

# Vorlesung Anorganische Chemie I/II - Organisation und Vorträge

SS2022 und WS2022/2023

Termin	Veranstaltung	Raum	Dauer
Mo 08.00 ct	Vorlesung	S2	45 Minuten
	Vorlesung	S2	45 Minuten
Fr 12.00 ct	Vorträge	S2	45 Minuten
	Übung	S2	45 Minuten

(Die Vorträge werden mit bis zu 10 Extrapunkten für die Modulprüfung bewertet)

Datum	Vortragsthema	Student/in	Punkte
1-Apr-2022	Anorganische Peroxide und Radikale		
	Anthrachinonverfahren		
	Wasserstoff als Energieträger		
	Chloralkalielektrolyse		
	Gewinnung der Halogene Fluor, Brom und Iod		
	Schwefelsäureherstellung		
	Ammoniak: Haber-Bosch & andere Produktionsverfahren		
	Salpetersäure und das Ostwaldverfahren		
	Stickstofffixierung in Pflanzen		
	Phosphat - Vom Bergbau zur Biochemie		
	Holzkohle, Koks und Ruß		
	Si-Halbleiter und Solarzellen		
	Anorganische Glaschemie		
	Müller-Rochow-Synthese von Silikonen		
	Allotrope Kohlenstoffmodifikationen		
	Waschmittelchemie und Zeolithe		
	Keramik und Porzellan		
	Vom Bauxit zum Aluminium		
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> und Aluminate		
	Gallium und Indium: Gewinnung und Anwendungen		
	Gips, Kalk und Zement		
	Wasserhärte und Tropfsteine		
	Trennung von KCl und NaCl mit Flotationsverfahren		
	Biochemie von Na <sup>+</sup> und K <sup>+</sup>		
	Lithium - Vorkommen, Gewinnung und Anwendung		
	Anorganische Farbpigmente		
	Anorganische Leuchtpigmente		
	Bedeutung der Übergangsmetalle in der Biologie		
	Gewinnung und Reinigung der Übergangsmetalle		
	Münzen: Legierungen und Herstellung		
	Goldgewinnung und Cyanidlaugerei		
	Verwendung von Zn, Cd und Hg		
	Chemie der Elemente Sc, Y und La		
	TiO <sub>2</sub> - Gewinnung und Verwendung		
	Photochemische Wasserdesinfektion und -reinigung		
	Vom Eisenerz zum Stahl		
	Edelstähle		
	Sauerstofftransport im Blut		
	Manganenzyme und Photosystem II		
	Festkörper-LASER		
	Wolfram in der Beleuchtungsindustrie		
	Magnetische Pigmente		
	Supraleiter		
	KFZ-Katalysatoren/Lambda-Sonde		
	Ziegler-Natta-Katalysatoren		
	Gewinnung und Trennung der Lanthanoiden		
	Verwendung der Lanthanoioxide		
	Hochdruckverfahren zur Synthese von Nitriden		
	Leuchtstoffe für Fluoreszenzlichtquellen		
	Uran: Vom Erz zum Brennelement		
	Elektrochlorierung und Iridiumelektroden		
	Gewinnung superschwerer Elemente		
	Pu-Chemie und Wiederaufbereitung		
	Chemie der Actinoiden		