäts-Beziehungen</li><li>• Grundlagen der Stereochemie</li><li>• Radikalreaktionen</li><li>• Nucleophile Substitutionsreaktionen</li><li>• Eliminierungen</li><li>• Additionsreaktionen</li><li>• Substitutionsreaktionen am aromatischen System</li><li>• Carbonylreaktionen</li><li>• Umlagerungen</li><li>• Oxidationen und Reduktionen</li></ul> <b>Praktikum:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Reinigung und Charakterisierung von organischen Substanzen</li><li>• Stoffgruppenspezifische Analytik</li><li>• Synthese organischer Verbindungen und Nutzung chromatographischer Methoden</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung (1+2 SWS), Übung (1 SWS), Praktikum mit begleitendem Seminar (2 SWS), (WS); (1.+2. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 84 Stunden, Selbststudium: 156 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K 120 / unbenoteter LN für LV im 1. Semester / Praktikumsschein / 8 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> apl. Prof. Dr. E. Haak, FVST



**Literaturhinweise:**

- K. P. C. Vollhard, *Organische Chemie*, Wiley-VCH, Weinheim
- P. Sykes, *Reaktionsmechanismen der Organischen Chemie*, Wiley-VCH, Weinheim
- Vorlesungsskript zum Download



### 3.8. Physikalische Chemie

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Physikalische Chemie

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Die Studierenden sind befähigt, mit Grundbegriffen, wichtigen Gesetzmäßigkeiten und Messmethoden der Physikalischen Chemie sicher umgehen zu können. Die Studierenden erwerben Basiskompetenzen in den Bereichen (chemische) Thermodynamik, Kinetik und Elektrochemie, da vor allem makroskopische, weniger mikroskopische Zusammenhänge betrachtet werden.

In der Übung wird das Lösen physikalisch-chemischer Probleme anhand ausgewählter Rechenbeispiele trainiert.

Im Praktikum wird das theoretische Wissen angewendet und auf das Messen von physikalisch-chemischen Größen übertragen. Trainiert werden sowohl die Beobachtungsgabe und kritische Messwerterfassung als auch eine fundierte Darstellung der Ergebnisse im zu erstellenden Protokoll.

**Inhalt**Block 1:*Einführung*

Abriss der Hauptgebiete der Physikalischen Chemie; Grundbegriffe, -größen und Arbeitsmethoden der Physikalischen Chemie

*Chemische Thermodynamik*

System und Umgebung, Zustandsgrößen und Zustandsfunktionen, 0. Hauptsatz; Gasgleichungen, thermische Zustandsgleichung; Reale Gase, kritische Größen, Prinzip der korrespondierenden Zustände

Block 2:

1. Hauptsatz und kalorische Zustandsgleichung; Temperaturabhängigkeit von innerer Energie und Enthalpie: molare und spezifische Wärmekapazitäten; Reaktionsenergie und -enthalpie, Heßscher Satz; Isothermen und Adiabaten; Umsetzung von Wärme und Arbeit: Kreisprozesse; 2. Hauptsatz, Entropie, und 3. Hauptsatz

Block 3:

Konzentration auf das System: Freie Energie und Freie Enthalpie; Chemisches Potential und seine Abhängigkeit von Druck, Volumen, Temperatur und Molenbruch; Mischphasen: wichtige Beziehungen und Größen, partiell molare Größen; Mischungseffekte; Joule-Thomson-Effekt

Block 4:

Phasengleichgewichte in Ein- und Mehrkomponentensystemen; Gibbs'sche Phasenregel; Clapeyron- und Clausius-Clapeyron-Beziehung; Raoultsches Gesetz, Dampfdruck- und Siedediagramme binärer Systeme, Azeotrope; Kolligative Eigenschaften; Schmelzdiagramme binärer Systeme

Block 5:

Chemisches Gleichgewicht: Massenwirkungsgesetz, Gleichgewichtskonstante und ihre Druck- und Temperaturabhängigkeit; Oberflächenenergie: Oberflächenspannung, Eötvös'sche Regel, Kelvin-Gleichung

*Kinetik homogener und heterogener Reaktionen*

Grundbegriffe: allgemeiner Geschwindigkeitsansatz, Ordnung und Molekularität; einfache Geschwindigkeitsgesetze; Temperaturabhängigkeit der Reaktionsgeschwindigkeit: Arrhenius-Ansatz

Block 6:



Komplexere Geschwindigkeitsgesetze: Folgereaktionen, Quasistationaritätsnäherung und vorgelagerte Gleichgewichte; Kettenreaktionen und Explosionen; Katalyse allgemein; Adsorption und heterogene Katalyse

**Block 7:**

*Elektrochemie (Thermodynamik und Kinetik geladener Teilchen)*

Grundbegriffe; Starke und schwache Elektrolyte; Elektrodenpotentiale und elektromotorische Kraft; Spannungsreihe; Halbzellen und Batterien (galvanische Zellen); Korrosion; Doppelschichten; Kinetik von Elektrodenprozessen

Parallel zur Vorlesung, die hier in 7 Blöcke á je 4 Unterrichtsstunden (2 Semesterwochen) gegliedert ist, werden Rechenübungen, in denen die Studierenden die Lösung entsprechender physikalisch-chemischer Probleme üben sollen, sowie ein Praktikum durchgeführt; in letzterem werden verschiedene Versuche aus den in der Vorlesung behandelten Gebieten durchgeführt.

**Lehrformen:**

Vorlesung, Rechenübung, Praktikum mit Seminar; (SS); (4. Semester)

**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Mathematik I

**Arbeitsaufwand:**

Präsenzzeit: 84 Stunden, Selbststudium: 126 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

K 120 / Praktikumsschein / 7 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. H. Weiß, FVST in Zusammenarbeit mit PD Dr. J. Vogt

**Literaturhinweise:**

- Atkins, Peter W.; De Paula, Julio; "Physikalische Chemie", Wiley-VCH
- Atkins, Peter W.; De Paula, Julio; "Kurzlehrbuch Physikalische Chemie", Wiley-VCH
- Wedler, Gerd; "Lehrbuch der Physikalischen Chemie", Wiley-VCH



## Ingenieurtechnische Grundlagen

### 3.9. Technische Darstellungslehre

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Technische Darstellungslehre
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Erlernen und Ausprägen von Fähigkeiten und Fertigkeiten zur technischen Darstellung von Produkten und deren Dokumentation</li><li>• Bestimmen von Funktion, Struktur und Gestalt technischer Gebilde (Bauteile, Baugruppen, technische Systeme)</li><li>• Erwerben von Grundkenntnissen zur normgerechten Zeichnungserstellung im Maschinenbau</li></ul> Erwerben von Grundkenntnissen der 3D-CAD-Modellierung (Volumenmodellierung, Datenaustausch und Datenmanagement, Baugruppen- und Zeichnungserstellung)
<b>Inhalt:</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Grundlagen der Darstellung technischer Gebilde</li><li>2. Grundlagen technischer Zeichnungen: Projektionsarten, Darstellung von Ansichten, Maßstäben, Linienarten und Linienstärken, Anfertigung von Handzeichnungen von Bauteilen</li><li>3. Projektionsmethoden: Vorgang, Beziehungen von Punkten, Geraden und Ebenen, wahre Größen, Durchdringung und Abwicklung von Körpern</li><li>4. Normgerechtes Darstellen von Formelementen an Bauteilen (z.B. Radien, Fasen, Freistich, Zentrierbohrung, Gewinde) und Maschinenelementen (z.B. Wälzlager, Zahnrad, Dichtungselemente)</li><li>5. Grundlagen der Bemaßung und Bemaßungsregeln</li><li>6. Gestaltabweichung: Maß-, Form- und Lageabweichungen, Tolerierungsgrundsatz, Oberflächenabweichungen</li><li>7. Einführung in die Produktdokumentation</li><li>8. Grundlagen der rechnerintegrierten Produktentwicklung: 3D-CAD-Systeme, Erstellen von Einzelteilen und Baugruppen, Datenaustausch und Datenmanagement, Ableitung und Vervollständigen von Baugruppen- und Einzelteilzeichnungen sowie Stücklisten</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung und vorlesungsbegleitende Übungen, selbständiges Bearbeiten von Belegaufgaben
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Keine (als Erasmus Austauschmodul geeignet)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeiten: 2 SWS Vorlesung und 2 SWS Übung Selbständiges Arbeiten: eigenständige Vor- und Nachbereitung der Vorlesung und Übung, Anfertigen von Belegen 1 Semester, jedes WiSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung: Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung Zweitellige Prüfung: K120 und 3D-CAD-Klausur K90 / 5 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Beyer, FMB Weitere Lehrende: Dr. Träger, Dr. Schabacker, FMB



**Literaturhinweise:**



### 3.9. Werkstoffe 1

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Werkstoffe 1
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Das grundlegende Verständnis des Aufbaus von Werkstoffen ist Voraussetzung für ihre Anwendung, Auslegung und fertigungstechnische Verarbeitung. Die Studierenden erwerben in diesem Modul die Grundlagen der Werkstofftechnik mit Fokus auf den inneren Aufbau und den daraus ableitbaren Struktur-Eigenschafts-Beziehungen. Die Studierenden lernen, werkstofftechnische Sachverhalte zu beschreiben, zu analysieren und bei der Entwicklung von Werkstoffen und Produkten selbständig auszuwenden. Ebenso können sie Werkstoffprüfverfahren nach ihrer Leistung beurteilen und zweckgerichtet einsetzen. Fragestellungen zu Werkstoffeigenschaften, -herstellung und -einsatz können sicher unter Verwendung der erworbenen Kenntnisse bearbeitet werden. Die Analyse von mikrostrukturellen Vorgängen in den Werkstoffklassen der Metalle und der Nichtmetalle werden in Grundlagen beherrscht.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Festkörperstrukturen</li><li>• Zustände und Zustandsänderungen</li><li>• Binäre Zustandsdiagramme</li><li>• Wärmebehandlung von metallischen Konstruktionswerkstoffen</li><li>• Mechanische Prüfung und technologische Eigenschaften</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Experimentalvorlesung, seminaristische Übungen und praktische Teamarbeit an einer vorgegebenen Problematik in kleinen, selbständig arbeitenden Gruppen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Grundlegende Kenntnisse in Chemie und Physik auf Abiturniveau (als Erasmus-Austauschmodul geeignet)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeiten: 2 SWS Vorlesungen, 2 SWS seminaristische Übung, 1 SWS Praktikum, selbständiges Arbeiten 1 Semester, jedes WiSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung; Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung K90 / 5 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Halle, Prof. Krüger, Prof. Scheffler, FMB (rotierende Lehrende je nach Studienjahrgang) Weitere Lehrende: Dr. Rosemann, Dr. Hasemann, Dr. Betke, Dr. Benziger, FMB
<b>Literaturhinweise:</b>



### 3.11. Werkstoffe 2

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Werkstoffe 2
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Voraussetzungen für das Verständnis von Konstruktions- und ausgewählten Funktionswerkstoffen sowie Anwendung, Auslegung und fertigungstechnische Verarbeitung ist das zentrale Verständnis der Mikrostruktur-Eigenschafts-Beziehungen. Die Studierenden lernen in diesem Modul vertiefte Inhalte der Werkstofftechnik kennen mit einem Fokus auf intrinsische Mechanismen und spezielle Werkstoffeigenschaften. Die Studierenden sind in der Lage, spezielle und vertiefte Probleme zu analysieren und innerhalb von anwendungsnahen Fragestellungen zur Werkstoff- und Produktentwicklung umzusetzen. Dabei nutzen sie die erworbenen Kompetenzen auf den Gebieten der Werkstoffeigenschaften, der Werkstoffherstellung und der gezielten Beeinflussung der Eigenschaften durch die Wärmebehandlung.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• komplexe mechanische Eigenschaften</li><li>• ausgewählte elektrische, thermische, magnetische und optische Eigenschaften</li><li>• spezielle Probleme der Wärmebehandlung bei metallischen Werkstoffen</li><li>• chemische Eigenschaften</li><li>• ausgewählte Verfahren der Werkstoffherstellung</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Experimentalvorlesung, seminaristische Übungen und praktische Teamarbeit an einer vorgegebenen Problematik in kleinen selbständig arbeitenden Gruppen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Werkstoffe I (als Erasmus-Austauschmodul geeignet)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeiten: 2 SWS Vorlesungen, 2 SWS seminaristische Übung, 1 SWS Praktikum, selbständiges Arbeiten 1 Semester, jedes SoSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung: Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung K90 / 5 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortliche:</b> Prof. Halle, Prof. Krüger, Prof. Scheffler, FMB (rotierende Lehrende je nach Studienjahrgang) Weitere Lehrende: Dr. Rosemann, Dr. Hasemann, Dr. Betke, Dr. Benziger, FMB
<b>Literaturhinweise:</b>





### 3.12. Technische Thermodynamik / Wärmelehre

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Technische Thermodynamik / Wärmelehre

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Das Modul verfolgt das Ziel, Basiswissen zu den Grundlagen der Energieübertragung und Energiewandlung sowie dem Zustandsverhalten von Systemen zu vermitteln. Die Studenten besitzen Fertigkeiten zur energetischen Bilanzierung von technischen Systemen sowie zur energetischen Bewertung von Prozessen. Sie sind befähigt, die Methodik der Thermodynamik für die Schulung des analytischen Denkvermögens zu nutzen und erreichen Grundkompetenzen zur Identifizierung und Lösung energetischer Problemstellungen.

Die Studenten kennen die wichtigsten Energiewandlungsprozesse, können diese bewerten und besitzen die Fähigkeit zu energie- und umweltbewusstem Handeln in der beruflichen Tätigkeit.

**Inhalt:**

1. Systematik und Grundbegriffe, Wärme als Form des Energietransportes, Arten der Wärmeübertragung, Grundgesetze und Wärmedurchgang
2. Wärmeübergang durch freie und erzwungene Konvektion, Berechnung von Wärmeübergangskoeffizienten, Energietransport durch Strahlung
3. Wärme und innere Energie, Energieerhaltungsprinzip, äußere Arbeit und Systemarbeit, Volumenänderungs- und technische Arbeit, dissipative Arbeit, p,v-Diagramm
4. Der erste Hauptsatz, Formulierungen mit der inneren Energie und der Enthalpie, Anwendung auf abgeschlossene Systeme, Wärme bei reversiblen Zustandsänderungen
5. Entropie und zweiter Hauptsatz, Prinzip der Irreversibilität, Entropie als Zustandsgröße und T,s-Diagramm, Entropiebilanz und Entropieerzeugung, reversible und irreversible Prozesse in adiabaten Systemen, Prozessbewertung (Exergie)
6. Zustandsverhalten einfacher Stoffe, thermische und energetische Zustandsgleichungen, charakteristische Koeffizienten und Zusammenhänge, Berechnung von Zustandsgrößen, ideale Flüssigkeiten, reale und ideale Gase, Zustandsänderungen idealer Gase
7. Bilanzen für offene Systeme, Prozesse in Maschinen, Apparaturen und Anlagen: Rohrleitungen, Düse und Diffusor, Armaturen, Verdichter, Gasturbinen, Windräder, Pumpen, Wasserturbinen und Pumpspeicherkraftwerke, Wärmeübertrager, instationäre Prozesse
8. Thermodynamische Potentiale und Fundamentalgleichungen, freie Energie und freie Enthalpie, chemisches Potential, Maxwell-Relationen, Anwendung auf die energetische Zustandsgleichung (van der Waals-Gas)
9. Mischungen idealer Gase (Gesetze von Dalton und Avogadro, Zustandsgleichungen) und Grundlagen der Verbrennungsrechnungen, Heiz- und Brennwert, Luftbedarf und Abgaszusammensetzung, Abgastemperatur und theoretische Verbrennungstemperatur (Bilanzen und h,9-Diagramm)
10. Grundlagen der Kreisprozesse, Links- und Rechtsprozesse (Energiewandlungsprozesse: Wärmekraftmaschine, Kältemaschinen und Wärmepumpen), Möglichkeiten und Grenzen der Energiewandlung (2. Hauptsatz), Carnot-Prozess (Bedeutung als Vergleichsprozess für die Prozessbewertung)
11. Joule-Prozess als Vergleichsprozess der offenen und geschlossenen Gasturbinenanlagen, Prozessverbesserung durch Regeneration, Verbrennungskraftmaschinen (Otto- und Dieselprozess) – Berechnung und Vergleich, Leistungserhöhung durch Abgasturbolader, weitere Kreisprozesse
12. Zustandsverhalten realer, reiner Stoffe mit Phasenänderung, Phasengleichgewicht und Gibbs'sche Phasenregel, Dampftafeln und Zustandsdiagramme, Tripelpunkt und kritischer Punkt, Clausius-Clapeyron'sche Gleichung, Zustandsänderungen mit Phasenumwandlung



13. Kreisprozesse mit Dämpfen, Clausius-Rankine-Prozess als Sattdampf- und Heißdampfprozesse, „Carnotisierung“ und Möglichkeiten der Wirkungsgradverbesserung (Vorwärmung, mehrstufige Prozesse, ...)
14. Verluste beim Kraftwerksprozess, Kombiprozesse und Anlagen zur Kraft-Wärme-Kopplung, Gas-Dampf-Mischungen, absolute und relative Feuchte, thermische und energetische Zustandsgleichung, Taupunkt

**Lehrformen:**

Vorlesung, Übungen; (WS); (3. Semester)

**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Lehrveranstaltung des Sommersemesters baut auf die Lehrveranstaltung im Wintersemester auf

**Arbeitsaufwand:**

Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

K 120 / 5 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. F. Beyrau, FVST

**Literaturhinweise:**

- H. D. Baehr: Thermodynamik. Springer-Verlag, Berlin
- N. Elsner: Grundlagen der Technischen Thermodynamik. (Band 1 und 2) Akademie-Verlag, Berlin
- H. K. Iben; Starthilfe Thermodynamik
- J. Schmidt: B. G. Teubner Stuttgart, Leipzig (ISBN 3-519-00262-0)
- P. Stephan; K. Schaber; Thermodynamik, Grundlagen und Technische Anwendung (Bd. 1),
- K. Stephan; F. Mayinger: Springer-Verlag, Berlin
- Autorenkollektiv: VDI-Wärmeatlas, 6. Auflage, VDI-Verlag, Düsseldorf 1991
- H. D. Baehr; K. Stephan: Wärme- und Stoffübertragung, Springer-Verlag Berlin Heidelberg
- J. Schmidt: Einführung\_in\_die\_Wärmeübertragung.pdf (Downloadbereich des Lehrstuhls)



### 3.13. Strömungsmechanik

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Strömungsmechanik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Auf der Basis der Vermittlung der Grundlagen der Strömungsmechanik und der Strömungsdynamik haben die Studenten Fertigkeiten zur Untersuchung und Berechnung von inkompressiblen Strömungen erworben. Sie besitzen Basiskompetenzen zur Betrachtung kompressibler Strömungen. Die Studierenden sind befähigt, eigenständig strömungsmechanische Grundlagenprobleme zu lösen.  Durch die Teilnahme an der Übung sind sie in der Lage, die abstrakten theoretischen Zusammenhänge in Anwendungsbeispiele zu integrieren. Sie können die Grundgleichungen der Strömungsmechanik in allen Varianten sicher anwenden. Außerdem können sie Grundkonzepte wie Kontrollvolumen und Erhaltungsprinzipien meistern.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Einführung, Grundprinzipien der Strömungsdynamik</li><li>• Wiederholung notwendiger Konzepte der Thermodynamik und der Mathematik</li><li>• Kinematik</li><li>• Kontrollvolumen und Erhaltungsgleichungen</li><li>• Reibungslose Strömungen, Euler-Gleichungen</li><li>• Ruhende Strömungen</li><li>• Bernoulli-Gleichung, Berechnung von Rohrströmungen</li><li>• Impulssatz, Kräfte und Momente</li><li>• Reibungsbehaftete Strömungen, Navier-Stokes-Gleichungen</li><li>• Ähnlichkeitstheorie, dimensionslose Kennzahlen</li><li>• Grundlagen der kompressiblen Strömungen</li><li>• Experimentelle und numerische Untersuchungsmethoden</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen; (SS); (4. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik I und II, Physik, Thermodynamik
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K120 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. D. Thévenin, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Böswirth, Technische Strömungslehre</li><li>- Gersten und Hernig, Strömungsmechanik</li><li>- Herwig, Strömungsmechanik</li><li>- Iben, Strömungslehre: eine gute Einführung</li></ul>



- Becker, Technische Strömungslehre.
- Kuhlmann, Strömungsmechanik
- Kümmel, Technische Strömungsmechanik
- Siekmann, Strömungslehre
- Strauß, Strömungsmechanik

siehe: [www.uni-magdeburg.de/isut/LSS/Lehre/Vorlesungen/buecher.pdf](http://www.uni-magdeburg.de/isut/LSS/Lehre/Vorlesungen/buecher.pdf)



### 3.14. Messtechnik

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Messtechnik für FVST</b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Measurement Technology for FVST</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveau 6 (Bachelor) Niveau 7 (Master)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Übung/Praktikum
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	VT, UEPT, CIW 5. Semester, VT, UEPT, CIW Dual 7. Semester, SGA Master (WPF) 2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	im WS
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. Katharina Zähringer, Lehrstuhl für Strömungsmechanik und Strömungstechnik
<i>Dozent:in</i>	Dr. Katharina Zähringer
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ BA Verfahrenstechnik</li><li>▶ BA Umwelt- und Energieprozesstechnik</li><li>▶ BA Chemieingenieurwesen</li><li>▶ MA Sicherheit und Gefahrenabwehr Master (WPF)</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS Übung/Praktikum 2 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit: 56 Stunden Selbststudium: 94 Stunden
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	5
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Vollständige und erfolgreiche Teilnahme an der Übung/Praktikum, erfolgreiche Teilnahme an Klausur
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Mathematik I und II, Strömungsmechanik, Thermodynamik
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Teilnahme an der ersten Vorlesung ist imperativ für die Teilnahme am Praktikum



<i>Modulziele angestrebte Lernergebnisse Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Nach Abschluss dieses Moduls haben die Studenten ein Grundverständnis für die Basisbegriffe derjenigen Messtechnik, die in der Verfahrenstechnik regelmäßig für Transport- und Energieprozesse eingesetzt wird.</li><li>▶ Durch die Anwendung in der Übung/Praktikum sind sie in der Lage, mit konventionellen und optischen Messgeräten zu arbeiten, um integrale und lokale Größen zu bestimmen und auszuwerten.</li><li>▶ Sie haben die Kompetenzen erlangt, die für Stoff und Energie umwandelnde Prozesse relevanten Messgrößen zu erkennen, die geeignete Messtechnik auszuwählen und die erforderlichen Messungen erfolgreich durchzuführen und auszuwerten.</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Grundbegriffe der Messtechnik, Messgenauigkeit, Messbereich, Kalibrierung.</li><li>▶ Messfehler</li><li>▶ Signalerfassung und -verarbeitung</li><li>▶ Messverfahren: für Geschwindigkeit, Massen- und Volumenstrom, Dichte, Druck, Temperatur, Viskosität, Oberflächenspannung und Feuchte</li><li>▶ Laseroptische Messverfahren: LDA, PDA, LIF, PIV, Schattenverfahren</li><li>▶ Optische Messverfahren: Schlieren, Interferometrie, Holographie, Absorption, Emission</li><li>▶ Konzentrationsmessung</li><li>▶ Füllstandsmessung und Wägung</li></ul>
<i>Studien- Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Praktikumsprotokolle 25%, schriftliche Klausur (90 Minuten) 75%
<i>Literatur</i>	<a href="http://www.lss.ovgu.de/lss_media/Downloads/Lehre/Vorlesung/Messtechnik/Literaturverzeichnis.pdf">http://www.lss.ovgu.de/lss_media/Downloads/Lehre/Vorlesung/Messtechnik/Literaturverzeichnis.pdf</a>
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	20.9.2021

**Molekulare und strukturelle Grundlagen****3.15. Nachhaltige Prozesstechnik für nachwachsende Rohstoffe und CO<sub>2</sub> für die Chemie-Produktion (bisher: Chemische Prozesskunde)**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Nachhaltige Prozesstechnik für nachwachsende Rohstoffe und CO<sub>2</sub> für die Chemie-Produktion (bisher: Chemische Prozesskunde)</b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Sustainable Process Technology for renewable feedstocks and CO<sub>2</sub> for Chemical Production</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 6 (Bachelorniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Nachhaltige Prozesstechnik für nachwachsende Rohstoffe und CO <sub>2</sub> für die Chemie-Produktion
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	4. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	jedes SoSe
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Prof. Hamel FVST-IVT
<i>Dozent:in</i>	Prof. Hamel / apl. Prof. Lorenz / Prof. Wagemann
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	► Pflichtmodul Chemieingenieurwesen, B.Sc. ► Wahlpflichtmodul Verfahrenstechnik aber geplant im neuen BA-VT Verfahrens- und Umwelttechnik nachhaltiger Systeme, B.Sc.
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS Präsenzzeit Seminar 2 SWS Präsenzzeit
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium/Klausur: 4 SWS, 56 Std. / 92,5 Std. / 1,5 Std.; insg. 150 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4-5
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen der Klausur.
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Chemie, Physik, Verfahrenstechnische Grundlagen
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	



*Modulziele / angestrebte  
Lernergebnisse / Learning  
Outcomes*

Die Studenten

- ▶ erwerben ein Grundverständnis für ausgewählte großtechnische Prozesse der organischen bzw. anorganischen Chemie und der chemischen Verfahrenstechnik
- ▶ sind in der Lage stoffliche und technische Aspekte ausgewählter chemischer Prozesse als Ganzes einzuordnen und auf andere Prozesse zu übertragen
- ▶ können die Verfahrensentwicklung, apparative Umsetzung und Wirtschaftlichkeit chemischer Prozesse auch ohne den Einsatz fossiler Rohstoffe einschätzen
- ▶ haben einen sicheren Umgang bei der Gestaltung von Verfahren mit nachwachsenden Rohstoffen, Kreislaufführung, Recycling bzw. können diesbezüglich auftretende Problemstellungen analysieren und lösen
- ▶ können Power-to-Chemicals-Konzepte und insbesondere die zentrale Rolle von Wasserstoff und den Weg in die klimaneutrale Chemie-Produktion einordnen

*Inhalt*

Inhalt:

### **Prozesstechnik und Prozesskunde**

#### **CH (5VL)**

- ▶ Stoffliche und technische Aspekte der industriellen Chemie am Beispiel ausgewählter Verfahren und Produkte
- ▶ Hierarchische Struktur des Produktionsprozesses, VT-Fließbilder
- ▶ Verfahrensauswahl und Verfahrensentwicklung: Grundlagen methodischer Lösungsversuche, Vor- und Hauptstudien der Verfahrensentwicklung und Prozesssynthese
- ▶ Probleme bei der Prozessentwicklung und beim Betrieb von Chemieanlagen bei Wechsel auf nachwachsenden Rohstoffen
- ▶ Energiebedarf, Umweltbelastungen, Anlagensicherheit

