

**Grundlagen und Repetitorium der Chemie und Physik, unit[3.1.1.2]P und unit[3.1.1.4]P
sowie Stöchiometrie, unit [3.1.1.3]P**

1. B.A., WS 2008/2009, immer freitags, 9:45 bis 11:15 Uhr und 11:30 bis 13:00 Uhr,
Goschentor 1, Erdgeschoss, Hörsaal

17.10.	Kap. 1	Beginn der regulären Vorlesungen Chemische Experimente, Eine Einführung
24.10.	Kap. 2	Das Periodensystem der Elemente (Ordnungsprinzipien) Das Periodensystem der Elemente 1. und 2. Hauptgruppe) mit Experimenten und Video-Demonstrationen
24.10.	Kap. 3 Kap. 4 + Kap. 5	Chemische Bindung I und II Ionenbindungen, Kovalente Bindungen Zwischenmolekulare Kräfte
31.10.		vorgezogen auf den 24.10.
07.11.*)	Chemie, 1. Sem. Kap. 6-8	<i>09:00 bis 9:45 Uhr, 1. Chemie-Seminar (1. Übung)</i> Stöchiometrie, Avogadrosche Molekülhypothese Stöchiometrie, Konzentrationsmaße, Mischungsrechnen
14.11.*)	Physik VL	<i>Erst ab 11.30 Uhr! Vorschlag 11-13 und 13:30 bis 15:00 Uhr</i> Physik I, Einführung gerichtete und ungerichtete Größen, Energierhaltung potentielle und kinetische Energie
21.11.		verlegt auf den 26.11.
26.11.*)	Physik, 1. Sem. Kap.9 Physik VL	<i>08:00 bis 9:30 Uhr, 1. Physik-Seminar (1. Übung)</i> <i>09:40 bis 11:30 Uhr, Chemie-VL</i> Löslichkeit, Löslichkeitsgleichgewichte <i>14:00 bis 15:30 Uhr, Physik-VL</i> Druck und Auftrieb, hydrostatischer und osmotischer Druck Gasdruck, ideale Gasgleichung
28.11.*)	Kap. 9	<i>09:00 bis 09:45 Uhr, 2. Chemie-Seminar (2. und 3. Übung)</i> <i>10:00 bis 13:00 Uhr, 2. Physik-Seminar (2. und 3. Übung)</i>
05.12.*)	Kap. 10	<i>09:00 bis 10:30 Uhr, Physik-VL</i> Volumenarbeit, spezifische und molare Wärmekapazität, 1. Hauptsatz <i>10:45 bis 13:00 Uhr, Chemie-VL</i> Wässrige Gleichgewichte I, Säure-Base-Konzept, pH-Wert
12.12.		<i>09:00 bis 10:30 Uhr, 3. Chemie-Seminar (4. Übung)</i> <i>10:45 bis 13:00 Uhr, 3. Physik-Seminar (4. und 5. Übung)</i>

*) geänderte Zeiten und Orte beachten !

**Grundlagen und Repetitorium der Chemie und Physik, unit[3.1.1.2]P und unit[3.1.1.4]P
sowie Stöchiometrie, unit [3.1.1.3]P**

- Fortsetzung -

1. B.A., WS 2008/09, Blockkurs, Mo., 12.01.2009 bis Do. 15.01.2009

Am Montag, 12.01.09 (alle gemeinsam, ganztägig, VL am Goschentor 1, Hörsaal

09.00-13:00 Uhr	Chemie-VL	Wässrige Gleichgewichte II bis V pH-Messung, Glaselektrode, Säurestärke nach Brönstedt pH-Wert von Salzlösungen und einfache pH-Puffer Titrationskurven (optional)
13-14 Uhr		Mittagspause
14:00-17:00 Uhr	Physik-VL	Zustandsdiagramm des Wassers, Dampfdruckkurve des Wassers, rel. und abs. Luftfeuchte, Taupunkt Messung der Luftfeuchte Demonstration des Aspirations-Psychrometers

Ab Dienstag bis Do., 13.-15. Jan. 2009, geteilte Veranstaltungen

(Bitte im Vorfeld drei Gruppen zu je **max.** 12 Studierenden bilden! Gruppen A, B und C)

ganztägig, 9 bis 17 Uhr, **Archäometrielabor, Kaiserstr. 19**

Laborkittel unbedingt mitzubringen!

und vormittags, 9 bis 13 Uhr, **Goschentor 1, Hörsaal**, Seminare (Chemie+Physik- Repetitorien)

Tag	Kaiserstr. 19. Laborübungen	Goschentor. Hörsaal. Seminare
Di., 13.01.09	9-17 Uhr, Gruppe A	9-13 Uhr, Gruppen B und C
Mi., 14.01.09	9-17 Uhr, Gruppe B	9-13 Uhr, Gruppen A und C
Do., 15.01.09	9-17 Uhr, Gruppe C	9-13 Uhr, Gruppen A und B

1. BA, WS2008/09, Abschlussklausur Modul 3.1.1

Di., 03.02.09	Abschlussklausur Modul 3.1.1	Klausur, 90 Minuten, 1. B.A., 10 Uhr, Goschentor1, Hörsaal HS1 und S202, Anmeldung über Stud-IP bis spätestens 31.01.2009 erforderlich! Keine Hilfsmittel (nur Taschenrechner)
----------------------	---------------------------------	---

Literatur:

Chemie:

P.W.Atkins, J.A.Beran, Chemie - einfach alles. WILEY-VCH, 1. Aufl., 1996

A.Arni, Grundkurs Chemie I, Allgemeine und Anorganische Chemie, WILEY-VCH, 3. Aufl., 1998

Theodore L. Brown, H. Eugene Le Mey, Bruce E. Bursten, Chemie, Pearson, München 2006

Physik:

P.W.Atkins, Einführung in die physikalische Chemie, WILEY-VCH, 1998

J. Orear, Physik, Hanser, München, 1998

Douglas C. Giancoli, Physik, Pearson, München, 2006

Zmarsly et.al., Meteorologisch-klimatologisches Grundwissen, Ulmer, 2006

www.archaeometrielabor.com (links and downloads)