

Modulhandbuch zum Master of Education

Profillinie „Lehramt Gymnasium“

Teilstudiengang Chemie

Inhaltsverzeichnis

1. Qualifikationsziele des Teilstudiengangs Chemie	2
2. Modellstudienpläne	3
2.1. Studienbeginn im Wintersemester	3
2.2. Studienbeginn im Sommersemester	3
3. Modulbeschreibungen	4
3.1. Fachwissenschaftliche Module.....	4
Modul AC_C3: Moderne Anorganische Chemie.....	4
Modul BC_C: Einführung in die Biochemie	6
Modul PC_C3: Physikalische Chemie III.....	7
Modul Z_C: Zyklusvorlesungen.....	8
3.2. Fachdidaktische Module.....	9
Modul SPS_C: Chemische Schülerexperimente – Begleitung des Schulpraxissemesters	9
3.3. Verschränkungsmodule.....	10
Modul VM_C1: Verschränkungsmodul 1 - Fachdidaktik und Anorganische Chemie.....	10
Modul VM_C2: Verschränkungsmodul 2 - Fachdidaktik und Organische Chemie.....	12
3.4. Masterarbeit.....	14

1. Qualifikationsziele des Teilstudiengangs Chemie

Die Absolventinnen und Absolventen des Teilstudiengangs

- verfügen über anschlussfähiges fachwissenschaftliches und fachdidaktisches Wissen in Chemie, das es ihnen ermöglicht, als Lehrkraft Vermittlungs-, Lern- und Bildungsprozesse im Fach Chemie zu gestalten,
- verfügen über anschlussfähiges chemisches Fachwissen, das es ihnen ermöglicht, neuere chemische Forschung zu verstehen,
- verfügen über anschlussfähiges Wissen über die Inhalte und Tätigkeiten chemienaher Forschungs- und Industrieeinrichtungen,
- können chemische Sachverhalte in verschiedenen Anwendungsbezügen und Sachzusammenhängen erfassen und bewerten,
- können chemische Gebiete durch Identifizierung schlüssiger Fragestellungen strukturieren, durch Querverbindungen vernetzen und Bezüge zur Schulchemie und ihrer Entwicklung herstellen,
- kennen die wesentlichen Arbeits- und Erkenntnismethoden der Chemie und können sicher experimentieren,
- kennen die Ideengeschichte ausgewählter chemisch-naturwissenschaftlicher Theorien sowie Begriffe und deren Aussagekraft,
- kennen den Prozess der Gewinnung chemischer Erkenntnisse und können die individuelle und gesellschaftliche Relevanz der Chemie begründen,
- können die Bedeutung des Prinzips der Nachhaltigkeit für das Fach Chemie darstellen und begründen,
- verfügen über anschlussfähiges chemiedidaktisches Wissen auf Grundlage des aktuellen Forschungsstandes, insbesondere über grundlegende Kenntnisse der Ergebnisse chemiebezogener Lehr-Lernforschung,
- können auf der Grundlage ihres Fachwissens Unterrichtskonzepte und -medien fachlich gestalten, inhaltlich bewerten.

2. Modellstudienpläne

Mit * markierte Module werden im Sommer- und im Wintersemester angeboten.

2.1. Studienbeginn im Wintersemester

Semester	Teilstudiengang Chemie	LP ges.
4 SS	*AC_C3 3 LP	3 LP
3 WS	SPS_C 4 LP	4 LP
2 SS	*Z_C 6 LP *VM_C2 6 LP	12 LP
1 WS	BC_C 3 LP PC_C3 3 LP *VM_C1 6 LP	12 LP

2.2. Studienbeginn im Sommersemester

Semester	Teilstudiengang Chemie	LP ges.
4 WS	BC_C 3 LP PC_C3 3 LP	6 LP
3 SS	*AC_C3 3 LP *VM_C2 6 LP	9 LP
2 WS	SPS_C 4 LP	4 LP
1 SS	*Z_C 6 LP *VM_C1 6 LP	12 LP