#### **HL (2VL)**

- ▶ Stammbäume, Rohstoffe und deren Aufarbeitung (Raffinerie), organische Zwischenprodukte, organische Folgeprodukte, anorganische Massenprodukte
- ▶ Produktstammbäume und deren Querverbindung zu anderen Produktgruppen

### **Nachwachsende Rohstoffe**

#### **KW Teil 1 (3VL)**

- ▶ Einführung: Optionen für eine Chemie-Produktion ohne Einsatz fossiler Rohstoffe (defossilisierte Chemie)
- ▶ Chemikalien auf Basis nachwachsender Rohstoffe, C2- / C3-Grundchemikalien, Biokunststoffe





- ▶ Integrierte Produktion auf Basis von Nachwachsenden Rohstoffen – Lignocellulose-, Biogas- und Synthesegas-Bioraffinerie

#### KW Teil 2 (3VL)

- ▶ Kreislaufführung – Nutzung von Kunststoff-Abfällen: Herausforderungen/ Recycling/chemisches Recycling/Pyrolyse und Vergasung
- ▶ Power-to-Chemicals-Konzepte: Power-to-Gas – Einführung/Elektrolyse und Elektrolyseure für Wasserstoff/ Co-Elektrolyse für Syngas, Ethylen, Formiat, Ammoniak/P-2-Chemicals Produktionsketten/Rolle des Stromsystems
- ▶ Die zentrale Rolle von Wasserstoff: Wasserstoff-Nutzung/Farbenlehre
- ▶ Klimaneutrale Chemie-Produktion in 2050 – der Weg dorthin

#### *Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen*

Klausur, 90 Minuten

#### *Literatur*

–U. Onken, A. Behr, Chemische Prozesskunde, Georg Thieme Verlag Stuttgart, 1996  
–Winnacker-Küchler. Hrsg. von Roland Dittmeyer, Chemische Technik: Prozesse und Produkte, Weinheim, Wiley-VCH, 2005  
–Moulijn, van Diepen, Chemical Process Technology, Wiley, 2001  
–Blaß, E.: Entwicklung verfahrenstechnischer Prozesse, Springer-Verlag, Berlin Heidelberg, 1997  
Baerns, M. et. al.: Technische Chemie, Wiley-VCH, 2006  
–Thomas Seidensticker, Arno Behr, Einführung in die Chemie nachwachsender Rohstoffe, Springer Berlin Heidelberg, 2018

#### *Sonstige Informationen*

Exkursion (z.B. Zellstoffwerk Arneburg Stendal)

#### *Freigabe / Version*

Letzte Überarbeitung des Moduls: 21.10.2022



### 3.16. Reaktionstechnik

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Reaktionstechnik

**Ziele des Moduls:**

Die Studenten

- haben ein physikalisches Grundverständnis wesentlicher Prozesse der chemischen Verfahrenstechnik insbesondere der Reaktionstechnik erworben
- sind in der Lage, chemische Reaktionen zu analysieren, z.B. Schlüsselkomponenten und Schlüsselreaktionen herauszuarbeiten
- können sichere Aussagen zum Fortschreiten von Reaktionen in Abhängigkeit der Prozessbedingungen und zur Ausbeute sowie Selektivität gewünschter Produkte treffen und sind somit befähigt einen geeigneten Reaktortyp auswählen
- haben die Kompetenz, Reaktionen unter komplexen Aspekten, wie Thermodynamik, Kinetik und Katalyse zu bewerten
- sind im Umgang mit Rechenmodellen gefestigt und damit in der Lage einen BR, CSTR oder PFTR verfahrenstechnisch auszulegen bzw. stofflich und energetisch zu bewerten

**Inhalt:**

1. Stöchiometrie chemischer Reaktionen
  - Schlüsselkomponenten
  - Bestimmung der Schlüsselreaktionen
  - Fortschrittsgrade
  - Ausbeute und Selektivität
2. Chemische Thermodynamik
  - Reaktionsenthalpie
  - Berechnung der Reaktionsenthalpie
  - Temperatur- Druckabhängigkeit
  - Chemisches Gleichgewicht
  - Berechnung der freien Standardreaktionsenthalpie
  - Die Gleichgewichtskonstante  $K_p$  und ihre Temperaturabhängigkeit
  - Einfluss des Drucks auf die Lage des Gleichgewichts
  - Regeln zur Gleichgewichtslage
3. Kinetik
  - Reaktionsgeschwindigkeit
  - Beschreibung der Reaktionsgeschwindigkeit
  - Zeitgesetze einfacher Reaktionen
  - Ermittlung kinetischer Parameter
  - Differentialmethode
  - Integralmethode
  - Kinetik heterogen katalysierter Reaktionen
  - Prinzipien und Beispiel
  - Adsorption und Chemiesorption
  - Langmuir-Hinshelwood-Kinetik
  - Temperaturabhängigkeit heterogen katalysierter Reaktionen
4. Stofftransport bei der heterogenen Katalyse
  - allgemeine Grundlagen
  - Diffusion in porösen Systemen
  - Porendiffusion und Reaktion



<ul style="list-style-type: none"><li>- Filmdiffusion und Reaktion</li><li>- Gas-Flüssig-Reaktionen</li><li>- Dreiphasen-Reaktionen</li></ul> <p>5. Berechnung chemischer Reaktoren</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Formen und Reaktionsführung und Reaktoren</li><li>- Allgemeine Stoffbilanz</li><li>- Isotherme Reaktoren</li><li>- Idealer Rührkessel (BR)</li><li>- Ideales Strömungsrohr (PFTR)</li><li>- Idealer Durchflussrührkessel (CSTR)</li><li>- Vergleich der Idealreaktoren und Auslegungshinweise</li><li>- Rührkesselkaskade</li><li>- Mehrphasen-Reaktoren</li></ul> <p>6. Wärmebilanz chemischer Reaktoren</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Allgemeine Wärmebilanz</li><li>- Der gekühlte CSTR</li><li>- Stabilitätsprobleme</li><li>- Qualitative Ergebnisse für andere Reaktoren</li><li>- Verweilzeitverhalten chemischer Reaktoren</li><li>- Messung und Beschreibung des Verweilzeitverhaltens</li><li>- Verweilzeitverteilung für einfache Modelle</li><li>- Umsatzberechnung für Realreaktoren</li><li>- Kaskadenmodell</li><li>- Dispersionsmodell</li><li>- Segregationsmodell</li><li>- Selektivitätsprobleme</li></ul> <p>7. Stoffliche Aspekte der Chemischen Verfahrenstechnik</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Bedeutung der chemischen Industrie und Rohstoffversorgung</li><li>- Erdölkonversion und petrochemische Grundstoffe</li><li>- Steam-Cracken von Kohlenwasserstoffen</li><li>- Chemische Produkte und Produktstammbäume</li></ul>
<p><b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung; (SS); (6. Semester)</p>
<p><b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Chemie</p>
<p><b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden</p>
<p><b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K 120 / 5 CP</p>
<p><b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Dr. Hamel, FVST <b>weiterer Lehrender:</b> Dr.-Ing. M. Gerlach</p>
<p><b>Literaturhinweise:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- M. Baerns, H. Hofmann, A. Renken, Chemische Reaktionstechnik Wiley-VCH, 1999</li><li>- G. Emig, E. Klemm Technische Chemie: Einführung in die Chemische Reaktionstechnik Springer, 2005</li><li>- O. Levenspiel Chemical Reaction Engineering Wiley, 1999</li><li>- S. Fogler Elements of Chemical Reaction Engineering Prentice Hall International, 2004</li></ul>



### 3.17. Partikeltechnologie

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Partikeltechnologie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"><li>• erlernen Methoden zur mathematischen Beschreibung der Eigenschaften und des Verhaltens einzelner und mehrerer Partikel.</li><li>• erlernen Grundkenntnisse wesentlicher dynamischer Prozesse der mechanischen Verfahrenstechnik und Partikeltechnik.</li><li>• analysieren und gestalten Prozesse zur Lagerung, zum Transport, zur Trennung und Zerkleinerung von disperser Stoffsysteme.</li><li>• entwickeln ihre Fertigkeiten bei der Auswahl, Auslegung, Gestaltung und verfahrenstechnischen Bewertung stochastischer und stationärer Partikelprozesse.</li></ul>
<b>Inhalt:</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Charakterisierung von Partikeln<ul style="list-style-type: none"><li>• Beschreibung der Größe, Größenverteilung und Packungsstrukturen</li></ul></li><li>2. Strömung einzelner Partikel<ul style="list-style-type: none"><li>• Herleitung der Bewegungsgleichungen und Erhaltungsgesetze</li></ul></li><li>3. Strömung mehrerer Partikel<ul style="list-style-type: none"><li>• Suspensionen und Ablagerungsverhalten</li></ul></li><li>4. Kolloide und ultrafeine Partikel<ul style="list-style-type: none"><li>• Oberflächenkräfte, Suspensionsrheologie und Partikelvergrößerung</li></ul></li><li>5. Lagerung von Partikeln<ul style="list-style-type: none"><li>• Gestaltung von Vorratsbehältern und Schubspannungsanalyse</li></ul></li><li>6. Transport von Partikeln<ul style="list-style-type: none"><li>• Pneumatischer Transport und Steigrohre</li></ul></li><li>7. Strömungen durch Schüttungen<ul style="list-style-type: none"><li>• Filtrierung und Wirbelschichtverfahren</li></ul></li><li>8. Separierung von Partikeln unterschiedlicher Größe<ul style="list-style-type: none"><li>• Separierung in Gas- und Hydrozyklonen</li></ul></li><li>9. Mischung und Trennung von Partikeln unterschiedlicher Größe<ul style="list-style-type: none"><li>• Gestaltung und Analyse von Mischungs- und Trennungsprozesse</li></ul></li><li>10. Zerkleinerung von Partikeln<ul style="list-style-type: none"><li>• Zerkleinerungsmechanismen und –prozesse, Energieverbrauch.</li></ul></li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen und Praktikum
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Stochastik, Physik, Technische Mechanik, Strömungsmechanik I
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> schriftliche Prüfung / Prüfungsvorleistung: 3 Versuche / K 120 / 5 CP



**Modulverantwortlicher:**

Prof. Dr. v. Wachem, FVST

**Literaturhinweise:**

[1] Manuskript mit Text, Bildern und Übungen.

[2] M. Rhodes, *Introduction to Particle Technology*, John Wiley & Sons Ltd., 2008.

[3] H. Schubert, *Handbuch der Mechanischen Verfahrenstechnik*, Wiley-VCH, 2003.



### 3.18. Produktgestaltung

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Produktgestaltung
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können Aufgabenstellung und Rahmenbedingungen der Produktgestaltung in der stoffwandelnden Industrie klar einschätzen. Sie haben erkannt, dass die Produktgestaltung nicht nur über die Zusammensetzung, sondern auch (insbesondere für Feststoffe) über die Struktur erfolgt, und haben sich anhand von Beispielen mit Arbeitstechniken zur Produktgestaltung vertraut gemacht. Auf dieser Basis können sie die Entwicklung neuer oder die Verbesserung vorhandener Produkte systematisch vorantreiben und dabei auch den Zusammenhang mit der Effizienz und Wirtschaftlichkeit von Herstellungsprozessen fundiert berücksichtigen.
<b>Inhalt</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Grundlagen von Produktgestaltung und Produktqualität in der stoffumwandelnden Industrie (Unterschiede zur Fertigungstechnik, Kundenorientierung, Mehrdimensionalität und Komplexität als Chance)</li><li>2. Gestaltung granularer Stoffe (Staubfreiheit, Filtrierbarkeit, Fluidisierbarkeit, Lagerung, Farbe und Geschmack, Rieselfähigkeit, Adhäsion und Kohäsion, Schüttdichte, Redispersierbarkeit und Instantisierung)</li><li>3. Waschmittel (Gestaltung über die Zusammensetzung und Struktur, molekulare Grundlagen und Kräfte, Tenside und ihre Eigenschaften, konkurrierende Qualitätsaspekte, alternative Gestaltungsmöglichkeiten und Produktionsverfahren)</li><li>4. Saubere Oberflächen (Der "Lotus-Effekt", sein molekularer Hintergrund und seine Nutzung, unterschiedliche Wege der technischen Innovation)</li><li>5. Arzneimittel (Wirkstoffe und Formulierungen, Freisetzungseigenschaften, Retard-Eigenschaften, Beschichtungen, Mikrokapseln, Implantate)</li><li>6. Feste Katalysatoren (Qualität der aktiven Zentren, Sinn und Gestaltung von Katalysatorträgern, Katalysatorwirkungsgrad, konkurrierende Aspekte und Lösungen zur Gestaltung von Reaktoren)</li><li>7. Weitere Beispiele; Rekapitulation der Aufgabenstellung und Methodik der Produktgestaltung über die Zusammensetzung sowie über die Struktur, kurze Einleitung in das Qualitätsmanagement</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung, Praktikum; (WS); (5. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K 90 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. E. Tsotsas, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> Eigene Notizen zum Download

**3.19. Anorganische Molekülchemie**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Anorganische Molekülchemie</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Molecular Inorganic Chemistry</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 6 (Bachelorniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Vorlesung Anorganische Molekülchemie</li><li>▶ Seminar Anorganische Molekülchemie</li><li>▶ Praktikum Anorganische Molekülchemie</li></ul>
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	3. Semester (Vorlesung und Seminar) 5. Semester (Blockpraktikum in der vorlesungs- / prüfungsfreien Zeit)
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Anorganische Chemie, Prof. Dr. N. Kulak
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. N. Kulak, Dr. V. Lorenz (Praktikum)
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Pflichtmodul im Studiengang Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung à 2 SWS, Seminar à 1 SWS, Praktikum à 3 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 84 Std. / 96 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	2 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	6
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen einer Klausur mit Note, benoteter Leistungsnachweis für das Praktikum
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Allgemeine und Anorganische Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Erwerb spezieller Kenntnisse zu Bindungsmodellen und speziellen Eigenschaften sowie der Synthesewege von anorganischen Verbindungen.</li><li>▶ Erweiterung des Basiswissens im Bereich der Koordinationschemie</li><li>▶ Erweiterung des Basiswissens der Chemie der Nichtmetalle, deren Eigenschaften und deren technische Anwendungen.</li><li>▶ Im Praktikum: Erlernen spezieller Arbeitstechniken und Analysemethoden bei der Synthese von anorganischen Verbindungen; Erweiterung und Vertiefung der Kompetenzen, die im Grundpraktikum erlernt wurden.</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ 1. Einführung und Konzepte: HSAB-Prinzip, Relativistische Effekte, Molekülstrukturen, Molekülsymmetrie</li><li>▶ 2. Übergangsmetalle: Aufbau des PSE, Eigenschaften, Darstellung</li><li>▶ 3. Koordinationsverbindungen: Nomenklatur, Isomerie, Bindungsmodelle, Eigenschaften</li><li>▶ 4. Verbindungen der Elemente der Gruppe 13, insbesondere Bor und Aluminium (u.a. Borane, Carborane, Wade-Regel, Silane, Gläser)</li><li>▶ 5. Verbindungen der Elemente der Gruppe 14, insbesondere Kohlenstoff, dessen Modifikationen, und Silicium</li><li>▶ 6. Verbindungen der Elemente der Gruppe 15, insbesondere Stickstoff und Phosphor (u.a. Stickstoffoxide)</li><li>▶ 7. Verbindungen der Elemente der Gruppe 16, insbesondere Sauerstoff und Schwefel (u.a. Ringverbindungen, Schwefel-Stickstoffverbindungen)</li><li>▶ 8. Verbindungen der Elemente der Gruppe 17 (u.a. Polyhalogenide, Interhalogenverbindungen)</li><li>▶ 9. Verbindungen der Elemente der Gruppe 18 (u.a. Fluoride, Oxide)</li><li>▶ <b>Praktikum:</b> Synthese einfacher anorganischer Verbindungen (Nichtmetallverbindungen, Koordinationsverbindungen), Auswertung spezieller Analysedaten der synthetisierten Verbindungen, Kristallisation mit Hilfe verschiedener Methoden</li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	K 120, benoteter Leistungsnachweis für das Praktikum
<i>Literatur</i>	E. Riedel, C. Janiak: Anorganische Chemie (de Gruyter)
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	Letzte Bearbeitung des Moduls: 29.09.2021





### 3.20. Moderne organische Synthesemethoden

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Moderne Organische Synthesemethoden
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden sind zur Analyse komplexer Reaktionsmechanismen befähigt und besitzen breite Kenntnisse bezüglich des Methodenarsenals der organischen Synthesechemie. Sie können einfache Synthesen polyfunktioneller Verbindungen unter besonderer Berücksichtigung der Chemo-, Regio- und Stereoselektivität organisch chemischer Transformationen planen und durchführen. Die Studierenden sind mit den klassischen Syntheseoperationen, deren praktischer Anwendung und dem sicheren Umgang mit experimentellen Aufbauten und Arbeitstechniken vertraut.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Konformative, sterische und stereoelektronische Effekte</li><li>• Stereoselektive Synthese</li><li>• Alkylierung am nucleophilen Kohlenstoffatom</li><li>• Reaktionen von Kohlenstoff-Nucleophilen mit der Carbonylgruppe</li><li>• Umwandlung funktioneller Gruppen</li><li>• Spezielle Additions- und Substitutionsreaktionen</li><li>• Cycloadditionen, Umlagerungen und Eliminierungen</li><li>• Metall- und Halbmetall-vermittelte Reaktionen</li><li>• Reaktionen über reaktive Zwischenstufen</li><li>• Spezielle Oxidationen und Reduktionen</li><li>• Reaktivität polyfunktioneller Verbindungen</li></ul> <b>Praktikum:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Durchführung ein- und mehrstufiger Synthesen nach Literaturvorschriften</li><li>• Reinigung und Charakterisierung der Reaktionsprodukte</li><li>• Protokollführung, Auswertung und Diskussion der Ergebnisse entsprechend der guten wissenschaftlichen Praxis</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Seminar, Praktikum; (WS); (5.+6. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Modul Organische Chemie (MSPG, 1. und 2. Semester)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 84 Stunden, Selbststudium: 96 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> mündliche Prüfung / benoteter LN für das Praktikum / 6 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> PD Dr. E. Haak, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• F. A. Carey, R. J. Sundberg, <i>Organische Chemie - Ein weiterführendes Lehrbuch</i>, Wiley-VCH, Weinheim</li><li>• K. Schwetlick, <i>Organikum</i>, Wiley-VCH, Weinheim</li></ul>



### 3.21. Physikalische Chemie II: Aufbau der Materie

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Physikalische Chemie II: Aufbau der Materie

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Die Studierenden sind vertraut mit wichtigen Gesetzmäßigkeiten und Messmethoden der Physikalischen Chemie. Behandelt werden, aufbauend auf dem Modul "Physikalische Chemie", überwiegend mikroskopische Zusammenhänge aus den Bereichen Aufbau der Materie und Chemische Bindung. Die Studierenden erwerben die Kompetenz, modernen Entwicklungen der Chemie, Physik und auch Verfahrenstechnik (z.B. im Bereich "Molecular Modelling") folgen zu können.

**Inhalt**

Parallel zur Vorlesung, die hier in 7 Blöcke á je 4 Unterrichtsstunden (2 Semesterwochen) gegliedert ist, werden Rechenübungen, in denen die Studierenden die Lösung entsprechender physikalisch-chemischer Probleme üben sollen, sowie ein Praktikum mit begleitendem Seminar durchgeführt, in dem Versuche aus dem in der Vorlesung behandelten Gebiet durchgeführt werden .

Block 1:

Versagen der klassischen Physik: schwarzer Strahler, Photoeffekt, Teilchenbeugung; Well-Teilchen-Dualismus; Spektrum des Wasserstoffatoms; Bohr-Modell

Block 2:

Schrödinger-Gleichung (SG) und Wellenfunktionen; Heisenberg'sche Unschärferelation; Teilchen im Kasten; Tunneleffekt; harmonischer Oszillator

Block 3:

Wasserstoff-Atom (quantenmechanische Betrachtung); Behandlung von Mehrelektronensystemen (Pauli-Prinzip, Aufbau-Prinzip, Hund'sche Regel); HF-SCF-Atomorbitale

Block 4:

Behandlung von Molekülen: Born-Oppenheimer-Prinzip, Linearkombination von AO, Variationsprinzip; Hybridisierung; Übersicht über moderne Methoden (*ab initio*, DFT)

Block 5:

Grundlagen spektroskopischer Methoden: Auswahlregeln, Lambert-Beer-Gesetz, Franck-Condon-Prinzip; Fluoreszenz, Phosphoreszenz; UV/VIS-Spektroskopie; Infrarot- und Raman-Spektroskopie; NMR-Spektroskopie

Block 6:

Konzepte der statistischen Thermodynamik: Verteilungsfunktionen, kanonisches Ensemble, Anwendung; Molekulare Wechselwirkungen: Dipolmomente, Polarisierbarkeiten, Repulsion und Attraktion

Block 7:

Makromoleküle und Aggregate: Struktur und Dynamik, Form und Größe, "Self-Assembly"; Eigenschaften von Festkörpern

**Lehrformen:**

Vorlesung, Rechenübungen, Praktikum, Seminar zum Praktikum (mit Vorträgen der Praktikusteilnehmer), (WS); (5. Semester)



**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Module Mathematik I, Mathematik II, Physikalische Chemie

**Arbeitsaufwand:**

Präsenzzeit: 84 Stunden, Selbststudium: 126 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

mündliche Prüfung / benoteter Leistungsnachweis für das Praktikum/Seminar / 7 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. Dr. H. Weiß, FVST

**weiterer Lehrender:**

PD Dr. J. Vogt

**Literatur:**

- Atkins, Peter W. ; De Paula, Julio; "Physikalische Chemie", Wiley-VCH
- Atkins, Peter W. ; De Paula, Julio; "Kurzlehrbuch Physikalische Chemie", Wiley-VCH
- Wedler, Gerd; "Lehrbuch der Physikalischen Chemie", Wiley-VCH



### 3.22. Produktcharakterisierung / Moderne Analysemethoden

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Produktcharakterisierung / Moderne Analysemethoden</b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Product Characterization / Modern Analytical Methods</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 6 (Bachelorniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Übung
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	mindestens einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. L. Hilfert
<i>Dozent:in</i>	Dr. L. Hilfert; Dr. A. Lieb, Dr. J. Heinrich
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	► Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	3 SWS, Vorlesungen / Übungen
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeiten: 56 h, Selbststudium 124 h
<i>Dauer des Moduls</i>	2 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	6
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	K 120 / unbenoteter Lernnachweis für die Übungen
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	keine
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Denken in Zusammenhängen, hier insbesondere Verknüpfung der Kenntnisse über die Stoffe und ihre Eigenschaften mit den Möglichkeiten der Messtechnik.</li><li>▶ Vermittlung der Fähigkeit, aus der Vielfalt nutzbarer Analysenmethoden und Charakterisierungstechniken eine optimale Auswahl zur Problemlösung treffen zu können.</li><li>▶ Entwicklung von Fertigkeiten im Umgang mit hochwertigen Messgeräten</li><li>▶ Schulung des analytischen und logischen Denkens</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Die Vorlesung liefert die zum Verständnis der einzelnen Methoden notwendigen Grundlagen und das für die Anwendung in der Produktcharakterisierung/Analytik Wesentliche in komprimierter Form.</li><li>▶ Die apparative Umsetzung und die Übungen zur Interpretation der Untersuchungsergebnisse bilden die zweite Säule des aus Vorlesung und Übung bestehenden Moduls.<ul style="list-style-type: none"><li>• Organische Elementaranalyse</li><li>• Massenspektrometrie</li><li>• Hochleistungsflüssigkeitschromatographie</li><li>• Röntgen-Strukturanalyse und Röntgen-Pulverdiffraktometrie</li><li>• Infrarotspektroskopie</li><li>• Kernmagnetische Resonanzspektroskopie</li></ul></li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Klausur 120 min
<i>Literatur</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>-Organikum; verschiedene Autoren; Wiley-VCH</li><li>-Spektroskopische Methoden in der organischen Chemie; Hesse, Meier, Zeeh; Thieme</li><li>-IR-Spektroskopie für Anwender; WILEY-VCH, W. Gottwald, G. Wachter</li><li>-NMR-Spektroskopie für Anwender, WILEY-VCH, U. Gruber, W. Klein</li><li>- Instrumentelle Analytik: Grundlagen – Geräte – Anwendungen; Springer; Douglas A. Skoog James J. Leary</li><li>- Massenspektrometrie – Ein Lehrbuch; Springer; J. H. Gross</li><li>- Chromatographie für Einsteiger; WILEY-VCH, K. Kaltenböck</li></ul>
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	Letzte Bearbeitung des Moduls: 28.02.2022



### 3.23. Umweltchemie

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Umweltchemie

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Die Studierenden kennen die grundsätzlichen Zusammenhänge der chemischen Abläufe in den Umweltkompartimenten Luft, Wasser und Boden. Sie können Gefährdungen durch den Eintrag von Stoffen in diese Kompartimente abschätzen und Strategien entwickeln, diese zu reduzieren. Die Studierenden sind darüber hinaus in der Lage, analytische Methoden zur Bestimmung der charakteristischen Parameter von Luft, Wasser und Boden zu beschreiben.

