

UNIVERSITÄT  
DUISBURG  
ESSEN

*Offen im Denken*

**Universität Duisburg-Essen**

**Modulhandbuch**

**für den Bachelor-Studiengang**

**Chemie**

(Stand 24.08.2023)



# Inhaltsverzeichnis

Einleitung.....	2
Studienverlaufsplan.....	6
<i><u>Pflichtbereich</u></i>	
Allgemeine Chemie.....	9
Physikalische Chemie 1.....	15
Mathematik für Naturwissenschaftler.....	20
Physik.....	23
Numerische Methoden der Chemie.....	28
Anorganische Chemie 1.....	31
Anorganische Chemie 2.....	36
Organische Chemie 1.....	40
Organische Chemie 2.....	46
Analytische Chemie 1.....	50
Physikalische Chemie 2.....	53
Theoretische Chemie 1.....	58
Technische Chemie 1.....	61
BTG.....	64
Technische Chemie 2.....	70
Bachelor-Projekt .....	75
<i><u>Walhpflichtbereich</u></i>	
Analytische Chemie 2.....	79
Anorganische Chemie 3.....	85
Anorganische Chemie 4.....	88
Organische Chemie 3.....	91
Methoden der Strukturaufklärung.....	93
Physikalische Chemie 3.....	96
Theoretische Chemie 2.....	99
Technische Chemie 3.....	102
Makromolekulare Chemie .....	105
Einführung in die Physiologische Chemie/Physiologie .....	108
Chemiedidaktik .....	113
Synthese-Praktikum (IP1) .....	116
Spektroskopie-Praktikum (IP2) .....	120
Strukturmethoden .....	123
Impressum .....	126

## Einleitung

Dieses Modulhandbuch soll den Studierenden und den Lehrenden der Chemie dienen, um einen Überblick über die Veranstaltungen und den Aufwand im Studiengang zu verschaffen. Art und Umfang der Prüfungen können sich ändern und werden gemäß Prüfungsordnung jeweils zu Beginn des Semesters bekannt gegeben. Bindend ist die Prüfungsordnung.

Die erste Seite jedes Moduls enthält allgemeine Angaben zum Modul und der Modulprüfung. Im Anschluss daran befindet sich für jede Veranstaltung eine eigene Seite.

### Lehrveranstaltungsarten bzw Lehr/Lernformen:

Im Bachelor-Studiengang Chemie gibt es unterschiedliche Veranstaltungsarten, die folgendermaßen abgekürzt werden:

- Vorlesung (V)
- Übung (Ü)
- Seminar (S)
- Praktikum (P)

**Vorlesungen** bieten in der Art eines Vortrages eine zusammenhängende Darstellung von Grund- und Spezialwissen sowie von methodischen Kenntnissen.

**Übungen** dienen der praktischen Anwendung und Einübung wissenschaftlicher Methoden und Verfahren in eng umgrenzten Themenbereichen.

**Seminare** bieten die Möglichkeit einer aktiven Beschäftigung mit einem wissenschaftlichen Problem. Die Beteiligung besteht in der Präsentation eines eigenen Beitrages zu einzelnen Sachfragen, in kontroverser Diskussion oder in aneignender Interpretation.

**Praktika** eignen sich dazu, die Inhalte und Methoden eines Faches anhand von Experimenten exemplarisch darzustellen und die Studierenden mit den experimentellen Methoden des Faches vertraut zu machen. Vor Aufnahme der ersten Tätigkeit in einem Labor müssen die Studierenden nachweisen, dass sie die geltende Laborordnung einschließlich der Sicherheitsbestimmungen zur Kenntnis genommen haben. Ein nicht bestandenenes Praktikum kann einmal wiederholt werden.

Im Praktikum sollen die Studierenden das selbstständige experimentelle Arbeiten, die Auswertung von Messdaten und die wissenschaftliche Darstellung der Messergebnisse erlernen. Leistungsnachweise über die erfolgreiche Teilnahme an Praktika (Studienleistungen) setzen die erfolgreiche Bearbeitung der darin gestellten Aufgaben voraus. Hierzu gehören auch die gründliche Vorbereitung auf die Aufgabenstellung und die Dokumentation ihrer Bearbeitung durch Protokolle. Form (z.B. Seminarbeiträge, schriftliche Berichte und Protokolle, Kolloquium), Umfang und Zeitpunkt der für den Erwerb eines Leistungsnachweises notwendigen Teilleistungen werden jeweils von der verantwortlichen Leiterin oder dem verantwortlichen Leiter des Praktikums (Professorin oder Professor, habilitierten Lehrenden, Lehrbeauftragten) zu Beginn des Praktikums festgelegt.

### European Credit Transfer System (ECTS)

Der BA-Studiengang ist in Modulen organisiert, welche studienbegleitende Prüfungen ermöglichen. Die Ausrichtung am ECTS bietet sowohl deutschen, als auch ausländischen Studierenden ein einheitliches Informationssystem und durch die Vergabe von Credits eine erleichterte Anerkennung von Studienleistungen an anderen Universitäten.

Damit Studienleistungen, die in unterschiedlichen Hochschulen – auch im Ausland – erbracht wurden besser verglichen werden können, stützt sich das ECTS nicht auf Semesterwochenstunden (SWS), die den Lehraufwand wiedergeben, sondern auf den Lernaufwand der Studierenden. Ein Studienjahr entspricht im Sinne des ECTS im Vollzeitstudium 60 Credits.

Dahinter verbirgt sich ein für diesen Zeitraum angenommener Gesamtarbeitsaufwand von 1.800 Stunden (45 Wochen à 40 Stunden).

### Arbeitsaufwand

Jeder Veranstaltung sind Credits zugeordnet, wobei ein Credit (Cr) für 30 Stunden Arbeitsaufwand des Studierenden steht. Die Credits und damit der Arbeitsaufwand für die Veranstaltungen sind vorgegeben, die Präsenzzeit (Veranstaltung in h) ist durch die SWS vorgegeben. Hinzu kommt die Zeit, die der Studierende mit der Vor- und Nachbereitung der Veranstaltung sowie mit der Prüfungsvorbereitung verbringen soll.

*Beispiel: Eine Veranstaltung (V/Ü 3 SWS, Klausur zur Erlangung der Credits), umfasst fünf Credits, was bedeutet, dass der Studierende 150 Stunden damit verbringen soll, die Vorlesung zu besuchen, sie vor- und nachzubereiten und sich auf die Prüfung vorzubereiten. Bei 3 SWS verbringt der Studierende 45 Stunden in der Vorlesung / Übung, bleiben also noch 105 Stunden für Vor- und Nachbereitung sowie die Prüfungsvorbereitung.*

*Die Zeiten, die für eine Veranstaltung berechnet werden, werden im Modulblatt für jede Veranstaltung wie folgt angegeben. Da es für 30 Stunden Workload einen Credit gibt, ergibt sich im unten gezeigten Beispiel eine Veranstaltung mit 5 Credits.*

SWS	Präsenzstudium	Selbststudium	Workload in Summe
2	45 h	105 h	150 h

### Prüfungen

Die studienbegleitenden Prüfungen dienen dem zeitnahen Nachweis des Erwerbs der in diesen Lehrveranstaltungen bzw. Modulen jeweils vermittelten Kenntnisse und Fähigkeiten. Die Prüfungen zu den Modulen dienen auch zur Vergabe der Credits. Die Credits für ein Modul können nur vergeben werden, wenn die dazu gehörende Prüfung bestanden wurde.

Die Noten für die einzelnen studienbegleitenden Prüfungen werden von den jeweiligen Prüferinnen und/oder Prüfern nach einer Skala von 0 bis 100 Notenpunkten (Grade Points) in ganzzahligen Schritten festgesetzt.

Notenpunkte (Grade Points)	Herkömmliches Notensystem	
100-96	1,0	Sehr gut
95-91	1,3	Sehr gut
90-86	1,7	Gut
85-81	2,0	Gut
80-76	2,3	Gut
75-71	2,7	Befriedigend
70-66	3,0	Befriedigend
65-61	3,3	Befriedigend
60-56	3,7	Ausreichend
55-50	4,0	Ausreichend
49-0	5,0	Nicht ausreichend

Falls in Veranstaltungen Studienleistungen verlangt werden, müssen diese neben dem Bestehen der Modulprüfung erbracht werden, um die Modul-CP gutgeschrieben zu bekommen. Falls diese erbracht werden müssen, um zu der Modulprüfung zugelassen zu werden (Prüfungsvorleistung), wird dies in der Veranstaltungsbeschreibung explizit benannt.

### Bildung der Modulnote

*Die Modulnoten errechnen sich aus dem mit ECTS-Credits gewichteten arithmetischen Mittel aller dem jeweiligen Modul zugeordneten Modulteilnoten.*

Dazu werden die für eine erfolgreich absolvierte Lehrveranstaltung vergebenen ECTS-Credits mit der in der jeweils dazugehörigen Prüfung erzielten Note (Grade Point) multipliziert. Die Summe aller innerhalb eines Moduls erzielten Leistungspunkte (Credit Points = Credits x Grade Points) dividiert durch die Summe aller innerhalb eines Moduls erworbenen ECTS-Credits ergibt die gewichtete Durchschnittsnote (Grade Point Average, GPA) eines Moduls. Bei der Bildung der Noten (Grade Points) wird auf einen ganzzahligen Wert gerundet (kaufmännische Rundung).

$$GPA = \frac{\Sigma(\text{Credits} \cdot \text{Grade Points})}{\text{Gesamt Credits aller benoteten Veranstaltungen des Moduls}}$$

### Ziele für den Bachelor-Studiengang Chemie

Das Studium im Bachelor-Studiengang Chemie soll den Studierenden unter Berücksichtigung der Anforderungen und Veränderungen in der Berufswelt die erforderlichen fachlichen Kenntnisse, Fähigkeiten und Methoden in einer allgemeinen wissenschaftlichen und berufsfeldbezogenen Ausbildung so vermitteln, dass sie zu wissenschaftlichem Arbeiten, zur kritischen Einordnung wissenschaftlicher Erkenntnisse und zu verantwortlichem Handeln befähigt werden.

Der Bachelorstudiengang Chemie soll den Studierenden die nötigen Kenntnisse, Fertigkeiten und Kompetenzen vermitteln, die sie brauchen um im Anschluss sowohl einer beruflichen Tätigkeit im Bereich der Chemie nachgehen zu können, als auch darauf aufbauend in die zweite Phase der Hochschulbildung (Masterstudium) eintreten zu können.

Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie haben ein Überblickswissen über alle Bereiche der Chemie. Sie können unter Anleitung klassische und neue Probleme der Chemie analysieren, bearbeiten, bewerten und Adressaten bezogen darstellen. Darüber hinaus verfügen die Absolventen über die zur Arbeit in den Naturwissenschaften notwendigen physikalischen und mathematischen Grundlagen.

In der folgenden Zielmatrix werden die Ziele des Studiengangs näher definiert und aufgezeigt, welche Module zur Erreichung welcher Ziele maßgeblich beitragen.

**Tabelle 1: Zielmatrix für den Bachelorstudiengang Chemie**

Übergeordnetes Studienziel	Befähigungsziele i.S. von Lernergebnissen (learning outcomes)	Zielführende Module
Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie haben ein Überblickswissen über die Teilbereiche der Chemie und deren naturwissenschaftliche Grundlagen.	Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie: <ul style="list-style-type: none"> <li>- verfügen über grundlegende Kenntnisse in den Teilbereichen der Chemie</li> <li>- verfügen über die zur Arbeit in den Naturwissenschaften notwendigen physikalischen und mathematischen Grundlagen.</li> </ul>	Module AllgC, AC1, AC2, OC1, OC2, PC1, PC2, ThC1, AnaC1, TC1, TC2, BTG, Physik, Mathe, Num  Module AC3, AC4, OC3, Struk, PC3, PC4, ThC2, AnaC2, TC3, Makro, PhysC, Did, IP1, IP2
Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie können chemische Zusammenhänge systematisch darstellen.	Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie:	Module AC3, AC4, OC3, Struk, PC3, PC4, ThC2, AnaC2, TC3, Makro,

	<ul style="list-style-type: none"> <li>• haben einen Einblick in den aktuellen Forschungsstand in den Teilbereichen der Chemie und können deren Ergebnisse kritisch interpretieren</li> <li>• ordnen Zusammenhänge in den Kontext existierender Forschungsergebnisse ein</li> <li>• erkennen fachübergreifende Zusammenhänge</li> <li>• stellen Ergebnisse in mündlicher und schriftlicher Form adressatenbezogen vor.</li> </ul>	<p>PhysC, Did, IP1, IP2, BTG</p> <p>Module IP1, IP2; Bachelorprojekt</p> <p>Modul AC2, OC2, PC2, TC2, AnaC2, PhysC, IP1, IP2, Bachelorprojekt</p>
Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie beherrschen grundlegende experimentelle Techniken.	<p>Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen verschiedene klassische und moderne Methoden und Arbeitstechniken der Chemie</li> <li>• können die Vor- und Nachteile dieser Methoden in Bezug auf die zu beantwortende Fragestellung kritisch und sachlich einschätzen und bewerten</li> <li>• wenden diese Methoden unter Aufsicht im Labor an.</li> </ul>	<p>Insbesondere Module IP1, IP2</p> <p>aber auch Module AC2, OC2, PC2, TC2, Struk, AnaC2, PhysC</p>
Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie können wissenschaftlich arbeiten und ein Masterstudium aufnehmen.	<p>Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• entwickeln selbständig Fragestellungen und Hypothesen</li> <li>• planen kleine Forschungsprojekte zeit- und ressourcenorientiert</li> <li>• führen kleine Forschungsprojekte mit angemessenen Methoden und Arbeitstechniken durch</li> <li>• werten Ergebnisse aus, interpretieren Ergebnisse kritisch und formulieren Urteile, die relevante wissenschaftliche und gesellschaftliche Aspekte berücksichtigen.</li> </ul>	<p>Alle Module, insbesondere aber Bachelorprojekt</p>
Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie können eine Position in einem Unternehmen/Behörde/NGO annehmen.	<p>Absolventen des Studiengangs Bachelor Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• besitzen ein transferfähiges Grundlagenwissen</li> <li>• verfügen über grundlegende Kenntnisse in der technischen Chemie</li> <li>• beherrschen grundlegende Methoden der technischen Chemie</li> <li>• haben ihr Wissen und ihre Fertigkeiten im Wahlpflichtbereich individuell vertieft</li> <li>• können in Projektteams arbeiten</li> <li>• kommunizieren Informationen, Ideen, Problem und Lösungen adressatenbezogen.</li> </ul>	<p>Alle Module, insbesondere aber Bachelorprojekt</p>

## Studienverlaufsplan Bachelor Chemie

1. Semester	Modul-kürzel	Zulas-sungs-vo-rausset-zungen	SWS				Cr	Prüfun-gen
			V	Ü	P	S		
Mathematik für Natur-wissenschaftler	Mathe	keine	2	2			5	1
Grundlagen der Physik (E2-Bereich)	Physik	keine	4	2			6	1
Praktikum Physik					3	1	3	
Allgemeine Chemie	AllgC	keine Sicherheits-klausur	4	2			6	1
Praktikum Allgemeine Chemie						10	6	
Physikalische Chemie I	PC1	keine	2	1			5	
<b>Summe</b>			<b>33</b>				<b>31</b>	<b>3</b>
<b>2. Semester</b>								
Anorganische Chemie I	AC1	keine	2	1			5	
Organische Chemie I	OC1	keine	2	1			5	1
Physikalische Chemie II	PC1	keine	2	1			5	1
Grundpraktikum Anor-ganische Chemie	AC2	Modul AllgC			13	1	10	1
Numerische Methoden der Chemie	Num	keine	2	2			5	1
<b>Summe</b>			<b>27</b>				<b>30</b>	<b>4</b>
<b>3. Semester</b>								
Anorganische Chemie II	AC1	keine	2	1			5	1
Organische Chemie II	OC1	keine	3	1			6	1
Grundpraktikum Organi-sche Chemie	OC2	Klausur OC I oder OC II, PR AllgC, Modul AC2			16	1	12	1
Analytische Chemie I	AnaC1	keine	2	1			5	1
E1/3*			div.				3	div.
<b>Summe</b>			<b>div.</b>				<b>31</b>	<b>4-5</b>

4. Semester	Modul-kürzel	Zulas-sungs-vo-rausset-zungen	SWS				Cr	Prüfun-gen
			V	Ü	P	S		
Physikalische Chemie III	PC2	keine	2	1			5	1
Grundpraktikum Physi-kalische Chemie		Modul Ma-thematik, Modul PC1 und PR AllgC			10	1	8	
Theoretische Chemie I	ThC1	keine	2	1			5	1
Technische Chemie I	TC1	keine	2	1			5	1
Biochemie	BTG	keine	2				3	1
Toxikologie			1				1	1
Gefahrstoffrechtskunde			1				1	
<b>Summe</b>			<b>24</b>				<b>28</b>	<b>5</b>
<b>5. Semester</b>								
Technische Chemie II	TC2	keine	2	1			5	1
Grundpraktikum Techni-sche Chemie		Modul TC1 und PR AllgC			10	1	8	
Wahlpflicht			div.				17	2-4
<b>Summe</b>			<b>div.</b>				<b>30</b>	<b>3-5</b>
<b>6. Semester</b>								
Wahlpflicht			6				10	1-2
Bachelor-Projekt		140 Credits und abge-schlossene Module aus den ersten drei Semes-tern					15	1
E1/3*			div.				5	div.
<b>Summe</b>			<b>div.</b>				<b>30</b>	<b>2-5</b>

\* Im E-Bereich müssen aus dem entsprechenden Angebot der Universität Duisburg-Essen Veranstaltungen außerhalb der Naturwissenschaften belegt werden. Das Angebot umfasst dabei spezifische fachübergreifende Veranstaltungen sowie von den Dozenten für fachfremde Studierende geöffnete Veranstaltungen (siehe auch <http://www.uni-due.de/ios>).

