



### Modulbeschreibung

1 1.1 Modulbezeichnung (dt. / engl.) <b>LB 4 Organische Chemie</b>	1.2 Kurzbezeichnung (optional)	1.3 Modul-Code (aus HIS-POS)
2 2.1 Modulturnus: <b>Angebot in <input checked="" type="checkbox"/> jedem SoSe, <input type="checkbox"/> jedem WiSe, anderer Turnus, nämlich:</b>	2.2 Moduldauer: <input checked="" type="checkbox"/> 1 Semester <input type="checkbox"/> 2 Semester	
3 3.1 Angebot für folgenden Studiengang/folgende Studiengänge	3.2 Pflicht, Wahlpflicht, Wahl <b>Pf</b>	3.3 Empfohlenes Fachsemester <b>2. Semester</b>

4 Workload				Workload insgesamt	
	Lehrformen/ Form	SWS je Lehrform	Std. pro Semester je Lehrform/ angegebener Form <small>1 SWS darf als 15 Zeitstunde angesetzt werden, d. h. 1 SWS = 1 UStd. x 15 Semesterwochen</small>	Arbeitsaufwand in Std. (Workload) <small>Summe Kontaktzeit + Summe Selbststudium in Std.</small>	Leistungspunkte (Credits) <small>i. d. R. 30 Std. = 1 LP; nur ganze Zahlen zulässig!</small>
<b>Kontaktzeit</b> <small>(z. B. Vorlesung, Übung, Praktikum, seminaristischer Unterricht, Projekt-/ Gruppenarbeit, Fallstudie, Planspiel, kreditiertes Tutorium) (weitere Zeilen möglich)</small>	Vorlesung	3	45h	<b>150h</b>	<b>5CP</b>
	Übung	1	15h		
	<b>Summen</b>	Summe Kontaktzeit in SWS <b>4</b>	Summe Kontaktzeit in Std. <b>60h</b>		
<b>Selbststudium</b> <small>(z. B. Tutorium, Vor-/ Nachbereitung, Prüfungsvorbereitung, Ausarbeitung von Hausarbeiten, Recherche)</small>	Vor- und Nachbereitung		90h		
	Tutorium (freiwillig)				
	<b>Summen</b>		Summe Selbststudium in Std. <b>90h</b>		

5 5.1 Lernziele
Die Studierenden sollen
<ul style="list-style-type: none"> <li>• die Eigenschaften von Kohlenstoffverbindungen erkennen, vergleichen und bewerten können.</li> <li>• die Nomenklaturregeln und das chemische Reaktionsverhalten funktionell unterschiedlicher Kohlenstoffverbindungen erkennen und beschreiben können.</li> <li>• die verschiedenen Isomeriearten der Kohlenstoffverbindungen nennen und unterscheiden können.</li> <li>• die grundlegenden biochemischen Verbindungsklassen nach deren Eigenschaft und Reaktionsverhalten unterscheiden und bewerten können.</li> </ul>
5.2 Lerninhalte
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Grundlagen der org. Chemie</li> <li>• aliphatische und alicyclische Kohlenwasserstoffverbindungen unterschiedlicher Funktionalität sowie aromatische Kohlenwasserstoffverbindungen</li> <li>• optische Aktivität und Enantiomerie,</li> <li>• grundlegende biochemisch wichtige Verbindungen und Stoffklassen</li> </ul>
→ zu den Details: siehe Vorlesungsverzeichnis, Lehrveranstaltungsplan etc.

5	<b>5.3 Modulkurzinformation</b> (Dieser Absatz [max. 250 Zeichen] wird auf der FH-Webseite veröffentlicht, um Studieninteressierte bei der Wahl ihres Studiengangs zu unterstützen. Fokussieren Sie sich auf wesentliche Inhalte und Ziele, gern verbunden mit Aussagen zur Bedeutung des Moduls für das weitere Studium oder berufliche Tätigkeiten. Bitte formulieren Sie ganze Sätze, sprechen Sie die Adressaten direkt an und vermeiden Sie Fachtermini.)
6	<b>6.1 Teilnahmevoraussetzungen</b> ( <i>Formal</i> : Prüfung in Modul XY muss bestanden sein o. ä.; <i>Inhaltlich</i> : Modul XY sollte absolviert sein, folgende Kenntnisse sollten vorhanden sein, ...) <b>Formal:</b> Zur Teilnahme an der MP muss vorher der LN des Moduls LB 2 Anorganische Chemie bestanden sein.  <b>Inhaltlich:</b> Modul LB 2 Anorganische Chemie.
	<b>6.2 Voraussetzungen für die Vergabe von Leistungspunkten</b> (z. B. Bestehen der Prüfung, erfolgreicher Abschluss einer Studienleistung, regelmäßige und aktive Teilnahme) <b>Bestehen der Prüfung</b>
	<b>6.3 Prüfungsformen und -umfang</b> (z. B. Klausur, mündliche Prüfung, Hausarbeit, Präsentation, Portfolio, Dauer der Prüfung in Min.) <b>Klausur (90 min.)</b> -in der Regel- Die jeweils gültige Prüfungsform wird vom Prüfungsausschuss grundsätzlich vor Veranstaltungsbeginn verbindlich festgelegt (vgl. hierzu die jeweils aktuelle Prüfungstermin- und Prüfungsformliste).
	<b>6.4 Voraussetzungen für die Zulassung zur Prüfung</b> Zur Teilnahme an der MP muss vorher der LN des Moduls LB 2 Anorganische Chemie bestanden sein.
	<b>6.5 Gewichtung der Note bei Ermittlung der Endnote</b> s. Prüfungsordnung/-en für oben (Zeile 3) genannte Studiengänge*
	<small>*Die Prüfungsordnungen der Studiengänge finden Sie in den Amtlichen Bekanntmachungen der FH Münster unter dem folgenden Link <a href="https://www.fh-muenster.de/hochschule/aktuelles/amtliche_bekanntmachungen/index.php?p=2,7">https://www.fh-muenster.de/hochschule/aktuelles/amtliche_bekanntmachungen/index.php?p=2,7</a>.</small>
7	<b>7.1 Veranstaltungssprache/n</b> <input checked="" type="checkbox"/> <b>Deutsch</b> <input type="checkbox"/> <b>Englisch</b> <input type="checkbox"/> <b>Weitere, nämlich:</b>
	<b>7.2 Modulverantwortliche/r</b> Prof. Dr. Matthias Lamping
	<b>7.3 Hauptamtlich Lehrende (optional)</b> Prof. Dr. Matthias Lamping
	<b>7.4 Maximale Teilnehmerzahl (optional)</b>
	<b>7.5 Ergänzende Informationen (optional)</b> (z. B. Literaturempfehlungen, weitere beteiligte Personen etc.) <ul style="list-style-type: none"><li>• Arni, A., (2003), Grundkurs Chemie II: Org. Chemie, Wiley-Verlag, Weinheim, Berlin, (aktuellste Auflage)</li><li>• Morrison, R. T., Boyd, R. N., (1986) Lehrbuch der organischen Chemie, Wiley-VCH-Verlag, Weinheim, Berlin (aktuellste Auflage)</li><li>• Kaufmann, H., Hädener, A., (1996), Grundlagen der organischen Chemie, Birkhäuser Basel</li><li>• Hart et. Al., Organische Chemie, Wiley-VCH-Verlag</li></ul>