**Inhalt**

- 1. Einleitung:** Umwelt und Umweltfaktoren, Kompartimente und Ökosystem, Mensch und Umwelt, Historie der anthropogenen Umweltbeeinflussung, Umweltbewusstsein und zukünftige Entwicklung
- 2. Aufbau der Erde:** Sphären der Erde, Erdschichten, Erdoberfläche, Atmosphäre, globale Stoffkreisläufe, Kompartimente mit Transport- und Speicherfunktion, Quellen und Senken
- 3. Stoffe in der Umwelt:** Umweltbelastungen, Transport von Stoffen zwischen den Umweltkompartimenten, anthropogener Eintrag von Stoffen in die Umwelt, geographische Verbreitung von Umweltbelastungen, Gefahrstoffe, Umweltchemikalien, Mobilität von Stoffen in der Umwelt, Persistenz, Abbaubarkeit, geologische und biologische Anreicherung, Schadwirkungen
- 4. Umweltschutz:** Produkt- und produktionsbezogener Umweltschutz, produktionsintegrierter und additiver Umweltschutz, Maßnahmen in Gewerbe und Industrie, Erhöhung der Energieeffizienz,
- 5. Umweltrecht:** Ziele der Umweltgesetzgebung, Umweltschutz und Grundgesetz, Gesetze, Rechtsverordnungen, Verwaltungsvorschriften, Normen und technische Regeln, bestimmte und unbestimmte Rechtsbegriffe, Grenzwerte und Richtwerte, EU-Richtlinien und -verordnungen, Struktur und Prinzipien des Umweltrechts, Instrumente des Umweltrechts, Gesetze des Umweltrechts
- 6. Chemikaliengesetz, Gefahrstoffverordnung und Gefahrstoffgesetz:** Chemikaliengesetz, Gefahrstoffverordnung, REACH-Verordnung, CLP-Verordnung, Arbeitsplatzgrenzwert, Gefährdungszahl, biologischer Grenzwert, Gefahrstoffbeförderungsgesetz
- 7. Die Lufthülle der Erde:** Bedeutung und Zusammensetzung der Atmosphäre, Luftqualität, natürliche Emissionen, anthropogene Emissionen, ubiquitäre Stoffe, Durchmischungszeit in der Atmosphäre, Lebensdauer von Stoffen in der Atmosphäre, Transport von Luftverunreinigungen, Deposition von Luftverunreinigungen, Schäden durch Luftverunreinigungen, Grundlagen der Photochemie, OH-Radikale in der Troposphäre
- 8. Kohlendioxid:** Eigenschaften, Wirkung auf den Menschen, Photosynthese, Quellen und Senken, fossile Brennstoffe, Primärenergieverbrauch, CO<sub>2</sub>-Emissionen, Kohlenstoffkreislauf, Änderungen des CO<sub>2</sub>-Gehaltes in der Atmosphäre, Spurengase und Klima, Treibhauseffekt, Klimaänderungen
- 9. Kohlenmonoxid:** Eigenschaften, Quellen und Senken, CO-Emissionen, Wirkungen beim Menschen
- 10. Schwefelverbindungen:** Eigenschaften und Verwendung, Quellen und Senken, Schwefelverbindungen in der Atmosphäre, atmosphärischer Schwefelkreislauf, SO<sub>2</sub>-Emissionen, London-Smog, Wirkung auf Lebewesen und Sachgüter, saurer Regen, neuartige Waldschäden
- 11. Oxide des Stickstoffs:** Eigenschaften, Stickstoffkreislauf, Quellen und Senken von N<sub>2</sub>O, photochemisches NO/NO<sub>2</sub>-Gleichgewicht, Quellen für NO<sub>x</sub>, NO<sub>x</sub>-Emissionen, Einfluss von NO<sub>x</sub> auf Lebewesen
- 12. Flüchtige organische Verbindungen:** Quellen und Senken von Methan, Nicht-Methan-Kohlenwasserstoffe, Photooxidantien, Ozon in der Troposphäre, Quellen und Senken von Ozon, Los-Angeles-Smog, Abbau von Kohlenwasserstoffen in der Atmosphäre, Wirkungen und Schäden durch photochemischen Smog, Automobilabgase, Abgasreinigung
- 13. Ozon in der Stratosphäre:** Vorkommen und Eigenschaften, Der Chapman-Zyklus, katalytischer Ozonabbau, katalytischer ClO<sub>x</sub>-, HO<sub>x</sub>- und NO<sub>x</sub>-Zyklus, Ozonloch, Schädigungen durch UV-Strahlung, FCKW, CKW, Halone, Ozonzerstörungspotential, FCKW-Ersatzstoffe



14. **Aerosole:** Bedeutung, Quellen und Eigenschaften, Umwandlungen, Zusammensetzung, Größe, Lebensdauer, Verteilung, Einfluss auf den Menschen, polycyclische aromatische Kohlenwasserstoffe, Tabakrauch, Asbeste
15. **Immissionsschutzrecht:** Bundes-Immissionsschutzgesetz, Rechtsverordnungen, anlagenbezogener Immissionsschutz, produkt- und gebietsbezogener Immissionsschutz, Störfallverordnung
16. **Wasser – Grundlagen:** Bedeutung und Eigenschaften, Wasser als Lösungsmittel, Löslichkeit von Salzen, Hydratation, exotherme und endotherme Lösungsvorgänge, Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit, Löslichkeit von Molekülen, Löslichkeit von Gasen, Säure-Base-Reaktionen, pH-Wert, Stärke von Säuren und Basen, pH-Wert-Berechnungen, Fällung von Hydroxiden, Flockung
17. **Inhaltsstoffe natürlicher Gewässer und Wasserbelastungen:** Inhaltsstoffe natürlicher Gewässer, Oberflächenwasser, Grundwasser, Meerwasser, pH-Wert natürlicher Gewässer, gelöste Kationen, gelöste Anionen, gelöste Gase, organische Wasserinhaltsstoffe, dispergierte Feststoffe, Wasserbelastungen, Nährstoffe, Trophiegrad von Gewässern, Salze und Schwermetalle, Selbstreinigung, Saprobien-Index, Sauerstoffgehalt, aerober und anaerober Abbau
18. **Bewertung wassergefährdender Stoffe:** Wassergefährdende Stoffe, Biotests, toxikologische Untersuchungen, Permanganat-Index, chemischer Sauerstoffbedarf, biochemischer Sauerstoffbedarf, biochemischer Abbaugrad, Einwohnergleichwert, AOX und TOC, Gewässergüteklassen
19. **Spezielle Wasserbelastungen:** Wasch- und Reinigungsmittel, Wasserhärte, polychlorierte Dibenzodioxime und Dibenzofurane, polychlorierte Biphenyle, Öl
20. **Trinkwassergewinnung und Abwasserreinigung:** Trinkwasserbedarf, Anforderungen an Trinkwasser, Trinkwassergewinnung und –aufbereitung, Abwasser, Reinigung kommunaler Abwässer, mechanische und biologische Abwasserreinigung, Behandlung und Beseitigung von Klärschlamm, chemische Abwasserreinigung, photokatalytische Abwasserreinigung
21. **Gewässerschutzrecht:** Wasserhaushaltsgesetz, Verwaltungsvorschrift wassergefährdende Stoffe, Abwasserverordnung, EU-Wasserrahmenrichtlinie
22. **Boden – Grundlagen:** Zusammensetzung, Humus und Huminstoffe, Tonminerale, Bodenlebewesen, Bedeutung und Funktionen, Verwitterung, Erosion, Nährstoffe, Düngung
23. **Bodenbelastungen:** Schadstoffe im Boden, Bodenversauerung, der Boden als Puffer, Pestizide, DDT
24. **Schwermetalle:** Bedeutung und Vorkommen, Emissionen von Metallen und Kreisläufe, Persistenz von Metallen, Schwermetalle und Pflanzen, Quecksilber, Blei, Cadmium
25. **Altlasten:** Wirkungspfade, Bewertung, Sanierung und Sicherung
26. **Bodenschutzrecht:** Überblick
27. **Umweltanalytik:** Gegenstand der Umweltanalytik, Schritte der chemischen Analyse, Fehlerarten, Präzision und Richtigkeit, Fehlerquellen in der Analytik, instrumentelle Analytik, Atomspektroskopie (AAS, ICP-OES), Photometrie, Chromatographie (GC, HPLC), Massenspektrometrie, Wasseranalytik, Probennahme, Protokoll, Transport und Aufbewahrung, organoleptische Prüfung, physikalisch-chemische Untersuchung, pH-Wert-Messung, Messung der elektrischen Leitfähigkeit, nasschemische Methoden, Bestimmung der Säure- und Basekapazität, Bestimmung der Wasserhärte
28. **Abfall:** Entstehung von Abfällen, Hausmüll und hausmüllähnliche Gewerbeabfälle, Abfälle aus Industrie und Gewerbe, Entsorgung von Abfällen; Entsorgung von Hausmüll, Deponien, Deponieklassen, Umweltbelastung und Gefahren von Deponien, Deponiegas, Deponieverbote, Müllverbrennung, Brennbarkeit von Abfällen, Müllverbrennungsanlagen, Entsorgung von Sonderabfall, chemische Vorbehandlung, thermische Behandlung, Sonderabfalldeponien, Abfallbeseitigung auf See, Recycling, Recyclingarten, Verwendung und Verwertung, Möglichkeiten und Grenzen des Recyclings, Abfallrecht

**Lehrformen:**

Vorlesung

**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Grundlegende Kenntnisse in Anorganischer und Organischer Chemie



**Arbeitsaufwand:**

3 SWS

Präsenzzeit: 42 Stunden; Selbststudium+Prüfungsvorbereitung: 108 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

K 120 / 5 CP

**Modulverantwortlicher:**

Dr. M. Schwidder, FVST

**Literaturhinweise:**





### 3.24. Bioverfahrenstechnik

**Studiengang:**

Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Bioverfahrenstechnik

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**Teil 1 (Biologie für Ingenieure)

Die Studenten erwerben Basiskompetenzen bzgl. der Chemie der Zelle / Mikrobiologie / Zellbiologie. Die Themen umspannen den Aufbau und die Funktion von Zellen, sowie die Grundlagen der mikrobiellen Genetik und der Biochemie. Im Praktikum erwerben die Studenten Fertigkeiten zur eigenständigen Nutzung mikrobiologischer Arbeitstechniken wie Sterilisation, Kultivierung von Mikroorganismen und Mikroskopie. Die Studenten kennen die Anforderungen von Mikroorganismen / Zellen an ihre Umwelt, können ihr Wachstum und ihre Aktivität mit einfachen Mitteln quantifizieren und diese Fähigkeiten selbstständig für die Entwicklung und Optimierung biotechnologischer Verfahren einsetzen.

Teil 2 (Bioverfahrenstechnik)

Den Studierenden werden die wesentlichen Grundlagen der biologischen, apparativen und theoretischen Aspekte biotechnologischer Prozesse vermittelt. Die Studierenden lernen Geräte, Messtechniken und Verfahren kennen, die in der Bioverfahrenstechnik routinemäßig zur Kultivierung von Mikroorganismen und zur Aufreinigung biologischer Wirkstoffe eingesetzt werden. Durch die praktischen Übungen sind die Studierenden in der Lage eigenständig Experimente in Bioreaktoren sowie Versuche zur Aufreinigung von Makromolekülen (Proteine) vorzubereiten, durchzuführen und auszuwerten. Die Ergebnisse der Versuche können sie in Form von schriftlichen Protokollen darstellen.

**Inhalt:**Teil 1 (Biologie für Ingenieure)

- Mikroorganismen
- Chemie der lebenden Zelle
- Die prokaryontische Zelle
- Kultivierung von prokaryonten
- Grundmechanismen des Stoffwechsels
- Genetik

**Praktikum**

- Herstellung und Sterilisation von Medien und Materialien
- Kultivierung von Mikroorganismen (Trübungsmessung, Trockengewicht)
- Mikroskopie (Färbetechniken, mikroskopische Zellzählung)
- Physiologie und Biochemie (Verwertung von Substraten, Bildung von Produkten, Sensitivität gegenüber Antibiotika)
- Identifizierung

Teil 2 (Bioverfahrenstechnik)

- Einführung
- Bioprozesse
- Vermehrung von Mikroorganismen (Wachstumskinetik, Einfluss physikalischer Faktoren,
- Produktbildung, Substratverbrauch, Sauerstoffbedarf)
- Fermentationspraxis (Bioreaktoren, Steriltechnik, Impfkulturen, Transportprozesse,
- Maßstabsvergrößerung)
- Analyse von Fermentationsprozessen (On-line Messungen, Off-line Messungen, Prozesskontrolle, Modellierung)



- Downstream Processing
- Vorbemerkungen (Ziel von Aufbereitungsverfahren, Aufarbeitung von Proteinen, Reinheit, Proteinreinigungsprozesse als Einheitsoperationen, Isolierung von intra- und extrazellulären Proteinen)
- Zellaufschluss
- Flotation
- Sedimentation
- Zentrifugation
- Filtration und Membranseparation
- Chromatographie (Grundlagen chromatographischer Trennungen, Chromatographiemethoden, Systemkomponenten einer Chromatographieanlage, das Chromatogramm, Trennprinzipien der stationären Phasen, Vorversuche zur chromatographischen Trennung, Chromatographische Medien, Gelfiltration, adsorptionschromatographische Methoden)
- Trocknung

#### Übung

- theoretische Übungen: Upstream Processing und Downstream Processing
- praktische Übung: Upstream Processing (Bioreaktor: Wachstum eines gentechnisch modifizierten von *E. coli*)
- praktische Übung: Downstream Processing (Reinigung eines überexprimierten Proteins mit Affinitäts- und Gelchromatographie)

#### Lehrformen:

##### Teil 1 (Biologie für Ingenieure)

Vorlesung, Praktikum; (WS); (3. Semester)

##### Teil 2 (Bioverfahrenstechnik)

Vorlesung, Übung; (SS); (4. Semester)

#### Voraussetzung für die Teilnahme:

Grundlagenfächer des Bachelor

#### Arbeitsaufwand:

##### Teil 1 (Biologie für Ingenieure)

2 SWS; (28 h Präsenzzeit + 32 h selbständiges Arbeiten)

##### Teil 2 (Bioverfahrenstechnik)

VT (B.sc.) 2 SWS; (28 h Präsenzzeit + 62 h selbständiges Arbeiten)

CI/MSPG (B.sc.): 3 SWS; (42 h Präsenzzeit + 78 h selbständiges Arbeiten)

STK (M.sc.): 3 SWS; (42 h Präsenzzeit + 78 h selbständiges Arbeiten)

#### Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:

##### Teil 1 (Biologie für Ingenieure)

benoteter Leistungsnachweis im Anschluss an das Praktikum / 2CP (1/3 der Gesamtnote)

##### Teil 2 (Bioverfahrenstechnik)

VT: Klausur (90 min) / 3 CP (2/3 der Gesamtnote)

CIW/MSPG: Klausur (90 min) / praktische Übung mit unbenoteten Leistungsnachweis / 4 CP (2/3 der Gesamtnote)

STK: Klausur (90 min) / praktische Übung mit unbenotetem Leistungsnachweis / 4 CP (2/3 der Gesamtnote)

#### Modulverantwortlicher:

Prof. U. Reichl, FVST

#### Lehrende:

Prof. U. Reichl, Dr. Rexer, FVST



**Literaturhinweise:**

- Alberts, B., Johnson, A., Lewis, J., Morgan, D., Raff, M., Roberts, K., Walter, P. (2014): Molecular Biology of the Cell, 6th ed., Garland Science
- Berg, J.M., Tymoczko, J.L., Gatto, G.J., Stryer, L (2015): Biochemistry, 8th ed., W. H. Freeman
- Fuchs T.G. (Hrsg.), Eitinger, T., Heider, J., Kemper, B., Kothe, E. (2014): Allgemeine Mikrobiologie, 9. Auflage, Thieme
- Fritsche, W. und Laplace, F. (1999): Mikrobiologie, Spektrum Akademischer Verlag 1999
- Lengeler, J.W., Drews, G., Schlegel, H.G. (1999). Biology of the Prokaryotes, Wiley-Blackwell
- Lim, D. (1998): Microbiology, 2nd ed., WCB/McGraw-Hill,
- Madigan, M.T., Martinko, J.M., Bender, K.S., Buckley, D.H., Stahl, D.A., Brock, T. (2015) Brock Biology of Microorganisms, 14th ed., Pearson
- Nelson, D.L., Cox, M.M. (2017): Lehninger Principles of Biochemistry, 7th ed., W. H. Freeman
- Soetaert, W., Vandamme, E. J. (Hrsg.) (2010); Industrial Biotechnology Sustainable Growth and Economic Success. 1th ed., Wiley-VCH Verlag GmbH
- Chmiel, H. (2011): Bioprozesstechnik, Spektrum Akademischer Verlag; Auflage: 3
- Storhas, W. (2000): Bioreaktoren und periphere Einrichtungen, Vieweg
- Storhas, W. (2013): Bioverfahrensentwicklung, Wiley-VCH



### 3.25. Praktikum Grundoperationen

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Praktikum Grundoperationen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden sind in der Lage Versuchsanlagen zu den entsprechenden Grundoperationen der Technischen Chemie und Verfahrenstechnik sachgerecht zu betreiben und durch Variation bestimmter Versuchsparameter und Auswertung der erhaltenen Messdaten wissenschaftliche Fragestellungen zu beantworten. Im Rahmen dessen sind die Studierenden geübt im Umgang mit experimentellen Aufbauten und können ihr theoretisch erworbenes Wissen in die praktische Anwendung umsetzen.
<b>Inhalt</b> Im Rahmen des Praktikums werden insgesamt 5 Versuche aus einem ständig aktualisierten Katalog in Gruppen von jeweils max. 4 Studierenden durchgeführt, ausgewertet, und entsprechend protokolliert; dazu gehören jeweils An- und Abtestat. Der Versuchskatalog beinhaltet derzeit: <ul style="list-style-type: none"><li>· Siedediagramme binärer Gemische</li><li>· Rektifizierkolonne</li><li>· Charakterisierung von Nanopartikeln</li><li>· Porosimetrie</li><li>· Rührkesselkaskade / Verweilzeitmodellierung</li><li>· Bestimmung kinetischer Konstanten</li><li>· Betriebspunkt eines adiabatischen Rührkesselreaktors</li><li>· Behandlung körniger Güter in Wirbelschichten<u>b. Boden</u></li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Praktikum; (SS); (6. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Physikalische Chemie, Chemische Prozesskunde
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit 28 Stunden, Selbststudium 62 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Unbenoteter Leistungsnachweis / 3 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. M. Schwidder, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> Grundoperationen chemischer Verfahrenstechnik, W.R.A. Vauck, H.A. Müller (Wiley-VCH) , Praktikumsanleitungen



### 3.26. Technische Chemie

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Technische Chemie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Unter Anwendung ihrer Grundkenntnisse in anorganischer und organischer Chemie können die Studierenden Gemeinsamkeiten und Unterschiede zwischen chemischen Reaktionen im Labor- und großtechnischen Maßstab benennen und erläutern. Sie verstehen, wie die Ausbeute und die Selektivität chemischer Reaktionen durch die Wahl der Prozessparameter beeinflusst werden kann. Darauf aufbauend können die Studierenden Ihre Kenntnisse auf ausgewählte Beispiele von Prozessen zur Produktion von anorganischen und organischen Grundchemikalien anwenden.
<b>Inhalt</b> <ol style="list-style-type: none"><li><b>1. Grundlagen der chemischen Reaktionstechnik</b> Stöchiometrie, Thermodynamik, Kinetik, Transportprozesse, Reaktoren</li><li><b>2. Katalyse</b> Grundlagen, homogene Katalyse, heterogene Katalyse, Photokatalyse</li><li><b>3. Industrielle anorganische Chemie</b> Rohstoffe, anorganische Grundchemikalien, technische Silicium- und Silicatchemie</li><li><b>4. Industrielle organische Chemie</b> Rohstoffe, organische Grundchemikalien, Polymere</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung, Praktikum
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Grundkenntnisse in anorganische und organische Chemie
<b>Arbeitsaufwand:</b> 4 SWS (2 V, 1 Ü, 1 P) Präsenzzeit: 56 h; Selbststudium + Prüfungsvorbereitung: 94 h
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Praktikumsschein / K 90 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. M. Schwidder, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> Einführung in die Technische Chemie; A. Behr, D. W. Agar, J. Jörissen, A. J. Vorholt, Springer Technische Chemie; M. Baerns, A. Behr, A. Brehm, J. Gmehling, H. Hofmann, U. Onken, A. Renken, K.-O. Hinrichsen, R. Palkovits, Wiley-VCH



## **Berufspraktisches Training**

### **Softskills**

#### **3.27. Nichttechnische Fächer**

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Nichttechnische Fächer
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden verstehen die Spielregeln des Berufslebens, soziale Kompetenzen und Teamarbeiten. Sie können Projekte und Zeit managen.
<b>Inhalt:</b> Vergleiche Katalog „Nichttechnische Fächer“
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Seminare, Projekte, Übungen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 112 Stunden, Selbststudium: 188 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Leistungsnachweise / 10 CP
<b>Modulverantwortliche:</b>  <a href="https://lsf.ovgu.de/qislsf/rds?state=wtree&amp;search=1&amp;category=veranstaltung.browse&amp;navigationPosition=lectures%2Clectureindex&amp;breadcrumb=lectureindex&amp;topitem=lectures&amp;subitem=lectureindex">https://lsf.ovgu.de/qislsf/rds?state=wtree&amp;search=1&amp;category=veranstaltung.browse&amp;navigationPosition=lectures%2Clectureindex&amp;breadcrumb=lectureindex&amp;topitem=lectures&amp;subitem=lectureindex</a>  Die Module, die unter Schlüsselkompetenzen und Nichttechnische Wahlpflichtfächern stehen, werden anerkannt.



## Praktikum

### 3.28. Industriepraktikum, Exkursion, Seminarvortrag

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Industriepraktikum, Exkursion, Seminarvortrag
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Im Industriepraktikum haben die Studierenden Erfahrungen zu Arbeitsverfahren, Arbeitsmitteln und Arbeitsprozessen gesammelt. Sie kennen organisatorische und soziale Verhältnisse der Praxis und haben ihre eigenen sozialen Kompetenzen trainiert. Sie können die Dauer von Arbeitsabläufen zeitlich abschätzen. Sie können die Komplexität von Arbeitsabläufen und die Stellung des Ingenieurs im Gesamtkontext einordnen. Durch die Exkursion haben die Studierenden einen Einblick in einen gesamten Verfahrensablauf erhalten und können die Größenordnung von Apparaten abschätzen. Durch den Seminarvortrag können die Studierenden Ergebnisse und Erkenntnisse einem Publikum präsentieren und diesbezügliche Fragen beantworten. Sie erhalten ein Feedback über die Art und Weise ihres Vortrages und dessen Verständlichkeit.
<b>Inhalt:</b> Das Industriepraktikum umfasst grundlegende Tätigkeiten und Kenntnisse zu Produktionstechnologien sowie Apparaten und Anlagen. Aus den nachfolgend genannten Gebieten sollen mindestens fünf im Praktikum in mehreren Abschnitten berücksichtigt werden. Das Praktikum kann in Betrieben stattfinden. <ul style="list-style-type: none"><li>- Energieerzeugung</li><li>- Behandlung von Feststoffen</li><li>- Behandlung von Fluiden</li><li>- Instandhaltung, Wartung und Reparatur</li><li>- Messen, Analysen, Prüfen, Qualitätskontrolle</li><li>- Entwicklung, Konstruktion, Arbeitsvorbereitung, Prozessanalyse</li><li>- Montage und Inbetriebnahme</li><li>- Bioprozess-, Pharma- und Umwelttechnik</li><li>- Gestaltung von Produkten</li><li>- Fertigungsplanung, Arbeitsvorbereitung, Auftragsabwicklung</li><li>- Fachrichtungsbezogene praktische Tätigkeit nach Absprache mit dem Praktikantenamt</li></ul> Für die Erarbeitung der Präsentation im Rahmen des Seminarvortrages werden fachübergreifende Themen angeboten, die die Zusammenführung der theoretischen Kenntnisse aus den Grundlagenmodulen und dem Wissen aus den fachspezifischen Gebieten fordert. Der Seminarvortrag umfasst eine eigenständige und vertiefte schriftliche Auseinandersetzung mit einem Problem aus dem Arbeitszusammenhang des jeweiligen Moduls unter Einbeziehung und Auswertung einschlägiger Literatur. In einem mündlichen Vortrag (mindestens 15 Minuten) mit anschließender Diskussion soll die Arbeit dargestellt und ihre Ergebnisse vermittelt werden. Die Ausarbeitungen müssen schriftlich vorliegen.
<b>Lehrformen:</b> Industriepraktikum, Exkursion (Organisation: Fachschaft, aber auch eigenverantwortlich Firmenbesichtigungen möglich) , Seminarvortrag
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> 450 Stunden, 15 CP



**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

Praktikumsbericht, Teilnahmebescheinigung, Seminarvortrag

**Modulverantwortlicher:**

Studiengangfachberater\*in





### 3.29. Bachelorarbeit

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Bachelorarbeit
<b>Ziel des Moduls (Kompetenzen):</b> Es soll der Nachweis erbracht werden, dass innerhalb einer vorgegebenen Frist ein Problem unter Anleitung mit wissenschaftlichen Methoden bearbeitet werden kann. Bei erfolgreichem Abschluss des Moduls sind die Studierenden zudem in der Lage, selbst erarbeitete Problemlösungen strukturiert vorzutragen und zu verteidigen.
<b>Inhalt:</b> Themenstellungen zu aktuellen Forschungsvorhaben werden von den Professoren der am Studiengang beteiligten Fakultäten bekannt gegeben. Die Studierenden können sich ein Thema ihrer Neigung auswählen. Die Ausgabe des Themas ist im Prüfungsamt mit den Namen der Prüfenden aktenkundig zu machen. Im Kolloquium haben die Studierenden nachzuweisen, dass sie in der Lage sind, die Arbeitsergebnisse aus der wissenschaftlichen Bearbeitung eines Fachgebietes in einem Fachgespräch zu verteidigen. In dem Kolloquium sollen das Thema der Bachelorarbeit und die damit verbundenen Probleme und Erkenntnisse in einem Vortrag von max. 15 Minuten dargestellt und diesbezügliche Fragen beantwortet werden.
<b>Lehrform:</b> Problembearbeitung unter Anleitung mit Abschlussarbeit
<b>Voraussetzung für Teilnahme:</b> 150 CP
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 Monate
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Bachelorarbeit 12 CP, Kolloquium 3 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prüfungsausschussvorsitzender



## 4. Bachelorstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Wahlpflichtmodule

### 4.1. Allgemeine Elektrotechnik 1

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Allgemeine Elektrotechnik 1
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden werden durch das Modul in die Lage versetzt, Grundbegriffe der Elektrotechnik nachzuvollziehen und anzuwenden. Sie können grundlegende Zusammenhänge erkennen. Sie sind befähigt, einfache Berechnungen und elementare Versuche im Labor durchzuführen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Grundbegriffe</li><li>• Stromkreise</li><li>• Wechselgrößen</li><li>• Felder - elektrisches Feld, magnetisches Feld</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung (V), Übung (Ü), einschließlich Laborübung
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik, Physik
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit 42 Stunden, Selbststudium 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Leistungsnachweis im Wintersemester zur Zulassung zum Praktikum im Sommersemester Praktikumsschein / K 60 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. A. Lindemann, FEIT
<b>Literaturhinweise:</b> Aktuelle Literatur zu diesem Modul ist im E-Learning-Portal moodle <a href="http://moodle.ovgu.de/m19/course/">http://moodle.ovgu.de/m19/course/</a> angegeben.