3. Modulbeschreibungen

3.1. Fachwissenschaftliche Module

Modul AC_C3: Moderne Anorganische Chemie

Titel	Moderne Anorganische Chemie
Code/Nummer	AC_C3
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	3 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	90 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	Jedes Semester mit wechselnden Themen zwischen WS und SS.
Dauer des Moduls	1 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	4. FS bei Studienbeginn im WS 3. FS bei Studienbeginn im SS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	Ggf. nachzuholende Module AC_B1 und AC_B2 des Bachelorstudiengangs
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Seminar „Moderne Anorganische Chemie“
Lerninhalte	
<p>Für ausgewählte Teilgebiete der Anorganischen Chemie werden fachliche Grundlagen wiederholt und exemplarisch aktuelle Entwicklungen aufgezeigt. Der Bezug zum täglichen Leben wird dargestellt.</p> <p>Mögliche Themengebiete sind</p> <ul style="list-style-type: none"> • Koordinationschemie • Metallorganische Komplexe in der homogenen Katalyse • Supramolekulare Chemie • Bioanorganische Chemie • Anorganische Festkörper • Elektrochemische Zellen • Speichermaterialien 	
Lernziele	
<p>Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> • kennen aktuelle Forschungsgebiete der Anorganischen Chemie • können Zielsetzungen aktueller Forschungsanstrengungen erläutern und die Bedeutung der Anorganischen Chemie für das tägliche Leben darstellen • können einen wissenschaftlichen Übersichtsartikel zusammenfassen und die wesentlichen Inhalte in einem Vortrag fachgerecht erklären 	
Lehr- und Lernformen	
Vorträge des Dozenten, Vorträge der Studierenden	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Regelmäßige Teilnahme am Seminar, erfolgreich gehaltener Vortrag, bestandene Abschlussklausur

Modulprüfung	Vortrag, Klausur
Benotung/Berechnung der Modulnote	Die Modulnote wird zu gleichen Teilen aus der Vortrags- und Klausurnote gebildet.

Modul BC_C: Einführung in die Biochemie

Titel	Einführung in die Biochemie
Code/Nummer	BC_C
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	3 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	90 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	
	Jährlich im WS
Dauer des Moduls	
	1 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	
	1. FS bei Studienbeginn im WS 4. FS bei Studienbeginn im SS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	
	Ggf. nachzuholendes Modul OC_B1 des Bachelorstudiengangs
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Vorlesung „Grundvorlesung Biochemie“
Lerninhalte	
Die Grundvorlesung Biochemie befasst sich mit grundlegenden Begriffs-Definitionen, der Einführung aller Stoffklassen der Biomoleküle (Proteine, Nukleinsäuren, Kohlenhydrate, Lipide), den wesentlichen Stoffwechselprozessen und dem Informationsfluss von DNA über RNA zu den Proteinen.	
Lernziele	
Das wesentliche Lernziel ist die Schaffung eines breiten Basiswissens über die Zusammenhänge in der Welt der Biochemie, und dessen Quervernetzung zur Schaffung eines Grundverständnisses für die Funktion physiologischer Systeme und auch pathologischer Prozesse. Neugier und Faszination für grundlegende Prozesse des Lebens und deren Entschlüsselung auf molekularer Ebene sollen geweckt werden.	
Lehr- und Lernformen	
Vorlesung	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Bestehen der Klausur zur Vorlesung
Modulprüfung	Klausur
Benotung/Berechnung der Modulnote	Note der Klausur

