

Das Fach Chemie am LSG





**Naturwissenschaftlich-
technologischer Zweig
NTG**

**Sprachlicher Zweig
SG**

Kernfach

Vorrückungsfach

Studentafel



	NTG	SG
8. JgSt.	2 Stunden + 1 Profilstunde	---
9. JgSt.	2 Stunden + 1 Profilstunde	2 Stunden
10. JgSt.	2 Stunden + 1 Profilstunde	2 Stunden
11. JgSt.	3 Stunden	
12. JgSt.	3 Stunden	

Leistungsnachweise



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

Inhalte

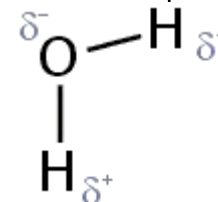
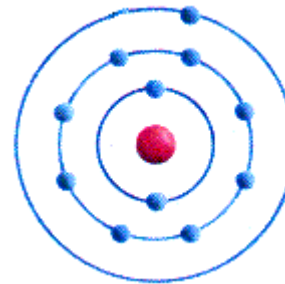


NTG

SG

Grundlagen der anorg. Chemie

- Stoffe und Reaktionen
- Atombau und Periodensystem
- Salze, Metalle und molekular gebaute Stoffe



8. JgSt.

Inhalte



	NTG	SG
9. JgSt ·	Grundlagen der anorg. Chemie <ul style="list-style-type: none">• Qualitative Analysemethoden• Quantitative Analysemethoden• Molekülstruktur und Stoffeigenschaften• Protonenübergänge• Elektronenübergänge	Grundlagen der anorg. Chemie <ul style="list-style-type: none">• Stoffe und Reaktionen• Atombau und Periodensystem• Salze, Metalle und molekular gebaute Stoffe• Quantitative Aspekte

Inhalte



	NTG	SG
10. JgSt.	<p><u>Grundlagen der org. Chemie</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Kohlenwasserstoffverbindungen• Sauerstoffhaltige organische Verbindungen• Biomoleküle<ul style="list-style-type: none">– Fette– Kohlenhydrate– Aminocarbonsäuren und Proteine	<p>Grundlagen der anorg. Chemie</p> <ul style="list-style-type: none">• Molekülstruktur und Stoffeigenschaften• Protonenübergänge• Elektronenübergänge• Organische Verbindungen<ul style="list-style-type: none">– Kohlenwasserstoffe– Sauerstoffhaltige Verbindungen– Aminocarbonsäuren und Proteine

Inhalte



	NTG	SG
8. JgSt.	Grundlagen der anorg. Chemie	---
9. JgSt.	Grundlagen der anorg. Chemie	Grundlagen der anorg. Chemie
10. JgSt.	Grundlagen der org. Chemie	Grundlagen der anorg. und org. Chemie
11. JgSt.	Aromaten – Kunststoffe – Farbstoffe – Biomoleküle	
12. JgSt.	Chemische Gleichgewichte – Säure-Base Chemie Redoxgleichgewichte	