
Modulhandbuch
Chemistry - Bachelor's Programme
im Sommersemester 2023
erstellt am 29/05/23

che110 - Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry	4
che130 - Concentration Analysis	6
che105 - Introduction to Chemistry	8
che115 - Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry	10
che155 - Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis	11
che160 - Chemistry of the Elements	12
che190 - Basic Organic Chemistry	13
che200 - Basic Organic Laboratory	15
che210 - Complementing Subject Mathematics	16
phy920 - Physics for Students of Single Subject Chemistry	18
che215 - Physikalische Chemie 1: Thermodynamik und Kinetik	20
che225 - Physikalische Chemie 2: Spektroskopie und Elektrochemie	22
che230 - Spectroscopy and Structural Identification of Molecular Compounds	24
che240 - Chemical Technology	26
che250 - Advanced Molecular Chemistry	28
che260 - Quantum Mechanics and Group Theory	29
che135 - Konzentrationsanalytik	30
che235 - Strukturaufklärung organischer Verbindungen	32
che245 - Technische Chemie	33
che265 - Quantenmechanik und Gruppentheorie	35
che251 - Anorganische Molekülchemie für Fortgeschrittene	36

che254 - Pericyclische Reaktionen	
.....	37
che261 - Quantenmechanik	
.....	38
bam - Bachelor's Thesis Module	
.....	39
che150 - Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis	
.....	41

Basismodule

che110 - Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry

Module label	Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry			
Modulkürzel	che110			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule • Bachelor's Programme Mathematics (Bachelor) > Nebenfachmodule 			
Zuständige Personen	<p>Klüner, Thorsten (Module responsibility)</p> <p>Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse (Wissen) Die Studierenden haben nach dem Besuch der Vorlesung fundierte Kenntnisse vom Aufbau des Atomkerns und der Elektronenhülle sowie den daraus abgeleiteten Eigenschaften der Atome. Die Studierenden kennen die Klassifizierung der chemischen Bindung und die Modelle zur Beschreibung unterschiedlicher Bindungsarten.</p> <p>Fertigkeiten (Können) Die Studierenden erlernen den sicheren Umgang mit chemisch relevanten Größen (Stoffmenge, Konzentration, Dichte, Atom- und Molekülmassen). Sie beherrschen die Gesetze der Stöchiometrie und können Reaktionsgleichungen erstellen und einrichten.</p>			
Module contents	<p>V Atommodell und Chemische Bindung:</p> <p>Aufbau des Atomkerns: Nuklide, natürliche und künstliche Radioaktivität, Kernspaltung; Aufbau der Elektronenhülle: Periodensystem, Elektronenkonfiguration, Chemische Bindung: Ionenbindung, kovalente Bindung, metallische Bindung, schwache Wechselwirkungen, koordinative Bindung, Lewis-Formeln, VSEPR-Modell, 18-Elektronen-Regel, einfache Quantenmechanik, MO – Theorie.</p> <p>Ü Chemisches Rechnen und Atommodell und Chemische Bindung: Stöchiometrie, Reaktionsgleichungen, Aufgaben zur Vorlesung</p> <p>Ü Online Brückenkurs Mathematik (OMB+)</p>			
Literaturempfehlungen	<p>Riedel, Anorganische Chemie, de Gruyter; Atkins, Physikalische Chemie VCH; Wedler/Freund, Lehrbuch der Physikalischen Chemie VCH</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	WiSe			
Modullevel / module level	BC (Basiscurriculum / Base curriculum)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	<p>1 V (2 SWS), 2 Ü (3 SWS)</p> <p>Die in der Vorlesung behandelten Inhalte werden in den Übungen vertieft, wobei wöchentliche Übungszettel verpflichtend abgegeben und individuell korrigiert werden. Die erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben und der Erwerb des OMB+- sind zusätzlich zur Modulprüfung zu erbringende Leistungen.</p>			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	KL		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2		28
Exercises		3		42
Präsenzzeit Modul insgesamt				70 h

che130 - Concentration Analysis

Module label	Concentration Analysis
Modulkürzel	che130
Credit points	6.0 KP
Workload	180 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule• Bachelor's Programme Mathematics (Bachelor) > Nebenfachmodule
Zuständige Personen	<p>Wittstock, Gunther (Module responsibility)</p> <p>Böning, Philipp (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Scholz-Böttcher, Barbara (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Brand, Izabella (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Walker, Gottfried (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Dosche, Carsten (Module counselling)</p> <p>Wittstock, Gunther (Module counselling)</p> <p>Brand, Izabella (Module counselling)</p> <p>Böning, Philipp (Module counselling)</p> <p>Walker, Gottfried (Module counselling)</p> <p>Scholz-Böttcher, Barbara (Module counselling)</p>
Prerequisites	
Skills to be acquired in this module	<p><i>Kenntnisse (Wissen)</i></p> <p>Nach Besuch der Vorlesung, der Übungen und der Praktika kennen die Studierenden die wichtigsten Teilschritte zur Lösung einer konzentrationsanalytischen Fragestellung. Sie kennen die wichtigsten statistischen Methoden der Versuchsauswertung und der Qualitätssicherung für alle Teilschritte, verfügen über einen Überblick über Aufschlussverfahren chromatographische, atomspektroskopische, spektralphotometrische und elektroanalytische Bestimmungsmethoden. Sie sind mit der interdisziplinären Einbindung konzentrationsanalytischen Arbeitens vertraut.</p> <p><i>Fertigkeiten (Können)</i></p> <p>Die Studierenden können eine analytische Fragestellung in Teilschritte zerlegen, und problemangepasste instrumentelle Methoden für Aufschluss, Trennung und Bestimmung auswählen. Sie können einfache chromatographische, atomspektroskopische und elektroanalytische Untersuchungen eigenständig durchführen und die dabei eingesetzten Methoden in Bezug auf Richtigkeit und Reproduzierbarkeit und weiteren Kriterien miteinander vergleichen. Sie können sicher mit Gehaltangaben umgehen und diese ineinander umrechnen. Sie können Kalibrierexperimente problemangepasst auswählen, durchführen, auswerten und bewerten.</p>
Module contents	<p>VL Konzentrationsanalytik Die Studierenden machen sich mit den Konzepten der analytischen Chemie und den wichtigsten instrumentellen Methoden zur Trennung und zur Konzentrationsbestimmung organischer und anorganischer Stoffe vertraut.</p> <p>PR Konzentrationsanalytik fünf Versuche in Zweiergruppen zu den Themen, Chromatographie, Atom-spektroskopie und Elektroanalytik.</p>
Literaturempfehlungen	<p>D.C Harris, Lehrbuch der quantitativen Analyse, Vieweg, 1998, K. Cammann, Lehrbuch der Instrumentellen Analytik, Spektrum, 2000 R. Kellner et al. Analytical Chemistry, Wiley-VCH, 1998 S. Kromidas, Validierung in der Analytik, Wiley-VCH, 1999</p>
Links	
Language of instruction	German
Duration (semesters)	1 Semester
Module frequency	jährlich
Module capacity	unlimited
Reference text	6 KP / WiSe: V 131, PR 132, S 133 / 3. FS / Wittstock

Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	VL (3 SWS) + PR (1.4. SWS) + S (0.7 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge	Dringend empfohlen: Grundlagen der Chemie, Theorie und Praxis der Anorganisch-nasschemischen Analytik Die Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden!			
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In den Semesterferien nach dem WiSe gemäß separater Ankündigung Die Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden	KL		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		3	WiSe	42
Seminar		1	WiSe	10
Practical training		2	WiSe	20
Präsenzzeit Modul insgesamt				72 h

che105 - Introduction to Chemistry

Module label	Introduction to Chemistry
Modulkürzel	che105
Credit points	12.0 KP
Workload	360 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule
Zuständige Personen	<p>van der Vlugt, Jarl Ivar (Module responsibility)</p> <p>van der Vlugt, Jarl Ivar (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Weiz, Alexander (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Beckhaus, Rüdiger (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Weiz, Alexander (Module counselling)</p>
Prerequisites	Dokumentierte Teilnahme an der Sicherheitsbelehrung vor Beginn des Praktikums
Skills to be acquired in this module	<p>Die Studierenden haben nach intensivem Durcharbeiten des Moduls:</p> <ul style="list-style-type: none">• den Aufbau der Atome sowie des Periodensystems verstanden,• die chemische Bindung im Hinblick auf die grundlegende Bindungstheorie verstanden,• den Unterschied verschiedener Reaktionsarten und deren Mechanismus verstanden und• ein grundlegendes Wissen über wichtige Verbindungen im Alltag, Industrie und Technik erworben• können dieses Wissen auch in mehreren Kontexte umsetzen. Fertigkeiten (Können) Vorlesung <p>Studierenden können nach intensivem Durcharbeiten des Moduls:</p> <ul style="list-style-type: none">• die unterschiedlichen Typen der chemischen Bindung zuordnen,• chemische Verbindungen systematisch benennen,• Reaktionsgleichungen aufstellen und ausgleichen,• sowie die unterschiedlichen Reaktionstypen zuordnen,• Aussagen bez. der Thermodynamik und Kinetik eines Reaktionsablaufs machen. <p>Im Praktikum lernen die Studierenden die Arbeit im chemischen Labor anhand von Standardprozeduren kennen und machen sich mit den Grundregeln der chemischen Laborpraxis vertraut. Sie erlernen den Umgang mit Gefahrstoffen und erlernen die Grundlagen der Dokumentation experimenteller Ergebnisse sowie die Fähigkeit diese unter Zuhilfenahme von Lehrbüchern zu deuten. Sie sind in der Lage, stöchiometrische Beziehungen selbstständig zu erkennen und zur Lösung theoretischer und laborpraktischer Aufgabenstellungen einzusetzen. Die Studierenden sammeln grundlegende praktische Kenntnisse über Anwendung und Durchführung von Gruppen- und Nachweisreaktionen zahlreicher Elemente und Verbindungen und können diese zur Bestimmung der Elemente und Verbindungen einsetzen.</p>
Module contents	<p>Vorlesung zur Allgemeinen und Anorganischen Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none">• Aufbau der Atome• Aufbau des Periodensystems• Grundlagen der chemischen Bindung• Nomenklatur chemischer Verbindungen• stöchiometrische Gesetze• Einführung in die Thermodynamik• chemische Gleichgewichte• Säure- / Basereaktionen• Redoxreaktionen• Komplexbildungen• Reaktionskinetik• Struktur wichtiger Verbindungen• Fundamental Stoffchemie• Vorführung chemischer Experimente Praktikum• Einführung in die Laborpraxis: Erlernen wichtiger Handgriffe, Abläufe und Standardprozeduren im chemischen Labor• Übungen zu den Inhalten der Vorlesung, Klausurvorbereitung
Literaturempfehlungen	
Links	
Language of instruction	German
Duration (semesters)	1 Semester

Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	WiSe			
Modullevel / module level	BC (Basiscurriculum / Base curriculum)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	VL (4 SWS) + PR (6 SWS) + Ü (1 SWS) Interaktive Tafelvorlesung, fachliche Inhalte können durch passende Experimente verdeutlicht werden.			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater G Ankündigung			
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4	WiSe	56
Exercises		2	WiSe	28
Practical training		6	WiSe	84
Präsenzzeit Modul insgesamt				168 h

che115 - Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry

Module label	Theoretical and Mathematical Foundations of Chemistry			
Modulkürzel	che115			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule • Bachelor's Programme Mathematics (Bachelor) > Nebenfachmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule 			
Zuständige Personen	<p>Klüner, Thorsten (Module responsibility)</p> <p>Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse (Wissen) Die Studierenden haben nach dem Besuch der Vorlesung fundierte Kenntnisse vom Aufbau des Atomkerns und der Elektronenhülle sowie den daraus abgeleiteten Eigenschaften der Atome. Die Studierenden kennen die Klassifizierung der chemischen Bindung und die Modelle zur Beschreibung unterschiedlicher Bindungsarten.</p> <p>Fertigkeiten (Können) Die Studierenden erlernen den sicheren Umgang mit chemisch relevanten Größen (Stoffmenge, Konzentration, Dichte, Atom- und Molekülmassen). Sie beherrschen die Gesetze der Stöchiometrie und können Reaktionsgleichungen erstellen und einrichten.</p>			
Module contents	<p>V Atommodell und Chemische Bindung:</p> <p>Aufbau des Atomkerns: Nuklide, natürliche und künstliche Radioaktivität, Kernspaltung; Aufbau der Elektronenhülle: Periodensystem, Elektronenkonfiguration, Chemische Bindung: Ionenbindung, kovalente Bindung, metallische Bindung, schwache Wechselwirkungen, koordinative Bindung, Lewis-Formeln, VSEPR-Modell, 18-Elektronen-Regel, einfache Quantenmechanik, MO – Theorie.</p> <p>Ü Chemisches Rechnen und Atommodell und Chemische Bindung: Stöchiometrie, Reaktionsgleichungen, Aufgaben zur Vorlesung</p> <p>Ü Online Brückenkurs Mathematik (OMB+)</p>			
Literaturempfehlungen	<p>Riedel, Anorganische Chemie, de Gruyter; Atkins, Physikalische Chemie VCH; Wedler/Freund, Lehrbuch der Physikalischen Chemie VCH</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung 1 (WiSe)			
Modullevel / module level	BC (Basiscurriculum / Base curriculum)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	<p>1 V (2 SWS), 1 Ü (3 SWS)</p> <p>Die in der Vorlesung behandelten Inhalte werden in den Übungen vertieft, wobei wöchentliche Übungszettel verpflichtend abgegeben und individuell korrigiert werden. Die erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben und der Erwerb des OMB+ sind zusätzlich zur Modulprüfung zu erbringende Leistungen.</p>			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	G		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	WiSe	28
Exercises		2	WiSe	28
Präsenzzeit Modul insgesamt				56 h

che155 - Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis

Module label	Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis			
Modulkürzel	che155			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule 			
Zuständige Personen	<p>Weiz, Alexander (Module responsibility)</p> <p>Weiz, Alexander (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites	<p>Gültige Sicherheitsbelehrung</p> <p>Weitere Teilnahmevoraussetzungen ist jeweils der Abschluss des ganzen Moduls che105 der durch die jeweils geltende Prüfungsordnung geregelt ist.</p>			
Skills to be acquired in this module	<p>Die Studierenden verfügen nach Abschluss des Moduls breitangelegte Kenntnisse über die speziellen chemischen Gleichgewichte wie das Säure-/Base-, Löslichkeits-, Komplex- und Redoxgleichgewicht. Die Studierenden sind in der Lage die Funktionsweise und den Geltungsbereich quantitativer nasschemischer Analysen anhand der chemischen Gleichgewichte nachzuvollziehen und einzuordnen. Darüber hinaus verfügen die Studierenden nach Abschluss des Moduls über Kenntnissen der Stoffeigenschaften anorganischer Substanzen und ihrer Reaktionen. Die handwerklichen Fähigkeiten und der Umgang mit Gefahren und Gefahrstoffen im chemischen Labor werden vertieft. Die Studierenden erkennen die Wichtigkeit sauberen Arbeitens und Dokumentierens im chemischen Labor für die Aussagekraft ihrer Experimente.</p>			
Module contents	<p>Quantitative und Qualitative Analysen in Theorie und Praxis inkl. der zugehörigen Stoffchemie; Durchführung anorganisch-chemischer Grundoperationen zur qualitativen Analyse; Durchführung des klassischen Schultrennungsganges zur Trennung und zum Nachweis ausgewählter Kationen und Anionen.</p>			
Literaturempfehlungen	<p>- Jander/Blasius, Anorganische Chemie I: Theoretische Grundlagen und Qualitative Analyse, Hirzel, S., Verlag</p> <p>- Jander/Blasius, Anorganische Chemie II: Quantitative Analyse und Präparate, Hirzel, S., Verlag</p> <p>- Jander/Blasius Lehrbuch der analytischen und präparativen anorganischen Chemie, Hirzel, S., Verlag</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 (2-Fächer-Bachelor), 2 (Fach-Bachelor) Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Modullevel / module level	BC (Basiscurriculum / Base curriculum)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V, PR			
Vorkenntnisse / Previous knowledge	<p>Aufbau der Materie; Aufbauprinzip; Bindungskonzepte: ionisch, kovalent, metallisch; Elektronische Struktur der Atome und Moleküle: Orbitalmodell; Struktur molekularer Verbindungen: Keilstrichformeln, VSEPR; Aufbau ionischer und metallischer Verbindungen; Aufstellung von Reaktionsgleichungen; Massenwirkungsgesetz;</p>			
Examination	Prüfungszeiten		Type of examination	
Final exam of module			G	
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	WiSe	28
Practical training		6	SoSe und WiSe	84
Präsenzzeit Modul insgesamt				112 h

che160 - Chemistry of the Elements

Module label	Chemistry of the Elements	
Modulkürzel	che160	
Credit points	6.0 KP	
Workload	180 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Basismodule 	
Zuständige Personen	<p>Müller, Thomas (Module responsibility)</p> <p>Beckhaus, Rüdiger (Module responsibility)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Beckhaus, Rüdiger (Prüfungsberechtigt)</p>	
Prerequisites	Erfolgreiche Teilnahme an den Modulen „che105 - Grundlagen der Chemie“ und „che115 - Theoretische und mathematische Grundlagen der Chemie“	
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Stoffchemie der Haupt- und Nebengruppenelemente • industriell wichtige chemische Prozesse - Zusammenhänge und Regelmäßigkeiten im PSE • Strukturen und Eigenschaften wichtiger Verbindungsklassen • Struktur / Eigenschaftsbeziehungen <p>Fertigkeiten:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Übersicht über die Chemie der Haupt- und Nebengruppenchemie. • Verständnis über grundlegende Prozesse der chemischen Industrie • Ableitung von Struktur / Eigenschaftsbeziehungen • Aktive Anwendung der periodischen Eigenschaften der Elemente 	
Module contents	Stoffchemie der Haupt- und Nebengruppenelemente, ausgewählte Kapitel aus der Chemie der Gruppe 13-17, unter besonderer Berücksichtigung von gesellschaftlich und / oder industriell wichtiger Prozesse. Periodische Eigenschaften der Elemente. Grundprinzipien von Struktur-Reaktivitätsbeziehungen. Experimente zur Anorganischen Chemie der Haupt- und Nebengruppenelemente	
Literaturempfehlungen	Holleman/Wiberg, Lehrbuch der Anorganischen Chemie, de Gruyter Housecroft, Sharpe Anorganische Chemie, Pearson Schriver Atkins, Inorganic Chemistry, Oxford Press Riedel/ Janiak Anorganische Chemie, de Gruyter.	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	Empfohlene Belegung 2 (SoSe)	
Modullevel / module level	BC (Basiscurriculum / Base curriculum)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung.	KL
Form of instruction	Lecture	
SWS	4	
Frequency	--	
Workload Präsenzzeit	56 h	

