# Zweite Ordnung zur Änderung der Prüfungsordnung für den Bachelorstudiengang Lebensmittelchemie an der Westfälischen Wilhelms-Universität vom 12. September 2013 vom 27. Juni 2017

Aufgrund der §§ 2 Abs. 4, 64 Abs. 1 des Gesetzes über die Hochschulen des Landes Nordrhein-Westfalen (Hochschulgesetz - HG) in der Fassung des Hochschulzukunftsgesetzes vom 16.09.2014 (GV NRW, S. 547) hat die Westfälische Wilhelms-Universität folgende Ordnung erlassen:

#### Artikel I

Die Prüfungsordnung für den Bachelorstudiengang Lebensmittelchemie vom 12. September 2013 (AB Uni 28/2013, S.1995 f.), zuletzt geändert durch die Erste Änderungsordnung vom 24. April 2015 (AB Uni 06/2015, S. 337 f.), wird folgendermaßen geändert:

### 1. §5 Absatz 2 erhält folgende aktuelle Fassung:

"(2) Die Einschreibung ist zu versagen oder kann widerrufen werden, wenn der/die Studierende die Zwischenprüfung für Lebensmittelchemiker (Staatsexamensstudiengang), die Bachelorprüfung oder eine vergleichbare Prüfung im Fach Lebensmittelchemie oder einem vergleichbaren Studiengang an einer Universität oder einer dieser gleichgestellten Hochschule endgültig nicht bestanden hat."

## 2. § 10 Absatz 4 erhält folgende neue Fassung:

"(4) Die Teilnahme an jeder Veranstaltung, Prüfungsleistung und Studienleistung setzt die vorherige Anmeldung zu ihr voraus. Die Fristen für die Anmeldung werden zentral durch Aushang oder auf elektronischem Wege bekannt gemacht. Erfolgte Anmeldungen können bis zu zwei Wochen vor dem Prüfungstermin ohne Angabe von Gründen schriftlich oder elektronisch beim Prüfungsamt zurückgenommen werden (Abmeldung). Werden Veranstaltungen/Module von anderen Fächern angeboten, können abweichende Fristen für die An- und Abmeldung gelten; Näheres regelt die Modulbeschreibung. Besteht die zu erbringende Leistung aus zwei oder mehr studienbegleitenden Prüfungsteilen (Gesamtprüfungsleistung), gelten mit der Anmeldung zum ersten Prüfungsteil alle weiteren Prüfungsteile der Gesamtprüfungsleistung als angemeldet. "

#### 3. §16 Absatz 2 erhält folgende neue Fassung:

(2) Mit Ausnahme der Bachelorarbeit und ihres wissenschaftlichen Vortrags sowie der Module, die von einem anderen Fach angeboten werden, stehen den Studierenden für das Bestehen jeder Prüfungsleistung

eines Moduls drei Versuche zur Verfügung. Die erste Wiederholung wird in der Regel im gleichen Semester abgelegt, in dem der erste Versuch nicht erfolgreich abgeschlossen wurde.

# 4. §16 Absatz 2a erhält folgende neue Fassung:

"(2a) Besteht die zu erbringende Leistung aus zwei oder mehr studienbegleitenden Prüfungsteilen (Gesamtprüfungsleistung) kann die Leistung im zweiten Prüfungstermin des Semesters zu einer einzigen Nachklausur oder mündlichen Prüfung zusammengefasst werden; der dritte Prüfungstermin für diese Leistung erfolgt in der Regel mit dem ersten Prüfungstermin im darauffolgenden Jahrgang in der dafür vorgesehenen Art und Weise. Besteht die zu erbringende Leistung aus zwei oder mehr studienbegleitenden Prüfungsteilen (Gesamtprüfungsleistung) muss der Prüfling an allen Prüfungsteilen teilgenommen haben und im Ergebnis muss die Gesamtprüfungsleistung bestanden sein. Wurde die Gesamtprüfungsleistung bei Teilnahme an allen Prüfungsteilen nicht bestanden, so muss die Gesamtprüfungsleistung wiederholt werden. Konnte einer der Prüfungsteile krankheitsbedingt oder aus einem anderen triftigen Grund nicht absolviert werden, gilt die gesamte Prüfung als nicht absolviert und die Gesamtprüfungsleistung ist erneut zu absolvieren. Ausnahmen regeln die jeweiligen Modulbeschreibungen."

