

Name des Moduls: G2 Allgemeine und Anorganische Chemie		
Prüfung: G2 Allgemeine und Anorganische Chemie	LV.-Nr.:	ECTS-Punkte: 5 CP
Empfohlene Einordnung: 1. Semester	Pflichtkennzeichen: [PF]	Lehrveranstaltungssprache: deutsch
Modulverantwortung: Prof. Dr. Matthias Lamping	Modulturnus: Jedes WiSe	Information zur Anmeldung: LSF
Lehrende: Prof. Dr. Matthias Lamping		
Qualifikationsziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> • grundlegende Konzepte der allgemeinen und anorganischen Chemie erläutern. • Grundlagen der Chemie ausgewählter Hauptgruppenelemente erläutern. • grundlegende Prinzipien und Methoden der Chemie beschreiben. • stoffliche Zusammenhänge, Strukturen und Bindungsmodi ausgewählter Elemente / Verbindungen erkennen und bewerten. 	
Prüfungsform- und umfang	Leistungsnachweis: Klausur (90 min)	
Lehrform	<ul style="list-style-type: none"> • Vorlesung • Übung • Tutorium (freiwillig, zusätzlich) 	
Lehrinhalte	<ul style="list-style-type: none"> • Atommodelle • klassische Bindungsformen in der Chemie • grundsätzliche Reaktionsarten (Säure, Lauge, Neutralisation Redox etc. pH-Wert) • Stöchiometrie und stöchiometrisches Rechnen • Wesentliche Informationen zu den Hauptgruppenelementen des Periodensystems, zielgruppenspezifisch aufbereitet 	
Workload	Präsenzveranstaltung (4 SWS): studentische Vor- und Nachbereitung: Summe:	60 h 90 h 150 h
Inhaltliche Voraussetzungen	keine	
Formale Voraussetzungen	keine	
Literaturempfehlungen	<ul style="list-style-type: none"> • 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) 	