## 4.2. Allgemeine Elektrotechnik 2

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Allgemeine Elektrotechnik 2
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Dieses Modul soll die Studierenden in die Lage versetzen, die grundlegende Wirkungsweise und das Verhalten von elektrischen Maschinen und elektronischen Schaltungen nachzuvollziehen. Sie sollen somit die wichtigsten Einsatzmöglichkeiten der Elektrotechnik erkennen. Sie sind befähigt, einfache Berechnungen und elementare Versuche im Labor durchzuführen
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Elektrische Maschinen</li><li>• Grundlagen der Elektronik</li><li>• Analog- und Digitalschaltungen</li><li>• Leistungselektronik</li><li>• Messung elektrischer Größen</li><li>• Schutzmaßnahmen in elektrischen Anlagen</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung (V), Übung (Ü), einschließlich rechnerischer Praktika
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik, Physik
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit 42 Stunden, Selbststudium 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Leistungsnachweis im Wintersemester zur Zulassung zum Praktikum im Sommersemester Praktikumsschein / K 60 / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. R. Leidhold, FEIT
<b>Literaturhinweise:</b> Aktuelle Literatur zu diesem Modul ist im E-Learning-Portal moodle <a href="http://moodle.ovgu.de/m19/course/">http://moodle.ovgu.de/m19/course/</a> angegeben.



#### 4.3. Analysis and Design of Experiments

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Verfahrenstechnik
<b>Module:</b> Analysis and Design of Experiments
<b>Ziele des Moduls:</b> The students learn how to use statistical methods to evaluate experimental data, how to estimate parameters along with their confidence intervals for linear and nonlinear models using classical and modern regression techniques. They are able to use different methods to discriminate between possible process models and to design and evaluate classical experimental plans. Additionally, the students learn to use modern design of experiments for sampling design sites used in computer experiments or simulations. This allows the student to then perform various forms of analysis, such as system prediction, optimization, visualization, etc. for computationally based process models.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Basic concepts: variables, parameters, models, design of experiments</li><li>• Statistical foundations: probability, probability distributions, population, sample, estimators, confidence intervals</li><li>• Parameter estimation: linear and nonlinear regression, simultaneous multiple regression, Bayesian regression, Maximum-Likelihood method, goodness/lack of fit, individual and joint confidence regions</li><li>• Design of experiments: classical design methods for models of first and second order, factorial and blocked designs, modern methods for use with computational models</li><li>• Interactive use of Matlab for illustrative purposes on important examples</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> 3 SWS, Lectures, tutorials and Matlab tutorials
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Bachelor in chemical engineering or related fields. Basic knowledge of statistics and maths.
<b>Arbeitsaufwand:</b> Regular Study: 42 h, Private Study: 78 h
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Written exam / 90 min / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Xiang Zhang, MPI



#### 4.4. Apparatetechnik

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Apparatetechnik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Ausgehend von den unterschiedlichen wesentlichen Prozessen in der Verfahrenstechnik besitzen die Studenten Basiskompetenzen für deren apparative Umsetzung. Sie haben ein Grundverständnis für die erforderlichen Apparate sowie deren Gestaltung von der Funktionserfüllung bis zur Apparatefestigkeit. Den Studenten sind die wesentlichen Grundlagen für die festigkeitsseitige Berechnung wichtiger Apparateteile bekannt. Sie können, ausgehend von den verfahrenstechnischen Erfordernissen, die verschiedenen Typen von Wärmeübertragungsapparaten, Stoffübertragungsapparaten, Apparaten für die mechanische Stofftrennung und –vereinigung sowie Pumpen und Ventilatoren in ihrer Wirkungsweise einschätzen und beherrschen vereinfachte Berechnungsansätze in Form von Kriterialequationen. Sie besitzen ein erstes Verständnis für den Betrieb derartiger Apparate und Anlagen. Sie haben durch eine Exkursion in einen Produktionsbetrieb (z. B. Zuckerfabrik) direkten Einblick in die Betriebsabläufe und die Funktionsweise von wichtigen Apparatetypen erhalten.
<b>Inhalt:</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Einführung, Aufgaben des Chemischen Apparatebaus, Überblick über wesentliche Grundlagen, Prinzipielle Methoden der Berechnung von Prozessen und zugehörigen Apparaten, Wichtige Gesichtspunkte für den Apparateentwurf</li><li>2. Gewährleistung der Apparatefestigkeit, Grundlagen, Beispiele für Festigkeitsberechnungen von zylindrischen Mänteln, ebenen und gewölbten Böden und anderen Apparateteilen</li><li>3. Wärmeübertragungsapparate, Berechnungsgrundlagen Bauarten von Wärmeübertragungsapparaten und wesentliche Leistungsdaten von Wärmeübertragern</li><li>4. Stoffübergangsapparate, Grundgesetze, Thermische Gleichgewichte zwischen verschiedenen Phasen, Blasendestillation, Mehrstufige Prozesse, Rektifikation, Konstruktive Stoffaustauschelemente, Hydraulischer Arbeitsbereich, Allgemeiner Berechnungsablauf für Kolonnenböden, Konstruktive Details von Kolonnen</li><li>5. Apparate für die Trocknung von Feststoffen, Berechnungsgrundlagen, Arten der Trocknung, Übersicht über technisch wichtige Trocknerbauformen</li><li>6. Apparate für die mechanische Trennung disperser Systeme, Apparative Gestaltung von Sedimentationsapparaten, Filtrationsapparate, Apparative Gestaltung von Zentrifugen, Dekantern</li><li>7. Rohrleitungen und Armaturen, Apparative Ausführung von Pumpen und Ventilatoren und deren Betriebsweise</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung (Im Rahmen der Übung wird ein Apparat berechnet und konstruktiv entworfen), Exkursion; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik, Physik, Strömungsmechanik I
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden



**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

Konstruktiver Entwurf eines Apparates (Die positive Bewertung ist Voraussetzung für die Zulassung zur Prüfung) / K 90 / 5 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. U. Krause, FVST-IAUT

**Literaturhinweise:**

Eigenes Script in moodle zum Herunterladen; Dubbel, Taschenbuch für den Maschinenbau, Springer-Verlag, 21. Auflage 2005; VDI-Wärmeatlas, VDI-Verlag, 10. Auflage 2006; Verfahrenstechnische Berechnungsmethoden, Teil 2: Thermisches Trennen, Deutscher Verlag für Grundstoffindustrie, Stuttgart 1996; Apparate-Technik-Bau-Anwendung, Vulkan-Verlag Essen, 1997; Grundlagen der Rohrleitungs- und Apparatechnik, Vulkan-Verlag Essen, 2004; Berechnung metallischer Rohrleitungsbauteile nach EN 13480-3, Vogel-Buchverlag Würzburg, 2005



#### 4.5. Biochemie

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Biochemie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studenten haben Basiskompetenzen der Biochemie, wobei die Wechselwirkungen zwischen den Molekülen, deren Struktur und biochemischen Prinzipien im Mittelpunkt stehen, so dass kombinatorisches Denken geschult wird.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Von der Chemie zur Biochemie: Moleküle und Prinzipien</li><li>• Proteine: Aufbau und Funktion</li><li>• Enzyme und enzymatische Katalyse</li><li>• Struktur- und Motorproteine</li><li>• Zentrale Wege des katabolen und anabolen Stoffwechsels</li><li>• Atmung und Photosynthese</li><li>• Membranproteine und Rezeptoren</li><li>• Prinzipien der Bioenergetik und Membranbiochemie</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 28 Stunden, Selbststudium: 92 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K 120 / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. W. Marwan, FNW
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Alberts: Molecular Biology of the Cell (englische oder deutsche Version)</li><li>• Nelson/Cox: Lehninger Biochemie</li><li>• Müller-Esterl: Biochemie</li></ul>



#### 4.6. Chemische Prozesse und Anlagen

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Chemische Prozesse und Anlagen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Teilnehmer <ul style="list-style-type: none"><li>• lernen die Grundoperationen der chemischen Verfahrenstechnik kennen,</li><li>• erwerben Basiswissen über die wichtigsten Syntheseverfahren,,</li><li>• werden in die Lage versetzt, Grundfragen des Anlagenbaus und Betriebes anhand von Fließbildern, Stoff- und Energiebilanzen, Aufstellung, Organisation, Sicherheits- und Umweltfragen zu bearbeiten,</li><li>• lernen rechtliche Grundfragen des Anlagenbetriebs kennen und</li><li>• können die verfahrenstechnischen Eckdaten für Chemieanlagen berechnen.</li></ul>
<b>Inhalt</b>  Grundlagen zum Ablauf und der Entscheidungsfindung bei der Planung und Projektierung verfahrenstechnischer Anlagen  Verfahrenstechnische Grundoperationen (Synthese, Polymerisation usw.)  Wichtige Syntheseverfahren (Haber-Bosch-Verfahren, Fischer-Tropsch-Verfahren, Polymerisation ...)  Fließbilder (Grund-, Prozess-, R&I-, Stoffmengen- und Energiefließbild)  Symbole für Apparate und Instrumentierung  Stoff- und Wärmebilanzen  Ausrüstung, Rohrleitungen und Armaturen  Aspekte von Sicherheit und Genehmigung  Einführung in die funktionale Sicherheit  Verdeutlichung der Inhalte anhand ausgewählter Beispiele verfahrenstechnischer Anlagen mit besonderer industrieller oder sicherheitstechnischer Bedeutung
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung 2 SWS, Übung 1 SWS
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> ingenieurtechnische Grundkenntnisse
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden Selbststudium: 84 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - K120 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. D. Gabel





#### 4.7. Funktionale Materialien für die Energiespeicherung

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Funktionale Materialien für die Energiespeicherung
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können die Einflussfaktoren und wichtigsten Techniken der heutigen Energieversorgung für Deutschland sowie weltweit benennen und analysieren. Sie können die Notwendigkeit für die Entwicklung und den verstärkten Einsatz von Energiespeichern begründen. Die Studierenden sind in der Lage, die unterschiedlichen Prinzipien zur Speicherung thermischer, elektrischer, chemischer und mechanischer Energie zu beschreiben und die möglichen Verfahren bezüglich der materialspezifischen Anforderungen zu werten. Besonderes Augenmerk wird dabei auch auf aktuelle Entwicklungen in der Forschung gelegt.
<b>Inhalt</b> <b>1. Thermische Energie</b> Temperaturbereiche der Energiespeicherung und Temperaturhub zw. Wärmequelle und -bedarf sensible, latente, Adsorptions- und Absorptionswärme; Grundlagen Unterschied Kurzzeit-, Langzeit- u. Saisonalspeicher Materialien: feste Systeme, flüssige Systeme Spezifische Anwendungen <b>2. Elektrische Energie</b> Akkumulatoren und Batterien: Übersicht, Arten, Einsatzgebiete gravimetrische und volumetrische Speicherdichte Standardpotentiale, Abhängigkeit von Temperatur des Systems und Konzentration der Reaktanden Nernst-Gleichung für die einzelnen Systeme Lade-/Entladekinetik; thermische Belastung; Auslegung Bilder existierender Anlagen Supercaps: Funktionsweise <b>3. Chemische Energie</b> Wasserstoff, Herstellung über Elektrolyse, Speicherung Adam- und Eva-Prozess <b>4. Druckluft</b> Speicherorte und Potentiale Funktionsweise <b>5. Schwungräder</b> Langsame, schnelle, Potentiale, Wirkprinzip <b>6. Sonstiges</b> z.B. Pumpspeicherwerke
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen; (SS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS, (2 VL, 1 Ü), Selbststudium 78 h
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Klausur 90 min / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. F. Scheffler, FVST



**Literaturhinweise:**

Energy Storage, R. A. Huggins (Springer Verlag), Erneuerbare Energien und Klimaschutz, Volker Quaschnig (Carl Hanser Verlag), Foliensatz zum Download



#### 4.8. Grundlagen der Maschinenelemente

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Grundlagen der Maschinenelemente
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> <ul style="list-style-type: none"><li>○ Erwerb des grundlegenden Verständnisses der Funktionsweise von ausgewählten Maschinenelementen</li><li>○ Erlernen von Fähigkeiten zur Dimensionierung und Nachrechnung von Maschinenelementen</li><li>○ Vermittlung von Kompetenzen zur konstruktiven Gestaltung von Maschinenelementen</li></ul>
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>○ Federn</li><li>○ Verbindungselemente</li><li>○ Achsen und Wellen</li><li>○ Welle-Nabe-Verbindungen</li><li>○ Wälzlager (Grundlagen)</li><li>○ Gleitlager (Grundlagen)</li><li>○ Kupplungen und Bremsen (Grundlagen)</li><li>○ Zahnradgetriebe (Grundlagen)</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesungen und Übungen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Technische Mechanik 1 und 2, Technische Darstellungslehre, Konstruktionstechnik (als Erasmus-Austauschmodul geeignet)
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeiten: 2 SWS Vorlesung, 2 SWS Prüfung Selbständiges Arbeiten: Vor- und Nachbereitung von Vorlesungen und Übungen 1 Semester, jedes SoSe
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Prüfungsvorleistung: Bekanntgabe zu Beginn der Lehrveranstaltung K120 / 5 CP (Notenskala gemäß Prüfungsordnung)
<b>Modulverantwortliche:</b> apl. Prof. Dr. D. Bartel, FMB Weitere Lehrende: Dr. Bobach, FMB
<b>Literaturhinweise:</b>



#### 4.9. Methoden und Kompetenzseminar Chemie

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Methoden- und Kompetenzseminar Chemie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden kennen die methodisch-systematische Vorgehensweise beim wissenschaftlichen Arbeiten. Sie sind in der Lage, Ergebnisse wissenschaftlicher Experimente in angemessener Weise schriftlich darzulegen und diese im Rahmen von Vorträgen zu präsentieren. Darüber hinaus wissen die Studierenden, wie sie effizient Literaturrecherchen durchführen können und sie sind in der Lage, mit in der Chemie gängiger Software umzugehen. Schließlich können sie selbständig auch komplexere Fragestellung bei der Strukturaufklärung von Molekülen anhand von NMR- und IR-Spektren lösen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Methodisch-systematische Vorgehensweise beim wissenschaftlichen Arbeiten</li><li>• Formale Rahmenbedingungen bei der Anfertigung von Abschlussarbeiten durch die Studien- und Prüfungsordnung</li><li>• Projektplanung (Themenwahl, Projektanalyse, Zeitmanagement, Grundlegendes zur Literaturrecherche, Evaluierung von Internetquellen)</li><li>• Durchführung von Experimenten (Versuchsplanung, Dokumentation, Ergebnisbewertung und experimentelle Fehler)</li><li>• Wissenschaftliches Schreiben (Aufbau der Arbeit, inhaltliche Gestaltung des Textes, formale Gestaltung der Arbeit, Zitieren von Literaturquellen, Plagiate)</li><li>• Wissenschaftliches Vortragen (Rahmenbedingungen, Aufbau des Vortrags, formale Gestaltung der Präsentation, Vortragstechniken, Vorbereitung auf die Diskussion)</li><li>• Fachspezifische Methoden der Literaturrecherche an der Universitätsbibliothek</li><li>• Literaturverwaltung mit Citavi</li><li>• Visualisierung von Molekül- und Kristallstrukturen mit ChemDraw und Diamond</li><li>• Graphische Darstellung von Messdaten mit Origin</li><li>• Auswertung komplexer IR- und NMR-Spektren</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übung
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> keine
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS (2 V, 1 Ü) Präsenzzeit: 56 Stunden; Lösen von Übungsaufgaben, Vortragsvorbereitung: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> unbenotete Leistungsnachweise / die Gesamtnote ergibt sich aus der Bewertung eines Vortrags der Teilnehmer (50%) sowie aus einer Klausur zu den spektroskopischen Methoden (50%) / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. M. Schwidder, FVST <b>Weitere Lehrende:</b> Dr. L. Hilfert, P. Leisering, Dr. V. Lorenz, FVST



**Literaturhinweise:**

Die Technik wissenschaftlichen Arbeitens – Eine praktische Anleitung; N. Franck, J. Stary; utb  
Spektroskopische Methoden in der organischen Chemie; S. Blienz, L. Bigler, T. Fox, H. Meier; Thieme



#### 4.10. Präparationsprinzipien poröser Materialien

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Präparationsprinzipien poröser Materialien
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können poröse Materialien anhand ihrer strukturellen, chemischen und Applikationseigenschaften unterscheiden. Sie kennen verschiedene Herstellungsprinzipien und können diese bezüglich ihrer Vor- und Nachteile bewerten, sowie für bestimmte Zielstrukturen eine adäquate Technik auswählen. Die Studierenden kennen für ausgewählte technische Anwendungen (Katalyse, Stofftrennung, Ionenaustausch etc.) die gegenwärtig eingesetzten Materialien und deren prinzipielle Herstellung. Sie können zur Verfügung stehende allgemeine und spezielle Charakterisierungsmethoden (XRD, Porosimetrie, Adsorptionsverfahren, bildgebende Verfahren) hinsichtlich ihrer Aussagekraft einschätzen, auswählen und kombinieren. Besonderes Augenmerk liegt auf aktuellen Entwicklungen in der Forschung.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Anorganisch-Technische Synthesepinzipien und Präparationsmethoden poröser Materialien</li><li>• Synthesestrategien und Verfahrensaspkte bei der Herstellung zeolithischer Materialien</li><li>• Beschreibung von hydrothermalen Silikatkristallisationsprozessen</li><li>• Kristallisationstechniken und –verfahren</li><li>• Charakterisierungsmöglichkeiten poröser Produkte</li><li>• Herstellungsverfahren amorpher Kieselgele und poröser Gläser</li><li>• Klassische Al-reiche Zeolithe und hochsilikatische Produkte</li><li>• Aluminiumphosphate – Neue Materialien mit interessanten Porengeometrien und Applikationen</li><li>• Mesoporöse Materialien – Produkte mit Porengrößen in neuen Bereichen</li><li>• Metall-organische Gerüstverbindungen (MOF)</li><li>• Spezialitäten – Maßgeschneiderte Eigenschaften durch spezielle Kristallisationsverfahren</li><li>• Schichtsilikate als Basissystem für 3D-vernetzte Materialien</li><li>• Trägergestützte Kristallisation</li><li>• Postsyntheseverfahren zur Eigenschaftseinstellung</li><li>• Formgebung – Wichtiger Verfahrensschritt vor dem Einsatz</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Organische und Anorganische Chemie, geeignet ab 3. Semester
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit 42 Stunden, Selbststudium 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Klausur 90 min / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. F. Scheffler, FVST, Dr. Lieb



**Literaturhinweise:**

Handbook of Porous Solids, Eds. F. Schüth, K. Sing, J. Weitkamp, Wiley-VCH,  
Foliensatz zum Download



#### 4.11. Prinzipien der Wirkstoffforschung

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Prinzipien der Wirkstoffforschung</b>
<i>Englischer Titel</i>	Principles of Drug Design
<i>Modulniveau nach DQR</i>	
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Vorlesungen</li><li>▶ Exkursion zum Crop Science-Forschungszentrum der Bayer AG, die alle zwei Jahre stattfindet, z. Z. aber von der Entwicklung der Corona-Pandemie abhängt.</li></ul>
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ BS Biosystemtechnik (3. - 5. Semester)</li><li>▶ BS Chemieingenieurwesen-Molekulare und strukturelle Produktgestaltung (5. Semester)</li><li>▶ MS Chemieingenieurwesen-Molekulare und strukturelle Produktgestaltung (1. -2. Semester)</li></ul>
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	1 x jährlich im Wintersemester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Sprache</i>	deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul in den Studiengängen <ul style="list-style-type: none"><li>▶ Biosystemtechnik (BSYT)</li><li>▶ Chemieingenieurwesen-Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung (CIW-MSPG)</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Blockveranstaltung: 7 Vorlesungen à 5 Vorlesungsstunden (entspricht 2.5 SWS)
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit / Selbststudium: 35 Std. / ca. 85 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen einer mündlichen Prüfung (Teilnahmebescheinigung ohne mündliche Prüfung)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Grundkenntnisse der organischen Chemie





*Modulziele / angestrebte  
Lernergebnisse / Learning  
Outcomes*

- ▶ Die Teilnehmer kennen Quellen für das Auffinden neuer innovativer Wirkstoffe.
- ▶ Ihnen sind Wirkstofftargets bekannt, erkennen Wirkstoff-Target-Wechselwirkungen und leiten daraus das weitere Vorgehen für die Wirkstoffplanung bzw. -synthese ab.
- ▶ Die Studierenden können ausgehend von Hits und Leitstrukturen durch Anwendung von Optimierungsstrategien (z. B. Bioisosterie-Konzept, Homologie-Prinzip und Ringtransformationen) die Potenz von Wirkstoffen verbessern.
- ▶ Sie sind in der Lage, die biologische Aktivität von Leads mithilfe des Grimm'schen Hybrid-Verschiebungs-Satzes, der Topliss-Methode und durch Einbeziehung von Hansch- und Regressionsanalysen unter Berücksichtigung physikochemischer Parameter gezielt zu beeinflussen bzw. vorherzusagen.
- ▶ Die Studierenden können aufgrund der Kenntnisse metabolischer Abbauprozesse sowohl stabilisierende Substituentenmuster in Wirkstoffen gezielt einführen als auch Prodrugs konzipieren.
- ▶ Sie kennen biologische Testsysteme und technische Verfahrensprozesse und wissen, wie Forschungsergebnisse patentrechtlich geschützt werden.

*Inhalt*

Beispielhaft seien folgende Inhalte genannt:

- ▶ Historie von Arzneimitteln und des Pflanzenschutzes
- ▶ Definition von Wirkstoffen: Haupt- und Nebenwirkungen; Generika
- ▶ Deutsches Arzneimittelgesetz, Medizinproduktgesetz, Heilmittelwerbegesetz, Pflanzenschutzgesetz
- ▶ Wirkstofftargets: Enzyme, Ionenkanäle, Rezeptoren und Transporter
- ▶ Entwicklung von Arznei- und Pflanzenschutzwirkstoffen: Von der Idee zum Marktprodukt
- ▶ Toxizität und toxikologische Studien
- ▶ Notwendigkeit neuer innovativer Wirkstoffe
- ▶ Gliederung der Wirkstoffe nach Indikationen und Wirkmechanismen (Pharma und Agro)
- ▶ Resistenz, Pflanzenbiotechnologie vs. Safener Technologie
- ▶ Quellen für innovative neue Wirkstoffe (z. B. Naturstoffe, Traditionelle Chinesische Medizin, Kombinatorische Chemie und Parallelsynthese, Ultra High Throughput Screening, Rationales Design, In Silico Screening)
- ▶ Einfluss physiko-chemischer Parameter auf die Pharmakokinetik -> (L)ADME(T):  $K_{ow}$ ,  $\log P$ ,  $\Delta \log P$ ,  $pK_a$ ,  $K_D$ ,  $K_{OC}$ , Bioverfügbarkeit, Polarität, Verteilungsvolumen, Schmelzpunkt, Wasserlöslichkeit
- ▶ Protein-Ligand-Wechselwirkungen -> Kovalente und nicht-kovalente Wechselwirkungen, Suicide Inhibition von Enzymen, Schlüssel-Schloss-Prinzip vs. Koshland's Theorie
- ▶ Pharmakophor
- ▶ Drug Likeliness: Lipinski-, Ghosez-, Briggs-, Tice-Rules und Clarke-Delaney Guide
- ▶ Pharmakodynamische Parameter: Dosis-Wirkungs-Beziehung, Intrinsische Aktivität, Affinität, Therapeutische Breite; Bindungs-, Dissoziations- bzw. Inhibitionskonstante



- ▶ Agonisten, Antagonisten -> Fallstudien
- ▶ Design von Liganden für eine Rezeptorbindestelle
- ▶ Strategien für die Optimierung von Hit- und Leitstrukturen
- ▶ Bioisosterie-Konzept: Grimms Hybrid-Verschiebungs-Satz, Klassische und nicht-klassische Bioisostere, Ersatz und Inversion funktioneller Gruppen, Ringäquivalente, Friedman's Paradoxon, Scaffold Hopping
- ▶ Homologie-Konzept: Homologe, Vinyloge, Ethinyloge und Benzologe und Polymethylene
- ▶ Ringtransformationen: Cyclische vs. nicht-cyclische Analoga, Rigidi-sierung, Pseudocyclen, Ringerweiterung und Kontraktion, Reorganisa-tion von Ringsystemen, Benzo Splitting
- ▶ Shapes-Konzept
- ▶ Systematische Substituentenvariation an Wirkstoffleitstrukturen: mathematische Methoden zur Vorhersagen biologischer Aktivitäten, Regressionsanalysen, Hammett-, Hansch-Fujita- und Taft-Konstante, Verloop-Parameter, Molare Refraktivität, Hansch Analyse, Topliss-Strategie
- ▶ Fallstudien zur Hit- und Leitstrukturoptimierung
- ▶ Selektive Optimierung von Nebenwirkungen (SOSA)
- ▶ Systemizität und Saatgutbehandlung
- ▶ Optische Isomerie von Wirkstoffen: Achirale vs. Chirale Wirkstoffe
- ▶ Twin Drugs und Dual Acting Drugs
- ▶ Prodrug-Konzept
- ▶ Einfluss ausgewählter Substituenten auf die biologische Wirkung, z. B. die Rolle des Fluors
- ▶ Synergismus
- ▶ Metabolismus (Phasen I und II) und Isotopenmarkierung von Wirkstof-fen
- ▶ Galenik; Formulierung von Pflanzenschutzmitteln und chemische Verfahrens- und Prozessentwicklung
- ▶ Intellectual Property, Patente
- ▶ Es wird ein ausführliches Skript elektronisch zur Verfügung gestellt.

*Studien- / Prüfungsleistungen  
/ Prüfungsformen*

Mündliche Prüfung

*Literatur*

- ▶ G. L. Patrick, *An Introduction to Medicinal Chemistry*, Oxford Press, 2017.
- ▶ C. G. Wermuth, D. Aldous, P. Raboisson und D. Rognan, *The Practice of Medicinal Chemistry*, Academic Press, 2015.
- ▶ G. Klebe, *Wirkstoffdesign*, Spektrum, 2009.
- ▶ *Modern Crop Protection Compounds*, W. Krämer, U. Schirmer, P. Jeschke und M. Witschel (Hrsg.), Wiley-VCH, 2019.

