

## Meine Lernplanübersicht: PRISMA Chemie Nordrhein-Westfalen

	1. Teilkapitel	2. Teilkapitel	3. Teilkapitel	4. Teilkapitel
<b>1 Sicherheit im Chemieunterricht</b>	<b>Sicheres Experimentieren</b> S. 12-23  Ich kann sicher experimentieren.			
<b>2 Stoffe und Stoffeigenschaften</b>	<b>Stoff und Gegenstand</b> S. 28-39  Ich kann Stoffe und ihre Eigenschaften untersuchen und benennen.	<b>Temperatur und Teilchen</b> S. 40-53  Ich kann die Aggregatzustände mit einem Modell erklären.		
<b>3 Stoffgemische und Trennverfahren</b>	<b>Einteilung und Trennung von Stoffen</b> S. 58-73  Ich kann Stoffe ordnen und verschiedene Stoffgemische trennen.			
<b>4 Die chemische Reaktion</b>	<b>Brände und Brandbekämpfung</b> S. 78-87  Ich kann Brände von Feuer unterscheiden und weiß, wie man einen Brand löscht.	<b>Die chemische Reaktion und Energie</b> S. 88-99  Ich kann physikalische Vorgänge von chemischen Reaktionen unterscheiden		
<b>5 Metalle und Redoxreaktionen</b>	<b>Metalle reagieren</b> S. 104-118  Ich kann die Oxidation von Metallen in einer Reaktionsgleichung darstellen.	<b>Metallgewinnung</b> S. 119-127  Ich kann beschreiben, wie verschiedene Metalle gewonnen werden..		
<b>6 Luft und Wasser</b>	<b>Sauerstoff in der Luft</b> S. 132-141  Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird.	<b>Eigenschaften und Nutzen von Wasser</b> S. 142-153  Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird..	<b>Wasserstoff: Eigenschaften und Nutzung</b> S. 154-159  Ich kann die Bildung und Verwendung von Wasserstoff erklären.	
<b>7 Elemente und ihre Ordnung</b>	<b>Das Periodensystem der Elemente</b> S. 166-171  Ich kann die Elemente im Periodensystem benennen und ordnen	<b>Atombau</b> S. 172-177  Ich kann erläutern, wie Atome aufgebaut sind.	<b>Die Bildung von Ionen</b> S. 178-189  Ich kann die Bildung von Ionen beschreiben.	
<b>8 Elektrochemie</b>	<b>Strom aus chemischen Reaktionen</b> S.194-199  Ich kann elektrochemische Prozesse erläutern	<b>Batterien und Akkumulatoren</b> S. 200-211  Ich kann den Aufbau und die Funktionsweise von Batterien, Akkus und der Brennstoffzelle erklären.		
<b>9 Chemische Bindungen</b>	<b>Bindungsarten</b> S. 216-227  Ich kann verschiedene Bindungsarten unterscheiden.			
<b>10 Sauer, alkalisch oder neutral?</b>	<b>Saure Lösungen</b> S. 232-239  Ich kann saure Lösungen im Alltag beschreiben.	<b>Säuren und ihre Salze</b> S. 240-245  Ich kann Säuren und ihre Salze beschreiben.	<b>Laugen</b> S. 246-259  Ich kann Laugen und ihre Wirkung beschreiben.	<b>Neutralisation</b> S. 260-265  Ich kann Neutralisationen beschreiben und durchführen.
<b>11 Kohlenwasserstoffe</b>	<b>Energieträger in der organischen Chemie</b> S. 270-275  Ich kann die wichtigsten Energieträger der organischen Chemie benennen.	<b>Alkane und ihre Verwendung</b> S. 276-286  Ich kann die Eigenschaften und Verwendung von Alkanen aufzählen.	<b>Alkohole</b> S. 287-293  Ich kann erläutern, wie Alkohol entsteht.	

<b>12 Naturstoffe und Kunststoffe</b>	<b>Organische Säuren und Ester</b> S. 298-309  Ich kann die Entstehung von Essig und Estern beschreiben.	<b>Seifen</b> S. 310-317  Ich kann Seifen und ihre Waschwirkung beschreiben.	<b>Kunststoffe in unserer Umwelt</b> S. 318-331  Ich kann die Vor- und Nachteile von Kunststoffen beschreiben.	
<b>13 Chemie im Beruf</b>	<b>Berufe mit Chemie</b> S. 336-341  Ich kann verschiedene Tätigkeiten im chemischen Labor benennen.			

Passend zum PRISMA Chemie Nordrhein-Westfalen Schulbuch (978-3-12-069215-7), Kopiervorlagen (978-3-12-069216-4) und Tests (ECF01217MLA99).  
Zu jedem Teilkapitel (zu jedem Feld) gibt es einen Lernplan und einen Test. In den Lernplänen sind bereits die passenden PRISMA-Lernmaterialien aufgeführt.

