

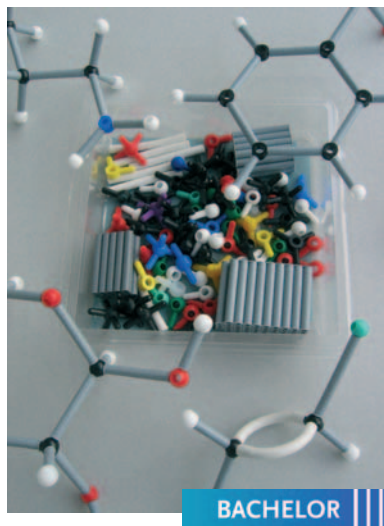
Das andere Studierenerlebnis

Baukästen – Poster – Periodensysteme

Mit dem ORBIT-System entstehen mit wenigen Handgriffen maßstabsgetreue Molekülmodelle. Genial einfach und trotzdem exakt.

So anschaulich kann Chemie sein!

Wie lassen sich die Strukturen chemischer Moleküle am besten verstehen? Indem man sie als Modell nachbaut! Auch im Zeitalter der virtuellen Lernwelten kann nichts den Erkenntnisgewinn ersetzen, den ein plastisches, aus einfachen Bausteinen selbst zusammengefügtes Modell bietet.



BACHELOR

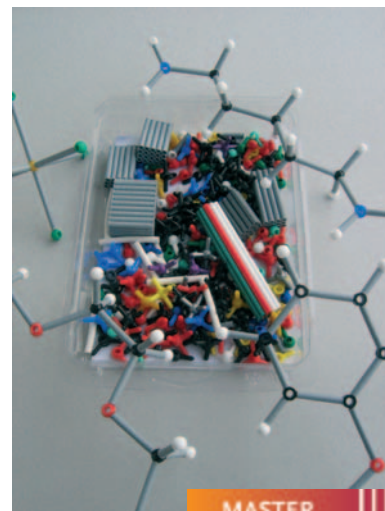
ORBIT Molekülbaukasten Chemie

Basis-Set mit 160 Teilen und farbigem Booklet

Aus den enthaltenen 66 Atomzentren (Neben C, H, O, N auch P, S und Halogene) und 96 Verbindungen können die verschiedensten Moleküle zusammengebaut werden. Ein farbiges Booklet mit vielen Beispielen und Tipps zum Zusammenbau liegt bei.

Dieser Basis-Baukasten ist beliebig kombinier- und erweiterbar mit den Bauteilen des ORBIT Profi-Baukastens.

ISBN: 978-3527-32661-7
Juli 2009 ca. € 19,90



MASTER

ORBIT Molekülbaukasten Chemie

Profi-Set mit 460 Teilen und farbigem Booklet

Hier können selbst komplexe Moleküle aus allen Bereichen der Chemie nachgebaut werden. Die Wiedergabe der Molekülgeometrie bleibt dabei maßstabsgetreu. Enthält 246 Atomzentren (Neben C, H, O, N auch P, S, Metalle und Halogene), 224 Verbindungen und ein farbiges Booklet mit Tipps zum Zusammenbau und zahlreichen Vorlagen für Modelle.

Beliebig erweiterbar: Die Kombination mehrerer Baukästen erlaubt den Zusammenbau beliebig großer Molekülstrukturen, bestens geeignet für Ausstellungen und als Demonstrationsmodelle.

ISBN: 978-3527-32662-4
Juli 2009 ca. € 42,90



New!

 WILEY-VCH

 WILEY

Bewährtes Konzept im modernen Format – die neue Generation unserer Molekülbaukasten Chemie bietet größere und stabilere Bauelemente, mit denen auch komplizierte Moleküle einfach und sicher gebaut werden können.

Periodensystem der Elemente 1

Relative Atommasse (Abgerundet; * bei Radioelementen: Nuklidmasse eines wichtigen Isotops (Massenzahl s. Zeile 4); Th, Pa und U: natürliches Isotopengemisch)

Ordnungszahl

Elementensymbol
 Fe: feste Elemente
 Hg: flüchtige Elemente
 He: gasförmige Elemente

Massenzahlen der häufigsten natürlichen Isotope
 Anzahl natürlicher Isotope; (*) nur Radioisotope in natürlichen Zerfallserfolgen oder aus anderen natürlichen Komplexen

Natürliche Häufigkeit des Isotops in % (Kommerzielle Li- und U-Balze sind heute häufig bezüglich ⁶Li bzw. ²³⁵U abgereichert)