*Sonstige Informationen*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 23.11.2021

*Freigabe / Version*



#### 4.12. Prozessdynamik I

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Prozessdynamik I
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden sind befähigt, das dynamische Verhalten von örtlich konzentrierten Prozessen der Verfahrenstechnik, der Energietechnik und der Biosystemtechnik mittels mathematischer Modelle zu beschreiben und zu analysieren. Sie sind in der Lage, diese Modelle für vorgegebene Prozesse konsistent aufzustellen, geeignete numerische Lösungsverfahren auszuwählen und darauf aufbauend stationäre und dynamische Simulationen durchzuführen. Sie können qualitative Aussagen über die Stabilität autonomer Systeme treffen und sind befähigt, das dynamische Antwortverhalten technischer Prozesse für bestimmte Eingangssignale quantitativ vorherzusagen. Ausgehend von den erzielten Analyseergebnissen sind die Studierenden in der Lage, die Wirkung von Struktur- und Parametervariationen auf die Dynamik der untersuchten Prozesse korrekt einzuschätzen.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Motivation und Anwendungsbeispiele</li><li>• Bilanzgleichungen für Masse und Energie</li><li>• Thermodynamische und kinetische Gleichungen</li><li>• Allgemeine Form dynamischer Modelle</li><li>• Numerische Simulation dynamischer Systeme</li><li>• Linearisierung nichtlinearer Modelle</li><li>• Stabilität autonomer Systeme</li><li>• Laplace-Transformation</li><li>• Übertragungsverhalten von „Single Input Single Output“ (SISO) Systemen</li><li>• Übertragungsverhalten von „Multiple Input Multiple Output“ (MIMO) Systemen</li><li>• Übertragungsverhalten von Totzeitgliedern</li><li>• Analyse von Blockschaltbildern</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> 2 SWS Vorlesung und 1 SWS Übung; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik I und II, Simulationstechnik
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K120 / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. A. Voigt, FVST



**Literaturhinweise:**

- [1] B.W. Bequette, *Process Dynamics*, Prentice Hall, New Jersey, 1998.
- [2] D.E. Seborg, T.F. Edgar, D.A. Mellichamp, *Process Dynamics and Control*, John Wiley & Sons, New York, 1989.
- [3] B.A. Ogunnaike, W.H. Ray, *Process Dynamics, Modeling and Control*, Oxford University Press, New York, 1994.



#### 4.13. Regelungstechnik

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Bachelor Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Regelungstechnik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden erwerben einen ersten Einblick in die Analyse und Synthese kontinuierlicher Regelungssysteme. Über die mathematische Beschreibung durch Differentialgleichungen werden sie befähigt, zunächst die wesentlichen Eigenschaften linearer zeitinvarianter Systeme im Zeitbereich und anschließend im Frequenzbereich zu untersuchen. Die erreichte Zielkompetenz besteht darin, diese Methoden erfolgreich zur Analyse und dem Entwurf von Regelsystemen einzusetzen.
<b>Inhalt:</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Einführung: Ziele und Wege der Regelungstechnik</li><li>2. Mathematische Modellierung dynamischer Systeme</li><li>3. Verhalten linearer zeitinvarianter Systeme</li><li>4. Beschreibung im Frequenzbereich</li><li>5. Laplace-Transformation und Übertragungsfunktion</li><li>6. Regelverfahren</li><li>7. Analyse und Entwurf von Regelkreisen</li></ol>
<b>Lehrform:</b> Vorlesung, Übung; (SS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Mathematik I-II
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> K 90 / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. A. Kienle, FEIT
<b>Literaturhinweise:</b> <u>Regelungstechnik</u> [1 ] Unbehauen, H.: Regelungstechnik I - Klassische Verfahren zur Analyse und Synthese linearer kontinuierlicher Regelsysteme. Vieweg-Verlag, Braunschweig/ Wiesbaden, 2002 (12. Auflage). [2 ] Lunze, J.: Regelungstechnik I - Systemtheoretische Grundlagen, Analyse und Entwurf einschleifer Regelungen, Springer-Verlag, Berlin, 2001 (3. Auflage). [3 ] Dorf, R.C.; Bishop R.H.: Moderne Regelsysteme, Pearson, München, 2006 (German edition). [4 ] Föllinger, O.: Regelungstechnik. Einführung in die Methoden und ihre Anwendungen. Hüthig-Verlag, Heidelberg, 1994 (8. Auflage)  <u>Systemtheoretische Grundlagen</u> [5 ] Unbehauen, R.: Systemtheorie 1 - Allgemeine Grundlagen, Signale und lineare Systeme im Zeit- und Frequenzbereich. Oldenbourg-Verlag München, 2002 (8. Auflage).



- [6 ] Girod, B.; Rabenstein, R.; Stenger, A.: Einführung in die Systemtheorie. Signale und Systeme in der Elektrotechnik und Informationstechnik. Teubner-Verlag, Stuttgart, 2005 (3. Auflage).
- [7 ] Föllinger, O.: Laplace-, Fourier- und z-Transformation. Hüthig-Verlag, Heidelberg, 2000 (7. Auflage).



## 5. Masterstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Pflichtmodule

### 5.1. Chemisches Vertiefungspraktikum

<i>Modulbezeichnung</i>	<i>Chemische Vertiefungspraktikum</i>
<i>Englischer Titel</i>	Advanced chemical lab for in-depth specialization
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Praktikum
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1. und / oder 2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	Jedes Semester nach Absprache mit den Verantwortlichen
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Prof. F. Scheffler, FVST
<i>Dozent:in</i>	Prof. N. Kulak, Prof. F. Scheffler Prof. J. Thiele, Prof. J. v. Langermann, Prof. H. Weiß, Prof. Ch. Hamel, PD Dr. E. Haak, Dr. A. Lieb, Dr. M. Schwidder, PD Dr. J. Vogt, Dr. V. Lorenz, Dr. J. Heinrich, Dr. M. Gerlach.
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	► Pflichtmodul Chemieingenieurwesen: MSPG M.Sc.
<i>Lehrform und SWS</i>	Praktikum semesterbegleitend oder Blockpraktikum, Präsentation/Kolloquium
<i>Arbeitsaufwand</i>	6 SWS Präsenzzeit: 84 Stunden, Selbststudium: 216 Stunden



<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	10
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	LN (benotet) / Ergebnisprotokoll / Präsentation / Kolloquium
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	abgeschlossener Bachelorstudiengang MSPG; erfüllte Auflagen bei Absolventen ähnlicher Bachelorstudiengänge;
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	
<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Am Ende des Praktikums können die Studierenden weitgehend selbständig auch schwierigere wissenschaftliche Forschungsaufgaben im Labor bearbeiten, die Ergebnisse auswerten und in schriftlicher Form darstellen, sowie in einem Vortrag präsentieren.</li><li>▶ Hierfür werden sie im Rahmen des Praktikums in <b>einem</b> chemischen Vertiefungsfach (Anorganische, Organische, Physikalische, Technische Chemie oder Chemische Verfahrenstechnik) mit jeweils fachgebietstypischen Arbeitspraxen auf Forschungsniveau vertraut gemacht. Im Rahmen dessen festigen sie den Umgang mit experimentellen Aufbauten bzw. Arbeitstechniken und setzen theoretisch erworbenes Wissen in die praktische Anwendung um.</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Im Rahmen des Praktikums werden in Absprache zwischen den Studierenden und dem/der Betreuenden des jeweiligen Lehrstuhls kleine Forschungsaufgaben vergeben, die durchgeführt, ausgewertet, und entsprechend protokolliert werden müssen.</li><li>▶ Die Anfertigung eines Ergebnisprotokolls und die Präsentation der Ergebnisse (Referat, Poster, Kolloquium) nach dem Abschluss der Arbeiten sind integraler Bestandteil des Moduls.</li></ul>





<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	LN (benotet) Ergebnisprotokoll, Präsentation und Kolloquium
<i>Literatur</i>	Wird von den Lehrstühlen individuell zur Verfügung gestellt
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	



## 5.2. Produktfunktionalisierung: Metallorganik und homogene Katalyse

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Produktfunktionalisierung: Metallorganik und homogene Katalyse</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Product functionalization: Organometallic Chemistry and Homogeneous Catalysis</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Vorlesung Produktfunktionalisierung: Metallorganik und homogene Katalyse</li><li>▶ Seminar</li></ul>
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.-2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Anorganische Chemie, Prof. Dr. N. Kulak
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. N. Kulak (Vorlesung), Dr. V. Lorenz (Übung)
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Pflichtmodul im Studiengang Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung à 2 SWS, Seminar à 1 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 42 Std. / 108 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	5
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Mündliche Prüfung
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Allgemeine und Anorganische Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Erwerb von Kenntnissen zu den Grundbegriffen und grundlegenden Theorien der Metallorganischen Chemie</li><li>▶ Erlangung von Basiswissen über die Natur der metallorganischen Verbindungen, von Eigenschaften wichtiger metallorganischer Verbindungsklassen und deren technische Anwendungen in der Homogenkatalyse</li><li>▶ Anwendung interdisziplinären Wissens aus anderen Bereichen der Chemie</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Einführung metallorganische Verbindungen, Historische Entwicklung</li><li>▶ Allgemeine Darstellungsverfahren für metallorganische Verbindungen</li><li>▶ Metallorganische Verbindungen der Hauptgruppenelemente (Lithium, Magnesium, Aluminium, Gallium etc.)</li><li>▶ Übergangsmetall-Carbonyl- und Phosphan-Komplexe</li><li>▶ Übergangsmetall-Alken-Komplexe, Darstellung (auch technische), Struktur und Reaktionen</li><li>▶ Übergangsmetall-<math>\pi</math>-Komplexe, Bedeutung, Darstellung (auch technische), Struktur und Reaktionen (Liganden: Cyclopentadienyl, Cyclooctatetraenyl, Butadienyl) MO-Modell zur Bindung von Metall an Cp (Ferrocen)</li><li>▶ Homogenkatalyse mit metallorganischen Verbindungen:<ul style="list-style-type: none"><li>- Einführung in die Homogenkatalyse</li><li>- Hydrierungen (Olefine, Ketone/Aldehyde, CO)</li><li>- Isomerisierungen</li><li>- Oligomerisierungen (Ziegler, Reppe, Wilke)</li><li>- Polymerisationen (Olefine, Diene, ringöffnende Polymerisationen)</li><li>- HX-Addition an Olefine (Hydrocyanierung, Hydrosilylierung, Hydroaminierung)</li><li>- C-C-, C-N- und C-O-Kupplungen an Olefinen und Aromaten (Heck-Reaktion, Palladium-Katalyse, Olefin- und Alkin-Metathese)</li><li>- Oxidationsreaktionen (Wacker-Prozess, Epoxide, Oxidation von Aromaten, Aliphaten, Alkoholen)</li></ul></li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Mündliche Prüfung
<i>Literatur</i>	C. Elschenbroich: Organometallchemie (Teubner), D. Steinborn: Grundlagen der metallorganischen Komplexkatalyse



(Vieweg+Teubner)

*Sonstige Informationen*

*Freigabe / Version*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 29.09.2021



### 5.3. Produktfunktionalisierung: Wirkstoffe für die Pharmaindustrie

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Produktfunktionalisierung: Wirkstoffe für die Pharmaindustrie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden beherrschen die retrosynthetische Analyse komplexer chiraler Verbindungen (Wirkstoffe, Naturstoffe) unter Berücksichtigung des „chiral pools“. Sie sind zur Syntheseplanung unter Anwendung konvergenter Strategien, orthogonaler Schutzgruppentechnik und moderner Synthesemethoden (enantioselektive, katalytische, metallorganische und biomimetische Reaktionen) befähigt. Zudem können sie komplexe Reaktionsabläufe (Nachbargruppenbeteiligung, Tandemreaktionen und sequenzielle Prozesse) analysieren, planen und entwickeln. Die Studierenden kennen die Methodik der Syntheseoptimierung sowie die grundlegenden Prinzipien der Wirkstoffoptimierung.
<b>Inhalt:</b> Die Vorlesung behandelt Grundlagen und Prinzipien der modernen organisch chemischen Wirkstoffsynthese und Naturstofftransformation sowie ausgewählte Totalsynthesen von Naturstoff- und Wirkstoffmolekülen. Der Schwerpunkt liegt auf der Anwendung moderner Synthesemethoden zum mehrstufigen Aufbau komplexer Moleküle. Die Vorlesung beinhaltet: <ul style="list-style-type: none"><li>• Retrosynthetische Analyse unter Verwendung des „chiral pools“</li><li>• Enantioselektive Reaktionsführung</li><li>• Orthogonale Schutzgruppentechnik</li><li>• Metallorganische Reaktionen</li><li>• Enzym-, Organometall- und Organokatalyse</li><li>• Asymmetrische Katalyse</li><li>• Biomimetische Synthese</li><li>• Nachbargruppeneffekte</li><li>• Tandemreaktionen</li><li>• Sequenzielle Prozesse</li><li>• Planung komplexer Reaktionsabläufe durch Kombination organischer Elementarreaktionen</li><li>• Konvergente und lineare Totalsynthese komplexer Natur- bzw. Wirkstoffe</li><li>• Grundlegende Wirkmechanismen kleiner Moleküle an biologischen Systemen</li><li>• Wirkstoffoptimierung (Pharmakophore Gruppen, Toxizität, Bioverfügbarkeit)</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Seminar; (SS); (1. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> abgeschlossene Lehrveranstaltungen im Bachelorstudiengang MSPG; erfüllte Auflagen bei Absolventen ähnlicher Bachelorstudiengänge
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / M / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> apl. Prof. Dr. E. Haak, FVST



**Literaturhinweise:**

- F. A. Carey, R. J. Sundberg, *Organische Chemie - Ein weiterführendes Lehrbuch*, Wiley-VCH, Weinheim
- K. C. Nicolaou, *Classics in Total Synthesis I-III*, Wiley-VCH, Weinheim
- Vorlesungsmaterial zu ausgewählten Totalsynthesen zum Download



#### 5.4. Produktfunktionalisierung: Moderne Materialien

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Produktfunktionalisierung: Moderne Materialien
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden haben grundlegende Kenntnisse zu wichtigen Materialklassen sowie deren prinzipiellen Struktur-Eigenschafts-Beziehungen. Sie können anhand ausgewählter Beispiele den Entwicklungsweg modernen Materialien mit technischer Relevanz nachzuzeichnen und zu bewerten. Nach erfolgreichem Abschluss des Moduls sind die Studierenden in der Lage durch fachübergreifende Anwendung der Kenntnisse aus dem natur- und ingenieurwissenschaftlichen Bereich Lösungsstrategien für innovative Material- und Produktentwicklungen zu erarbeiten.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Systematisierung von Materialklassen, Struktur-Eigenschafts-Beziehungen,</li><li>• Prinzipielle Möglichkeiten der Eigenschaftsmodifizierung</li></ul> Ausgewählte Beispiele aus folgenden Materialklassen: <ul style="list-style-type: none"><li>• Metalle,</li><li>• Keramiken,</li><li>• Gläser,</li><li>• Polymere,</li><li>• Komposit- und Verbundmaterialien,</li><li>• poröse anorganische Stoffen,</li><li>• organisch-anorganische Hybridmaterialien,</li><li>• Biomaterialien,</li><li>• ferroische und magnetische Materialien,</li><li>• funktionale Beschichtungen,</li><li>• Oberflächen- und Volumenstrukturierung.</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Seminar; (WS); (2. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> abgeschlossene Lehrveranstaltungen im Bachelorstudiengang MSPG; erfüllte Auflagen bei Absolventen ähnlicher Bachelorstudiengänge;
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> M / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. F. Scheffler, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> Synthesis of Inorganic Materials, U. Schubert, N. Hüsing (Wiley-VCH), Materials Science and Engineering: An Introduction, W.D. Callister (Wiley-VCH), Foliensatz zum Download



## 5.5. Produktcharakterisierung: Struktur-Eigenschafts-Beziehungen

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Produktcharakterisierung: Struktur-Eigenschafts-Beziehungen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Ziel des Moduls ist es, die im Modul "Produktcharakterisierung / Moderne Analysemethoden" des Bachelorstudiums behandelten Methoden insbesondere theoretisch weiter zu vertiefen. So forschen die Studierenden selbständig unter Anwendung der behandelten Methoden und sind nicht nur Ausführende. Die Studierenden können über die Routineanalytik hinaus im F&E-Bereich eigenständig auch schwierigste Messprobleme angehen, bzw. über identifizierte Strukturen Eigenschaftsaussagen ableiten.
<b>Inhalt</b> Die Vorlesung vertieft die zum Verständnis der einzelnen Methoden erforderlichen Kenntnisse und stellt die Zusammenhänge zwischen Strukturmerkmalen und Stoff- bzw. Materialeigenschaften immer in den Focus der Betrachtungen. Insbesondere angesprochen werden: <ul style="list-style-type: none"><li>• Methoden der Oberflächenanalytik – Chemie und Physik fester Oberflächen</li><li>• Massenspektrometrie - Vertiefung Ionisierungstechniken, Fragmentierungsmechanismen, exakte Massenbestimmung</li><li>• Kernmagnetische Resonanzspektroskopie – theoretischer Hintergrund komplexer Impulsfolgen sowie höherer Spinsysteme</li><li>• Röntgen-Strukturanalyse – Grundbegriffe der Kristallographie, Röntgenbeugung an Atomen und Kristallen</li><li>• Röntgenpulverdiffraktometrie: Symmetriehre; Beugung: direktes und reziprokes Gitter (Ewald-Konstruktion); Überblick: Strukturbestimmung aus Pulverdaten; strukturbedingte Eigenschaften bei Festkörper-Materialien (z. B. anisotrope Leitfähigkeit, optische Eigenschaften, Phasenumwandlungen)</li><li>• Neue Entwicklungen im Bereich der Analytik</li></ul> Vor der zu absolvierenden mündlichen Prüfung werden den Studenten Prüfungskommissionen (zwei Prüfer) vorgeschlagen, die im Sinne einer inhaltlichen Schwerpunktsetzung zusammengestellt sind. Der Prüfling entscheidet sich für eine Prüfungskommission. Der Besuch des WPF „Blockseminar – Strukturaufklärung“ wird empfohlen!
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung; (WS); (2. Semester)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Für Absolventen des Bachelorstudiengangs "Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung": Erfolgreiche Teilnahme an der Lehrveranstaltung "Produktcharakterisierung / Moderne Analysemethoden"; für Bachelorabsolventen anderer Studiengänge: Einzelfallprüfungen, Teilnahme ggf. unter Auflagen
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> M / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Dr. H. Weiß, FVST





**weitere Lehrende:**

Dr. S. Busse, Dr. L. Hilfert, Dr. A. Lieb

**Literaturhinweise:**

- Interpretation von Massenspektren; Mc Lafferty, Turecek; Spektrum
- Ein- und Zweidimensionale NMR-Spektroskopie, VCH, H. Fribolin
- Understanding NMR Spectroscopy, Wiley, J. Keeler



## 5.6. Nichttechnische Fächer

**Studiengang:**

Wahlpflichtfächer Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Nichttechnische Fächer

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Vergleiche Katalog „Nichttechnische Fächer“

**Inhalt**

Vergleiche Katalog „Nichttechnische Fächer“

**Lehrformen:**

Vorlesung, Übung

**Voraussetzung für die Teilnahme:****Arbeitsaufwand:**

Präsenzzeit: 56 Stunden, Selbststudium: 94 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

Leistungsnachweise / 5 CP

**Modulverantwortliche:**

<https://lsf.ovgu.de/qislsf/rds?state=wtree&search=1&category=veranstaltung.browse&navigationPosition=lectures%20>

Die Module, die unter Schlüsselkompetenzen und Nichttechnische Wahlpflichtfächern stehen, werden anerkannt.



## 5.7. Masterarbeit

<b>Studiengang:</b> Pflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Masterarbeit
<b>Ziel des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können innerhalb einer vorgegebenen Frist ein Problem selbständig mit wissenschaftlichen Methoden bearbeiten. Sie haben die Fähigkeit, mögliche Lösungsansätze zu analysieren und kritisch zu bewerten. Sie können ihre Arbeit im Kontext der aktuellen Forschung einordnen.
<b>Inhalt:</b> Themenstellungen zu aktuellen Forschungsvorhaben werden von den Professoren der Fakultät bekannt gegeben. Die Studierenden können sich ein Thema ihrer Neigung auswählen. Die Ausgabe des Themas ist im Prüfungsamt mit den Namen der Prüfer aktenkundig zu machen. Im Kolloquium haben die Studierenden nachzuweisen, dass sie in der Lage sind, Arbeitsergebnisse aus der selbständigen wissenschaftlichen Bearbeitung in einem Fachgespräch zu verteidigen. Dazu müssen die Ergebnisse in einem Vortrag von max. 15 Minuten dargestellt und diesbezügliche Fragen beantwortet werden.
<b>Lehrformen:</b> Selbständige Problembearbeitung mit Abschlussarbeit
<b>Voraussetzung für Teilnahme:</b> 30 CP
<b>Arbeitsaufwand:</b> 20 Wochen
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Masterarbeit mit Kolloquium 30 CP
<b>Modulverantwortliche:</b> Prüfungsausschussvorsitzender



## 6. Masterstudiengang Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung, Wahlpflichtfächer

### 6.1. Angewandte Mikrofluidik (Mikrofluidik 1)

Modulbezeichnung	Angewandte Mikrofluidik
<i>Englischer Titel</i>	<b>Applied Microfluidics</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	XXX
<i>Untertitel</i>	Einführung
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Angewandte Mikrofluidik
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1. Master
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	Jedes WiSe
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Organische Chemie, Prof. Dr. Julian Thiele
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Julian Thiele
<i>Sprache</i>	Englisch oder Deutsch (wird in der ersten Vorlesung festgelegt)
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul <ul style="list-style-type: none"><li>▶ im Studiengang Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung</li><li>▶ im Studiengang Master Biosystemtechnik</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS (hybride Vorlesung) oder Online
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit / Selbststudium (ausgegebene Publikationen, Forschungshighlights, weitere Vorlesungsinhalte) / Prüfungsvorbereitung / Klausur: 2 SWS, 28 Std. / 122 Std. / insg. 150 Std. / K90
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	5
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen der Klausur
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Für eine tiefere Diskussion der Mikrofluidik aus Sicht der Strömungslehre wird die Vorlesung „Mikrofluidik: Theorie und Anwendung“ (Prof. Ohl) im Sommersemester empfohlen.
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Grundkenntnisse in Natur- und Materialwissenschaften sowie ein technisches Grundverständnis sind wünschenswert.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Die Studierenden sind in der Lage, die theoretischen und praktischen Grundlagen der Mikrofluidik für die Entwicklung und Durchführung mikrofluidischer Experimente anzuwenden. Die Studierenden erkennen die optimale Auslegung von Mikroflussszellen, um bspw. komplexe Fluide zu prozessieren. Mit dem Modulabschluss bestehend aus Mikrofluidik 1 und 2 haben Studierende die umfassenden Fähigkeiten erlernt, Mikrofluidik-Systeme für die Materialforschung, Analytik, Sensorik und Biologie (Biotechnologie, Zellbiologie, synthetische Biologie) zu entwickeln und erfolgreich einzusetzen.</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Theoretischer Hintergrund zur Mikrofluidik (Komplexe Fluide, Polymer-Lösungen, Diffusion, Benetzung, Simulationsansätze)</li><li>▶ Emulsionen und kontinuierliche Ströme</li><li>▶ Schwerpunkte: Mikrofluidik-basierte Materialforschung, Analytik, Sensorik, Biotechnologie und synthetische Biologie</li><li>▶ Realisierung von Mikrofluidik-Experimenten (Vorbereitungen, Materialien, Geräte, experimentelle Ansätze, Trouble-Shooting)</li></ul>
<i>Studien- Prüfungsleistungen Prüfungsformen</i>	Klausur, 90 Minuten
<i>Literatur</i>	„Microfluidics – Theory and Practice for Beginners (ISBN 3110487772)
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	Letzte Bearbeitung des Moduls: 16.09.2022



## 6.2. Bioinorganic Chemistry

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Bioinorganic Chemistry</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Bioinorganic Chemistry</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	► Vorlesung Bioinorganic Chemistry
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.-2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Anorganische Chemie, Prof. Dr. N. Kulak
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. N. Kulak
<i>Sprache</i>	Englisch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul Master <ul style="list-style-type: none"><li>- Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung</li><li>- Umwelt- und Energieprozesstechnik</li><li>- Biosystemtechnik</li><li>- Chemical and Energy Engineering</li><li>- Molekulare Biosysteme (EXPORT nach FNW)</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung à 2 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 28 Std. / 62 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	3
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Mündliche Prüfung
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Teilnahme an Grundvorlesung Anorganische / Allgemeine Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Acquire principles of Bioinorganic Chemistry</li><li>▶ Knowledge in techniques to investigate structure and activity of metalloproteins</li><li>▶ Knowledge in metal-dependent biological processes (homeostasis, photosynthesis, enzymatic catalysis)</li><li>▶ Apply acquired knowledge on examples of different metalloenzymes</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Role of metals in biology, biomineralization</li><li>▶ Methods to study metals in biological systems (e.g. Mössbauer spectroscopy)</li><li>▶ Transport, storage and homeostasis of metal ions (e.g. Fe homeostasis)</li><li>▶ Biological functions of V, Cr, Mo, W</li><li>▶ Metals in the center of photosynthesis (Mg, Mn)</li><li>▶ Heme proteins (O<sub>2</sub> transport, O<sub>2</sub> activation, electron transport)</li><li>▶ Nonheme Fe proteins (e.g. nitrogenases)</li><li>▶ Cobalamins (e.g. coenzyme B12-dependent enzymes)</li><li>▶ Ni enzymes (e.g. urease)</li><li>▶ Cu proteins (e.g. hemocyanin)</li><li>▶ Zn enzymes (e.g. alcohol dehydrogenase)</li></ul>
<i>Studien- Prüfungsleistungen Prüfungsformen</i>	Mündliche Prüfung
<i>Literatur</i>	W. Kaim, B. Schwederski: Bioanorganische Chemie / Bioinorganic Chemistry (Teubner+Vieweg/Wiley)
<i>Sonstige Informationen</i>	<a href="https://www.bekanntmachungen.ovgu.de/media/Modulhandb%3bccher/Bachelor+_+Studieng%3ca4nge/Chemieingenieurwesen+_+Molekulare+und+Strukturelle+Produktgestaltung/Modulhandb%3bccher+ab+Immatrikulation+Wintersemester+2020/Modulhandbuch+vom+01_03_2021_unter+Vorbehalt-p-16528.pdf">https://www.bekanntmachungen.ovgu.de/media/Modulhandb%3bccher/Bachelor+_+Studieng%3ca4nge/Chemieingenieurwesen+_+Molekulare+und+Strukturelle+Produktgestaltung/Modulhandb%3bccher+ab+Immatrikulation+Wintersemester+2020/Modulhandbuch+vom+01_03_2021_unter+Vorbehalt-p-16528.pdf</a>
<i>Freigabe / Version</i>	Wahlpflichtmodul „Bioinorganic Chemistry“ Letzte Bearbeitung des Moduls: 29.09.2021

