

Stoffplan Chemie für Ingenieure

2012 ZLS Klasse 1109 A1/01

Datum	Anzahl Lektionen	Themen
Mo. 06. Feb. 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Aufbau von Atomen • Chemische Grundbegriffe • Bausteine von Atomen, Isotope • Stoffe, Gemische
Mo. 13. Feb. 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Das Periodensystem der Elemente (PSE) • Chemische Bindungen • Die Edelgasregel • Metalle und Nichtmetalle, Elektronegativität • Arten von chemischen Bindungen, polare und ionische Bindungen, Wasserstoffbrücken
Mo. 27. Feb. 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Summen und Strukturformeln • Lewis-Formeln • Der Molbegriff, atomare Masseneinheit („unit“) • Konzentration, molare Konzentration
Mo. 05. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Reaktionsgleichungen • Mengenverhältnisse bei chemischen Reaktionen • Eigenschaften von Gasen, das Molvolumen
Di. 06. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Chemische Energie • Reaktionsenthalpie, endotherme und exotherme Reaktionen • Aktivierungsenergie, Katalyse • Bindungsenergien • Standardbildungsenergien
Mo. 12. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	1. schriftliche Prüfung (2L) <ul style="list-style-type: none"> • Das chemische Gleichgewicht • Das Prinzip von Le Châtelier

Mo. 19. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Säuren und Basen • Amphotere Stoffe • Autoprotolyse von Wasser, der pH
Mo. 26. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Säuren- und Basengleichgewichte • Berechnung des pH • Der saure Regen
Di. 27. März 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Redoxreaktionen • Die Spannungsreihe der Metalle • Erdöl
Mo. 02. April 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Funktionelle Gruppen in organischen Molekülen • Alkohole, Aldehyde, Karbonsäuren, Amine • (Natürliche) Fette, Kohlehydrate, Eiweisse
Mo. 30. April 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<ul style="list-style-type: none"> • Polymerisation • Struktur von Polymeren • Naturstoffe
Mo. 07. Mai 2012 18:30 – 21:45 ZL 02.05	4	<p>2. schriftliche Prüfung (2L)</p> <ul style="list-style-type: none"> • Abschluss

Hilfsmittel:

- Taschenrechner, PSE

Benotung:

100% Semesternote berechnet aus den schriftlichen Prüfungen wie folgt:

Beide schriftliche Prüfungen müssen geschrieben werden. Die bessere Note zählt doppelt. Der Dozent darf keine Semesternote erteilen basierend auf nur einer schriftlichen Prüfung (Reglement!).

Die Hausaufgaben auf **Moodle** haben ein Gewicht von 20% an der jeweiligen Prüfung, wenn sie die Semesternote verbessern, andernfalls werden sie ignoriert.

Berechnung:

- Keine Semesternote, wenn nicht beide schriftliche Prüfungen geschrieben wurden.
- Gewichtetes Mittel, wenn beide Prüfungen geschrieben wurden. Die bessere Note zählt doppelt.

Absenzen: Die Lernenden müssen mindestens 85% der Lektionen besuchen, d.h. sie dürfen nicht an mehr als zwei Abende unentschuldigt fehlen.