# 5. §16 Absatz 2c erhält folgende neue Fassung:

"(2c) Wiederholungen zum Zweck der Notenverbesserung sind ausgeschlossen. Ist eine Prüfungsleistung eines Moduls nach Ausschöpfung der für sie zur Verfügung stehenden Anzahl von Versuchen nicht bestanden, ist das Modul insgesamt endgültig nicht bestanden."

#### 6. §21 Absatz 1 erhält folgende neue Fassung:

(1) Eine Prüfungsleistung oder Studienleistung gilt als mit "nicht ausreichend" (5,0) bewertet, wenn die/der Studierende ohne triftige Gründe nicht zu dem festgesetzten Termin zu ihr erscheint oder wenn sie/er nach ihrem Beginn ohne triftige Gründe von ihr zurücktritt. Dasselbe gilt, wenn eine schriftliche Prüfungsleistung oder Studienleistung bzw. die Bachelorarbeit nicht innerhalb der vorgegebenen Bearbeitungsfrist erbracht wird. Die Möglichkeit einer Verlängerung der Bearbeitungszeit für die Bachelorarbeit gem. §11 Abs. 5 bleibt unberührt. Als triftiger Grund kommen insbesondere krankheitsbedingte Prüfungsunfähigkeit und die Inanspruchnahme von Schutzzeiten nach den §§ 3, 4, 6 und 8 des Mutterschutzgesetzes und von Fristen des Bundeserziehungsgeldgesetzes über die Elternzeit oder die Pflege oder Versorgung des Ehegatten, der eingetragenen Lebenspartnerin/des eingetragenen Lebenspartners oder einer/eines in gerader Linie Verwandten oder ersten Grades Verschwägerten, wenn diese/dieser pflege- oder versorgungsbedürftig ist, in Betracht.

# 7. §21 Absatz 4 erhält folgende neue Fassung:

(4) Versuchen Studierende, das Ergebnis einer Prüfungsleistung, Studienleistung oder der Bachelorarbeit durch Täuschung, zum Beispiel Benutzung nicht zugelassener Hilfsmittel, zu beeinflussen, gilt die betreffende Leistung als nicht erbracht und als mit "nicht ausreichend" (5,0) bewertet. Wer die Abnahme einer Prüfungsleistung oder Studienleistung stört, kann von den jeweiligen Lehrenden oder Aufsichtführenden in der Regel nach Abmahnung von der Fortsetzung der Erbringung der Einzelleistung ausgeschlossen werden; in diesem Fall gilt die betreffende Prüfungsleistung bzw. Studienleistung als nicht erbracht und mit "nicht ausreichend" (5,0) bewertet. In schwerwiegenden Fällen kann der Prüfungsausschuss die/den Studierenden von der Bachelorprüfung insgesamt ausschließen. Die Bachelorprüfung ist in diesem Fall endgültig nicht bestanden. Die Gründe für den Ausschluss sind aktenkundig zu machen.

