



GMELIN HANDBUCH DER
ANORGANISCHEN CHEMIE

REGISTER

Index

Formula Index

C₂₄—Ca

Gmelin Handbuch der Anorganischen Chemie

Achte Auflage und Ergänzungswerk

Main Series, 8th Edition, and New Supplement Series

Index

Formula Index

Volume 7

C₂₄–Ca

EDITOR IN CHIEF
(HAUPTREDAKTEUR)

Rudolf Warncke

AUTHORS
(BEARBEITER)

Ramona Becker, Helga Hartwig, Herbert Köppe, Hans Vanecek,
Paul Velić, Rudolf Warncke, Anna Zelle



Springer-Verlag
Berlin · Heidelberg · New York 1977

The volumes of the Main Series are evaluated up to the end of 1974, the volumes of the New Supplement Series up to the end of 1973.

Es sind die Bände des Hauptwerkes bis zum Erscheinungstermin Ende 1974, die des Ergänzungswerks bis Ende 1973 berücksichtigt.

Die vierte bis siebente Auflage dieses Werkes erschien im Verlag von
Carl Winter's Universitätsbuchhandlung in Heidelberg

Library of Congress Catalog Card Number: Agr 25-1383

ISBN 3-540-93351-4 Springer-Verlag, Berlin · Heidelberg · New York
ISBN 0-387-93351-4 Springer-Verlag, New York · Heidelberg · Berlin

Die Wiedergabe von Gebrauchsnamen, Handelsnamen, Warenbezeichnungen usw. im Gmelin-Handbuch berechtigt auch ohne besondere Kennzeichnung nicht zu der Annahme, daß solche Namen im Sinne der Warenzeichen- und Markenschutz-Gesetzgebung als frei zu betrachten wären und daher von jedermann benutzt werden dürften.

Das Werk ist urheberrechtlich geschützt. Die dadurch begründeten Rechte, insbesondere die der Übersetzung, des Nachdruckes, der Entnahme von Abbildungen, der Funksendung, der Wiedergabe auf photomechanischem oder ähnlichem Wege und der Speicherung in Datenverarbeitungsanlagen bleiben, auch bei nur auszugsweiser Verwendung, vorbehalten.

Printed in Germany.—All rights reserved. No part of this book may be reproduced in any form—by photoprint, microfilm, or any other means—without written permission from the publishers.

© by Springer-Verlag, Berlin · Heidelberg 1977

Wiesbadener Graphische Betriebe GmbH, Wiesbaden

Gmelin Handbuch der Anorganischen Chemie

Achte Auflage und Ergänzungswerk

Main Series, 8th Edition, and New Supplement Series

The following Index volumes for individual System Numbers of Gmelin Handbook are published up today:

System Number 3 „Sauerstoff“	Formula Index and Alphabetical Index (comprised in Section 8)
System Number 16 „Phosphor“	Formula Index and Alphabetical Index
System Number 21 „Natrium“	Formula Index and Alphabetical Index
System Number 34 „Quecksilber“	Formula Index and Alphabetical Index (comprised in Section B 4)
System Number 48 „Vanadium“	Formula Index and Alphabetical Index (commonly for System Numbers 48, 49, 50, as well as for New Supplement Series volume 2)
System Number 49 „Niob“	
System Number 50 „Tantal“	

Other Indexes are comprised in various volumes of Main Series and New Supplement Series

Zu einzelnen System-Nummern des Gmelin Handbuchs sind bisher folgende Register erschienen:

System-Nr. 3 „Sauerstoff“	Formel- und Schlagwortregister (in Lieferung 8 enthalten)
System-Nr. 16 „Phosphor“	Formel- und Schlagwortregister
System-Nr. 21 „Natrium“	Formel- und Schlagwortregister
System-Nr. 34 „Quecksilber“	Formel- und Schlagwortregister (in Lieferung B 4 enthalten)
System-Nr. 48 „Vanadium“	Formel- und Schlagwortregister, gemeinsam für die System-Nr. 48, 49, 50 sowie für Band 2 des Ergänzungs- werks zur 8. Auflage
System-Nr. 49 „Niob“	
System-Nr. 50 „Tantal“	

Weitere Register sind in verschiedenen Bänden des Haupt- und Ergänzungswerks enthalten.

