

Chemie

Einführung in das Studium der Chemie

0235 001, Einführungsveranstaltung

Mo, Einzel, 09:00 - 10:00, 14.10.2013 - 14.10.2013, C 130

Inhalt Für Studienanfänger: Chemie (Bachelor) und Lebensmittelchemie
Begrüßung durch den Studiendekan und den Geschäftsführenden Direktor des Instituts für Chemie und den für die Erstsemester zuständigen Hochschullehrer sowie einen Vertreter der Studentischen Studienfachberatung

Einführung in den Studiengang Bachelor Chemie, Lebensmittelchemie und Chemieingenieurwesen

0235 002, Einführungsveranstaltung

Mi, Einzel, 10:00 - 12:00, 09.10.2013 - 09.10.2013, C 130

Inhalt Studieneinführung für Studienanfängerinnen und -anfänger durch die Studienfachberatung des Instituts für Chemie

Einführung in den Studiengang Master Chemie

0235 003, Einführungsveranstaltung

Mi, Einzel, 10:00 - 12:00, 09.10.2013 - 09.10.2013, C 243

Inhalt Studieneinführung für den Studiengang Master Chemie durch die INI Chemie

Anorganische und Analytische Chemie

Einführung in d. Allg. und Anorganische Chemie für Nebenfachstudierende

0235 L 001, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 12:00 - 14:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, HE 101 , Enthaler

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, HE 101 , Enthaler

Inhalt Atombau und Periodensystem. Chemische Bindung. Grundgesetze chemischer Reaktionen. Gleichgewichte bei Säuren, Basen und Salzen. Redoxvorgänge. Besprechung wichtiger Elemente und Verbindungen (Experimentalvorlesung).

Bemerkung **BITTE BAECHTEN:** Die VL findet Di+Do immer von **12.10-13.00 Uhr** (50 min!) statt!

Nähere Informationen siehe Aushang im BA-Gebäude (2. OG)!

Einführung in d. Allg. und Anorganische Chemie für Nebenfachstudierende

0235 L 003, Seminar, 1.0 SWS

Mo, wöchentl, 12:00 - 13:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 130

Di, wöchentl, 11:00 - 12:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 243

Di, wöchentl, 13:00 - 14:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 130

Mi, wöchentl, 12:00 - 13:00, 23.10.2013 - 15.02.2014, C 130

Do, wöchentl, 13:00 - 14:00, 24.10.2013 - 15.02.2014, C 243

Inhalt Vertiefung des Lehrstoffes der Lehrveranstaltung 0235 L 001

Bemerkung Nähere Informationen (z. B. Seminareinteilung) siehe Aushang im BA-Gebäude (2. OG)!

Anorganisch-Analytisches Praktikum für Nebenfachstudierende

0235 L 006, Praktikum

Mo, Einzel, 09:00 - 12:00, 24.02.2014 - 24.02.2014, C 130

Mo, Einzel, 09:00 - 10:00, 03.03.2014 - 03.03.2014, C 130

Mo, Einzel, 09:00 - 12:00, 10.03.2014 - 10.03.2014, C 130

Inhalt Ionenreaktionen in wässriger Lösung. Grundlagen der qualitativen Analyse. Quantitative Bestimmungen auf gravimetrischer und volumetrischer Grundlage.

Bemerkung 1. PR-Termin: 24.02. - 28.02.2014, Beginn 24.02.2014 um 9.00 Uhr im Raum C 130

2. PR-Termin: 03.03. - 07.03.2014, Beginn 03.03.2014 um 9.00 Uhr im Raum C 130

3. PR-Termin: 10.03. - 14.03.2014, Beginn 10.03.2014 um 9.00 Uhr im Raum C 130

Nähere Informationen (Anmeldung usw.) erhalten Sie im BA-Gebäude (2. OG)!

Anorganisch-Analytisches Praktikum für das Brautechnisches Fachstudium

0235 L 014, Praktikum, 5.0 SWS

Block, 10:00 - 12:00, 24.02.2014 - 14.03.2014, C 230

Inhalt Wie LV 0235 L 006

Bemerkung Für Studierende des Brautechnischen Fachstudiums

PR-Termin: 24.02.-14.03.2014, Beginn: 24.02.2014 um 9.00 Uhr im Raum C 130

Nähere Informationen (Anmeldung usw.) erhalten Sie im BA-Gebäude (2. OG)!

Allgemeine Chemie

0235 L 101, Vorlesung, 4.0 SWS

Mi, wöchentl, 08:00 - 10:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Thomas

Fr, wöchentl, 08:00 - 10:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Thomas

Mo, wöchentl, 08:00 - 10:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Thomas

Inhalt Grundprinzipien der Chemie, Atombau und chemische Bindungen, Energie und Zeit in der Chemie, Stoffchemie der wichtigsten Hauptgruppenelemente (Experimentalvorlesung).

Bemerkung Für Chemiker und L-Chemiker, 1. Sem.

Bitte beachten: VL beginnt um 9.00 Uhr und dauert 60 min!

Nähere Informationen erhalten Sie auch per Aushang vor Raum C 202 oder unter <https://www.isis.tu-berlin.de/>.

Allgemeine Chemie

0235 L 102, Seminar, 1.0 SWS

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, H 1029 , Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, MA 550 , Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, MA 551 , Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, H 1028 , Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, H 2033 , Wiss. Mitarb.

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes aus 0235 L 101

Bemerkung Für Chemiker und L-Chemiker, 1. Sem.

Nähere Informationen (z.B. SE-Einteilung) erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202 oder unter <https://www.isis.tu-berlin.de/>.

Allgemeine Chemie / UB / Basiskurs KIK 1 Chemie

0235 L 103, Sonderveranstaltung

Di, Einzel, 13:00 - 15:00, 22.10.2013 - 22.10.2013

Di, Einzel, 13:00 - 15:00, 29.10.2013 - 29.10.2013

Mi, Einzel, 13:00 - 15:00, 30.10.2013 - 30.10.2013

Di, Einzel, 13:00 - 15:00, 05.11.2013 - 05.11.2013

Inhalt Erste Orientierung in der Universitätsbibliothek (UB), Virtueller Rundgang, Katalogeinführung, Ausweis und Ausleihe

Bemerkung Nähere Informationen (z. B. Einteilung / Termine) erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202.

Allgemeine Chemie

0235 L 105, Praktikum, 7.0 SWS

Bemerkung 8-Wochen-Blockpraktikum (Mo-Mi ODER Mi-Fr) mit Anwesenheitspflicht

voraussichtlicher Termin: 11.11.2013 bis 22.01.2014 (Änderungen vorbehalten!)

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202 oder unter <https://www.isis.tu-berlin.de/>.

Praktikumsvorbesprechung

0235 L 105/1, Praktikumsvorbereitung

Mo, Einzel, 14:00 - 16:00, 04.11.2013 - 04.11.2013, C 130

Bemerkung Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202.

Sicherheit in chemischen Laboratorien

0235 L 106, Vorlesung, 1.0 SWS

Fr, wöchentl, 14:00 - 16:00, 18.10.2013 - 25.10.2013, C 130

Mo, Einzel, 14:00 - 16:00, 21.10.2013 - 21.10.2013, C 130

Mi, Einzel, 15:00 - 17:00, 23.10.2013 - 23.10.2013, C 130

Mo, Einzel, 14:00 - 16:00, 28.10.2013 - 28.10.2013, ER 270

Bemerkung WICHTIG: Pflichttermine für alle Studierenden im Studiengang Bachelor Chemie, Lebensmittelchemie und Chemieingenieurwesen!

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202.

Klassische Methoden in der analytischen Chemie

0235 L 107, Vorlesung, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 11:00 - 12:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Ressler

Mo, wöchentl, 11:00 - 12:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Ressler

Inhalt Quantitative Bestimmungen auf gravimetrischer und volumetrischer Grundlage.

Bemerkung Für Chemiker, L-Chemiker, 1. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 52.

Klassische Methoden in der analytischen Chemie

0235 L 108, Seminar, 1.0 SWS

Fr, wöchentl, 10:00 - 11:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Ressler

Mo, wöchentl, 13:00 - 14:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Ressler

Inhalt Siehe LV 0235 L 107

Bemerkung Für Chemiker, L-Chemiker, 1. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 52.

UniCat-Kolloquium

0235 L 1300, Colloquium, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 16:00 - 19:00, 02.10.2013 - 26.03.2014, C 264

Analytisch-chemisches Praktikum II

0235 L 304, Praktikum, 3.0 SWS

Inhalt Einführung in die instrumentelle analytische Chemie.

Bemerkung Beginn: n. V.

Nähere Informationen siehe Aushang vor Raum C 52 oder unter <https://www.isis.tu-berlin.de/>

Koordinationschemie

0235 L 311, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 10:00 - 11:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Hörner, Grohmann

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Hörner, Grohmann

Inhalt	Harte/Weiche Donoren, Ligandgeometrien, Chelatliganden, Kristallfeldtheorie, Ligandenfeldtheorie, Molekülorbitaltheorie, Substitutions- und Redox-Reaktionen, Anwendung von Koordinations-verbindingen, Umweltrelevanz.
Bemerkung	Bestandteil des Moduls "Koordinations- & Strukturchemie"; Modulabschlussprüfung findet erst im nachfolgenden SoSe nach Abschluss der VL "Strukturchemie" statt.

Für Chemiker, L-Chemiker, 3. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202.

Koordinationschemie

0235 L 312, Seminar, 1.0 SWS

Fr, wöchentl, 11:00 - 12:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Kohl

Inhalt Vertiefung des Lehrstoffes aus der Vorlesung

Bemerkung Bestandteil des Moduls "Koordinations- & Strukturchemie"; Modulabschlussprüfung findet erst im nachfolgenden SoSe nach Abschluss der VL "Strukturchemie" statt.

Für Chemiker, L-Chemiker, 3. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 202.

Synthesechemie - Anorganischer Teil

0235 L 316, Praktikum, 4.0 SWS

Inhalt Synthese von Verbindungen aus dem Bereich der Metallorganik und der Koordinationschemie sowie Versuche aus dem Gebiet der Material- und Festkörperchemie.

Bemerkung Kurs I: 24.02.-06.03.2014

Kurs II: 17.03.-27.03.2014

Nähere Informationen siehe Aushang vor Raum C 202 oder unter <https://www.isis.tu-berlin.de/>

Koordinations- und Materialchemie

0235 L 601, Vorlesung, 4.0 SWS

Mi, wöchentl, 13:00 - 15:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Drieß, Grohmann, Thomas

Do, wöchentl, 14:00 - 16:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Drieß, Grohmann, Thomas

Inhalt Vom Molekül zum Material. Funktionsmaterialien gemäß Bottom up Approach, ausgehend von Organometallverbindungen. Kontrastierung mit dem Top down Approach. Homogene und heterogene Katalyse in der Gegenüberstellung; Katalysezyklen; Aktivität und Selektivität von Katalysatoren; Elementarschritte der Komplexkatalyse; (asymmetrische) Hydrierung; Hydroformylierung; Metathese von Alkanen, Olefinen und Alkinen; Polymerisation von Olefinen; C-C-Kupplungsreaktionen. Synthesemethoden für elementorganische Verbindungen schwerer Hauptgruppenelemente, neuartige s- und p-Liganden in der metallorganischen Koordinationschemie, Isolobalkonzept und Reaktivitätssteuerung, Synthese metallorganischer Komplexe mit und ohne Metall-Metall-Bindung sowie von molekularen Metallclustern, Aktivierung kleiner Moleküle durch homogene Katalyse;

biorelevante Metallkomplexe, Metalle in der Medizin.
Anwendung von Funktionsmaterialien in der Katalyse, (Opto)elektronik, Energieerzeugung, -umsetzung, -speicherung.

Bemerkung Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 269.

Koordinations- und Materialchemie

0235 L 602, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Drieß, Grohmann, Thomas

Inhalt Vertiefung der Inhalte der zur Vorlesung LV 0235 L 601

Bemerkung Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 269.