Erste Ionisierungsenergie in eV
 Dichte in g/cm³ bei 20°C
 Schmelzpunkt (festes Element) oder Siedepunkt (flüssige und gasförmige Elemente) in °C

IUPAC-Gruppenbezeichnung
 Von Chemical Abstracts Service bis 1986 verwendete Gruppenbezeichnung

Verfügbares IUPAC-Element

Nach FLUCK und HEUMANN unter Berücksichtigung der IUPAC-Empfehlungen bis 2006
 © 2007 WILEY-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA, Weinheim, 4. Auflage

Von Atomradius bis Zerfallsart - auf dem neuen 'Periodensystem' finden Sie unentbehrliche Informationen zu mehr als 20 Elementeigenschaften, darunter:

- Elementsymbol, deutscher und englischer Elementname, Ordnungszahl
- Relative Atommasse, Massenzahlen, Massenanteil des Elements in der Erdhülle
- Anzahl und Häufigkeit natürlicher Isotope, langlebigstes Radioisotop
- Radius: Atomradius, Kovalenzradius, Ionenradius, van-der-Waals-Radius
- Dichte, Schmelz- oder Siedepunkt
- Elektronenkonfiguration, Elektronegativität
- Ionisierungsenergie, Reduktionspotential, wichtigste Oxidationszahlen
- physiologische Bedeutung

EKKEHARD FLUCK und KLAUS G. HEUMANN

Periodensystem der Elemente

4. Aufl.

Ob in der Vorlesung, im Labor oder am Schreibtisch, das 'Periodensystem der Elemente' gibt schnelle, kompetente Antwort auf einen Blick. Ersparen Sie sich lästiges Nachschlagen in verstaubten Handbüchern oder

langwieriges Hin- und Her-Klicken im Internet. Das handliche, zweiseitig bedruckte und chemikalienfest eingeschweißte Periodensystem ermöglicht Ihnen den sofortigen Zugriff auf mehr als 3000 Elementdaten überall dort, wo Sie sie benötigen.

Die vierte, überarbeitete Auflage enthält alle aktuell gültigen Daten unter Berücksichtigung der IUPAC-Empfehlungen bis 2006, einschließlich der offiziellen Bezeichnungen der Elemente 104 bis 114.

ISBN 978-3527-31607-6

2006 2 S. € 9,90

Poster im Format 100 x 70 cm:

ISBN 978-3527-31854-0

2005 € 19,90

Englische Ausgabe:

ISBN 978-3527-31858-8

Dezember 2007 2 S. € 9,90



The Ultimate Periodic Table

Look Think Learn

More than 20 characteristics for all known elements at a single glance. And all data - chemical, biological, physical and geological - conform to the latest official (IUPAC) recommendations. So much, so accurate and so easy to consult.

WILEY-VCH

EKKEHARD FLUCK und KLAUS G. HEUMANN

The Ultimate Periodic Table

Look - Think - Learn

Ein Muss für Klassenzimmer und Hörsäle in naturwissenschaftlichen Fakultäten ist diese ansprechend farbig gestaltete Tafel zum Periodensystem der Elemente. Sie bietet Zugriff auf mehr als 3000 Elementdaten, alle sorgfältig recherchiert und unter Berücksichtigung der aktuellen IUPAC-Empfehlungen.

ISBN 978-3527-32082-0

2007

Posterformat 80 x 111 cm

€ 19,90

Das historische Periodensystem – Wer hat was entdeckt?

Die Entdeckung der 92 natürlichen Elemente, aus denen das Universum besteht und die alle auch – was nicht vorhersehbar war – auf der Erde vorkommen, sowie ihre Ordnung im Periodensystem zählen zu den größten Leistungen der Menschheit. Sie sind ein beeindruckendes Zeugnis des Forschergeistes und der Erkenntnisfähigkeit des Menschen. Jedes Element hat nicht nur seine charakteristische Identität, sondern auch seine eigene, faszinierende Entdeckungsgeschichte. Die Forscher und Forscherinnen, die oft unter größten Mühen mit Leidenschaft ihre Ziele verfolgten und so das Fundament für die moderne Chemie legten, verdienen es, als Vorbilder in Erinnerung zu bleiben.

Sie waren beteiligt:

- 1) L. C. Thénard
- 2) C. W. Scheele
- 3) J. Priestley
- 4) M. W. Travers
- 5) C. H. Berzelius
- 6) J. W. Lord Rayleigh
- 7) C. Lavoisier
- 8) M. M. Travers
- 9) G. R. Kirchhoff

Lanthanoide
Auch „Seltene Erden“ genannt. Sie sind gar nicht so selten, aber schwer zu isolieren.

