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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1. Teilkapitel** | **2. Teilkapitel** | **3. Teilkapitel** | **4. Teilkapitel** |
| **1 Sicherheit im Chemieunterricht** | **Sicheres Experimentieren**S. 12-23Ich kann sicher experimentieren. |  |  |  |
| **2 Stoffe und Stoffeigenschaften** | **Stoff und Gegenstand**S. 28-39Ich kann Stoffe und ihre Eigenschaften untersuchen und benennen. | **Temperatur und Teilchen**S. 40-53Ich kann die Aggregatzustände mit einem Modell erklären. |  |  |
| **3 Stoffgemische und Trennverfahren** | **Einteilung und Trennung von Stoffen**S. 58-73Ich kann Stoffe ordnen und verschiedene Stoffgemische trennen. |  |  |  |
| **4 Die chemische Reaktion** | **Brände und Brandbekämpfung**S. 78-87Ich kann Brände von Feuer unterscheiden und weiß, wie man einen Brand löscht. | **Die chemische Reaktion und Energie**S. 88-99Ich kann physikalische Vorgänge von chemischen Reaktionen unterscheiden |  |  |
| **5 Metalle und Redoxreaktionen** | **Metalle reagieren**S. 104-118Ich kann die Oxidation von Metallen in einer Reaktionsgleichung darstellen. | **Metallgewinnung**S. 119-127Ich kann beschreiben, wie verschiedene Metalle gewonnen werden..  |  |  |
| **6 Luft und Wasser** | **Sauerstoff in der Luft**S. 132-141Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird.  | **Eigenschaften und Nutzen von Wasser**S. 142-153Ich kann erläutern, welche Eigenschaften Wasser hat und wofür es verwendet wird..  | **Wasserstoff: Eigenschaften und Nutzung**S. 154-159Ich kann die Bildung und Verwendung von Wasserstoff erklären. |  |
| **7 Elemente und ihre Ordnung** | **Das Periodensystem der Elemente**S. 166-171Ich kann die Elemente im Periodensystem benennen und ordnen | **Atombau**S. 172-177Ich kann erläutern, wie Atome aufgebaut sind. | **Die Bildung von Ionen**S. 178-189Ich kann die Bildung von Ionen beschreiben. |  |
| **8 Elektrochemie** | **Strom aus chemischen Reaktionen**S.194-199Ich kann elektrochemische Prozesse erläutern | **Batterien und Akkumulatoren**S. 200-211Ich kann den Aufbau und die Funktionsweise von Batterien, Akkus und der Brennstoffzelle erklären. |  |  |
| **9 Chemische Bindungen** | **Bindungsarten**S. 216-227Ich kann verschiedene Bindungsarten unterscheiden. |   |  |  |
| **10 Sauer, alkalisch oder neutral?** | **Saure Lösungen**S. 232-239Ich kann saure Lösungen im Alltag beschreiben.  | **Säuren und ihre Salze**S. 240-245Ich kann Säuren und ihre Salze beschreiben.  | **Laugen**S. 246-259Ich kann Laugen und ihre Wirkung beschreiben.  | **Neutralisation**S. 260-265Ich kann Neutralisationen beschreiben und durchführen.  |
| **11 Kohlenwasserstoffe** | **Energieträger in der organischen Chemie**S. 270-275Ich kann die wichtigsten Energieträger der organischen Chemie benennen. | **Alkane und ihre Verwendung**S. 276-286Ich kann die Eigenschaften und Verwendung von Alkanen aufzählen. | **Alkohole**S. 287-293Ich kann erläutern, wie Alkohol entsteht. |  |
| **12 Naturstoffe und Kunststoffe** | **Organische Säuren und Ester**S. 298-309Ich kann die Entstehung von Essig und Estern beschreiben. | **Seifen**S. 310-317Ich kann Seifen und ihre Waschwirkung beschreiben. | **Kunststoffe in unserer Umwelt**S. 318-331Ich kann die Vor- und Nachteile von Kunststoffen beschreiben. |  |
| **13 Chemie im Beruf** | **Berufe mit Chemie**S. 336-341Ich 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. |