Aufbaumodule

che190 - Basic Organic Chemistry

Module label	Basic Organic Chemistry	
Modulkürzel	che190	
Credit points	6.0 KP	
Workload	180 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Biology (Bachelor) > Naturwissenschaftliche Grundlagen• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Biology (Bachelor) > Ergänzungsmodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule• Master of Education Programme (Special Needs Education) Chemistry (Master of Education) > Mastermodule• Master of Education Programme (Vocational and Business Education) Chemistry (Master of Education) > Mastermodule	
Zuständige Personen	Christoffers, Jens (Module responsibility) Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt) Hilt, Gerhard (Prüfungsberechtigt) Doye, Sven (Prüfungsberechtigt) Hilt, Gerhard (Module counselling) Doye, Sven (Module counselling) Christoffers, Jens (Module counselling)	
Prerequisites		
Skills to be acquired in this module	Kenntnisse Grundlegende Stoffsystematik der Organischen Chemie, Reaktionsweisen organischer Verbindungen, grundlegende Reaktionsmechanismen Fertigkeiten Beherrschung der Grundlagen der Organischen Chemie: Stoffklassen, funktionelle Gruppen, Nomenklatur; Formulieren organisch-chemischer Reaktionsgleichungen, Transformationen funktioneller Gruppen, Aufbau von Kohlenstoff-Kohlenstoff-Bindungen; Benennung der Konfiguration chiraler Verbindungen	
Module contents	Mit dem Besuch dieses Moduls erwerben die Studierenden das Basiswissen der Organischen Chemie. Hierzu zählen insbesondere Kenntnisse über die Stoffsystematik, die Nomenklatur, eine Übersicht über funktionelle Gruppen, deren Herstellung und wichtigste Eigenschaften, die Stereochemie, die Reaktivität organischer Verbindungen, grundlegende Reaktionsmechanismen, wichtige synthetische Makromoleküle und die bedeutendsten Naturstoffklassen.	
Literatureempfehlungen	Wird in der Vorlesung bekannt gegeben	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	Empfohlene Belegung 3 (WiSe)	
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V (4 SWS)	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	written exam
Form of instruction	Lecture	
SWS	4	

Frequency

WiSe

Workload Präsenzzeit

56 h

che200 - Basic Organic Laboratory

Module label	Basic Organic Laboratory			
Modulkürzel	che200			
Credit points	12.0 KP			
Workload	360 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule 			
Zuständige Personen	<p>Christoffers, Jens (Module responsibility)</p> <p>Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Doye, Sven (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Hilt, Gerhard (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Hilt, Gerhard (Module counselling)</p> <p>Christoffers, Jens (Module counselling)</p> <p>Doye, Sven (Module counselling)</p>			
Prerequisites	Erfolgreiche Teilnahme am Modul "che190 - Grundvorlesung Organische Chemie"			
Skills to be acquired in this module	Kenntnisse Ausbau der grundlegenden Kenntnisse über die Reaktivität organischer Verbindungen in Theorie und Praxis Fertigkeiten Verständnis der Reaktivität funktioneller Gruppen, Planung und Durchführung organischer Präparationen (eigenständige Ansatzberechnung, Versuchsaufbau und Durchführung, Aufarbeitung der Reaktionsmischungen, Abtrennung von Nebenprodukten, Reinigung der Reaktionsprodukte durch Kristallisation, Destillation, Chromatographie); Präsentation wissenschaftlicher Sachverhalte in schriftlicher und mündlicher Form.			
Module contents	Mit diesem Modul bauen die Studierenden ihr Basiswissen der Organischen Chemie weiter aus. Sie lernen die grundlegenden Reaktionsmechanismen kennen und erwerben grundlegende Praxiskenntnisse im präparativen, organischen Labor und in der analytischen Charakterisierung organischer Substanzen. Die Studierenden werden in die Lage versetzt, unter sicherheits- und umweltrelevanten Gesichtspunkten fach- und ordnungsgemäß mit Chemikalien umzugehen. Sie erlangen grundlegende Fähigkeiten zur Präsentation wissenschaftlicher Sachverhalte in schriftlicher und mündlicher Form.			
Literaturempfehlungen	K. Schwetlick et al., Organikum, Wiley-VCH, Weinheim			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	50 Praktikumsplätze sind vorhanden			
Reference text	Empfohlene Belegung 4 (SoSe)			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V (2 SWS), S mit Ü (2 SWS), PR (12 SWS; offenes, ganztägiges Laborpraktikum).			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	M		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2		28
Seminar		2		28
Practical training		12		168
Präsenzzeit Modul insgesamt				224 h

che210 - Complementing Subject Mathematics

Module label	Complementing Subject Mathematics
Modulkürzel	che210
Credit points	9.0 KP
Workload	270 h (1. Semester: VL (2 SWS) + Ü (2 SWS) 2. Semester: VL (2 SWS) + Ü (2 SWS))
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule
Zuständige Personen	Krug, Peter (Module counselling) Wittstock, Gunther (Module counselling) Dosche, Carsten (Module counselling) Krug, Peter (Module responsibility) Dosche, Carsten (Module responsibility) Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt) Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt) Krug, Peter (Prüfungsberechtigt)
Prerequisites	
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse und Fähigkeiten</p> <p>Die Studierenden sollen im Verlauf des Moduls die im Bachelorstudium erforderlichen mathematischen Grundkenntnisse für Physikalische, Theoretische und Technische Chemie erwerben und zielgerichtet anwenden können. Im weiteren Verlauf des Bachelorstudiums sollen die Studierenden darauf aufbauend die Befähigung zur Bildung und Verifikation von wissenschaftlichen Modellen als Kernkompetenz wissenschaftlichen Arbeitens erwerben.</p> <p>Im 1. Semester liegt der Schwerpunkt zunächst in der Vermittlung von Grundlagen um fundamentale mathematische Methoden verstehen und anwenden zu können.</p> <p>Im 2. Semester liegt der Schwerpunkt auf angewandter Mathematik. Hierbei werden begleitend zur Vorlesung Physikalische Chemie die für das Verständnis von Thermodynamik und Kinetik notwendigen mathematischen Grundlagen erarbeitet und an konkreten Beispielen vertieft. Im späteren Verlauf folgen die mathematischen Grundlagen für Theoretische Chemie und Spektroskopie.</p>
Module contents	<p>VL + Ü Mathematik für Studierende der Chemie: Grundlagen</p> <ul style="list-style-type: none">• Mengenlehre, Zahlmengen, Koordinatensysteme• Funktionen, Ableitungen• Potenzreihen• Integration, Partialbruchzerlegung• Matrizen und Vektoren• Partielle Ableitungen• Gewöhnliche Differentialgleichungen erster Ordnung <p>VL + Ü Mathematik für Chemiker: Angewandte Mathematik</p> <ul style="list-style-type: none">• Funktionen mit mehreren Variablen (Totales Differential, Kurvenintegrale)• Differentialgleichungen (inkl. nichtlineare DGL und DGL höherer iiOrdnung)• Folgen und Reihen (Taylor- McLaurin- und Fourier-Reihen)• Matrixrechnung (Grundlagen, Gleichungssysteme, Eigenwertprobleme)• Fehlerrechnung• Gruppentheorie
Literaturempfehlungen	A. Jüngel, H.G. Zachmann, Mathematik für Chemiker, Wiley VCH, 7. Aufl. 2014. G. Brunner, R. Brück, Mathematik für Chemiker, Springer, 3. Aufl. 2013. M. Stockhausen, Mathematik für Chemiker, Steinkopff, 3. Aufl. 1995. N. Rösch, Mathematik für Chemiker, Springer, 1. Aufl. 1993.
Links	
Language of instruction	German
Duration (semesters)	2 Semester

Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	WiSe: Mathematik für Studierende der Chemie SoSe: Mathematik für Chemiker			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	WS: 1 VL, 1 Ü SoSe: 1 VL, 1 Ü			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater G Ankündigung			
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4		56
Exercises		4		56
Präsenzzeit Modul insgesamt				112 h

phy920 - Physics for Students of Single Subject Chemistry

Module label	Physics for Students of Single Subject Chemistry	
Modulkürzel	phy920	
Credit points	12.0 KP	
Workload	360 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule 	
Zuständige Personen	<p>Englert, Lars (Module responsibility)</p> <p>Bayer, Tim-Daniel (Module responsibility)</p> <p>Bayer, Tim-Daniel (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Englert, Lars (Prüfungsberechtigt)</p>	
Prerequisites	Keine	
Skills to be acquired in this module	<p>Die Studierenden haben die Grundlagen der physikalischen Gesetze in ausgewählten Themengebieten der klassischen und modernen Physik kennengelernt. Sie verfügen über grundlegende Kenntnisse in den Bereichen der Mechanik, der Thermodynamik, der Elektrodynamik, der Optik, der Atom-, Molekül- und der Festkörperphysik. Sie kennen übergreifende und Schlüsselkonzepte wie die Energieerhaltung, die Newtonschen Axiome, Felder oder Interferenz. Die Studierenden haben sich eine Problemlösungskompetenz erarbeitet und können mathematische Werkzeuge einsetzen, um physikalische Fragestellungen zu bearbeiten.</p> <p>Sie verfügen über praktische Grundlagen der experimentellen Vorgehensweise im Labor. Sie beherrschen den Umgang mit Messgeräten und können die Genauigkeit ihrer Messungen und Ergebnisse abschätzen. Sie können Arbeitshypothesen aufstellen und ein Experiment zur Überprüfung konzipieren, durchführen und auswerten. Sie können die Durchführung und Beobachtung physikalischer Experimente protokollieren und die Ergebnisse beurteilen.</p>	
Module contents	<p>Vorlesung und Übung Teil I: Grundlagen der Mechanik, Thermodynamik, Elektrizität und Magnetismus. Vorlesung und Übung Teil II: Grundlagen der Optik, Atomphysik, Molekül- und Festkörperphysik.</p> <p>Praktikum: Grundlagen physikalischen Experimentierens, Umgang mit moderner Messtechnik sowie Grundlagen der Datenerfassung und -analyse durch Anwendung geeigneter Hard- und Software. Planung, Durchführung, Auswertung, Analyse und Protokollierung physikalischer Experimente aus den oben genannten Bereichen.</p>	
Literaturempfehlungen	<p>Lehrbücher der Physik, Bachelor-Level, z.B. Douglas Giancoli, „Physik“, David Halliday, Robert Resnick, Jearl Walker, „Physik: Bachelor Edition“, oder Dieter Meschede, „Gerthsen Physik“. Geschke, D., „Physikalisches Praktikum“, Walcher, W., „Praktikum der Physik“, Westphal W.H. „Physikalisches Praktikum“, Praktikumsskript.</p> <p>Weitere Literatur wird in den Veranstaltungen bekanntgegeben.</p>	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	2 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	80	
Reference text	Begleitend zur Vorlesung werden Übungen im Umfang von 1 SWS angeboten. Die Teilnahme ist freiwillig, wird aber sehr empfohlen. Durch erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben und der Praktikumsprotokolle können Bonuspunkte erworben werden, die in die Klausurnote einfließen. Die Festlegung hierzu erfolgt durch die Lehrenden zu Beginn des Semesters.	
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)	
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	<p>VL, Ü, PR, SE</p> <p>Aktive Teilnahme umfasst z.B. die Protokollierung der jeweils durchgeführten Versuche bzw. der praktischen Arbeiten, die Diskussion von Seminarbeiträgen oder Darstellungen von Aufgaben bzw. Inhalten in der Lehrveranstaltung in Form von Kurzberichten oder Kurzreferaten. Die Festlegung hierzu erfolgt mit der/dem Lehrenden zu Beginn des Semesters bzw. zu Beginn der Veranstaltung.</p>	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In den Semesterferien entsprechend separater Ankündigung	G
Form of instruction	Lecture (+ Praktikum)	

SWS	12
Frequency	--
Workload Präsenzzeit	168 h

che215 - Physikalische Chemie 1: Thermodynamik und Kinetik

Module label	Physikalische Chemie 1: Thermodynamik und Kinetik
Modulkürzel	che215
Credit points	9.0 KP
Workload	270 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule
Zuständige Personen	<p>Al-Shamery, Katharina (Module responsibility)</p> <p>Al-Shamery, Katharina (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Al-Shamery, Katharina (Module counselling)</p>
Prerequisites	Abgeschlossene Module „Grundlagen der Chemie“ und „Theoretische und mathematische Grundlagen der Chemie“, Nachweis einer Mathematikveranstaltung
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse (Wissen) Nach dem Besuch der Vorlesungen, der Übungen und des Praktikums kennen die Studierenden die grundlegenden Größen der Thermodynamik (Wärme, Arbeit, innere Energie, Enthalpie, spezifische Wärmekapazitäten, Entropie, freie Enthalpie, chemisches Potenzial). Sie kennen die Zusammenhänge, wie die richtigen Temperatur- und Druckbedingungen aus thermodynamischer Sicht eingestellt werden müssen, um die optimalen Bedingungen für den erfolgreichen Verlauf einer einfachen Reaktion einzustellen. Sie sind mit den ersten Grundlagen (theoretisch und praktisch) vertraut, binäre Gemische (z.B. Produkt und Lösungsmittel, u.a.) zu trennen.</p> <p>Weiterhin kennen die Studierenden die wichtigsten Typen von Elementarreaktionen und die dazugehörigen Zeitgesetze. Sie kennen die Zusammenhänge zwischen den Elementarreaktionen für wichtige komplexe Reaktionstypen. Die Studierenden wissen zwischen thermodynamischen Bedingungen, kinetische Größen und Transportprozessen zu unterscheiden, und diese Phänomene formalhaft beschreiben.</p> <p>Fertigkeiten (Können) Die Studierenden sind nach dem Besuch der Vorlesungen, der Übungen und des Praktikums in der Lage, thermodynamische Größen in einfachen Laborexperimenten experimentell zu erfassen, durch Wahl von Versuchs- bzw. Prozessbedingungen gezielt zu steuern, mathematisch zu beschreiben und dabei sinnvolle und zweckbezogene Abstraktionen vorzunehmen. Sie erlernen die ordentliche Dokumentation von Messdaten und deren Protokollieren. Dabei handhaben sie physikalisch-chemische Messgeräte und Standardauswertprogramme geübt und sind mit der Fehlerrechnung betraut. Die Studierenden können komplexe Vorgänge, insbesondere am Beispiel der energetischen Rahmenbedingungen für eine erfolgreiche chemische Synthese gedanklich in formal beschreibbare Teilprozesse zerlegen und die Parameter für den energetisch optimal gewählten Ablauf chemischer Reaktionen und ihre technologische Ausnutzung identifizieren. Die Studierenden können mit in der Industrie eingesetzten Datenbanken umgehen und haben erste Einblicke in Literaturrecherchen erhalten. Die Studierenden sind geübt im Arbeiten in kleinen und größeren Teams mit unterschiedlicher Aufgabenverteilung</p>
Module contents	<p>VL Thermodynamik Verhalten idealer und realer Gase, Thermodynamik reiner Phasen (Hauptsätze, Zustandsfunktionen inkl. Fundamentalgleichungen, einfache statistisch thermodynamische Behandlung), Thermochemie, chemisches Gleichgewicht, Phasengleichgewichte in Einkomponentensystemen, chemisches Potential, Grenzflächengleichgewichte, Mischphasenthermodynamik (binäre und ternäre Systeme)</p> <p>Ü Thermodynamik Vertiefung der Vorlesungsinhalte durch Bearbeitung von Übungsaufgaben</p> <p>PR Thermodynamik max. 6 Versuche zu den Themen: Gase, Dampfdruck, Mischphasenthermodynamik, Kalorimetrie</p> <p>VL Kinetik Zeitgesetze einfacher und komplexer Reaktionen, ihre experimentelle Bestimmung und Anwendung; Katalyse, Reaktionen in Gasen, kondensierten Systemen und an Grenzflächen, Theoretische Ansätze zur Deutung der Reaktionsgeschwindigkeit, photochemische Reaktionen</p> <p>Ü Kinetik Vertiefung der Vorlesungsinhalte durch Bearbeitung von Übungsaufgaben</p>
Literaturempfehlungen	P. W. Atkins: „Physikalische Chemie“, Wiley-VCH Wedler: „Lehrbuch der Physikalischen Chemie“, Wiley-VCH
Links	Skripte der Vorlesungen, Praktikumbeschreibung
Language of instruction	German

Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	110			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	Wahlpflicht / Elective			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	im 2. Semester: 2 VL (4 SWS) + 2 Ü (2 SWS) + PR (2 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten		Type of examination	
Final exam of module			G	
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4	SoSe	56
Exercises		2	SoSe	28
Practical training		2	SoSe	28
Präsenzzeit Modul insgesamt				112 h