8. Die im Anhang der Prüfungsordnung aufgeführten Modulbeschreibungen werden wie folgt geändert:

|  |  |         |   |          | 10           | )77    |        |          |         |  |                       |               |                             |
|--|--|---------|---|----------|--------------|--------|--------|----------|---------|--|-----------------------|---------------|-----------------------------|
| Modultitel deutsch: Allgemeine Chemie  |  |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
| Modultitel englisch: General Chemistry |  |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
| Studiengang: BSc Lebensmittelchemie    |  |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
| 1                                      | Modulnummer: 01 Status: [X] Pflichtmodul [ ] Wahlpflichtmodul  |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
| 2                                      | Hirnis*   IXTIEGES WS   Haller*  |         |   |          |              |        |        |          |         |  | orkload (h):<br>510 h |               |                             |
|  | Modulstruktur:   |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
|  | Nr.  | Тур     | Lehrveranstal                                     | tung     |              |        | St     | atus     | l       | LP   | Präse<br>(h + S       |               | Selbststu-<br>dium (h)      |
|  | 1.   | V       | Vorlesung   | [X] F    | )            | [ ] WP |        | 4        | 60 h; 4 | 60 h; 4 SWS 60 h<br>30 h; 2 SWS 30 h<br>30 h; 2 SWS 30 h<br>90 h; 6 SWS 90 h<br>30 h; 2 SWS 30 h |                       |               |                             |
|  | 2.   | S       | Seminar   | [X] F    | )            | [ ] WP |        | 2        | 30 h; 2 | SWS  | 30 h                  |               |                             |
| 3                                      | 3.   | Ü       | Übungen   | [X] F    | )            | [ ] WP |        | 2        | 30 h; 2 | SWS  | 30 h                  |               |                             |
|  | 4.   | Р       | Praktikum (Ch<br>rungspraktikun                   | [X] F    | )            | [ ] WP |        | 6        | 90 h; 6 | SWS  | 90 h                  |               |                             |
|  | 5.   | S       | Seminar zum P                                     | [X] F    | )            | [ ] WP |        | 2        | 30 h; 2 | SWS  | 30 h                  |               |                             |
|  | 6.   | V/Ü     | Vorlesung / Ül<br>onskompetenz<br>chen Textverark | und w    |              | •      | [ ] WP |          | 1       | 15 h; 1  | SWS                   | 15 h          |                             |
| 4                                      | Lehrinhalte:  Die Vorlesung führt in die Themen Atombau, chemische Bindung (kovalent, metallisch, ionisch), Gase, Flüssigkeiten und Lösungen, chemisches Gleichgewicht, Energieumsatz und Kinetik chemischer Reaktionen, Säuren und Basen, Redoxreaktionen sowie Löslichkeit ein. In den Seminaren werden ausgewählte Aufgaben aus dem Bereich der Vorlesung besprochen, in den Übungen sind Aufgaben selbständig zu lösen. In den Veranstaltungen zur Informationskompetenz werden Methoden zur Recherche in Online-Quellen und –Katalogen besprochen und eine Einführung in wissenschaftliche Textverarbeitung (ChemDraw, Latex, Office) gegeben. Außerdem findet eine Bibliotheksführung statt. Im Praktikum werden grundlegende Prinzipien des praktischen chemischen Arbeitens besonders unter Berücksichtigung von Sicherheitsaspekten vermittelt. Durch die Durchführung ausgewählter Nachweisreaktionen werden exemplarisch typische Stoffeigenschaften vermittelt. Das Seminar zum Praktikum führt in die experimentellen Arbeiten ein und begleitet diese. |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       |               |                             |
| 5                                      | Erworbene Kompetenzen:  Die Studierenden sind in der Lage, einfache chemische Sachverhalte zu verstehen und dem komplexeren Stoff der nachfolgenden Module zu folgen. Sie kennen die Grundlagen der Informationsbeschaffung und können Standardprogramme zur Präsentation von Forschungsergebnissen handhaben. Die Studierenden sind in der Lage, einfache chemische Experimente sicher durchzuführen.   |         |   |          |              |        |        |          |         |  |                       | schaffung und |                             |
| 6                                      | Beso<br>   | chreibu | ng von Wahlm                                      | öglich   | keiten inner | halb   | des    | Moduls   | :       |  |                       |               |                             |
| 7                                      |  | _       | <b>berprüfung:</b><br>bschlussprüfur              | ng (M    | AP) [] Mod   | ulprii | fun    | g (MP) [ | χ] Λ    | Nodi   | ılteilnriit           | funger        | ı (MTP)                     |
|  |  |         | stungen:  | .5 (,,,, | , []ou       | a.p.u  |        | יייי כ   | . 11    |  | опрта                 | 311501        |                             |
| 8                                      |  | _       | Stungen:<br>Art; Anbindung a                      | n Lehr   | veranstaltun | g      |        |          |         | Dau<br>Umf   | er bzw.<br>ang        |               | htung für die<br>Inote in % |