# **Modulbeschreibungen**

## **Pflichtbereich**

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Allgemeine Chemie</b>	AllgC
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Matthias Epple	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: BA/MA
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
1	1 Semester	P	12

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Sicherheitsklausur zum Praktikum	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Allgemeine Chemie	P	6	180 h
II	Praktikum Allgemeine Chemie	P	10	180 h
<b>Summe (Pflicht)</b>			16	360 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden lernen grundlegende Konzepte der Chemie kennen. Die in der Vorlesung behandelten Themen werden in Übungsgruppen anhand von vorgegebenen Übungsaufgaben angewendet und vertieft. Im Praktikum wenden die Studierenden das erworbene Wissen zur allgemeinen Chemie beim Experimentieren an und lernen zentrale Arbeitsmethoden der allgemeinen Chemie sowie der qualitativen und quantitativen Analysen. Die Veranstaltung liefert die Basis für das weitere Studium der Chemie.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der allgemeinen Chemie Methodenkompetenz: Arbeitsweisen der allgemeinen Chemie sowie Methoden der qualitativen und quantitativen Analysen Kommunikationskompetenz in Übung, Seminar und Praktikum Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien).

Prüfungsleistungen im Modul
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung (Prüfungsleistung); Antestate, Kolloquien bei Assistenten, Durchführung zugewiesener Praktikumsversuche, Abgabe aller korrekten Protokolle zu vorgegebenem Termin im Praktikum (benotete Studienleistungen)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (12/180)

Modulname	Modulcode	
Allgemeine Chemie	AllgC	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Vorlesung und Übung Allgemeine Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Jun.-Prof. Dr. Kai S. Exner	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>1</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
6	90 h	90 h	180 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (4 SWS) & Übung (2 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden werden in die Lage versetzt, einfache grundlegende Konzepte der Chemie zu verstehen und anzuwenden. Die in der Vorlesung behandelten Themen werden in Übungsgruppen anhand von vorgegebenen Übungsaufgaben vertieft. Die Veranstaltung liefert die Basis für das weitere, fächerorientierte Studium der Chemie. Die vorgestellten Konzepte werden anhand von Demonstrationsexperimenten illustriert (Experimentalvorlesung).
<b>Inhalte</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Historische Entwicklung der Chemie; Teildisziplinen der Chemie</li> <li>• Stoffe und Elemente; Verfahren der Stofftrennung; Stöchiometrie</li> <li>• Atombau und Periodensystem; Trends im Periodensystem</li> <li>• Modelle der chemischen Bindung: kovalente, ionische und metallische Bindung</li> <li>• Chemisches Gleichgewicht</li> <li>• Säuren und Basen</li> <li>• Oxidation und Reduktion</li> <li>• Chemische Energetik und Chemische Kinetik</li> <li>• Elektrochemie</li> <li>• Komplexbildung</li> </ul> <p>Die Kenntnisse werden jeweils in Form einer einführenden Behandlung, die in späteren spezielleren Veranstaltungen vertieft wird, vermittelt.</p>

<sup>1</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.
Literatur
<p>Lehrbücher der Allgemeinen Chemie:</p> <p>C. E. Mortimer, Chemie: Das basiswissen der Chemie, 12. Auflage, 2015, Thieme</p> <p>E. Riedel, Anorganische Chemie, 9. Auflage, 2015, De Gruyter</p> <p>M. Binnewies, Allgemeine und Anorganische Chemie, 3. Auflage, 2016, Springer Spektrum</p>
Weitere Informationen zur Veranstaltung
<p>In der Übung werden Übungszettel mit Aufgaben verteilt, welche die Studierenden selbstständig als Hausaufgabe bearbeiten sollen. Die Lösungen werden vor dem Hintergrund des jeweiligen Themas besprochen und diskutiert.</p> <p>Erfolgreiche Bearbeitung (50%) der Übungszettel (nicht benotete Studienleistung).</p> <p>Es wird angestrebt, Tutorien anzubieten.</p>

Modulname	Modulcode	
Allgemeine Chemie	AllgC	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Praktikum Allgemeine Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Matthias Epple und Assistenten	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	Deutsch	max. 24

SWS	Präsenzstudium <sup>2</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
10	150 h	30 h	180 h

<b>Lehrform</b>
Praktikum (10 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben die Fähigkeit zum sicheren, sachkundigen und verantwortungsbewussten Umgang mit Gefahrstoffen unter Berücksichtigung der Abfallentsorgung als integralem Bestandteil chemischen Experimentierens. Grundfertigkeiten im Umgang mit Glasgeräten und Chemikalien werden erlangt.
<b>Inhalte</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>- Sicherheit: Vermittelt werden Grundregeln zum Verhalten im Labor, der geplante Umgang mit Gefahrstoffen und Informationsquellen, Feuerlöschübungen (Fettbrand etc), Erkennen von Verletzungsgefahren, planerische Abfallentsorgung, Übungen zum Verhalten im Notfall</li> <li>- Chemische Grundoperationen: Sachgerechter Umgang mit Stoffen, Umfüllen, Wägen, Volumenmessung</li> <li>- Stoffeigenschaften, Stoffidentifikation und Quantifizierung über Gravimetrie, Säure-Base-Reaktionen, Löslichkeit und Komplexbildung, Redoxchemie, Titration, Leitfähigkeitsmessung</li> </ul>
<b>Prüfungsleistung</b>
Antestate, Durchführung zugewiesener Praktikumsversuche; Abgabe aller korrekten Protokolle zu vorgegebenem Termin und Kolloquien (benotete Studienleistung)

<sup>2</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
<ul style="list-style-type: none"><li>- Skript zum Praktikum.</li><li>- Jander, G. &amp; Blasius, E. (2006), Einführung in das anorganisch-chemische Praktikum, 16. Auflage, Stuttgart: Hirzel Verlag.</li></ul>
Weitere Informationen zur Veranstaltung
Das Praktikum kann sowohl semesterbegleitend als auch als Blockveranstaltung stattfinden. Es besteht Anwesenheitspflicht.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Physikalische Chemie 1</b>	PC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Christian Mayer	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
1-2	2 Semester	P	10

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Physikalische Chemie I	P	3	150 h
II	Physikalische Chemie II	P	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			6	300 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erwerben wissenschaftlich fundierte, grundlagen- und methodenorientierte Kenntnisse der Physikalischen Chemie, um damit chemische Prozesse zu erklären. Die Übungsveranstaltung verläuft vorlesungsbegleitend und die Studierenden erlangen das tiefere Verständnis und die praktische Anwendung der erlernten Zusammenhänge.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der physikalischen Chemie Erlernen von wissenschaftlichem Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens
Prüfungsleistungen im Modul
Klausur (120 Minuten) zu beiden Vorlesungen / Übungen
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (10/180)

Modulname	Modulcode	
Physikalische Chemie 1	PC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Physikalische Chemie I</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Christian Mayer	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>3</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden sollen Grundkenntnisse der Physikalischen Chemie erwerben und die Gedankenwelt der Physikalischen Chemie anhand der Erscheinungsformen der Materie und ihrer physikalischen Zustände kennenlernen.

<sup>3</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Inhalte</b>
<p>1. Chemie als Physik der Elektronen in und zwischen Atomen; Schrödingergleichung; Quantisierung; Wasserstoffatom</p> <p>2. Was ist Spektroskopie und was kann man damit lernen? Absorptions- und Emissionsspektroskopie, Atom- und Molekülspektren, Spektrum der Sonne, Fraunhoferlinien</p> <p>3. Was ist ein Orbital? Wellenfunktion, Interpretation, Darstellungsformen, experimentelle Verifikation, Hybridisierung</p> <p>4. Mehrelektronensysteme: Pauli-Prinzip, Aufbau des Periodensystems, Röntgenspektren, Ionisierungsenergien</p> <p>5. Chemische Bindung: Typen, Molekülorbitale, Bindungsenergie, bindende und antibindende Zustände</p> <p>6. Aggregatzustände; Phasendiagramm, Phasenübergänge</p> <p>7. Gase: Ideales Gasgesetz, Begriff der Temperatur, Druck und Partialdrücke, kinetisches Gasmodell, reale Gase, Virialgleichung, Van-der-Waals-Gleichung,</p> <p>8. Flüssigkeiten: Nah- und Fernordnung, Oberflächen, Dampfdruck, Kondensation, Phasendiagramm von Einstoffsystemen, empirische Regeln für Phasengleichgewichte (Clausius-Clapeyron), Einfluss gelöster Stoffe, Raoult'sches Gesetz, Henry'sches Gesetz, Siedepunktserhöhung, Gefrierpunktniedrigung, Osmose, Flüssigkeitsmischungen, Azeotrop, Trennfaktor, Destillation</p> <p>9. Festkörper: Kristallgitter, kristallin/amorph, Metalle, Halbleiter, Isolatoren, Schmelzpunkt, Schmelzdiagramme, Eutektikum</p>
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) zum Modul PC1
<b>Literatur</b>
<p>P. W. Atkins: Physikalische Chemie, 5. Auflage, 2013, Wiley-VCH-Verlag;</p> <p>G. Wedler; H.-J. Freund: Lehrbuch der Physikalischen Chemie, 6. Auflage, 2012, Wiley-VCH-Verlag;</p> <p>R. G. Mortimer: Physical Chemistry, 3. Auflage, 2008, Academic Press</p>
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>

Modulname	Modulcode	
Physikalische Chemie 1	PC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Physikalische Chemie II</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Jochen Gutmann	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
2	SoSe	Deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>4</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden sollen Grundkenntnisse der chemischen Thermodynamik erwerben. Dies wird in der Vorlesung und im Seminar an geeigneten Beispielen demonstriert und berechnet. Am Ende der Lehrveranstaltung sind die Studierenden in der Lage, eigenständig thermodynamische Berechnungen von chemischen Systemen, bis hin zu elektrochemischen Systemen, vorzunehmen.
Inhalte
1. Thermodynamische Begriffe und Definitionen: Systeme, Zustandsgleichung, Zustandsfunktion, Totales Differential 2. Zweiter Hauptsatz und Entropie, Carnot-Prozess, Berechnung von Entropieänderungen, Temperaturabhängigkeit der Entropie, Dritter Hauptsatz. 3. Wärmekraftmaschinen, Wirkungsgrad 4. Gleichgewichte in geschlossenen Systemen: Freie Energie und Freie Enthalpie, Van t' Hoff-Gleichung, Charakteristische Funktionen, Maxwell-Relationen, Gibbs'sche Fundamentalgleichung, Chemisches Potential, Gibbs-Duhem- Gleichung. 5. Mischungseffekte idealer/realer Mischphasen, Aktivitätskoeffizienten, Phasengleichgewichte, Gibbs'sche Phasenregel 6. Elektrolytgleichgewichte, Debye-Hückel-Theorie, feste Elektrolyte, Elektrochemische Zellen im Gleichgewicht, Spannungsreihe, EMK, Nernst'sche Gleichung
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zum Modul PC1

<sup>4</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
P. W. Atkins: Physikalische Chemie, 5. Auflage, 2013, Wiley-VCH-Verlag; G. Wedler; H.-J. Freund: Lehrbuch der Physikalischen Chemie, 6. Auflage, 2012, Wiley-VCH-Verlag; R. G. Mortimer: Physical Chemistry, 3. Auflage, 2008, Academic Press
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Mathematik</b>	Mathe
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Dr. Claudia Böttinger	Mathematik

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WPW)	Credits
1	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Mathematik für Naturwissenschaftler	P	4	150 h
<b>Summe (Pflicht)</b>			4	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden werden in die Lage versetzt, die Grundlagen der Mathematik zu verstehen und in den Übungen anzuwenden und auf chemische Probleme und dynamische Vorgänge zu übertragen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der Mathematik Mathematische Kenntnisse als allgemeines Werkzeug zur Naturbeschreibung.
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname		Modulcode	
Mathematik		Mathe	
Veranstaltungsname		Veranstaltungscode	
<b>Mathematik für Naturwissenschaftler</b>			
Lehrende/r		Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Claudia Böttinger		Mathematik	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>5</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
4	60 h	90 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (2 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden werden in die Lage versetzt, die Grundkenntnisse der Mathematik zu verstehen und in den Übungen anzuwenden. Die in der Vorlesung behandelten Themen werden in Übungsgruppen anhand von Übungsaufgaben vertieft.

<sup>5</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Inhalte</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reelle Zahlen</li> <li>• Geordneter Körper: Ungleichungen und erste Einführung in die Fehlerrechnung</li> <li>• Elementare Funktionen</li> <li>• Polynome, Exponentialfunktionen, Logarithmen, trigonometrische Funktionen und deren Umkehrfunktionen</li> <li>• Stetigkeit und Differenzierbarkeit</li> <li>• Rechenregeln: Linearität, Produktregel, Quotientenregel und Kettenregel; Grundeigenschaften: Mittelwertsätze, l'Hôpital'sche Regel.</li> <li>• Integralrechnung</li> <li>• Rechenregeln: Linearität, partielle Integration und Substitutionsregel,</li> <li>• Berechnung von Flächeninhalten und Rotationsvolumina</li> <li>• Anwendungen</li> <li>• Potenz - und Taylorreihen, kritische Punkte, eindimensionale Extremalprobleme. Elementare Differentialgleichungen 1. Ordnung</li> <li>• Differentialrechnung von Funktionen mehrerer Variabler</li> <li>• Partielle Ableitungen, Gradient, totales Differential: Linearität.</li> </ul>
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.
<b>Literatur</b>
z.B. H. G. Zachmann, Mathematik für Chemiker, 7. Auflage, 2014, Wiley-VCH-Verlag
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Physik</b>	Physik
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Dr. Jonathan E. Kollmer	Physik

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
1	1 Semester	P	9

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Grundlagen der Physik (E2-Bereich)	P	6	180 h
II	Praktikum Physik	P	4	90 h
<b>Summe (Pflicht)</b>			10	270 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen grundlegende Konzepte der Physik und bekommen dadurch einen Überblick über die Zusammenhänge zu chemisch relevanten Themen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der Physik Belastbarkeit, Team- und Konfliktfähigkeit im Praktikum
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) am Ende des 1. Semesters zu Vorlesung und Übung. Protokolle und Antestate im Praktikum.
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (9/180)

Modulname	Modulcode	
Physik	Physik	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grundlagen der Physik</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Jonathan E. Kollmer	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>6</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
6	90 h	90 h	180 h

Lehrform
Vorlesung (4 SWS) & Übung (2 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Im Zentrum der Veranstaltung steht das Verständnis physikalischer Begriffe und Zusammenhänge. Die Studierenden können am Ende der Veranstaltung grundlegende Konzepte anwenden um physikalische Problemstellungen zu bearbeiten und verfügen über eine breite Stoffkenntnis. Die Lehrinhalte der Vorlesung und Übung bilden die substantielle Grundlage, die zum Verständnis wissenschaftlicher Prozesse und zum eigenen Erarbeiten der Versuche im Physikalischen Praktikum notwendig sind. In den Übungen werden Schwerpunkte des Vorlesungsstoffes anhand ausgewählter physikalischer Probleme diskutiert und in Übungsaufgaben gerechnet.
Inhalte
<u>Vorlesung Physik</u> Vermittlung von Begriffen und Konzepten der Physik aus den Bereichen der Kinematik und Dynamik des Massenpunktes, Physik der Flüssigkeiten und Gase, Arbeit, Leistung, Energie, Drehbewegungen, Schwingungen und Wellen, Geometrische Optik, Wellenoptik / Interferenz, Elektro- und Magnetostatik, Gleichstromkreise, <u>Übung zur Physik</u> In der Übung wird in der Vorlesung vermittelter Inhalt anhand von Übungsaufgaben wiederholt und vertieft.
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.