che225 - Physikalische Chemie 2: Spektroskopie und Elektrochemie

Module label	Physikalische Chemie 2: Spektroskopie und Elektrochemie
Modulkürzel	che225
Credit points	12.0 KP
Workload	360 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule
Zuständige Personen	<p>Wittstock, Gunther (Module counselling)</p> <p>Dosche, Carsten (Module counselling)</p> <p>Wittstock, Gunther (Module responsibility)</p> <p>Al-Shamery, Katharina (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Brand, Izabella (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt)</p>
Prerequisites	Erfolgreicher Abschluss der Module che105, che115, che125, che155
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse (Wissen) Nach dem Besuch der Vorlesungen, der Übungen und des Praktikums kennen die Studierenden die wichtigsten Typen von Elementarreaktionen und die dazugehörigen Zeitgesetze. Sie kennen die wichtigsten experimentellen Techniken zur Ermittlung von Zeitgesetzen. Sie kennen die Zusammenhänge zwischen den Elementarreaktionen für wichtige komplexe Reaktionstypen einschließlich elektrochemischer Reaktionen als Beispiel für heterogene Reaktionen. Die Studierenden wissen für das Beispiel elektrochemischer Reaktionen zwischen thermodynamische Bedingungen, und kinetische Größen und Transportprozesse zu unterscheiden, und diese Phänomene formelhaft beschreiben. Die Studierenden kennen die wichtigsten Prozesse bei der Wechselwirkung von elektromagnetischer Strahlung im infraroten, sichtbaren, ultravioletten Spektralbereich sowie im Bereich der Mikrowellen und der Röntgenstrahlung. Sie kennen das grundlegende Vorgehen, um aus Spektren der jeweiligen Bereiche Strukturinformationen über chemische Verbindungen abzuleiten.</p> <p>Fertigkeiten (Können) Die Studierenden sind nach dem Besuch der Vorlesungen, der Übungen und des Praktikums in der Lage, die Dynamik elektrochemischer Prozesse in einfachen Laborexperimenten experimentell zu erfassen, durch Wahl von Versuchs- bzw. Prozessbedingungen gezielt zu steuern, mathematisch zu beschreiben und dabei sinnvolle und zweckbezogene Abstraktionen vorzunehmen. Sie können spektroskopische Techniken zur Untersuchungen einfacher Strukturparameter auswählen, die Techniken durchführen und Strukturinformationen aus den Spektren ableiten. Dabei handhaben sie physikalisch-chemischen Messgeräten und Standardauswertprogrammen geübt. Die Studierenden können komplexer Vorgänge, insbesondere am Beispiel elektrochemischer Energiewandler und spektroskopischer Experimente gedanklich in formal beschreibbare Teilprozesse zerlegen und die limitierender Faktoren im Ablauf chemischer Reaktionen und ihre technologische Ausnutzung identifizieren. Sie sind mit den spezifischen Aspekten des Arbeitsschutzes an komplexen physikalisch-chemischen Messinstrumenten vertraut.</p>
Module contents	<p>V Elektrochemie (WiSe): Elektrodenreaktionen, Faraday'sche Gesetze, Zellspannungen und Elektrodenpotentiale, Kinetik elektrochemischer Reaktionen und von Massentransporterscheinungen in Lösungen, Struktur geladener Grenzflächen, elektrochemische Oberflächenmodifizierung, Korrosion.</p> <p>V Spektroskopie (WiSe): Aufbau von Spektrometer, Eigenschaften elektromagnetischer Strahlung, Rotationspektren von Molekülen, Schwingungsspektren von Molekülen, UV-vis Spektren von Molekülen, Fluoreszenz, Phosphoreszenz, photochemische Reaktion, Elementarprozesse mit Röntgenstrahlung, Strahlenschutz bei ionisierender Strahlung, Photoelektronenspektroskopie.</p> <p>PR Physikalische Chemie 2 (WiSe): Einweisung bzw. Wiederholung digitale und analoge Signalverarbeitung, 8 Versuche zu den Gebieten Gleichgewichtselektrochemie, Elektrolyse, Ionenleitung, Zeitgesetze homogener Reaktionen und Katalyse, Spektroskopie.</p>
Literaturempfehlungen	<p>P. W. Atkins: "Physikalische Chemie", Wiley-VCH C.H. Hamann, W. Vielstich, "Elektrochemie", 3. Auflage, Wiley-VCH A.J. Bard, L.R. Faulkner; "Electrochemical Methods". 2. Auflage, J. Wiley, 2001 C.N. Banwell, E. M. McCash; "Molekülspektroskopie", Oldenbourg-Verl. 1999 J.M. Hollas; "Moderne Methoden in der Spektroskopie", vieweg 1995 G. Wittstock; Lehrbuchmanuskript Kap. 1-4 (in Stud.IP)</p>
Links	Skripte der Vorlesungen, Praktikumsbeschreibung in Stud.IP
Language of instruction	German
Duration (semesters)	1 Semester
Module frequency	jährlich

Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung in 3 Semester (WiSe)			
Modullevel / module level				
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	im 3. Semester: VL (2 SWS) + Ü (1 SWS) + VL (2 SWS) + Ü (1 SWS) und PR (2.7 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge	<p>notwendig: Grundlagen der Chemie, Theoretische und mathematische Grundlagen der Chemie, Physikalische Chemie1: Thermodynamik und Kinetik, Theorie und Praxis der Anorganisch-nasschemischen Analytik dringend empfohlen: Mathematik für Chemiker</p> <p>Die mündliche Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden.</p>			
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In den Semesterferien nach dem WiSe gemäß separater Ankündigung	G		
	Die mündliche Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden.			
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4	WiSe	56
Exercises		2	WiSe	28
Practical training		3	WiSe	42
Präsenzzeit Modul insgesamt				126 h

Vertiefungsmodule

che230 - Spectroscopy and Structural Identification of Molecular Compounds

Module label	Spectroscopy and Structural Identification of Molecular Compounds	
Modulkürzel	che230	
Credit points	9.0 KP	
Workload	270 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule 	
Zuständige Personen	<p>Christoffers, Jens (Module responsibility)</p> <p>Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Brand, Izabella (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Al-Shamery, Katharina (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Al-Shamery, Katharina (Module counselling)</p> <p>Wittstock, Gunther (Module counselling)</p> <p>Dosche, Carsten (Module counselling)</p> <p>Christoffers, Jens (Module counselling)</p>	
Prerequisites		
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse und Fähigkeiten</p> <p>Die Studierenden verstehen nach dem Besuch dieses Moduls die physikalischen Grundlagen der gängigen spektroskopischen Verfahren und sind in der Lage einfache Spektren auszuwerten. Sie lernen, mathematische Beschreibungen chemischer Verbindungen im Rahmen praktischer Anwendungen (Nutzung spektroskopischer Methoden zur Ermittlung molekularer Kenngrößen) zu stellen. Die Studierenden beherrschen routiniert die Analyse verschiedener Spektren, um die Zusammensetzung und Struktur unbekannter Substanzen zu ermitteln. Sie können selbständig praktisch mit gängigen Geräten der instrumentellen Analytik umgehen, die in der Forschung und in der Industrie vielfach eingesetzt werden.</p>	
Module contents	<p>VL + Ü Grundlagen der Spektroskopie: Einführung in die Quantentheorie und die Grundlagen der Spektroskopie, Wechselwirkung zwischen Strahlung und Molekülen, chemische Bindung</p> <p>VL + Ü Strukturaufklärung organischer Verbindungen: Einsatz spektroskopischer Methoden (NMR, IR, MS) zur Charakterisierung und Strukturaufklärung Organischer Verbindungen</p> <p>PR Spektroskopische Methoden: 3 Versuche zu den Themen IR, UV/Vis und AAS</p>	
Literaturempfehlungen	<p>P. W. Atkins, Physikalische Chemie, Wiley-VCH, Weinheim</p> <p>G. Wedler, Lehrbuch der Physikalischen Chemie, Kapitel 3, Wiley-VCH, Weinheim,</p> <p>C. N. Banwell, E. M. McCash, Molekülspektroskopie, Oldenbourg,</p> <p>J. M. Hollas, Moderne Methoden in der Spektroskopie, Vieweg</p> <p>M. Hesse, H. Meier, B. Zeeh, Spektroskopische Methoden in der organischen Chemie, Thieme</p>	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	WiSe	
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	<p>3. Semester: VL (2 SWS) + Ü (1 SWS)</p> <p>4. Semester: VL (2 SWS) + Ü (1 SWS)</p> <p>3. und 4. Semester: PR (1 SWS)</p>	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der veranstaltungsfreien Zeit gemäß separater Ankündigung; Vortrag im SoSe	G

Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4		56
Exercises		2		28
Practical training		1		14
Präsenzzeit Modul insgesamt				98 h

che240 - Chemical Technology

Module label	Chemical Technology			
Modulkürzel	che240			
Credit points	9.0 KP			
Workload	270 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule 			
Zuständige Personen	<p>Rößner, Frank (Module responsibility)</p> <p>Wark, Michael (Module responsibility)</p> <p>Brehm, Axel (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Rößner, Frank (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wark, Michael (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Rößner, Frank (Module counselling)</p> <p>Bottke, Patrick (Module counselling)</p> <p>Wark, Michael (Module counselling)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Die Studierenden erlernen die Besonderheiten von chemischen Prozessen unter technischen und betriebswirtschaftlichen Rahmenbedingungen. Sie werden mit der ingenieur-technologischen Terminologie vertraut gemacht, die sie zur Mitarbeit in Projektteams befähigt. Es werden die Fähigkeiten vermittelt, die im Labormaßstab erworbenen chemischen Grundlagenkenntnisse in den technischen Maßstab zu übertragen. Ferner wird die Verknüpfung von ökonomischen, rechtlichen und chemischen Rahmenbedingungen aufgezeigt. Schließlich wird optional durch die Vergabe von Vortragsthemen im Rahmen des Grundpraktikums Technische Chemie die Fähigkeit zur Wissensvermittlung geschult.</p>			
Module contents	<p>Es wird eine Übersicht über wesentliche Inhalte der Technischen Chemie gegeben, z.B.: Geschichte der industriellen Chemie, Rohstoff- und Energiesituation und Einfluss von ökonomischen Rahmenbedingungen auf die Prozessgestaltung. Es wird der Unterschied zwischen Labor und technischem Maßstab vermittelt. Die Studierenden machen sich mit dem Einfluss von thermophysikalischen Daten (z.B. Phasengleichgewichten, Kinetik) auf die Auslegung von Apparaten und Prozessen vertraut. Sie erlernen den Umgang mit Bilanzgleichungen und Fließbildern. Es wird die Modellierung von Stoff- und Wärmetransport und Verweilzeitverhalten vermittelt. Im Praktikum absolvieren die Studenten u.a. die Versuche Rektifikation, Verweilzeitverhalten und thermisches Verhalten von Reaktoren.</p>			
Literatureempfehlungen	<p>A. Behr, D. W. Agar, J. Jörissen: Einführung in die Technische Chemie, Spektrum-Verlag Heidelberg 2010</p> <p>M. Baerns, A. Behr, A. Brehm, J. Gmehling, H. Hofmann, U. Onken, A. Renken: "Technische Chemie", Wiley-VCH, Weinheim 2006</p> <p>W. Reschetilowski: "Technisch-Chemisches Praktikum", Wiley-VCH, Weinheim 2002</p> <p>Praktikumsskripte zu den einzelnen Versuchen</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V, PR, Ü			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	KL		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		4		56
Exercises		2		28

Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Practical training		2		28
Präsenzzeit Modul insgesamt				112 h

che250 - Advanced Molecular Chemistry

Module label	Advanced Molecular Chemistry	
Modulkürzel	che250	
Credit points	6.0 KP	
Workload	180 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule 	
Zuständige Personen	<p>Müller, Thomas (Module responsibility)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Doye, Sven (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Hilt, Gerhard (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Doye, Sven (Module counselling)</p> <p>Christoffers, Jens (Module counselling)</p> <p>Müller, Thomas (Module counselling)</p> <p>Hilt, Gerhard (Module counselling)</p>	
Prerequisites		
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse: Vertiefte Stoffchemie der Hauptgruppenelemente: Geometrische und elektronische Struktur von elektronenreichen und elektronenarmen Molekülverbindungen. Einsatz Anorganischer Molekülverbindungen in Katalyse und Bindungsaktivierung. Anorganische Polymere. Pericyclische Reaktionen in der organischen Chemie: Grundlagen und Regeln (FMO Theorie) Anwendungen in der Synthese organischer Verbindungen und Naturstoffen. Fertigkeiten: Übersicht über die Anorganische Molekülchemie Verstehen von komplexen Strukturen und Bindungssituationen. Verständnis der Woodward Hoffmann Regeln (WHR) Anwendung der WHR auf synthetische Probleme.</p>	
Module contents	<p>Stoffchemie der Hauptgruppenelemente Clusterchemie, Carbene und Carbenanaloge, elektronenreiche und elektronenarme Hauptgruppenelementverbindungen, Lewis Säure Base Konzept in der Katalyse, Anorganische Polymere (Siloxane, Polyphosphazene), Interhalogene, Edelgaschemie, Pericyclische Reaktionen (konzertierte Cycloadditionen, elektrocyclische Reaktionen, Valenztautomerisierungen) unter Berücksichtigung von Reaktionsmechanismen und synthetischen Anwendungen.</p>	
Literaturempfehlungen	wird in der Vorlesung bekanntgegeben	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	Empfohlene Belegung 5 (WiSe)	
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	2 VL (2 x 2 SWS)	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	KL
Form of instruction	Lecture	
SWS	4	
Frequency	--	
Workload Präsenzzeit	56 h	

che260 - Quantum Mechanics and Group Theory

Module label	Quantum Mechanics and Group Theory			
Modulkürzel	che260			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule 			
Zuständige Personen	Klüner, Thorsten (Module responsibility) Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt) Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt) Müller, Thomas (Module counselling)			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	Kenntnisse: Grundlagen der Quantenmechanik und Statistischen Thermodynamik. Theoretische Grundlagen der Molekülchemie und deren Anwendung, Grundlagen zur theoretischen Beschreibung der elektronischen Struktur von Molekülen. Verständnis qualitativer Modelle zur chemischen Bindung in komplexen Molekülen. Fertigkeiten: Beherrschung der Grundlagen der Quantenmechanik und der Statistischen Thermodynamik Sicherer Umgang mit quantenmechanischen Modellsystemen Anwendung quantenchemischer Standardsoftware. Anwendung der Gruppentheorie in chemischen Fragestellungen			
Module contents	Quantenmechanik: Postulate, Operatoren, Teilchen im Kasten, starrer Rotator, harmonischer Oszillator, Wasserstoffatom Statistische Thermodynamik: molekulare Zustandssumme, Berechnung thermodynamischer Größen Quantenchemie: molekulare Schrödingergleichung, Hartree-Fock-Näherung, Dichtefunktionaltheorie, Einführung in Methoden zur Erfassung der Elektronenkorrelation Molekül Symmetrie, Mathematische Grundlagen der Gruppentheorie, Gruppentheorie in der Chemie			
Literaturempfehlungen	- A. Szabo, N.S. Ostlund „Modern Quantum Chemistry“ - F. Jensen „Introduction to Computational Chemistry“ - P.W. Atkins, R. Friedman “Molecular Quantum Mechanics” - In Vorlesung angegeben			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich WiSe			
Module capacity	unlimited			
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	2 VL (2 SWS) + PR (1 SWS) + Übung (2 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung	KL		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture (VL/Ü)		6	--	84
Exercises		2		28
Practical training		3		42
Präsenzzeit Modul insgesamt				154 h

che135 - Konzentrationsanalytik

Module label	Konzentrationsanalytik
Modulkürzel	che135
Credit points	6.0 KP
Workload	180 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">• Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule• Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule• Master of Education Programme (Vocational and Business Education) Chemistry (Master of Education) > Mastermodule
Zuständige Personen	<p>Wittstock, Gunther (Module responsibility)</p> <p>Walker, Gottfried (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Scholz-Böttcher, Barbara (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Brand, Izabella (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Böning, Philipp (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Scholz-Böttcher, Barbara (Module counselling)</p> <p>Dosche, Carsten (Module counselling)</p> <p>Walker, Gottfried (Module counselling)</p> <p>Wittstock, Gunther (Module counselling)</p> <p>Brand, Izabella (Module counselling)</p> <p>Böning, Philipp (Module counselling)</p>
Prerequisites	
Skills to be acquired in this module	<p><i>Kenntnisse (Wissen)</i></p> <p>Nach Besuch der Vorlesung, der Übungen und der Praktika kennen die Studierenden die wichtigsten Teilschritte zur Lösung einer konzentrationsanalytischen Fragestellung. Sie kennen die wichtigsten statistischen Methoden der Versuchsauswertung und der Qualitätssicherung für alle Teilschritte, verfügen über einen Überblick über Aufschlussverfahren chromatographische, atomspektroskopische, spektralphotometrische und elektroanalytische Bestimmungsmethoden. Sie sind mit der interdisziplinären Einbindung konzentrationsanalytischen Arbeitens vertraut.</p> <p><i>Fertigkeiten (Können)</i></p> <p>Die Studierenden können eine analytische Fragestellung in Teilschritte zerlegen, und problemangepasste instrumentelle Methoden für Aufschluss, Trennung und Bestimmung auswählen. Sie können einfache chromatographische, atomspektroskopische und elektroanalytische Untersuchungen eigenständig durchführen und die dabei eingesetzten Methoden in Bezug auf Richtigkeit und Reproduzierbarkeit und weiteren Kriterien miteinander vergleichen. Sie können sicher mit Gehaltangaben umgehen und diese ineinander umrechnen. Sie können Kalibrierexperimente problemangepasst auswählen, durchführen, auswerten und bewerten.</p>
Module contents	<p>VL Konzentrationsanalytik</p> <p>Die Studierenden machen sich mit den Konzepten der analytischen Chemie und den wichtigsten instrumentellen Methoden zur Trennung und zur Konzentrationsbestimmung organischer und anorganischer Stoffe vertraut.</p> <p>PR Konzentrationsanalytik</p> <p>fünf Versuche in Zweiergruppen zu den Themen, Chromatographie, Atomspektroskopie und Elektroanalytik.</p>
Literaturempfehlungen	<p>D.C Harris, Lehrbuch der quantitativen Analyse, Vieweg, 1998,</p> <p>K. Cammann, Lehrbuch der Instrumentellen Analytik, Spektrum, 2000</p> <p>R. Kellner et al. Analytical Chemistry, Wiley-VCH, 1998</p> <p>S. Kromidas, Validierung in der Analytik, Wiley-VCH, 1999</p>
Links	
Language of instruction	German
Duration (semesters)	1 Semester
Module frequency	jährlich

Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung in 3 (WiSe)			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	VL/S (4 SWS) + PR (2 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge	Dringend empfohlen: Grundlagen der Chemie, Theorie und Praxis der Anorganisch-nasschemischen Analytik Die Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden!			
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In den Semesterferien nach dem WiSe gemäß separater Ankündigung	G		
	Die Modulprüfung kann erst nach Abschluss des Praktikums abgelegt werden!			
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Vorlesung und Seminar		4	WiSe	52
Practical training		2	WiSe	20
Präsenzzeit Modul insgesamt				72 h

che235 - Strukturaufklärung organischer Verbindungen

Module label	Strukturaufklärung organischer Verbindungen			
Modulkürzel	che235			
Credit points	3.0 KP			
Workload	90 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule 			
Zuständige Personen	<p>Christoffers, Jens (Module counselling)</p> <p>Christoffers, Jens (Module responsibility)</p> <p>Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse und Fähigkeiten</p> <p>Die Studierenden verstehen nach dem Besuch dieses Moduls die physikalischen Grundlagen der in der Organischen Chemie gängigen spektroskopischen (NMR: Kernresonanzspektroskopie, IR: Infrarotspektroskopie) und spektrometrischen (MS: Massenspektrometrie) Verfahren (NMR, IR, MS) und sind in der Lage einfache Spektren auszuwerten. Sie lernen, Organische Verbindungen im Rahmen praktischer Anwendungen (unter Nutzung von NMR, IR und MS) zu charakterisieren. Die Studierenden beherrschen routiniert die Auswertung von NMR-, IR- und Massenspektren, um Konstitution und Konfiguration unbekannter Organischer Verbindungen zu ermitteln. Sie können selbständig praktisch mit gängiger Software der instrumentellen Analytik (NMR, IR und MS) umgehen, die in der Forschung und in der Industrie vielfach eingesetzt werden.</p>			
Module contents	VL + Ü Strukturaufklärung Organischer Verbindungen: Einsatz spektroskopischer und spektrometrischer Methoden (NMR, IR, MS) zur Charakterisierung und Strukturaufklärung Organischer Verbindungen.			
Literaturempfehlungen	M. Hesse, H. Meier, B. Zeeh, Spektroskopische Methoden in der Organischen Chemie, Thieme Verlag			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung in 4 (SoSe)			
Modullevel / module level				
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	4. Semester: VL (2 SWS) + Ü (1 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit gemäß separater Ankündigung;	KL		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	SoSe	28
Exercises		1	SoSe	14
Präsenzzeit Modul insgesamt				42 h

che245 - Technische Chemie

Module label	Technische Chemie			
Modulkürzel	che245			
Credit points	9.0 KP			
Workload	270 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule 			
Zuständige Personen	<p>Rößner, Frank (Module counselling)</p> <p>Wark, Michael (Module counselling)</p> <p>Bottke, Patrick (Module counselling)</p> <p>Rößner, Frank (Module responsibility)</p> <p>Wark, Michael (Module responsibility)</p> <p>Brehm, Axel (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Rößner, Frank (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Wark, Michael (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Die Studierenden erlernen die Besonderheiten von chemischen Prozessen unter technischen und betriebswirtschaftlichen Rahmenbedingungen. Sie werden mit der ingenieur-technologischen Terminologie vertraut gemacht, die sie zur Mitarbeit in Projektteams befähigt. Es werden die Fähigkeiten vermittelt, die im Labormaßstab erworbenen chemischen Grundlagenkenntnisse in den technischen Maßstab zu übertragen. Ferner wird die Verknüpfung von ökonomischen, rechtlichen und chemischen Rahmenbedingungen aufgezeigt. Schließlich wird optional durch die Vergabe von Vortragsthemen im Rahmen des Grundpraktikums Technische Chemie die Fähigkeit zur Wissensvermittlung geschult.</p>			
Module contents	<p>Es wird eine Übersicht über wesentliche Inhalte der Technischen Chemie gegeben, z.B.: Geschichte der industriellen Chemie, Rohstoff- und Energiesituation und Einfluss von ökonomischen Rahmenbedingungen auf die Prozessgestaltung. Es wird der Unterschied zwischen Labor und technischem Maßstab vermittelt. Die Studierenden machen sich mit dem Einfluss von thermophysikalischen Daten (z.B. Phasengleichgewichten, Kinetik) auf die Auslegung von Apparaten und Prozessen vertraut. Sie erlernen den Umgang mit Bilanzgleichungen und Fließbildern. Es wird die Modellierung von Stoff- und Wärmetransport und Verweilzeitverhalten vermittelt. Im Praktikum absolvieren die Studenten u.a. die Versuche Rektifikation, Verweilzeitverhalten und thermisches Verhalten von Reaktoren.</p>			
Literaturempfehlungen	<p>A. Behr, D. W. Agar, J. Jörissen: Einführung in die Technische Chemie, Spektrum-Verlag Heidelberg 2010</p> <p>M. Baerns, A. Behr, A. Brehm, J. Gmehling, H. Hofmann, U. Onken, A. Renken: "Technische Chemie", Wiley-VCH, Weinheim 2006</p> <p>W. Reschetilowski: "Technisch-Chemisches Praktikum", Wiley-VCH, Weinheim 2002</p> <p>Praktikumsskripte zu den einzelnen Versuchen</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung 4 (SoSe)			
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	2 V, 1 PR, 1 Ü			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung			G
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	SoSe	28
Practical training		2	SoSe	28

Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Exercises		2	SoSe	28
Präsenzzeit Modul insgesamt				84 h

che265 - Quantenmechanik und Gruppentheorie

Module label	Quantenmechanik und Gruppentheorie			
Modulkürzel	che265			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule 			
Zuständige Personen	<p>Klüner, Thorsten (Module responsibility)</p> <p>Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Müller, Thomas (Module counselling)</p>			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse:</p> <p>Grundlagen der Quantenmechanik und Statistischen Thermodynamik</p> <p>Theoretische Grundlagen der Molekülchemie und deren Anwendung</p> <p>Grundlagen zur theoretischen Beschreibung der elektronischen Struktur von Molekülen</p> <p>Verständnis qualitativer Modelle zur chemischen Bindung in komplexen Molekülen</p> <p>Fertigkeiten:</p> <p>Beherrschung der Grundlagen der Quantenmechanik und der Statistischen Thermodynamik</p> <p>Sicherer Umgang mit quantenmechanischen Modellsystemen</p> <p>Anwendung quantenchemischer Standardsoftware</p> <p>Anwendung der Gruppentheorie in chemischen Fragestellungen</p>			
Module contents	<p>Quantenmechanik: Postulate, Operatoren, Teilchen im Kasten, starrer Rotator, harmonischer Oszillator, Wasserstoffatom</p> <p>Statistische Thermodynamik: molekulare Zustandssumme, Berechnung thermodynamischer Größen</p> <p>Quantenchemie: molekulare Schrödinger-Gleichung, Hartree-Fock-Näherung, Dichtefunktionaltheorie, Einführung in Methoden zur Erfassung der Elektronenkorrelation</p> <p>Molekül Symmetrie, Mathematische Grundlagen der Gruppentheorie, Gruppentheorie in der Chemie</p>			
Literaturempfehlungen	<p>- A. Szabo, N.S. Ostlund „Modern Quantum Chemistry“ - F. Jensen „Introduction to Computational Chemistry“</p> <p>- P.W. Atkins, R. Friedman “Molecular Quantum Mechanics” - In Vorlesung angegeben</p>			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	Empfohlene Belegung 5 (WiSe)			
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	<p>2 V</p> <p>Nachfolgemodell (Kombination mit che261):</p> <p>1 VL (je 2 SWS) + PR (1 SWS) + Übung (2 SWS)</p>			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten		Type of examination	
Final exam of module			G	
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture (VL/Ü)		2	WiSe	28
Practical training		2	WiSe	28
Exercises		2	WiSe	28
Präsenzzeit Modul insgesamt				84 h

che251 - Anorganische Molekülchemie für Fortgeschrittene

Module label	Anorganische Molekülchemie für Fortgeschrittene	
Modulkürzel	che251	
Credit points	6.0 KP	
Workload	180 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Aufbaumodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule 	
Zuständige Personen	<p>Müller, Thomas (Module responsibility)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Müller, Thomas (Module counselling)</p>	
Prerequisites		
Skills to be acquired in this module	<p>Kenntnisse: Vertiefte Stoffchemie der Hauptgruppenelemente: Synthese, geometrische und elektronische Struktur von elektronenreichen und elektronenarmen Hauptgruppenmolekülverbindungen. Einsatz Anorganischer Molekülverbindungen in Katalyse und Bindungsaktivierung. Anorganische Polymere. Molekülsymmetrie, theoretische Grundlagen der Molekülchemie und deren Anwendung, Grundlagen zur theoretischen Beschreibung der elektronischen Struktur von Molekülen. Verständnis qualitativer Modelle zur chemischen Bindung in komplexen Molekülen. Fertigkeiten: Übersicht über die Anorganische Molekülchemie Verstehen von komplexen Strukturen und Bindungssituationen. Anwendung der Gruppentheorie in chemischen Fragestellungen (Chemische Bindung, Spektroskopie).</p>	
Module contents	<p>Stoffchemie der Hauptgruppenelemente Clusterchemie, Carbene und Carbenanaloge, elektronenreiche und elektronenarme Hauptgruppenelementverbindungen, Lewis Säure Base Konzept in der Katalyse, Anorganische Polymere (Siloxane, Polyphosphazene), Interhalogene, Edelgaschemie, Molekül Symmetrie, Mathematische Grundlagen der Gruppentheorie, Gruppentheorie in der Chemie.</p>	
Literaturempfehlungen	wird in der Vorlesung bekanntgegeben	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	Empfohlene Belegung 5 (WiSe)	
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	2 VL (2 x 2 SWS)	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend seperater Ankündigung	1 benotete Prüfungsleistung: 1 Klausur von max. 2 h (in begründeten Ausnahmefällen 1 mündliche Prüfung von max. 45 Minuten Dauer) (100%)
Form of instruction	Lecture	
SWS	4	
Frequency	SoSe oder WiSe	
Workload Präsenzzeit	56 h	

