



UNIVERSITÉ DE FRIBOURG MATHEMATISCH-NATURWISSENSCHAFTLICHE FAKULTÄT

Auszug aus des Studienplan zur Erlangung des

Bachelors of Science für die Fächer des Sekunderstufe I

Chemie

2.2 Chemie

2.2.1 Unterrichtseinheiten der Grundvariante (26 ECTS)

[Version 2005, Anrechnungseinheiten: BSI1-FS.9002, BSI2-CH.9003]

Code	Titel	Sem.	Stunden ECTS		
•	Erstes Jahr (12 ECTS)				
CH.1014	Allgemeine Chemie (mit Übungen)	WS	6	6	
CH.1064	Stoffchemie (mit Übungen)	SS	3	3	
CH.1074	Chemische Grundlagen der Biochemie (mit Übungen)	SS	3	3	
	Zweites Jahr (14 ECTS)				
CH.1035	Praktikum Allgemeine und Anorganische Chemie ¹	WS	10	5	
CH.2114	Einführung in die Komplexchemie (mit Übungen)	WS	2	2	
CH.1054	Analytische Chemie (mit Übungen)	SS	3	3	
CH.0114	Chemie im Alltag (Vorlesung mit TP)	SS	6	4	

Evaluation

Die Unterrichtseinheiten des *ersten* Jahres des Faches *Chemie* sind Teil der *Anrechnungseinheit Erstes Jahr des BScSI.* Sie werden wie folgt geprüft:

- *Praktika* und *Übungen:* Leistungen werden nach Kriterien, die zu Beginn des entsprechenden Semesters bekannt gegeben werden, evaluiert.
- Vorlesung Allgemeine Chemie (CH.1014): schriftlich (2 Stunden).
- Vorlesung Stoffchemie (CH.1064): mündlich (20 Minuten).
- Vorlesung Chemische Grundlagen der Biochemie (CH.1074): mündlich (20 Minuten).

Die Unterrichtseinheiten des zweiten Jahres des Faches Chemie bilden die Anrechnungseinheit Chemie. Sie werden wie folgt geprüft:

- *Praktikum und Übungen:* Leistungen werden nach Kriterien, die zu Beginn des entsprechenden Semesters bekannt gegeben werden, evaluiert.
- Vorlesung Analytische Chemie (CH.1054): schriftlich (1 Stunde).
- Vorlesung Chemie im Alltag (CH.0114): m

 ündlich (30 Minuten).

2.2.2 Unterrichtseinheiten der erweiterten Variante (41 bis 60 ECTS)

[Version 2005, Anrechnungseinheiten: BSI1-FS.9002, BSI2-CH.9004]

Code	Titel	Sem.	Stunden	ECTS	Bem
	Erstes Jahr (24 ECTS)				_
CH.1014	Allgemeine Chemie (mit Übungen)	WS	6	6	obl
CH.1035	Praktikum Allgemeine und Anorganische Chemie ²	WS	10	5	obl
CH.1054	Analytische Chemie (mit Übungen)	SS	3	3	obl
CH.1064	Stoffchemie (mit Übungen)	SS	3	3	obl
CH.1074	Chemische Grundlagen der Biochemie (mit Übungen)	SS	3	3	obl
CH.1084	Praktikum Analytische Chemie ²	SS	8	4	obl

-

¹ Insgesamt 14 halbe Tage zu 4 Stunden im Wintersemester.

² Insgesamt 28 halbe Tage zu 4 Stunden im Sommersemester.

	Zweites Jahr				
CH.0114	Chemie im Alltag (Vorlesung mit TP) ³	SS	6	4	obl
CH.2114	Einführung in die Komplexchemie (mit Übungen)	WS	2	2	obl
CH.2124	Allgemeine Instrumentalanalyse (mit Übungen)	WS	2	2	W
CH.2214	Präparative Methoden I	WS	2	2	a)
CH.2224	Präparative Methoden II (mit Übungen)	SS	2	2	a)
CH.0234	Praktikum Organische Chemie (ZF-Variante)	WS	10	5	a)
CH.2254	Organische Instrumentalanalyse I	WS	2	2	b)
CH.2264	Organische Instrumentalanalyse II (mit Übungen)	SS	2	2	b)
CH.0244	Praktikum Instrumentalanalyse (ZF-Variante)	SS	10	5	b)
	Duitana Jaha				
011.0004	Drittes Jahr	1440	_	_	
CH.2284	Statische Stereochemie (mit Übungen)	WS	2	2	c)
CH.2294	Dynamische Stereochemie (mit Übungen)	WS	2	2	c)
CH.2314	Klassische Thermodynamik (mit Übungen)	WS	2	2	obl
CH.2334	Kinetik (mit Übungen)	SS	2	2	obl
CH.3115	Modeling und Simulation (mit Übungen)	WS	1	1	d)
CH.3124	Symmetrie von Molekülen und Festkörpern (mit Übung.)	WS	2	2	w
CH.3134	Elektronenstruktur von Metallkomplexen (mit Übungen)	SS	2	2	w
CH.3144	Katalyse und bioanorganische Chemie (mit Übungen)	SS	2	2	W
CH.3195	Praktikum Infochemie	WS, SS	4	2	d)
CH.3234	Biogenese sekundärer Metabolite (mit Übungen)	WS	2	2	w

Bemerkungen. 1) Die mit a) bis d) bezeichneten Lehrveranstaltungen bilden je eine Gruppe; falls eine der Unterrichtseinheiten einer Gruppe gewählt wird, ist die Einheit vollständig zu belegen. Die Unterrichtseinheiten w können einzeln gewählt werden.