Modul PC_C3: Physikalische Chemie III

Titel	Physikalische Chemie III
Code/Nummer	PC_C3
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	3 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	90 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	
	Jährlich im WS
Dauer des Moduls	
	1 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	
	1. FS bei Studienbeginn im WS 4. FS bei Studienbeginn im SS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	
	Ggf. nachzuholendes Modul PC_B1 des Bachelorstudiengangs
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Vorlesung „Einführung in die Physikalische Chemie III“, dazugehörige Übungen
Lerninhalte	
<p>In der Vorlesung „Einführung in die Physikalische Chemie III“ werden neben grundlegenden Kenntnissen auf dem Gebiet der formalkinetischen Beschreibung und Analyse von allgemeinen Reaktionsprozessen vertiefende Kenntnisse aus Bereichen der theoretischen Beschreibung und experimentellen Untersuchung der molekularen Dynamik und Kinetik von homogenen und heterogen katalysierten chemischen Elementarreaktionen, Adsorptions- und Transportprozessen vermittelt. Ausgehend von den quantenmechanischen Grundkonzepten der modernen Theoretischen Chemie (Potentialenergiehyperflächen, Theorie des Übergangszustandes) werden die Grundlagen moderner Verfahren zur Berechnung von Reaktionsquerschnitten und thermischen Geschwindigkeitskonstanten behandelt. In den vorlesungsbegleitenden Übungstutorien werden die in der Vorlesung erworbenen Kenntnisse anhand von Haus- und Präsenzübungsaufgaben wiederholend diskutiert und zunehmend selbstständig angewendet.</p>	
Lernziele	
<p>Die Studierenden besitzen nach erfolgreichem Abschluss des Moduls grundlegende Kenntnisse auf den Gebieten der modernen – auf molekularen Elementarschritten basierenden – theoretischen Beschreibung und experimentellen Untersuchung – unter Verwendung zeitaufgelöster spektroskopischer Nachweisverfahren – von komplexen homogenen und heterogen-katalysierten praxisrelevanten chemischen und photochemischen Reaktionssystemen.</p>	
Lehr- und Lernformen	
Vorlesung, Übungsaufgaben	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Teilnahme an den Übungen, Bestehen der Abschlussklausur zur Vorlesung
Modulprüfung	Abschlussklausur
Benotung/Berechnung der Modulnote	Note der Klausur

Modul Z_C: Zyklusvorlesungen

Aus den 18 angebotenen Zyklusvorlesungen müssen 2 Vorlesungen gewählt werden.

Titel	Zyklusvorlesungen
Code/Nummer	Z_C
Modultyp (PM/WPM/WM)	WPM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	6 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	180 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	
	In jedem Semester, wechselndes Angebot
Dauer des Moduls	
	1-2 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	
	1.-2. FS bei Studienbeginn im WS 1./3. FS bei Studienbeginn im SS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	
	Ggf. nachzuholende Module des entsprechenden Teilgebiets (AC, OC, PC) des Bachelorstudiengangs
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	2 Vorlesungen aus den 18 angebotenen Zyklusvorlesungen (AC_Z, OC_Z, PC_Z)
Lerninhalte	
Das Modul vertieft ausgewählte forschungsbezogene Themengebiete der Chemie. Die Inhalte der angebotenen Zyklusvorlesungen sind im Modulhandbuch des Masterstudiengangs Chemie aufgeführt. Modulhandbuch MSc Chemie	
Lernziele	
Die Lernziele der angebotenen Zyklusvorlesungen sind im Modulhandbuch des Masterstudiengangs Chemie aufgeführt. Modulhandbuch MSc Chemie	
Lehr- und Lernformen	
Vorlesungen	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Bestehen der Klausuren zu den Vorlesungen
Modulprüfung	Klausur zu jeder Vorlesung
Benotung/Berechnung der Modulnote	Mittelwert der Klausurnoten

