# PRISMA CHEMIE 9 10

#### Niedersachsen

Wolfram Bäurle
Günter Ganz
Paul Gietz
Wolfgang Heitland
Barbara Hoppe
Otfried Müller
Reinhard Peppmeier
Petra Schleusener
Michael Wächter
Burkhard Weizel
Charlotte Willmer-Klumpp
Ulrike Wolf

1. Auflage

1 5 4 3 2 1 | 2011 10 09 08 07

Alle Drucke dieser Auflage sind unverändert und können im Unterricht nebeneinander verwendet werden. Die letzten Zahlen bezeichnen jeweils die Auflage und das Jahr des Druckes.

Das Werk und seine Teile sind urheberrechtlich geschützt. Jede Nutzung in anderen als den gesetzlich zugelassenen Fällen bedarf der vorherigen schriftlichen Einwilligung des Verlages. Hinweis zu §52a UrhG: Weder das Werk noch seine Teile dürfen ohne eine solche Einwilligung eingescannt und in ein Netzwerk eingestellt werden. Dies gilt auch für Intranets von Schulen und sonstigen Bildungseinrichtungen.

Fotomechanische oder andere Wiedergabeverfahren nur mit Genehmigung des Verlages.

© Ernst Klett Verlag GmbH, Stuttgart 2007. Alle Rechte vorbehalten. Internetadresse: www.klett.de

Layoutkonzeption und Gestaltung: Matthias Balonier, Infografik, Lützelbach

**Unter Mitarbeit von:** Karin Mall, Berlin **Mediengestaltung:** Horst Andres

Illustrationen: Matthias Balonier, Lützelbach; Jeanne Kloepfer, Lindenfels; Karin Mall, Berlin; Tom Menzel, Rohlsdorf; Otto Nehren, Achern; normaldesign, Schwäbisch Gmünd; Umschlaggestaltung: KOMA AMOK\*, Kunstbüro für Gestaltung, Stuttgart

Gestaltung Periodensystem: normaldesign, Schwäbisch Gmünd

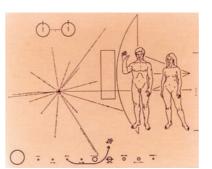
Reproduktion: Meyle + Müller, Medien-Management, Pforzheim

Druck: J. P. Himmer, Augsburg

Printed in Germany **ISBN:** 978-3-12-068530-2



#### Inhaltsverzeichnis



### Sicheres Experimentieren

# 10 Atombau, Periodensystem und Elementgruppen

- 12 Alkalimetalle nicht aus dem Alltag
- 14 Erdalkalimetalle gebunden im Gestein
- 16 Halogene Vorsicht!
- 18 Werkstatt: Belichten und Fixieren
- 19 Edelgase zu edel für die Chemie
- 20 Zeitpunkt: Elemente vergleichen, ordnen, suchen
- 22 Das Periodensystem der Elemente
- 23 Werkstatt: Eine Ordnung finden
- 24 Werkstatt: Anziehen und Abstoßen
- 25 Zeitpunkt: Rutherford auf Spurensuche
- 26 Das Kern-Hülle-Modell
- 28 Das Schalenmodell
- 30 Brennpunkt: Historie der Atommodelle
- 32 Zeitpunkt: Nobelpreisträger entdecken die Radioaktivität
- 33 Lexikon: Radioaktivität
- 34 Isotope
- 35 Schlusspunkt: Atombau, Periodensystem und Elementgruppen
- 36 Aufgaben



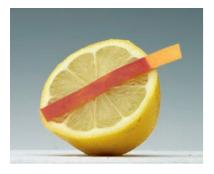
## 38 Chemische Bindungen

- 40 Kochsalz aus Sicht der Chemie
- 42 Brennpunkt: Atome wollen so wie Edelgasatome sein
- 44 Die Bildung von lonen
- 45 Die Ionenbindung
- 46 Werkstatt: Kristall und Model
- 47 Eigenschaften von Salzen
- 48 Die Atombindung50 Wasser, ein Dipol
- 52 Werkstatt: Ein Wasserstrahl lässt sich dressieren
- 52 Brennpunkt: Die Elektronegativität
- 53 Strategie: Das Aufstellen von Strukturformeln
- 54 Wasser löst Salz
- 55 Die Ionenwanderung
- 56 Werkstatt: Wir untersuchen Metalleigenschaften
- 57 Die Metallbindung
- 58 Brennpunkt: Riesenmoleküle aus gleichen Atomen
- 59 Schlusspunkt: Chemische Bindungen
- 60 Aufgaben