Kristallzüchtung II - Methoden und Anwendungen

0235 L 709, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Di, wöchentl, 16:00 - 18:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Bickermann

Inhalt Herstellung und Anwendungsgebiete wichtiger einkristalliner Materialien, Korrelation zwischen Züchtungsprozess und Materialeigenschaften. Herstellung von Silicium-Einkristallen und klassischen Verbindungshalbleitern (GaAs, InP) aus der Schmelze, Herstellung von SiC- und AlN-Kristallen aus der Gasphase, Gasphasenepitaxie (MOCVD, MBE), Schmelz- und Lösungszüchtung von Oxidkristallen; materialspezifische Anwendungsgebiete und deren Anforderungen an die Kristallqualität.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Materialwissenschaftliche Chemie“, oder „Technische Chemie“ im Master-Studiengang Chemie.

Integrierte Veranstaltung mit einem Praxistermin am Institut für Kristallzüchtung in Berlin-Adlershof sowie einem Miniseminar.

Photovoltaik -Solarstrahlung und Halbleitereigenschaften - Solarzellenkonzepte

0235 L 711, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 24.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Schedel-Niedrig

Inhalt

- Halbleitermaterialien für die photovoltaische Energiewandlung
- Grundlagen für Solarzellen aus kristallinem Halbleitermaterial
- Mono- und polykristalline Silizium-Solarzellen
- Dünnschicht-Solarzellen aus I-III-VI₂-Verbindungshalbleiter (Chalkopyrit) und amorphem Silizium
- Solarzellen aus II/VI- und III/V-Verbindungshalbleitern
- Solarzellen aus organischen Halbleitern
- Neue Solarzellen-Konzepte

Bemerkung Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C 269.

Struktur-Funktions-Beziehungen von anorganischen Festkörpern

0235 L 712, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 10:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Ressler, Lerch

Inhalt Bestimmung von Ideal- und Realstruktur von Festkörpern mittels Beugungsmethoden, Phasenumwandlungen in Festkörpern, Anwendung der kristallographischen Gruppentheorie in der Kristallchemie, Heterogene Katalyse, Transportphänomene, Reaktivität von Festkörpern, moderne in situ Methoden in der Festkörperanalytik.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Materialwissenschaftliche Chemie“ und „Synthese und Katalyse“.

Für Chemiker im Masterstudiengang, 3. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C269.

Struktur-Funktions-Beziehungen von anorganischen Festkörpern

0235 L 713, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 15:00 - 17:00, 23.10.2013 - 25.02.2014, C 230 , Irran

Inhalt Vertiefung und Ergänzung des Lehrstoffes aus der VL 0235 L 712 durch Beispiele und praktische Übungen.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Materialwissenschaftliche Chemie“ und „Synthese und Katalyse“.

Für Chemiker im Masterstudiengang, 3. Sem.

Nähere Informationen erhalten Sie am Aushang vor Raum C269.

Anorganische Molekülchemie: Hauptgruppenchemie / Molecular Inorganic Chemistry: Main Group Chemistry

0235 L 819, Vorlesung, 1.0 SWS

Mo, wöchentl, 14:00 - 15:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Inoue

Inhalt Verbindungen von Hauptgruppenelementen (Gruppe 13-15): Grundlage, Synthese, Struktur, Reaktivität, Elektronenstruktur, Bindungseigenschaften, Molekülorbitale, und Aromatizität von ausgewählten Verbindungsklassen.

Compound with main group elements (Group 13-15): Basic concepts, Synthesis, structure and reactivity, electronic structure, bonding nature, molecular orbital, aromaticity of selected compounds.

Bemerkung Wahlveranstaltung im Masterstudiengang Chemie sowie im Diplomstudiengang.

Modern Methods in Heterogeneous Catalysis Research

0235 L 820, Vorlesung, 4.0 SWS

Fr, wöchentl, 18.10.2013 - 15.02.2014, Schlögl, Trunschke, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Für Chemiker im 7.-8. Semester sowie Diplomanden u. Doktoranden oder Masterstudierende

Termin: Fr 9.00 Uhr bis 10:30 Uhr & 10.45 Uhr bis 12.15 Uhr

Ort: Fritz Haber Institut der MPG, Faradayweg 4-6, Gebäude F, Seminarraum 1.04 (1. OG), 14195 Berlin

Nähere Informationen erhalten Sie unter: <http://www.fhi-berlin.mpg.de/acnew/department/pages/teaching.html>

Aktuelle Entwicklungen in der Koordinationschemie

0235 L 821, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 10:00 - 12:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, Grohmann, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache mit Prof. Grohmann oder dem zuständigen Sekretariat (Raum C 210).

Neuere Entwicklungen der Materialchemie und -wissenschaften

0235 L 822, Seminar, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 14:00 - 16:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, Lerch, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Ort u. Zeit nach Vereinbarung und Rücksprache im Sekretariat Raum C 210.

Aktuelle Probleme der Metallorganischen Chemie und Katalyse

0235 L 825, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 11:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Enthaler, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache mit dem zuständigen Sekretariat (Raum C 267).

Aktuelle Probleme auf dem Gebiet der Hauptgruppenchemie

0235 L 826, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Inoue, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache mit dem zuständigen Sekretariat (Raum C 267).

Aktuelle Probleme der Metallorganischen Synthese und Materialchemie

0235 L 827, Seminar, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 17:00 - 19:00, 10.10.2013 - 27.03.2014, C 230 , Drieß, Wiss. Mitarb.

Do, wöchentl, 10:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, Drieß, Wiss. Mitarb.

Inhalt Aktuelle Probleme auf dem Gebiet der metallorganischen Chemie, Katalyse und der Synthese von nanoskaligen Materialien, ausgehend von molekularen Vorstufen (Precursorchemie).

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache mit dem zuständigen Sekretariat (Raum C 267).

Neuere Entwicklungen auf dem Gebiet der Festkörperanalytik

0235 L 828, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 10:00 - 12:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Ressler, Wiss. Mitarb.

Inhalt Besprechung neuerer Arbeiten aus dem Gebiet "Charakterisierung der Realstruktur von Funktionsmaterialien, Struktur-Aktivitätskorrelation in der heterogenen Katalyse und zeitaufgelösten Untersuchungen von dynamischen Festkörperreaktionen".

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache im zuständigen Sekretariat (Raum C52).

Aktuelle Entwicklungen im Bereich d. anorganischen Funktionsmaterialien

0235 L 829, Seminar, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 11:00 - 13:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, Thomas, Wiss. Mitarb.

Inhalt Besprechung neuerer Arbeiten aus dem Gebiet "Anorganische Funktionsmaterialien".

Bemerkung Teilnahme nach Rücksprache mit dem zuständigen Sekretariat im Raum BA 216.

Gemeinsames Kolloquium

0235 L 946, Colloquium, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 17:00 - 19:00, 14.10.2013 - 10.02.2014, C 230

Inhalt Besprechung & Vorstellung neuerer Arbeiten des Instituts für Chemie in Kooperation mit der GDCh.

Bemerkung Programm siehe Aushang im Gebäude C oder auf der Website <http://www.chemie.tu-berlin.de/>

Arch M WP(6) ART.06 Kunst und Wissenschaft

06382900 L 03, Integrierte LV (VL mit UE), 4.0 SWS

Mo, wöchentl, 11:00 - 14:00, 21.10.2013 - 27.01.2014, A 704 , Bürkle, Lerch, Groß

Inhalt Chemie / Alchemie / Kunst

Bemerkung Weitere Informationen finden Sie unter <http://www.kunst.tu-berlin.de> sowie in dem "Kommentierten Vorlesungsverzeichnis WiS 2013/14 Architektur" der Fakultät VI.

Bitte beachten Sie auch den Aushang vor Raum A 704.

Organische Chemie

Grundlagen der Chemie

0235 L 051, Vorlesung, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 09:00 - 11:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Inhalt Bedeutung des Periodensystems; Formel, Eigenschaften und Struktur chemischer Verbindungen; anwendungsbezogene chemische Reaktionen; Identifizierung und Nachweis ausgewählter anorganischer und organischer Substanzen; Umgang mit Gefahrstoffen und deren Entsorgung.

Bemerkung Nur für Bachelorstudierende im Lehrstudiengang mit der beruflichen Fachrichtung Ernährung/Lebensmittelwissenschaft.

Grundlagen der Chemie

0235 L 052, Seminar, 1.0 SWS

Di, wöchentl, 13:00 - 14:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Do, wöchentl, 13:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Inhalt Seminar zur Vorlesung "Grundlagen der Chemie".

Bemerkung Nur für Bachelorstudierende der beruflichen Fachrichtung Ernährung/Lebensmittelwissenschaft und in Verbindung mit der gleichnamigen Vorlesung.

Das Seminar beginnt in der **zweiten Vorlesungswoche** (ab 22. bzw. 24. Oktober 2013).

Grundlagen der Chemie

0235 L 052, Praktikum, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 18:00, 10.12.2013 - 15.02.2014, Merkel, Wiss. Mitarb.

Do, wöchentl, 14:00 - 18:00, 12.12.2013 - 15.02.2014, Merkel, Wiss. Mitarb.

Inhalt	Das in Vorlesung und Seminar vermittelte theoretische Wissen soll anhand praktischer Übungen vertieft und veranschaulicht werden. Nachdem zu Beginn die Grundlagen des sicheren Arbeitens in einem chemischen Laboratorium und der Umgang mit Chemikalien vermittelt werden, erfolgt eine Einführung in die chemische Synthese und Analyse.
Bemerkung	Nur für Bachelorstudierende der beruflichen Fachrichtung Ernährung/ Lebensmittelwissenschaft und in Verbindung mit der gleichnamigen Vorlesung und dem Seminar.

Das Praktikum findet in der zweiten Semesterhälfte jeweils im Anschluss an das Seminar im Praktikumsaal des Gebäude L statt.

Organische Chemie I (BSc)

0235 L 306, Vorlesung, 3.0 SWS

Mo, wöchentl, 09:00 - 11:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Budisa

Mi, wöchentl, 09:00 - 10:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Budisa

Inhalt	siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) und Chemieingenieurwesen der TU Berlin
Bemerkung	Pflichtmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und PO 2012) und Chemieingenieurwesen sowie Pflichtveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 3. Studiensemester.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Wertung bestanden werden müsse (siehe Organische Chemie I (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie I (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Voraussetzung	Schriftliche Prüfung. – Diese besteht aus zwei benoteten Teilleistungen von je 60 Minuten, die im Verhältnis 1:1 gewertet werden und mit insgesamt mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei <u>kompensatorischer</u> Wertung bestanden werden müssen (siehe Organische Chemie I (BSc) - 1. schriftliche Prüfung / Organische Chemie I (BSc) - 2. schriftliche Prüfung). <u>obligatorisch:</u>
---------------	--

für Chemie (BSc, PO 2008), Chemieingenieurwesen (BSc): Modul "Allgemeine Chemie (BSc)",

für Chemie (BSc, PO 2012), Lebensmittelchemie (Staatsexamen) und Chemie (Diplom): keine

wünschenswert:

Module "Allgemeine Chemie (BSc)" und „Molekülchemie der Hauptgruppenelemente (BSc)“

Organische Chemie I (BSc)

0235 L 306, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Budisa, Wiss. Mitarb.

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, H 1029 , Budisa, Wiss. Mitarb.

Mi, wöchentl, 12:00 - 14:00, 23.10.2013 - 15.02.2014, H 2033 , Budisa, Wiss. Mitarb.

Fr, wöchentl, 08:00 - 10:00, 25.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Budisa, Wiss. Mitarb.

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Organische Chemie I (BSc)"

Bemerkung siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) und Chemieingenieurwesen der TU Berlin
Pflichtmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und PO 2012) und Chemieingenieurwesen sowie Pflichtveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 3. Studiensemester.

