

EBERHARD KARLS  
**UNIVERSITÄT  
TÜBINGEN**



**Modulhandbuch**  
**Lehramt Chemie**  
**Master of Education – Höheres Lehramt an**  
**beruflichen Schulen mit der Fachrichtung**  
**Sozialpädagogik/Pädagogik**

SS 2020

Stand: 28.01.2020

---

## Inhalt

<b>1. Qualifikationsziele des Studiengangs.....</b>	<b>3</b>
<b>2. Studienverlaufsplan.....</b>	<b>4</b>
2.1 Übersicht nach Modulen.....	4
2.2 Übersicht nach Studienverlauf.....	6
<b>3. Modulbeschreibungen.....</b>	<b>7</b>



---

## 1. Qualifikationsziele des Studiengangs

Eingangsvoraussetzungen für den Studiengang Lehramt Chemie - Höheres Lehramt an beruflichen Schulen mit der Fachrichtung Sozialpädagogik/Pädagogik (Abschluss Master of Education) sind die Qualifikationsziele des entsprechenden Studiengangs mit dem Abschluss Bachelor of Education - Höheres Lehramt an beruflichen Schulen mit der Fachrichtung Sozialpädagogik/Pädagogik oder äquivalente Leistungen.

Die Absolventinnen und Absolventen des Studiengangs verfügen über fortgeschrittenes anschlussfähiges fachwissenschaftliches und fachdidaktisches Wissen in Chemie, das als wissenschaftliche Grundlage für den Vorbereitungsdienst dient. Sie können mit den erworbenen Kenntnissen als Lehrerin oder Lehrer Vermittlungs-, Lern- und Bildungsprozesse im Fach Chemie gestalten.

Die Absolventinnen und Absolventen können chemische Inhalte durch Identifizierung schlüssiger Fragestellungen strukturieren, durch Querverbindungen vernetzen und auf die Schulchemie und ihre Entwicklung beziehen. Sie können die relevanten Arbeits- und Erkenntnismethoden der Chemie nutzen. Die intensive und individuelle Betreuung (hohe Kontaktzeit) während der Laborpraktika stellt sicher, dass sie auch komplexe Experimente unter Berücksichtigung von Sicherheitsvorschriften koordinieren und durchführen können. Sie sind mit der Ideengeschichte ausgewählter chemisch-naturwissenschaftlicher Theorien, deren konstituierenden Begriffen und ihrer Aussagekraft sowie dem Prozess der Gewinnung chemischer Erkenntnisse (Wissen über Chemie) vertraut und können die individuelle und gesellschaftliche Relevanz der Chemie einordnen und analysieren. Damit verfügen sie über chemisches Fachwissen, das es ihnen ermöglicht, neuere chemische Forschung sowie die Inhalte und Tätigkeiten chemienaher Forschungs- und Industrieeinrichtungen zu vermitteln. Sie können chemische Sachverhalte in verschiedenen Anwendungsbezügen und Sachzusammenhängen einordnen, beurteilen und im Unterricht weitergeben. Sie können die Bedeutung des Prinzips der Nachhaltigkeit für das Fach Chemie illustrieren und begründen.

Sie verfügen über chemiedidaktisches Fachwissen auf Grundlage des aktuellen Forschungsstandes, insbesondere über fortgeschrittene Kenntnisse der Ergebnisse chemiebezogener Lehr-Lernforschung und können auf der Grundlage ihres Fachwissens Unterrichtskonzepte und -medien fachlich gestalten und inhaltlich bewerten.

---

## 2. Studienverlaufsplan

### 2.1 Übersicht nach Modulen

Modulnummer	Pflicht / Wahlpflicht	Modultitel	Empfohlenes Fachsemester	LP
FDCM	P	Fachdidaktik Chemie Master	1 und 2	6
CLAM	P	Chemie Lehramt Master	2 und 3	9
IMC <sup>1</sup>	W	Intensivkurs Methoden der Chemie	3 und 4	13
VPC <sup>1</sup>	W	Vertiefungspraktikum Chemie	3 und 4	13
MALA	W	Masterarbeit Chemie M.Ed.	4	15

<sup>1</sup> Es wird entweder Modul IMC (wenn die Masterarbeit im Fach Chemie angestrebt wird) oder Modul VPC (wenn die Masterarbeit außerhalb des Faches Chemie angestrebt wird) gewählt.

## 2.2 Übersicht nach Studienverlauf

Der konkrete Ablauf des Studiums und die Abfolge von Modulen und Lehrveranstaltungen muss unter Berücksichtigung des anderen Faches und der Bildungswissenschaften individuell geplant werden. Um dies zu erleichtern, bestehen im Fach Chemie nur wenige Einschränkungen im Ablauf. Eventuelle Verknüpfungen zwischen Modulen und/oder Lehrveranstaltungen sind in Abschnitt 3. dargestellt.