120 Min.

90 Min.

65%

35%

zu Nr. 1-3: eine Klausur Zu Nr. 4-5: eine Klausur

|    | Studienleistungen:   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|----|--|--------------------------|--|--|--|--|--|--|--|--|--|
|    | Anzahl und Art; Anbindung an Lehrveranstaltung   | Dauer bzw. Umfang        |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 9  | zu Nr. 4: Absolvieren von Versuchen nach Praktik<br>Durchführung qualitativer Analysen   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|    | zu Nr. 6: Bearbeitung von Übungsaufgaben   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 10 | Voraussetzungen für die Vergabe von Leistungspunkten:<br>Die Leistungspunkte für das Modul werden angerechnet, wenn das Modul insgesamt erfolgreich abgeschlossen wurde, d.h. alle Prüfungs- und Studienleistungen bestanden wurden.   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|    | Gewichtung der Modulnote für die Bildung der Gesamtnote:   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 11 | 17/170   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|    | Modulbezogene Teilnahmevoraussetzungen:  |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 12 | zu Nr. 4: bestandene Klausur zu Nr. 1-3  |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 13 | Anwesenheit: Fehlzeiten im Praktikum können lediglich im Rahmen der Praktikumsöffnungszeiten nachgeholt werden. Die Teilnahme an Vorbesprechungen und Sicherheitsunterweisungen ist ausnahmslos Bedingung für die Teilnahme am Praktikum. Die Teilnahme an der Bibliotheksführung ist verpflichtend. |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|    | Verwendbarkeit in anderen Studiengängen:   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 14 | BSc Chemie   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|    | Modulbeauftragte/r:  | Zuständiger Fachbereich: |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 15 | Wird auf der Homepage des Dekanats des Fachbereich 12 – Chemie und Pharmazie reichs 12 (Chemie und Pharmazie) bekannt gegeben.   |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 16 | Sonstiges:  Das Praktikum (Nr. 4) findet in der vorlesungsfreien Zeit am Ende des Wintersemesters statt.  Die Vorlesung und Übungen zur Informationskompetenz (Nr. 6) finden als Blockveranstaltung direkt vor oder nach dem Praktikum (Nr. 4) statt.  |                          |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

| Modultitel deutsch: Mathematische Methoden für Naturwissenschaftler |  |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
|---|--|---------------------------|------------------------------------|---|------------------------|-------|-------|----------------|-------------|----------|-----------------|-----------------------------|------------------------|-----------------------|--------|------------------------|---------|--|
| Modultitel englisch: Mathematics for Scientists                     |  |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| Stud  | ienga  | ing:                      |                                    | BSc Leb                                     | BSc Lebensmittelchemie |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 1   | Mod  | ulnumı                    | mer: o                             | 2   |                        | Stat  | us:   | [X]            | Pflic       | htm      | odul            |                             | [] Wahlpflichtmodul    |                       |        |                        |         |  |
| 2   | Turn   |                           | [ ] jede:<br>[X] jede<br>[ ] jede: | s WS  | Dau                    | er:   |       | Sem. Fachsem.: |             |          | <b>LP:</b><br>5 |                             | Workload (h):<br>150 h |                       |        |                        |         |  |
|   | Mod  | ulstruk                   | tur:                               |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 3   | Nr.  | Тур                       | Lehrve                             | Lehrveranstaltung                           |                        |       |       |                |             | Status I |                 |                             | P Präsenz (h + SWS)    |                       | WS)    | Selbststu-<br>dium (h) |         |  |
|   | 1.   | V                         | Vorlesi                            |   |                        |       |       | [X] P          | X] P [ ] WP |          |                 | 2                           | 45 h; 3                | SWS                   | 15     | h                      |         |  |