<sup>6</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

## Literatur

- Aktuelle Literaturhinweise in der Vorlesung
- Paul A. Tipler, Gene Mosca, Physik, 7. Auflage, 2014, Springer Spektrum, ISBN: 3642541658
- David Halliday, Robert Resnick, Jearl Walker, Physik, 2. Auflage, 2009, Wiley-VCH-Verlag, ISBN 352740645X

## Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Physik	Physik	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Praktikum Physik</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Bärbel Maullu	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
1	WiSe	deutsch	8-10

SWS	Präsenzstudium <sup>7</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
4	60 h	30 h	90 h

Lehrform
Praktikum
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Veranstaltung soll die Studierenden in die Lage versetzen, die in der Physikvorlesung erlernten Grundlagen auf konkrete physikalische Aufgabenstellungen anzuwenden. Die Grundlagen des physikalischen Experimentierens werden dabei in wichtigen Gebieten der Physik wie Mechanik, Elektrizität, Optik, Atom/Kernphysik mit deren unterschiedlichen Arbeitsweisen erlernt. Damit verbundene Lernziele sind einmal Techniken zur Auswertung von experimentellen Messergebnissen und die Beurteilung deren Genauigkeit und Fehlerquellen. Ein weiteres Lernziel ist die kurze, prägnante schriftliche Darstellung der Praktikumsdurchführung. Hierzu gehören die zugrunde liegende Physik, die angewandten experimentellen Methoden, die Messungen und deren Ergebnisse, der Vergleich mit eventuellen theoretischen Erwartungen sowie die zu ziehenden Schlussfolgerungen.
Inhalte
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Praktikum Physik</li> <li>• Versuche auf den Gebieten</li> <li>• Mechanik (Schwingungen),</li> <li>• Optik (Geometrische Optik, Wellenoptik: Beugung/Interferenz)</li> <li>• Elektrizitätslehre (Gleichstrom – und Wechselstromkreise, Oszilloskopie)</li> <li>• Radioaktivität (Radioaktiver Zerfall, Absorption radioaktiver Strahlung in Materialien, Halbwertszeit)</li> </ul>
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung. Protokolle und Antestate im Praktikum.

<sup>7</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
wird in den Versuchsanleitungen angegeben
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b><i>Numerische Methoden der Chemie</i></b>	Num
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
2	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Numerische Methoden der Chemie	P	4	150 h
<b>Summe (Pflicht)</b>			4	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden werden in die Lage versetzt, weiterführende Ergebnisse der Mathematik zu verstehen und in den Übungen anzuwenden und auf chemische Probleme und dynamische Vorgänge zu übertragen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der Mathematik Mathematische Kenntnisse als allgemeines Werkzeug zur Naturbeschreibung.
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname		Modulcode	
Numerische Methoden der Chemie		Num	
Veranstaltungsname		Veranstaltungscode	
<b>Numerische Methoden der Chemie</b>			
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)	
Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie	P	

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
2	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>8</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
4	60 h	90 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (2 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden werden in die Lage versetzt, weiterführende Ergebnisse der Mathematik zu verstehen und in den Übungen anzuwenden. Die in der Vorlesung behandelten Themen werden in Übungsgruppen anhand von Übungsaufgaben vertieft. Insbesondere steht das Verständnis mathematischer Modelle der Chemie im Mittelpunkt, wie sie beispielsweise durch Differentialgleichungen in der chemischen Kinetik und in der Quantenmechanik auftreten.
Inhalte
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Lineare Algebra: Vektorräume, Gaußscher Algorithmus, Symmetrien, Matrizenrechnung,</li> <li>• komplexe Zahlen</li> <li>• Anwendungen der Differentialrechnung: Fehlerfortpflanzung, Ausgleichsrechnung, kritische Punkte, Kettenregel</li> <li>• Integralrechnung von Funktionen mehrerer Variabler: Rechenregeln, Linearität, Transformationssatz (insbesondere für Zylinder- und Kugelkoordinaten), Berechnung von Volumina, Anwendungen</li> <li>• Differentialgleichungen mit getrennten Variablen, lineare Differentialgleichungen 1. Ordnung, exakte Differentialgleichungen, lineare Differentialgleichungen 2. Ordnung mit konstanten Koeffizienten (Schwingungsgleichung).</li> </ul>
Prüfungsleistung

<sup>8</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Klausur (120 Minuten) zu Vorlesung und Übung.
Literatur
<ul style="list-style-type: none"><li>• z.B. H. G. Zachmann, Mathematik für Chemiker, 7. Auflage, 2014, Wiley-VCH-Verlag</li></ul>
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Anorganische Chemie 1</b>	AC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Stephan Schulz	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
2-3	2 Semester	P	10

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungs-typ	SWS	Workload
1	Anorganische Chemie I	P	3	150 h
2	Anorganische Chemie II	P	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			6	300 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>	
Die Studierenden erlangen ein fundiertes fachliches Wissen auf dem Gebiet der anorganischen Chemie. Dabei erwerben sie vertiefte konzeptionelle Kenntnisse zur Struktur, Bindungsverhältnisse und Reaktivität von Hauptgruppenelementen und von Übergangsmetallen. Sie lernen zudem stoffliche Gesetzmäßigkeiten ausgewählter Stoffklassen, anhand derer sie in die Lage versetzt werden, anspruchsvolle Probleme und Aufgabenstellungen selbstständig zu analysieren und zu lösen. Die vorgestellten Konzepte sowie die Stoffchemie werden anhand von Demonstrationsexperimenten illustriert (Experimentalvorlesung).	
davon Schlüsselqualifikationen	
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der anorganischen Chemie	
Prüfungsleistungen im Modul	
Klausur (120 Minuten) zum Modul AC1	
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote	
Anteil entsprechend der Credits (10/180)	

Modulname	Modulcode	
Anorganische Chemie 1	AC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Anorganische Chemie I</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Stephan Schulz	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
2	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>9</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Im Zentrum der Veranstaltung steht die Erlangung der Fachkompetenz im Fach Anorganische Chemie. Die im ersten Semester im Modul "Allgemeine Chemie" erworbenen Kenntnisse über Hauptgruppenelemente werden systematisch erweitert. Die Studierenden erlangen vertiefte Kenntnisse zu grundlegenden Konzepten und eine breite Stoffkenntnis zur Chemie der Hauptgruppenelemente unter Berücksichtigung ihrer generellen Reaktivität, Struktur und Eigenschaften. Die vorgestellten Konzepte werden anhand von Demonstrationsexperimenten illustriert (Experimentalvorlesung).
Inhalte
Die Chemie der Hauptgruppenelemente wird systematisch behandelt, wobei die Konzepte aus der Vorlesung "Allgemeine Chemie" an geeigneten Verbindungen demonstriert werden. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Systematische Behandlung der Hauptgruppenelemente und ihrer Wasserstoff-, Halogen-, Sauerstoff-, Stickstoff- und Schwefelverbindungen</li> <li>• Synthesemethoden und Reaktivität von Molekülverbindungen und ionischen Feststoffen</li> <li>• Strukturen von Molekülverbindungen und wichtigen Ionenkristallen</li> <li>• Struktur-Reaktivitätsbeziehungen bei Molekülen</li> <li>• Industrielle anorganische Basischemikalien, deren Rohstoffe und wichtige Stoffflüsse</li> <li>• - Ökologische Aspekte bei anorganischen Verbindungen / Stoffgruppen</li> </ul>
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zum Modul AC1

<sup>9</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
Lehrbücher der Anorganischen Chemie: E. Riedel, Anorganische Chemie, 9. Auflage, 2015, De Gruyter Verlag M. Binnewies, Allgemeine und Anorganische Chemie, 3. Auflage, 2016, Springer Spektrum C. E. Housecroft, Anorganische Chemie, 2. Auflage, 2006, Pearson Studium
Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Anorganische Chemie 1	AC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Anorganische Chemie II</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Sabrina Disch	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
3	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>10</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Im Zentrum der Veranstaltung steht die Erlangung der Fachkompetenz im Fach Anorganische Chemie, hier speziell zur Chemie der Übergangsmetalle. Ziel ist, dass die Studierenden am Ende der Veranstaltung grundlegende Konzepte nicht nur verstehen, sondern auch anwenden können. Darüber hinaus wird eine breite Stoffkenntnis vermittelt.
Inhalte
Die Chemie der Nebengruppenelemente (d- u. f-Elemente): <ul style="list-style-type: none"> <li>• Prinzipien der Metallgewinnung und Eigenschaften von Metallen (metallische Zustand)</li> <li>• Grundtypen von Legierungen und binären Metallverbindungen</li> <li>• Metallhalogenide und Metalloxide</li> <li>• MX<sub>n</sub>-Verbindungen in niedrigen u. hohen Oxidationsstufen</li> <li>• Grundlagen der Koordinationschemie; Terminologie; Nomenklatur, Ligandtypen</li> <li>• Komplexstabilität und Bindung in Komplexen: LF-Theorie und MO-Theorie</li> <li>• Farbigkeit und Magnetismus von Komplexverbindungen</li> <li>• generelle Reaktivitätsmuster von Übergangsmetallkomplexen: Ligandenaustauschreaktion, Reaktionen am Liganden, Redoxreaktionen des Metallzentrums</li> </ul>
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zum Modul AC1.

<sup>10</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

## Literatur

Lehrbücher der Anorganischen Chemie:

- E. Riedel, Anorganische Chemie, 9. Auflage, 2015, De Gruyter Verlag
- M. Binnewies, Allgemeine und Anorganische Chemie, 3. Auflage, 2016, Springer Spektrum
- D. F. Shriver, P. Atkins, A. H. Langford, Anorganische Chemie, 1992, Wiley-VCH-Verlag
- N. Wiberg, A. F. Hölemann, Lehrbuch der Anorganischen Chemie, 102. Auflage, 2007, De Gruyter

Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Anorganische Chemie 2</b>	AC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Stephan Schulz	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
2	1 Semester	P	10

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Modul AllgC	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Grundpraktikum Anorganische Chemie	P	14	300 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			14	300 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden kennen verschiedene klassische und moderne Methoden und Arbeitstechniken der Chemie und können die Vor- und Nachteile dieser Methoden in Bezug auf die zu beantwortende Fragestellung kritisch und sachlich einschätzen und bewerten. Die Studierenden erwerben vertiefte Kenntnisse im sicheren und verantwortungsbewussten Umgang mit Gefahrstoffen. Die im ersten Semester erworbenen präparativen und analytischen Fertigkeiten werden systematisch erweitert werden. Die Synthese ausgewählter Präparate und die Analyse unbekannter Stoffmischungen stehen in diesem Praktikum im Mittelpunkt.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der anorganischen Chemie Belastbarkeit, Team- und Konfliktfähigkeit im Praktikum Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Analysen und Präparate; Antestate und Kolloquien bei Praktikumsassistenten sowie Protokolle im Praktikum (Studienleistungen); benotetes Abschlusskolloquium (30 – 60 Minuten) bei einem Hochschullehrer (Prüfungsleistung)

Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
---

Anteil entsprechend der Credits (10/180)
--

Modulname	Modulcode	
Anorganische Chemie 2	AC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grundpraktikum Anorganische Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Stephan Schulz und Assistenten	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
2	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>11</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
14	210 h	90 h	300 h

Lehrform
Praktikum (13 SWS) & Seminar (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die im ersten Semester erworbenen Fähigkeiten sollen erweitert werden. Die Studierenden erlernen anhand der erworbenen Fähigkeiten chemische Präparate selbstständig zu synthetisieren und zu analysieren.
Inhalte
Teil 1: Eigenschaften einfacher Ionenverbindungen und ihre Grundreaktionen, qualitative Analyse, Vorprobenreaktionen und systematisches Erlernen der Trennungsgänge. Teil 2: Präparate zum Erwerb von Handfertigkeiten, Erlernen der präparativen und analytischen Grundoperationen zu den verschiedenen Reaktionstypen und Stoffklassen sowie der Methodik einschließlich spezieller Arbeitstechniken Beispielhafte Präparate Thenards Blau $\text{CoAl}_2\text{O}_4$ mittels Festkörperreaktion; Mohrsche Salz; Borsäure, Eisenoxalat, $\text{K}_3[\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$ , Aluminiumacetylacetonat, Hexaminnickel(II)chlorid, Magnetit, und weitere
Prüfungsleistung
Analysen und Präparate einschließlich Protokolle (Studienleistungen); Antestate und Kolloquien bei Assistenten; benotetes Abschlusskolloquium (30 – 60 Minuten) bei einem Hochschullehrer (Prüfungsleistung)
Literatur
Skript zum Praktikum

<sup>11</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Organische Chemie 1</b>	OC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Gebhard Haberhauer, Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
2-3	2 Semester	P	11

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	Modul AllgC

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Organische Chemie I	P	3	150 h
II	Organische Chemie II	P	4	180 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			7	330 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden lernen die Grundlagen der Organischen Chemie, also der Chemie des Kohlenstoffs und seiner Verbindungen, kennen und verstehen. Dazu werden die Grundlagen der chemischen Bindung in der Organischen Chemie behandelt sowie die Grundprinzipien der Strukturlehre, der Stereochemie und der Nomenklatur. Aufbauend auf dem Konzept der funktionellen Gruppen werden zudem die grundlegenden Stoff- und Reaktivitätskenntnisse in der Organischen Chemie vermittelt. Die Studierenden verstehen so die grundlegenden Reaktionsmechanismen und lernen diese anzuwenden. Ebenso beherrschen sie die Herstellung, Eigenschaften und das typische Reaktionsverhalten wichtiger Stoffklassen. Die Studierenden werden so in die Lage versetzt, die Reaktivität von organischen Verbindungen aus der Struktur vorherzusagen und einfache Synthesen zu planen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der organischen Chemie Fähigkeit zur Wissensextraktion im Kontext der Lehrform „Vorlesung“; Fähigkeit zu systematischen und zielgerichteten Erarbeitung neuen Fachwissens in einem begrenzten Zeitraum; wissenschaftlicher Ausdruck in Wort und Schrift; Methodenkompetenz
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) zur Vorlesung / Übung OC I; Klausur (120 Minuten) zur Vorlesung / Übung OC II

Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
---

Anteil entsprechend der Credits (11/180)
--

Modulname	Modulcode	
Organische Chemie 1	OC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Organische Chemie I</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
2	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>12</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erhalten eine Einführung in die Organische Chemie als Naturwissenschaft. Sie erlernen grundlegendes Fachwissen im Hinblick auf die chemische Bindung, die Struktur und die Reaktivität organischer Moleküle am Beispiel ausgewählter Stoffklassen (z.B. Alkane, Alkene, Alkine, Halogenalkane, Alkohole, Ether). Die Studierenden verstehen so die Grundlagen und Reaktivitätsprinzipien der Organischen Chemie und können diese in Übungsaufgaben eigenständig anzuwenden. In den Übungen vertiefen die Studierenden des in der Vorlesung behandelten Stoffes und entwickeln so ihre Fachkompetenz weiter.
Inhalte
Aufbau, Bindungsverhältnisse und Struktur organisch-chemischer Verbindungen; Nomenklatur, Konstitution und Konformation von Aliphaten und Cycloaliphaten; Alkane, Radikale und Radikalkettenreaktionen; Grundlegendes zum Ablauf organisch-chemischer Reaktionen (Reaktionsmechanismus, Energiediagramm, Kinetik); Halogenalkane; nucleophile Substitution; stereoelektronische Effekte, Grenzorbitaltheorie; Stereochemie und Chiralität; Carbokationen; Reaktivität und Selektivität; Hammond-Postulat; Alkohole und Ether; Eliminierungen; Alkene und Alkine, elektrophile Addition an $\pi$ -Bindungen
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zur Vorlesung / Übung OC I
Literatur

<sup>12</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Lehrbücher der Organischen Chemie:

- K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore, Organische Chemie, 5. Auflage, 2011, Wiley-VCH-Verlag GmbH & Co. KGaA
- J. Clayden, N. Greeves, S. Warren, F. Glauner, Organische Chemie, 3. Auflage, 2017, Springer Spektrum
- P. Y. Bruice, Organische Chemie, 5. Auflage, 2011, Pearson Studium
- C. Schmuck, Basisbuch Organische Chemie, 1. Auflage, 2013, Pearson Studium
- R. Brückner, Reaktionsmechanismen: Organische Reaktionen, Stereochemie, Moderne Synthesemethoden, 3. Auflage, 2015, Springer Spektrum
- C. Schmuck, B. Engels, T. Schirmeister, R. Fink, Chemie für Mediziner (Kapitel 9-10), 1. Auflage, 2008, Pearson-Studium

Weitere Informationen zur Veranstaltung

Erfolgreiche Bearbeitung (mind. 50%) der zur Vorlesung gehörenden Übungsaufgaben (nicht benotete Studienleistung).

Aktuelle Informationen zur Vorlesung finden sich auf der Homepage der Fakultät bzw. der Organischen Chemie.