Alle mündlichen Prüfungen dieses Modulhandbuchs werden unter Hinzuziehung einer Beisitzerin oder eines Beisitzers durchgeführt.

Im Folgenden wird ein modellhafter, idealtypischer Studienverlauf angegeben. Es wird ausdrücklich darauf hingewiesen, dass der individuelle Studienverlauf hiervon abweichen kann.

						Summe ECTS-Punkte im Semester
<b>1.</b>	2					2
<b>2.</b>	FDCM 4	7 CLAM				11
<b>3.</b>		2	8 IMC	7 alternativ: VPC		10/9
<b>4.</b>			5	6	MALA <sup>1</sup> 15	5/6 <sup>2</sup>

<sup>1</sup> Die Masterarbeit kann wahlweise im Fach Chemie durchgeführt werden und wird dann mit dem Modul IMC kombiniert.

<sup>2</sup> ohne Masterarbeit

Ein Studienbeginn zum *Sommersemester* ist ebenfalls möglich, jedoch nicht der Regelfall. Sollten Sie Ihr Studium zum *Sommersemester* aufnehmen, so fällt das Schulpraxissemester auf das 2. Semester. Die folgende Tabelle zeigt für diesen Fall einen möglichen Studienverlauf auf. Eine persönliche Studienberatung wird dringend empfohlen. Bedingt durch die Lage des Schulpraxissemesters im 2. Semester und die Kombination mit dem Hauptfach kann es zu signifikanten Abweichungen sowie unter Umständen zu Verzögerungen in Ihrem individuellen Studienverlauf kommen.

						Summe ECTS-Punkte im Semester
<b>1.</b>			13 IMC	13 alternativ: VPC		13
<b>2.</b>	2					2
<b>3.</b>	FDCM 4	7 CLAM				11
<b>4.</b>		2			MALA <sup>1</sup> 15	2 <sup>2</sup>

<sup>1</sup> Die Masterarbeit kann wahlweise im Fach Chemie durchgeführt werden und wird dann mit dem Modul IMC kombiniert.

<sup>2</sup> ohne Masterarbeit

### 3. Modulbeschreibungen

Unter der Rubrik „Lehr-/Lernformen“ werden die Lehrveranstaltungen des jeweiligen Moduls aufgelistet. Dabei wird angegeben, ob die Veranstaltung im Winter-, im Sommersemester oder jeweils in beiden Semestern angeboten wird.

<b>Modulnummer:</b> FDCM	<b>Modultitel:</b> Fachdidaktik der Chemie Master		<b>Art des Moduls:</b> P
<b>ECTS-Punkte</b>	6		
<b>Arbeitsaufwand</b> - Kontaktzeit - Selbststudium	Arbeitsaufwand: 180 h	Kontaktzeit: 90 h / 6 SWS	Selbststudium: 90 h
<b>Moduldauer</b>	2 Semester		
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	Komponenten des Moduls werden in jedem Semester angeboten; die einzelnen Lehrveranstaltungen werden jeweils jährlich angeboten		
<b>Unterrichtssprache</b>	deutsch		
<b>Lehr- /Lernformen</b>	Vorlesung/Seminar, Übung, Laborpraktikum		
<b>Modulinhalt</b>	Fachsystematik und Basiskonzepte im Chemieunterricht; spiralcurriculare Aspekte; Medien im und für den Chemieunterricht unter besonderer Berücksichtigung des Experiments; Formen der Leistungsmessung und Evaluation; Diagnose und Differenzierung im Chemieunterricht, Vertiefung und Verfestigung der Inhalte unter besonderer Berücksichtigung der Sekundarstufe II; Planung einer Unterrichtseinheit für die Sekundarstufe II; Planung, Durchführung und Präsentation von Experimenten für den Schulunterricht; ergänzende Vortragsübungen mit Experimenten.		
<b>Qualifikationsziele</b>	Die Absolventinnen und Absolventen können auf der Basis ihrer Erfahrungen im Praxissemester kompetenzorientierten Unterricht planen, gestalten, durchführen und reflektieren sowie dabei grundlegende Schulexperimente einsetzen. Ihre Erfahrungen aus dem Praxissemester reflektieren die Studierenden kritisch unter didaktischen Gesichtspunkten. Sie kennen Möglichkeiten der Diagnose und Differenzierung im Chemieunterricht. Die Studierenden können fachdidaktische Konzepte des Chemieunterrichts und Ergebnisse der chemiebezogenen Lehr-Lern-Forschung anwenden. Sie können die Fachdidaktik der Chemie in fächerübergreifende Zusammenhänge einordnen. Sie präsentieren etablierte und innovative Inhalte des Chemieunterrichts und werten sie fachlich und didaktisch aus.		
<b>Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten/ Benotung (ggf. Gewichtung)</b>	obligatorische Lehrveranstaltungen: Vorlesung / Seminar: Fachdidaktik 2 (WS, 2 ECTS) Laborpraktikum / Seminar: Experimentorientierte Unterrichtseinheit (SS, 2 ECTS) Seminar/ Übung: Innovative Themen der Chemie für die Schule und das Schülerlabor (SS, 2 ECTS) Studienleistungen: Abschluss der Lehrveranstaltungen Prüfungsleistung: fachspezifisches Portfolio, benotet		
<b>Verwendbarkeit</b>	Lehramtsstudium Chemie (berufliches Lehramt), Master		
<b>Teilnahmevoraussetzungen</b>	keine		

