

### Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 1. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
<b>8 – 9</b>		Einführung in die physikalische Chemie Ü (BChGC)			Allgemeine Chemie Ü (BChGC)
<b>9 – 10</b>		Einführung in die physikalische Chemie V (BChGC)			Chemie der Hauptgruppenelemente (ACI) Ü (BChAC1)
<b>10 – 11</b>		Allgemeine Chemie V (BChGC)		Mathematik, Teil A V (BChM)	Mathematik, Teil A Ü (BChM)
<b>11 – 12</b>					
<b>12 – 13</b>			Allgemeine Chemie V (BChGC)	Chemie der Hauptgruppenelemente (ACI) V (BChAC1)	
<b>13 – 14</b>			Chemie der Hauptgruppenelemente (ACI) V (BChAC1)		
<b>14 – 15</b>	Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)		Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)		Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)
<b>15 – 16</b>					
<b>16 – 17</b>					
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
Anm.: Übung Einführung in die Physikalische Chemie freiwilliges Zusatzangebot.

## Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 2. Semester (SS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
<b>8 – 9</b>		Quantitative Analyse (Analytik I) Ü (BChAn1)	Quantitative Analyse (Analytik I) V (BChAn1)	Thermodynamik (PCI) V (BChPC1)	Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) V oder Ü (BChAC1)
<b>9 – 10</b>	Thermodynamik (PCI) Ü (BChPC1)				Grundlagen aus der Physik Ü (BChPh)
<b>10 – 11</b>	Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) V (BChAC1)			Mathematik, Teil B V (BChM)	Praktikum anorganische Stoffkunde S (BChAC2)
<b>11 – 12</b>					
<b>12 – 13</b>		Mathematik, Teil B V (BChM)	Mathematik, Teil B Ü (BChM)		Grundlagen aus der Physik V (BChPh)
<b>13 – 14</b>				Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) Ü (BChAC1)	
<b>14 – 15</b>	Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)		Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)	Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)	
<b>15 – 16</b>					
<b>16 – 17</b>					
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
 Praktikum quantitative Analyse (BChAn1) in vorlesungsfreier Zeit  
 Mathematik, Teil B (BChM) in der zweiten Semesterhälfte  
 Grundlagen aus der Physik Ü (BChPh) wird an mehreren Terminen angeboten  
 Umfang AC II: Fr 8-9; möglicher Termin für 3. Vorlesungsstunde oder Übung.

### Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 3. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag	
<b>8 – 9</b>	Grundlagen (OCI) V (BChOC1)	Physikalisches Praktikum für Chemiker P (BChPh)	Grundlagen (OCI) V (BChOC1)		Thermodynamik & Elektrochemie (PCII) V (BChPC1)	
<b>9 – 10</b>			Grundlagen (OCI) Ü (BChOC1)			
<b>10 – 11</b>	Grundzüge der Nachhaltigkeit V (BChSV)					Praktikum physikalische Chemie S (BChPC2)
<b>11 – 12</b>						
<b>12 – 13</b>					Thermodynamik & Elektrochemie (PCII) Ü (BChPC1)	
<b>13 – 14</b>		Grundlagen (OCI) Ü (BChOC1)				
<b>14 – 15</b>		Physikalisches Praktikum für Chemiker P (BChPh)		Praktikum physikalische Chemie P (BChPC2)	Praktikum physikalische Chemie P (BChPC2)	
<b>15 – 16</b>						
<b>16 – 17</b>						
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium			

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
 Physik-Praktikum am Dienstag-Nachmittag: Zusatz-/Ausweichangebot der Physik

### Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 4. Semester (SS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag	
8 – 9		Grundpraktikum organische Chemie P (BChOC2)	Spezielle Substanzklassen (OCII) V (BChOC1)			
9 – 10	Einführung in die biologische Chemie V/Ü (BChSK)		Spezielle Substanzklassen (OCII) Ü (BChOC1)			
10 – 11			Methoden der Strukturuntersuchung V (BChAn2)	Kinetik (PCIII) V (BChPC2)	Einführung in die theoretische Chemie V (BChPC3)	
11 – 12						
12 – 13	Spezielle Substanzklassen (OCII) V (BChOC1)			Einführung in die theoretische Chemie Ü (BChPC3)	Kinetik (PCIII) Ü (BChPC2)	
13 – 14	Grundpraktikum organische Chemie S (BChOC2)	Grundpraktikum organische Chemie P (BChOC2)	Grundpraktikum organische Chemie P (BChOC2)			
14 – 15						
15 – 16						
16 – 17						
17 – 18			GDCh-Kolloquium			