**6.3. Bionano- und Mikrotechnologie**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Bionano- und Mikrotechnologie</b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Bionano and microtechnology</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	Einführung
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Bionano- und Mikrotechnologie
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1. Master
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	Jedes WiSe
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Organische Chemie, Prof. Dr. Julian Thiele
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Julian Thiele
<i>Sprache</i>	Englisch oder Deutsch (wird in der ersten Vorlesung festgelegt)
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul <ul style="list-style-type: none"><li>▶ im Studiengang Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung</li><li>▶ im Studiengang Master Biosystemtechnik</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS (hybride Veranstaltung) oder Online Seminar 1 SWS (hybride Veranstaltung) oder Online
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit / Selbststudium, Prüfungsvorbereitung 3 SWS (42 Std.) / 108 Stunden
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	5
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen der Klausur und Teilnahme am Seminar (eigener Vortrag)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	keine
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Bachelor in Biosystemtechnik oder grundlegende Kenntnisse der Zellbiologie, Biomaterialien, Biophysik und Chemie mit Biomolekülen





<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<p>Die Studierenden besitzen einen Überblick über das sich entwickelnde interdisziplinäre Wissensgebiet der Bionanotechnologie sowie über deren material- und ingenieurwissenschaftlichen Aspekte. Die Studierenden sind in der Lage, Ansätze aus Chemie, Biologie, Ingenieurwissenschaften und der Physik sinnvoll zu kombinieren und synergistisch zu nutzen. Sie können unter Verwendung der Methoden der verschiedenen Disziplinen problemorientierte Lösungsansätze finden und sind damit in der Lage, selbst solche zu entwickeln. Die Studierenden haben sich unterschiedliche biomimetische Techniken zur Erzeugung von Nano- und Mikrostrukturen angeeignet.</p> <p>Die Studierenden verfügen außerdem über Kenntnisse, wie makromolekulare Biomoleküle zum Aufbau synthetischer Strukturen im Nano- und Mikrometermaßstab genutzt werden können und welche Rolle die spezifischen strukturellen, chemischen und physikalischen Eigenschaften der Moleküle dabei spielen. Ein weiteres Thema ist der Ansatz der makromolekularen und Polymerchemie zur Herstellung zellähnlicher Objekte. Die Studierenden erkennen, dass auch komplexe biologische Strukturbildungsprozesse oftmals in ersten einfachen Modellen erfasst werden können. Sie verfügen über grundsätzliche Kenntnisse zu wichtigen Methoden der Strukturaufklärung biologischer Materialien.</p>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Anwendungsbeispiele der Bionano- und mikrotechnologie</li><li>▶ Künstliche Umgebungen für synthetisch-biologische und biotechnologische Anwendungen</li><li>▶ Grundlagen der Lichtmikroskopie für die Strukturaufklärung in der Biologie</li><li>▶ Zelluläre Maschinen und Filamentbildung</li><li>▶ Aktiver und passiver Transport in Zellen</li><li>▶ Materialstrukturierung in der Biologie basierend auf additiver Fertigung und Mikrofluidik</li><li>▶ Biosensorik</li><li>▶ Modellkolloide für die Abbildung biologischer Funktionen</li><li>▶ Nanomedizin</li><li>▶ Biomechanik</li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Klausur, 90 Minuten
<i>Literatur</i>	„Biotechnology – Lessons from Nature“ (ISBN 9780471417194) “Biomimetics – A molecular perspective“ (ISBN 9783110281170) “Bio–Nanomaterials: Designing materials inspired by nature“ (ISBN 9783527655267) “Introduction to Bionanotechnology“ (ISBN 9789811512933)
<i>Sonstige Informationen</i>	



OTTO VON GUERICKE  
UNIVERSITÄT  
MAGDEBURG

VST

FAKULTÄT FÜR VERFAHRENS-  
UND SYSTEMTECHNIK

*Freigabe / Version*

| Letzte Bearbeitung des Moduls: 21.07.2022



#### 6.4. Bioorganische Chemie

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Bioorganische Chemie</b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Bioorganic Chemistry</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Bioorganische Chemie
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.-2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich; Sommersemester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Biokatalyse, Prof. Dr. Jan von Langermann
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Jan von Langermann
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul in den Studiengängen <ul style="list-style-type: none"><li>▶ MSc Biosystemtechnik</li><li>▶ MSc Chemieingenieurwesen: Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung (CIW:MSPG)</li><li>▶ MSc Umwelt- und Energieprozesstechnik</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenz / selbständiges Arbeiten 28 Std. / 62 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	3
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen der mündlichen Prüfung
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Teilnahme an Grundvorlesung Organische / Allgemeine Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>➤ Kenntnisse zu den Grundlagen der Bioorganischen Chemie</li><li>➤ Verständnis der grundlegenden Prinzipien der organischen und physikalischen Chemie in biologischen Systemen</li><li>➤ Verständnis ausgewählter Mechanismen in biologischen Katalysatoren incl. der Interaktion mit den relevanten Hilfsstoffen</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>➤ Einführung in die bioorganische Chemie</li><li>➤ Biologisch relevante Chemie der<ul style="list-style-type: none"><li>○ Aminosäuren</li><li>○ Peptide</li><li>○ Kohlenhydrate</li><li>○ Nukleoside, Nukleotide, bis hin zu den Ribonukleinsäuren und Desoxyribonukleinsäuren</li><li>○ Lipide</li><li>○ Coenzyme/ Cofaktoren</li><li>○ Metallionen</li></ul></li><li>➤ Grundlagen der Enzymchemie</li><li>➤ Ausgewählte Beispiele der aktuellen Forschung in der Bioorganischen Chemie</li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Mündliche Prüfung
<i>Literatur</i>	Wird zu Beginn der Vorlesung bekanntgegeben
<i>Sonstige Informationen</i>	-
<i>Freigabe / Version</i>	Letzte Bearbeitung des Moduls: 26.1.2023



## 6.5. Charakterisierung von Festkörperkatalysatoren und Adsorbentien

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Charakterisierung von Festkörperkatalysatoren und Adsorbentien
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden kennen die wichtigsten modernen Analysemethoden zur Charakterisierung von Festkörpern (oberflächenaktive Materialien für Katalyse und Adsorption), können das Prinzip beschreiben und die technische Vorgehensweise beschreiben. Sie sind in der Lage die Methoden bezüglich ihres Nutzens für verschiedene analytische Fragestellungen einzuschätzen und eine sinnvolle Auswahl an Methoden oder Methodenkombinationen zu treffen, um analytische Probleme zu lösen. Durch praktische Übungen sind die Studierenden in die Lage versetzt, ausgewählte Analysengeräte selbständig zu nutzen, Besonderheiten bzw. spezielle Potenziale einzelner Methoden zu erkennen und auf eigene Fragestellungen anzuwenden.
<b>Inhalt:</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Klassifizierung der Eigenschaften, strukturelle, texturale, oberflächenchemische~</li><li>2. Adsorptive Methoden, Gasadsorption (N<sub>2</sub>, Ar, CO<sub>2</sub>), Porenvolumen, Oberfläche, Porenradienverteilung</li><li>3. Quecksilberporosimetrie, Porenradienverteilung</li><li>4. Partikelgrößenbestimmung, Zetapotenzial</li><li>5. Temperaturprogrammierte Ammoniak-Desorption</li><li>6. Adsorption spezieller Sondenmoleküle</li><li>7. Thermoanalyse, TGA, DSC</li><li>8. Elektronenmikroskopie, SEM, TEM</li><li>9. Festkörper NMR</li><li>10. UV-VIS, IR</li><li>11. Chemische Zusammensetzung, Nasschemischer Aufschluss</li><li>12. ICP-OES, AAS</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Chemische Grundvorlesungen
<b>Arbeitsaufwand:</b> Präsenzzeit 48 Stunden, Selbststudium 96 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Präsentation / Klausur 90 min oder mdl. Prüfung / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. Dr. F. Scheffler
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Handbook of Porous Solids, Eds. F. Schüth, K. Sing, J. Weitkamp, Wiley-VCH,</li><li>• Haman, C.H. and Vielstich, W.: Electrochemistry, Wiley, 1998</li><li>• Foliensatz zum Download</li></ul>

**6.6. Chemie der f-Elemente: Lanthanoide und Actinoide**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Chemie der f-Elemente: Lanthanoide und Actinoide</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Chemistry of the f elements: Lanthanoides and Actinoides</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	► Vorlesung Chemie der f-Elemente
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.- 2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	zweimal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Lehrstuhl für Anorganische Chemie, Prof. Dr. N. Kulak
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. N. Kulak, Dr. V. Lorenz
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul im Studiengang Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung à 2 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 28 Std. / 62 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	3
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Mündliche Prüfung
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Allgemeine und Anorganische Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Erlernen der Grundbegriffe der f-Element-Chemie</li><li>▶ Basisverständnis der Besonderheiten der f-Element-Chemie</li><li>▶ Basiskompetenzen im Bereich der praktischen Anwendung von Lanthanoiden und ihrer Verbindungen</li><li>▶ Kenntnis der speziellen Arbeitstechniken im Bereich der f-Element-Chemie</li></ul>
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Besonderheiten der f-Element-Chemie</li><li>▶ Eigenschaften der Lanthanoide, Lanthanoidenkontraktion</li><li>▶ Historische Entwicklung (Trennung, Analytik)</li><li>▶ Einfache Lanthanoid-Verbindungen (Oxide, Halogenide etc.)</li><li>▶ Komplexverbindungen der Lanthanoide</li><li>▶ Metallorganische Chemie der Lanthanoide</li><li>▶ Anwendungen von Lanthanoidverbindungen (Magnetismus, Laser, Katalyse, Kontrastmittel, NMR-Shift-Reagenzien etc.)</li><li>▶ Lanthanoide in der homogenen und heterogenen Katalyse</li><li>▶ Lanthanoide in der organischen Synthese</li><li>▶ Grundlagen der Chemie der Actinoide</li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Mündliche Prüfung
<i>Literatur</i>	Holleman/Wiberg – Anorganische Chemie (Band 2: Nebengruppenelemente, Lanthanoide, Actinoide, Transactinoide)
<i>Sonstige Informationen</i>	
<i>Freigabe / Version</i>	Letzte Bearbeitung des Moduls: 29.09.2021



## 6.7. Chemie der Signaltransduktion

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Chemie der Signaltransduktion
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können auf der Basis der molekularen Mechanismen die zelluläre Signaltransduktion verstehen und Vorgänge interpretieren.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Zelluläre Signaltransduktion</li><li>• Hydrophile Signalmoleküle</li><li>• Hydrophobe Signalmoleküle: Steroide, Vitamine, Tyroxin</li><li>• Hormone</li><li>• Wachstumsfaktoren</li><li>• Kinasen</li><li>• Mediatoren</li><li>• Neurotransmitter</li><li>• Rezeptoren</li><li>• Störungen der Signaltransduktion</li><li>• Apoptose</li><li>• Tumorgenese</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Anorganische Chemie
<b>Arbeitsaufwand:</b> 2 SWS 28 h Präsenzzeit; 62 h Selbststudium
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> mündl. Prüfung / 3 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. D. Schinzer, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Signal Transduction, B. D. Comperts, I. M. Kramer, P. E. R. Tatham, Elsevier Academic Press</li></ul>





## 6.8. Computational Biology and Chemistry

<b>Course:</b> Selective module for the master course Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Module:</b> Computational Biology and Chemistry
<b>Objectives</b> In this module, students are getting to know different approaches to model questions from chemical and biological fields. The lecture conveys basis principles of modelling chemical and biological intermolecular interactions. Different approaches on different time and spatial scales will be discussed with particular emphasis on providing answers to scientific questions. Theoretical knowledge will be put in practice during exercises in the computer lab. Simple problems will be dealt with independently and typical approaches from a professional perspective from biotechnology and chemical industry will be treated. The students are to acquire competences and practical experience for their professional life. They are getting to know how to apply and evaluate molecular simulations and computational approaches as independent tools to solve problems.
<b>Contents</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Introduction, time and size scales of interactions</li><li>• Intermolecular interactions (hydrogen bonding, electrostatics, van der Waals)</li><li>• Protein structures, bioinformatics, protein structural modeling</li><li>• Electrostatic interactions and Brownian dynamics</li><li>• Molecular dynamics simulations (proteins, conformational changes)</li><li>• Quantum chemistry (introduction, examples)</li><li>• Additional methods (ab initio molecular dynamics, calculation of experimental observables)</li></ul>
<b>Teaching</b> Lecture 2SWS, Tutorial 1SWS; (winter semester)
<b>Prerequisites:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Courses in physics, chemistry and biology</li><li>• Basic computational knowledge (i.e. Linux)</li><li>• Language: English</li></ul>
<b>Workload:</b> 4 SWS, Lectures and tutorials
<b>Examination/Credits:</b> Project work and documentation (50%), oral examination (50%) / 5 CP
<b>Responsible lecturer:</b> HP M. Stein, MPI Magdeburg
<b>Literature:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Andrew R. Leach: Molecular Modelling - Principles and Application, Pearson 2001.</li><li>• H.D. Höltje, W.Sippl, D. Rognan, G. Folkers: Molecular Modeling, Wiley-VCH 1996.</li><li>• D. Frenkel, B. Smit: Understanding molecular simulation: from algorithms to applications, Acad. Press, 2007.</li><li>• D. Higgin, W. Taylor: Bioinformatics: sequence, structure, and databanks ; a practical approach, Oxford University Press, 2000.</li><li>• Wolfram Koch; Max C. Holthausen: A chemist's guide to density functional theory, Wiley-VCH, 2008.</li></ul>



## 6.9. Dynamik komplexer Strömungen

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Dynamik komplexer Strömungen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden sind befähigt, die grundlegenden Mechanismen komplexer Strömungen in verfahrenstechnischen Apparaten zu verstehen, zu beurteilen und zu berechnen. Sie verfügen über vertiefte Kenntnisse im Bereich der Strömungsmechanik und der Strömungsdynamik und kennen spezifische Themen, die für die Verfahrenstechnik besonders wichtig sind. Das betrifft insbesondere solche Komplexitätsmerkmale (mehrere Phasen mit Wechselwirkung, komplexes Stoffverhalten, reaktive Prozesse, Dichteänderungen...), die für Verständnis, Auslegung und Optimierung praktischer verfahrenstechnischer Prozesse erforderlich sind. Da sie während der Lehrveranstaltung entsprechende Aufgaben gelöst haben, können die Studenten, in den entsprechenden Themenbereichen eigenständig Strömungen analysieren.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Einführung, Wiederholung notwendiger Grundkenntnisse</li><li>• Kompressible Strömungen mit Reibungsverlusten und Wärmeaustausch</li><li>• Verdichtungsstöße und Verdünnungswellen</li><li>• Laminare und turbulente Grenzschichten</li><li>• Strömungen mit freier oder erzwungener Konvektion, reaktive Strömungen</li><li>• Strömungen komplexer Fluide, nicht-newtonsches Verhalten</li><li>• Turbulente Strömungen und deren Modellierung</li><li>• Mehrphasenströmungen<ul style="list-style-type: none"><li>○ Grundeigenschaften</li><li>○ Analyse disperser Systeme</li><li>○ Analyse dicht beladener Systeme</li></ul></li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung mit Übungen
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Strömungsmechanik
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium:78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / M / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. D. Thévenin, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> siehe <a href="http://www.uni-magdeburg.de/isut/LSS/Lehre/Vorlesungen/buecher.pdf">www.uni-magdeburg.de/isut/LSS/Lehre/Vorlesungen/buecher.pdf</a>

**6.10. Heterocyclen als Basis von Wirkstoffen: Synthesestrategien und Synthesen**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Heterocyclen als Basis von Wirkstoffen: Synthesestrategien und Synthesen</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>Heterocycles as basis of biologically active compounds: Synthesis strategies and preparations</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesungen
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ MS Biosystemtechnik (1. - 2. Semester)</li><li>▶ MS Chemieingenieurwesen-Molekulare und strukturelle Produktgestaltung (1. - 2. Semester)</li></ul>
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	1 x jährlich im Sommersemester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Sprache</i>	deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul in den Studiengängen <ul style="list-style-type: none"><li>▶ Biosystemtechnik (BSYT)</li><li>▶ Chemieingenieurwesen-Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung (CIW-MSPG)</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Blockveranstaltung: 7 Vorlesungen à 5 Vorlesungsstunden (entspricht 2.5 SWS)
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit / Selbststudium: 35 Std. / ca. 85 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen einer mündlichen Prüfung (Teilnahmebescheinigung ohne mündliche Prüfung)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Grundkenntnisse der organischen Chemie



*Modulziele / angestrebte  
Lernergebnisse / Learning  
Outcomes*

- ▶ Die Studierenden kennen heterocyclische Natur- und Wirkstoffe und sind sich der Wichtigkeit dieser Verbindungen für Life Sciences bewusst.
- ▶ Sie kennen die Trivialnamen heterocyclischer Verbindungen und können nach der A- und der Hantzsch-Widman-Patterson-Nomenklatur Heterocyclen benennen bzw. aus ihren Namen die Strukturen ableiten.
- ▶ Die Studierenden sind in der Lage, retrosynthetisch Heterocyclen zu konzipieren und diese aus acyclischen Bausteinen zu synthetisieren, wobei sie die erlernten Synthesestrategien zur Anwendung bringen.
- ▶ Sie kennen die Reaktivitätsunterschiede fünf- und sechsgliedriger Heterocyclen, die sie mit Hilfe der HMO- und Resonanztheorie ableiten können, und sind in der Lage, gezielt Substituenten an vorgegebenen Positionen der Heterocyclen einzuführen.
- ▶ Sie sind in der Lage, auch komplexe heterocyclische Wirk- und Naturstoffe durch Anwendung klassischer und moderner Synthesemethoden zu konzipieren und zu synthetisieren.

*Inhalt*

Beispielhaft seien folgende Inhalte genannt:

- ▶ Heterocyclen in der Natur, Life Sciences und Materialwissenschaften
- ▶ Heterocyclen-Nomenklatur (Trivialnamen, Substitutions- und Hantzsch-Widman-Patterson-Nomenklatur)
- ▶ Heteroaromatizität: Frost-Musulim-Diagramm, HMO- und PMO-Theorie,  $\pi$ -Elektronendichten, Resonanzenergie, REPE-Werte, Heteroaromaten und -antiaromaten
- ▶ Bindungslängen, Löslichkeit, Basizität, NH- und CH-Acidität, (annulare) Tautomerie, Dipolmomente und spektroskopische Methoden zur Strukturbestimmung heterocyclischer Systeme
- ▶ Reaktivitätsvergleich von 5- und 6-Ringheterocyclen
- ▶ Synthesestrategien für Heterocyclen: (Bis-)Elektrophil + (Bis-) Nukleophil-Cyclisierungen, Baldwin-Regeln mit ein und zwei Orbitalanordnungen im Cyclisierungsschritt, [4+2]-Cycloadditionen (Hetero-Diels-Alder-Reaktionen und 1,3-dipolare Cycloadditionen), [2+2]-Cycloadditionen, Chelotrope Reaktionen, sigmatrope Umlagerungen, Übergangsmetall-katalysierte und -vermittelte Cyclisierungen, Insertion von Nitrilen, stellvertretende nukleophile (hetero)aromatische Substitution und C-H-Aktivierung.
- ▶ Heterocyclische Fünfringe mit einem Heteroatom (Furan, Pyrrol und Thiophen): Retrosynthesen, technische Synthesen, klassische und moderne Synthesemethoden, elektrophile und nukleophile Substitutionen, Substituenteneffekte, Halogen-Metall-Austausch-Reaktionen, Reaktionen mit Basen, Verwendung von Schutzgruppen, Übergangsmetall-katalysierte Reaktionen (z. B. Kreuzkupplungen). Wirkstoffsynthesen: u. a. Thiencarbazonemethyl, Ranitidin, Epibatidin, Z-Jasmon und ( $\pm$ )-Muscon.
- ▶ Benzanellierte 5-Ringheterocyclen mit einem Heteroatom mit Schwerpunkt Indol und Azaindole: Vergleich klassischer und moderner Syntheseverfahren und Reaktionen. Wirkstoffsynthesen: u. a. Gramin, Serotonin, Indigo, Indometacin und Tryptophan.



- ▶ Cyclische Tetrapyrrole: Synthesen und Reaktionen symmetrisch und unsymmetrischer Porphyrine, Porphyrine, Porphyrinoide, Aza-, Oxa- und Thiaporphyrine
  - ▶ Heterocyclische Fünfringe mit zwei Heteroatomen (1,2-Azole: Isoxazol, Pyrazol und Isothiazol; 1,3-Azole, Oxazol, Imidazol und Thiazol): Synthesen und Reaktionen. Beispiele: Umwandlung von Oxazolen in Furane und Pyridine, Ionische Flüssigkeiten, Imidazol-Carbene für PEPPSI-Katalysatoren, Thiazolylide in biochemischen Prozessen und der Organokatalyse. Natur- und Wirkstoffsynthesen (z. B. Saccharin, Sildenafil, Mefenpyr-diethyl, Fipronil, Fluazolate, Tetraniliprol, Sven-trin, Nizatidin, Vitamin B<sub>1</sub> und B<sub>6</sub>)
  - ▶ Benzanellierte 1,3-Azole: u. a. Synthese des Wirkstoffs Fenoxaprop-ethyl
  - ▶ 5-Ringheterocyclen mit mehr als zwei Heteroatomen (z. B. 1,2,4-Triazol, Tetrazol, Pentazol und Sauerstoff- bzw. Schwefel-analoge Verbindungen): Synthesen, Reaktionen und Synthesebeispiele von Wirkstoffen
  - ▶ Sechsring-Heterocyclen mit 1-3 Stickstoffatomen (e. g. Pyridin, Pyrimi-din, Triazin): Reaktivitäten, Synthesen etc. wie bei 5-Ringheterocyc-len. Synthese der Wirkstoffe Nifedipin, Eupolauramin, Streptonigrin und ausgewählte Sulfonylharstoffe.
  - ▶ Bei allen Kapiteln werden zusätzlich Synthesebeispiele ausgewählter heterocyclischer Natur- und Wirkstoffe (Pharma und Pflanzenschutz) besprochen.
  - ▶ Es wird ein ausführliches Skript elektronisch zur Verfügung gestellt.
- Mündliche Prüfung

*Studien- / Prüfungsleistungen  
/ Prüfungsformen*

*Literatur*

- ▶ T. Eicher, S. Hauptmann, *The Chemistry of Heterocycles*; Wiley-VCH, 2003.
- ▶ J. A. Joule, K. Mills, *Heterocyclic Chemistry*, Blackwell Science, 2000.

