

# Chemie im G9





<b>Naturwissenschaftlich- technologischer Zweig NTG</b>	<b>Sprachlicher Zweig SG</b>
<b>Kernfach</b>	<b>Vorrückungsfach</b>

# Studentafel



	<b>NTG</b>	<b>SG</b>
<b>8. JgSt.</b>	<b>2 Stunden + 1 Profilstunde</b>	<b>---</b>
<b>9. JgSt.</b>	<b>2 Stunden + 1 Profilstunde</b>	<b>2 Stunden</b>
<b>10. JgSt.</b>	<b>2 Stunden + 1 Profilstunde</b>	<b>3 Stunden</b>
<b>11. JgSt.</b>	<b>2 Stunden + ½ Profilstunde</b>	<b>---</b>
<b>12. JgSt.</b>	<b>Erhöhtes Anforderungsniveau: Leistungsfach: 5 Stunden</b> <b>Grundlegendes Anforderungsniveau: 3 Stunden</b>	<b>Grundlegendes Anforderungsniveau: 3 Stunden</b>
<b>13. JgSt.</b>	<b>Erhöhtes Anforderungsniveau: Leistungsfach: 5 Stunden</b> <b>Grundlegendes Anforderungsniveau: 3 Stunden</b>	<b>Grundlegendes Anforderungsniveau: 3 Stunden</b>

# Was ist eine Profilstunde?



- **Vertiefung von Unterrichtsinhalten**
- **Experimente für Schülerübungen**

Voraussetzungen für Experimente am LSG sehr gut → neue Fachräume mit neuesten digitale Messgeräten z.B. Photometer, Gaschromatograph, Gelelektrophorese, ...)

- **Wettbewerbe**
  - IJSO Internationale Junior Science Olympiade
  - ICHO Internationale Chemie Olympiade (Ersatz der W-Seminararbeit)
  - Experimente antworten - Landeswettbewerb zu naturwissenschaftlichen Phänomenen
  - DECHEMAX-Wettbewerb zur chemischen Technik und Biotechnologie
- **Projektunterricht und thematische Exkurse**
- **Erkundung von Betrieben**
- **Besuch des Schülerlabors LMUchemlab des Departments Chemie**

# Inhaltliche Unterschiede im Lehrplan



**C-Unterricht nur in 11. NTG**

**nicht in 11. SG**

- Kohlenwasserstoffe – Energieträger und Reaktionspartner (z.B. Fossile und nachwachsende Rohstoffe; Umwelt- und Gesundheitsaspekte)
- Farbstoffe – Molekülstruktur und Farbigkeit
- Reaktionsgeschwindigkeit – Ermittlung und Deutung auf Teilchenebene (z.B. Autoabgaskatalysator)
- Chemisches Gleichgewicht – Reversible Reaktionen und dynamisches Gleichgewicht (z.B. Einfluss der Ozeane auf den Kohlenstoffdioxidgehalt der Atmosphäre)
- Redoxgleichgewichte – Energetik und technische Anwendung (z.B. Batterien, Akkus, Brennstoffzellen)

**Es liegen noch keine Informationen zum Leistungsfach vor.**



## **Weitere Kursangebote in der neuen Oberstufe im G9**

- Biologisch-chemisches Praktikum (2-stündig)
- W-Seminar (2-stündig)

# Leistungsnachweise



	<b>NTG</b>	<b>SG</b>
8. JgSt.	Große (2 SA) + kleine LNW (Wertung 1:1)	---
9. JgSt.	Große (2 SA) + kleine LNW (Wertung 1:1)	Kleine LNW (KA · 2, Ex, mündlich)
10. JgSt.	Große (2 SA) + kleine LNW (Wertung 1:1)	Kleine LNW (KA · 2, Ex, mündlich)
11. JgSt.	Schulaufgaben (1 pro Halbjahr) + kleine LNW	---
12. JgSt.	Schulaufgaben (1 pro Halbjahr) + kleine LNW	
13. JgSt.	Schulaufgaben (1 pro Halbjahr) + kleine LNW	

Was bedeutet das  
für Chemie?



# Abiturprüfungen im G9

- **Fünf-Fächer-Abitur**
  - 3 Fächer schriftlich
  - 2 Fächer mündlich
- **Deutsch, Mathematik und Leistungsfach Chemie**
  - grundsätzlich verpflichtende Prüfungsfächer
  - ein Fach mündlich möglich
  - Substitution von Deutsch oder Mathematik möglich
- mind. eine Fremdsprache **oder eine Naturwissenschaft**
- mind. ein gesellschaftswissenschaftliches Fach
- ein weiteres Fach nach Wahl



2 Naturwissen-  
schaften möglich!