Studierende im Studiengang Chemieingenieurwesen (BSc) können sich nur für die Seminargruppen 1 und 2 anmelden. Achtung: Die Seminargruppe 3 überschneidet sich mit einem Seminartermin zur VL "Thermodynamik und Elektrochemie"

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Wertung bestanden werden müsse (siehe Organische Chemie I (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie I (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Voraussetzung Schriftliche Prüfung. – Diese besteht aus zwei benoteten Teilleistungen von je 60 Minuten, die im Verhältnis 1:1 gewertet werden und mit insgesamt mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei kompensatorischer Wertung bestanden werden müssen (siehe Organische Chemie I (BSc) - 1. schriftliche Prüfung / Organische Chemie I (BSc) - 2. schriftliche Prüfung).
obligatorisch:

für Chemie (BSc, PO 2008), Chemieingenieurwesen (BSc): Modul "Allgemeine Chemie (BSc)",

für Chemie (BSc, PO 2012), Lebensmittelchemie (Staatsexamen) und Chemie (Diplom): keine

dringend empfohlen:

Module "Allgemeine Chemie (BSc)" und „Molekülchemie der Hauptgruppenelemente (BSc)“

Organische Chemie I (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung

0235 L 306-1, Klausur

Fr, Einzel, 16:00 - 18:00, 06.12.2013 - 06.12.2013, H 0105 , Budisa

Organische Chemie I (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung

0235 L 306-2, Klausur

Do, Einzel, 16:00 - 18:00, 13.02.2014 - 13.02.2014, ER 270 , Budisa

Organische Chemie III (BSc)

0235 L 501, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 08:00 - 09:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Oestreich

Mi, wöchentl, 08:00 - 09:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Oestreich

Inhalt

Bemerkung Pflichtmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und PO 2012) im 5. Semester.

Anmeldung für Chemie (BSc, PO 2008 und PO 2012) über QISPOS (für Anmeldezeiträume siehe die entsprechende ISIS2 -Seite) und für Chemie (Diplom) über die entsprechende ISIS2- Seite.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Chemie (BSc, Prüfungsordnung 2008):

Schriftliche Prüfung. – Diese besteht aus zwei benoteten Teilleistungen von je 60 Minuten, die mit jeweils mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei nichtkompensatorischer Wertung bestanden werden müsse (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Chemie (BSc, Prüfungsordnung 2012):

Mündliche Prüfung. – Für die Anmeldung zur Modulabschlussprüfung ist der Nachweis über die erfolgreiche Absolvierung von Studienleistungen vorzulegen. Diese bestehen aus zwei unbenoteten (bestanden/nicht bestanden) schriftlichen Abfragen, die im Verhältnis 1:1 gewertet werden und mit insgesamt mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei kompensatorischer Wertung bestanden werden müssen (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Die beiden schriftlichen Abfragen werden im 1. und 2. Drittel des Semesters angeboten und können noch im laufenden Semester wiederholt werden (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. Wiederholung der 1. schriftlichen Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 1. Wiederholung der 2. schriftlichen Teilleistung).

Voraussetzung obligatorisch:

für Chemie (BSc, PO 2008): Modul "Organische Chemie I (BSc)",

für Chemie (BSc, PO 2012): Modul "Organische Chemie I (BSc)", *für Anmeldung zur mündlichen Prüfung: 50%* (kompensatorisch mit Gewichtung 1:1) bei beiden schriftlichen Teilleistungen

Organische Chemie III (BSc)

0235 L 501, Seminar, 1.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 10:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Oestreich, Wiss. Mitarb.

Mi, wöchentl, 10:00 - 11:00, 23.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Oestreich, Wiss. Mitarb.

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Organische Chemie III (BSc)"

Bemerkung Pflichtmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und PO 2012) im 5. Studiensemester

Anmeldung für Chemie (BSc, PO 2008 und PO 2012) über QISPOS (für Anmeldezeiträume siehe die entsprechende ISIS2 -Seite) und für Chemie (Diplom) über die entsprechende ISIS2 -Seite.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Chemie BSc (Prüfungsordnung 2008):

Schriftliche Prüfung. – Diese besteht aus zwei benoteten Teilleistungen von je 60 Minuten, die mit jeweils mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei nichtkompensatorischer Wertung bestanden werden müsse (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Chemie BSc (Prüfungsordnung 2012):

Mündliche Prüfung. – Für die Anmeldung zur Modulabschlussprüfung ist der Nachweis über die erfolgreiche Absolvierung von Studienleistungen vorzulegen. Diese bestehen aus zwei unbenoteten (bestanden/nicht bestanden) schriftlichen Abfragen, die im Verhältnis 1:1 gewertet werden und mit insgesamt mindestens 50% der erreichbaren Punkte bei kompensatorischer Wertung bestanden werden müssen (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung).

Die beiden schriftlichen Abfragen werden im 1. und 2. Drittel des Semesters angeboten und können noch im laufenden Semester wiederholt werden (siehe Organische Chemie III (BSc) - 1. Wiederholung der 1. schriftlichen Teilleistung / Organische Chemie III (BSc) - 1. Wiederholung der 2. schriftlichen Teilleistung).

Voraussetzung obligatorisch:

für Chemie (BSc, PO 2008): Modul "Organische Chemie I (BSc)",

für Chemie (BSc, PO 2012): Modul "Organische Chemie I (BSc)", für Anmeldung zur mündlichen Prüfung: 50% (kompensatorisch mit Gewichtung 1:1) bei beiden schriftlichen Teilleistungen.

Organische Chemie III (BSc) - 1. schriftliche Teilleistung

0235 L 501-1, Klausur

Mo, Einzel, 16:00 - 18:00, 25.11.2013 - 25.11.2013, H 0105 , Oestreich

Organische Chemie III (BSc) - Wiederholung der 1. schriftlichen Teilleistung

0235 L 501-2, Klausur

Fr, Einzel, 17:00 - 19:00, 13.12.2013 - 13.12.2013, H 0105 , Oestreich

Organische Chemie III (BSc) - 2. schriftliche Teilleistung

0235 L 501-3, Klausur

Mo, Einzel, 16:00 - 18:00, 13.01.2014 - 13.01.2014, H 0105 , Oestreich

Organische Chemie III (BSc) - Wiederholung der 2. schriftlichen Teilleistung

0235 L 501-4, Klausur

Mo, Einzel, 16:00 - 18:00, 27.01.2014 - 27.01.2014, H 0105 , Oestreich

Praktikum Synthesechemie (BSc) - OC-Teil

0235 L 510, Praktikum, 6.0 SWS

Mi, Einzel, 12:00 - 16:00, 19.02.2014 - 19.02.2014, C 264

Block, 09:00 - 18:00, 19.02.2014 - 31.03.2014, C -Inst , Oestreich, Rück-Braun, Blechert, Wiss. Mitarb.

Inhalt Siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und 2012) der TU Berlin.

Bemerkung Das Praktikum Synthesechemie setzt sich aus einem 4 SWS AC- und 6 SWS OC-Teil zusammen.

Der oben angegebene OC-Praktikumskurs (Zeitraum für 2 Kurse) ist ein Blockpraktikum, das als Ganztagspraktikum von 9 - 18 Uhr durchgeführt wird.

Die Anmeldung, genaue Kurstermine und weitere Informationen finden Sie unter der entsprechenden ISIS2-Seite.

BITTE BEACHTEN, DASS EINE TERMINBUCHUNG NUR BIS ZUM SEMESTERENDE MÖGLICH IST. EIN KURSZEITRAUM BIS IN DEN APRIL HINEIN IST JEDOCH SICHER.

Voraussetzung obligatorisch:

für Chemie (BSc, PO 2008): Module "Organische Chemie II (BSc)", "Einführung in die Strukturaufklärung (BSc)" und "Koordinations- und Strukturchemie (BSc)" sowie Teilnahme an der Einführungsveranstaltung inkl. der Sicherheitseinweisung

für Chemie (BSc, PO 2012): Module "Organische Chemie II (BSc)", "Organisch-Chemisches Grundpraktikum", "Einführung in die Strukturaufklärung (BSc)" und "Koordinations- und Strukturchemie (BSc)" sowie Teilnahme an der Einführungsveranstaltung inkl. der Sicherheitseinweisung

Allgemeine Toxikologie

3332 L 034, Vorlesung, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 10:00 - 14:00, 16.10.2013 - 27.11.2013, TIB17A -308 , Kroh

Inhalt Resorption, Verteilung, Metabolismus und Ausscheidung von Fremdstoffen; akute und chronische toxische Wirkungen durch unterschiedliche Substanzklassen; chemische Kanzerogenese; toxikologische Untersuchungsmethoden und Risikoermittlung; Grenzwerte

Bemerkung Vorlesung findet in der 1. Semesterhälfte statt, Pflicht für LMC und Chemie BSc

VL findet im TIB Raum 308 statt.

Praktikum Organische Chemie II (Dipl.)

0235 L 607, Praktikum, 6.0 SWS

wöchentl, Blechert

Bemerkung **Es gibt KEIN OC II (Dipl.)-Saalpraktikum mehr !**

Studierende melden sich bitte im Sekretariat Organische Chemie (C 7) für Plätze in den Arbeitskreisen an.

Weitere Informationen finden Sie auf der entsprechenden ISIS2 -Seite.

Biologische Chemie I (BSc, PO 2012 und Lebensmittelchemie) / Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc, PO 2008)

0235 L 615, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 14:00 - 16:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Budisa

Inhalt siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) der TU Berlin

Bemerkung Wahlmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und 2012) sowie Wahlveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 5. Studiensemester.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Mündliche Prüfung (*es gilt immer die aktuellste Prüfungsform*)

Voraussetzung Modul "Organische Chemie I (BSc)"

Biologische Chemie I (BSc, PO 2012 und Lebensmittelchemie) / Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc, PO 2008)

0235 L 615, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Budisa

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Biologische Chemie I (BSc)"/"Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc)"

siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) der TU Berlin

Bemerkung Wahlmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und 2012) sowie Wahlveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 5. Studiensemester.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Voraussetzung Mündliche Prüfung (*es gilt immer die aktuellste Prüfungsform*)
Modul "Organische Chemie I (BSc)"

Grundlagen der Biologischen Chemie - Praktikum (BSc, PO 2008)

0235 L 615, Praktikum, 5.0 SWS

Inhalt Einführung in ausgewählte grundlegende Arbeitstechniken der biologischen Chemie.
Bemerkung Teil eines Wahlmoduls für den Bachelorstudiengang Chemie (PO 2012) sowie einer Wahlveranstaltung für den Studiengang Lebensmittelchemie (Staatsexamen).

Teil eines Wahlmoduls für andere Studiengänge nach Maßgabe freier Plätze.

Blockpraktikum: voraussichtlich vom **31.03.2014-11.04.2014**

Verbindliche Anmeldung auf der entsprechenden ISIS2 -Seite sowie anschließend bei QISPOS.

Voraussetzung Das Praktikum wird ohne Prüfung abgeschlossen und ist unbenotet. Zum Bestehen müssen alle Studienleistungen erbracht worden sein (siehe Modulbeschreibung).
obligatorisch: Modul "Biologische Chemie I (BSc)"

dringend empfohlen: Module "Organische Chemie II (BSC)" und "Organisch-Chemisches Grundpraktikum (BSc)"

Biologisch-Chemisches Grundpraktikum (BSc, PO 2012 und Lebensmittelchemie)

0235 L 617, Praktikum, 5.0 SWS

Inhalt Einführung in ausgewählte grundlegende Arbeitstechniken der biologischen Chemie.
Bemerkung Wahlmodul für den Bachelorstudiengang Chemie (PO 2012) sowie Wahlveranstaltung für den Studiengang Lebensmittelchemie (Staatsexamen).

Wahlmodul für andere Studiengänge nach Maßgabe freier Plätze.

Blockpraktikum: voraussichtlich vom **31.03.2014-11.04.2014**

Verbindliche Anmeldung auf der entsprechenden ISIS2 -Seite sowie anschließend bei QISPOS.

Voraussetzung Das Modul wird ohne Prüfung abgeschlossen und ist unbenotet. Zum Bestehen müssen alle Studienleistungen erbracht worden sein (siehe Modulbeschreibung).
obligatorisch: Modul "Biologische Chemie I (BSc)"

dringend empfohlen: Module "Organische Chemie II (BSC)" und "Organisch-Chemisches Grundpraktikum (BSc)"

Rechtskunde für Chemiker (BSc) - schriftliche Wiederholungsprüfung

0235 L 640-2, Klausur

Di, Einzel, 15:00 - 18:00, 15.10.2013 - 15.10.2013, C 264

Inhalt siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie der TU Berlin
Bemerkung Pflicht für Lebensmittelchemiker (Staatsexamen) und Wahlmodul für die Bachelorstudiengänge Chemie

Chemie (Diplom): Studierende dieses Studienganges haben ebenfalls die Möglichkeit, an dieser Lehrveranstaltung teilzunehmen (Pflichtfach im Hauptstudium) - allerdings zu den BSc-Bedingungen, d. h. auch sie müssen erfolgreich an der Klausur teilnehmen.