Modulname	Modulcode	
Organische Chemie 1	OC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Organische Chemie II</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
VO: Prof. Dr. Gebhard Haberhauer ÜB. Prof. Dr. Jochen Niemeyer, Dr. Christoph Hirschhäuser	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
3	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>13</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
4	60 h	120 h	180 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (3 SWS) & Übung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Ausgehend von den in der Vorlesung OC I vermittelten Grundlagen und Prinzipien zum Aufbau und zur Struktur organischer Verbindungen sowie zum Ablauf organisch-chemischer Reaktionen lernen die Studierenden die Chemie (physikalisch-chemische Eigenschaften, Herstellung, Reaktionsverhalten) der Aromaten, der Carbonylverbindungen und Carbonsäurederivate sowie der wichtigsten Klassen von Biomolekülen kennen. Die Studierenden verstehen die grundlegenden Aspekte der Syntheseplanung und können dieses Wissen in Übungen eigenständig anwenden. Sie vertiefen so die Vorlesungsinhalte und erwerben weitere Fachkompetenz.
<b>Inhalte</b>
Aromatische Kohlenwasserstoffe; das Konzept der Resonanz; elektrophile aromatische Substitution; Phenole; Syntheseplanung am Beispiel mehrfach substituierter Aromaten; Aldehyde und Ketone; nucleophile Addition an die Carbonylgruppe; Enole und Enolate; Keto-Enol-Tautomerie; thermodynamische und kinetische Reaktionskontrolle; Michael-Systeme; C-C-Bindungsknüpfung; Stoffklasse der Amine; Aldol- und verwandte-Reaktionen; Carbonsäuren und Carbonsäurederivate (Herstellung und Eigenschaften, relative Reaktivität); Kondensationsreaktionen; Oxidation und Reduktion; Lipide und Seifen; Kohlenhydrate; Aminosäuren, Peptide und Proteine; Heterocyclen und Nucleinsäuren.
<b>Prüfungsleistung</b>

<sup>13</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Klausur (120 Minuten) zur Vorlesung / Übung OC II

Literatur

Lehrbücher der Organischen Chemie:

- K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore, Organische Chemie, 5. Auflage, 2011, Wiley-VCH-Verlag GmbH & Co. KGaA
- J. Clayden, N. Greeves, S. Warren, F. Glauner, Organische Chemie, 3. Auflage, 2017, Springer Spektrum
- P. Y. Bruice, Organische Chemie, 5. Auflage, 2011, Pearson Studium
- C. Schmuck, Basisbuch Organische Chemie, 1. Auflage, 2013, Pearson Studium
- R. Brückner, Reaktionsmechanismen: Organische Reaktionen, Stereochemie, Moderne Synthesemethoden, 3. Auflage, 2015, Springer Spektrum
- C. Schmuck, B. Engels, T. Schirmeister, R. Fink, Chemie für Mediziner (Kapitel 9-10), 1. Auflage, 2008, Pearson-Studium

Weitere Informationen zur Veranstaltung

Erfolgreiche Bearbeitung (mind. 50%) der zur Vorlesung gehörenden Übungsaufgaben (nicht benotete Studienleistung).

Aktuelle Informationen zur Vorlesung finden sich auf der Homepage der Fakultät bzw. der Organischen Chemie.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Organische Chemie 2</b>	OC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Gebhard Haberhauer, Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
3	1 Semester	P	12

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Bestandene Klausur zur Vorlesung OC I oder OC II und Praktikum AllgC sowie bestandenes Modul AC2	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Grundpraktikum Organische Chemie	P	17	360 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			17	360 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erlernen im Praktikum die handwerklichen Grundlagen des organisch-chemischen Experimentierens und den sicheren Umgang mit Gefahrstoffen anhand von ein- und mehrstufigen Synthesen aus den Themenkreisen Substitutionsreaktionen, Additions- und Eliminierungsreaktionen, Oxidations- und Reduktionsreaktionen, Reaktionen der Carbonylverbindungen sowie Umlagerungen. Die wichtigsten Arbeitsmethoden und Trennverfahren werden ebenso erlernt wie die Grundlagen einfacher Strukturermittlung (z.B. mittels NMR, UV, IR und MS-Spektren). Im begleitenden Seminar wird das im Modul Organische Chemie 1 erworbene theoretische Wissen über wichtige Reaktionsmechanismen und Stoffeigenschaften wiederholt und vertieft.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der organischen Chemie Die Studierenden sind in der Lage chemische Erkenntnisse aus einfachen Experimenten praktisch zu gewinnen. Sie können das Versuchsgeschehen (eigene Versuchsergebnisse, Beobachtungen) auf der Basis bisher bekannter Theorien eigenständig auswerten und interpretieren. Die Studierenden können ausgewählte Arbeitstechniken im chemischen Labor unter Anleitung mit einem gewissen Maß an Selbstständigkeit durchführen. Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)

Prüfungsleistungen im Modul
Prüfungsvorleistungen (benotet): Antestate vor Beginn der Versuche, erfolgreiche Herstellung der Präparate, Abgabe aller Versuchsprotokolle bis zu einem vorgegebenen Termin, eigenständige Erarbeitung & Präsentation zugewiesener Seminarthemen, erfolgreich bestandene mündliche oder schriftliche zwei themenübergreifenden Zwischenprüfungen während des Praktikums Modulabschlussprüfung: benotete Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten), nach Abschluss des Praktikums
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (12/180)

Modulname	Modulcode	
Organische Chemie 2	OC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grundpraktikum Organische Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Gebhard Haberhauer; Dr. Eva Zeppenfeld	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
3	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>14</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
17	255 h	75 h	360 h

Lehrform
Praktikum (16 SWS) & Seminar (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erlernen im Praktikum die handwerklichen Grundlagen des organisch-chemischen Experimentierens und den sicheren Umgang mit Gefahrstoffen. Dazu werden ein- und mehrstufige Präparate aus verschiedenen Themenbereichen der organischen Chemie durchgeführt. So werden zudem die in den Vorlesungen und Übungen OC I und OC II erworbenen Grundkenntnisse in Organischer Chemie vertieft. Die Studierenden erlernen weiterhin die grundlegenden Arbeitsmethoden zur Reinigung und Charakterisierung organischer Verbindungen (z.B. durch Destillation, Kristallisation, Schmelzpunktbestimmung, Bestimmung des Brechungsindex, NMR- und IR-Spektroskopie etc.). Ebenso werden sie mit den Grundlagen exakten wissenschaftlichen Arbeiten vertraut (z.B. wissenschaftliches Beobachten, Fehleranalyse und Protokollführung). Im praktikumbegleitenden Seminar vertiefen die Studierenden den im Praktikum behandelten Stoff und erwerben weitere Fachkompetenz (z.B. bei der Übung von Vorträgen oder zur wissenschaftlichen kritischen Diskussion).
Inhalte
Anfertigung von mehreren ein- bzw. mehrstufigen Präparaten aus verschiedenen Themenbereichen der organischen Chemie (z.B. Substitutionsreaktionen, Eliminierungsreaktionen, Addition an CC-Doppelbindungen, Reaktionen der Carbonylverbindungen, Reaktionen polarer elektronenreichen und elektronenarmer CC-Doppelbindungen, Oxidations- und Reduktionsreaktionen und Substitutionen an Aromaten und Heterocyclen). Die dargestellten Verbindungen werden anschließend isoliert und gereinigt und auf ihre Identität und Reinheit überprüft.

<sup>14</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Prüfungsleistung</b>
<p>Prüfungsvorleistungen (benotet): Antestate vor Beginn der Versuche, erfolgreiche Herstellung der Präparate, Abgabe aller Versuchsprotokolle bis zu einem vorgegebenen Termin, eigenständige Erarbeitung &amp; Präsentation zugewiesener Seminarthemen, erfolgreich bestandene mündliche oder schriftliche zwei themenübergreifenden Zwischenprüfungen während des Praktikums</p> <p>Modulabschlussprüfung: benotete Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten), nach Abschluss des Praktikums</p>
<b>Literatur</b>
<p>Integriertes Organisch-Chemisches Praktikum 2007, Lehmanns Media – LOB.de; Berlin, ISBN: 978-3-86541-149-5</p> <p>Es wird auch eine Version im Internet (<a href="http://www.ioc-praktikum.de">http://www.ioc-praktikum.de</a>) angeboten; sowie in den Vorlesungen OC I und II angegebene Literatur.</p>
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>
<p>Eine Teilnahme am Praktikum ist nur bei fristgerechter Anmeldung (nähere Informationen hierzu sind der Homepage der Fakultät bzw. der Organischen Chemie sowie den Aushängen zu entnehmen) und bei erfolgreicher Teilnahme an der vorherigen Sicherheitsunterweisung möglich.</p>

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Analytische Chemie 1</b>	AnaC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Oliver J. Schmitz	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
3	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Analytische Chemie I	P	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben Grundkenntnisse in Analytischer Chemie und ein grundsätzliches Verständnis für analytisches Denken, sowie für Analysen- und Qualitätssicherungsvorgänge. Sie erlernen die Grundlage, die zur Bewertung analytischer Daten benötigt werden. Angestrebtes Niveau: Einführende Lehrbücher
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der analytischen Chemie Verstehen und bewerten analytischer Zusammenhänge
Zusammensetzung der Modulprüfung / Modulnote
Klausur (120 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Endnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname		Modulcode	
Analytische Chemie		AnaC1	
<b>Veranstaltungsname</b>		Veranstaltungscode	
<b>Analytische Chemie I</b>			
Lehrende/r		Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Oliver J. Schmitz		Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
3	WiSe	deutsch	150

SWS	Präsenzstudium <sup>15</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erwerben die Grundkenntnisse in Analytischer Chemie. Es soll ein grundsätzliches Verständnis für analytisches Denken, sowie für Analysen- und Qualitätssicherungsvorgänge vermittelt und damit die Grundlage zur Bewertung analytischer Daten geschaffen werden. Angestrebtes Niveau: Einführende Lehrbücher
Inhalte
Inhalte: Einführung in Grundlagen und Methoden der Analytischen Chemie. Themenkreise: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Statistische Datenauswertung, Fehlerquellen, analytische Kennzahlen</li> <li>• Einführung in die Chromatographie und den Ausführungstechniken (Gaschromatographie, Flüssigchromatographie, Ionenchromatographie)</li> <li>• Einführung in die Kapillarelektrophorese (CZE, MEKC, CGE)</li> <li>• Einführung in die Massenspektrometrie und deren Ionisierungstechniken</li> </ul> Lernziele: Erwerb der Grundkenntnisse in Analytischer Chemie. Es soll ein grundsätzliches Verständnis für analytisches Denken, sowie für Analysen- und Qualitätssicherungsvorgänge vermittelt und damit die Grundlage zur Bewertung analytischer Daten geschaffen werden. Angestrebtes Niveau: Einführende Lehrbücher
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten)

<sup>15</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
M. Otto, Analytische Chemie, 4. Auflage, 2011, Wiley-VCH-Verlag G. Schwedt, T. C. Schmidt, O. J. Schmitz, Analytische Chemie: Grundlagen, Methoden und Praxis, 3. Auflage, 2016, Wiley-VCH-Verlag
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Physikalische Chemie 2</b>	PC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Sebastian Schlücker	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
4	1 Semester	P	13

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Praktikum: Beständenes Modul Mathematik, Modul PC1 und Praktikum AllgC	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Physikalische Chemie III	P	3	150 h
II	Grundpraktikum Physikalische Chemie	P	11	240 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			14	390 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden lernen die verschiedenen klassischen und modernen Methoden und Arbeitstechniken der Physikalischen Chemie kennen. Dabei können sie am Ende nachweisen, dass sie in der Lage sind, die zuvor erworbenen theoretischen Grundlagen umsetzen und praktisch anwenden.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der physikalischen Chemie Planungs- und Problemlösefertigkeiten Organisationsfertigkeit, realistische Zeit- und Arbeitsplanung Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)
Prüfungsleistungen im Modul
Kolloquien und Protokolle im Praktikum (Studienleistungen); Klausur (120 Minuten) bzw. Kolloquium (30 – 60 Minuten) zum Stoff von Vorlesung und Praktikum (Prüfungsleistung)

Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
---

Anteil entsprechend der Credits (13/180)
--

Modulname	Modulcode	
Physikalische Chemie 2	PC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Physikalische Chemie III</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Sebastian Schlücker	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	Deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>16</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden lernen die Gesetzmäßigkeiten der Bewegung von Molekülen in Gasen und Flüssigkeiten und von Ionen in Flüssigkeiten unter dem Einfluss einer Potentialdifferenz herzuleiten und die Ausbreitung von Materie und Energie in verschiedenen Medien zu beschreiben. Der Zusammenhang der Geschwindigkeit chemischer Reaktionen mit den Konzentrationen der Reaktanten und Produkte wird dargelegt und mathematisch formuliert. Die Studierenden vertiefen die in der Vorlesung behandelten Themen anhand vorgegebener Aufgaben in den Übungen.

<sup>16</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Inhalte</b>
<p>1. Kinetische Gastheorie, Maxwell-Boltzmann-Geschwindigkeitsverteilung, Stoßquerschnitt und Stoßzahl</p> <p>2. Transportprozesse, Viskosität von Gasen und Flüssigkeiten, Wärmeleitfähigkeit, Diffusion, Fick'sche Gesetze</p> <p>3. Grundbegriffe der Reaktionskinetik und mathematische Behandlung einfacher Zeitgesetze; zusammengesetzte Reaktionen (parallel, konsekutiv), Quasistationarität, Temperaturabhängigkeit der RG, Aktivierungsenergie, Verknüpfung mit <math>\Delta U_R</math></p> <p>4. Bimolekulare Reaktionen, Stoßtheorie, Anregungs- und Reaktionsfunktion, Theorie des Übergangszustandes (statistisch, thermodynamisch), Isotopieeffekte, unimolekulare Reaktionen (LH, RRKM), Potentialhyperflächen und Trajektorien</p> <p>5. Kettenreaktionen, Stabilität und Explosionen, Explosionsgrenzen;</p> <p>6. Reaktionen in Lösung, kinetischer Salzeffekt, Diffusionskontrolle</p> <p>7. Homogene und heterogene Katalyse: katalytische Beschleunigung, Enzymkatalyse (Michaelis-Menten), Akkommodation, Adsorptions- und Desorptionskinetik, Phasentransferkinetik, Autokatalyse, oszillierende Reaktionen</p> <p>8. Elektrolytgleichgewichte, Debye-Hückel-Theorie, feste Elektrolyte, Elektrochemische Zellen im Gleichgewicht, Spannungsreihe, EMK, Nernst'sche Gleichung, Nernst'scher Verteilungssatz, Ionen in Lösung, starke und schwache Elektrolyte, Leitfähigkeit</p> <p>9. Ladungstransport in Elektrolytlösungen, Faraday-Gesetze, Überführungszahlen, Diffusion und Beweglichkeit, Kinetik von Elektrodenprozessen, Helmholtz-Modell, Überspannung, Butler-Volmer-Gleichung, Nernst- Einstein-Beziehung</p>
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) zum Modul PC2
<b>Literatur</b>
<p>P. W. Atkins, Physikalische Chemie, 5. Auflage, 2013, Wiley-VCH-Verlag</p> <p>M. J. Pilling, P. W. Seakins: Reaction Kinetics, 2. Auflage, 1996, Oxford University Press, USA</p> <p>I.W.M. Smith: Kinetics and dynamics of elementary reactions, 2013, Butterworth-Heinemann</p>
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>
Erfolgreiche Bearbeitung (mind. 50%) der zur Vorlesung gehörenden Übungsaufgaben (nicht benotete Studienleistung).