che254 - Pericyclische Reaktionen

Module label	Pericyclische Reaktionen	
Modulkürzel	che254	
Credit points	3.0 KP	
Workload	90 h	
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodule 	
Zuständige Personen	<p>Doye, Sven (Module responsibility)</p> <p>Doye, Sven (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Hilt, Gerhard (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Christoffers, Jens (Module counselling)</p> <p>Hilt, Gerhard (Module counselling)</p> <p>Doye, Sven (Module counselling)</p>	
Prerequisites		
Skills to be acquired in this module	Verständnis von Pericyclischen Reaktionen in der Organischen Chemie auf der Grundlage von Regeln. Grenzorbtal Theorie (Frontier Molecular Orbital Theorie), Woodward-Hoffmann Regeln; Anwendung von pericyclischen Reaktionen für die Synthese organischer Verbindungen und Naturstoff.	
Module contents	Pericyclische Reaktionen unter Berücksichtigung von Reaktionsmechanismen und synthetischen Anwendungen, Elektrocyclische Reaktionen, Sigmatrope Umlagerungen, Cycloadditionen, En-Reaktionen, Cheletrope Reaktionen	
Literatureempfehlungen	wird in der Vorlesung bekanntgegeben	
Links		
Language of instruction	German	
Duration (semesters)	1 Semester	
Module frequency	jährlich	
Module capacity	unlimited	
Reference text	Empfohlene Belegung 5 (WiSe)	
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)	
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht	
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	V	
Vorkenntnisse / Previous knowledge		
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend seperater Ankündigung	1 benotete Prüfungsleistung: 1 Klausur (100%)
Form of instruction	Lecture	
SWS	2	
Frequency	WiSe	
Workload Präsenzzeit	28 h	

che261 - Quantenmechanik

Module label	Quantenmechanik			
Modulkürzel	che261			
Credit points	3.0 KP			
Workload	90 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> • Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Vertiefungsmodule • Dual-Subject Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Erweiterungsmodul 			
Zuständige Personen	Klüner, Thorsten (Module responsibility) Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt)			
Prerequisites				
Skills to be acquired in this module	Kenntnisse: Grundlagen der Quantenmechanik und Statistischen Thermodynamik. Fertigkeiten: Beherrschung der Grundlagen der Quantenmechanik und der Statistischen Thermodynamik Sicherer Umgang mit quantenmechanischen Modellsystemen Anwendung quantenchemischer Standardsoftware			
Module contents	Quantenmechanik: Postulate, Operatoren, Teilchen im Kasten, starrer Rotator, harmonischer Oszillator, Wasserstoffatom Statistische Thermodynamik: molekulare Zustandssumme, Berechnung thermodynamischer Größen Quantenchemie: molekulare Schrödingergleichung, Hartree-Fock-Näherung, Dichtefunktionaltheorie, Einführung in Methoden zur Erfassung der Elektronenkorrelation			
Literaturempfehlungen	- A. Szabo, N.S. Ostlund „Modern Quantum Chemistry“ - F. Jensen „Introduction to Computational Chemistry“ - P.W. Atkins, R. Friedman "Molecular Quantum Mechanics" - In Vorlesung angegeben			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 Semester			
Module frequency	jährlich WiSe			
Module capacity	unlimited			
Modullevel / module level	AS (Akzentsetzung / Accentuation)			
Modulart / typ of module	je nach Studiengang Pflicht oder Wahlpflicht			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	1 VL (2 SWS) + PR (1 SWS) + Übung (2 SWS)			
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend seperater Ankündigung	2 Prüfungsleistungen: Benotete Prüfungsleistung: 1 Klausur (1 Std.) (100%) Unbenotete Prüfungsleistung: Fachpraktische Übung (max. 1 Praktikumsprotokoll) Aktive Teilnahme: Aktive Teilnahme im Praktikum		
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	WiSe	28
Exercises		2	WiSe	28
Practical training		1	WiSe	14
Präsenzzeit Modul insgesamt				70 h

Abschlussmodul

bam - Bachelor's Thesis Module

Module label	Bachelor's Thesis Module
Modulkürzel	bam
Credit points	15.0 KP
Workload	450 h
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none">Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Abschlussmodul
Zuständige Personen	Al-Shamery, Katharina (Prüfungsberechtigt) Beckhaus, Rüdiger (Prüfungsberechtigt) Brand, Izabella (Prüfungsberechtigt) Brehm, Axel (Prüfungsberechtigt) Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt) Martens, Jürgen (Prüfungsberechtigt) Brumsack, Hans-Jürgen (Prüfungsberechtigt) Albers, Lena (Prüfungsberechtigt) Dosche, Carsten (Prüfungsberechtigt) Christoffers, Jens (Prüfungsberechtigt) Dittmar, Thorsten (Prüfungsberechtigt) Doye, Sven (Prüfungsberechtigt) Hilt, Gerhard (Prüfungsberechtigt) Klüner, Thorsten (Prüfungsberechtigt) Özaslan, Mehtap (Prüfungsberechtigt) Rarey, Jürgen (Prüfungsberechtigt) Rößner, Frank (Prüfungsberechtigt) Rothkopf, Hans-Werner (Prüfungsberechtigt) Rullkötter, Jürgen (Prüfungsberechtigt) Wilkes, Heinz (Prüfungsberechtigt) Schnetger, Bernhard (Prüfungsberechtigt) Wittstock, Gunther (Prüfungsberechtigt) Scholz-Böttcher, Barbara (Prüfungsberechtigt) Wark, Michael (Prüfungsberechtigt)
Prerequisites	
Skills to be acquired in this module	Die Studierenden wählen für die Anfertigung ihrer Bachelorarbeit einen Themenschwerpunkt in Absprache mit einem Betreuer aus. Die Begleitveranstaltung dient dazu, die Studierenden im Erwerb der allgemeinen und themenbezogenen Kompetenzen (z.B. Aufbau und Strukturierung einer Forschungsarbeit, Literaturrecherche in spezifischen Datenbanken, Formulierung von Forschungsfragen und Anwendung geeigneter Methoden, Datenerhebung und -auswertung) zu unterstützen.
Module contents	Die Studierenden werden in die grundlegenden Fragestellungen und methodischen Arbeitsweisen des gewählten Gebietes herangeführt und erhalten Einblicke in die Strukturen schriftlicher Qualifikationsarbeiten in dem jeweiligen Fachgebiet. Neben gemeinsamen Seminarinhalten (z.B. Recherche in spezifischen Datenbanken) beinhaltet dieses Modul etwa zehn Einzelkonsultationen, die Teilnahme an ausgewählten Arbeitsgruppenseminaren sowie die Anfertigung der Bachelorabschlussarbeit.
Literaturempfehlungen	In den jeweiligen Veranstaltungen werden Literaturhinweise gegeben.
Links	

Language of instruction	German
Duration (semesters)	1 Semester
Module frequency	halbjährlich
Module capacity	unlimited
Modullevel / module level	Abschlussmodul (Abschlussmodul / Conclude)
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method	
Vorkenntnisse / Previous knowledge	
Examination	Prüfungszeiten
Final exam of module	nach Absprache
Form of instruction	Seminar
SWS	2
Frequency	SoSe und WiSe
Workload Präsenzzeit	28 h

Frühere Module

che150 - Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis

Module label	Theory and Practice of Inorganic Wetchemical Analysis			
Modulkürzel	che150			
Credit points	6.0 KP			
Workload	180 h			
Verwendbarkeit des Moduls	<ul style="list-style-type: none"> Bachelor's Programme Chemistry (Bachelor) > Frühere Module 			
Zuständige Personen	<p>Weiz, Alexander (Module responsibility)</p> <p>Beckhaus, Rüdiger (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Müller, Thomas (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Albers, Lena (Prüfungsberechtigt)</p> <p>Weiz, Alexander (Prüfungsberechtigt)</p>			
Prerequisites	Abgeschlossene Lehrveranstaltung „5.07.103 Einführung in die Laborpraxis“ des Moduls "che100 Grundlagen der Chemie" vor Beginn des Praktikums. Dokumentierte Teilnahme an der Sicherheitsbelehrung vor Beginn des Praktikums.			
Skills to be acquired in this module	Die Studierenden verfügen nach Abschluss des Moduls über breitangelegte Kenntnisse in der nasschemischen Analyse und damit einhergehend vertieften Kenntnissen der Stoffeigenschaften anorganischer Substanzen und ihrer Reaktionen. Die handwerklichen Fähigkeiten im chemischen Labor werden vertieft. Die Studierenden erkennen die Wichtigkeit sauberen Arbeitens im chemischen Labor für die Aussagekraft ihrer Experimente.			
Module contents	Quantitative und Qualitative Analysen in Theorie und Praxis inkl. der zugehörigen Stoffchemie; Durchführung anorganisch-chemischer Grundoperationen; Durchführung des Trennungsganges und Nachweis von Kationen und Anionen anhand charakteristischer Reaktionen.			
Literaturempfehlungen	Jander-Blasius, Einführung in die analytische und präparative anorganische Chemie, Hirzel Verlag			
Links				
Language of instruction	German			
Duration (semesters)	1 (2-Fächer-Bachelor), 2 (Fach-Bachelor) Semester			
Module frequency	jährlich			
Module capacity	unlimited			
Reference text	WiSe und SoSe			
Modullevel / module level	AC (Aufbaucurriculum / Composition)			
Modulart / typ of module	Pflicht / Mandatory			
Lehr-/Lernform / Teaching/Learning method				
Vorkenntnisse / Previous knowledge				
Examination	Prüfungszeiten	Type of examination		
Final exam of module	In der vorlesungsfreien Zeit entsprechend separater Ankündigung		KL	
Form of instruction	Comment	SWS	Frequency	Workload of compulsory attendance
Lecture		2	WiSe	28
Practical training		7	--	98
Präsenzzeit Modul insgesamt				126 h

