



Chemie



Womit beschäftigt sich die Chemie in der Schule?

- Kennenlernen von chemischen Stoffen

Wasserstoff

Wasser

- Einüben von Denk- und Arbeitsweisen:
Chemische Reaktion

Wasserstoff + Sauerstoff → Wasser

<https://www.youtube.com/watch?v=a6PW46rtVB0>

- Erlernen einer Fachsprache
Chemische Formeln / Anwendung von Modellen

H₂

O₂

H₂O

Aufstellen von Reaktionsgleichungen

2 H₂

+

O₂

→

2 H₂O



Unterschiede NTG - SG

	NTG		SG	
Klasse	Wochenstunden	Schulaufgaben	Wochenstunden	Kurzarbeiten
8	3 = 2+1	2		
9	3 = 2+1	2	2	2
10	3 = 2+1	2	3	2
11	2,5 = 2+0,5	2		
Summe	11,5		5	

Profilstunde - für Physik und Chemie – abgebildeter Anteil für Chemie

Profilstunde („Übungsstunde“)





Profilstunde („Übungsstunde“)

- Schüler/innen führen selbst Versuche durch, dabei Arbeiten im Zweier-Team
- Arbeiten mit Molekülbaukästen
- Zeit zum Üben, Vertiefen
- Auswahl an Lerninhalten, z.B. aus dem Bereich angewandte Chemie, Chemie im Haushalt...
- Praktisches Arbeiten, Teamgeist



Lehrplaninhalte

*„Der Lehrplan des Faches **Chemie** deckt in beiden Zweigen bis zum Ende der 10. Klasse grundsätzlich die gleichen Lerninhalte ab. Der Unterschied besteht im Wesentlichen in der Intensität, mit der der Unterrichtsstoff behandelt wird und der Möglichkeit zum Einüben.“*

Klasse	NTG	SG
8	Stoffe und Eigenschaften Chemische Reaktionen Atommodell	
9	Atombau PSE Elektronenübergänge, Ionenbildung Moleküle Wechselwirkungen	Stoffe und Eigenschaften Chemische Reaktionen Atommodell Atombau PSE Elektronenübergänge
10	Donator-Akzeptor-Konzept: Protonenübergänge Elektronenübergänge: Redox Nucleophil/Elektrophil Reaktionen	Moleküle Wechselwirkungen Donator-Akzeptor-Konzept: Protonenübergänge Elektronenübergänge: Redox Nucleophil/Elektrophil Reaktionen
11	Lebensmittelchemie: (Nährstoffe, optische Aktivität, Enzymreaktionen) Pharmazie: (Arzneimittel im Verdauungssystem, Schmerzmittel)	