

# Äquivalenzliste Bachelorstudiengang Chemie für das Lehramt 2004/2013

## Anorganische Chemie

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Allgemeine und Anorganische Chemie (Theoretischer Teil) (V+Ü/4+2) <b>8 LP</b>	Allgemeine und Anorganische Chemie (V+Ü / 4+2 ) <b>8 LP</b>
Allgemeine und Anorganische Chemie (Praktischer Teil) und „Basismodul Analytische Chemie Siehe Grundpraktikum im Bereich „Experimentieren in der Chemie“	
Vertiefungsmodul „Chemie der Metalle“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V incl. Ü / 4 = 6 LP)	Chemie der Metalle (V + Ü / 3 + 1) <b>5 LP</b>

## Organische Chemie

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Grundlagen der Organischen Chemie (Theoretischer Teil) (V+Ü/4+1) <b>7 LP</b>	Grundlagen der Organischen Chemie (V+Ü / 4+1 ) <b>7 LP</b>
Vertiefungsmodul „Organische Chemie IIa“ Reaktionsmechanismen der Organischen Chemie <b>5 LP</b>	Reaktionsmechanismen der Organischen Chemie (V + Ü / 3 + 1) <b>5 LP</b>

## Physikalische Chemie

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Grundlagen der Physikalischen Chemie (V+Ü / 2+1) <b>4 LP</b> <b>NICHT ÄQUIVALENT</b>	Grundlagen der Physikalischen Chemie (V+Ü / 3+2) <b>7 LP</b>
Modulteil Praktikum ( P ) <b>3 LP</b>	
<b>7 LP</b>	
Das Praktikum ist für das Modul „Chemisches Aufbaupraktikum für das Lehramt“ verwendbar. Siehe unten	

## Experimentieren in der Chemie

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Allgemeine und Anorganische Chemie: Praktischer Teil (12 SWS) <b>6 LP</b> Analytische Chemie (P) <b>3 LP</b>	Chemisches Grundpraktikum für das Lehramt (8 SWS) <b>8 LP</b>
Analytische Chemie (V) 2 ( <b>3LP</b> )	<b>Kein Äquivalent</b>
Grundlagen der Physikalischen Chemie (Modulteil Praktikum – siehe oben) (P) <b>3 LP (Unbenotet!)</b>	Chemisches Aufbaupraktikum für das Lehramt (V+P / 2 + 8) <b>10 LP</b>
Grundlagen der Organischen Chemie: Praktischer Teil (Ü + P / 2 + 12) <b>8 LP</b>	

## Biochemie

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Basismodul: Biochemie (V / 3 SWS) <b>4 LP</b>	Grundlagen der Biochemie (V+Ü / 2+2) <b>5 LP</b>

## Mathematik

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Mathematik für Chemiker (V + Ü / 2 + 2 SWS) <b>5 LP</b>	Grundlagen der Mathematik für das Fach Chemie (V+Ü / 2+2) <b>5 LP</b>

## Wahlpflichtbereich

Studiengang 2004	Studiengang 2013
Vertiefungsmodul „Radiochemie für Lehramtler“ (V + P oder S / 2 + 2) <b>5 LP</b>	Grundlagen der Radiochemie (V + P / 2 + 30 Zeitstunden) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul: Anorganische Chemie III (Festkörperchemie) (V + Ü / 3 + 1) <b>5 LP</b>	mit <b>5 LP</b> anrechenbar
Vertiefungsmodul „Elektrochemie für Lehramtler“ (V + Ü+P/ 2 + 1 + 2 Versuche) <b>5 LP</b>	Elektrochemie (V + Ü / 2 + 1) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Reaktionskinetik für Lehramtler“ (V + Ü+P/ 2 + 1 + 2 Versuche) <b>5 LP</b>	Chemische Reaktionskinetik (V + Ü / 2 + 2) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Molekülspektroskopie für Lehramtler“ (V + P/ 2 + 2 Versuche) <b>5 LP</b>	Molekülspektroskopie (V + Ü / 2 + 2) <b>5 LP</b>
Kein Äquivalent!	Quantentheorie der Atome und Moleküle (V+Ü+S / 4+2+1) 10 LP
Vertiefungsmodul „Nichtmetalle“ ( 3 + 1) = <b>5 LP</b>	Chemie der Nichtmetalle (V + Ü / 3 + 1) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Organische Chemie IIb“ Synthetisch wichtige Organische Reaktionen <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 3 + 1 = 6 LP)	Organische Synthesechemie und Syntheseplanung (V + Ü / 3 + 1) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Bioorganische Chemie“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 2+1 = 4 LP)	Bioorganische Chemie (V + Ü / 2 + 1) <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Moderne Syntheseverfahren“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 3 + 1 = 6 LP)	Fortgeschrittene Synthesemethoden <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Physikalisch-Organische Chemie – Supramolekulare Chemie“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 3 + 1 = 6 LP)	Physikalische Organische Chemie <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Stereochemie“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 2 + 1 = 4 LP)	Stereoselektive Synthese <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Naturstoffe“ <b>5 LP</b> (Mono-Chemie V + Ü / 2 + 1 = 4 LP)	Naturstoffchemie und fortgeschrittene Bioorganische Chemie <b>5 LP</b>
Vertiefungsmodul „Messen in der Chemie“. <b>5 LP</b> (V + Ü / 2 2)	Naturwissenschaftliche Messdatenerfassung und -verarbeitung ( <b>5 LP</b> )
Experimentiertechniken für die Schule (V+S+P / 1+1+2) <b>5 LP</b>	Experimentiertechniken für die Schule (V+S+P / 1+1+2) <b>5 LP</b>
Kein Äquivalent!	Professionelle naturwissenschaftliche Präsentationen (S / 2) <b>5 LP</b>
Kein Äquivalent!	Umweltchemie: Luft, Wasser, Boden (V + V / 2 + 2) <b>5 LP</b>