*Sonstige Informationen*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 21.11.2021

*Freigabe / Version*



## 6.11. Integrierte innovative Reaktorkonzepte

**Studiengang:**

Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Integrierte innovative Reaktorkonzepte

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Die Studierenden

- haben methodisch grundlagenorientierte Lösungskompetenz für Problemstellungen bei reaktiven Prozessen in der Verfahrenstechnik
- sind in der Lage die Wechselwirkungen zwischen Reaktionsführung, Produktselektivität und Aufarbeitung sowie Probleme der Wärmeab-/zufuhr im Reaktor zu analysieren, zu modellieren und zu bewerten
- können moderne integrierte Reaktorkonzepte, deren Apparative Umsetzung und Wirtschaftlichkeit einschätzen und sind in der Lage diese in die Praxis zu überführen

**Inhalt:****1. Einleitung & Repetitorium**

- Typische Reaktortypen & Reaktionsführungen (absatzweise, kontinuierlich, isotherm, adiab, polytherm)
- Unit-Operations der thermischen & mechanischen Verfahrenstechnik (Destillation, Rektifikation, Strippen, Absorption, Adsorption, Chromatographie, Kristallisation, Extraktion, Pervaporation, Membranverfahren, Ultrafiltration, Mahlung, Extrusion)

**2. Innovative Reaktorkonzepte (allgemeine Konzepte)**

- Konzept und Klassifizierung der Multifunktionalität in chemischen Reaktoren
- In-Situ-Synergien zwischen Reaktionsführung und Unit-Operation
- Diffusiver, konvektiver Stofftransport; rekuperativer, regenerativer, konvektiver Wärmetransport; Wärmeleitung; homogene, heterogene Koppelreaktionen
- Darstellung bi- bzw. multifunktionaler Reaktionsführungen (Beschreibung, Voraussetzungen, Bewertung)
- Einsatzgebiete multifunktionaler Reaktoren

**3. Ausgewählte Beispiele innovativer Reaktorkonzepte aus Forschung & Technik - aktuelle Probleme**

- Reaktivdestillation
- Adsorptiver Reaktor (Anwendung, Potenzial, Modellierung, Grenzen)
- Reaktivchromatographie
- Membranreaktor
- Reverse-Flow-Reaktor
- Auslegung und Optimierung multifunktionaler Reaktoren Entwicklungsperspektiven

**Lehrformen:**

Vorlesung / Seminare; (WS)

**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Reaktionstechnik I



**Arbeitsaufwand:**

3 SWS

Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

M / 4 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. Ch. Hamel, FVST

**Literaturhinweise:**

- U. Onken, A. Behr, Chemische Prozesskunde, Georg Thieme Verlag Stuttgart, 1996
- Winnacker-Küchler. Hrsg. von Roland Dittmeyer, Chemische Technik: Prozesse und Produkte, Weinheim, Wiley-VCH, 2005
- W.R.A. Vauck, H.A. Müller, Grundoperationen chemischer Verfahrenstechnik, Deutscher Verlag für Grundstoffindustrie 1994
- Westerterp, van Swaaij, Beenackers, Chemical reactor design and operations, Wiley, 1984
- M. Baerns, H. Hofmann, A. Renken, Chemische Reaktionstechnik, Georg Thieme Verlag Stuttgart, 1999
- H. Schmidt-Traub, A. Górak, [Integrated reaction and separation operations](#) : [modelling](#) and [experimental validation](#), Springer Verlag Berlin, 2006



## 6.12. Methoden- und Kompetenzseminar Chemie

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Methoden- und Kompetenzseminar Chemie
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden kennen die methodisch-systematische Vorgehensweise beim wissenschaftlichen Arbeiten. Sie sind in der Lage, Ergebnisse wissenschaftlicher Experimente in angemessener Weise schriftlich darzulegen und diese im Rahmen von Vorträgen zu präsentieren. Darüber hinaus wissen die Studierenden, wie sie effizient Literaturrecherchen durchführen können und sie sind in der Lage, mit in der Chemie gängiger Software umzugehen. Schließlich können sie selbständig auch komplexere Fragestellung bei der Strukturaufklärung von Molekülen anhand von NMR- und IR-Spektren lösen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Methodisch-systematische Vorgehensweise beim wissenschaftlichen Arbeiten</li><li>• Formale Rahmenbedingungen bei der Anfertigung von Abschlussarbeiten durch die Studien- und Prüfungsordnung</li><li>• Projektplanung (Themenwahl, Projektanalyse, Zeitmanagement, Grundlegendes zur Literaturrecherche, Evaluierung von Internetquellen)</li><li>• Durchführung von Experimenten (Versuchsplanung, Dokumentation, Ergebnisbewertung und experimentelle Fehler)</li><li>• Wissenschaftliches Schreiben (Aufbau der Arbeit, inhaltliche Gestaltung des Textes, formale Gestaltung der Arbeit, Zitieren von Literaturquellen, Plagiate)</li><li>• Wissenschaftliches Vortragen (Rahmenbedingungen, Aufbau des Vortrags, formale Gestaltung der Präsentation, Vortragstechniken, Vorbereitung auf die Diskussion)</li><li>• Fachspezifische Methoden der Literaturrecherche an der Universitätsbibliothek</li><li>• Literaturverwaltung mit Citavi</li><li>• Visualisierung von Molekül- und Kristallstrukturen mit ChemDraw und Diamond</li><li>• Graphische Darstellung von Messdaten mit Origin Auswertung komplexer IR- und NMR-Spektren</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung; Übung
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> keine
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS (2 V, 1 Ü) Präsenzzeit: 56 Stunden; Lösen von Übungsaufgaben, Vortragsvorbereitung: 108 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> unbenotete Leistungsnachweise / die Gesamtnote ergibt sich aus der Bewertung eines Vortrags der Teilnehmer (50%) sowie aus einer Klausur zu den spektroskopischen Methoden (50%) / 5 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. M. Schwidder, FVST <b>Weitere Lehrende:</b>





Dr. L. Hilfert, P. Leisering, Dr. V. Lorenz, FVST

**Literaturhinweise:**

Die Technik wissenschaftlichen Arbeitens – Eine praktische Anleitung; N. Franck, J. Sary; utb  
Spektroskopische Methoden in der organischen Chemie; S. Blienz, L. Bigler, T. Fox, H. Meier; Thieme



### 6.13. Modern organic synthesis

<b>Course:</b> Selective module for the master course Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Module:</b> Modern organic synthesis
<b>Objective:</b> Constitutive to the basic knowledge of the „Chemistry“ module in this module the expertise for development of strategy for complex synthesis will be procured. On example of chosen synthesis the principles of total synthesis will be trained.
<b>Contents:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Short overview reactivity, carbon hybrids, organic chemical basic reactions</li><li>• Concept of the acyclic stereoselection on the example of Aldol reactions</li><li>• Demonstration of the concept on the example of miscellaneous total synthesis of natural products</li><li>• Basics of metal organic chemistry</li><li>• Vinyl silanes</li><li>• Allyl silanes</li></ul>
<b>Teaching:</b> Lecture; (summer semester)
<b>Prerequisites:</b> Module Chemistry
<b>Workload:</b> 2 hours per week Lecture: 28 hours, Private study: 62 hours
<b>Examination/Credits:</b> Oral exam / 3 CP
<b>Responsible lecture:</b> Prof. D. Schinzer, FVST
<b>Literature:</b> Handouts will be given in lecture



#### 6.14. Numerische Strömungsmechanik

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Numerische Strömungsmechanik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Numerische Strömungssimulationen (im Allgemeinen als <i>Computational Fluid Dynamics</i> oder kurz CFD genannt) spielen in vielen modernen industriellen Projekten eine sehr wichtige Rolle. Gute Kenntnisse in den Grundlagen der Strömungsmechanik sind sehr wichtig, aber nicht ausreichend, um CFD selbstständig zu erlernen. Der beste Weg zum Erlernen von CFD ist die so genannte "Learning by Doing"-Methode am Computer. Das ist das Ziel dieses Moduls, in dem die theoretischen Aspekte mit vielen Übungen und mit vielen Beispielen am Computer kombiniert sind. Die Studenten sind dadurch zu einer selbständigen, effizienten und zielgerichteten Nutzung der numerischen Strömungssimulation für komplexe Strömungsprobleme befähigt. Sie besitzen ebenfalls das Verständnis zur kritischen Überprüfung von CFD-Ergebnissen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Einleitung, Organisation der Vorlesung. Geschichte und Bedeutung der CFD. Wichtigste Methoden für die Diskretisierung (Finite-Differenzen, Finite-Volumen, Finite-Elemente)</li><li>• Vektor- und Parallelcomputer, Superrechner. Optimale Berechnungsprozedur, Validierung, "best practice"-Richtlinien.</li><li>• Lineare Gleichungssysteme. Direkte Lösung und ihre Grenzen. Iterative Lösungsmethoden, Beispiele und Anwendung. Tridiagonale Systeme. Selbstständige Realisierung unter Aufsicht eines <i>Matlab</i>-Scripts für die Lösung einer einfachen Strömung in einer 2D-Kavität (Poisson-Gleichung).</li><li>• Auswahl/Einsatz guter Konvergenzkriterien und praktische Realisierung. Einfluss des Gitters und der Konvergenzkriterien auf die Lösung. Gitterunabhängige Lösung.</li><li>• Finite-Elementen: Einführung am Beispiel von <i>COMSOL</i>. Einführung in <i>COMSOL</i> und praktische Übung.</li><li>• Reihenfolge der praktischen CFD: CAD, Gittererzeugung und Lösung. <i>Best Practice</i> (ERCOFTAC) Anweisungen für die CFD. Praktische Verwendung des kommerziellen Programms <i>Gambit</i>, um CAD und Gittererzeugung durchzuführen.</li><li>• Physikalische Modelle für die Simulation komplexer Strömungen. Bedeutung der zweckmäßigen Auswahl dieser Modelle. Einfluss der Konvergenzkriterien. Möglichkeit der Gitteranpassung und Erreichen einer gitterunabhängigen Lösung. Erste und zweite Ordnung in der Diskretisierung.</li><li>• Eigenschaften turbulenter Strömungen und Bedeutung dieser Strömungen. Turbulenzmodellierung. Berechnung der turbulenten Strömung an einer plötzlichen Querschnittserweiterung. Verteilung der Projekte.</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung mit Übungen und Computerpraktika; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Strömungsmechanik
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / M / 4 CP



**Modulverantwortlicher:**  
apl. Prof. Dr. G. Janiga, FVST

**Literaturhinweise:**  
Ferziger and Peric, Computational Methods for Fluid Dynamics, Springer



## 6.15. Numerische Werkzeuge für technisch-chemische Problemstellungen

**Studiengang:**

Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Modul:**

Numerische Werkzeuge für technisch-chemische Problemstellungen (nicht im SoSe 2023)

**Ziele des Moduls (Kompetenzen):**

Die Studenten

- sind in der Lage methodisch grundlagenorientierte Lösungskompetenzen für Problemstellungen in der Chemie/chemischen Verfahrenstechnik einzusetzen
- haben ein Verständnis bezüglich der Anwendungsmöglichkeiten und -grenzen von Modellierungswerkzeugen im Bereich der molekularen und strukturellen Produktgestaltung
- können das kommerzielle Modellierungswerkzeug MATLAB® sicher bei der Planung und Auslegung verfahrenstechnischer Apparate eingesetzt
- sind befähigt die an Fallbeispielen erworbenen Fähigkeiten auf eine Vielzahl ähnlicher technisch-chemischer Problemstellungen anzuwenden und Lösungen zu erarbeiten

**Inhalt:****1. Mathematische Grundlagen**

- Modellbildung und resultierende Gleichungsstruktur
- Numerische Werkzeuge für algebraische Gleichungssysteme bzw. Differentialgleichungssysteme
- Einführung in die statistische Analyse von Messdaten

**2. Einführung in MATLAB**

- Grundoperationen & Programmierung in MATLAB bzw. gPROMS
- Numerische Lösung von algebraischen & Differentialgleichungssystemen
- Numerische Optimierung
- Datenvisualisierung, Schnittstellen zu anderen Tools

**3. Praktische Anwendung anhand ausgewählter Beispiele**

- Stöchiometrie
- Thermodynamische Gleichgewichte
- Reaktionskinetik
- Rührkesselreaktoren: Batch-Reaktor, Semibatch-Reaktor, CSTR
- Festbettreaktoren mit axialer Dispersion, instationär mit axialer Dispersion, mit axialer und radialer Dispersion, Probleme und Lösungen
- Membranreaktoren und adsorptive Reaktoren
- Parameterschätzung, Versuchsplanung

**Lehrformen:**

Vorlesung / Seminare; (WS)

**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Chemie, Reaktionstechnik I, mathematische Kenntnisse



**Arbeitsaufwand:**

3 SWS

Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

mündlich / 4 CP

**Modulverantwortlicher:**

Prof. Ch. Hamel, FVST

**Literaturhinweise:**

Löwe, Chemische Reaktionstechnik mit MATLAB und SIMULINK, Wiley-VCH, 2001

**6.16. Praktikum Neue Materialien / Metallorganik**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Praktikum Neue Materialien / Metallorganik</b>
<i>Englischer Titel</i>	<i>New Materials / Organometallic Chemistry</i>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	► Praktikum Neue Materialien / Metallorganik
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.-2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	einmal jährlich
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. V. Lorenz
<i>Dozent:in</i>	Dr. V. Lorenz
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul im Studiengang Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<i>Lehrform und SWS</i>	Praktikum semesterbegleitend oder Blockpraktikum sowie Präsentation/Kolloquium à 3 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit/Selbststudium 42 Std. / 78 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Benoteter Leistungsnachweis für das Praktikum; Kolloquium
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Anorganische Molekülchemie u. Metallorganik
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Es wird empfohlen in der ersten Veranstaltung anwesend zu sein, um die Zugänge zum E-Learning und prüfungsrelevante Informationen zu erhalten.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	<p>Ziel des Moduls ist eine Vertiefung der Fähigkeiten der Studierenden, die im Rahmen des Praktikums Anorganische Molekülchemie erarbeitet wurden. Die Studierenden haben sich mit gängigen Arbeitspraktiken auf Forschungsniveau im Bereich Komplexchemie bzw. Metallorganische Chemie vertraut gemacht. Im Rahmen dessen haben sie den Umgang mit experimentellen Aufbauten bzw. Arbeitstechniken weiter gefestigt und theoretisch erworbenes Wissen in die praktische Anwendung umgesetzt.</p> <p>Am Ende des Praktikums können die Studierenden, weitgehend selbständig auch schwierige wissenschaftliche Forschungsaufgaben im Labor bearbeiten.</p>
<i>Inhalt</i>	<p>Im Rahmen des Praktikums werden in Absprache zwischen den Studierenden und dem Praktikumsverantwortlichen kleine Forschungsaufgaben vergeben, die durchgeführt, ausgewertet, und entsprechend protokolliert werden müssen.</p> <p>Die Anfertigung eines Ergebnisprotokolls und die Präsentation der Ergebnisse (Referat, Poster, Kolloquium) nach dem Abschluss der Arbeiten sind integraler Bestandteil des Moduls.</p>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Leistungsnachweis, Kolloquium
<i>Literatur</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Golloch, Alfred; Kuss, Heinz Martin; Sartori, Peter „Anorganisch-Chemische Präparate: Darstellung und Charakterisierung ausgewählter Verbindungen“, de Gruyter 1985, ISBN: 3-11004821-3.</li><li>▶ Lehrwerk Chemie / Hrsg.-Koll. Lehrwerk Chemie, Deutscher Verlag für Grundstoffindustrie. [Hrsg.-Kollektiv: Joachim Finster ...]; „Arbeitsbuch 7 – Reaktionsverhalten und Syntheseprinzipien“ – Thiele, Karl-Heinz; ISBN: 3-342-00382-0.</li><li>▶ Heyn, Bodo; Hipler, Bernd; Kreisel, Günther; Schreer, Heike; Walther, Dirk „Anorganische Synthesechemie : ein integriertes Praktikum“ Springer Berlin 1990, ISBN: 3-540-52907-1</li><li>▶ Brauer, Georg „Handbuch der präparativen anorganischen Chemie : in drei Bänden“ F. Enke Verlag Stuttgart, ISBN: 3-432-02328-6.</li></ul>





- ▶ Heinz G. O. Becker „Organikum : organisch-chemisches Grundpraktikum“ Weinheim Wiley-VCH, 2009, ISBN: 978-3-527-32292-3.
- ▶ Jander, Gerhart; Blasius, Ewald; Strähle, Joachim; Schweda, Eberhard; Rossi, Rolando „Lehrbuch der analytischen und präparativen anorganischen Chemie,“ Hirzel Verlag 2006, ISBN: 3-7776-1388-6
- ▶ P. H. Plesch, „High vacuum techniques for chemical syntheses and measurements“ , Cambridge Univ. Press 1989, ISBN: 0-521-25756-5
- ▶ Herrmann, Wolfgang A.; Brauer, Georg „Synthetic methods of organometallic and inorganic chemistry“, Thieme Verlag 1996 – 2002, Bände 1-10, 3-13-103021-6, 3-13-103031-3, 3-13-103041-0, 3-13-103051-8, 3-13-103061-5, 3-13-103071-2, 3-13-103081-X, 3-13-103091-7, 3-13-115141-2 und 3-13-115161-7

*Sonstige Informationen*

*Freigabe / Version*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 05.10.2021



## 6.17. Praktikum Wirkstoffe

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Praktikum Wirkstoffe
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Fähigkeiten der Studierenden im Rahmen der organisch-chemischen Praktika in dem Bachelorstudiengang wurden vertieft. Nach Abschluss des Praktikums sind die Studierenden mit gängigen Arbeitspraktiken auf Forschungsniveau im Bereich der Wirkstoffsynthese vertraut. In diesem Rahmen beherrschen sie die relevanten Arbeitstechniken, insbesondere im Hinblick auf die speziellen Sicherheitsanforderungen beim Arbeiten mit biologisch aktiven Substanzen, und können theoretisch erworbenes Wissen in die praktische Anwendung umsetzen.
<b>Inhalt:</b> Im Rahmen des Praktikums werden in Absprache mit den Studierenden und dem Praktikumsverantwortlichen kurze mehrstufige Synthesen aus dem Bereich der aktuellen Wirkstoffforschung bearbeitet. Die einzelnen Versuche werden geplant, durchgeführt und ausgewertet. Die Produkte werden gereinigt, charakterisiert und die Ergebnisse der guten wissenschaftlichen Praxis entsprechend protokolliert und diskutiert. Die Anfertigung eines Abschlussprotokolls in Form einer kurzen wissenschaftlichen Arbeit ist integraler Bestandteil des Moduls.
<b>Lehrformen:</b> Blockpraktikum im Arbeitskreis; (SS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Abgeschlossener Bachelorstudiengang MSPG; erfüllte Auflagen bei Absolventen ähnlicher Bachelorstudiengänge
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS, Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> benoteter LN / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> PD Dr. E. Haak, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- K. Schwetlick, <i>Organikum</i>, Wiley-VCH, Weinheim</li><li>- J. March, <i>Advanced Organic Chemistry</i>, Wiley &amp; Sons, New York</li><li>- Projektabhängige Originalliteratur</li></ul>



## 6.18. Präparationsprinzipien poröser Materialien

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Präparationsprinzipien poröser Materialien
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden können poröse Materialien anhand ihrer strukturellen, chemischen und Applikationseigenschaften unterscheiden. Sie kennen verschiedene Herstellungsprinzipien und können diese bezüglich ihrer Vor- und Nachteile bewerten, sowie für bestimmte Zielstrukturen eine adäquate Technik auswählen. Die Studierenden kennen für ausgewählte technische Anwendungen (Katalyse, Stofftrennung, Ionenaustausch etc.) die gegenwärtig eingesetzten Materialien und deren prinzipielle Herstellung. Sie können zur Verfügung stehende allgemeine und spezielle Charakterisierungsmethoden (XRD, Porosimetrie, Adsorptionsverfahren, bildgebende Verfahren) hinsichtlich ihrer Aussagekraft einschätzen, auswählen und kombinieren. Besonderes Augenmerk liegt auf aktuellen Entwicklungen in der Forschung.
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Anorganisch-Technische Synthesepinzipien und Präparationsmethoden poröser Materialien</li><li>• Synthesestrategien und Verfahrensaspkte bei der Herstellung zeolithischer Materialien</li><li>• Beschreibung von hydrothermalen Silikatkristallisationsprozessen</li><li>• Kristallisationstechniken und –verfahren</li><li>• Charakterisierungsmöglichkeiten poröser Produkte</li><li>• Herstellungsverfahren amorpher Kieselgele und poröser Gläser</li><li>• Klassische Al-reiche Zeolithe und hochsilikatische Produkte</li><li>• Aluminiumphosphate – Neue Materialien mit interessanten Poren-geometrien und Applikationen</li><li>• Mesoporöse Materialien – Produkte mit Porengrößen in neuen Bereichen</li><li>• Metall-organische Gerüstverbindungen (MOF)</li><li>• Spezialitäten – Maßgeschneiderte Eigenschaften durch spezielle Kristallisationsverfahren</li><li>• Schichtsilikate als Basissystem für 3D-vernetzte Materialien</li><li>• Trägergestützte Kristallisation</li><li>• Postsyntheseverfahren zur Eigenschaftseinstellung</li><li>• Formgebung – Wichtiger Verfahrensschritt vor dem Einsatz</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, Übungen; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Organische und Anorganische Chemie
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS, Präsenzzeit 42 Stunden, Selbststudium 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Klausur 90 min / 4 CP



**Modulverantwortliche:**

Dr. A. Lieb, FVST

**Lehrender:**

Prof. F. Scheffler, Dr. M. Schwidder, FVST

**Literaturhinweise:**

Handbook of Porous Solids, Eds. F. Schüth, K. Sing, J. Weitkamp, Wiley-VCH, Foliensatz zum Download

**6.19. Prinzipien der Wirkstoffforschung**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b>Prinzipien der Wirkstoffforschung</b>
<i>Englischer Titel</i>	Principles of Drug Design
<i>Modulniveau nach DQR</i>	
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Vorlesungen</li><li>▶ Exkursion zum Crop Science-Forschungszentrum der Bayer AG, die alle zwei Jahre stattfindet, z. Z. aber von der Entwicklung der Corona-Pandemie abhängt.</li></ul>
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ BS Biosystemtechnik (3. - 5. Semester)</li><li>▶ BS Chemieingenieurwesen-Molekulare und strukturelle Produktgestaltung (5. Semester)</li><li>▶ MS Chemieingenieurwesen-Molekulare und strukturelle Produktgestaltung (1. -2. Semester)</li></ul>
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	1 x jährlich im Wintersemester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Dozent:in</i>	Prof. Dr. Ernst R. F. Gesing
<i>Sprache</i>	deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Wahlpflichtmodul in den Studiengängen <ul style="list-style-type: none"><li>▶ Biosystemtechnik (BSYT)</li><li>▶ Chemieingenieurwesen-Molekulare und Strukturelle Produktgestaltung (CIW-MSPG)</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Blockveranstaltung: 7 Vorlesungen à 5 Vorlesungsstunden (entspricht 2.5 SWS)
<i>Arbeitsaufwand</i>	Präsenzzeit / Selbststudium: 35 Std. / ca. 85 Std.
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen einer mündlichen Prüfung (Teilnahmebescheinigung ohne mündliche Prüfung)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Grundkenntnisse der organischen Chemie



*Modulziele / angestrebte  
Lernergebnisse / Learning  
Outcomes*

- ▶ Die Teilnehmer kennen Quellen für das Auffinden neuer innovativer Wirkstoffe.
- ▶ Ihnen sind Wirkstofftargets bekannt, erkennen Wirkstoff-Target-Wechselwirkungen und leiten daraus das weitere Vorgehen für die Wirkstoffplanung bzw. -synthese ab.
- ▶ Die Studierenden können ausgehend von Hits und Leitstrukturen durch Anwendung von Optimierungsstrategien (z. B. Bioisosterie-Konzept, Homologie-Prinzip und Ringtransformationen) die Potenz von Wirkstoffen verbessern.
- ▶ Sie sind in der Lage, die biologische Aktivität von Leads mithilfe des Grimm'schen Hybrid-Verschiebungs-Satzes, der Topliss-Methode und durch Einbeziehung von Hansch- und Regressionsanalysen unter Berücksichtigung physikochemischer Parameter gezielt zu beeinflussen bzw. vorherzusagen.
- ▶ Die Studierenden können aufgrund der Kenntnisse metabolischer Abbauprozesse sowohl stabilisierende Substituentenmuster in Wirkstoffen gezielt einführen als auch Prodrugs konzipieren.
- ▶ Sie kennen biologische Testsysteme und technische Verfahrensprozesse und wissen, wie Forschungsergebnisse patentrechtlich geschützt werden.

*Inhalt*

Beispielhaft seien folgende Inhalte genannt:

- ▶ Historie von Arzneimitteln und des Pflanzenschutzes
- ▶ Definition von Wirkstoffen: Haupt- und Nebenwirkungen; Generika
- ▶ Deutsches Arzneimittelgesetz, Medizinproduktgesetz, Heilmittelwerbegesetz, Pflanzenschutzgesetz
- ▶ Wirkstofftargets: Enzyme, Ionenkanäle, Rezeptoren und Transporter
- ▶ Entwicklung von Arznei- und Pflanzenschutzwirkstoffen: Von der Idee zum Marktprodukt
- ▶ Toxizität und toxikologische Studien
- ▶ Notwendigkeit neuer innovativer Wirkstoffe
- ▶ Gliederung der Wirkstoffe nach Indikationen und Wirkmechanismen (Pharma und Agro)
- ▶ Resistenz, Pflanzenbiotechnologie vs. Safener Technologie
- ▶ Quellen für innovative neue Wirkstoffe (z. B. Naturstoffe, Traditionelle Chinesische Medizin, Kombinatorische Chemie und Parallelsynthese, Ultra High Throughput Screening, Rationales Design, In Silico Screening)
- ▶ Einfluss physiko-chemischer Parameter auf die Pharmakokinetik -> (L)ADME(T):  $K_{ow}$ ,  $\log P$ ,  $\Delta \log P$ ,  $pK_a$ ,  $K_D$ ,  $K_{OC}$ , Bioverfügbarkeit, Polarität, Verteilungsvolumen, Schmelzpunkt, Wasserlöslichkeit
- ▶ Protein-Ligand-Wechselwirkungen -> Kovalente und nicht-kovalente Wechselwirkungen, Suicide Inhibition von Enzymen, Schlüssel-Schloss-Prinzip vs. Koshland's Theorie
- ▶ Pharmakophor
- ▶ Drug Likeliness: Lipinski-, Ghosez-, Briggs-, Tice-Rules und Clarke-Delaney Guide



- ▶ Pharmakodynamische Parameter: Dosis-Wirkungs-Beziehung, Intrinsische Aktivität, Affinität, Therapeutische Breite; Bindungs-, Dissoziations- bzw. Inhibitionskonstante
- ▶ Agonisten, Antagonisten -> Fallstudien
- ▶ Design von Liganden für eine Rezeptorbindestelle
- ▶ Strategien für die Optimierung von Hit- und Leitstrukturen
- ▶ Bioisosterie-Konzept: Grimms Hybrid-Verschiebungs-Satz, Klassische und nicht-klassische Bioisostere, Ersatz und Inversion funktioneller Gruppen, Ringäquivalente, Friedman's Paradoxon, Scaffold Hopping
- ▶ Homologie-Konzept: Homologe, Vinyloge, Ethinyloge und Benzologe und Polymethylene
- ▶ Ringtransformationen: Cyclische vs. nicht-cyclische Analoga, Rigidisierung, Pseudocyclen, Ringerweiterung und Kontraktion, Reorganisation von Ringsystemen, Benzo Splitting
- ▶ Shapes-Konzept
- ▶ Systematische Substituentenvariation an Wirkstoffleitstrukturen: mathematische Methoden zur Vorhersagen biologischer Aktivitäten, Regressionsanalysen, Hammett-, Hansch-Fujita- und Taft-Konstante, Verloop-Parameter, Molare Refraktivität, Hansch Analyse, Topliss-Strategie
- ▶ Fallstudien zur Hit- und Leitstrukturoptimierung
- ▶ Selektive Optimierung von Nebenwirkungen (SOSA)
- ▶ Systemizität und Saatgutbehandlung
- ▶ Optische Isomerie von Wirkstoffen: Achirale vs. Chirale Wirkstoffe
- ▶ Twin Drugs und Dual Acting Drugs
- ▶ Prodrug-Konzept
- ▶ Einfluss ausgewählter Substituenten auf die biologische Wirkung, z. B. die Rolle des Fluors
- ▶ Synergismus
- ▶ Metabolismus (Phasen I und II) und Isotopenmarkierung von Wirkstoffen
- ▶ Galenik; Formulierung von Pflanzenschutzmitteln und chemische Verfahrens- und Prozessentwicklung
- ▶ Intellectual Property, Patente
- ▶ Es wird ein ausführliches Skript elektronisch zur Verfügung gestellt.

*Studien- / Prüfungsleistungen  
/ Prüfungsformen*

Mündliche Prüfung

*Literatur*

- ▶ G. L. Patrick, *An Introduction to Medicinal Chemistry*, Oxford Press, 2017.
- ▶ C. G. Wermuth, D. Aldous, P. Raboisson und D. Rognan, *The Practice of Medicinal Chemistry*, Academic Press, 2015.
- ▶ G. Klebe, *Wirkstoffdesign*, Spektrum, 2009.
- ▶ *Modern Crop Protection Compounds*, W. Krämer, U. Schirmer, P. Jeschke und M. Witschel (Hrsg.), Wiley-VCH, 2019.