|   | 2.   | Ü                         | Übung                              | en  |                        |       |       |                | [X] P       | [        | ] WP            |                             | 3                      | 30 h; 2               | SWS    | 60                     | h       |  |
| 4   | <b>Lehrinhalte:</b> Die Vorlesungen und Übungen umfassen statistische Methoden, Funktionen, Differential- und Integralrechnung in einer und mehreren Dimensionen sowie Vektoralgebra.  |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        | ralrech-              |        |                        |         |  |
| 5   | Erworbene Kompetenzen:  Durch teilweise Wiederholung und Vertiefung des Stoffes aus der Oberstufe haben die Studierenden eine Angleichung der unterschiedlichen Kenntnisstände erfahren. Sie können einfache mathematische Probleme selbständig lösen und beherrschen darüber hinaus die grundlegenden mathematischen Methoden wie z.B. Lösen von Differentialgleichungen oder Fouriertransformationen, soweit sie für eine interdisziplinäre naturwissenschaftliche Ausbildung relevant sind. |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        | e Prob-<br>thoden     |        |                        |         |  |
| 6   | Beso<br>   | hreibu                    | ng von                             | Wahlm                                       | öglic                  | hkeit | en in | nerh           | alb d       | es M     | loduls:         |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 7   |  | t <b>ungsül</b><br>Modula | •                                  | _   | ng (N                  | 1AP)  | [] N  | Λodι           | ılprüf      | ung (    | (MP) [          | ] /\                        | Λodι                   | ılteilprü             | funger | n (MTP)                |         |  |
|   | Prüf   | Prüfungsleistungen:       |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 8   | Anza   | hl und A                  | Art; Anbi                          | ırvera                                      | nstal                  | tung  |       |                |             |          |                 | er bzw.<br>ang              |                        | htung f<br>Inote in ' |        |                        |         |  |
|   | Klausur in zwei semesterbegleitenden Teilen (Gesamtprüfungsleistung)   |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          | eis-            | jeweils 2-3<br>Stunden 100% |                        |                       |        |                        |         |  |
|   | Stud   | lienleis                  | tungen                             | :   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             | 1                      |                       |        |                        |         |  |
| 9   | Anzahl und Art; Anbindung an Lehrveranstaltung   |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             | Dauer bzw. Umfang      |                       |        |                        |         |  |
|   | zu Nr. 2: erfolgreiche Bearbeitung von Übungsaufgaben mind. 1/3 der Übungsaufgaben des laufenden Semesters   |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 10  | Die l  | eistung                   | spunkte                            | <b>für die V</b><br>e für das<br>h. alle Pi | s Mod                  | dul w | erder | n ang          | erech       | net,     | wenn d          |                             |                        | ıl insges<br>len.     | amt er | folgreich              | ı abge- |  |
| 11  | <b>Gew</b> 5/170   | _                         | g der M                            | odulnot                                     | e für                  | die E | Bildu | ng d           | er Ge       | samt     | note:           |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 12  | Mod<br>  | ulbezo                    | gene Te                            | eilnahm                                     | evor                   | auss  | etzur | igen           | •           |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 13  | Anw  | esenhe                    | <br>eit:                           |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |
| 14  | Verwendbarkeit in anderen Studiengängen:   |                           |                                    |   |                        |       |       |                |             |          |                 |                             |                        |                       |        |                        |         |  |