Modulname	Modulcode	
Physikalische Chemie 2	PC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grundpraktikum Physikalische Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Sebastian Schlücker	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>17</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
11	165 h	75 h	240 h

Lehrform
Praktikum (10 SWS) & Seminar (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erwerben praktische Fähigkeiten und sichere Arbeitstechniken indem sie die Inhalte der Vorlesungen PC I +II im Praktikum am Beispiel von verschiedenen Versuchen experimentell nachvollziehen.
Inhalte
Viskosität von Gasen, Flüssigkeiten und Mischungen, van der Waals- Isotherme und kritischer Punkt, Wärmekapazitäten $c_p$ und $c_v$ , Wärmekapazität von Festkörpern, Molmassenbestimmung, Neutralisationsenthalpie, Verbrennungsenthalpie, Lösungsenthalpie, heterogenes Gleichgewicht, Schmelzdiagramm, Gefrierpunktniedrigung, Siedegleichgewicht, Oberflächenspannung, Ionenprodukt des Wassers, Leitfähigkeit schwacher Elektrolyte, EMK und thermodynamische Größen
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) bzw. Kolloquium (30 – 60 Minuten) zum Modul PC2
Literatur
Praktikumsordnung + Skripte der Versuche
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<sup>17</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Theoretische Chemie 1</b>	ThC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WPW)	Credits
4	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungs- typ	SWS	Workload
I	Theoretische Chemie I	P	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden sollen die quantenmechanischen Grundlagen des Aufbaus von Molekülen systematisch erlernen, um bislang in anderen Veranstaltungen eingeführte Begriffe (Orbital, Spin, Aufbauprinzip, etc.) in die allgemeinen theoretischen Zusammenhänge einordnen und diese eigenständig anwenden zu können. Dies wird in Übungen aktiv vertieft.
<b>davon Schlüsselqualifikationen</b>
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der theoretischen Chemie Erlernen theoretischer Konzepte
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten)
<b>Stellenwert der Modulnote in der Fachnote</b>
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname		Modulcode	
Theoretische Chemie 1		ThC1	
Veranstaltungsname		Veranstaltungscode	
Theoretische Chemie I			
Lehrende/r		Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Eckhard Spohr		Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>18</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
die Studierenden sollen die quantenmechanischen Grundlagen des Aufbaus von Molekülen systematisch erlernen, um bislang in anderen Veranstaltungen eingefügte Begriffe (Orbital, Spin, Aufbauprinzip, etc.) in die allgemeinen theoretischen Zusammenhänge einordnen und diese eigenständig anwenden zu können. Dies wird in Übungen aktiv vertieft.
Inhalte
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Versagen der klassischen Physik, Strahlungsgesetze, photoelektrischer Effekt, Compton-Effekt, de-Broglie-Beziehung, Heisenberg'sche Unschärferelation.</li> <li>2. Schrödinger-Gleichung und Anwendung auf einfache Systeme; Eigenfunktionen und Eigenwerte, Operatoren, Erwartungswerte, Postulate der Quantenmechanik, freies Teilchen, Teilchen im Kasten (1D, 3D).</li> <li>3. Harmonischer Oszillator: Eigenfunktionen; Nullpunktsenergie, Tunneleffekt, Eigen- und Erwartungswerte; Variationsprinzip.</li> <li>4. Teilchen auf dem Ring und auf der Kugel, Kugelflächenfunktionen komplex und reell, starrer Rotator.</li> <li>5. Wasserstoffatom; radiale Dichteverteilung; Virialtheorem; Verknüpfung mit Bohr'schem Modell.</li> <li>6. Vielelektronen-Atome; Elektronenspin; Spin-Bahn-Kopplung, Pauli-Prinzip; Hund'sche Regeln; Periodensystem, Termsymbolik.</li> <li>7. Chemische Bindung: Born-Oppenheimer-Näherung, lineares Variationsverfahren, LCAO-Näherung; MO-Diagramme 2- und mehratomiger Moleküle.</li> </ol>

<sup>18</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten)
Literatur
P. W. Atkins, R. S. Friedman, Molecular Quantum Mechanics, 5. Auflage, 2010, Oxford University Press
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Technische Chemie 1</b>	TC1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
4	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungs- typ	SWS	Workload
I	Technische Chemie I	P	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen Kenntnisse zu chemischen Einzelreaktionen und Mechanismen in der Praxis am Beispiel ausgewählter technischer Prozesse und können diese anwenden. Weiter bekommen sie Grundlagenkenntnissen für die Analyse und Modellierung chemischer Reaktionen sowie zu chemischen Reaktoren und ihrer Auslegung vermittelt.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der technischen Chemie Erlernen von wissenschaftlichen Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planung- und Problemlösefertigkeit
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Technische Chemie 1	TC1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Technische Chemie I</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Jun.-Prof. Dr. Corina Andronescu	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>19</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden wenden ihre Kenntnisse zu chemischen Einzelreaktionen und Mechanismen in der Praxis am Beispiel ausgewählter technischer Prozesse an. Dabei erlangen sie Grundlagenkenntnisse für die Analyse und Modellierung chemischer Reaktionen sowie zu chemischen Reaktoren und ihrer Auslegung.
Inhalte
<b>Einführung in chemische Prozesstechnologien.</b> Stoffliche Verflechtung der industriellen Chemie: Rohstoffe, Grundchemikalien, Zwischenprodukte, Endprodukte; Chemische Verfahrensentwicklung: Randbedingungen der chemischen Industrie; Wirtschaftliche Aspekte; Strategien zur Auswahl von Rohstoffen und Reaktionswegen; Scaleup, Scale-down; Fließbilder. <b>Chemische Reaktionstechnik I.</b> Stöchiometrie, Zusammensetzung der Reaktionsmasse, Umsatz, Ausbeute, Selektivität bei einfachen und komplexen Reaktionen; Durchsatz, Leistung, Raum-Zeit-Ausbeute; Reaktionslaufzahlen und stöchiometrische Bilanzen; Umsatz und chemische Zusammensetzung; Mikrokinetik: Geschwindigkeitsgleichungen (Formalkinetik); Berechnung isothermer Idealreaktoren; Differentielle Stoffmengenbilanzen; Grundtypen von Idealreaktoren: Charakterisierung und Vergleich von BR, PFTR, CSTR, Kaskade von CSTRs, SBR. Verweilzeitverteilung in idealen und realen kontinuierlichen Reaktoren: Verweilzeitenspektrum, Verweilzeit-Summenkurve, Verweilzeitmodelle für CSTR, PFTR, Kaskade von CSTRs. Dispersions-, Zellenmodell und mehrparametrische Modelle, einfache Kompartimentmodelle. Einfluss auf den Umsatz bzw. die Leistung in realen Reaktoren, Makro- und Mikrovermischung, Segregation.

<sup>19</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten)
Literatur
z.B.: U. Onken, A. Behr, Lehrbuch der Technischen Chemie: Chemische Prozesskunde, 1. Auflage, 1996, John Wiley & Sons M. Baerns, H. Hofmann, A. Renken, Lehrbuch der Technischen Chemie – Chemische Reaktionstechnik, 2001 Thieme Georg Verlag M. Baerns, A. Behr, H. Hofmann, A. Renken, Technische Chemie, 2. Auflage, 2013, Wiley-VCH-Verlag & Co. KGaA
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>BTG</b>	BTG
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Dr. Monika Seifert	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie, B.Sc. Water Science (nur Toxikologie und Gefahrstoffrechtkunde)	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
4	1 Semester	P	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Biochemie	P	2	90 h
II	Toxikologie	P	1	30 h
III	Gefahrstoffrechtkunde	P	1	30 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			4	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden können am Ende der Veranstaltung grundlegende Konzepte der Biochemie verstehen und anwenden. Zusätzlich lernen die Studierenden wesentliche Begriffe des angewandten, chemikalienbezogenen Arbeitsschutzes kennen und auf labortypische Situationen anzuwenden. Aufgrund der erworbenen Kenntnisse sollen sie in der Lage sein, eigenständig relevante Informationen für den sicheren Umgang mit Chemikalien im Labor zu finden, zu bewerten und umzusetzen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der Biochemie, Toxikologie und Gefahrstoffrechtkunde
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) zur Vorlesung Biochemie
gemeinsame Klausur (120 Minuten) zur Toxikologie und Gefahrstoffrechtkunde
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
BTG	BTG	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Biochemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Peter Bayer	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>20</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
2	30 h	60 h	90 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erhalten das Verständnis für die molekularen Grundlagen der Biochemie; Sie erlangen die Fachkompetenz im Fach Biochemie. Die Studierenden können am Ende der Veranstaltung grundlegende Konzepte der Biochemie verstehen und anwenden. Sie sollen die biochemischen Grundlagen der Funktion von lebenden Zellen und die Mechanismen der Regulation von Stoffwechselfvorgängen verstehen lernen.
Inhalte
Funktionelle Gruppen, Isomeren, Kohlenhydrate, Lipide und Fettsäuren, Micellen, Lipidmembranen, Membrantransport, Membranpotential, Glykolipide, Aminosäuren, Peptide, Proteine, Lipoproteine, Enzymfunktionen, Membranproteine, chemische und zelluläre Peptidsynthese, Signaltransduktion, posttranslationale Modifikation (Glykosylierung, kovalente Verknüpfung von Peptiden, etc.), Coenzyme/Vitamine, Nukleotide, Nukleinsäuren, Bio-transformation, Kristallisation und Röntgenbeugung von Proteinen und Nukleinsäuren.
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten)
Literatur
R. A. Horton, Biochemie, 4. Auflage, 2008, Pearson Studium Löffler, Petrides, Biochemie und Pathobiochemie, 9. Auflage, 2014, Springer
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<sup>20</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Modulname	Modulcode	
BTG	BTG	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Toxikologie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Monika Batke	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>21</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
1	15 h	15 h	30 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben Grundkenntnisse in Toxikologie. Die Inhalte der Veranstaltung umfassen auch den „Toxikologie-Teil“ der Bekanntmachung von Hinweisen und Empfehlungen zum Sachkundenachweis gemäß §5 der Chemikalienverbotsverordnung des BMU. Zusammen mit der Veranstaltung „Gefahrstoffrechtskunde“ bildet diese Toxikologie Vorlesung die Grundlage für den Erwerb der eingeschränkten Sachkunde für das Inverkehrbringen von gefährlichen Stoffen und Zubereitungen gemäß §5 ChemVerbotsV.
<b>Inhalte</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Aufgaben der Toxikologie</li> <li>• Kontakte mit Stoffen</li> <li>• Phasen von der Exposition bis zum Effekt:</li> <li>• Arten der Einwirkung von Chemikalien: Ingestion oder Resorption.</li> <li>• Einteilung von Chemikalien mit Giftwirkung und ihre biologische Wirkung/Erste Hilfe bei Einwirken chemischer Stoffe</li> <li>• Toxikologie und Tierversuche Untersuchungsmethoden in der Toxikologie</li> <li>• Toxische Wirkungen auf das Öko-System</li> <li>• Rückschlüsse aus Experimenten auf den Menschen</li> </ul>
<b>Prüfungsleistung</b>
gemeinsame Klausur (120 Minuten) zur Toxikologie und Gefahrstoffrechtskunde

<sup>21</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
W. Furth, D. Henschler, W. Rummel, Allgemeine + Spezielle Pharmakologie + Toxikologie; H. Marquardt, S. G. Schäfer, Lehrbuch der Toxikologie, 3. Auflage, 2013, Wissenschaftliche Verlagsgesellschaft Stuttgart; Folien-Skript zur Vorlesung, <a href="http://www.miless@uni-essen.de">http://www.miless@uni-essen.de</a> (Sterzel)
Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
BTG	BTG	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Gefahrstoffrechtskunde</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Monika Seifert	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>22</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
1	15 h	15 h	30 h

Lehrform
Vorlesung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden bekommen ein Verständnis für die Vorschriftenhierarchie im Gefahrstoffrecht, Kenntnis von Fundstellen über und Zugang zu relevanten Vorschriften, Grundkenntnisse über wesentliche Vorschriften des arbeitsschutzorientierten Gefahrstoffrechts (Aufbau, Inhalt, Methodik). Die Inhalte der Veranstaltung umfassen auch den „Vorschriften-Teil“ der Bekanntmachung von Hinweisen und Empfehlungen zum Sachkundenachweis gemäß §5 der Chemikalienverbotsverordnung des BMU. Zusammen mit der Veranstaltung „Toxikologie für Chemiker“ bildet die „Gefahrstoffrechtskunde“ die Grundlage für den Erwerb der eingeschränkten Sachkunde für das Inverkehrbringen von gefährlichen Stoffen und Zubereitungen gemäß §5 ChemVerbotsV
Inhalte
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Kurzübersicht: Bundesdeutsches Rechtssystem</li> <li>• Internationale Einflüsse auf wichtige Vorschriften des Gefahrstoffrechts</li> <li>• Fundstellen, Aufbau, Zielsetzung, Begriffe, wesentliche Inhalte und Zusammenhänge...</li> <li>• des Chemikaliengesetzes</li> <li>• der Chemikalienverbotsverordnung</li> <li>• des Arbeitsschutzgesetzes</li> <li>• der Betriebssicherheits- und der Biostoffverordnung</li> <li>• der Gefahrstoffverordnung</li> <li>• des Kreislaufwirtschafts- und Abfallgesetzes</li> <li>• des Gefahrgutgesetzes und der GGVS, sowie nachgeordnete und zugehörige Vorschriften</li> </ul>

<sup>22</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Prüfungsleistung
gemeinsame Klausur (120 Minuten) zur Toxikologie und Gefahrstoffrechtskunde
Literatur
O. C. Storm, Umweltrecht (Beck-Texte im dtv); H. F. Bender, Sicherer Umgang mit Gefahrstoffen, 4. Auflage, 2011, Wiley-VCH-Verlag GmbH & Co. KGaA Folien-Skript zur Vorlesung, <a href="http://www.miless@uni-essen.de">http://www.miless@uni-essen.de</a> (Seifert)
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Technische Chemie 2</b>	TC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	P	13

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Praktikum: Modul TC1, PR AllgC	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Grundlagen der thermischen Verfahrenstechnik (TC II)	P	3	150 h
II	Grundpraktikum Technische Chemie	P	11	240 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			14	390 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden vertiefen ihre Kenntnisse zur Analyse, Modellierung und Auslegung chemischer Reaktoren und Trennapparate durch Laborversuche und deren Auswertung, mit dem Schwerpunkt Stoffbilanz. Sie erlernen die verschiedenen klassischen und modernen Methoden und Arbeitstechniken der Technischen Chemie und können die Vor- und Nachteile dieser Methoden in Bezug auf die zu beantwortende Fragestellung kritisch und sachlich einschätzen und bewerten.
<b>Davon Schlüsselqualifikationen</b>
Fachkompetenz: grundlegende Konzepte der technischen Chemie Kommunikationskompetenz im Seminar und im Praktikum Belastbarkeit, team- und Konfliktfähigkeit im Praktikum Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, wissenschaftliche mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) zum Modul
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (13/180)

Modulname	Modulcode	
Technische Chemie 2	TC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grundlagen der thermischen Verfahrenstechnik (TC II)</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr.-Ing. Stephan Barcikowski	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>23</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden vertiefen ihre Kenntnisse zur Analyse, Modellierung und Auslegung chemischer Reaktoren und Trennapparate, mit den Schwerpunkten Kopplung zwischen Stoff- und Wärmebilanz sowie heterogene Systeme.
Inhalte
<b>Grundlagen von Stoff- und Wärmeübertragung</b> <b>Strömung von Fluiden</b> Technische Bedeutung. Newtonsches Reibungsgesetz. Rheologische Eigenschaften von Stoffen. Bernoulli- Gleichung. Laminare und turbulente Strömung, Reynolds-Kriterium. <b>Stoffübertragung</b> 1. und 2. Ficksches Gesetz. Dispersion. Stoffübergang: phänomenologische Ansätze, Filmtheorie, Penetrations- u. Oberflächenerneuerungstheorie, Grenzschichttheorie. Stoffdurchgang: Zweifilmtheorie, Konzept der theoretischen Trennstufe und der Übertragungseinheit. <b>Wärmeübertragung</b> 1. und 2. Fouriersches Gesetz. Wärmekonvektion. Wärmeübergang: Filmtheorie, Wärmedurchgang: Zweifilmtheorie, Wärmedurchgangskoeffizienten technisch wichtiger Apparate. <b>Thermische Trennverfahren</b> <b>Destillation/Rektifikation</b> McCabe-Thiele-Diagramm: z.B. Verstärkungs- und Abtriebs- sowie Schnittpunktgerade. <b>Absorption. Extraktion. Adsorption.</b>
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) zum Modul

<sup>23</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

## Literatur

z.B.:

- - J. Gmehling, A. Brehm, Lehrbuch der Technischen Chemie, Bd.2, Grundoperationen, 2001, Thieme Georg Verlag
- A. Schönbacher, Thermische Verfahrenstechnik, 2002, Springer
- A. Behr, D. W. Agar, J. Jörissen, Einführung in die Technische Chemie, 2. Auflage, 2017, Springer Spektrum

## Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Technische Chemie 2	TC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Praktikum Technische Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr.-Ing. Stephan Barcikowski, Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>24</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
11	165 h	75 h	240 h

Lehrform
Praktikum (10 SWS) & Seminar (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden vertiefen ihre Kenntnisse zur Analyse, Modellierung und Auslegung chemischer Reaktoren und Trennapparate durch Laborversuche und deren Auswertung.
Inhalte
Es sind Versuchsanlagen aus den Bereichen thermische Grundoperationen und chemische Reaktionstechnik aufgebaut: - Rührung, Mischzeitbestimmung - Wirbelschicht - Wärmeaustauscher - Rektifikation - Absorption - Extraktion - chemische Ideal- / Realreaktoren: - CSTR - PFTR - BR - SBR
Prüfungsleistung
Kolloquien und Protokolle im Praktikum (Studienleistungen);

<sup>24</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
z.B.: - F. Patat, K. Kirchner, Praktikum der Technischen Chemie, de Gruyter - W. Reschetilowski, Technisch-Chemisches Praktikum, 2002, Wiley-VCH
Weitere Informationen zur Veranstaltung
Dieses Praktikum enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Bachelor-Projekt</b>	Bachelor-Projekt
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Studiendekan der Fakultät für Chemie	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	P	15

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
140 Credits und abgeschlossene Module aus den ersten drei Semestern	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Bachelor-Arbeit	P	18	360 h
II	Bachelor-Kolloquium	P	2	90 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			20	450 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden verfügen über die erforderliche Basis, um ihre wissenschaftlichen Kenntnisse im Rahmen eines Masterstudiums zu vertiefen. Sie können eine bachelor-typische Aufgabenstellung mit begrenztem Umfang aus dem Gebiet der Chemie selbstständig auf wissenschaftlicher Grundlage methodisch erarbeiten; sind in der Lage, Arbeitsergebnisse systematisch darzustellen, in den Kontext bereits existierender Daten einzuordnen, zu interpretieren und zu dokumentieren. Dabei entwickeln sie selbstständig Fragestellungen und Hypothesen, planen Forschungsprojekte zeit- und ressourcenorientiert und führen diese mit angemessenen Methoden und Arbeitstechniken durch.
davon Schlüsselqualifikationen
Projektmanagement, Erstellen wissenschaftlicher Arbeiten Das Bachelor-Projekt enthält 2 Credits mit einem Arbeitsaufwand von 60 h für den Erwerb von Schlüsselqualifikationen (Schreiben von Protokollen, mündliche Ausdrucksfähigkeit bei Kolloquien)
Prüfungsleistungen im Modul
Bachelor-Arbeit
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (15/180)