Nachklausur zu 7 doppelstündigen Vorlesungsterminen: **19. und 26. April, 17., 24. und 31. Mai** sowie der **07. und 14. Juni** .

Die Nachklausur findet am 15.10.2013 von 15-18 Uhr im C 264 statt; 3 Stunden Hörsaalreservierung, aber NUR 2 Stunden Klausur!

Synthesechemie und Katalyse: Strategien, Konzepte und Methoden (MSc)

0235 L 710, Vorlesung, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 12:00 - 13:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Rück-Braun

Do, wöchentl, 13:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Rück-Braun

Inhalt Siehe das Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Die Lehrveranstaltung gehört zu einem Pflichtmodul im Masterstudiengang Chemie.

Voraussetzung Mündliche Modulabschlussprüfung
wünschenswert: Module "Organische Chemie I, II und III" des Bachelorstudienganges Chemie der TU Berlin

Synthesechemie und Katalyse: Strategien, Konzepte und Methoden (MSc)

0235 L 710, Seminar, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 15:00 - 16:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Rück-Braun

Mo, wöchentl, 15:00 - 16:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Rück-Braun

Fr, wöchentl, 13:00 - 14:00, 25.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Rück-Braun

Fr, wöchentl, 13:00 - 14:00, 25.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Rück-Braun

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Synthesechemie und Katalyse: Strategien, Konzepte und Methoden (MSc)"

Bemerkung siehe das Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.
Die Lehrveranstaltung gehört zu einem Pflichtmodul im Masterstudiengang Chemie.

Voraussetzung Mündliche Modulabschlussprüfung
wünschenswert: Module "Organische Chemie I, II und III" des Bachelorstudienganges Chemie der TU Berlin

Biologische Chemie III (MSc)

0235 L 900, Vorlesung, 3.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 11:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Süßmuth

Mi, wöchentl, 10:00 - 11:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Süßmuth

Inhalt Siehe das Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Biophysikalische und Biologische Chemie“ sowie „Synthese und Katalyse“ im Masterstudiengang Chemie.

Mündliche Modulabschlussprüfung

Als Voraussetzung zur Prüfungsanmeldung ist eine mündliche themenorientierte Präsentation (unbenotet, binär gewertet) im Rahmen des zugehörigen Seminars als Studienleistung zu erbringen.

Voraussetzung wünschenswert: Module "Biologische Chemie I (BSc)" und "Biologische Chemie III (MSc)"

Biologische Chemie III (MSc)

0235 L 900, Seminar, 1.0 SWS

Mi, wöchentl, 11:00 - 12:00, 23.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Süßmuth, Merkel, Wiss. Mitarb.

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Biologische Chemie III (MSc)"

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Biophysikalische und Biologische Chemie“ sowie „Synthese und Katalyse“ im Masterstudiengang Chemie.

Mündliche Modulabschlussprüfung

Als Voraussetzung zur Prüfungsanmeldung ist eine mündliche themenorientierte Präsentation (unbenotet, binär gewertet) im Rahmen des zugehörigen Seminars als Studienleistung zu erbringen.

Voraussetzung wünschenswert: Module "Biologische Chemie I (BSc)" und "Biologische Chemie III (MSc)"

Natur- und Wirkstoffsynthese (MSc)

0235 L 760, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Do, wöchentl, 12:00 - 13:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Blechert

Fr, wöchentl, 12:00 - 13:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , Blechert

Inhalt Siehe das Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Diese Lehrveranstaltung ist ein Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer "Synthese und Katalyse" sowie "Biophysikalische und Biologische Chemie" im Masterstudiengang Chemie.

Mündliche Modulabschlussprüfung

Toxikologie für Chemiker (BSc und Diplom)

0235 L 530, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 08:00 - 10:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Marx-Stölting, Kneuer, Heise

Inhalt siehe das Modulhandbuch des Bachelorstudienganges Chemie (PO 2012) der TU Berlin

Bemerkung **ACHTUNG: Die Vorlesung beginnt erst am Montag, dem 28. Oktober 2013.**

Pflichtveranstaltung/-modul vor dem Hauptdiplom bzw. für den Bachelorstudiengang Chemie.

Die Lehrveranstaltung wird in Form einer Integrierten Veranstaltung angeboten, innerhalb derer die Lehrinhalte in Form einer Vorlesung vermittelt werden, die um praktische Übungsbeispiele ergänzt wird.

Voraussetzung wünschenswert: Kenntnisse in Chemie und Biologie

Toxikologie für Chemiker (BSc und Diplom) - Klausur

0235 L 530-1, Klausur

Do, Einzel, 16:00 - 19:00, 13.02.2014 - 13.02.2014, H 0104 , Marx-Stölting, Kneuer, Heise

Inhalt siehe das Modulhandbuch des Bachelorstudienganges Chemie (PO 2012) der TU Berlin

Bemerkung Klausur zu einer/m Pflichtveranstaltung/-modul vor dem Hauptdiplom bzw. für den Bachelorstudiengang Chemie.

Die Lehrveranstaltung wird in Form einer Integrierten Veranstaltung angeboten, innerhalb derer die Lehrinhalte in Form einer Vorlesung vermittelt werden, die um praktische Übungsbeispiele ergänzt wird.

3 Stunden Hörsaalreservierung, aber NUR 2 Stunden Klausur!

Voraussetzung wünschenswert: Kenntnisse in Chemie und Biologie

Medizinalchemie und Wirkstoffdesign (MSc)

0235 L 755, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 14:00 - 16:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Süßmuth, Ottow

Inhalt siehe das Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin

Bemerkung Wahlpflichtmodul für das Vertiefungsfach "Biophysikalische und Biologische Chemie" und "Synthese und Katalyse" im Mastersudiengang Chemie sowie Wahlpflichtfach für das Vertiefungsfach "Organische Chemie" im Diplomstudiengang Chemie.

Wahlmodul für andere Studiengänge.

Mündliche Prüfung

iGEM - Synthetische Biologie

0235 L 765, Integrierte LV (VL mit UE), 5.0 SWS

Bemerkung Bei Interesse bitte in der ersten Vorlesungswoche im Sekretariat von Prof. Budisa (Frau von Estorff, Raum L 102) melden. Termine werden am Freitag, den 18. Oktober 2013, durch Herrn Prof. Budisa bekannt gegeben.

Praktikum Organische Chemie III (Dipl.)

0235 L 890, Praktikum, 4.0 SWS

Block, 09:00 - 18:00, 01.10.2013 - 31.03.2014, C -Inst , Blechert, Wiss. Mitarb.

Bemerkung Pflicht für das Vertiefungsfach Organische Chemie im Diplom-Studiengang. Anmeldung bei den Doktoranden der Arbeitskreise. Dauer des Diplom OC III Praktikums ca. 3 Monate.

Voraussetzung Voraussetzung für die Teilnahme ist das erfolgreich abgeschlossene OC II Praktikum (Dipl.).

Forschungspraktikum Metallorganische Chemie und Katalyse (MSc)

0235 L 902, Praktikum, 16.0 SWS

Inhalt Siehe Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Die Lehrveranstaltung ist ein Wahlpflichtmodul des Masterstudienganges Chemie.

Das Forschungspraktikum kann im Arbeitskreis Oestreich durchgeführt werden.

Anfragen bitten direkt an Prof. Oestreich.

Weitere Informationen finden Sie auf der ISIS2-Seite.

Voraussetzung Mündliche Modulabschlussprüfung
dringend empfohlen:

Modul Organische Chemie IV

Forschungspraktikum Synthese organischer Feinchemikalien (MSc)

0235 L 904, Praktikum, 16.0 SWS

Inhalt Siehe Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Die Lehrveranstaltung ist ein Wahlpflichtmodul des Masterstudienganges Chemie.

Das Forschungspraktikum kann im Arbeitskreis Rück-Braun durchgeführt werden.

Anfragen bitten direkt an Prof. Rück-Braun.

Voraussetzung Mündliche Modulabschlussprüfung
dringend empfohlen:

Modul Organische Chemie IV

Forschungspraktikum Biologische Chemie (MSc)

0235 L 906, Praktikum, 16.0 SWS

Inhalt Siehe Modulhandbuch des Masterstudienganges Chemie der TU Berlin.

Bemerkung Die Lehrveranstaltung gehört zu einem Wahlpflichtmodul im Masterstudiengang Chemie.

Das Forschungspraktikum kann in den Arbeitskreisen Budisa und Süßmuth durchgeführt werden.

Anfragen bitten direkt an Prof. Budisa oder Prof. Süßmuth.

Voraussetzung Mündliche Prüfung
dringend empfohlen:

bereits absolvierter oder begleitender Besuch der Lehrveranstaltungen zur "Bioanalytik" und der Veranstaltungsreihe "Biologische Chemie I - III"

Vorträge zur Organischen Chemie

0235 L 990, Colloquium, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 16:00 - 19:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , HL d. FG

Do, wöchentl, 15:00 - 17:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 230 , HL d. FG

Do, wöchentl, 17:00 - 19:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , HL d. FG

Do, wöchentl, 17:00 - 19:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , HL d. FG

Do, Einzel, 17:00 - 19:00, 14.11.2013 - 14.11.2013, TC 010

Di, Einzel, 18:00 - 19:00, 03.12.2013 - 03.12.2013, C 243

Inhalt Vorträge aus den Arbeitsgebieten des Instituts sowie Vorträge eingeladener Gastprofessoren und im Rahmen der GDCh, die durch besonderen Aushang bekanntgegeben werden.

Aktuelle Synthesemethoden

0235 L 991, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 16:00 - 18:00, 15.10.2013 - 11.02.2014, C 243 , Blechert

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden

Aktuelle Entwicklungen in der Synthese und Katalyse

0235 L 992, Seminar, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 12:00 - 14:00, 11.10.2013 - 28.03.2014, C 264 , Oestreich

Di, wöchentl, 17:00 - 19:00, 15.10.2013 - 31.03.2014, C -Inst , Oestreich

Bemerkung

Spezielle metallorganische und organische Chemie

0235 L 993, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 09:00 - 11:00, 09.10.2013 - 27.03.2014, C -Inst

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden

Seminar Phys. Org. Chemie

0235 L 994, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 16:00 - 18:00, 08.10.2013 - 25.03.2014, C -Inst , Schwarz

Inhalt Besprechung fortlaufender Forschungsarbeiten von Diplomanden und Doktoranden.
Vorstellung wissenschaftlicher Arbeiten durch Institutsgäste.

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden

Aktuelle Probleme der Bioanalytik

0235 L 995, Seminar, 2.0 SWS

Mo, Einzel, 17:00 - 19:00, 14.10.2013 - 14.10.2013, L 009

Mo, Einzel, 17:00 - 19:00, 21.10.2013 - 21.10.2013, L 009

Di, wöchentl, 18:00 - 20:00, 22.10.2013 - 18.03.2014, L 009 , Süßmuth

Mo, Einzel, 17:00 - 19:00, 18.11.2013 - 18.11.2013, L 009

Mo, Einzel, 17:00 - 19:00, 02.12.2013 - 02.12.2013, L 009

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden

New Trends in Biological Chemistry

0235 L 996, Seminar, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 08:00 - 10:00, 10.10.2013 - 27.03.2014, L 009 , Budisa

Inhalt In dem Seminar werden die neusten Entwicklungen im Bereich der Biologischen Chemie mit besonderem Fokus auf das Protein und Enzym Engineering behandelt.

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden sowie interessierte Gäste

Physikalische Chemie

Thermodynamik und Elektrochemie (Physikalische Chemie II)

0235 L 041, Vorlesung, 3.0 SWS

Mo, wöchentl, 08:00 - 09:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Gradzielski

Mi, wöchentl, 08:00 - 09:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Gradzielski

Fr, wöchentl, 10:00 - 11:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Gradzielski

Inhalt Thermodynamik der Mehrkomponenten- und Mehrphasensysteme, latente Wärmen, partielle molare Größen, Dampfdruck-, Siede- und Schmelzdiagramme, kolligative Eigenschaften, Grundlagen der chemischen Thermodynamik, chemische Reaktionen und chemisches Gleichgewicht, Fehlerrechnung, Vertiefung der Elektrochemie, Eigenschaften von Elektrolytlösungen.