Gmelin Handbuch der Anorganischen Chemie

BEGRÜNDET VON

Leopold Gmelin

Achte Auflage und Ergänzungswerk

ACHTE AUFLAGE

begonnen im Auftrage der Deutschen Chemischen Gesellschaft
von R. J. Meyer
E. H. E. Pietsch und A. Kotowski

fortgeführt von
Margot Becke-Goehring

HERAUSGEGEBEN VOM

Gmelin-Institut für Anorganische Chemie
der Max-Planck-Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften



Springer-Verlag
Berlin · Heidelberg · New York 1977

Gmelin-Institut für Anorganische Chemie
der Max-Planck-Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften

KURATORIUM (ADVISORY BOARD)

Dr. J. Schaafhausen, Vorsitzender (Hoechst AG, Frankfurt/Main-Höchst), Dr. G. Breil (Ruhchemie AG, Oberhausen-Holten), Prof. Dr. R. Brill (Lenggries), Dr. G. Broja (Bayer AG, Leverkusen), Prof. H. J. Emeléus, Ph. D., D. Sc., FRS (University of Cambridge), Prof. Dr. G. Fritz (Universität Karlsruhe), Prof. Dr. E. Gebhardt (Max-Planck-Institut für Metallforschung, Stuttgart), Prof. Dr. W. Gentner (Max-Planck-Institut für Kernphysik, Heidelberg), Prof. Dr. Dr. E. h. O. Glemser (Universität Göttingen), Prof. Dr. Dr. E. h. O. Haxel (Heidelberg), Prof. Dr. Dr. E. h. H. Hellmann (Chemische Werke Hüls AG, Marl), Prof. Dr. R. Hoppe (Universität Gießen), Stadtkämmerer H. Lingnau (Frankfurt am Main), Prof. Dr. R. Lüst (Präsident der Max-Planck-Gesellschaft, München), Prof. Dr. E. L. Muettterties (Cornell University, Ithaca, N. Y.), Prof. Dr. H. Schäfer (Universität Münster)

DIREKTOR

Prof. Dr. Dr. E. h. Margot Becke

LEITENDE MITARBEITER (SENIOR MANAGEMENT)

Dr. W. Lippert, Stellvertretender Direktor

Dr. K.-C. Buschbeck, Ständiger Hauptredakteur

HAUPTREDAKTEURE (EDITORS IN CHIEF)

Dr. H. Bergmann, Dr. H. Bitterer, Dr. H. Katscher, Dr. R. Keim, Dipl.-Ing. G. Kirschstein, Dipl.-Phys. D. Koschel, Dr. U. Krüerke, Dr. I. Kubach, Dr. H. K. Kugler, Dr. E. Schleitzer-Rust, Dr. A. Slawisch, Dr. K. Swars, Dr. R. Warncke

MITARBEITER (STAFF)

Z. Amerl, D. Barthel, I. Baumhauer, R. Becker, Dr. K. Beeker, Dr. W. Behrendt, Dr. L. Berg, Dipl.-Chem. E. Best, Dipl.-Phys. E. Bienemann, M. Brandes, E. Brettschneider, E. Cloos, Dipl.-Phys. G. Czack, I. Deim, L. Demmel, Dipl.-Chem. H. Demmer, R. Dombrowsky, Dipl.-Chem. A. Drechsler, Dipl.-Chem. M. Drößmar, I. Eifler, M. Engels, V.-F. Fabrizek, Dr. H.-J. Fachmann, I. Fischer, Dr. I. Flachsbarth, J. Füssel, Dipl.-Ing. N. Gagel, Dipl.-Chem. H. Gedschold, E. Gerhardt, Dipl.-Phys. D. Gras, Dr. V. Haase, E. Hamm, H. Hartwig, B. Heibel, Dipl.-Min. H. Hein, G. Heinrich-Sterzel, H. W. Herold, U. Hettwer, Dr. I. Hinz, Dr. W. Hoffmann, Dipl.-Chem. K. Holzapfel, Dr. L. Iwan, Dr. W. Kästner, E.-M. Kaiser, Dipl.-Chem. W. Karl, H.-G. Karrenberg, Dipl.-Phys. H. Keller-Rudek, Dr. E. Koch, H. Koch, Dipl.-Chem. K. Koeber, H. Köppe, Dipl.-Chem. H. Kötzelwesche, R. Kolb, E. Kranz, L. Krause, Dipl.-Chem. I. Kreuzbichler, Dr. P. Kuhn, Dr. I. Leitner, M.-L. Lenz, Dr. A. Leonard, Dipl.-Chem. H. List, E. Meinhard, Dr. P. Merlet, K. Meyer, M. Michel, Dr. A. Mirtsching, K. Nöring, C. Pielenz, E. Preißer, I. Rangnow, Dipl.-Phys. H.-J. Richter-Ditten, Dipl.-Chem. H. Rieger, E. Rudolph, G. Rudolph, Dipl.-Chem. S. Ruprecht, Dipl.-Chem. D. Schneider, Dr. F. Schröder, Dipl.-Min. P. Schubert, Dipl.-Ing. H. Somer, E. Sommer, Dr. P. Stieß, M. Teichmann, Dr. W. Töpfer, Dr. B. v. Tschirschnitz-Geibler, Dipl.-Ing. H. Vanecek, Dipl.-Chem. P. Velić, Dipl.-Ing. U. Vetter, Dipl.-Phys. J. Wagner, R. Wagner, Dipl.-Chem. S. Waschke, Dr. G. Weinberger, Dr. H. Wendt, H. Wiegand, Dipl.-Ing. I. v. Wilucki, C. Wolff, K. Wolff, B. Wullert, Dr. A. Zelle, U. Ziegler, G. Zosel