Inhaltsverzeichnis Inhaltsverzeichnis



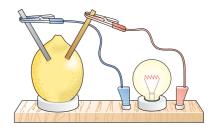
#### Säuren, Laugen, Salze

- Was du schon gelernt hast
- Salzsäure eine bekannte Säure
- Chloride Salze der Salzsäure
- 69 Lexikon: Chloride
- 70 Schweflige Säure
- Schwefelsäure 71
- 72 Gips, ein Salz der Schwefelsäure
- Lexikon: Sulfate und Hydrogensulfate 73
- 74 Strategie: Präsentieren für alle Sinne
- 75 Kohlensäure
- Salze der Kohlensäure 76
- Werkstatt: Wir untersuchen Salze der Kohlensäure 77
- Phosphorsäure und ihre Salze 78
- 79 Salpetersäure und ihre Salze
- Brennpunkt: Waldschäden 80
- Brennpunkt: Sauer, alkalisch und salzig 82
- Laugen enthalten Hydroxidionen 84
- 85 Ammoniak
- 86 Die Neutralisation
- 87 Werkstatt: Umgang mit der Bürette
- 88 Neutralisation und Salzbildung zum Umweltschutz
- Werkstatt: Kalken eines Bodens 89
- 89 Brennpunkt: Saures in unserem Körper
- Brennpunkt: Der Säurebegriff hat sich gewandelt 90
- 91 Schlusspunkt: Säuren, Laugen, Salze
- Aufgaben

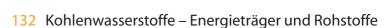


#### 110 Elektrische Energie und chemische Prozesse

- Die Elektrolyse
- Brennpunkt: Aluminiumgewinnung
- Strategie: Fachsprachen-Trainer
- Zeitpunkt: GALVANI und VOLTA
- 117 Werkstatt: Strom ohne Steckdose
- 118 Elektronen fließen
- 119 Strom aus der Zelle
- 120 Mit der Brennstoffzelle unterwegs
- Lexikon: Begriffe aus der Elektrochemie 121
- Brennpunkt: Galvanisieren
- Werkstatt: Verkupfern und versilbern 123
- Die Taschenlampen-Batterie 124
- Lexikon: Batterietypen 125
- 126 Akkumulatoren
- 127 Brennpunkt: Recycling - aus alt mach neu
- 128 Schlusspunkt: Elektrische Energie und chemische Prozesse
- Aufgaben



# 130 Der Weg zur Kohlenstoffchemie



- Kohle, Erdöl, Erdgas 134
- Werkstatt: Wir untersuchen Erdölbestandteile 135
- Fraktionierte Destillation des Erdöls
- Brennpunkt: Alternative Energieträger
- Methan der Hauptbestandteil des Erdgases
- Kohlenwasserstoffe bilden eine Reihe 140
- 142 Brennpunkt: CFKW und Ozonloch
- Werkstatt: Wir untersuchen Feuerzeuggas 143
- Kohlenwasserstoffe und ihre Namen 144
- Rund um die Tankstelle 145
- Alkene reaktionsfähige Produkte
- Brennpunkt: Abgasreinigung
- Die Vielfalt der Kohlenwasserstoffe
- Werkstatt:Wir untersuchen Kunststoffe
- 150 Kunststoffe – Erdölprodukte mit vielfältigen Eigenschaften
- 152 Kunststoffe durch Polymerisation
- 153 Kunststoffe – Struktur und Eigenschaften
- Verarbeitung von Kunststoffen
- Lexikon: Kunststoffe in allen Lebensbereichen
- Wohin mit dem Kunststoffmüll? 157
- Schlusspunkt: Kohlenwasserstoffe Energieträger und Rohstoffe





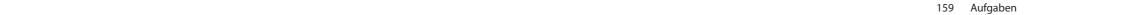


- Schwefelsäure durch Kontaktverfahren 96
- Zeitpunkt: Justus von Liebig 98
- 99 Zeitpunkt: "Der Griff in die Luft"
- 100 Die Ammoniaksynthese
- 102 Kalk, Zement, Beton 103 Werkstatt: Kalkbrennen und Kalklöschen
- 104 Werkstatt: Wir experimentieren mit Baustoffen
- 105 Strategie: Planspiel: Eine neue Chemiefabrik soll entstehen
- 106 Brennpunkt: Vom Laborversuch zur Produktion
- 108 Schlusspunkt:Technische Prozesse
- 108 Aufgaben