<b>Modulnummer:</b> CLAM	<b>Modultitel:</b> Chemie Lehramt Master		<b>Art des Moduls:</b> P
<b>ECTS-Punkte</b>	9		
<b>Arbeitsaufwand - Kontaktzeit - Selbststudium</b>	Arbeitsaufwand: 270 h	Kontaktzeit: 135 h / 9 SWS	Selbststudium: 135 h
<b>Moduldauer</b>	2 Semester		
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	jährlich		
<b>Unterrichtssprache</b>	deutsch		
<b>Lehr- /Lernformen</b>	Vorlesungen, Seminar		



<b>Modulinhalt</b>	<p>Angewandte Anorganische Chemie: Anwendungen der Chemie in Industrie und Umwelt;</p> <p>AC2a: Grundlagen der Festkörperchemie, Strukturchemie, Stoffchemie ausgewählter Themen der Festkörperchemie, funktionale Materialien;</p> <p>Bioanorganische Chemie: Prinzipien der Koordinationschemie, Bioliganden, Aufnahme, Transport und Speicherung von Metallen in biologischen Systemen, Strukturen und Funktionen von Metalloproteinen, Metalle in Medizin und Diagnostik, Biomineralisation;</p> <p>OCM1: „Stereochemie und stereoselektive Synthese“: Eigenschaften stereoisomerer Moleküle, Arten von Selektivität, Topien von Liganden und Halbräumen, Energiediagramme bei selektiven Reaktionen, diastereoselektive Synthesen von Alkenen (Wittig-Reaktion, Julia-Olefinierung, Kreuzmetathese, aus Alkinen, Kreuzkupplungen), diastereoselektive Reaktionen an Ringen, diastereoselektive Reaktionen an acyclischen Systemen (Felkin-Anh-Modell), Chemie der Enolate (Evans-, Enders-Alkylierung), Aldolreaktionen, Allylierungs- und Crotlylierungsreaktionen, optisch aktive Produkte (Sharpless-Epoxidierung, Jacobsen-Resolution), enzymatische Racematspaltungen und gruppenselektive Reaktionen;</p> <p>OCM2: „Physikalische Organische Chemie“: Bindungstheorie (Kraftfelder, VB, MO), Thermochemie (Inkrementensysteme), Konformationsanalyse, Elektronische Effekte, Lösungen und nicht-kovalente Wechselwirkungen, molekulare Erkennung und supramolekulare Chemie; Kinetik: Prinzipien und Reaktionsmechanismen, Isotopieeffekte, Substituenteneffekte, lineare freie Enthalpiebeziehungen; Aufklärung von Mechanismen;</p> <p>OCM5: „Reaktive Zwischenstufen“: Carbokationen (Carbenium- und Carboniumionen), Carbanionen, Radikale und Diradikale, Carbene, Nitrene: Erzeugung der reaktiven Zwischenstufen (photochemisch, thermisch, chemisch), Energie und Struktur (Gasphase vs. Lösung, Hyperkonjugation, klass. und nicht-klass.), Nachweis und Spektroskopie (Abfangchemie, Isolierung in inerten Medien, zeitaufgelöste Spektroskopie), Reaktionsverhalten: Umlagerung, intermolekulare Reaktionen; Anwendungen in der Synthese (metallvermittelte Erzeugung);</p> <p>BC1: Naturstoffklassen, Aminosäuren, Peptide, Proteine, Kohlenhydrate, Lipide, Terpene, Vitamine, Alkaloide, DNA, RNA, Enzyme, Cofaktoren, Enzymkinetik, Inhibierung, Enzymmechanismen, Stoffwechsel, Zitronensäurezyklus, Atmungskette, Glykolyse, Photosynthese, Harnstoffzyklus, Proteinbiosynthese, genetischer Code;</p> <p>Angewandte Physikalische Chemie: Vertiefende Darstellung der angewandten physikalischen Chemie (Wärmekraftmaschinen, Brennstoffzellen, Solarzellen, NMR in der Medizin, Mikrowellenherd) unter Herstellung von Querbeziehungen;</p> <p>Toxikologie: Aufgaben und Definition der Toxikologie; krebserzeugende, erbgutverändernde, fortpflanzungsgefährdende und fruchtschädigende Stoffe; toxische Wirkungen von Atemgiften, Metallen, Lösemitteln, Kunststoffen, polyzyklischen Kohlenwasserstoffen (PAK, Dioxine, PCB), Nitro- und Nitrosoverbindungen, sowie aromatischen Aminen; Biozide und Ökotoxikologie; Biomonitoring am Arbeitsplatz; Vergiftungsbehandlung;</p> <p>Rechtsgebiete: Besprechung rechtlicher Fragestellungen der Chemie.</p>
<b>Qualifikationsziele</b>	<p>Die Absolventinnen und Absolventen können an ausgewählten Beispielen technische, umweltrelevante und industrielle Anwendungen der Chemie sowie fortgeschrittene Reaktionstypen der anorganischen und organischen Chemie analysieren und diskutieren, mathematische Verfahren zur Beschreibung und Modellierung verwenden und Querbezüge herstellen. Sie können toxikologische Wirkprinzipien ausgewählter Substanzgruppen erläutern und rechtlich einwandfrei mit Chemikalien umgehen.</p>