FREIE MITARBEITER (CORRESPONDENT MEMBERS OF THE SCIENTIFIC STAFF)

Dr. A. Bohne, Dr. G. Hantke, Dr. L. Roth, Dr. K. Rumpf, Dr. U. Trobisch

AUSWÄRTIGE WISSENSCHAFTLICHE MITGLIEDER
(CORRESPONDENT MEMBERS OF THE INSTITUTE)

Prof. Dr. H. Bock

Prof. Dr. Dr. A. Haas, Sc. D. (Cantab.)

Prof. Dr. Dr. h. c. E. Pietsch

Introduction to Volume 1

The extraordinary quantity of material included in the Gmelin Handbook of Inorganic Chemistry can make it extremely difficult to find a specific compound using only a general understanding of the basic rules for the arrangement of the subject matter (the so-called "System of the Last Position"). Consequently, subject indexes have been provided for the past few years to individual Handbook volumes, covering only a single section, or in some cases, a complete system number. During this period a comprehensive subject index—the Gmelin Index—was being prepared, whose first volume is now available.

The broad distribution and extensive utilization enjoyed by the Gmelin Handbook in English-speaking countries has led to a decision to publish the Gmelin Index in the English language. This decision was partly based on the fact that since the English language today occupies a preeminent position in the field of chemistry, a German-speaking user could utilize an English text much more readily than would be the case for an English-speaking user and a German text.

The core of the Gmelin Index is formed by a Formula Index which includes all of the definite elements, compounds, ions, and systems which are discussed or mentioned anywhere in the entire Eight Edition of the Gmelin Handbook. All volumes of the Main Series which were published before the end of 1974 are included, as well as volumes 1 through 12 of the New Supplement Series. The Formula Index will consist of about 12 volumes which will appear at intervals of four to six months.

Subsequent index volumes will contain accessible entries for items, which could not be considered in the Formula Index, for example, minerals, alloys, trivial names, and names of classes of compounds.

The Gmelin Index will be printed—for the first time in the history of the Gmelin Handbook—not by using lead type but rather by optical printing. It has thus become possible to store the Index text on magnetic tape, thereby having it available for future expansion when newly-published Handbook volumes can be readily included. It also has become possible to collect subject areas from various specific points of view.

It is not possible to include in a single published index *all* of the material which is scattered throughout the Handbook text. Such an undertaking would vastly exceed the capacity of a printed index, and could only be done utilizing the capabilities of an electronic computer system. At the present time, the Gmelin Institute is endeavoring to work out a project of this type.

The Gmelin Index should give an user better access to the information contained in the Gmelin Handbook, and should put him in position better to utilize the advantages of the Handbook than heretofore. These advantages, for example, include a review of the entire literature of chemistry going back to the very origins of this field and a collection not merely of literature citations but also of the data themselves—critically evaluated, sifted, and arranged in exhaustive monographs.

We wish to thank the Ministry for Research and Technology for their financial support during development and preparation of the Gmelin Index.