3.2. Fachdidaktische Module

Modul SPS_C: Chemische Schülerexperimente – Begleitung des Schulpraxissemesters

Titel	Chemische Schülerexperimente – Begleitung des Schulpraxissemesters
Code/Nummer	SPS_C
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	4
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	120
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	
	Jährlich
Dauer des Moduls	
	2 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	
	Vor und während des Schulpraxissemesters
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	
	Keine
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Seminar zur Vor- und Nachbereitung, Praktikum
SWS	
Lerninhalte	
Planung und Durchführung eines chemischen Schülerexperimentes mit Reflexion und Optimierung; Einbindung eines Schülerexperimentes in eine geplante Schulstunde, Erstellung eines Stundenverlaufsplans, Reflexion des Entwicklungsprozesses und der praktischen Erfahrung.	
Lernziele	
Adressatengerechte Planung einer Schulstunde mit Einbindung eines Schülerexperimentes, Verwendung von fachdidaktischen Konzepten zur Planung und Durchführung, Reflektiertes Bild des Lehrerhandelns (Zeitmanagement und Umsetzbarkeit in Bezug auf ein Schülerexperiment)	
Lehr- und Lernformen	
Angeleitete Vorbereitung, Gruppenarbeit, Seminar	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Erstellung eines Portfolios mit Konzept, Stundenverlaufsplan mit dokumentiertem Entwicklungsprozess, Teilnahme am Abschlussgespräch
Modulprüfung	Schriftlich (Portfolio), praktisch und mündlich (Abschlussgespräch)
Benotung/Berechnung der Modulnote	Individuelle Noten auf die Vorbereitung, praktische Durchführung und Reflexion gehen zu gleichen Teilen in die Modulnote ein.

3.3. Verschränkungsmodule

Modul VM_C1: Verschränkungsmodul 1 - Fachdidaktik und Anorganische Chemie

Titel	Verschränkungsmodul 1 - Fachdidaktik und Anorganische Chemie
Code/Nummer	VM_C1
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	6 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	180 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	Jedes Semester Praktikum in der vorlesungsfreien Zeit
Dauer des Moduls	1 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	1. FS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	Seminar: Keine Praktikum: Seminar „Fachdidaktik der Chemie I“, ggf. nachzuholende Module AC_B1 und AC_B2
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Seminar: Fachdidaktik der Chemie I Praktikum: Demonstrationskurs in Allgemeiner und Anorganischer Chemie
Lerninhalte	
<p>Fachdidaktik der Chemie I</p> <p>Die Planung von <i>einzelnen</i> Chemiestunden (Mittelstufe und Oberstufe) stehen in diesem Seminar im Zentrum der Betrachtungen. Dabei werden inhaltliche Aspekte (Bildungsplan, gesellschaftliche und individuelle Relevanz der Stundeninhalte), methodisch-didaktische Prinzipien (Unterrichtseinstiege, Medieneinsatz, Experiment) und persönliche Aspekte (Lehrerpersönlichkeit, Entwicklungsstand der Schüler etc.) besprochen. Mögliche außerschulische Lernorte sollen an verschiedenen Beispielen aufgezeigt werden.</p> <p>Studierende wählen aus diesen Inhalten einzelne Themen aus und bereiten sie didaktisch und methodisch zu Hause vor. Die Ergebnisse werden vorgestellt und mit den anderen Seminarteilnehmern diskutiert und weiter entwickelt. Im Laufe des Semesters werden verschiedene Unterrichtsstunden vor der Gruppe präsentiert werden. Dabei sollen mögliche Alternativen aufgezeigt und begründet werden.</p> <p>Demonstrationskurs</p> <p>Zur Einführung werden gestaltpsychologische Aspekte eines chemischen Demonstrationsversuchs vermittelt. Für den Demonstrationskurs wählen die Studierenden ein Thema aus dem Gebiet der Anorganischen Chemie, spezifizieren und strukturieren wesentliche Aspekte dazu und planen schulische Schauversuche, mittels derer diese veranschaulicht werden können. Die Planungen werden vorab in einem Konzeptpapier formuliert. In der Praktikumsphase werden die Experimente vorbereitet, erprobt und einstudiert, um am Ende einen ca. 60-minütigen Experimentalvortrag zum Thema erfolgreich halten zu können.</p>	