<p><b>Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten/ Benotung (ggf. Gewichtung)</b></p>	<p>obligatorische Lehrveranstaltungen:  Vorlesung Anorganische Chemie AC2a (SS, 2 ECTS) <i>oder</i>  Vorlesung Bioanorganische Chemie (SS, 2 ECTS)</p> <p>Vorlesung OCM1 – Stereochemie und stereoselektive Synthese (WS, 2 ECTS) <i>oder</i>  Vorlesung OCM2 – Physikalische Organische Chemie (SS, 2 ECTS) <i>oder</i>  Vorlesung OCM5 – Reaktive Zwischenstufen (SS, 2 ECTS) <i>oder</i>  Vorlesung BC1 (Biochemie) (WS, 2 ECTS)</p> <p>Seminar Angewandte Physikalische Chemie (WS, 2 ECTS)  Vorlesung Angewandte Anorganische Chemie (SS, 1 ECTS)  Vorlesung Toxikologie für Chemiker und Biochemiker (SS, 1 ECTS)  Vorlesung Spezielle Rechtsgebiete für Chemiker und andere Naturwissenschaftler (SS, 1 ECTS)</p> <p>Studienleistungen: Klausuren für die Veranstaltungen Toxikologie und Rechtskunde (60 min, für den Abschluss M.Ed. sind diese Leistungen unbewertet und wirken sich nicht auf die Zahl der Prüfungsversuche oder auf die Endnote aus; wurden beide Klausuren erfolgreich abgelegt, kann aber ein Sachkundenachweis ausgestellt werden)  Prüfungsleistungen: mündliche Prüfung für die Gebiete der Anorganischen, Organischen und Physikalischen Chemie (60 min); benotet.</p>
<p><b>Verwendbarkeit</b></p>	<p>Lehramtsstudium Chemie (berufliches Lehramt), Master</p>
<p><b>Teilnahmevoraussetzungen</b></p>	<p>keine</p>

<b>Modulnummer:</b> IMC	<b>Modultitel:</b> Intensivkurs Methoden der Chemie		<b>Art des Moduls:</b> W
<b>ECTS-Punkte</b>	13		
<b>Arbeitsaufwand - Kontaktzeit - Selbststudium</b>	Arbeitsaufwand: 390 h	Kontaktzeit: 285 h / 19 SWS	Selbststudium: 105 h
<b>Moduldauer</b>	2 Semester		
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	jedes Semester; Beginn nach Absprache		
<b>Unterrichtssprache</b>	deutsch		
<b>Lehr- /Lernformen</b>	Laborpraktikum		
<b>Modulinhalt</b>	forschungspraxisnahe Durchführung komplexer Experimente in einer Arbeitsgruppe der Chemie zum Erlernen moderner Methoden der Chemie.		
<b>Qualifikationsziele</b>	Die Absolventinnen und Absolventen können zeitgemäße Methoden des forschenden wissenschaftlichen Arbeitens in der Chemie selbstständig anwenden, ein Laborjournal führen sowie die Grundlagen, Auswertungstechniken und Ergebnisse des Praktikums in Textform und in wissenschaftlicher Diskussion vertreten.		
<b>Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten/ Benotung (ggf. Gewichtung)</b>	Studienleistung: Laborjournal Prüfungsleistung: wissenschaftlicher Vortrag (ca. 30 min) mit Diskussion vor der Arbeitsgruppe; benotet		
<b>Verwendbarkeit</b>	Lehramtsstudiengang Chemie (berufliches Lehramt; Master), wenn die Masterarbeit im Fach Chemie angestrebt wird		
<b>Teilnahme- voraussetzungen</b>	keine		