*Sonstige Informationen*

Letzte Bearbeitung des Moduls: 23.11.2021

*Freigabe / Version*



## 6.20. Reaktionstechnik in mehrphasigen Systemen

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Reaktionstechnik in mehrphasigen Systemen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studenten <ul style="list-style-type: none"><li>• können verweilzeit- bzw. vermischungsbedingte Effekte in realen technischen Reaktoren analysieren und mathematisch quantifizieren</li><li>• sind in der Lage auch detaillierte, mehrdimensionale Reaktormodelle sicher einzusetzen und auf diverse chemische bzw. reaktionstechnische Problemstellungen zu übertragen</li><li>• sind befähigt ein- und mehrphasige Reaktionssysteme zu modellieren und zu bewerten</li><li>• können moderne integrierte Reaktorkonzepte, deren Apparative Umsetzung und Wirtschaftlichkeit einschätzen und sind in der Lage diese in die Praxis zu überführen</li></ul>
<b>Inhalt:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Verweilzeitmodellierung in technischen Reaktoren</li><li>• Reaktormodellierung (Schwerpunkt: 2D)</li><li>• Mehrphasige Reaktionssysteme<ul style="list-style-type: none"><li>○ heterogen katalysierte Gasphasenreaktionen, z.B. Festbett- und Wirbelschichtreaktoren</li><li>○ Gas-Flüssig-Reaktionen, z.B. Blasensäulen</li><li>○ Dreiphasenreaktoren, z.B. Trickle beds</li></ul></li><li>• Polymerisationsreaktionen und -prozesse</li><li>• Innovative integrierte Reaktorkonzepte<ul style="list-style-type: none"><li>• Reverse-Flow-Reaktoren,                      Reaktivdestillation,                      Reaktionschromatographie, Membranreaktoren</li></ul></li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung / Seminare; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Chemie, Stoff- und Wärmeübertragung, Reaktionstechnik
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> M / 5 CP
<b>Modulverantwortliche:</b> Prof. Dr.-Ing. Hamel / Dr.-Ing. Gerlach, FVST





**Literaturhinweise:**

- O. Levenspiel, Chemical Reaction Engineering, John Wiley & Sons, 1999
- Westerterp, van Swaaij, Beenackers, Chemical reactor design and operations, Wiley, 1984
- M. Baerns, H. Hofmann, A. Renken, Chemische Reaktionstechnik, Georg Thieme Verlag Stuttgart, 1999
- Winnacker-Küchler. Hrsg. von Roland Dittmeyer, Chemische Technik: Prozesse und Produkte, Weinheim, Wiley-VCH, 2005
- G. Ertl, H. Knözinger, F. Schüth, J. Weitkamp, Handbook of Heterogeneous Catalysis, Wiley VCH, 2008
- H. Schmidt-Traub, A. Górak, Integrated reaction and separation operations : modelling and experimental validation, Springer Verlag Berlin, 2006
- Sundmacher, Kienle, Seidel-Morgenstern, Integrated Chemical Processes, Wiley, 2005

**6.21. Spezielle Physikalische Chemie: Elementarprozesse an Oberflächen**

<b>Modulbezeichnung</b>	<b><i>Spezielle Physikalische Chemie: Elementarprozesse an Oberflächen</i></b>
<i>Englischer Titel</i>	<b>Special topics in physical chemistry: elementary processes at surfaces</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Niveaustufe 7 (Masterniveau)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Vorlesung Elementarprozesse an Oberflächen Seminar Elementarprozesse an Oberflächen
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	2. Semester
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	Sommersemester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. Jochen Vogt
<i>Dozent:in</i>	Dr. Jochen Vogt
<i>Sprache</i>	Deutsch
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Wahlpflichtmodul Verfahrenstechnik, M. Sc.</li><li>▶ Wahlpflichtmodul Umwelt- und Energieprozesstechnik, M. Sc.</li><li>▶ Wahlpflichtmodul Chemieingenieurwesen, M. Sc.</li></ul>
<i>Lehrform und SWS</i>	Vorlesung 2 SWS Präsenzzeit, Seminar 1 SWS Präsenzzeit
<i>Arbeitsaufwand</i>	Vorlesung 2SWS (28 h), Übung 1SWS (14 h), Selbststudium (78 h)
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	4
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Bestehen der mündlichen Prüfung (3 CP), Seminarschein (1 CP)
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	Grundvorlesung Physikalische Chemie
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Regelmäßiger Besuch der Vorlesung und des Seminars



<p><i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i></p>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Ziel der Vorlesung ist eine Einführung in die wichtigsten Methoden der „<i>Surface Science</i>“ sowie die Vermittlung moderner Erkenntnisse über die elementaren Wechselwirkungen von Atomen, Molekülen und elektromagnetischer Strahlung mit Oberflächen im Kontext ingenieurwissenschaftlicher Fragestellungen.</li> <li>▶ Die erfolgreichen Teilnehmer besitzen Kenntnisse<ul style="list-style-type: none"><li>▶ über die wichtigsten Methoden zur Charakterisierung wohldefinierter Oberflächen, u. a. Rastertunnelmikroskopie (STM) und Röntgenphotoelektronenspektroskopie (XPS).</li><li>▶ über Methoden zur Präparation wohldefinierter Oberflächen.</li><li>▶ über die physikalisch-chemischen Elementarprozesse an Oberflächen, und verstehen deren Bedeutung im Kontext technologischer Anwendungen</li><li>▶ über Anwendungen der <i>Surface Science</i> auf dem Gebiet heterogenen Katalyse</li><li>▶ über Reibungsprozesse auf der atomaren und molekularen Größenskala</li></ul></li></ul>
<p><i>Inhalt</i></p>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Experimentelle Methoden der <i>Surface Science</i>.</li><li>▶ Präparation wohldefinierter Oberflächen</li><li>▶ Die Struktur der Oberflächen, Oberflächenkristallographie, ideale und reale Oberflächen, Defekte.</li><li>▶ Wechselwirkung von Atomen und Molekülen mit Oberflächen: Adsorption, Desorption, Streuung, Diffusion</li><li>▶ Chemische Reaktionen an Oberflächen – heterogene Katalyse</li><li>▶ Photochemische Prozesse an Oberflächen und deren Anwendung.</li></ul> <p>Inelastische Prozesse, Energiedissipation, Reibung auf der atomaren und molekularen Skala.</p> <ul style="list-style-type: none"><li>▶ Inelastische Prozesse, Energiedissipation, Reibung auf der atomaren und molekularen Skala.</li></ul>
<p><i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i></p>	<p>Seminarschein, Mündliche Prüfung</p>
<p><i>Literatur</i></p>	<p>Vorlesungsmanuskript,</p>



Kurt W. Kolasinski, „Surface Science“ Wiley, 2012

*Sonstige Informationen*

*Freigabe / Version*



## 6.22. Sustainability Assessment (LCA) for Biofuels

**Studiengang:**

Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung

**Module:**

Sustainability Assessment (LCA) for Biofuels

**Objectives (Skills):**

The students will get an overview of the sustainability assessment methodologies. They will learn the theoretical background and the standardized procedures to carry out a life cycle assessment (LCA). The phases (goal and scope, inventory analysis, impact assessment and interpretation and evaluation) in a life cycle assessment (LCA) will be declared in detail. The importance of product system definition and functional unit will be worked out. With the help of examples the students will acquire skills to define the system boundaries, to apply the cut-off rules. Furthermore, the students will learn the principles how to allocate the interventions or expenditures in a case of a multiproduct system and how to use the credit method. The use of flow sheet simulation tools will be taught to quantify the energy and mass flows for chemical production processes. The impact categories will explained and the students will learn to how to select appropriate and relevant impact categories in different types of product systems. The evaluation of the results and the differences between attributional and consequential LCA will be learned.

The thermochemical and biotechnological production processes for renewable fuels and chemicals will be elucidated as case examples for LCA. Beyond the sustainability aspects the students will learn the process limitations and technical challenges for various raw materials (e.g. starch vs. lignocellulosic platforms). Finally the students learn the principles of an exergy analysis.

As another component the course brings the students the skills of searching and collecting scientific peer-reviewed information with the citation on-line database Scopus. They will learn to analyse and critically review the scientific publications, and to report scientific published information appropriately.

**Content:**

1. Sustainability and the principles of sustainable development.
2. The overview of Life Cycle Assessment (LCA) and the phases
3. Inventory and energy analysis, system boundaries, cut-off rules, allocation rules for multiproduct systems.
4. Impact assessment, the input- output related categories,
5. Reporting, interpretation, evaluation and critical review. Attributional and consequential LCA.
6. Ethanol production processes (starch and sugar and lignocellulosic based platform)
7. Thermochemical processes: BTL, biomass gasification, pyrolysis and Fischer-Tropsch
8. Algae biomass utilization, transesterification of triglycerides, anaerobic digestion
9. Introduction to exergy analysis

**Teaching:**

Lectures and a guided scientific literature search and a preparation of a literature survey.

**Prerequisites:**

Basic courses of chemistry and chemical engineering (Bachelor level)

**Workload:**

presence: 28 hours (2 SWS), survey: 14 hours (1 SWS)

**Examinations/Credits:**

written exam / 4 CP



**Responsible Lecturer:**

Dr. Techn. L. Rihko-Struckmann, MPI Magdeburg

**Literaturhinweise:**

lecture notes (free to download)



### 6.23. Synthetic Cell Technology

<b>Modulbezeichnung</b>	
<i>Englischer Titel</i>	<b>Synthetic Cell Technology</b>
<i>Modulniveau nach DQR</i>	Level 7 (Master's level)
<i>Modulnummer</i>	
<i>Untertitel</i>	Artificial Cells and Organelles
<i>Lehrveranstaltungen</i>	Lectures and Lab Exercises
<i>empfohlenes Studiensemester</i>	1.-2. Semester of the Master program
<i>Häufigkeit des Angebots/ Angebotsturnus</i>	Summer semester
<i>Modulverantwortliche:r</i>	Dr. Lado Otrin, Max Planck Institute Magdeburg
<i>Dozent:in</i>	Dr. Lado Otrin, Dr. Nika Otrin
<i>Sprache</i>	English
<i>Zuordnung zum Studiengang/ Curriculum / Verwendbarkeit des Moduls</i>	Elective module in the degree programs (WPF): ▶ MSc Biosystems Engineering ▶ MSc Molecular and Structural Product Design ▶ MSc Molecular Biosystems
<i>Lehrform und SWS</i>	Lectures: 2 SWS Lab Exercises: 1 SWS
<i>Arbeitsaufwand</i>	Lectures: 28 hours Lab Exercises: 14 hours Private Studies: 108 hours
<i>Dauer des Moduls</i>	1 Semester
<i>Credit Points (CP)</i>	5 CP
<i>Voraussetzung für die Vergabe von CP</i>	Passing of the oral examination
<i>Teilnahmevoraussetzungen</i>	B.Sc. in Biosystems Engineering, Biotechnology, Biology or related study program
<i>Empfehlungen für die Teilnahme</i>	Strong background in biochemistry and cell biology as well as affinity for interdisciplinary research (material science, nano/biotechnology, medical research) is advised.



<i>Modulziele / angestrebte Lernergebnisse / Learning Outcomes</i>	Students are familiarized with the most recent attempts to recreate or mimic the basic units of living matter, cells, within the broader context of synthetic biology (SynBio) as well as the more narrow one of the bottom-up SynBio. The participants learn about the modular design of artificial cells and the subcellular structures (organelles, functional modules), and are presented with technologies and methodologies enabling their assembly. Finally, students are given the opportunity to practice a selection of the essential methods pertaining to the latter within the scope of the experimental lab courses.
<i>Inhalt</i>	<ul style="list-style-type: none"><li>▶ Introduction to SynBio</li><li>▶ Top-down and bottom-up SynBio approaches</li><li>▶ Discussion on the abstraction of “life” and “living matter”, defining characteristics of living matter</li><li>▶ Modular design and bottom-up construction of artificial cells and organelles</li><li>▶ Analysis of the existing state-of-the-art functional modules and organelles facilitating compartmentalization, energy regeneration, metabolic conversions, growth, division, signaling and motility of artificial cells</li><li>▶ Augmentation of biological material with synthetic building blocks (polymers, nanoparticles, catalysts, etc.)</li><li>▶ Introduction to essential technologies and methodologies related to the construction of artificial cells (preparation of various compartments and encapsulation, membrane fusion, reconstitution of membrane proteins, microfluidics, etc.)</li></ul>
<i>Studien- / Prüfungsleistungen / Prüfungsformen</i>	Oral exam (30 min)
<i>Literatur</i>	Notes from lectures and exercises, selected scientific publications (uploaded to E-Learning platform).
<i>Sonstige Informationen</i>	Number of students is limited to 15
<i>Freigabe / Version</i>	Release version last update on 15.01.2023





## 6.24. Technische Kristallisation

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Technische Kristallisation
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Kristallisation zählt zu den thermischen Grundoperationen der Verfahrenstechnik, die klassischerweise insbesondere der Stofftrennung dienen. Die Gewinnung einer reinen kristallinen Substanz ist jedoch nur eine der Aufgabenstellungen von Kristallisationsverfahren. Weitere Ziele sind Aufkonzentrierung und Reinigung von Lösungen, Rückgewinnung von Lösemittel sowie Produktdesign. Bei Letzterem geht es darum, definierte Feststoffeigenschaften (u.a. Korngröße und -form) für die jeweilige Produktapplikation bereitzustellen. Massenkristallisation und Einkristallzüchtung sind aus der industriellen Praxis nicht mehr wegzudenken und finden vielfältige Einsatzfelder, z.B. in den Bereichen Düngemittel, Life Science (Pharma, Lebensmittel, Agrochemie), Umwelt und Elektronik/Energietechnik. Die Kristallisation ist damit ein sehr interdisziplinäres Fachgebiet. Die LV ist so konzipiert, dass aufbauend auf den thermodynamischen und kinetischen Grundlagen, verfahrens- und apparatetechnische Aspekte, wichtige praxisrelevante Aufgabenstellungen und deren Lösung (Produktdesign, Aufreinigung) sowie abschließend mit der KCl-Gewinnung ein industrielles Gesamtverfahren behandelt werden.
<b>Inhalt</b> 1. Einführung in die Kristallisationswelt <ul style="list-style-type: none"><li>• Kristallisation: Allgemeines, Ziele &amp; Bedeutung, Prozess &amp; Produkt</li><li>• Systematisierung und Eingrenzung der in der LV behandelten Aspekte</li></ul> 2. Kristallografische Grundlagen <ul style="list-style-type: none"><li>• Kristalle &amp; fester Aggregatzustand, Grundkonzepte der Kristallchemie</li><li>• Röntgenbeugung zur Untersuchung kristalliner Materialien</li></ul> 3. Fest/flüssig-Gleichgewichte, Phasendiagramme: Bedeutung, Vermessung, Anwendung <ul style="list-style-type: none"><li>• Thermodynamische Grundlagen</li><li>• Schmelzgleichgewichte</li><li>• Lösungsgleichgewichte</li></ul> 4. Kristallisationskinetik: Untersuchung und Beschreibung <ul style="list-style-type: none"><li>• Kristallisationsmechanismen und metastabiler Bereich</li><li>• Einfluss von Fremdstoffen</li><li>• Populationsbilanzen</li></ul> 5. Polymorphie: Grundlagen, Bedeutung und Untersuchung 6. Kristallisationsverfahren: Von der Löslichkeit zur Fahrweise <ul style="list-style-type: none"><li>• Zielgrößen &amp; Prozesskette</li><li>• Batch- und kontinuierliche Kristallisation</li><li>• Beeinflussung der Korngröße</li></ul> 7. Apparate und Anlagen <ul style="list-style-type: none"><li>• Grundbauarten industrieller Kristallisatoren</li><li>• Vom Kristallisor zur Anlage</li></ul> 8. Aufreinigung bei der Kristallisation <ul style="list-style-type: none"><li>• Mechanismen</li><li>• Verteilungskoeffizient und Minimierung des Einbaus von Verunreinigungen</li></ul> 9. Industrielles Beispiel: Heißlöseverfahren zur Gewinnung von KCl
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung / Seminare



**Voraussetzung für die Teilnahme:**

Thermodynamik, Reaktionstechnik, Chemie

**Arbeitsaufwand:**

3 SWS

Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden

**Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:**

- / M / 4 CP

**Modulverantwortlicher:**

apl. Prof. H. Lorenz, MPI Magdeburg

**Literaturhinweise:**

- Gnielinski, V., Mersmann, A., Thurner, F. (1993): *Verdampfung, Kristallisation Trocknung*, Vieweg Braunschweig
- Kleber, W., Bautsch, H.-J., Bohm, J. (1998): *Einführung in die Kristallographie*, 18. Aufl., Verlag Technik Berlin
- Hofmann, G. (2004): *Kristallisation in der industriellen Praxis*, Wiley-VCH Weinheim
- Beckmann, W. (Ed.) (2013): *Crystallization – Basic Concepts and Industrial Applications*, Wiley-VCH Weinheim
- Mullin, J. W. (1997): *Crystallization*, 3<sup>rd</sup> ed., Butterworth-Heinemann Oxford
- Mersmann, A. (2001): *Crystallization technology handbook*, 2<sup>nd</sup> ed., Marcel Dekker Inc. New York



## 6.25. Technology and Innovation Management in the Biotech Industry

<b>Course:</b> Selective Module Master of Science in Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Module:</b> Technology and Innovation Management in the Biotech Industry
<b>Objectives:</b> Participants receive insight into Technology and Biotech Manufacturing Process Lifecycle Management in the Pharmaceutical Industry. Based on lectures they will understand specific topics of biotech industry including tech transfers, general principles, characterization methods including regulatory, technical, quality and business perspectives. Case studies simulating “real industry life” will enable students to obtain an end to end view on commercial manufacturing, challenges and current practices incl. quality, regulatory, business and innovation aspects. Taken together, student will be able to apply the basic principles and interactions of quality, business process management, operational excellence, technology management and supply chain management.
<b>Contents:</b> <b>Technology Transfer, Equipment Characterization and Scale Up:</b> Basic principles, risk management, facility fit /process adaptations, regulatory perspectives, business aspects, Basic scale up principles equipment characterization, tools for trouble shooting and risk mitigation, practical examples of upstream and downstream steps <b>Introducing New Technologies and Existing Processes:</b> Selected principles of technology & innovation management, technology roadmaps organizational aspects, change management, statistical process control and data analysis <b>Regulatory and Quality Aspects:</b> Regulatory agencies, current guidelines, QA/ QC aspects, risk management, IPC control product characterizations, process validation and Quality by design <b>Operational Excellence and Supply Chain Management Aspects:</b> Challenges in manufacturing, Basics of business process management, operational excellence, problem solving approaches (DMAIC), From development to launch; supply chain examples and risk mitigations, , facility utilization, challenges in the pharmaceutical industry <b>Case Study:</b> As a member of the Manufacturing Science and Technology group of a global pharmaceutical company, you are tasked to transfer a manufacturing process from Penzburg, Germany, to your facility in Oceanview, CA, USA. The product “ <i>Exemplizumab</i> ” is an upcoming blockbuster with estimated sales over 3 bn USD revenue and critical to the future of the company. After launch 2 years ago the product is currently sole sourced out of Penzburg. Due to recent catastrophic event the facility in Penzburg was shut down and the management decided to establish a second supplier. The project timelines and budget is challenging. Since the product was licensed from a 3 <sup>rd</sup> party some unit operations are not comparable to your existing platform – process/ facility changes have to be implemented as a result. You will perform facility fit/ scale up and trouble shoot issues during manufacturing The analysis, progress and success need to be presented to executive Vice President.
<b>Teaching:</b> Lecture including several case studies and practical examples
<b>Prerequisites:</b> Study courses of B.Sc.: Biochemical Engineering
<b>Workload:</b> 2 SWS (28 h of lectures, including graded case studies; 62 h self-dependent studies)
<b>Examinations/Credits:</b> Participation in case studies / 3 CP
<b>Responsible module:</b>



Prof. U. Reichl, FVST

**Responsible lectures:**

Dr. M. Pohlscheidt, Genentech Inc.

**Literature:**

**Munos, B.**, *Lessons from 60 years of Pharmaceutical Innovation*. Nature Reviews, 2009; 8:959-968.

**Shukla A, Thömmes J**, *Recent Advances in Large-Scale Production of Monoclonal Antibodies and Related Proteins*. Trends in Biotechnology. 2010; 28:253 – 261.

**Pohlscheidt et al.** *Avoiding Pitfalls during Technology Transfer of Cell Culture Manufacturing Processes in the Pharmaceutical Industry – Mitigating Risk and Optimizing Performance*, Pharmaceutical Outsourcing, Vol 14 (2) April 2013, pp. 34-48



## 6.26. Totalsynthese von Naturstoffen

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Totalsynthese von Naturstoffen
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Nach einer kurzen Reaktivierung zu den Inhalten der Vorlesungen im Grund- und Hauptstudium werden in diesem Modul Kenntnisse zu einer speziellen Gruppe von Substanzen, den Naturstoffen, vermittelt. Die Studierenden werden befähigt Strategien zur Entwicklung komplexer Naturstoffsynthesen zu finden und trainieren diese Fähigkeit an ausgewählten Beispielen.
<b>Inhalt</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Kurze Wiederholung Reaktivität, Bindungs-Theorie, Org.-Chem. Grundreaktionen</li><li>• Strategien zur Entwicklung komplexer Naturstoffsynthesen</li><li>• Retrosynthese</li><li>• Ausgewählte Synthesen: Makrolide, Terpene, Alkaloide</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung; (WS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> abgeschlossene LV „Moderne Synthesemethoden“
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / M / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Prof. D. Schinzer, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> Neue Arbeiten aus Zeitschriften



## 6.27. Toxikologie und Gefahrstoffe

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Toxikologie und Gefahrstoffe
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden erwerben Grundkenntnisse auf den Gebieten der allgemeinen und speziellen Toxikologie sowie eine Einführung in das Gefahrstoffrecht. Sie sind in der Lage toxikologische Risiken unter Einbeziehung der erlernten Grundkenntnisse zu erkennen und zu bewerten.
<b>Inhalt</b> <b>Toxikologieteil:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>➤ Einführung in die Toxikokinetik und –dynamik (Resorption, Verteilung, Speicherung, Stoffwechsel und Ausscheidung von Fremdstoffen)</li><li>➤ Vorstellung toxikologischer Wirkprinzipien und der chemischen Kanzerogenese</li><li>➤ Wirkcharakteristika ausgewählter Stoffklassen (Lösungsmittel, Umweltschadstoffe, Metalle, Stäube, PAK, Dioxine ...)</li></ul> <b>Gefahrstoffteil:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>➤ Gefahrstoff- und Chemikalienrecht</li><li>➤ Stör- und Gefahrstoffverordnung</li><li>➤ CLP-Verordnung</li><li>➤ Gefährdungsbeurteilungen nach GefStoffV</li><li>➤ Transport gefährlicher Güter</li></ul>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung, 2SWS; (SS)
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b>
<b>Arbeitsaufwand:</b> 2 SWS Präsenzzeit: 28h, Selbststudium: 62h
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> Klausur / 3 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. L. Hilfert, FVST
<b>Literaturhinweise:</b> [1] Manuskript der Vorlesung [2] Fuhrmann, G.F.: Toxikologie für Naturwissenschaftler, Teubner 2006 [3] Marquardt, H; Schäfer, S.G.: Lehrbuch der Toxikologie, Spektrum Akadem. Verlag, Berlin 1997



## 6.28. Trocknungstechnik

<b>Studiengang:</b> Wahlpflichtmodul Master Chemieingenieurwesen: Molekulare und strukturelle Produktgestaltung
<b>Modul:</b> Trocknungstechnik
<b>Ziele des Moduls (Kompetenzen):</b> Die Studierenden verstehen die bei unterschiedlichen Trocknungsprozessen ablaufenden Wärme- und Stofftransportvorgänge und kennen die wesentlichen Ansätze zu deren Berechnung. Sie verstehen die Arten der Bindung der Flüssigkeiten an Feststoffe. Die wichtigsten Trocknertypen aus der industriellen Anwendung sind den Studenten bekannt. Sie können die wesentlichen Vor- und Nachteile der verschiedenen Trocknungsapparate für feste, flüssige und pastenförmige Güter und deren Funktionsweise erläutern und bewerten. Neben den klassischen Trocknungsmethoden (konvektiv, Kontakt) sind den Studenten auch Gefriertrocknung und Mikrowellentrocknung als alternative Verfahren bekannt. Die Studenten kennen verschiedene Messmethoden zur Bestimmung von Abluftfeuchten und Produktfeuchten und können deren Vor- und Nachteile erläutern. Die Studenten sind in der Lage, insbesondere den Energieverbrauch bei den verschiedenen Trocknungsarten und deren apparativer Realisierung zu berechnen und zu bewerten. Sie haben durch ein Laborpraktikum im Trocknungslabor direkten Einblick in Verfahrensabläufe und Messmethoden.
<b>Inhalt</b> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Arten der Bindung der Flüssigkeit an ein Gut, Kapillarverhalten, ideale und reale Sorption, Sorptionsisothermen</li><li>2. Eigenschaften feuchter Gase und deren Nutzung für die konvektive Trocknung</li><li>3. Theoretische Behandlung realer Trockner: einstufig, mehrstufig, Umluft, Inertgaskreislauf, Wärmepumpe, Brüdenkompression</li><li>4. Kinetik der Trocknung, erster und zweiter Trocknungsabschnitt, Diffusion an feuchten Oberflächen, Stefan- und Ackermannkorrektur, normierter Trocknungsverlauf</li><li>5. Konvektionstrocknung bei örtlich und zeitlich veränderlichen Luftzuständen</li><li>6. Bauarten, konstruktive Gestaltung und Berechnungsmöglichkeiten ausgewählter Trocknertypen, wie Kammertrockner, Wirbelschichttrockner, Förderlufttrockner, Trommeltrockner, Zerstäubungstrockner, Bandtrockner, Scheibentrockner, Gefriertrockner, Mikrowellentrockner u.a.</li><li>7. Messmethoden zur Bestimmung der Abluftfeuchte und Produktfeuchte, wie Taupunktspiegel, Coulometrie, TGA, NIR u.a.</li><li>8. Exemplarische Berechnung und apparative Gestaltung ausgewählter Trockner</li><li>9. Laborpraktikum</li></ol>
<b>Lehrformen:</b> Vorlesung (Präsentation), Übungsbeispiele, Skript, Laborpraktikum
<b>Voraussetzung für die Teilnahme:</b> Grundlagen der Verfahrenstechnik
<b>Arbeitsaufwand:</b> 3 SWS, Präsenzzeit: 42 Stunden, Selbststudium: 78 Stunden
<b>Leistungsnachweise/Prüfung/Credits:</b> - / M / 4 CP
<b>Modulverantwortlicher:</b> Dr. N. Vorhauer-Huget, FVST



**Literaturhinweise:**

E. Tsotsas, S. Mujumdar: Modern Drying Technology, Wiley-VCH 2007; Krischer/ Kröll/Kast: „Wissenschaftliche Grundlagen der Trocknungstechnik“ (Band 1) „Trockner und Trocknungsverfahren“ (Band 2), „Trocknen und Trockner in der Produktion“ (Band 3), Springer-Verlag 1989; H. Uhlemann, L. Mörl: „Wirbelschicht-Sprühgranulation“, Springer-Verlag, Berlin-Heidelberg New-York 2000; eigene schriftliche Vorlesungshilfen

Weitere Fächer können aus dem Angebot des Ingenieurcampus auf Antrag an den zuständigen Prüfungsausschuss anerkannt werden.