

Liste der als bekannt voraus gesetzten Stoffe (zum Beginn 9. Jgst NTG)

1. Molekular vorliegende Elemente:

Name	Formel
Wasserstoff	H ₂ (zweiatomige Moleküle)
Sauerstoff	O ₂
Stickstoff	N ₂
Gruppe der Halogene: Fluor/Chlor/Brom/Iod	F ₂ / Cl ₂ / Br ₂ / I ₂
<i>Evtl. Phosphor</i>	<i>P₄</i>

2. Bekannte Verbindungen:

Name	Formel
Wasser	H ₂ O
Ammoniak	NH ₃
Kochsalz	NaCl (Natriumchlorid)



Bei vielen Verbindungen ergibt sich die Formel aus dem Verbindungsnamen direkt oder über das Periodensystem! Auch diese Formeln musst du selbständig erstellen können!

Beispiele bei Nichtmetallverbindungen (Moleküle! griechische Silbe gibt Atomanzahl an):
 Schwefeldioxid: SO₂ Schwefeltrioxid: SO₃ Distickstofftetraoxid N₂O₄

Beispiele bei Metall-Nichtmetallverbindungen (⇒ Salze, also Ionen als Teilchen! Erstellung der Formel über die Wertigkeit, vgl. Periodensystem):

Calciumchlorid: CaCl₂ (Calcium II-Wertig, Chlor I-wertig, Tausch der Wertigkeiten „über Kreuz“)

Eisen(III)-bromid: FeBr₃ (Da Eisen in den Nebengruppen steht, ist eine Ablesung der Wertigkeit im PSE nicht möglich, die Wertigkeit (III) wird im Namen angegeben! Brom ist einwertig, wie im PSE angegeben)

3. Bekannte Molekülionen

Anionen:		Kationen:	
Sulfat	SO ₄ ²⁻	Ammonium-Ion	NH ₄ ⁺
Carbonat	CO ₃ ²⁻	Oxonium-Ion	H ₃ O ⁺
Nitrat	NO ₃ ⁻		
Phosphat	PO ₄ ³⁻		
Hydroxid	OH ⁻		