<b>Modulnummer:</b> VPC	<b>Modultitel:</b> Vertiefungspraktikum Chemie		<b>Art des Moduls:</b> W
<b>ECTS-Punkte</b>	13		
<b>Arbeitsaufwand - Kontaktzeit - Selbststudium</b>	Arbeitsaufwand: 270 h	Kontaktzeit: 165 h / 11 SWS	Selbststudium: 105 h
<b>Moduldauer</b>	2 Semester		
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	jedes Semester		
<b>Unterrichtssprache</b>	deutsch		
<b>Lehr- /Lernformen</b>	Laborpraktika		
<b>Modulinhalt</b>	fortgeschrittene Experimente in Arbeitsgruppen der Chemie unter Anleitung von Mitarbeitern; das Laborpraktikum kann in <i>einer</i> Arbeitsgruppe oder in zwei Teilen in <i>zwei verschiedenen</i> Arbeitsgruppen abgelegt werden.		
<b>Qualifikationsziele</b>	Die Absolventinnen und Absolventen können komplexe chemische Experimente sicher durchführen, ein schriftliches Protokoll erstellen und mündlich über Resultate berichten sowie eine wissenschaftliche Diskussion darüber bestreiten.		
<b>Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten/ Benotung (ggf. Gewichtung)</b>	Studienleistung: Erstellung wissenschaftlicher Laborprotokolle Prüfungsleistung: eine (bei Durchführung in einer Arbeitsgruppe) oder zwei wissenschaftliche Präsentationen (60 min bzw. zweimal ca. 30 min mit Diskussion) vor der jeweiligen Arbeitsgruppe (Vortrag, Poster oder andere adäquate Darstellungsform); benotet; im Fall von zwei Praktikumsteilen muss für beide Teilleistungen mindestens die Note 4,0 erreicht werden; die Gesamtnote ergibt sich dann mit einer Gewichtung von 1:1		
<b>Verwendbarkeit</b>	Lehramtsstudium Chemie (berufliches Lehramt; Master), wenn keine Masterarbeit im Fach Chemie angestrebt wird.		
<b>Teilnahme- voraussetzungen</b>	keine		

<b>Modulnummer:</b> MALA	<b>Modultitel:</b> Masterarbeit Chemie		<b>Art des Moduls:</b> W
<b>ECTS-Punkte</b>	15		
<b>Arbeitsaufwand - Kontaktzeit - Selbststudium</b>	Arbeitsaufwand: 450 h	Kontaktzeit: 300 h / 20 SWS	Selbststudium: 150 h
<b>Moduldauer</b>	1 Semester		
<b>Häufigkeit des Angebots</b>	jedes Semester		
<b>Unterrichtssprache</b>	deutsch		
<b>Lehr- /Lernformen</b>	wissenschaftliche Abschlussarbeit		
<b>Modulinhalt</b>	Erarbeitung einer wissenschaftlichen Fragestellung (bevorzugt in derselben Arbeitsgruppe wie Modul IMC)		
<b>Qualifikationsziele</b>	Die Absolventinnen und Absolventen können eine forschungsbezogene wissenschaftliche Fragestellung ausgehend von der chemischen Fachliteratur weitgehend selbstständig bearbeiten, die notwendigen Experimente koordinieren und sicher durchführen und deren Ergebnisse dokumentieren. Sie können die wissenschaftlichen Hintergründe, Resultate und Schlussfolgerungen schriftlich darlegen, diskutieren und zusammenfassen.		
<b>Voraussetzung für die Vergabe von Leistungspunkten/ Benotung (ggf. Gewichtung)</b>	Prüfungsleistung: Masterarbeit; benotet.		
<b>Verwendbarkeit</b>	Lehramtsstudium Chemie, berufliches Lehramt		
<b>Teilnahme- voraussetzungen</b>	erfolgreicher Abschluss der Module FDCM und IMC		