**Meine Lernplanübersicht: PRISMA Chemie** **Nordrhein-Westfalen**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1. Teilkapitel** | **2. Teilkapitel** | **3. Teilkapitel** | **4. Teilkapitel** |
| **1 Sicherheit im Chemieunterricht** | **Sicheres Experimentieren**  S. 12-23  Ich kann sicher experimentieren. |  |  |  |
| **2 Stoffe und Stoffeigenschaften** | **Stoff und Gegenstand**  S. 28-39  Ich kann Stoffe und ihre Eigenschaften untersuchen und benennen. | **Temperatur und Teilchen**  S. 40-53  Ich kann die Aggregatzustände mit einem Modell erklären. |  |  |
| **3 Stoffgemische und Trennverfahren** | **Einteilung und Trennung von Stoffen**  S. 58-73  Ich kann Stoffe ordnen und verschiedene Stoffgemische trennen. |  |  |  |
| **4 Die chemische Reaktion** | **Brände und Brandbekämpfung**  S. 78-87  Ich kann Brände von Feuer unterscheiden und weiß, wie man einen Brand löscht. | **Die chemische Reaktion und Energie**  S. 88-99  Ich kann physikalische Vorgänge von chemischen Reaktionen unterscheiden |  |  |
| **5 Metalle und Redoxreaktionen** | **Metalle reagieren**  S. 104-118  Ich kann die Oxidation von Metallen in einer Reaktionsgleichung darstellen. | **Metallgewinnung**  S. 119-127  Ich kann beschreiben, wie verschiedene Metalle gewonnen werden.. |  |  |
| **6 Luft und Wasser** | **Sauerstoff in der Luft**  S. 132-141  Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird. | **Eigenschaften und Nutzen von Wasser**  S. 142-153  Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird.. | **Wasserstoff: Eigenschaften und Nutzung**  S. 154-159  Ich kann die Bildung und Verwendung von Wasserstoff erklären. |  |
| **7 Elemente und ihre Ordnung** | **Das Periodensystem der Elemente**  S. 166-171  Ich kann die Elemente im Periodensystem benennen und ordnen | **Atombau**  S. 172-177  Ich kann erläutern, wie Atome aufgebaut sind. | **Die Bildung von Ionen**  S. 178-189  Ich kann die Bildung von Ionen beschreiben. |  |
| **8 Elektrochemie** | **Strom aus chemischen Reaktionen**  S.194-199  Ich kann elektrochemische Prozesse erläutern | **Batterien und Akkumulatoren**  S. 200-211  Ich kann den Aufbau und die Funktionsweise von Batterien, Akkus und der Brennstoffzelle erklären. |  |  |
| **9 Chemische Bindungen** | **Bindungsarten**  S. 216-227  Ich kann verschiedene Bindungsarten unterscheiden. |  |  |  |
| **10 Sauer, alkalisch oder neutral?** | **Saure Lösungen**  S. 232-239  Ich kann saure Lösungen im Alltag beschreiben. | **Säuren und ihre Salze**  S. 240-245  Ich kann Säuren und ihre Salze beschreiben. | **Laugen**  S. 246-259  Ich kann Laugen und ihre Wirkung beschreiben. | **Neutralisation**  S. 260-265  Ich kann Neutralisationen beschreiben und durchführen. |
| **11 Kohlenwasserstoffe** | **Energieträger in der organischen Chemie**  S. 270-275  Ich kann die wichtigsten Energieträger der organischen Chemie benennen. | **Alkane und ihre Verwendung**  S. 276-286  Ich kann die Eigenschaften und Verwendung von Alkanen aufzählen. | **Alkohole**  S. 287-293  Ich kann erläutern, wie Alkohol entsteht. |  |
| **12 Naturstoffe und Kunststoffe** | **Organische Säuren und Ester**  S. 298-309  Ich kann die Entstehung von Essig und Estern beschreiben. | **Seifen**  S. 310-317  Ich kann Seifen und ihre Waschwirkung beschreiben. | **Kunststoffe in unserer Umwelt**  S. 318-331  Ich kann die Vor- und Nachteile von Kunststoffen beschreiben. |  |
| **13 Chemie im Beruf** | **Berufe mit Chemie**  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.

|  |  |
| --- | --- |
| Klett_LAw_S | © Ernst Klett Verlag GmbH, Stuttgart 2022 | www.klett.de | Alle Rechte vorbehalten  Von dieser Druckvorlage ist die Vervielfältigung für den eigenen Unterrichtsgebrauch  gestattet. Die Kopiergebühren sind abgegolten. |