Bemerkung Für Chemiker (Bachelorstudiengang) und Lebensmittelchemiker im 3. Semester, Bestandteil des Moduls "Thermodynamik und Elektrochemie"; Online Anmeldung zur Prüfung für B.Sc.-Studierende über QISPOS; Vorbereitungs- und Einteilung der Übungen in der ersten Vorlesungsstunde.

Voraussetzung Die Module "Physik", "Mathematik I oder II" und das Modul "Grundlagen der Physikalischen Chemie"

Seminar zur VL "Thermodynamik und Elektrochemie"

0235 L 042, Übung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 12:00 - 14:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, TC 006

Mo, wöchentl, 12:00 - 14:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 243

Mi, wöchentl, 12:00 - 14:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 010 , Gradzielski

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, EW 229 , Gradzielski

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, TC 006

Bemerkung Übung zur Vorlesung 0235 L 041; Bestandteil des Moduls "Thermodynamik und Elektrochemie"

Voraussetzung Die Module "Physik", "Mathematik I oder II" und das Modul "Grundlagen der Physikalischen Chemie"

Grundpraktikum Physikalische Chemie (Physikalisch-chemisches Praktikum I)

0235 L 045, Praktikum, 5.0 SWS

Mo, wöchentl, 13:00 - 18:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, Schlodder

Di, wöchentl, 13:00 - 18:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Kuhlmann

Mi, wöchentl, 13:00 - 18:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, Schlodder

Do, wöchentl, 13:00 - 18:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, Kuhlmann

Do, Einzel, 13:00 - 15:00, 17.10.2013 - 17.10.2013, PC 203

Fr, Einzel, 13:00 - 15:00, 25.10.2013 - 25.10.2013, PC 203

Inhalt	Thermodynamik von Ein- und Mehrphasensystemen, Eigenschaften von Gasen und Flüssigkeiten, chemische Kinetik, Elektrochemie
Bemerkung	Für Studierende im Bachelorstudiengang "Chemie" und "Chemieingenieurwesen" und Studierende der Lebensmittelchemie ist das Praktikum im 3. Semester Bestandteil des Moduls "Thermodynamik und Elektrochemie". Das Praktikum ersetzt für Studierende im Diplomstudiengang Chemie das PR "Physikalisch-chemisches Praktikum I". Die Vorbesprechung findet am Do, den 17.10.2013 um 13.15-15.00 Uhr im PC 203 statt. Die Anmeldung für das Praktikum erfolgt über ISIS.
Voraussetzung	Für Studierende der Chemie und Lebensmittelchemie die Module „Physik“ und „Grundlagen der Physikalischen Chemie“ sowie eines der Module „Mathematik I“ oder „Mathematik II“; für Studierende im Studiengang „Chemieingenieurwesen“ die Vorlesung „Grundlagen der Physikalischen Chemie“.

Theoretische Chemie

0235 L 050, Vorlesung, 3.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Kaupp

Do, wöchentl, 08:00 - 10:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Kaupp

Inhalt	Experimentelle Grundlagen der Quantenmechanik und Schrödinger-Gleichung, Wellenpakete, Zustandsvektoren, Hilbertraum, Eigenwerte, Eigenzustände, Operatoralgebra, Teilchen im Kasten, harmonischer Oszillator, Drehimpuls, H-Atom, Dreikörperproblem, zeitunabhängige Störungstheorie
Bemerkung	Für Chemiker (Bachelorstudiengang) im 3. Semester, Bestandteil des Moduls "Theoretische Chemie", ersetzt für Studierende im Diplomstudiengang die Veranstaltung "Physikalische Chemie III", Online Anmeldung zur Klausur für B.Sc.-Studierende über QISPOS; Vorbesprechung und Einteilung der Übungen in der ersten Vorlesungsstunde.
Voraussetzung	Die Module "Mathematik II" und "Physik"

Übung zur VL "Theoretische Chemie"

0235 L 051, Übung, 1.0 SWS

Mi, wöchentl, 11:00 - 12:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Arbuznikov, Kaupp

Mi, wöchentl, 11:00 - 12:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 010 , Arbuznikov, Kaupp

Do, wöchentl, 11:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Do, wöchentl, 11:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, EW 114 , Arbuznikov, Kaupp

Bemerkung	Übung zur VL "Theoretische Chemie", Bestandteil des Moduls "Theoretische Chemie"
Voraussetzung	Die Module "Mathematik II" und "Physik"

Kinetik und Spektroskopie

0235 L 055, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 10:00 - 11:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt, Oates

Fr, wöchentl, 09:00 - 10:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt, Oates

Inhalt	Vertiefung der chemischen Kinetik, Transportphänomene, Vertiefung der Spektroskopie, Schwingungs- und Rotationsspektren, Elektronenspektren, Grundlagen der Molekülspektroskopie, Anwendung spektroskopischer Methoden zur Untersuchung von Materie, IR- und Raman-Spektroskopie.
Bemerkung	Pflichtmodul im Bachelor-Studiengang Chemie; für Studierende im Diplomstudiengang ersetzt diese LV die Veranstaltung "Physikalische Chemie IV". Anmeldung zur Modulabschlussprüfung und Verwaltung der Prüfungsergebnisse erfolgen durch das Online-Anmeldesystem QISPOS.; Vorbesprechung und Einteilung der Übungen in der ersten Vorlesungsstunde. Voraussetzungen für die Teilnahme: Die Module „Grundlagen der Physikalischen Chemie“, „Thermodynamik und Elektrochemie“ und „Theoretische Chemie“.
Voraussetzung	Die Module „Grundlagen der Physikalischen Chemie“, „Thermodynamik und Elektrochemie“ und „Theoretische Chemie“.

Seminar zur VL "Kinetik und Spektroskopie"

0235 L 056, Seminar, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 11:00 - 13:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt, Oates

Fr, wöchentl, 11:00 - 13:00, 25.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Mo, wöchentl, 11:00 - 13:00, 25.11.2013 - 02.12.2013, C 230

Mo, wöchentl, 11:00 - 13:00, 16.12.2013 - 15.02.2014, C 230

Inhalt Seminar zur VL "Kinetik und Spektroskopie"; Bestandteil des Moduls "Kinetik und Spektroskopie"

Voraussetzung Voraussetzungen: Die Module „Grundlagen der Physikalischen Chemie“, „Thermodynamik und Elektrochemie“ und „Theoretische Chemie“.

Praktikum zum Modul "Polymer- und Kolloidchemie"

0235 L 076, Seminar, 4.0 SWS

Mo, wöchentl, 14.10.2013 - 15.02.2014, von Klitzing, Gradzielski, Schomäcker

Inhalt Erlernen des Experimentierens anhand selbständig durchgeführter Versuche

Bemerkung Bestandteil des Wahlmoduls "Polymer- und Kolloidchemie" im Bachelorstudiengang Chemie; Termine nach Vereinbarung

Physikalisch-chemisches Praktikum PC III

0235 L 081, Praktikum

, Hildebrandt, Gradzielski, von Klitzing, Friedrich

Inhalt Ausgewählte Versuche in den Forschungslaboratorien der Physikalischen Chemie.

Bemerkung Wahlpflicht für Vertiefungsbereich Physikalische Chemie im Diplomstudiengang; Terminabsprache über die Sekretariate der Hochschullehrer

Charakterisierung nanostrukturierter Systeme - Kolloide und Polymere

0235 L 085, Vorlesung, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 16:00 - 18:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 318 , Gradzielski

Inhalt Kolloidale und polymere Systeme, Nanopartikel: Struktur und molekularer Aufbau, Molekulargewichtsbestimmung, GPC, Charakterisierung der mikroskopischen und makroskopischen Eigenschaften, Kalorimetrische Methoden, Optische Mikroskopie und Elektronmikroskopie, Streumethoden (Licht-, Röntgen- und Neutronenstreuung), Rheologie, Fluoreszenzmethoden

Bemerkung Wahlpflicht für den Vertiefungsbereich Physikalische Chemie (Chemie-Diplom), Wahlpflichtbereich für die Vertiefungsfächer "Materialwissenschaftliche Chemie", "Technische Chemie" oder "Theorie" im Master-Studiengang Chemie; Wahlfach im Studiengang Polymer Science (dort als: Methods for the Characterisation of Nanostructured Materials). Bei Bedarf wird die Veranstaltung in englischer Sprache abgehalten. Vorbesprechung am Di., den 15.10.2013 im PC 203 um 13:00

Einführung in die Physikalische Chemie II

0235 L 093, Vorlesung, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 12:00 - 14:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Mroginski

Inhalt Mischphasenthermodynamik, Phasendiagramme, Elektrochemie und elektrochemische Thermodynamik, Kinetik

Bemerkung Bachelor- und Diplom: Hüttenw., Werkstoffwiss., Wi.-Ing., TC, Lebensmitteltechn., Biotechnologie

Rechenübungen zur Einführung in die Physikalische Chemie II

0235 L 094, Übung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 16:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 243 , Mroginski

Bemerkung Bachelor und Diplom: Hüttenw., Werkstoffwiss., Wi.-Ing. TC, Lebensmitteltechn., Biotechnologie

Physikalische Chemie - Vom Molekül zum Material

0235 L 100, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 10:00 - 11:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt

Do, wöchentl, 09:00 - 10:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt

Inhalt Theoretische Grundlagen der Spektroskopie, angeregte Zustände von Molekülen, Konzepte der Statistischen Mechanik, Intermolekulare Wechselwirkungen, Selbstorganisation

Bemerkung Pflichtmodul im Materstudiengang Chemie; Online Anmeldung zu den Prüfungen und die Verwaltung der Prüfungsergebnisse erfolgt durch QISPOS; Vorbesprechung und Einteilung der Übungen in der ersten Vorlesungsstunde.

Seminar zur VL "Physikalische Chemie - Vom Molekül zum Material"

0235 L 101, Seminar, 1.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 10:00, 15.10.2013 - 14.02.2014, PC 203

Do, wöchentl, 10:00 - 11:00, 17.10.2013 - 14.02.2014, PC 203 , Hildebrandt

Bemerkung Übung zur Vorlesung 0235 L 100; Bestandteil des Moduls "Physikalische Chemie - Vom Molekül zum Material" im Masterstudium Chemie

Moderne Methoden der Strukturaufklärung

0235 L 105, Integrierte LV (VL mit UE), 3.0 SWS

Di, wöchentl, 13:00 - 16:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Lensen, Hildebrandt, Gradzielski, Friedrich, von Klitzing

Inhalt Streumethoden, Licht-, Röntgen- und Neutronen-Streuung, fluoreszenzmikroskopische Techniken, Rasterkraftmikroskopie, Kraftspektroskopie, Elektronenmikroskopie, Röntgenabsorption, Photoelektronenspektroskopie, CD-Spektroskopie, Kern- und Elektronenspinresonanz (2D/3D), FT/Puls-Techniken, ortsauflösende Verfahren, Mehrfachresonanzen, Massenspektroskopie.

Bemerkung Bestandteil des Moduls "Physikalische Chemie - Vom Molekül zum Material" im Master-Studiengang Chemie; ersetzt für Studierende im Diplom-Studiengang die gleichnamige Pflichtveranstaltung

Anwendung von Computern in der Chemie

0235 L 110, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 17.10.2013 - 14.02.2014, E 020

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 24.10.2013 - 14.02.2014, MA 241 , Kaupp, Mroginski

Inhalt Numerische Datenanalyse, Interpolations- und Approximationstechniken, Veranschaulichung mehrdimensionaler Funktionen, Gleichungssysteme, Integral- und Differentialrechnung.

Bemerkung Pflichtmodul im Masterstudiengang Chemie; Die erste Vorlesung findet am Do, den 17.10. 2013 um 16:00 ct im Hörsaal E 020 statt.