Actinoide
Alle Actinoide

Dmitri I. Mendelejew (1834–1907) erkannte 1869 in den chemischen Eigenschaften die Periodizität als Ordnungsprinzip der Elemente.

Unser Bild vom Atom heute – wer hat dazu beigetragen?

Weiterführende Informationen:

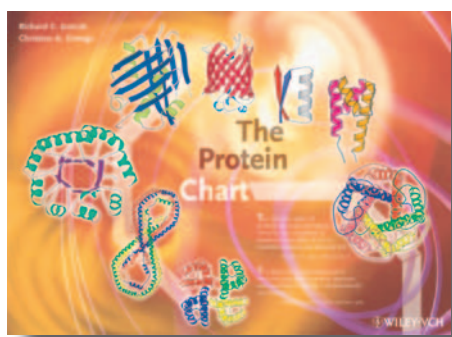
Das Bild der Materie hat sich im Laufe der Jahrhunderte verändert. Von der Vorstellung der Atome bis zur heutigen Erkenntnis der Teilchenphysik haben viele Forscherinnen und Forscher beigetragen. In diesem Buch werden die wichtigsten Entdeckungen und die Rolle der Chemie dabei dargestellt.

ISBN 978-3-527-31679-3
2006
Posterformat 80 x 111 cm
€ 19,90

RICHARD CHARLES GARRATT und CHRISTINE A. ORENGO

The Protein Chart

Was das Periodensystem der Elemente für die Chemie bedeutete, wird diese Tafel für die Strukturbiologie erreichen: Das ganze Spektrum der Proteinstrukturen systematisch und überschaubar auf einer Karte zusammenzufassen. Diese Klappkarte mit mehr als 120 ausgewählten Proteinstrukturmotiven hilft nicht nur beim Auffinden einzelner Strukturen, sondern auch beim Verstehen der Prinzipien, die der Strukturvielfalt der Proteine zugrunde liegen. Einfach unentbehrlich für alle, die den Geheimnissen der Proteine auf den Grund gehen wollen ... besonders auch für Studenten!



„Das ideale Hilfsmittel zu einem besseren Verständnis der Prinzipien der Proteinstruktur und dazu noch wunderschön gestaltet. Ich kann diese „Proteinkarte“ nur wärmstens empfehlen.“
Robert Huber, Nobelpreis in Chemie 1988

ISBN 978-3527-31963-3
2007 6 S. ca. € 14,90

HANS-JÜRGEN QUADBECK-SEEGER

Das historische Periodensystem – Wer hat was entdeckt?

Die Entdeckung der Elemente zählt zu den größten Leistungen des Forschergeistes. Wer hat sie entdeckt, und wann? Dies zeigt das im Stil Andy Warhols gestaltete Periodensystem auf einen Blick. Ein Hingucker für Klassenzimmer, Studentenbuden, historische Bibliotheken oder Labors!

- Die ideale Kombination von wissenschaftshistorischer Information, Stellung der Elemente im Periodensystem und optischem Anspruch.
- Zusätzlich wird die historische Entwicklung des Atommodells reich bebildert dargestellt.

Forscherpersönlichkeiten aus vielen Ländern und Jahrhunderten von Demokrit, Agricola, Wöhler, Scheele, Mendelijeew über Curie, Röntgen, Max-Planck bis zu Heisenberg und Seaborg werden in dieser einzigartigen Zusammensetzung zusammengeführt.

„...das Poster nennt alle Elemente, zeigt deren Entdecker und ruft in Erinnerung, welche Forscher maßgeblich zur Entwicklung des Atommodells beigetragen haben. Ein Schmuckstück - nicht nur für den Chemieraum.“
Osnabrücker Zeitung

ISBN 978-3527-31679-3
2006
Posterformat 80 x 111 cm
€ 19,90



HANS FRIEDRICH EBEL
und CLAUS BLIEFERT

Bachelor-, Master- und Doktorarbeit

Anleitungen für den naturwissen-
schaftlich-technischen Nachwuchs
4., aktualisierte Aufl.