Modulname	Modulcode	
Bachelor-Projekt	Bachelor-Projekt	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Bachelor-Arbeit</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Betreuer der Bachelorarbeit	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	Jedes Semester	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>25</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
18	300 h	60 h	360 h

<b>Lehrform</b>
Betreute Laborarbeit
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
<p>Die Studierenden lernen eigenständig wissenschaftlich zu arbeiten, indem sie ein experimentelles Forschungsprojekt durchführen und mit einer gründlichen Aufarbeitung der theoretischen Hintergründe und der einschlägigen wissenschaftlichen Literatur zu einer Bachelorarbeit verfassen.</p> <p>Die Studierenden verfügen über die erforderliche Basis, ihre wissenschaftlichen Kenntnisse im Rahmen eines Bachelorprojektes anzuwenden. Sie können eine bachelor-typische Aufgabenstellung mit begrenztem Umfang aus dem Gebiet der Chemie selbstständig auf wissenschaftlicher Grundlage methodisch erarbeiten; sind in der Lage, Arbeitsergebnisse systematisch darzustellen, in den Kontext bereits existierender Daten einzuordnen, zu interpretieren und zu dokumentieren.</p> <p>Die Studierenden haben einen Einblick in den aktuellen Forschungsstand in speziellen Teilbereichen der Chemie und können deren Ergebnisse kritisch interpretieren. Sie ordnen Zusammenhänge in den Kontext existierender Forschungsergebnisse ein.</p> <p>Die Studierenden kennen verschiedene klassische und moderne Methoden und Arbeitstechniken der Chemie und können die Vor- und Nachteile dieser Methoden in Bezug auf die beantwortende Fragestellung kritisch und sachlich einschätzen und bewerten. Sie wenden unter Aufsicht klassische und moderne Methoden und Arbeitstechniken der Chemie im Labor an. Die Studierenden entwickeln selbstständig Fragestellungen und Hypothesen, sie planen Forschungsprojekte zeit- und ressourcenorientiert. Sie führen Forschungsprojekte mit angemessenen Methoden und Arbeitstechniken durch und werten Ergebnisse aus, interpretieren sie kritisch und formulieren Urteile, die relevante wissenschaftliche, soziale und ethische Aspekte berücksichtigen. Sie kommunizieren Informationen, Ideen, Probleme und Lösungen adressatenbezogen.</p>

<sup>25</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Inhalte
Fachspezifisch
Prüfungsleistung
Bachelorarbeit
Literatur
Aktuelle Fachliteratur
Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Bachelor-Projekt	Bachelor-Projekt	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Bachelor-Kolloquium</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Betreuer der Bachelorarbeit	Chemie	P

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	Jedes Semester	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>26</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
2	30 h	60 h	90 h

<b>Lehrform</b>
Eigenständiges Erarbeiten von Literatur
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden sind dazu befähigt selbstständig ein vorgegebenes Thema nach wissenschaftlichen Kriterien zu bearbeiten. Sind in der Lage die Ergebnisse der Bachelorarbeit zu präsentieren und zu diskutieren. Die Kommunikations-, Präsentations- und Moderationskompetenzen stehen hier im Vordergrund.
<b>Inhalte</b>
Inhalt, der sich mit dem gewählten Bachelorprojekt und angrenzenden Themengebieten beschäftigt.
<b>Prüfungsleistung</b>
Vortrag
<b>Literatur</b>
Aktuelle Fachliteratur
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>

<sup>26</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

## Wahlpflichtbereich

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Analytische Chemie 2</b>	AnaC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Oliver J. Schmitz	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	10

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
Praktikum: Modul AnaC1 und PR AllgC	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Analytische Chemie II	WP	3	150 h
II	Praktikum Analytische Chemie	WP	7	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			10	300 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben grundlegende Kenntnisse der Instrumentellen Analytik und lernen verschiedene klassische und moderne Methoden und Arbeitstechniken der Chemie kennen. Im Praktikum wenden die Studierenden das zuvor erworbene Wissen praktisch an. Dadurch erlernen sie nicht nur in der Praxis häufig eingesetzte Verfahren, sondern sie lernen auch, wie qualitative und quantitative Analysen durchgeführt und analytische Qualitätsparameter ermittelt werden.
davon Schlüsselqualifikationen
Erlernen von wissenschaftlichem Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planungs- und Problemlösefertigkeiten Kommunikationskompetenz in Seminar und Praktikum Belastbarkeit, Team- und Konfliktfähigkeit im Praktikum
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
<u>Studienleistung:</u> Kolloquien und Protokolle im Praktikum;
<u>Prüfungsleistung:</u> Klausur (120 Minuten) zum Stoff von Vorlesung und Praktikum

Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
---

Anteil entsprechend der Credits (10/180)
--

Modulname	Modulcode	
Analytische Chemie 2	AnaC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Analytische Chemie II</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Oliver J. Schmitz	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>27</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben theoretische und praktische Grundkenntnisse in Instrumenteller Analytik. Für die wichtigsten analytischen Techniken werden die physikalischen und apparatechnischen Grundlagen, sowie – auch im Sinne einer vergleichenden Analytik – die spezifischen Vor- und Nachteile erlernt. Angestrebtes Niveau: Umfassendere Lehr- und Fachbücher
<b>Inhalte</b>
Moderne instrumentelle Techniken in Theorie und Praxis - Spektrochemische Methoden (Infrarotspektrometrie, UV/VIS, Atomabsorptions- und Atomemissionsspektrometrie, Röntgenfluoreszenzanalyse, Neutronenaktivierungsanalyse und Massenspektrometrie) - Chromatographische Methoden (Gas- und Flüssigkeitschromatographie, Ionenchromatographie und Kapillarelektrophorese) - Gekoppelte Methoden (GC/MS, LC/AFS, LA/ICP-MS) - Elektrochemische Verfahren - Oberflächen- und Volumenanalytik - Chemo- und Biosensoren - Off- und On-line-Analytik, In-situ-Analytik; Monitoring, Screening
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) zum Stoff von Vorlesung und Praktikum

<sup>27</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
Camann: Instrumentelle Analytische Chemie, Spektrum 2001
Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Analytische Chemie 2	AnaC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Praktikum Analytische Chemie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Sven Meckelmann	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>28</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
7	90 h	60 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Praktikum (7 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden führen chemische Analysen mittels häufig eingesetzter instrumenteller Verfahren durch. Der Fokus liegt dabei auf gängigen Chromatographischen und Spektroskopischen Techniken. Mittels der Verfahren sollen die Studierenden quantitative und qualitative Analysen an verschiedenen Proben durchführen und dabei ebenfalls analytische Qualitätsparameter ermitteln. Dabei sollen die Studierenden die praktische Durchführung von quantitativen und qualitativen Analysen erlernen und die Ergebnisse entsprechend der Qualitätsparameter bewerten.

<sup>28</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Inhalte</b>
<p>Durchführung von Analysen mit instrumentellen Techniken:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Probenvorbereitung an ausgewählten flüssigen und/oder festen Proben</li> <li>• Qualitative und quantitative Analytik, Bestimmung von analytischen Qualitätsparametern (Blindwerte, Nachweisgrenzen) und Fehlerdiskussion</li> <li>• Vergleichende Auswertung und Diskussion von spezifischen Vor- und Nachteilen in Abhängigkeit von der Probenmatrix</li> </ul> <p>Ausgewählte Verfahren aus den Bereichen:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Hochleistungsflüssigchromatographie (HPLC)</li> <li>• Gaschromatographie (GC)</li> <li>• Ionenchromatographie (IC)</li> <li>• Atomabsorptionsspektroskopie (AAS)</li> <li>• Fluoreszenzspektroskopie</li> <li>• Potentiometrie</li> <li>• Kopplungstechniken (LC-MS und/oder GC-MS)</li> </ul>
<b>Prüfungsleistung</b>
<p>Studienleistung: Kolloquien und Protokolle im Praktikum;  Prüfungsleistung: Klausur (120 Minuten) zum Stoff von Vorlesung und Praktikum</p>
<b>Literatur</b>
<p>K. Cammann: Instrumentelle Analytische Chemie, 2010, Spektrum Akademischer Verlag</p>
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Anorganische Chemie 3</b>	AC3
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Stephan Schulz	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: BA/MA
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Anorganische Chemie III	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben weiterführende Kenntnisse der anorganischen Chemie. Die Studierenden haben einen Einblick in den aktuellen Forschungsstand in speziellen Teilbereichen der Chemie und können deren Ergebnisse kritisch interpretieren. Diese Vorlesung sollte zum Erwerb der Grundkenntnisse in einerseits Festkörperchemie und andererseits Metallorganischer Chemie führen. Wichtig sind neben dem Erwerb breiten Stoffkenntnisse, auch das Erkennen von Tendenzen und Regelmäßigkeiten in anorganischen stofflichen Systemen.
davon Schlüsselqualifikationen
Fachkompetenz: weiterführende Konzepte der anorganischen Chemie
Prüfungsleistungen im Modul
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Anorganische Chemie 3	AC3	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Anorganische Chemie III</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Stephan Schulz	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>29</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
In dieser Vorlesung erwerben die Studierenden Grundkenntnisse in einerseits Festkörperchemie und andererseits Metallorganischer Chemie. Wichtig sind nicht nur breite Stoffkenntnisse, sondern auch das selbst Entdecken von Tendenzen und Regelmäßigkeiten in anorganischen stofflichen Systemen.
Inhalte
<u>Festkörperchemie:</u> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Einführung in die Festkörperchemie</li> <li>• Bindung und Struktur fester Körper (Kristallgitter, Metallgitter, AB, AB<sub>2</sub> und A<sub>2</sub>B<sub>3</sub> Gitter, Zintl-Phasen)</li> <li>• Kristallfehler (Punkt-, Frenkel- und Schottky-Fehlordnungen)</li> <li>• Stofftransport in Festkörpern (Diffusion, Festkörper-Elektrolyse)</li> </ul> <u>Organometallchemie:</u> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Geschichte der metallorganischen Chemie</li> <li>• Metallorganische Chemie der frühen Hauptgruppen-Metalle (Li- Organyle, Grignard-Reagentien, metallorganische Verbindungen der 13. (Al) und 14. Gruppe (Si))</li> <li>• Metallorganische Chemie der Übergangsmetalle (18e-Regel, Stabilität und Reaktivitätskriterien, mögliche Zerfallswege, Bindungsverhältnisse, <math>\sigma</math>-Hinbindung und <math>\pi</math>-Rückbindung)</li> </ul> Metallcarbonyle und Metallhydride Metall-Kohlenstoff Einfach-, Doppel- und Dreifachbindungen Grundzüge der Katalyse
Prüfungsleistung

<sup>29</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Literatur
Lehrbücher der Festkörperchemie: L. Smart, E. Moore, Einführung in die Festkörperchemie, 2000, Springer A. R. West, Solid State Chemistry and its Applications, 2. Auflage, 2014, John Wiley & Sons Lehrbücher der metallorganischen Chemie: Ch. Elschenbroich, Organometallchemie, 6. Auflage, 2009, Vieweg + Teubner Verlag Ch. Elschenbroich, A. Salzer, Organometallchemie, 1993, Teubner Verlag
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Anorganische Chemie 4</b>	AC4
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Matthias Epple	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: BA/MA
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Anorganische Chemie IV	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
In diesem Modul geht es vor allem darum, dass die Studierenden Kenntnissen der Anorganischen Chemie in einem multidisziplinären Kontext erwerben. Das heißt, dass in diesem Modul die Anwendung in den Vordergrund gestellt wird und den Studierenden gezeigt wird, wie die Anorganische Chemie in Zusammenarbeit mit anderen Disziplinen zu interessanten Anwendungen führen kann.
davon Schlüsselqualifikationen
Eigener Vortrag und aktive Beteiligung an der Diskussion der anderen Vorträge.
Prüfungsleistungen im Modul
<u>Prüfungsleistung</u> : Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten), <u>Studienleistung</u> : benoteter Vortrag
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Anorganische Chemie 4	AC4	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Anorganische Chemie IV</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
PD Dr. Claudia Weidenthaler, Jun.-Prof. Dr. Kai S. Exner	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>30</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Seminar (2 SWS) & Vorlesung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erwerben Kenntnisse der Anorganischen Chemie in einem multidisziplinären Kontext. Das heißt, dass in diesen Modulen die Anwendung in den Vordergrund gestellt wird und den Studierenden gezeigt wird, wie die Anorganische Chemie in Zusammenarbeit mit anderen Disziplinen zu interessanten Anwendungen führen kann.
Inhalte
Die Anorganische Chemie in übergreifenden Zusammenhängen wird gezeigt anhand folgender Themen (Auswahl): <ul style="list-style-type: none"> <li>• Wie funktioniert die CD-ROM und wie verbessert man sie?</li> <li>• Die Brennstoffzelle: Funktion und neue Entwicklungen</li> <li>• Biomineralisation und ihre praktischen Anwendungen</li> <li>• Polymorphie: Theorie und Bedeutung für die Pharma-Industrie</li> <li>• Der Treibhauseffekt und das Ozonloch</li> <li>• Die Leuchtdiode</li> <li>• Batterien und Akkumulatoren</li> <li>• Kristallisationsprozesse</li> </ul>
Prüfungsleistung
<u>Prüfungsleistung</u> : Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten), <u>Studienleistung</u> : benoteter Vortrag
Literatur

<sup>30</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

in der Lehrveranstaltung ausgegebene Literatur
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Organische Chemie 3</b>	OC3
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Gebhard Haberhauer, Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungs- typ	SWS	Workload
I	Organische Chemie III	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben vertiefte Kenntnisse zur Synthese komplexer organischer Moleküle. Als Grundlage hierfür dienen die in der Vorlesung OCI und OII besprochenen organisch-chemischen Reaktionen. Die Studierenden erlernen so z.B. sowohl die notwendigen Reaktionen insbesondere zur Knüpfung von C-C-Bindungen und zu der Umwandlung von Funktionellen Gruppen ineinander und können diese Kenntnisse eigenständig zur Syntheseplanung anwenden.
davon Schlüsselqualifikationen
Fähigkeit zur Wissensextraktion im Kontext der Lehrform „Vorlesung“; Fähigkeit zu systematischer und zielgerichteter Erarbeitung neuen Fachwissens in einem begrenzten Zeitraum; wissenschaftlicher Ausdruck in Wort und Schrift; Methodenkompetenz
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
<b>Stellenwert der Modulnote in der Fachnote</b>
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Organische Chemie 3	OC3	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Organische Chemie III</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>31</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) und Übung (1SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben vertiefte Kenntnisse zur Synthese komplexer organischer Moleküle. Als Grundlage hierfür dienen die in der Vorlesung OC I und OC II besprochenen organisch-chemischen Reaktionen. Die Studierenden erlernen so z.B. sowohl die notwendigen Reaktionen insbesondere zur Knüpfung von C-C-Bindungen und zu der Umwandlung von Funktionellen Gruppen ineinander und können diese Kenntnisse eigenständig zur Syntheseplanung anwenden.
<b>Inhalte</b>
Organisch-chemische Synthese und Stereochemie: Bedeutung, Methoden und Planung von Synthesen: retrosynthetische Analyse (Zielmoleküle, Erkennung und Klassifizierung von funktionellen Gruppen, Spaltung und Umwandlung der Zielmoleküle in einfachere Moleküle, Edukte, mit Hilfe von bekannten und neu zu erlernenden Reaktionen), konvergente und lineare Synthesen. Als Ausgangsbasis dienen die im Modul OC1 besprochenen Reaktionen. Kontrolle von Diastereoselektivität und Enantioselektivität. Katalysen (chemische Katalysatoren und Enzyme). Biogenese und Synthese ausgewählter Naturstoffe: z.B. Steroide, Carotinoide, Vitamine, Hormone, Aminosäuren, Peptide, Proteine und Nucleinsäuren.
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
<b>Literatur</b>
Wird in der Vorlesung bekannt gegeben.
<b>Weitere Informationen zur Veranstaltung</b>

<sup>31</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Methoden der Strukturaufklärung</b>	Struk
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Thomas Schrader	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	OC2, OC3