2) Eine der Gruppen a), b) oder d) muss gewählt werden. Damit erhält die Studentin oder der Student eine weitere Gelegenheit, die Grundphänomene der Chemie selbst zu erfahren.

Evaluation

Die Unterrichtseinheiten des *ersten* Jahres des Faches *Chemie* sind Teil der *Anrechnungseinheit Erstes Jahr des BScSI.* Sie werden wie folgt geprüft:

- *Praktika und Übungen:* Leistungen werden nach Kriterien, die zu Beginn des entsprechenden Semesters bekannt gegeben werden, evaluiert.
- Vorlesung Allgemeine Chemie (CH.1014): schriftlich (2 Stunden).
- Vorlesung Analytische Chemie (CH.1054): schriftlich (1 Stunde).
- Vorlesung Stoffchemie (CH.1064) mündlich (20 Minuten).
- Vorlesung Chemische Grundlagen der Biochemie (CH.1074): mündlich (20 Minuten).

Die Unterrichtseinheiten des zweiten und dritten Jahres des Faches Chemie bilden die Anrechnungseinheit Chemie. Sie werden wie folgt geprüft:

- *Praktikum und Übungen:* Leistungen werden nach Kriterien, die zu Beginn des entsprechenden Semesters bekannt gegeben werden, evaluiert.
- Chemie im Alltag (CH.0114): mündlich (30 Minuten).
- Einführung in die Komplexchemie (CH.2114): mündlich (30 Minuten).
- Allgemeine Instrumentalanalyse (CH.2124): mündlich (30 Minuten).
- Präparative Methoden I und II (CH.2214, CH.2224): schriftlich (2 Stunden), eine Note.
- Organische Instrumentalanalyse I und II (CH.2254, CH. 2264): schriftlich (2 Stunden), eine Note.
- Statische Stereochemie (CH.2284) und Dynamische Stereochemie (CH.CH.2294): mündlich (60 Minuten), zwei Noten.
- Klassische Thermodynamik (CH.2314) und Kinetik (CH.2334): schriftlich (2 Stunden), zwei Noten.
- Modelierung und Simulation (CH.3115): mündlich (15 Minuten).
- Symmetrie von Molekülen und Festkörpern (CH.3124): mündlich (30 Minuten).
- Elektronenstruktur von Metallkomplexen (CH.3134): mündlich (30 Minuten).
- Katalyse und bioorganische Chemie (CH.3144): mündlich (30 Minuten).
- Biogenese sekundärer Metabolite (CH.3234): mündlich (30 Minuten).

_

³ Kann auch im dritten Jahr belegt werden.

2.2.3 Beschreibung der Unterrichtseinheiten

- Allgemeine Chemie (CH.1014) vermittelt die Grundlagen der Chemie und ergänzt die gymnasialen Chemiekenntnisse auf universitärem Niveau.
- Analytische Chemie (CH.1054) erarbeitet die theoretischen Grundlagen des gleichnamigen Praktikums.
- Stoffchemie (CH.1064) ist eine Einführung in die eher materialorientierten chemischen Verbindungen sowie deren Eigenschaften und Reaktivitäten.
- Chemiesche Grundlagen der Biochemie (CH.1074) gibt einen vertieften Einblick in die biologisch relevanten Stoffklassen und deren Reaktionen.
- Chemie im Alltag (CH.0114) vermittelt chemische Zusammenhänge anhand von anschaulichen Beispielen aus dem täglichen Leben, welche die Studierenden im vorlesungsbegleitenden Praktikum selbst ausprobieren können.
- Einführung in die Komplexchemie (CH.2114) und Elektronenstruktur von Metallkomplexen (CH.3134) bilden eine vertiefte Ausbildung in anorganischer Chemie.
- Die Vorlesungen *Allgemeine* (H.2124), bzw. *Organische Instrumentalanalyse* (CH.2254, CH. 2264) sowie *Präparative Methoden* (CH. 2214, CH.2224) vermitteln die theoretischen Kenntnisse für die entsprechenden Praktika.
- Die Vorlesungen *Statische* (CH.2284) und *Dynamische Stereochemie* (CH.2294) sind ausschliesslich dem wichtigen Thema der Chiralität gewidmet.
- Die Vorlesungen Klassische Thermodynamik (CH.2314) und Kinetik (CH.2334 sind Teil des ersten Zyklus der physikalischen Chemie.
- Die Vorlesungen *Modelierung und Simulation* (CH.3115) und *Symmetrie von Molekülen und Festkörpern* (CH.3124) vermitteln nebst gruppentheoretischen Grundlagen die notwendigen Kenntnisse für das computergestützte Paktikum *Infochemie* (CH.3195).
- Die Vorlesungen Katalyse und bioanorganische Chemie (CH.3144) sowie Biogenese sekundärer Metabolite (CH.3234) geben einen Einblick in die Chemie der Naturstoffe.