Frankfurt/Main, August 1975

Rudolf Warncke

Vorwort zu Band 1

Die überaus große Fülle des im Gmelin Handbuch dargebotenen Materials macht es selbst bei Kenntnis des zugrundeliegenden Ordnungsprinzips (»System der letzten Stelle«) mitunter recht schwierig, eine bestimmte Verbindung aufzufinden. Es wurden daher schon seit mehreren Jahren einigen Handbuch-Bänden Register beigegeben, die jeweils eine Lieferung oder auch einzelne System-Nummern umfaßten, und gleichzeitig wurde ein Gesamtregister, das Gmelin Register, in Angriff genommen, dessen erste Lieferung heute vorliegt.

Die große Verbreitung, die das Gmelin Handbuch im angelsächsischen Sprachraum gefunden hat, führte zu dem Entschluß, das Gmelin Register in englischer Sprache herauszugeben. Damit wird zugleich der Tatsache Rechnung getragen, daß im Bereich der Chemie heute die englische Sprache an erster Stelle steht und daß infolgedessen ein deutschsprachiger Benutzer leichter einen englischen Text zu lesen vermag als dies umgekehrt der Fall ist.

Das Kernstück des Gmelin Registers bildet ein Formelregister, das alle in der 8. Auflage des Gmelin Handbuchs besprochenen bzw. erwähnten definierten Elemente, Verbindungen, Ionen und Systeme umfaßt. Berücksichtigt sind dabei alle Bände des Hauptwerks, soweit sie bis zum Ende des Jahres 1974 erschienen sind, sowie die Bände 1 bis 12 des Ergänzungswerks. Das Formelregister wird etwa 12 Lieferungen umfassen, die in Abständen von 4 bis 6 Monaten erscheinen sollen.

In zusätzlichen Register-Bänden sollen Angaben zugänglich gemacht werden, die im Formelregister nicht berücksichtigt werden können, z. B. Mineralien, Legierungen, Trivialnamen und Verbindungsgruppen-Namen.

Die Herstellung des Gmelin Registers erfolgt – erstmalig für das Gmelin Handbuch – nicht im Bleisatz, sondern im Lichtsatz. Damit ist es möglich geworden, den Register-Text auf Magnetband zu speichern und für eine spätere Erweiterung unter Einbeziehung der in der Zwischenzeit neu erschienenen Handbuch-Bände zur Verfügung zu halten. Zugleich wird damit die Möglichkeit geschaffen, Stoffzusammenstellungen nach bestimmten Gesichtspunkten vorzunehmen.

Es ist nicht möglich, alle im Handbuch-Text verstreuten Angaben durch ein Register zu erfassen. Ein derartiges Vorhaben würde den Rahmen eines gedruckten Registers bei weitem überschreiten und wäre nur in der Form eines elektronischen Informationsspeichers durchführbar. Das Gmelin-Institut ist zur Zeit bemüht, die Voraussetzungen für ein derartiges Projekt herauszuarbeiten.

Das Gmelin Register soll dem Benutzer einen besseren Zugang zu den im Gmelin Handbuch enthaltenen Informationen geben und ihn in die Lage versetzen, die Vorteile des Handbuchs – zum Beispiel Berücksichtigung der gesamten chemischen Literatur, Zurückgehen bis in die Anfänge der Chemie, Zusammenstellung nicht nur von Literaturstellen, sondern von Daten, die kritisch gesichtet und in größere Zusammenhänge eingefügt werden – besser als bisher zu nutzen.

Dem Bundesministerium für Forschung und Technologie danken wir für die finanzielle Unterstützung bei der Entwicklung und Vorbereitung des Gmelin Registers.

Frankfurt am Main, August 1975

Rudolf Warncke

Instructions for the user

The first column of the Formula Index contains the empirical formulas which provide the principal basis for the sequence in which the entries are arranged. The formulas are written in their more normal form in the second column, together with extensions and subdivisions. The citations themselves are given in the third column.

In the *empirical formula* listing (first column), the element symbols for each compound are arranged in alphabetical order; C and H are not treated separately here.

H₂O is included in these empirical formulas only when it is bound in the compound as a complex, as shown in the formulations in the second column. In all other cases, H₂O is not considered.

Isotopes are not shown in the empirical formulas, but are replaced by the normal symbol for the element. However, ionic charges are included in the empirical formulas.