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar

### Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 5. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag	
<b>8 – 9</b>	Instrumentelle Analyse (Analytik II) <b>S</b> (BChAn2)	Synthesechemie <b>P</b> (BChSC)	Reaktionsmechanismen (OCIII) <b>V</b> (BChOC3)	Einführung in die metallorganische Chemie (ACIII) <b>V</b> (BChAC3)	Struktur der Materie & Spektroskopie (PCIV) <b>V</b> (BChPC3)	
<b>9 – 10</b>	Struktur der Materie & Spektroskopie (PCIV) <b>Ü</b> (BChPC3)					
<b>10 – 11</b>	Synthesechemie <b>S</b> (BChSC)		Synthesechemie <b>P</b> (BChSC)	Synthesechemie <b>S</b> (BChSC)		
<b>11 – 12</b>				Reaktionsmechanismen (OCIII) <b>Ü</b> (BChOC3)		
<b>12 – 13</b>			Makromolekulare Chemie <b>Ü</b> (BChSK)	Makromolekulare Chemie <b>V</b> (BChSK)	Rechtskunde <b>V</b> (BChSV)	
<b>13 – 14</b>	Instrumentelle Analyse (Analytik II) <b>Ü</b> (BChAn2)		Synthesechemie <b>P</b> (BChSC)			
<b>14 – 15</b>	Instrumentelle Analyse (Analytik II) <b>V</b> (BChAn2)				Einführung in die metall- organische Chemie (ACIII) <b>Ü</b> (BChAC3)	
<b>15 – 16</b>						
<b>16 – 17</b>					Toxikologie <b>V</b> (BChSV)	
<b>17 – 18</b>				GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
Rechtskunde (BChSV) halbsemestrig

### Chemie Bachelor Studienbeginn Wintersemester – 6. Semester (SS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
<b>8 – 9</b>			Festkörperchemie (ACIV) V (BChAC3)	Organische Synthese (OCIV) V (BChOC3)	
<b>9 – 10</b>		Festkörperchemie (ACIV) Ü (BChAC3)			
<b>10 – 11</b>					
<b>11 – 12</b>		Organische Synthese (OCIV) Ü (BChOC3)			
<b>12 – 13</b>					
<b>13 – 14</b>					
<b>14 – 15</b>					
<b>15 – 16</b>					
<b>16 – 17</b>		Bachelor-Seminar (BChTh)			
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar

## Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 1. Semester (SS)

	<b>Montag</b>	<b>Dienstag</b>	<b>Mittwoch</b>	<b>Donnerstag</b>	<b>Freitag</b>
<b>8 – 9</b>	Einführung in die physikalische Chemie Ü (BChGC)	Quantitative Analyse (Analytik I) Ü (BChAn1)	Quantitative Analyse (Analytik I) V (BChAn1)		
<b>9 – 10</b>	Einführung in die physikalische Chemie V (BChGC)				Grundlagen aus der Physik Ü (BChPh)
<b>10 – 11</b>		Allgemeine Chemie V (BChGC)		Mathematik, Teil A V (BChM) / Mathematik, Teil B V (BChM)	
<b>11 – 12</b>					
<b>12 – 13</b>		Mathematik, Teil A V (BChM) / Mathematik, Teil B V (BChM)	Mathematik, Teil A Ü (BChM) / Mathematik, Teil B Ü (BChM)	Allgemeine Chemie V (BChGC)	Grundlagen aus der Physik V (BChPh)
<b>13 – 14</b>				Allgemeine Chemie Ü (BChGC)	
<b>14 – 15</b>					
<b>15 – 16</b>	Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)		Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)	Praktikum allgemeine Chemie P/S (BChGC)	
<b>16 – 17</b>					
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
 Praktikum quantitative Analyse (BChAn1) in vorlesungsfreier Zeit  
 Mathematik, Teil A & Teil B jeweils halbsemestrig

## Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 2. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
8 – 9	Grundlagen (OCI) V (BChOC1)		Grundlagen (OCI) V (BChOC1)	Quantitative Analyse (Analytik I) V (BChAn1)	
9 – 10			Grundlagen (OCI) Ü (BChOC1)		
10 – 11	Grundzüge der Nachhaltigkeit V (BChSV)	Physikalisches Praktikum für Chemiker P (BChPh)			Praktikum anorganische Stoffkunde S (BChAC2)
11 – 12					
12 – 13					Chemie der Hauptgruppenelemente (ACI) V (BChAC1)
13 – 14		Grundlagen (OCI) Ü (BChOC1)	Chemie der Hauptgruppenelemente (ACI) V (BChAC1)		
14 – 15	Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)	Physikalisches Praktikum für Chemiker P (BChPh)	Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)	Praktikum anorganische Stoffkunde P (BChAC2)	
15 – 16					
16 – 17					
17 – 18			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
 Physik-Praktikum am Dienstag-Nachmittag: Zusatz-/Ausweichangebot der Physik  
 Zusatzangebot für „Analytik I“: Do 8-10, Fr 12-13 (2V, 1Ü)



### Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 3. Semester (SS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
<b>8 – 9</b>		Grundpraktikum organische Chemie <b>P</b> (BChOC2)	Spezielle Substanzklassen (OCII) <b>V</b> (BChOC1)	Thermodynamik (PCI) <b>V</b> (BChPC1)	Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) <b>V</b> (BChAC1)
<b>9 – 10</b>	Thermodynamik (PCI) <b>Ü</b> (BChPC1)		Spezielle Substanzklassen (OCII) <b>Ü</b> (BChOC1)		
<b>10 – 11</b>	Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) <b>V</b> (BChAC1)		Methoden der Strukturuntersuchung <b>V</b> (BChAn2)		
<b>11 – 12</b>					
<b>12 – 13</b>	Spezielle Substanzklassen (OCII) <b>V</b> (BChOC1)				
<b>13 – 14</b>				Chemie der Nebengruppenelemente (ACII) <b>Ü</b> (BChAC1)	
<b>14 – 15</b>	Grundpraktikum organische Chemie <b>S</b> (BChOC2)	Grundpraktikum organische Chemie <b>P</b> (BChOC2)	Grundpraktikum organische Chemie <b>P</b> (BChOC2)		
<b>15 – 16</b>					
<b>16 – 17</b>					
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
AC II: Fr 8–9: zusätzlicher Termin für Übungen oder Vorlesung

### Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 4. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag				
8 – 9	Instrumentelle Analyse (Analytik II) S (BChAn2)	Synthesechemie P (BChSC)			Thermodynamik & Elektrochemie (PCII) V (BChPC1)				
9 – 10									
10 – 11	Synthesechemie S (BChSC)		Synthesechemie P (BChSC)	Synthesechemie P (BChSC)	Synthesechemie S (BChSC)	Praktikum physikalische Chemie S (BChPC2)			
11 – 12									
12 – 13				Synthesechemie P (BChSC)		Thermodynamik & Elektrochemie (PCII) Ü (BChPC1)	Rechtskunde V (BChSV)		
13 – 14	Instrumentelle Analyse (Analytik II) Ü (BChAn2)								
14 – 15	Instrumentelle Analyse (Analytik II) V (BChAn2)				Synthesechemie P (BChSC)	Synthesechemie P (BChSC)	Praktikum physikalische Chemie P (BChPC2)	Praktikum physikalische Chemie P (BChPC2)	
15 – 16									
16 – 17						Synthesechemie P (BChSC)			
17 – 18							GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar  
Rechtskunde (BChSV) halbsemestrig

### Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 5. Semester (SS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
8 – 9			Festkörperchemie (ACIV) V (BChAC3)	Organische Synthese (OCIV) V (BChOC3)	
9 – 10	Einführung in die biologische Chemie V/Ü (BChSK)	Festkörperchemie (ACIV) Ü (BChAC3)			
10 – 11			Kinetik (PCIII) V (BChPC2)	Einführung in die theoretische Chemie V (BChPC3)	
11 – 12		Organische Synthese (OCIV) Ü (BChOC3)			
12 – 13				Einführung in die theoretische Chemie Ü (BChPC3)	Kinetik (PCIII) Ü (BChPC2)
13 – 14					
14 – 15					
15 – 16					
16 – 17					
17 – 18			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar

## Chemie Bachelor Studienbeginn Sommersemester – 6. Semester (WS)

	Montag	Dienstag	Mittwoch	Donnerstag	Freitag
<b>8 – 9</b>			Reaktionsmechanismen (OCIII) <b>V</b> (BChOC3)	Einführung in die metallorganische Chemie (ACIII) <b>V</b> (BChAC3)	Struktur der Materie & Spektroskopie (PCIV) <b>V</b> (BChPC3)
<b>9 – 10</b>	Struktur der Materie & Spektroskopie (PCIV) <b>Ü</b> (BChPC3)				
<b>10 – 11</b>					
<b>11 – 12</b>				Reaktionsmechanismen (OCIII) <b>V</b> (BChOC3)	
<b>12 – 13</b>			Makromolekulare Chemie <b>Ü</b> (BChSK)	Makromolekulare Chemie <b>V</b> (BChSK)	
<b>13 – 14</b>					
<b>14 – 15</b>					Einführung in die metall- organische Chemie (ACIII) <b>Ü</b> (BChAC3)
<b>15 – 16</b>					
<b>16 – 17</b>		Bachelor-Seminar (BChTh)		Toxikologie <b>V</b> (BChSV)	
<b>17 – 18</b>			GDCh-Kolloquium		

V: Vorlesung; Ü: Übung; P: Praktikum; S: Seminar