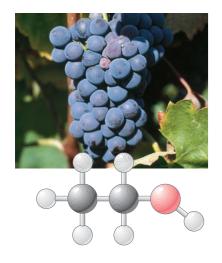








Inhaltsverzeichnis



# 160 Alkohole und organische Säuren

- 162 Brennpunkt: Bier- und Weinherstellung
- 64 Brennpunkt: Promille
- 165 Werkstatt:Vergorenes
- 166 Ethanol
- 168 Die Reihe der Alkanole
- 170 Brennpunkt: Alkohole im Tank
- 171 Strategie: Debattieren, Pro und Contra
- 172 Süße Alkohole
- 173 Die Reihe der Alkanale
- 174 Ethansäure
- 176 Alkansäuren
- 178 Strategie: Dominospiel Chemie spielerisch lernen
- 179 Brennpunkt: Biotechnische Arbeiter klein, aber fleißig
- 180 Este
- 182 Werkstatt: Ester selbst gemacht
- 182 Zeitpunkt: Dynamit
- 183 Polyester
- 184 Schlusspunkt: Alkohole und organische Säuren
- 185 Aufgaben



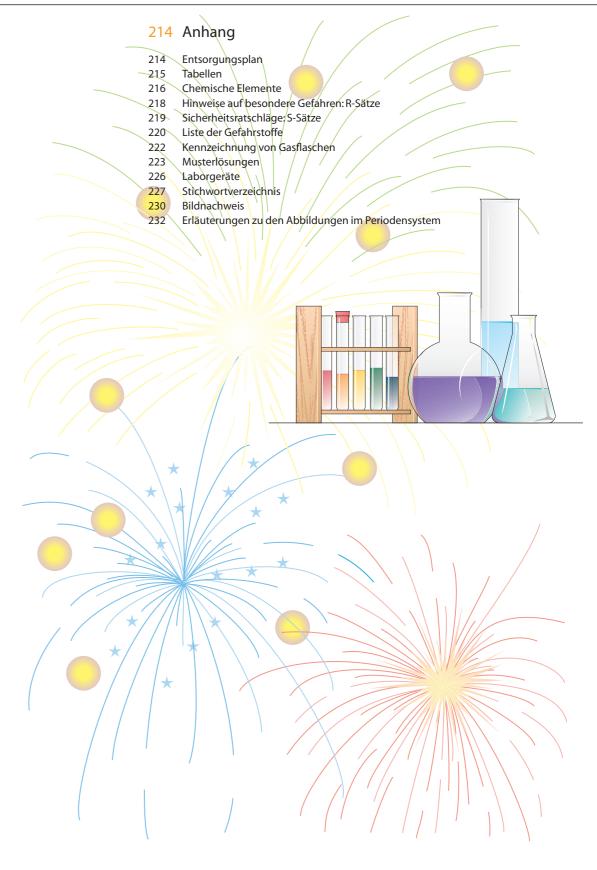
# 186 Ernährung und Pflege

- 188 Nährstoffe und Wirkstoffe
- 189 Brennpunkt: Der Chloroplast als Zuckerfabrik
- 189 Werkstatt: Margarine selbstgemacht
- 190 Die Vielfalt der Fette
- 192 Eiweiße eine Elementaranalyse
- 193 Eiweiße bestehen aus Aminosäuren
- 194 Von den Aminosäuren zum Protein
- 195 Werkstatt: Eiweiße werden verdaut
- 196 Glucose und Maltose
- 198 Werkstatt: Stärke und Zucker
- 199 Stärke und Cellulose
- 200 Was ist Seife?
- 200 Zeitpunkt: Die Geschichte der Seifenherstellung
- 202 Seife, ein Tensid
- 204 Seife und ihre Waschwirkung
- 205 Werkstatt: Seife und Seifenblasen
- 206 Waschmittel werden weiterentwickelt
- 207 Werkstatt: Experimentieren mit Waschmitteln
- 208 Lexikon: Waschmittel das ist alles drin
- 209 Pflegende Kosmetik für die Haut
- 210 Brennpunkt: Sonnenschutz und Hautpflege
- 212 Schlusspunkt: Ernährung und Pflege
- 213 Aufgaben









6