For the elements themselves, the symbol of the element is used as the empirical formula—specifically, in the monatomic form (e.g., Br); entries which definitely refer to polyatomic molecules can be found under the corresponding empirical formula (e.g., Br₂, Br₃).

In the empirical formula the letters x, y, and z are used for indefinite subscripts. High polymers of the type (AB)_n are listed under the empirical formula of the monomeric compound.

Multicomponent systems (solid solutions, melts, etc.) can be found under the empirical formula of their inorganic components, while solutions are only listed under the formula of the dissolved substance.

The arrangement of the empirical formulas follows in alphabetic sequence and in terms of increasing subscripts; indefinite subscripts follow at the end of each subscript sequence (e.g., Al₂Br_{x+6}Cu_x comes after Al₂Br₃₁Sb₅). Ions follow the corresponding neutral compound, and are arranged sequentially in terms of increasing positive, and then negative, charges. The transuranium elements for which no element symbol has been assigned can be found under their atomic number at the end of the Formula Index.

The formulas used in the *second column* of the Index are generally those which are employed in the body of the Handbook text; if more than one formulation is given for a single compound, these are all shown in the Index. In some cases—especially for isomeric compounds—due to limited space formulas are used which deviate from the Handbook text style so as to better illustrate the structure of the compound.

Compounds with the same empirical formula are arranged in the second column in the following sequence: the compound—isotopic compounds—polymeric compounds—hydrates. Isomeric compounds, if any, then follow in the same sequence, and, finally, multicomponent systems corresponding to this empirical formula. For example, the following arrangement can be found in the second column under the empirical formula ClNa:

NaCl
Na³⁷Cl
(NaCl)₂
NaCl · 2 H₂O
...
NaCl glasses:
NaCl-B₂O₃
...

Instructions for the user

Volumes of the New Supplement Series are cited only using the volume number, for example "Erg. W. 12-53" means: page 53 in volume 12 of the New Supplement Series.

The Supplement Volumes to Sections 3, 4, and 5 of Part A for System Number 59 "Iron" (Gmelin-Durrer) are designated as "59 (Fe): Eb/GD1a", "59 (Fe): Eb/GD1b", etc.; the volumes on magnetic materials for this same System Number are designated as "59 (Fe): D/1. Eb" or "59 (Fe): D/2. Eb".

In the case of "see..." or "see also..." referrals, reference is made to entries in both the first and second columns of the Index; for example, "see $Al_2Na_2O_4 \dots Na_2O \cdot Al_2O_3$ ". In the case of such referrals within the subjects headings, only a specific subject heading is given, for example, "see Deposits".

Instructions for the user

The first column of the Formula Index contains the empirical formulas which provide the principal basis for the sequence in which the entries are arranged. The formulas are written in their more normal form in the second column, together with extensions and subdivisions. The citations themselves are given in the third column.

In the *empirical formula* listing (first column), the element symbols for each compound are arranged in alphabetical order; C and H are not treated separately here.

H₂O is included in these empirical formulas only when it is bound in the compound as a complex, as shown in the formulations in the second column. In all other cases, H₂O is not considered.

Isotopes are not shown in the empirical formulas, but are replaced by the normal symbol for the element. However, ionic charges are included in the empirical formulas.

For the elements themselves, the symbol of the element is used as the empirical formula—specifically, in the monatomic form (e.g., Br); entries which definitely refer to polyatomic molecules can be found under the corresponding empirical formula (e.g., Br₂, Br₃).

In the empirical formula the letters x, y, and z are used for indefinite subscripts. High polymers of the type (AB)_n are listed under the empirical formula of the monomeric compound.

Multicomponent systems (solid solutions, melts, etc.) can be found under the empirical formula of their inorganic components, while solutions are only listed under the formula of the dissolved substance.

The arrangement of the empirical formulas follows in alphabetic sequence and in terms of increasing subscripts; indefinite subscripts follow at the end of each subscript sequence (e.g., Al₂Br_{x+6}Cu_x comes after Al₂Br₃₁Sb₅). Ions follow the corresponding neutral compound, and are arranged sequentially in terms of increasing positive, and then negative, charges. The transuranium elements for which no element symbol has been assigned can be found under their atomic number at the end of the Formula Index.

The formulas used in the *second column* of the Index are generally those which are employed in the body of the Handbook text; if more than one formulation is given for a single compound, these are all shown in the Index. In some cases—especially for isomeric compounds—due to limited space formulas are used which deviate from the Handbook text style so as to better illustrate the structure of the compound.