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Spektroskopische Methoden in der Organischen Chemie (OC IV)	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen die strukturelle Charakterisierung von chemischen Verbindungen mit Hilfe moderner spektroskopischer Methoden (z.B. NMR-, IR-, UV-Vis-Spektroskopie und MS-Spektrometrie). In den Übungen wenden die Studierenden diese Kenntnisse eigenständig an und ermitteln die Strukturen unbekannter Verbindungen aus gegebenen analytischen Daten.
<b>davon Schlüsselqualifikationen</b>
Die Studierenden sind dazu befähigt, anspruchsvolle Probleme zur Strukturaufklärung zu erkennen und zu analysieren sowie unter Zuhilfenahme von Fachliteratur zu lösen. Sie können hierzu verschiedene analytische Methoden zielgerichtet miteinander kombinieren und zur Problemlösung anwenden.
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
<u>Studienleistung:</u> Aktive Teilnahme an den Übungen,
<u>Prüfungsleistung:</u> Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
<b>Stellenwert der Modulnote in der Fachnote</b>
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Methoden der Strukturaufklärung	Struk	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Methoden der Strukturaufklärung</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Felix Niemeyer, Dr. Torsten Schaller	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>32</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (1 SWS) & Übung (2 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen die strukturelle Charakterisierung von chemischen Verbindungen mit Hilfe moderner spektroskopischer Methoden (z.B. NMR-, IR-, UV-Vis-Spektroskopie und MS-Spektrometrie). In den Übungen wenden die Studierenden diese Kenntnisse eigenständig an und ermitteln die Strukturen unbekannter Verbindungen aus gegebenen analytischen Daten. Die Studierenden sind dazu befähigt, anspruchsvolle Probleme zur Strukturaufklärung zu erkennen und zu analysieren, und unter Zuhilfenahme von Fachliteratur zu lösen. Sie können hierzu verschiedene analytische Methoden zielgerichtet miteinander kombinieren und zur Problemlösung anwenden.
<b>Inhalte</b>
Praxisbezogene Einführung in die UV-Vis-, FT-IR-, NMR-Spektroskopie (1D und 2D <sup>1</sup> H- und <sup>13</sup> C-NMR) und in die Massenspektrometrie als Methoden zur Strukturaufklärung von chemischen Verbindungen. 1. Diskussion der einzelnen analytischen Methoden mit Anwendungsbeispielen. 2. Strukturanalyse mit Hilfe der Kombination aller spektroskopischen Methoden. 3. Übungen zur Strukturaufklärung am Beispiel vorgegebener analytischer Daten unbekannter Verbindungen, bei denen die Studierenden neben dem Fachwissen auch die Fähigkeit erwerben sollen, dieses in übersichtlicher Form vorzutragen.
<b>Prüfungsleistung</b>

<sup>32</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<u>Studienleistung:</u> Aktive Teilnahme an den Übungen, <u>Prüfungsleistung:</u> Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Literatur
Wird im Verlauf der Vorlesung bekannt gegeben
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Physikalische Chemie 3</b>	PC3
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Jochen Gutmann	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Grenzflächen (PC IV)	WP	4	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			4	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben wissenschaftlich fundierte, grundlagen- und methodenorientierte Kenntnisse der Physikalischen Chemie der Grenzflächen. Im begleitenden Seminar erlernen die Studierenden, das in der Vorlesung erworbene Wissen anzuwenden. Am Ende der Lehrveranstaltung können die Studierenden die gelernten Formalismen auf konkrete chemische Probleme anwenden und eigenständig grenzflächenrelevante Eigenschaften einschätzen.
davon Schlüsselqualifikationen
Erlernen von wissenschaftlichem Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planungs- und Problemlösefertigkeiten
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Physikalische Chemie 3	PC3	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Grenzflächen (PC IV)</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Jochen Gutmann	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>33</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
4	60 h	90 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) & Übung (2 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Den Studierenden werden die Grundlagen der Physikalischen Chemie der Grenzflächen vorgestellt und an geeigneten praxisrelevanten Beispielen demonstriert. Im begleitenden Seminar berechnen sie konkrete Probleme und besprechen sie anschließend. Am Ende der Lehrveranstaltung können die Studierenden die gelernten Formalismen auf konkrete chemische Probleme anwenden und eigenständig grenzflächenrelevante Eigenschaften einschätzen.
<b>Inhalte</b>
Grenzflächenerscheinungen: Oberflächenspannung, gekrümmte Oberflächen, Dampfdruck kleiner Tröpfchen, Kapillarwirkung, Kontaktwinkel, Young-Glg., Gibbs'sche Adsorptionsgleichung, Chemie- und Physisorption, Haftkoeffizient, Langmuir Adsorptionsisotherme, BET-Gleichung, Adsorptionsenergie und -entropie, Oberflächenkristallographie, Diffusion an Oberflächen, Heterogene Katalyse, Epitaxie, Kolloidchemie und Makromoleküle: Kolloide, kolloidale Verteilungen, Organische Schichten, Polymerkonfiguration und -konformation, Makromoleküle in Lösung, flüssige Kristalle, Mittelwerte des Molekulargewichts, Lichtstreuung, Glaszustand
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)

<sup>33</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
P. W. Atkins, Physikalische Chemie, 5. Auflage, 2013, Wiley-VCH-Verlag GmbH & Co. KGaA H. Stegemeyer: Liquid crystals, 2013, Steinkopff K. W: Kolasinski: Surface Science, 2012, Wiley
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Theoretische Chemie 2</b>	ThC2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Theoretische Chemie II	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben vertiefte Kenntnisse der Theoretischen Chemie. Sie erlernen die wichtigsten Grundlagen von Elektronenstrukturrechnungen, um ein Bild von Anwendbarkeit und Nutzen der Verfahren zur Lösung chemischer Fragestellungen zu erhalten. Dies wird in Übungen vertieft.
davon Schlüsselqualifikationen
Erlernen von wissenschaftlichem Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planungs- und Problemlösefertigkeiten
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Theoretische Chemie 2	TC2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Theoretische Chemie II</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Georg Jansen	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>34</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden bekommen die wichtigsten Grundlagen von Elektronenstrukturrechnungen vermittelt, um ein Bild von Anwendbarkeit und Nutzen der Verfahren zur Lösung chemischer Fragestellungen zu erhalten. Dies wird durch die Rechnungen in Übungen vertieft.
<b>Inhalte</b>
1. Wiederholung Matrixrechnung. Eigenwerte; Diagonalisierung; Orthogonaltransformationen; Matrixdarstellung von Operatoren; Matrixformulierung des Variationsverfahrens.
2. Elementare Gruppentheorie. Symmetrie von Molekülen; wichtige Punktgruppen; Darstellungen; Charaktertafeln, Reduktionsformel; symmetrie-adaptierte Orbitale.
3. Faktorisierung der molekularen Wellenfunktion. Born-Oppenheimer-Näherung; Spin-Orbitale; Slater-Determinante.
4. Hartree-Fock-Theorie. Fock-Operator; HF-Gleichungen; SCF-Verfahren; Koopmans Theorem; Roothaans Gleichungen; Basissätze; STOs, GTOs, nG-Darstellungen, $\zeta$ -Qualitäten.
5. Dichtefunktionaltheorie. Hohenberg-Kohn-Theoreme; Kohn-Sham-Gleichungen; Modelle des XC-Funktional.
6. Elektronenkorrelationsproblem. Konfigurationswechselwirkung; Gestalt der CI-Matrix; CISD; Multireferenz-CI und -SCF; Møller-Plesset-Theorie 2. Ordnung.
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)

<sup>34</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Literatur
Lehrbücher der Theoretischen Chemie und der Quantenchemie, z.B.: P. W. Atkins, R. S. Friedman, Molecular Quantum Mechanics, Oxford University Press A. Szabo, N. S. Ostlund, Modern Quantum Chemistry, 1996, Dover Books on Chemistry F. Jensen, Computational Chemistry, 2. Auflage, 2011, JW Ch. J. Cramer, Computational Chemistry, 2. Auflage, 2004, John Wiley & Sons
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Technische Chemie 3</b>	TC3
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Chemische Reaktionstechnik II (TC III)	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben vertiefte Kenntnisse der Technischen Chemie und können dadurch auf den zuvor gelernten Grundlagen aufbauen und diese anwenden.
davon Schlüsselqualifikationen
Erlernen von wissenschaftlichem Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planungs- und Problemlösefertigkeiten
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Technische Chemie 3	TC3	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Chemische Reaktionstechnik II (TC III)</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>35</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden vertiefen ihre Kenntnisse zur Analyse, Modellierung und Auslegung chemischer Reaktoren und Trennapparate, mit den Schwerpunkten Kopplung zwischen Stoff- und Wärmebilanz sowie heterogene Systeme.
Inhalte
<b>Makrokinetik</b> Technische Bedeutung und Berechnungsprinzip von Zwei- und Mehrphasen-Reaktionen mit der dimensionslosen Formalkinetik.
<b>Heterogen katalysierte Gasreaktionen.</b> Technische Katalysatoren, Mikrostrukturuntersuchungen an Katalysatoren, Adsorption/Desorption und Reaktion an der Katalysatoroberfläche, Reaktion mit Stoff- und Wärmeübergang an äußerer Katalysatoroberfläche, Zünd- und Löschvorgänge, Reaktion mit Porendiffusion und Wärmeleitung im porösen Katalysator. Simultane innere und äußere Transportvorgänge. Einflüsse der Transportvorgänge auf die Temperaturabhängigkeit und die Ordnung der Reaktion sowie auf die Selektivität. Kriterien zur Abschätzung des Einflusses von Stoff- und Wärmetransportvorgängen auf einfache Reaktionen. Fluid/Fluid-Reaktionen und Gas/Flüssigkeit/Feststoff-Reaktionen.
<b>Nichtkatalytische heterogene Reaktionen zwischen fester und Gasphase.</b> Modellierung, Reaktoren.
<b>Heterogene Reaktionen zwischen zwei fluiden Phasen.</b> Modellierung, Reaktoren.
Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)
Literatur

<sup>35</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

z.B.: M. Baerns, H. Hofmann, A. Renken, Lehrbuch der Technischen Chemie, Bd. 1, Chemische Reaktionstechnik, 2001, Thieme Georg Verlag

Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b><i>Makromolekulare Chemie</i></b>	Makro
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Jochen Gutmann	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
4	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	keine

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungs- typ	SWS	Workload
I	Makromolekulare Chemie	WP	3	150 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			3	150 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden haben einen Einblick in den aktuellen Forschungsstand in speziellen Teilbereichen der Chemie und können deren Ergebnisse kritisch interpretieren. Die Studierenden erwerben aufbauend auf ihrem Wissen in der organischen und physikalischen Chemie Grundkenntnisse der Chemie und Physik von Makromolekülen.
davon Schlüsselqualifikationen
Grundlegendes Verständnis des Aufbaus der Materie, sowie ein qualitatives und quantitatives Verständnis von Prozessen.
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Makromolekulare Chemie	Makro	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Makromolekulare Chemie</b>	Makro	
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Jochen Gutmann	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
4	SoSe	deutsch	150

SWS	Präsenzstudium <sup>36</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45 h	105 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) und Übung (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben aufbauend auf ihrem Wissen in der organischen und physikalischen Chemie Grundkenntnisse der Chemie und Physik von Makromolekülen.
<b>Inhalte</b>
Struktur der Makromoleküle Synthese von Makromolekülen, Polyreaktionen <ul style="list-style-type: none"> <li>- Kettenwachstumsreaktionen</li> <li>- Stufenwachstumsreaktionen</li> </ul> Makromoleküle in Lösung <ul style="list-style-type: none"> <li>- Thermodynamik von Polymerlösungen</li> <li>- Charakterisierung von Makromolekülen</li> </ul> Polymere Schmelzen und Festkörper Wichtige Klassen von Polymeren (z.B. Cellulosederivate, Polyacrylate, Polyamide)
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten)
<b>Literatur</b>

<sup>36</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

z.B.:

M. D. Lechner, K. Gehrke, E. H. Nordmeier, Makromolekulare Chemie, 5. Auflage, 2014, Springer Spektrum

H. G. Elias, Makromoleküle – Bände 1- 4, 6. Aufl., Wiley-VCH, 1999ff.

Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b><i>Einführung in die Physiologische Chemie/Physiologie</i></b>	PhysC
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Joachim Fandrey	Medizin

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	4

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
keine	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Einführungsseminar Physiologische Chemie/Physiologie	WP	1	60 h
II	Einführungspraktikum Physiologische Chemie/Physiologie	WP	2	60 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			<b>3</b>	<b>120 h</b>

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben ein Grundverständnis der Physiologischen Chemie/Physiologie. Sie erlangen grundlegende Kenntnisse über den Aufbau und die Funktionen einer Zelle sowie von Geweben und Organen. Im Praktikum lernen sie diese Grundlagen praktisch anzuwenden und erhalten einen Überblick über die methodischen Grundlagen der Biochemie und der Physiologie
davon Schlüsselqualifikationen
Erlernen von wissenschaftlichen Denken Anwendung von Techniken naturwissenschaftlichen Arbeitens Planungs- und Problemlösefertigkeiten Kommunikationskompetenz in Seminar und Praktikum Belastbarkeit, Team- und Konfliktfähigkeit im Praktikum
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
<u>Studienleistung:</u> Kolloquien und Protokolle im Praktikum, Testate um Stoff der Vorlesung und der Übung;
<u>Prüfungsleistung:</u> eine Klausur (120 Minuten) zum Stoff von Vorlesung und Übung

Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
---

Anteil entsprechend der Credits (4/180)
---

Modulname	Modulcode	
Einführung in die Physiologische Chemie/Physiologie	PhysC	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Einführungsseminar Physiologische Chemie/Physiologie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Joachim Fandrey	Vorklinische Medizin	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>37</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
1	15 h	45 h	60 h

<b>Lehrform</b>
Seminar (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben grundlegende Kenntnisse über den Aufbau und die Funktionen einer Zelle sowie von Geweben und Organen. Es wird die Fähigkeit vermittelt, Strukturen einer Zelle sowie Stoffwechsel und andere Prozesse in dieser Zelle sowie die Wechselbeziehung von Strukturen und Funktionen in Geweben und Organen über die Ebene der Zelle bis zur molekularen Ebene darstellen und verstehen zu können.
<b>Inhalte</b>
Grundlegende Kenntnisse zum Aufbau der Zelle, Signalwegen; Genregulation; Stoffwechsel, DNA-Replikation, Zellteilung Grundlagen der Elektrophysiologie, Funktion von Muskel und Nervengewebe Blut und Blutgefäße, Immunsystem Verdauung, Magen, Darm, Leber und Ernährung
<b>Prüfungsleistung</b>
Klausur (120 Minuten)
<b>Literatur</b>
Spezialliteratur zu ausgewählten Themen des Seminars

<sup>37</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Weitere Informationen zur Veranstaltung

Modulname	Modulcode	
Einführung in die Physiologische Chemie/Physiologie	PhysC	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Einführungspraktikum Physiologische Chemie/Physiologie</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Joachim Fandrey	Vorklinische Medizin	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>38</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
2	30 h	30 h	60 h

Lehrform
Praktikum (2 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden bekommen einen Überblick über die methodischen Grundlagen der Biochemie und der Physiologie.
Inhalte
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Methoden zur Bestimmung von Substratkonzentrationen und Enzymaktivitäten</li> <li>2. Molekularbiologische Techniken</li> <li>3. Durchführung von Zellkulturversuchen</li> <li>4. Planung und Durchführung von Tierversuchen</li> </ol>
Prüfungsleistung
<u>Studienleistung</u> : Kolloquien und Protokolle im Praktikum
Literatur
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<sup>38</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Chemiedidaktik</b>	Did
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Maik Walpuski	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Chemiedidaktik, Vorlesung	WP	2	30 h
	Chemiedidaktik, Projekt	WP		120 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			2	150 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erwerben grundlegende Kenntnisse zur Vermittlung von und Kommunikation über chemische Sachverhalte. Fachdidaktische und methodische Aspekte werden aus den Perspektiven naturwissenschaftlicher Arbeitsweisen, naturwissenschaftlicher Grundbildung der Gesellschaft, bildungspolitischer und wirtschaftlicher Interessen und moderner Informationstechnologien erarbeitet und diskutiert.
davon Schlüsselqualifikationen
Methodenkompetenz, Kommunikationskompetenz, Teamfähigkeit, Bewertungskompetenz
Prüfungsleistungen im Modul
Bearbeitung eines Projekts in Gruppenarbeit: schriftliche Abgabe und Präsentation der Projektergebnisse
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Didaktik	Did	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Chemiedidaktik</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Maik Walpuski	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>39</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
2	30 h	120 h	150 h

<b>Lehrform</b>
Vorlesung (2 SWS) & Projekt
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erwerben grundlegende Kenntnisse zur Vermittlung von und Kommunikation über chemische Sachverhalte. Fachdidaktische und methodische Aspekte werden aus den Perspektiven naturwissenschaftlicher Arbeitsweisen, naturwissenschaftlicher Grundbildung der Gesellschaft, bildungspolitischer und wirtschaftlicher Interessen und moderner Informationstechnologien erarbeitet und diskutiert.