Biophysikalische Chemie I

0235 L 120, Integrierte LV (VL mit UE), 3.0 SWS

Fr, wöchentl, 15:00 - 17:00, 25.10.2013 - 14.02.2014, PC 203 , Hildebrandt

Inhalt Physikalische Chemie von Mehrkomponentensystemen, molekulare Wechselwirkungen, Struktur, Dynamik und Stabilität von Biopolymeren, Elektrochemie, Eigenschaften biomolekülhaltiger Elektrolytlösungen, Redoxprozesse, Gleichgewichts- und Nichtgleichgewichtsprozesse an Elektroden

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer "Biophysikalische und Biologische Chemie" und "Materialwissenschaftliche Chemie" im Master-Studiengang Chemie. Die IV "Biophysikalische Chemie I" ist Bestandteil des Moduls WP7 "Spektroskopie von Biomolekülen" im Master-Studiengang Katalyse.
Das Modul kann von Studierenden im Diplomstudiengang als Wahlpflichtveranstaltung im Vertiefungsbereich Physikalische Chemie belegt werden;
Termine nach Absprache; Termine nach Vereinbarung; Vorbesprechung am Di., den 15.10.2013 im PC 203 um 13:00

Moderne biologische Aspekte der Physikalischen Chemie I

0235 L 124, Vorlesung, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 18.10.2013 - 15.02.2014, Friedrich

Inhalt Aufbau von Zellen, Bedeutung der Eigenschaften biologischer Membranen, Bioenergetik zellulärer Energiegewinnungsprozesse, elektrische Transport- und Signalleitungsprozesse, Signalkopplung an Muskeln und Synapsen, biophysikalische Grundlagen der Neuro- und Sinnesphysiologie, Funktion und Energetik zellulärer Motorsysteme, molekulare Realisierung des selektiven Stofftransports durch evolutiv adaptierte und optimierte Systeme auf der Basis moderner Proteinkristallstrukturen, molekulare Mechanismen menschlicher Erkrankungen (Pathobiophysik).

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Materialwissenschaftliche Chemie“, „Biophysikalische und Biologische Chemie“ oder „Technische Chemie“ im Master-Studiengang Chemie. Das Modul kann von Studierenden im Diplomstudiengang als Wahlpflichtveranstaltung im Vertiefungsbereich Physikalische Chemie belegt werden; Termine nach Vereinbarung; Vorbesprechung am am Di., den 15.10.2013 im PC 203 um 13:00

Aktuelle Themen der Biophysikalischen Chemie

0235 L 128, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 18.10.2013 - 15.02.2014, Hildebrandt

Inhalt Aktuelle Forschungsaktivitäten aus dem Bereich der Spektroskopie and Biomolekülen basierend auf neu erarbeiteten und/oder publizierten wissenschaftlichen Erkenntnissen.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für das Vertiefungsfach „Biophysikalische und Biologische Chemie“ im Master-Studiengang Chemie; Vorbesprechung am am Di., den 15.10.2013 im PC 203 um 13:00

Aktuelle Themen der Kolloid- und Grenzflächenchemie (Current Topics in Colloid and Interface Science)

0235 L 130, Vorlesung, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 11:00 - 13:00, 18.10.2013 - 14.02.2014, TC 318 , Gradzielski

Inhalt Von den Grundlagen bis zur aktuellen Forschung auf dem Gebiet der Kolloidwissenschaft, der Physikalischen Chemie von Grenzflächen und der Nanotechnologie: z.B. Polyelektrolyt/Amphiphil Wechselwirkungen in unterschiedlichen Geometrien; Eigenschaften von Gelen und kolloidalen Mikrogelen, funktionalisierte Materialien, mesoporöse Systeme, selbstorganisierende Systeme, Mikro- und Nanofluidik.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für die Vertiefungsfächer „Materialwissenschaftliche Chemie“, oder „Theorie“ im Master-Studiengang Chemie. Die Vorlesung wird in englischer Sprache abgehalten, da sie gleichzeitig im Rahmen des Masterstudienganges Polymer Science angeboten wird. Das Modul kann von Studierenden im Diplomstudiengang als Wahlpflichtveranstaltung im Vertiefungsbereich Physikalische Chemie belegt werden; Vorbesprechung am Di., den 15.10.2013 im PC 203 um 13:00

Einsatz moderner Informations- u. Kommunikationsmethoden in der Chemie

0235 L 151, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Di, wöchentl, 17:00 - 19:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, E-N 183 , Deplanque

Bemerkung Anmeldung per Email: rdeplanque(at)iupac.org

Einführung in die theoretische physikalische Chemie: I. Teil

0235 L 152, Vorlesung, 2.0 SWS

, Dreismann

Inhalt Wesentliche Aspekte der Quantentheorie; Einstein-Podolsky-Rosen Korrelationen; spektroskopische Grundlagenexperimente; Quanteninterferenz; Quantendynamik in kondensierten Phasen und Molekülen.

Bemerkung Für Studierende der Chemie und Physik im Hauptstudium; bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Quanten-Information - Elementare Einführung

0235 L 153, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 16:00 - 18:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, MA 545 , Dreismann

Inhalt Quanten-Computer, Quanten-Kryptographie, Teleportation, Entanglement, Interferenz: Physikalische Grundlagen, elementarer Formalismus.

Bemerkung Für Studierende aller Richtungen, bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Attosekunden-Chemie

0235 L 154, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 14.10.2013 - 15.02.2014, Dreismann

Inhalt Ultraschnelle Prozesse in physikalischen und chemischen Systemen, Licht-, Neutronen- und Röntgen-Streuung; Attosekunden-Chemie.

Bemerkung Wahlpflicht für Vertiefungsbereich Physikalische Chemie im Diplomstudiengang; bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Elektrophysiologische und molekularbiologische Methoden der Biophysik von Membranproteinen

0235 L 230, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 09:00 - 11:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, PC 102A , Friedrich

Inhalt Elektrophysiologische Untersuchungsmethoden an natürlichen und künstlichen Membransystemen (Spannungsklemme, Patch-Clamp, black lipid membranes, stopped flow), molekularbiologische Methoden für Struktur-Funktions-Untersuchungen an Membranproteinen, Fluoreszenzmethoden, Konformationsdynamik aktiv oder passiv ionentransportierender Systeme

Bemerkung Physikalisch-biochemisches Seminar im Max-Volmer-Laboratorium für Diplomanden und Doktoranden: Anmeldung Raum PC 201

Prozesse an biologischen Grenzschichten

0235 L 235, Seminar, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 17:00 - 19:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Hildebrandt

Inhalt Experimentelle und theoretische Ansätze zur Untersuchung von Elektronen- und Protonentransfer-Reaktionen an biologischen Membranen.

Bemerkung Phys.-chem. Seminar des Max-Volmer-Laboratoriums (Seminar für Diplomanden und Doktoranden)

Polymere an Grenzflächen und in Nanofilmen

0235 L 240, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 16.10.2013 - 15.02.2014, von Klitzing

Inhalt Diskussion neuer Methoden und deren Anwendung bei der Untersuchung von Polymeren

Bemerkung Anmeldung erforderlich Sekr. TC 9, Termine nach Absprache

Nanostrukturierte Biomaterialien

0235 L 243, Seminar, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 16:00 - 18:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, TC 033 , Lensen

Inhalt Neue Methoden der Oberflächenstrukturierung und Untersuchungen von Biomaterialien

Bemerkung Anmeldung erforderlich Sekr. TC1

Struktur und Eigenschaften nanostrukturierter Systeme

0235 L 245, Seminar, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, TC 318 , Gradzielski

Inhalt Methoden zur Strukturaufklärung und Charakterisierung nanostrukturierter Systeme

Bemerkung Phys.-chem. Seminar des Iwan-Stranski-Laboratoriums (Seminar für Diplomanden und Doktoranden)

Protonen-Dynamik in Wasser, Molekülen, DNA und Metall-Wasserstoff Systemen

0235 L 283, Seminar, 2.0 SWS

wöchentl, 14.10.2013 - 15.02.2014, Dreismann

Inhalt Dynamik spektroskopischer Zustände in kondensierten Phasen. Offene Quantensysteme und Theorie irreversibler Prozesse. Quanteninterferenz. Proton-Transfer und Proton-Delokalisation in Wasser und DNA. Neue Experimente.

Bemerkung Für Studierende der Chemie und Physik im Hauptstudium; Termin n.V.

Kolloquium des Internationalen Graduiertenkollegs 1524 "Self-Assembled Soft-Matter Nanostructures at Interfaces"

0235 L 300, Colloquium, 3.0 SWS

Di, wöchentl, 16:00 - 19:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Inhalt Interdisziplinäre Fachvorträge zur Thematik des Internationalen Graduiertenkollegs 1524 "Self-assembled soft-matter nanostructures at interfaces"

Bemerkung Termine und Programm des Kolloquiums unter: http://www.ssn.tu-berlin.de/menue/igrtg_1524_colloquium/

Schwingungsspektroskopische Methoden in der Biologie

0235 L 315, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Hildebrandt

Inhalt Stationäre und zeitaufgelöste Raman- und IR-Techniken; Schwingungsspektroskopische Ansätze zur Untersuchung von Grenzschichtprozessen; Quantenchemische Berechnungen von Schwingungsspektren.

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung PC 301

Membranbiophysik

0235 L 320, Anleitung zum wiss. Arbeiten

Fr, wöchentl, 11:00 - 13:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, Friedrich

Inhalt Charakterisierung funktioneller Eigenschaften von Membranproteinen unter kontrollierten Spannungsbedingungen, Dynamik aktiv oder passiv ionentransportierender Systeme, stationäre und zeitaufgelöste Messtechniken

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung in Raum PC 201

Physikalische Chemie kolloidaler Systeme

0235 L 330, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Gradzielski

Inhalt Strukturen und Strukturausbildung in amphiphilen Systemen, sowie deren makroskopischen und rheologischen Eigenschaften, Strukturaufklärung durch Streumethoden

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung im Sekr. TC 7

Physikalische Chemie von Nanofilmen

0235 L 340, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, von Klitzing

Inhalt Charakterisierung von adsorbierten und flüssigen Nanofilmen mit Hilfe moderner Methoden, Strukturbildung von Polyelektrolyten und kolloidalen Partikeln, Polymer/Tensid Wechselwirkung, Nanofluidik

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung im Sekr. TC9

Nanostrukturierte Biomaterialien

0235 L 345, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Lensen

Inhalt Nanostrukturierung und Charakterisierung von Biomaterialien

Bemerkung für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung in Sekr. TC 1

Modellierung biologischer Moleküle

0235 L 350, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Mroginski

Inhalt Moleküldynamik, Simulationen, QM/MM Methoden, Quantenchemische Berechnungen

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung PC 315

Biophysikalische Chemie der Photosynthese

0235 L 377, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Schlodder

Inhalt Kinetik und Energetik der Primärprozesse in der Photosynthese; Stationäre und transiente Absorptions- und Fluoreszenzspektroskopie.

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden, Anmeldung in Raum PC 101

Physikalische Chemie -- Attosekunden-Dynamik

0235 L 380, Anleitung zum wiss. Arbeiten

wöchentl, Dreismann

Inhalt Attosekunden-Chemie und ultraschnelle Dynamik. Molekülspektroskopie. Neutronenstreuung. Quantentheorie der Irreversibilität. Quanteninterferenz. Dynamik des Proton-Transfers in Wasser, Polymeren, DNA und Metall-Wasserstoff Systeme. Quanteninterferenz, Quantenkorrelationen und Quanteninformationen.

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden; ganztägig, bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Physikalische Chemie nanostrukturierter Systeme

0235 L 385, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 11:00 - 13:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, Freund (FHI)

Inhalt Physikalische Chemie nanostrukturierter Systeme: Diskussion neuer Untersuchungen auf diesem Gebiet.