Compounds with the same empirical formula are arranged in the second column in the following sequence: the compound—isotopic compounds—polymeric compounds—hydrates. Isomeric compounds, if any, then follow in the same sequence, and, finally, multicomponent systems corresponding to this empirical formula. For example, the following arrangement can be found in the second column under the empirical formula ClNa:

NaCl
Na³⁷Cl
(NaCl)₂
NaCl · 2 H₂O
...
NaCl glasses:
NaCl-B₂O₃
...

NaCl solid solutions:

Na(Br,Cl)

NaCl solutions:

NaCl-H₂O

NaCl systems:

NaCl-As₂O₃-H₂O

If it is not possible to distinguish the isomers of a given composition by different formulas, they are labelled by successive numbers.

The term "system" is used in a very narrow sense in the Index; it includes those equilibria which are characterized by phase diagrams. Ionic systems are treated as systems of the corresponding compounds. Data on solutions are given under the formula of the compound itself for those compounds which have only rather short text passages.

For the elements, the name of the element is utilized in the second column (e.g., "Silver"). The previously given sequence also applies here, but it has been modified so that the ions (in general, i.e., "Silver ions") and the isotopes (i.e., "Silver isotopes") are inserted before the multicomponent systems.

The hydrates are sequenced in terms of increasing water content.

In the case of multicomponent systems, the components are listed in the sequence: inorganic components—organic components—H₂O; the entries then follow in alphabetic order, but the organic components are considered in order of increasing C and H content as well. For elements appearing as components in multicomponent systems, the monatomic element symbol is always used. Isotopic compounds as components are sequenced directly behind the corresponding usual compounds.

Elements and compounds for which the associated Handbook text is voluminous, are subdivided in the Index by subject headings; the degree of subdivision depends on the amount of text material involved.

The concepts "solubility", "solutions", and "systems" partly overlap; in this case, all three positions must be searched. The same is true for the concepts "diffusion" and "systems" as well as for "sorption" and "systems".

With respect to the *citations* (third column of the Index), the following abbreviations are utilized:

Hb	=	Main Series Volume
Eb	=	Supplement Volume to Main Series
Ab	=	Appended Volume to Main Series
Erg. W.	=	New Supplement Series Volume.

For the first three of the above cases, the citation includes the System Number, the system element, the nature of the volume (Main Series Volume, Supplement Volume or Appended Volume to Main Series), the Part or Section (if any), and then, finally, following a hyphen, the page or pages involved. All volumes of the Main Series which are not Supplement Volumes or Appended Volumes to Main Series, are designated as Main Series volumes in the citation. The citation "61 (Ag): Hb/A3-70/106" has the following meaning: pages 70 to 106 in Section 3 of Part A of System Number 61, Silver. The System Number 1, Rare Gases, and the System Number 39, Rare Earth Elements, are designated by "1 (EG)" and "39 (SE)" respectively.

NaCl solid solutions:

Na(Br,Cl)

...

NaCl solutions:

NaCl-H₂O

...

NaCl systems:

NaCl-As₂O₃-H₂O

...

Können zu einer Summenformel gehörende Isomere nicht durch ihre Schreibweise unterschieden werden, so werden sie fortlaufend numeriert.

Der Begriff »Systeme« wird im Register im engen Sinne verwendet; er umfaßt Gleichgewichte, wie sie durch das Zustandsdiagramm charakterisiert sind. Ionensysteme sind als Systeme der entsprechenden Verbindungen erfaßt. Angaben über Lösungen sind bei Verbindungen mit geringem Textumfang unter der Formel der Verbindung selbst zu finden.

Bei Elementen wird in der zweiten Spalte der Name des Elements eingesetzt (z. B. »Silber«). Auch hier gilt die oben angeführte Reihenfolge, jedoch mit der Änderung, daß vor der Gruppe der Mehrstoffsysteme die Ionen (allgemein, z. B. »Silber-Ionen«) und die Isotope (z. B. »Silber-Isotope«) eingereiht werden.

Hydrate werden in sich nach steigendem Wassergehalt gereiht.

