



Modulbeschreibung

1	1.1 Modulbezeichnung (dt. / engl.) LB2 Anorganische Chemie	1.2 Kurzbezeichnung (optional)	1.3 Modul-Code (aus HIS-POS)
2	2.1 Modulturnus: Angebot in <input type="checkbox"/> jedem SoSe, <input checked="" type="checkbox"/> jedem WiSe, anderer Turnus, nämlich:	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 Pf	3.3 Empfohlenes Fachsemester 1.Semester
4 Workload			
			Workload insgesamt
	Lehrformen/ Form	SWS je Lehrform	Std. pro Semester je Lehrform/ angegebener Form 1 SWS darf als 15 Zeitstunde angesetzt werden, d. h. 1 SWS = 1 UStd. x 15 Semesterwochen
Kontaktzeit (z. B. Vorlesung, Übung, Praktikum, seminaristischer Unterricht, Projekt-/ Gruppenarbeit, Fallstudie, Planspiel, kreditiertes Tutorium) (weitere Zeilen möglich)	Vorlesung	3	45
	Übung	1	15
	Summen	Summe Kontaktzeit in SWS 4	Summe Kontaktzeit in Std. 60
Selbststudium (z. B. Tutorium, Vor-/ Nachbereitung, Prüfungsvorbereitung, Ausarbeitung von Hausarbeiten, Recherche)	Vor- und Nachbereitung		180
	Tutorium (freiwillig)		
	Summen		Summe Selbststudium in Std. 180
			240
			5 CP
5 5.1 Lernziele			
Die Studierenden sollen			
<ul style="list-style-type: none"> • grundlegende Konzepte der allgemeinen und anorganischen Chemie erkennen und erklären können. • Grundlagen zur Chemie ausgewählter Hauptgruppenelemente erkennen und erklären können. • grundlegende Prinzipien und Methoden der Chemie erkennen und erklären können. • stoffliche Zusammenhänge, Strukturen und Bindungsmodi ausgewählter Elemente / Verbindungen erkennen und bewerten können. 			
5.2 Lerninhalte			
<ul style="list-style-type: none"> • Atommodelle • klassische Bindungsformen in der Chemie • grundsätzliche Reaktionsarten (Säure, Lauge, Neutralisation, Redox, etc. pH-Wert) • Stöchiometrie 			
→ zu den Details: siehe Vorlesungsverzeichnis, Lehrveranstaltungsplan etc.			



5	5.3 Modulkurzinformation (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	6.1 Teilnahmevoraussetzungen (<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, ...) keine
	6.2 Voraussetzungen für die Vergabe von Leistungspunkten (z. B. Bestehen der Prüfung, erfolgreicher Abschluss einer Studienleistung, regelmäßige und aktive Teilnahme) Bestehen der Prüfung
	6.3 Prüfungsformen und -umfang (z. B. Klausur, mündliche Prüfung, Hausarbeit, Präsentation, Portfolio, Dauer der Prüfung in Min.) Klausur Leistungsnachweis (90 min.) -in der Regel- Die jeweils gültige Prüfungsform wird vom Prüfungsausschuss grundsätzlich vor Veranstaltungsbeginn verbindlich festgelegt (vgl. hierzu die jeweils aktuelle Prüfungsstermin- und Prüfungsformliste).
	6.4 Voraussetzungen für die Zulassung zur Prüfung keine
	6.5 Gewichtung der Note bei Ermittlung der Endnote 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 https://www.fh-muenster.de/hochschule/aktuelles/amtliche_bekanntmachungen/index.php?p=2,7.</small>
7	7.1 Veranstaltungssprache/n <input checked="" type="checkbox"/> Deutsch <input type="checkbox"/> Englisch <input type="checkbox"/> Weitere, nämlich:
	7.2 Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Matthias Lamping
	7.3 Hauptamtlich Lehrende Prof. Dr. Matthias Lamping
	7.4 Maximale Teilnehmerzahl (optional)
	7.5 Ergänzende Informationen (optional) (z. B. Literaturempfehlungen, weitere beteiligte Personen etc.) Mortimer, C. E., Müller, U., (2019), Chemie: Das Basiswissen der Chemie, Thieme-Verlag, Stuttgart, (13. Auflage) Binnewies, M., (2016) et. al. Allgemeine u. Anorganische Chemie, Spektrum Akademischer Verlag, Heidelberg (3. Auflage) Riedel, E., Meyer, H-J., (2013), Allgemeine und Anorganische Chemie, De Gruyter, Berlin (10. Auflage)