Lernziele	
<p>Fachdidaktik der Chemie I Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> • können eine am Experiment orientierte Unterrichtsstunde in verschiedenen Klassenstufen planen und analysieren • können Lernziele, für eine am Experiment orientierte geplante Unterrichtsstunde, formulieren und begründen • können methodisch-didaktische Aspekte bei der Planung von Chemiestunden benennen und begründen • können Demonstrations- und Schülerversuche unter Beachtung sicherheits- und umweltrelevanter Aspekte planen und analysieren. <p>Demonstrationskurs Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> • können Demonstrationsversuche beurteilen, wahrnehmungsaktiv aufbauen und sicher und erfolgreich durchführen. • können einen Experimentalvortrag konzipieren, vorbereiten und erfolgreich durchführen. 	
Lehr- und Lernformen	
<p>Fachdidaktik der Chemie I: Vorträge der Dozentin, begleitende Übungen und Seminar Demonstrationskurs: Einführende Seminarveranstaltung, praktische Übungen, Experimentalvortrag</p>	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	<p>Regelmäßige Teilnahme am Seminar (max. 2 Fehltermine)</p> <p>Aktive Teilnahme am Praktikum, erfolgreich absolvierter Experimentalvortrag, erfolgreiche Ausarbeitung.</p>
Modulprüfung	<p>Seminar: Präsentation und Hausaufgaben</p> <p>Praktikum: Experimentalvortrag und schriftliche Ausarbeitung</p>
Benotung/Berechnung der Modulnote	<p>Die Modulnote wird zu gleichen Teilen aus Seminar- und Praktikumsnote gebildet.</p> <p>Seminarnote:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Note der Hausaufgaben: 40% • Note des Präsentation: 40% • Mündliche Mitarbeit im Seminar: 20% <p>Praktikumsnote:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Note des Experimentalvortrags: 60% • Note der Ausarbeitung: 40%

Modul VM_C2: Verschränkungsmodul 2 - Fachdidaktik und Organische Chemie

Titel	Verschränkungsmodul 2 - Fachdidaktik und Organische Chemie
Code/Nummer	VM_C2
Modultyp (PM/WPM/WM)	PM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	6 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	180 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	Immer im Sommersemester, bei Bedarf (Mindestanzahl an Studierenden erforderlich) auch im Wintersemester. Das Seminar findet in der Regel im Semester und das Praktikum in der vorlesungsfreien Zeit statt. Das Praktikum und der Experimentalvortrag müssen im selben Semester wie das Seminar abgeschlossen werden.
Dauer des Moduls	1 Semester
(Empfohlenes) Fachsemester	2. FS (bei Studienbeginn im Wintersemester)
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	Modul VM_C1 Ggf. nachzuholendes OC_B2 des Bachelorstudiengangs
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	Seminar: Fachdidaktik der Chemie II Praktikum: Organische Chemie
Lerninhalte	
<p>"Methoden und Medieneinsatz im Chemieunterricht" stehen hier im Zentrum der Betrachtungen. Zur Gestaltung und Reflexion des Chemieunterrichts werden Themen wie „Überblick über konzeptionelle Ansätze“, „Lehren und Lernen fachlicher Konzepte und Kompetenzen“, „Didaktische Transformation“, „Adressatenbezogene Kommunikations- und Vermittlungstechniken chemischer Sachverhalten“, „Sprachförderung im Chemieunterricht“, „Diagnose, Prävention und Korrektur von Präkonzepten und Schüler(wohl)vorstellungen“, „Modelle und Modelldenken“, „Einsatz und Evaluation von Medien“ exemplarisch vorgestellt. Erste Erfahrungen bei der Planung und Analyse von Unterrichtssequenzen für die Sekundarstufe II werden erworben.</p> <p>Studierende wählen hierzu passende Themen aus, bereiten sie didaktisch und methodisch in einer Niederschrift auf und erarbeiten themenbezogene Experimente. Nach der Erprobung der Experimente im Praktikum stellen die Studierenden ihre Themen in abschließenden Experimentalvorträgen vor.</p>	
Lernziele	
<p>Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> • verfügen über Kenntnis beispielhafter fachdidaktischer Methoden • planen und reflektieren einzelne Unterrichtseinheiten unter didaktischen und methodischen Gesichtspunkten • besitzen die Fähigkeit, aktuelle Erkenntnisse der Fachwissenschaft aufzunehmen, zu durchdringen und zu elementarisieren 	