|    | BSc Chemie  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|----|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|
|    | Modulbeauftragte/r: Zuständiger Fachbereich:  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 15 | Wird auf der Homepage des Dekanats des Fachbereich 12 – Chemie und Pharmazie Fachbereich 12 – Chemie und Pharmazie  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 16 | Sonstiges: Die beiden Teilklausuren stellen eine Gesamtprüfungs den, wenn die Gesamtpunktzahl aus beiden Teilklauspricht. Ein weiterer Prüfungsversuch wird im gleichen Semesten, die den Lehrstoff beider regulärer Teilklausuren diesem Fall nur aus den in dieser Klausur erzielten Pu | ter in Form einer 2-3-stündigen Nachklausur angebo-<br>umfasst. Die Note der Prüfungsleistung ergibt sich in |  |  |  |  |  |  |  |  |

| Modultitel deutsch: Physikalische Chemie – Grundlagen           |  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
|---|--|---------|---|------------------|----------|--|-------|-------|------------------|------|------------------------|---|--------|-----------------|--|
| Modultitel englisch: Physical Chemistry – Fundamentals          |  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
| Studiengang: BSc Lebensmittelchemie                             |  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
| 1 Modulnummer: 06 Status: [X] Pflichtmodul [ ] Wahlpflichtmodul |  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
| 2   | Turn   | us:     | [ ] jedes Sem.<br>[ ] jedes WS<br>[X] jedes SS            | 1 Sem.<br>2 Sem. |          | Fachsem.:  |       |       | <b>LP:</b><br>14 |      | Workload (h):<br>420 h |   |        |                 |  |
|   | Mod  | ulstruk | ctur:   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
|   | Nr. Typ Lehrveranstaltung  |         |   |                  |          |  |       |       | Status I         |      |                        | Präsenz Selbststi<br>(h + SWS) dium (h          |        |                 |  |
| 3   | 1.   | V       | Vorlesung PC  | -                |          |  | [X]   | P     | [ ] WP           |      | 4                      | 60 h; 4   | 60 h   |                 |  |
|   | 2.   | Ü       | Übungen PC-   |                  |          |  | [X]   | P     | [ ] WP           |      | 4                      | 30 h; 2 SWS 90 h                                |        |                 |  |
|   | 3.   | Р       | PC-Grundpral  | ktikum           |          |  | [X]   | P     | [ ] WP           |      | 6                      | 120 h; 8  | SWS    | 60 h            |  |
| 4   | Lehrinhalte: In diesem Modul werden die Grundlagen der chemischen Thermodynamik und Elektrochemie behandelt. Hierzu zählen makroskopische Beschreibung (Hauptsätze, Zustandsfunktionen, Potentiale) und mikroskopische Modellierung (kinetische Gastheorie) von Gleichgewichtszuständen, chemischen Reaktionen und Transportvorgängen. Dieses Modul vermittelt die Grundlagen und Konzepte zur physikalisch-chemischen Beschreibung makroskopischer Zustände und chemischer Prozesse.  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
| 5   | Erworbene Kompetenzen:  Durch Verknüpfung der im Modul "Allgemeine Chemie" gesammelten Erkenntnisse zur chemischen Bindung und Reaktivität mit mathematischen Methoden sind die Studierenden in der Lage, eine quantitative Beschreibung zur Bilanzierung (und Vorhersage) von Stoff- und Energieumsätzen zu formulieren. Durch die selbständige Vorbereitung auf die Experimente, sowie durch die erlernten Kenntnisse in Vorlesung und Übung lernen die Studierenden die Bedeutung physikalisch-chemischer Themen für weite Bereiche der Chemie kennen und können sie auf praktische Anwendungen übertragen, protokollieren und diskutieren. Durch das Praktikum, das in Kleingruppen durchgeführt wird, haben die Studierenden Teamarbeits- und Kooperationsfähigkeit verbessert. |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |
| 6   | Beso<br>   | hreibu  | ng von Wahlı  | nöglic           | hkeiten  | innerha  | ılb d | es N  | Moduls:          |      |                        |   |        |                 |  |
| 7   |  | _       | <b>berprüfung:</b><br>bschlussprüf                        | ung (N           | IAP) []  | Modul  | orüfu | ıng ( | (MP) [)          | ۲] N | Λodι                   | ılteilprü                                       | funger | ı (MTP)         |  |
|   | Prüf   | ungslei | stungen:  |                  |          |  |       |       |                  |      | •                      |   |        |                 |  |
| 8   | Anzahl und Art; Anbindung an Lehrveranstaltung   |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        | Dauer bzw. Gewichtung für o<br>Umfang Modulnote |        |                 |  |
|   | zu Nr. 1 und Nr. 2: Klausur in zwei Teilen (Gesamtprüf   |         |   |                  |          |  |       |       | istung)          |      | _                      | 50 Min.   |        | 2/3             |  |
|   | zu Nr. 3: eine Klausur   |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        | o Min.  |        | 1/3             |  |
|   | Studienleistungen: Anzahl und Art; Anbindung an Lehrveranstaltung  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      | la , , , ,             |   |        |                 |  |
| 9   |  |         | olgreiche Bearb   |                  | aben     | Dauer bzw. Umfang mind. 1/3 der Übungsaufg des laufenden Semeste |       |       |                  |      |                        | ıngsaufgaben                                    |        |                 |  |
|   | zu Nr. 3: Für alle Experimente: Vorgespräche zu den Experimenten, Absolvieren der Versuche nach Praktikumsvorschrift, Protokolle zu den Praktikumsversuchen als Gruppenleistung  |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        | 400 (44)  |        |                 |  |
| 10  | Die L  | eistung | <b>ungen für die</b><br>gspunkte für d<br>urde, d.h. alle | as Mo            | dul werd | en ange  | rech  | net,  | wenn d           |      |                        |   | amt er | folgreich abge- |  |
| 11  | Gewichtung der Modulnote für die Bildung der Gesamtnote:   |         |   |                  |          |  |       |       |                  |      |                        |   |        |                 |  |

14/170

# Modulbezogene Teilnahmevoraussetzungen:

Teilnahme am Modul "Mathematische Methoden für Naturwissenschaftler".

zu Nr. 3 zusätzlich: erfolgreicher Abschluss des Moduls "Allgemeine Chemie", mindestens 40% der maximalen Punktzahl der 1. oder der 2. Klausur zu Nr. 1 und 2. oder die durchschnittliche Punktzahl mit einer Abweichung von 5 % der maximalen Punktzahl der 1. oder der 2. Klausur zu Nr. 1 und 2.

#### **Anwesenheit:**

Fehlzeiten im Praktikum können lediglich im Rahmen der Praktikumsöffnungszeiten nachgeholt werden. Die Teilnahme an Vorbesprechungen und Sicherheitsunterweisungen ist ausnahmslos Bedingung für die Teilnahme am Praktikum.

