

Inhalt

Hinweise zu den Kopiervorlagen

1 Atombau und chemische Bindungen

- KV 1 Isotope
- KV 2 Die Bildung von Ionen
- KV 3 Die Ionenbindung
- KV 4 Die Eigenschaften der Salze
- KV 5 Die Atombindung
- KV 6 Die Elektronegativität
- KV 7 Wasser-Moleküle sind Dipole
- KV 8 Wasser löst Salz

2 Säuren, Laugen, Salze

- KV 9 Wässrige Lösungen und Indikatoren
- KV 10 Eigenschaften saurer Lösungen
- KV 11 Die Salzsäure
- KV 12 Gips – ein Salz der Schwefelsäure
- KV 13 Die Kohlensäure
- KV 14 Salze der Kohlensäure
- KV 15 Umgang mit Säuren und Basen
- KV 16 Natronlauge, eine bekannte Lauge
- KV 17 Die Neutralisation
- KV 18 Der pH-Wert

3 Elektrochemie

- KV 19 Galvanische Zellen
- KV 20 Die Elektrolyse einer Salzlösung
- KV 21 Akkumulatoren
- KV 22 Die Brennstoffzelle

4 Kohlenwasserstoffe

- KV 23 Energie aus Kohle, Erdöl und Erdgas
- KV 24 Erdöl wird destilliert
- KV 25 Die homologe Reihe der Alkane
- KV 26 Alkane und ihre Namen
- KV 27 Verbrennung im Benzinmotor
- KV 28 Alternativen zu fossilen Energieträgern
- KV 29 Der Kohlenstoff-Kreislauf

5 Alkohole und organische Säuren

- KV 30 Vom Zucker zum Alkohol
- KV 31 Die homologe Reihe der Alkanole
- KV 32 Promille
- KV 33 Alkansäuren
- KV 34 Ester

6 Kunststoffe

- KV 35 Struktur und Eigenschaften
- KV 36 Polyester durch Polykondensation
- KV 37 Kunststoffmüll weltweit

7 Chemie im Beruf

- KV 38 Berufe mit Chemie
- KV 39 Von der Idee zum Produkt
- KV 40 Tätigkeiten im chemischen Labor

Lösungen