<ul style="list-style-type: none"> • sind vertraut mit relevanten Diagnose- und Evaluationstechniken und deren Einsatz zur Unterstützung individualisierter Lernangebote • wenden gezielt und begründet Medien (auch Experimente) zur Unterstützung fachlicher Lernprozesse an • wenden die Kompetenzen aus Verschränkungsmodul 1 an und vertiefen sie. 	
Lehr- und Lernformen	
Vorträge der Dozentin/des Dozenten mit Übungen und Experimentalvorträge der Studierenden	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Erfolgreich ausgearbeitete Niederschrift, erfolgreich absolvierter Experimentalvortrag, regelmäßige und aktive Teilnahme an Seminar, Praktikum und Experimentalvorträgen.
Modulprüfungen	Niederschrift und Experimentalvortrag
Benotung/Berechnung der Modulnote	<ul style="list-style-type: none"> • Note Niederschrift (50%) • Note Experimentalvortrag (50%)

3.4. Masterarbeit

Die Masterarbeit kann wahlweise in der Chemie, im zweiten Teilstudiengang oder in den Bildungswissenschaften angefertigt werden.

Titel	Masterarbeit
Code/Nummer	MA_C
Modultyp (PM/WPM/WM)	WPM
Verwendbarkeit (Studiengang/Fach)	M.Ed., Profillinie Gymnasium, Teilstudiengang Chemie
Modulumfang in LP	15 LP
Arbeitsaufwand (in Zeitstunden)	450 Stunden
Häufigkeit/Frequenz des Angebots	In jedem Semester
Dauer des Moduls	17 Wochen, in Ausnahmefällen auf Antrag bis zu 4 Wochen Verlängerung
(Empfohlenes) Fachsemester	4. FS
Teilnahmevoraussetzung/erwartete Vorkenntnisse	Ggf. alle nachzuholenden Module des Bachelorstudiengangs; Nachweis über erfolgreich absolvierte Module im M.Ed. im Umfang von mind. 60 LP; erfolgreich absolviertes Schulpraxissemester; in der Regel Bachelorarbeit im Fach Chemie
Modulinhalte und Modulziele	
Zugehörige Lehrveranstaltungen	keine
Lerninhalte	
Ein Arbeitsthema aus einem Teilgebiet der Chemie soll innerhalb der vorgegebenen Zeit in der wissenschaftlichen Arbeit selbstständig nach wissenschaftlichen Methoden bearbeitet werden. Das Ergebnis wird schriftlich in der Masterarbeit, die eine Zusammenfassung enthält, festgehalten.	
Lernziele	
Die Studierenden sind in der Lage, sich mit ihrem im Studium erworbenen Wissen ein neues Thema eigenständig zu erarbeiten und die notwendige Literaturrecherche durchzuführen. Sie können weitgehend selbstständig moderne Methoden der Chemie einsetzen und die Experimente planen, aufbauen, durchführen und dokumentieren. Die Ergebnisse ihrer Untersuchungen können sie eigenständig auswerten, schriftlich formulieren und kritisch diskutieren.	
Lehr- und Lernformen	
Anfertigen einer Masterarbeit	
Modulabschluss	
Voraussetzungen für die Vergabe von LP	Bestandene Masterarbeit
Modulprüfung	Masterarbeit
Benotung/Berechnung der Modulnote	Note der Masterarbeit