# Verwendbarkeit in anderen Studiengängen:

BSc Chemie

# Modulbeauftragte/r:

Wird auf der Homepage des Dekanats des Fachbereichs 12 (Chemie und Pharmazie) bekannt gegeben.

# Zuständiger Fachbereich:

Fachbereich 12 – Chemie und Pharmazie

### Sonstiges:

Die Teilklausuren zu Nr. 1 und Nr. 2 werden in der Mitte und am Ende der Vorlesungszeit geschrieben und stellen eine Gesamtprüfungsleistung dar. Die Gesamtprüfungsleistung ist bestanden, wenn die Gesamtpunktzahl aus beiden Teilklausuren mindestens der vorgegebenen Punktzahl entspricht.

Für die Gesamtprüfungsleistung zu Nr. 1 und Nr. 2 wird ein weiterer Prüfungsversuch in Form einer 2½ stündigen Nachklausur angeboten, die den Lehrstoff beider regulärer Teilklausuren umfasst.

Der praktische Teil zu Nr. 3 (Studienleistung) gilt als abgeschlossen, wenn alle Versuche komplett durchgeführt worden sind, alle Protokolle vorliegen und alle Protokollkorrekturen fristgerecht durchgeführt worden sind. Jedes Protokoll muss spätestens nach der dritten Abgabe als bestanden gewertet werden. Wenn ein einzelnes Protokoll nicht fristgerecht eingereicht wird oder nach der dritten Abgabe als nicht bestanden gewertet wird, muss der zugehörige Versuch wiederholt werden. Die Wiederholung kann frühestens im regulären nächsten Durchlauf des Praktikums (also im Folgejahr) erfolgen. Alle Protokolle werden analog zu den Experimenten eigenständig von der jeweiligen Kleingruppe erstellt. Bei jedem der anzufertigenden Protokolle muss jeder Gruppenteilnehmer beteiligt werden. Es ist im Vorspann des Protokolls kenntlich zu machen, welcher schriftliche Protokollbeitrag auf welchen Gruppenpartner zurückgeht; für diesen trägt der jeweilige Verfasser die Verantwortung.

An der Praktikumsklausur (Prüfungsleistung zu Nr. 3) kann nur teilgenommen werden, wenn der praktische Teil (Studienleistung) komplett abgeschlossen ist. Eine Wiederholung der Praktikumsklausur (Prüfungsleistung) erfordert keine Wiederholung des praktischen Teils (Studienleistung).

Die Veranstaltungen Nr. 1 und 2 finden im zweiten Fachsemester (Sommersemester), die Veranstaltung Nr. 3 in der vorlesungsfreien Zeit nach dem zweiten Fachsemester statt.

16

15

#### Artikel II

(1) Diese Änderungsordnung tritt am Tage nach ihrer Veröffentlichung in den Amtlichen Bekanntmachungen der Westfälischen Wilhelms-Universität (AB Uni) in Kraft.

(2) Die Änderungsordnung gilt für alle Studierenden, die das Studium im Bachelorstudiengang Lebensmittelchemie ab dem Wintersemester 2017/2018 erstmals aufnehmen.

(3) Für Studierende, die das Bachelorstudium Lebensmittelchemie bereits vor dem Wintersemester 2017/2018 aufgenommen haben und nach der "Prüfungsordnung für den Bachelorstudiengang Lebensmittelchemie an der Westfälischen Wilhelms-Universität vom 12. September 2013" studieren, gilt sie ab dem Wintersemester 2017/2018 mit der Maßgabe, dass die damit einhergehenden Änderungen in den Modulen 02 und 06 nicht gelten, wenn die/der Studierende mit dem Modul vor dem 01.10.2017 begonnen hat, es sei denn, dass die/der Studierende bis zum Ende des Anmeldezeitraums beim Prüfungsausschuss beantragt, dieses nach dieser Änderungsordnung weiter zu studieren. Die Änderungen in dem Modul 01 gelten für Studierende mit Modulbeginn ab dem Wintersemester 2017/18.

Ausgefertigt aufgrund des Beschlusses des Fachbereichsrats des Fachbereichs Chemie und Pharmazie der Westfälischen Wilhelms-Universität vom 31. Mai 2017. Die vorstehende Ordnung wird hiermit verkündet.

Münster, den 27. Juni 2017

Der Rektor

Prof. Dr. Johannes Wessels