Bemerkung Termine nach Vereinbarung; siehe auch unter: <http://www.fhi-berlin.mpg.de/events/>

Physikalische Chemie: Anleitung zum wissenschaftlichen Arbeiten

0235 L 386, Anleitung zum wiss. Arbeiten

, Freund (FHI)

Inhalt Physikalische Chemie; Anleitung zu wissenschaftlichen Arbeiten in den Gebieten: Struktur-Reaktivitätsbeziehungen an Oberflächen

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden; Termine nach Vereinbarung

CO des Max-Volmer-Laboratoriums

0235 L 901, Colloquium, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 17:00 - 19:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Theoretische Chemie**Theoretische Chemie**

0235 L 050, Vorlesung, 3.0 SWS

Di, wöchentl, 09:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Kaupp

Do, wöchentl, 08:00 - 10:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 130 , Kaupp

Inhalt Experimentelle Grundlagen der Quantenmechanik und Schrödinger-Gleichung, Wellenpakete, Zustandsvektoren, Hilbertraum, Eigenwerte, Eigenzustände, Operatoralgebra, Teilchen im Kasten, harmonischer Oszillator, Drehimpuls, H-Atom, Dreikörperproblem, zeitunabhängige Störungstheorie

Bemerkung Für Chemiker (Bachelorstudiengang) im 3. Semester, Bestandteil des Moduls "Theoretische Chemie", ersetzt für Studierende im Diplomstudiengang die Veranstaltung "Physikalische Chemie III", Online Anmeldung zur Klausur für B.Sc.-Studierende über QISPOS; Vorbesprechung und Einteilung der Übungen in der ersten Vorlesungsstunde.

Voraussetzung Die Module "Mathematik II" und "Physik"

Übung zur VL "Theoretische Chemie"

0235 L 051, Übung, 1.0 SWS

Mi, wöchentl, 11:00 - 12:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Arbuznikov, Kaupp

Mi, wöchentl, 11:00 - 12:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 010 , Arbuznikov, Kaupp

Do, wöchentl, 11:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Do, wöchentl, 11:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, EW 114 , Arbuznikov, Kaupp

Bemerkung Übung zur VL "Theoretische Chemie", Bestandteil des Moduls "Theoretische Chemie"

Voraussetzung Die Module "Mathematik II" und "Physik"

Anwendung von Computern in der Chemie

0235 L 110, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 17.10.2013 - 14.02.2014, E 020

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 24.10.2013 - 14.02.2014, MA 241 , Kaupp, Mroginski

Inhalt Numerische Datenanalyse, Interpolations- und Approximationstechniken, Veranschaulichung mehrdimensionaler Funktionen, Gleichungssysteme, Integral- und Differentialrechnung.

Bemerkung Pflichtmodul im Masterstudiengang Chemie; Die erste Vorlesung findet am Do, den 17.10. 2013 um 16:00 ct im Hörsaal E 020 statt.

Theoretische Chemie - Molekulare Thermodynamik

0235 L 510, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 13:00 - 15:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, C 074 , Schoen

Inhalt Prinzipien der statistischen und phänomenologischen Thermodynamik, molekulare Interpretation thermodynamischer Größen, Ideale Gase, Phasenübergänge, Verteilungsfunktionen, Zustandsgleichungen, Joule-Thomson-Effekt

Bemerkung	Wahlmodul für den Bachelor-Studiengang Chemie; Termin der Vorbesprechung wird ausgehängt. Voraussetzung für die Teilnahme sind die Module „Mathematik II“, „Physik“, und „Thermodynamik und Elektrochemie“ die Einteilung der Übungsgruppen erfolgt in der ersten Vorlesungsstunde. Die Einteilung der Praktikumsgruppen und Praktikumsversuche erfolgt in einer Vorbesprechung vor Beginn des Semesters. Anmeldung zu den Prüfungen und Verwaltung der Prüfungsergebnisse erfolgen über das zentrale Anmeldesystem QISPOS.
Voraussetzung	Die Module „Mathematik“, „Physik“, „Physikalische Chemie I“

Rechenübung zur VL "Molekulare Thermodynamik"

0235 L 512, Übung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 10:00 - 12:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, C 074 , Schoen

Inhalt Rechenübung zur praktischen Umsetzung des in der Vorlesung gelernten Stoffes in kleinen Übungsgruppen

Bemerkung Bestandteil des Wahlmoduls "Theoretische Chemie (Wahl)"

Voraussetzung Die Module „Mathematik“, „Physik“, „Physikalische Chemie I“

Quantenchemie

0235 L 540, Integrierte LV (VL mit UE), 4.0 SWS

Fr, wöchentl, 18.10.2013 - 15.02.2014, Kaupp

Inhalt Basissätze, Berechnung molekularer Energien über Gaußfunktionen, Slaterdeterminanten und Berücksichtigung des Elektronenspins, Hartree-Fock, Dichtefunktionaltheorie. In diesem Modul steht die Realisierung quantenchemischer Methoden auf dem Computer im Vordergrund. Im Seminar/Praktikum werden numerische Methoden für einfache Modellprobleme programmiert.

Bemerkung Wahlpflichtmodul für das Vertiefungsfach „Theoretische Chemie“ im Master-Studiengang Chemie; Das Modul kann von Studierenden im Diplomstudiengang als Wahlpflichtveranstaltung im Vertiefungsbereich Theoretische Chemie belegt werden.

Termine nach Vereinbarung, Anmeldung über das Sekr. C7.

Theorie weicher kondensierter Materie

0235 L 550, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 16:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Schoen

Quantenchemie

0235 L 555, Seminar, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 14:00 - 16:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, C 074 , Kaupp

Bemerkung Anmeldung über das Sekr. C7.

Quantenchemie

0235 L 560, Anleitung zum wiss. Arbeiten, 2.0 SWS

wöchentl, Kaupp

Bemerkung Termine nach Vereinbarung

Theoretische Chemie: Anleitung zum wissenschaftlichen Arbeiten

0235 L 565, Anleitung zum wiss. Arbeiten, 2.0 SWS

, Schoen

Bemerkung Für Diplomanden und Doktoranden

Technische Chemie und Wirtschaftschemie

Grundzüge der Technischen Chemie I (Reaktionstechnik)

0235 L 503, Vorlesung, 2.0 SWS

Mi, wöchentl, 09:00 - 10:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 006

Do, wöchentl, 09:00 - 10:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Schomäcker, Ansorge-Schumacher

Inhalt Grundbegriffe der Reaktionstechnik: Reaktionskinetik, heterogene und enzymatische Katalyse, Bauarten und Berechnung chemischer Reaktoren. Rohstoffe und chemisch wichtige Produkte.

Bemerkung Grundausbildung Technische Chemie für Chemiker und 1. Technisches Fach für Wirtschaftsingenieure Technische Chemie.

Grundzüge der Technischen Chemie I (Reaktionstechnik)

0235 L 508, Seminar, 1.0 SWS

Fr, wöchentl, 08:00 - 09:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Schomäcker, Wiss. Mitarb.

Inhalt Einfache Rechenbeispiele zur Thermodynamik, Reaktionskinetik, heterogene und enzymatische Katalyse, Berechnung chemischer Reaktoren.

Bemerkung Grundausbildung Technische Chemie für Chemiker und 1. Technisches Fach für Wirtschaftsingenieure Technische Chemie

Grundpraktikum in Technischer Chemie

0235 L 509, Praktikum

TC -Inst , Schomäcker, Strasser, Wiss. Mitarb.

Inhalt Praktikum zur Lehrveranstaltung Grundzüge der Technischen Chemie I (Reaktionstechnik)

Bemerkung Grundausbildung Technische Chemie für Chemiker und Chemikerinnen. Informationen zum Ablauf des Praktikums werden in der Vorlesung "Grundzüge der Technischen Chemie I (Reaktionstechnik)" gegeben.

Technisch-chemisches Praktikum

0235 L 515, Praktikum

TC -Inst , Schomäcker, Strasser, Ansorge-Schumacher, Wiss. Mitarb.

Inhalt Praktikumsaufgaben zu ausgewählten Beispielen der chemischen Reaktionstechnik.

Bemerkung 1. Technisches Fach für Wirtschaftsingenieure Technische Chemie. Informationen zum Ablauf des Praktikums werden in der Vorlesung "Grundzüge der Technischen Chemie I (Reaktionstechnik)" gegeben.

Mehrphasenreaktionen

0235 L 716, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 16:00, 15.10.2013 - 14.02.2014, TC 318 , Schomäcker, Schwarze

Technisch-chemische Prozesse an Beispielen (TC III)

0235 L 850, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 16:00 - 18:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Schomäcker

Inhalt Aufgaben der Prozeßkunde, Rohstoffe und ihre Aufarbeitung, nachwachsende Rohstoffe und Biotechnologie, ausgewählte Verfahren zur organischen Synthese, Vorprodukte für Kunststoffe, Herstellung von Kunststoffen, ausgewählte anorganische Grundprodukte.

Bemerkung Wahlpflichtfach Technische Chemie, Pflichtlehrveranstaltung für MSc. Chemie, 1.Technisches Fach für Wirtschaftsingenieurwesen-Technische Chemie

Technisch-chemische Prozesse an Beispielen (TC III)

0235 L 851, Seminar, 2.0 SWS

Mo, Einzel, 10:00 - 12:00, 07.10.2013 - 07.10.2013, MA 004

Di, wöchentl, 16:00 - 18:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Schomäcker, Beuster

Inhalt Vertiefung des VL-Inhaltes an ausgewählten Themen, insbesondere sollen das technisch-chemische und das betriebswirtschaftliche Wissen in Form von Seminarvorträgen und einer Ausarbeitung (Seminararbeit) miteinander verknüpft werden.

Bemerkung Wahlpflichtfach Technische Chemie, Pflichtlehrveranstaltung für Dipl.-Ing. (Chemie), 1.Technisches Fach für Wirtschaftsingenieurwesen-Technische Chemie

Fortgeschrittenen Praktikum (Brennstoffzellentechnologie)

0235 L 855, Praktikum, 5.0 SWS

, Strasser, Wiss. Mitarb.

Inhalt Ausgewählte Versuche zur Brennstoffkatalyse direkt im Arbeitskreis von Prof. Strasser. Zum Beispiel Synthese und Charakterisierung von Katalysatoren für die PEM FC - Katalysatorsynthese, elektrochemische Charakterisierung, MEA Präparation, Vermessung im Brennstoffzellenteststand.

Bemerkung Beginn des Praktikums individuell nach Absprache. Anmeldung im Sekr. TC 03, Raum TC 201a. Praktikum zur Lehrveranstaltung Brennstoffzellen und Wasserstofftechnologie (0235 L 854).
Mehr Informationen zum Fachgebiet von Prof. Strasser unter www.technischechemie.tu-berlin.de

Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung

0235 L 856, Vorlesung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 08:00 - 16:00, 25.03.2014 - 28.03.2014, Strasser

Inhalt Grundlagen der Elektrochemie, der Elektrokatalyse und der elektrochemischen Energieumwandlung. Anwendungsrelevante elektrochemische Reaktionen, Synthese und Struktur Funktionsbeziehungen von Elektrokatalysatoren. Charakterisierungsmethoden in der Elektrochemie. ACHTUNG: Kompaktkurs im März 2014! Vorbesprechung 21.10.13 um 11 Uhr im TC 14.

Bemerkung Für Bachelors ab dem 5. Fachsemester!

Mehr Infos zum Fachgebiet von Prof. Strasser unter www.technischechemie.tu-berlin.de.

Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung

0235 L 857, Seminar, 1.0 SWS

Mo, wöchentl, 14:00 - 15:00, 21.10.2013 - 15.02.2014, TC 318 , Strasser, Wiss. Mitarb.

Inhalt Vertiefung des Lehrinhaltes der Vorlesung "Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung".

Bemerkung Achtung! Kompaktkurs im März 2014!
Für Bachelors ab dem 5. Fachsemester!

Mehr Infos zum Fachgebiet von Prof. Strasser unter www.technischechemie.tu-berlin.de

Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung

0235 L 858, Praktikum, 5.0 SWS

, Strasser, Wiss. Mitarb.

Inhalt Ausgewählte Versuche zur Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung.

Bemerkung Für Bachelors ab dem 5. Fachsemester!
Weitere Informationen und Anmeldung in der Vorlesung "Elektrokatalyse und Elektrochemische Energieumwandlung". Mehr Infos zum Fachgebiet von Prof. Strasser unter www.technischechemie.tu-berlin.de

Technische Chemie

0235 L 930, Anleitung zum wiss. Arbeiten

, Schomäcker

Inhalt Diskussion von Versuchsplanung, -durchführung und -auswertung mit Diplomanden und Doktoranden.