<sup>39</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Inhalte
<p><b>Auswahl ausfolgendem Inhaltsspektrum</b></p> <p><b>Lernen und Wissensrepräsentationen</b> Vertikale Vernetzung, Kumulatives Lernen, Concept Mapping, Training, Lernpsychologische Grundlagen</p> <p><b>Vorwissen von Schülern und Berufsanfängern:</b> Typische Missverständnisse aus Alltagserfahrung, Mittlerer Bildungsabschluss, Large Scale Assessments, Aufgabekultur, Abituraufgaben</p> <p><b>Experten-Laien-Kommunikation</b> Kommunikationsprobleme, Fachsprache, Laborjargon, Alltagssprache, Modelle und Theorien zur Textverständlichkeit und ihre Bedeutung für das Verstehen von Texten mit chemischem Inhalt, Präsentationsformen</p> <p><b>Naturwissenschaftliche Denkweisen:</b> induktive und deduktive Methode, Entwicklung und Untersuchung von Hypothesen, Umgang mit Daten, Schlussfolgerungen</p> <p><b>Scientific Literacy in der Gesellschaft - Image der Chemie:</b> Chemische bzw. naturwissenschaftliche Bildung (TIMSS, PISA, IGLU, etc.), Bildungsstandards, Erwachsenenbildung</p> <p><b>Chemiedidaktische Forschung:</b> Forschungsprozess, Fragestellung, Untersuchungsdesign, Untersuchungsinstrumente für kognitive und affektive Variablen, Itemanalyse, Quantitative und qualitative Untersuchungsmethoden, Interpretation, Dokumentation</p>
Prüfungsleistung
Bearbeitung eines Projekts in Gruppenarbeit: schriftliche Abgabe und Präsentation der Projektergebnisse
Literatur
Wird in der Vorlesung bekanntgegeben
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>IP1</b>	IP1
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. T. Schrader, Prof. Dr. G. Haberhauer, Prof. Dr. S. Schulz, Prof. Dr. M. Epple	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
5	1 Semester	WP	12

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
AC2, OC2	Struk

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Synthese-Praktikum	WP	16	360 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			16	360 h

Lernergebnisse / Kompetenzen
Die Studierenden erlernen fachübergreifende Kenntnisse und Methoden zur Synthese, Isolierung und Reinigung sowie zur Anwendung chemischer Verbindungen. Ausgehend von den in den Modulen AC2 und OC2 erlernten praktischen Fähigkeiten werden weitergehende Methoden und Arbeitsweisen vermittelt (z.B. Säulenchromatographie, Arbeiten unter Schutzgas oder bei tiefer Temperatur, Synthese und Charakterisierung von Festkörpern und Kolloiden). Insbesondere sollen die Studierenden die von ihnen in einem ersten Schritt synthetisierten Substanzen dann auch für weitere Anwendungen einsetzen. Die Studierenden erlernen so zum einen fachübergreifendes interdisziplinäres Fachwissen und praktisches Arbeiten und bekommen so einen ganzheitlichen Blick auf die Chemie. Ebenso sind die Studierenden fähig, sich kritische mit der eigenen Arbeit auseinanderzusetzen.
davon Schlüsselqualifikationen
Die Studierenden erlernen die experimentellen Grundlagen interdisziplinären chemischen Arbeitens. Sie verstehen grundlegende, chemische Zusammenhänge und können sie korrekt anwenden. Sie entwickeln praktische Fähigkeiten und Fertigkeiten im Umgang mit der Synthese und Anwendung chemischer Substanzen und erlernen zusätzliche Methodenkompetenz (Planung und Durchführung von Experimenten, Auswertung und Protokollführung).

Prüfungsleistungen im Modul
Erfolgreiche Herstellung der Präparate sowie praktikumsbegleitende Studienleistungen in Form von Kolloquien und Protokollen für jeden Versuch; als Prüfungsleistung dient eine benotete Abschlussprüfung [Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)]
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (12/180)

Modulname	Modulcode	
IP1	IP1	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Synthese-Praktikum</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Jun.-Prof. Dr. Jens Voskuhl, Prof. Dr. Michael Giese, Prof. Dr. Jochen Niemeyer, Prof. Dr. T. Schrader, Prof. Dr. G. Haberhauer, Prof. Dr. S. Schulz, Prof. Dr. M. Epple, Prof. Dr. Mathias Ulbricht	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
5	WiSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>40</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
16	240 h	120 h	360 h

<b>Lehrform</b>
Praktikum (15 SWS) & Seminar (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen fachübergreifende Kenntnisse und Methoden zur Synthese, Isolierung und Reinigung sowie zur Anwendung chemischer Verbindungen. Ausgehend von den in den Modulen AC2 und OC2 erlernten praktischen Fähigkeiten werden weitergehende Methoden und Arbeitsweisen vermittelt. Insbesondere sollen die Studierenden die von ihnen in einem ersten Schritt synthetisierten Substanzen dann auch für weitere Anwendungen einsetzen. Die Studierenden erlernen so zum einen fachübergreifendes interdisziplinäres Fachwissen und praktisches Arbeiten und bekommen so einen ganzheitlichen Blick auf die Chemie. Ebenso sind die Studierenden fähig, sich kritisch mit der eigenen Arbeit auseinanderzusetzen, da z.B. Sorgfalt bei den Synthesen und die Qualität der erhaltenen Produkte auch die nachfolgenden Ergebnisse beeinflusst.
<b>Inhalte</b>
Die Studierenden synthetisieren organisch-chemische Liganden. Diese werden anschließend zu Metallkomplexen umgesetzt, die dann z.B. als Katalysatoren in technischen Verfahren (z.B. Polymerisationsreaktionen) getestet werden. Dabei werden moderne präparative Arbeitstechniken (z.B. Säulenchromatographie, Arbeiten unter Schutzgas, in nichtklassischen Lösungsmitteln oder bei tiefer Temperatur, festkörperchemische Synthesen, kolloidchemische Synthesen) vermittelt sowie moderne Methoden der Strukturaufklärung und Produktanalytik angewendet.
<b>Prüfungsleistung</b>

<sup>40</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Erfolgreiche Herstellung der Präparate sowie praktikumsbegleitende Studienleistungen in Form von Kolloquien und Protokollen für jeden Versuch;  
als Prüfungsleistung dient eine benotete Abschlussprüfung [Klausur (120 Minuten) oder Kolloquium (30 – 60 Minuten)]

#### Literatur

Wird im Vorfeld des Praktikums bekannt gegeben.

#### Weitere Informationen zur Veranstaltung

Eine Teilnahme am Praktikum ist nur nach fristgerechter Anmeldung und erfolgreicher Teilnahme an der vorherigen Sicherheitsunterweisung möglich.

Praktikumsbegleitende Studienleistungen stellen sicher, dass die zur erfolgreichen Durchführung der praktischen Arbeiten notwendigen theoretischen Kenntnisse vorhanden sind. Die Studierenden erwerben neben verschiedenen präparativen und analytischen Fähigkeiten insbesondere vertiefte Kenntnisse zum sicheren und verantwortungsbewussten Umgang mit Gefahrstoffen sowie den verwendeten Apparaten.

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Spektroskopie-Praktikum</b>	IP2
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Christian Mayer, Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	12

Voraussetzungen	Empfohlene Voraussetzungen
PR PC, PC1, ThC1	

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Praktikum Spektroskopie und Datenanalyse	WP	16	360 h
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			16	360 h

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Die Studierenden erlernen fachübergreifende Kenntnisse und Methoden zu spektroskopischen Techniken und zur Theorie komplexer Auswertungsmethoden und deren computergestützte Durchführung. Ausgehend von den in den Modulen PC1 und ThC1 erlernten Grundlagen werden weitergehende Methoden und Arbeitsweisen vermittelt. Die Studierenden erlernen so zum einen fachübergreifendes interdisziplinäres Fachwissen und praktisches Arbeiten und bekommen so einen ganzheitlichen Blick auf die Chemie. Ebenso sind die Studierenden fähig, sich kritische mit der eigenen Arbeit auseinanderzusetzen.
davon Schlüsselqualifikationen
Die Studierenden erlernen die experimentellen Grundlagen interdisziplinären chemischen Arbeitens. Sie verstehen grundlegende, chemische Zusammenhänge und können sie korrekt anwenden. Sie entwickeln praktische Fähigkeiten und Fertigkeiten im Umgang mit der Synthese und Anwendung chemischer Substanzen und erlernen zusätzliche Methodenkompetenz (Planung und Durchführung von Experimenten, Auswertung und Protokollführung)
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
<u>Studienleistung:</u> Durchführung aller Praktikumsversuche; Abgabe aller korrekten Protokolle zu vorgegebenem Termin
<u>Prüfungsleistung:</u> Abschlusskolloquium (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (12/180)

Modulname	Modulcode	
Spektroskopie-Praktikum	IP2	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Praktikum Spektroskopie und Datenanalyse</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Prof. Dr. Christian Mayer, Prof. Dr. Eckhard Spohr	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>41</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
16	240 h	120 h	360 h

<b>Lehrform</b>
Praktikum (15 SWS) & Seminar (1 SWS)
<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
<p>Das Praktikum IP2 soll einerseits in wichtige spektroskopische Techniken einführen, andererseits die Theorie komplexer Auswertungsmethoden und deren computergestützte Durchführung erschließen. Die Teilnehmer erlernen wesentliche Messmethoden der optischen Spektroskopie (FT-IR, Raman, UV-vis, Fluoreszenzspektroskopie), der mechanischen Spektroskopie (AFM) sowie der Spektroskopie im Radiofrequenzbereich (verschiedene Formen der NMR-Spektroskopie) und die Massenspektroskopie. Dabei werden auch zeit aufgelöste Verfahren angewandt. Der zweite Schwerpunkt besteht in der systematischen Auswertung der erhaltenen Datensätze. Dabei spielen Informationstheoretische Ansätze ebenso eine Rolle wie Fehlerabschätzungen, Rechenalgorithmen und Simulationsmethoden sowie der sichere Umgang mit Software.</p>

<sup>41</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Inhalte
<p><u>Spektroskopische Verfahren:</u> Schwingungsspektroskopie (FT-IR, Raman), Elektronenspektroskopie (UV-vis, Fluoreszenzspektroskopie), Kernmagnetische Resonanz (NMR, Festkörper-NMR, Diffusions-NMR), mechanische Spektroskopie (AFM), einfache Massenspektroskopie, simulierte spektroskopische Versuche (Labview).</p> <p><u>Auswertungsmethoden:</u> Fouriertransformation von der Interferogramm- bzw. Zeitdomäne in die Frequenzdomäne (IR, NMR), dabei: sinnvolle Wahl von Zeit- und Frequenzraster. Rechnerische Behandlung von Datensätzen. Simulation von Messungen und molekularen Systemen. Vermeidung von typischen Fehlern bei der Auswertung, insbesondere das Erkennen und Vermeiden von Artefakten. Umgang mit gerätespezifischer Software und Programmiersprachen.</p>
Prüfungsleistung
<p><u>Studienleistung:</u> Durchführung aller Praktikumsversuche; Abgabe aller korrekten Protokolle zu vorgegebenem Termin</p> <p><u>Prüfungsleistung:</u> Abschlusskolloquium (30 – 60 Minuten)</p>
Literatur
Praktikumsordnung + Skripte der Versuche
Weitere Informationen zur Veranstaltung

<b>Modulname</b>	Modulcode
<b>Strukturmethoden</b>	Rönt
Modulverantwortliche/r	Fakultät
Prof. Dr. Matthias Epple	Chemie

Zuordnung zum Studiengang	Modulniveau: Ba/Ma
B.Sc. Chemie	BA

Vorgesehenes Studiensemester	Dauer des Moduls	Modultyp (P/WP/W)	Credits
6	1 Semester	WP	5

Voraussetzungen laut Prüfungsordnung	Empfohlene Voraussetzungen
keine	Mathematik

Zugehörige Lehrveranstaltungen:

Nr.	Veranstaltungsname	Belegungstyp	SWS	Workload
I	Strukturmethoden	VO / SE (WP)	2/1	150
<b>Summe (Pflicht und Wahlpflicht)</b>			<b>3</b>	<b>150</b>

<b>Lernergebnisse / Kompetenzen</b>
Es werden zunächst die Grundlagen der für die Beugungsmethoden relevanten Gebiete gelegt, um in der Lage zu sein, exemplarisch und unter Anleitung eine Röntgenpulveraufnahme zu interpretieren und eine komplette Einkristall-Röntgenstrukturbestimmung durchzuführen. Die Studierenden können anschließend eine kritische Bewertung von Beugungs- und Strukturdaten vornehmen können, wie sie in der Literatur üblicher Weise beschrieben sind. Besonderer Wert wird auf die Fähigkeiten gelegt, Strukturdaten im Kontext und angemessen zu interpretieren, Packungsmotive zu erkennen und in diesem Zusammenhang mit Datenbanken umzugehen. Von besonderer Bedeutung ist die graphische und statistische Aufarbeitung der Daten, für die ein Arsenal an Programmen zur Verfügung gestellt wird und nach Eignung überprüft werden soll.
davon Schlüsselqualifikationen
Die Studierenden erlernen die experimentellen Grundlagen der Strukturanalyse. Sie haben grundlegendes Verständnis des Ablaufs einer Röntgenstrukturanalyse und dazugehörigen theoretischen Grundlagen. Sie können die Qualität eines Strukturmodells einschätzen und sind in der Lage die Strukturmodelle auszuwerten.
<b>Prüfungsleistungen im Modul</b>
Klausur (120 Minuten) oder mündliche Prüfung (30 – 60 Minuten)
Stellenwert der Modulnote in der Fachnote
Anteil entsprechend der Credits (5/180)

Modulname	Modulcode	
Strukturmethoden	Rönt	
<b>Veranstaltungsname</b>	Veranstaltungscode	
<b>Strukturmethoden</b>		
Lehrende/r	Lehreinheit	Belegungstyp (P/WP/W)
Dr. Oleg Prymak, Dr. Christoph Wölper	Chemie	WP

Vorgesehenes Studiensemester	Angebotshäufigkeit	Sprache	Gruppengröße
6	SoSe	deutsch	

SWS	Präsenzstudium <sup>42</sup>	Selbststudium	Workload in Summe
3	45	105	150

Lehrform
Vorlesung (2 SWS) & Übung (1 SWS)
Lernergebnisse / Kompetenzen
<ul style="list-style-type: none"> <li>• grundlegendes Verständnis des Ablaufs einer Röntgenstrukturanalyse und dazugehörigen theoretischen Grundlagen</li> <li>• Fähigkeit zur Einschätzung der Qualität eines Strukturmodells und zur Auswertung eines Strukturmodells</li> </ul>
Inhalte
<p><b><u>Vorlesung:</u></b>  Grundlagen der Beugungsmethoden, Interferenzen von sinusoidalen Wellen, Translationsgitter und Konventionen, das Bravaisgitter, die Bragg' sche Gleichung und die Ewaldkonstruktion zum Verständnis des Beugungsexperiments. Apparative Grundlagen, Diffraktometergeometrien, reziprokes Gitter, Millersche Indices. Die Pulvermethoden zur Identifikation von Phasengemischen, Indizierungsmethoden. Die Beugung am Einkristall, Fourierreihe, Messstrategien, Datenkorrekturen, Direkte- und Pattersonmethoden zur Strukturlösung, Strukturverfeinerungen, thermische Schwingungen und Fehlordnung, Analyse von Molekülstrukturen und Packungsbetrachtungen, Bestimmung der absoluten Struktur, Artefakte, Recherche in kristallographischen Datenbanken.</p> <p><b><u>Übung</u></b>  Durchführung des Beugungsexperimentes mit Probenpräparation, Messung und Auswertung. Kristallauswahl und -Präparation, Justage, Datensammlung, Indizierung, Strukturlösung und -verfeinerung,  Dateninterpretation und graphische Darstellung, Betrachtung der Molekülgeometrie und Packungsbetrachtungen</p>

<sup>42</sup> Bei der Berechnung der Präsenzzeit wird eine SWS mit 45 Minuten als eine Zeitstunde mit 60 Minuten berechnet. Dies stellt sicher, dass ein Raumwechsel und evt. Fragen an Lehrende Berücksichtigung finden.

Prüfungsleistung
Klausur (120 Minuten) oder mündliche Prüfung (30 – 60 Minuten)
Literatur
W. Massa: Kristallstrukturbestimmung U. Müller, Anorganische Strukturchemie
Weitere Informationen zur Veranstaltung

## Impressum

Universität Duisburg-Essen  
Fakultät für Chemie  
Redaktion: Dr. Jolanta Polkowska  
Tel: 0201/183-6215  
E-mail: chemie@uni-due.de

Die aktuelle Version des Modulhandbuchs ist zu finden unter:

[https://www.uni-due.de/chemie/studium\\_studiengaenge.php](https://www.uni-due.de/chemie/studium_studiengaenge.php)

Rechtlich bindend ist die Prüfungsordnung. Die Angaben sind ohne Gewähr, Änderungen sind vorbehalten.

[https://www.uni-due.de/imperia/md/content/zentralverwaltung/bereinigte\\_sammlung/8\\_7\\_8\\_okt11.pdf](https://www.uni-due.de/imperia/md/content/zentralverwaltung/bereinigte_sammlung/8_7_8_okt11.pdf)