Stimmen zur Voraufgabe:

„... trifft genau die Bedürfnisse des experimen-
tell arbeitenden Naturwissenschaftlers.“
Faszination Chemie

„Die Anmerkungen über Sprachsünden und
Satzkonstruktionen sollten zur Pflichtlektüre
für den naturwissenschaftlich-technischen
Nachwuchs werden.“

Nachrichten aus der Chemie

ISBN: 978-3527-32477-4
Juni 2009 203 S. mit 16 Abb. und 2 Tab.
Broschur € 29,90



BERNDT FEUERBACHER

Professionell Präsentieren in den Natur- und Ingenieurwissenschaften

Dies ist das einzige Werk, das auf mo-
dernstem Stand das Präsentieren - speziell mit
Powerpoint - in den Natur- und Ingenieurwis-
senschaften behandelt. Zusätzlich geht es auch
auf das Leiten einer Fachsitzung ein. Es bietet
Online-Material mit Beispielfolien, die als Vor-
lagen für den eigenen professionellen Vortrag
verwendet werden können.

ISBN: 978-3527-40697-5
April 2009 142 S. mit 55 Farbabb. und 2 Tab.
Broschur € 29,90



HANS FRIEDRICH EBEL, CLAUS BLIEFERT
und WALTER GREULICH

Schreiben und Publizieren in den Naturwissenschaften

5. Aufl.

Das Standardwerk auf den neuesten Stand
gebracht - unentbehrlich für alle, die publizie-
ren wollen oder müssen.

„Seit mehr als 15 Jahren ist der Ebel/Bliefert
ein Standardwerk...Die aktuelle Auflage wur-
de gründlich überarbeitet; zusätzlich behan-
deln die Autoren moderne Entwicklungen...
Auf Wunsch vieler Leser wurde ein ganzes
Kapitel über „Die Sprache der Wissenschaft“
mit aufgenommen.“

Clinical Laboratory

ISBN 978-3527-30802-6
2006 672 S. mit 40 Abb. und 8 Tab.
Gebunden € 44,90



Chemie im Cyberspace

Der Schritt in eine neue Lehr- und Lernwelt
mit WileyPLUS – der neuen eLearning-Platt-
form von John Wiley & Sons. Verfügbar für
über 150 Wiley-Titel aus allen Fachgebieten.

Besuchen Sie:

www.wileyplus.de

Bestellformular

Ja, bitte liefern Sie mir folgende Titel:

__ Expl. _____

__ Expl. _____

__ Expl. _____

__ Expl. _____

__ Expl. _____

__ Expl. _____

Die €-Preise gelten ausschließlich für
Deutschland. Alle Preise enthalten die
gesetzliche MwSt. Die Lieferung erfolgt zzgl.
Versandkosten. Es gelten die Lieferungs- und
Zahlungsbedingungen des Verlages.
Irrtum und Preisänderungen vorbehalten.
Stand der Daten: Mai 2009

Liefer- und Rechnungsanschrift:

privat geschäftlich

Name, Vorname

Firma/Institution *

Abteilung/Bereich

Straße/Postfach

Land, PLZ, Ort

USt-ID Nr. (* Bitte unbedingt angeben)

Telefon

Telefax

E-Mail

Datum, Unterschrift

Zahlungsweise

- Bitte senden Sie mir eine Rechnung
 Scheck liegt bei
 Bitte belasten Sie meine Kreditkarte



Kartennr. _____

gültig bis _____ Prüzfiffer _____

Datum/Unterschrift

Adresse des Kreditkarteninhabers (falls abweichend von Bestelladresse):

Straße

PLZ, Ort

Bitte informieren Sie mich zukünftig über neue Veröffentlichungen in diesen Fachgebieten:

- Allg. Chemie (CH00)
 Technische/Industrielle Chemie (CH30)
 Organische Chemie (CH50)
 Anorganische Chemie (CH40)
 Biologie (LS40)
 Allg. Physik (PH00)

* Bei Rechnungsstellung an Ihre Firmen-
adresse geben Sie uns bitte unbedingt
die USt-ID Nr an, damit Ihr Auftrag zügig
und ohne Rückfrage bearbeitet werden
kann. Vielen Dank.

Vielen Dank für Ihre Bestellung.

Bitte senden Sie Ihre Bestellung an Ihre Buchhandlung

oder an:

Wiley-VCH
Postfach 10 11 61, D-69451 Weinheim
Tel. +49 (0) 62 01-60 64 00
Fax +49 (0) 62 01-60 61 84
E-Mail: service@wiley-vch.de
Besuchen Sie uns unter
www.wiley-vch.de

Registrieren Sie sich jetzt für den
kostenlosen Wiley-VCH Alerting Service!
www.wiley-vch.de/home/pas