Bemerkung Für Studenten und Doktoranden

Wirtschaftschemie

0235 L 932, Anleitung zum wiss. Arbeiten

, Hassan

Inhalt Anleitung zur Durchführung wiss. Arbeiten aus dem Gebiet der Wirtschaftschemie

Bemerkung Für Studenten und Doktoranden

Elektrokatalyse und Elektrochemie / Heterogene Katalyse

0235 L 934, Anleitung zum wiss. Arbeiten

Fr, wöchentl, 10:00 - 11:00, 04.10.2013 - 27.02.2014, TC 318 , Strasser

Inhalt Diskussion von Versuchsplanung, -durchführung und -auswertung mit Diplomanden und Doktoranden.

Bemerkung Für Studenten und Doktoranden. Mehr Infos zum Fachgebiet von Prof. Strasser unter www.technischechemie.tu-berlin.de.

Biochemie und Molekularbiologie

Biologische Chemie I (BSc, PO 2012 und Lebensmittelchemie) / Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc, PO 2008)

0235 L 615, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 14:00 - 16:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Budisa

Inhalt siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) der TU Berlin

Bemerkung Wahlmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und 2012) sowie Wahlveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 5. Studiensemester.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Mündliche Prüfung (*es gilt immer die aktuellste Prüfungsform*)

Voraussetzung Modul "Organische Chemie I (BSc)"

Biologische Chemie I (BSc, PO 2012 und Lebensmittelchemie) / Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc, PO 2008)

0235 L 615, Seminar, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 11:00 - 13:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Budisa

Inhalt Vertiefung des Vorlesungsstoffes "Biologische Chemie I (BSc)"/"Grundlagen der Biologischen Chemie (BSc)"

Bemerkung siehe die Modulhandbücher der Bachelorstudiengänge Chemie (Prüfungsordnung 2008 und 2012) der TU Berlin
Wahlmodul der Bachelorstudiengänge Chemie (PO 2008 und 2012) sowie Wahlveranstaltung des Studienganges Lebensmittelchemie (Staatsexamen) im 5. Studiensemester.

Anmeldemodalitäten und weitere Informationen finden Sie unter ISIS2.

Mündliche Prüfung (*es gilt immer die aktuellste Prüfungsform*)

Voraussetzung Modul "Organische Chemie I (BSc)"

Mathematik für Chemiker

Mathematik für Chemiker I

0235 L 610, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 10:00 - 11:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Friedrich

Mi, wöchentl, 08:00 - 09:00, 16.10.2013 - 15.02.2014, TC 006 , Friedrich

Inhalt	Komplexe Zahlen, Vektoralgebra, unendliche Zahlenfolgen und Reihen, Konvergenz, Funktionen, Differential- und Integralrechnung von Funktionen einer und mehrerer Variablen, Bereichsintegrale
Bemerkung	Für Chemiker (Bachelor und Diplom) und Lebensmittelchemiker; Online-Anmeldung zur Klausur für B.Sc.-Studierende über QISPOS; Vorbesprechung und Einteilung zu den Übungen in der ersten Vorlesungsstunde

Mathematik für Chemiker I

0235 L 611, Übung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 08:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, MA 841 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Di, wöchentl, 08:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Di, wöchentl, 08:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, H 1029 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Di, wöchentl, 08:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, MA 544 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Di, wöchentl, 08:00 - 10:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, E-N 187 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, MA 548 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 24.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Wiss. Mitarb., Tutor/innen

Inhalt Siehe unter 0235L610.

Bemerkung Übung zur Vorlesung 0235 L 610; Bestandteil des Moduls "Mathematik für Chemiker I"

Lehrerbildung in der Chemie

Grundlagen der Chemie

0235 L 051, Vorlesung, 2.0 SWS

Fr, wöchentl, 09:00 - 11:00, 18.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Inhalt Bedeutung des Periodensystems; Formel, Eigenschaften und Struktur chemischer Verbindungen; anwendungsbezogene chemische Reaktionen; Identifizierung und Nachweis ausgewählter anorganischer und organischer Substanzen; Umgang mit Gefahrstoffen und deren Entsorgung.

Bemerkung Nur für Bachelorstudierende im Lehrerstudiengang mit der beruflichen Fachrichtung Ernährung/Lebensmittelwissenschaft.

Grundlagen der Chemie

0235 L 052, Seminar, 1.0 SWS

Di, wöchentl, 13:00 - 14:00, 15.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Do, wöchentl, 13:00 - 14:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, L 009 , Merkel

Inhalt Seminar zur Vorlesung "Grundlagen der Chemie".

Bemerkung Nur für Bachelorstudierende der beruflichen Fachrichtung Ernährung/Lebensmittelwissenschaft und in Verbindung mit der gleichnamigen Vorlesung.

Das Seminar beginnt in der **zweiten Vorlesungswoche** (ab 22. bzw. 24. Oktober 2013).

Grundlagen der Chemie

0235 L 052, Praktikum, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 18:00, 10.12.2013 - 15.02.2014, Merkel, Wiss. Mitarb.

Do, wöchentl, 14:00 - 18:00, 12.12.2013 - 15.02.2014, Merkel, Wiss. Mitarb.

Inhalt Das in Vorlesung und Seminar vermittelte theoretische Wissen soll anhand praktischer Übungen vertieft und veranschaulicht werden. Nachdem zu Beginn die Grundlagen des sicheren Arbeitens in einem chemischen Laboratorium und der Umgang mit Chemikalien vermittelt werden, erfolgt eine Einführung in die chemische Synthese und Analyse.

Bemerkung Nur für Bachelorstudierende der beruflichen Fachrichtung Ernährung/Lebensmittelwissenschaft und in Verbindung mit der gleichnamigen Vorlesung und dem Seminar.

Das Praktikum findet in der zweiten Semesterhälfte jeweils im Anschluss an das Seminar im Praktikumsaal des Gebäude L statt.

Gemeinsame Lehrveranstaltungen mehrerer Sachgebiete

Wissenschaftliche Vorträge

0235 L 1310, Vorlesung, 1.0 SWS

Inhalt Besuch von mindestens 15 wissenschaftlichen Vorträgen in vier Semestern der Lehrveranstaltungen

0235 L 1300 UniCat-Kolloquium

0235 L 900 Vorträge zur Organischen Chemie

0235 L 946 Gemeinsames Kolloquium FU, HU, TU

0235 L 300 Kolloquium des Graduiertenkollegs IGRTG 1524

Die Anwesenheit ist durch ein Testat nachzuweisen. Näheres, auch die Ausgabe der Testatbögen, wird in den Pflichtveranstaltungen des Masterstudienganges Chemie bekannt gegeben.

Quanten-Information - Elementare Einführung

0235 L 153, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 16:00 - 18:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, MA 545 , Dreismann

Inhalt Quanten-Computer, Quanten-Kryptographie, Teleportation, Entanglement, Interferenz: Physikalische Grundlagen, elementarer Formalismus.

Bemerkung Für Studierende aller Richtungen, bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Attosekunden-Chemie

0235 L 154, Vorlesung, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 14.10.2013 - 15.02.2014, Dreismann

Inhalt Ultraschnelle Prozesse in physikalischen und chemischen Systemen, Licht-, Neutronen- und Röntgen-Streuung; Attosekunden-Chemie.

Bemerkung Wahlpflicht für Vertiefungsbereich Physikalische Chemie im Diplomstudiengang; bitte per Email bei Prof. Dreismann anmelden: dreismann@chem.tu-berlin.de

Arch M WP(6) ART.06 Kunst und Wissenschaft

06382900 L 03, Integrierte LV (VL mit UE), 4.0 SWS

Mo, wöchentl, 11:00 - 14:00, 21.10.2013 - 27.01.2014, A 704 , Bürkle, Lerch, Groß

Inhalt Chemie / Alchemie / Kunst

Bemerkung Weitere Informationen finden Sie unter <http://www.kunst.tu-berlin.de> sowie in dem "Kommentierten Vorlesungsverzeichnis WiS 2013/14 Architektur" der Fakultät VI.

Bitte beachten Sie auch den Aushang vor Raum A 704.

Chemie für Physiker

0235 L 096, Vorlesung, 4.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 20:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Fischer, Weidinger

Inhalt Chemische Grundbegriffe, Atombau und chemische Bindung, chemische Analyse, Grundlagen der Energetik und Kinetik, Grundlagen der organischen Chemie.

Bemerkung Veranstaltung identisch mit 0235 L 097 - Chemische Grundlagen der Energie und Verfahrenstechnik

Chemische Grundlagen der Energie- und Verfahrenstechnik

0235 L 097, Vorlesung, 4.0 SWS

Do, wöchentl, 16:00 - 20:00, 17.10.2013 - 15.02.2014, PC 203 , Fischer, Weidinger

Inhalt Chemische Grundbegriffe, Atombau und chemische Bindung, Grundlagen der anorganischen und organischen Chemie, Grundlagen der Energetik und Kinetik chemischer Reaktionen.

Bemerkung identisch mit 0235 L 096 - Chemie für Physiker

Chemische Grundlagen der Energie- und Verfahrenstechnik

0235 L 098, Übung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 14:00 - 16:00, 22.10.2013 - 15.02.2014, RDH 045 , Fischer, Weidinger, Behrendt

Inhalt Übungen zur Vorlesung 0235L097; Stöchiometrie, Aufbau des Periodensystems und Eigenschaften der Elemente, Reaktionen in wässriger Lösung, Elektrochemie, Wärmetönung chemischer Reaktionen und Lage des Gleichgewichts, Reaktionsgeschwindigkeit.

Toxikologie für Chemiker (BSc und Diplom)

0235 L 530, Integrierte LV (VL mit UE), 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 08:00 - 10:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, C 264 , Marx-Stöling, Kneuer, Heise

Inhalt siehe das Modulhandbuch des Bachelorstudienganges Chemie (PO 2012) der TU Berlin

Bemerkung **ACHTUNG: Die Vorlesung beginnt erst am Montag, dem 28. Oktober 2013.**

Pflichtveranstaltung/-modul vor dem Hauptdiplom bzw. für den Bachelorstudiengang Chemie.

Die Lehrveranstaltung wird in Form einer Integrierten Veranstaltung angeboten, innerhalb derer die Lehrinhalte in Form einer Vorlesung vermittelt werden, die um praktische Übungsbeispiele ergänzt wird.

Voraussetzung wünschenswert: Kenntnisse in Chemie und Biologie

CO des Max-Volmer-Laboratoriums

0235 L 901, Colloquium, 2.0 SWS

Mo, wöchentl, 17:00 - 19:00, 14.10.2013 - 15.02.2014, PC 203

Machine Intelligence I / Neuronale Informationsverarbeitung

0434 L 866, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 12:00 - 14:00, 17.10.2013 - 13.02.2014, MA 041 , Obermayer

Inhalt This is the first of two consecutive courses on topics in machine learning and artificial neural networks. Areas covered: Artificial neural networks, learning and generalization, structural risk minimalization and support vector machines, Bayesian reasoning, graphical models, Bayesian inference and generative models.

Bemerkung Die Veranstaltung ist Bestandteil des Moduls NI1.

Machine Intelligence I / Neuronale Informationsverarbeitung

0434 L 866, Übung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 14:00 - 16:00, 17.10.2013 - 13.02.2014, MAR 0.002

Do, wöchentl, 16:00 - 18:00, 17.10.2013 - 13.02.2014, MAR 0.008

Bemerkung Die Veranstaltung ist Bestandteil des Moduls NI1.

Modelle zur Informationsverarbeitung im Gehirn

0434 L 870, Vorlesung, 2.0 SWS

Do, wöchentl, 18:00 - 20:00, 17.10.2013 - 13.02.2014, H 1029 , Obermayer

Inhalt Wir behandeln Modelle zu Fragen der Informationsverarbeitung im Gehirn. Die Themen umfassen u.a.: Die Nervenzelle, der neuronale Code, neuronale Schaltkreise, Modelle der visuellen Wahrnehmung, Modelle zu Lernen und Gedächtnis, Repräsentation der Umwelt im Gehirn.

Bemerkung Die Veranstaltung ist Bestandteil des Moduls NI3.

Modelle zur Informationsverarbeitung im Gehirn

0434 L 870, Übung, 2.0 SWS

Di, wöchentl, 16:00 - 18:00, 22.10.2013 - 11.02.2014, N.N.