Bei Mehrstoffsystemen werden die Komponenten in der Reihenfolge »Anorganische Komponenten – Organische Komponenten – H₂O« aufgeführt; die Reihung erfolgt dann in alphabetischer Folge, wobei jedoch bei organischen Komponenten der C-Gehalt und danach der H-Gehalt maßgeblich ist. Für Elemente als Komponenten in Mehrstoffsystemen wird stets das einatomige Element-Symbol verwendet. Isotope Verbindungen als Komponenten sind unmittelbar hinter den entsprechenden normalen Verbindungen eingeordnet.

Elemente und Verbindungen, bei denen der zugehörige Handbuch-Text umfangreich ist, werden im Register durch Sachverhaltsangaben unterteilt; der Grad der Unterteilung richtet sich dabei nach dem Textumfang.

Die Begriffe »Löslichkeit«, »Lösungen« und »Systeme« überlappen sich teilweise; hier muß ggf. bei allen drei Stellen nachgelesen werden. Dasselbe gilt für die Begriffe »Diffusion« und »Systeme« sowie für »Sorption« und »Systeme«.

Bei den *Band- und Seitenangaben* (dritte Spalte des Registers) werden folgende Abkürzungen verwendet:

Hb	Hauptband des Hauptwerks der 8. Auflage
Eb	Ergänzungsband des Hauptwerks der 8. Auflage
Ab	Anhangband des Hauptwerks der 8. Auflage
Erg. W.	Ergänzungswerk zur 8. Auflage.

Für die Bände des Hauptwerks wird zunächst die System-Nummer und das System-Element angegeben, danach folgt die Angabe der Art des Bandes (Hauptband, Ergänzungsband oder Anhangband) und gegebenenfalls des Teils und der Lieferung und schließlich hinter einem Bindestrich die Seitenzahl bzw. Seitenzahlen. Alle Bände des Hauptwerks, die nicht Ergänzungsband oder Anhangband sind, werden dabei als Hauptband bezeichnet. Die Angabe »61 (Ag): Hb/A3–70/106« bedeutet beispielsweise: Seiten 70 bis 106 in der Lieferung 3 des Teils A der System-Nummer 61 »Silber«. Die System-Nummer 1 »Edelgase« wird mit »1 (EG)«, die System-Nummer 39 »Seltenerdelemente« mit »39 (SE)« bezeichnet.

Die Bände des Ergänzungswerks werden nur mit der Bandnummer zitiert, es bedeutet beispielsweise »Erg. W. 12–53«: Seite 53 im Band 12 des Ergänzungswerks.

Die Ergänzungsbände zu den Lieferungen 3 bis 5 des Teils A der System-Nummer 59 »Eisen« (Gmelin-Durrer) werden mit »59 (Fe): Eb/GD1a«, »59 (Fe): Eb/GD1b« usw. zitiert, die Bände »Magnetische Werkstoffe« der gleichen System-Nummer mit »59 (Fe): D/1. Eb« bzw. »59 (Fe): D/2. Eb«.

Bei *Verweisungen* wird auf die Angaben in der ersten und der zweiten Spalte des Registers verwiesen, also z. B. »see $Al_2Na_2O_4 \dots Na_2O \cdot Al_2O_3$ «. Bei Verweisungen innerhalb von Sachverhaltsangaben wird lediglich der Sachverhalt angeführt, z. B. »see *Deposits*«.

Formula Index C₂₄–Ca

C ₂₄ CaCl ₂ H ₂₄ N ₄ O ₃ P ₂	CaO · 2 [POCl(C ₆ H ₅ NH) ₂]	28 (Ca):	Hb/B3–1223
C ₂₄ CaCl ₂ H ₂₄ O ₈	CaCl ₂ · 4 C ₆ H ₄ (OH) ₂	28 (Ca):	Hb/B2–542
C ₂₄ CaCl ₂ H ₄₈ N ₁₆ O ₈	Ca(ClO ₄) ₂ · 4(CH ₂) ₆ N ₄ · 12 H ₂ O	28 (Ca):	Hb/B2–582
C ₂₄ CaCl ₄ H ₃₂ N ₂ O ₂	CaCl ₂ · 2 C ₆ H ₅ CONH(CH ₂) ₅ Cl	28 (Ca):	Hb/B2–544
C ₂₄ CaCo ₆ Fe ₂ O ₂₄	Ca[FeCo ₃ (CO) ₁₂] ₂	Erg. W. 6–141	
C ₂₄ CaH ₂₄ I ₂ O ₈	CaI ₂ · 4 C ₆ H ₄ (OH) ₂	28 (Ca):	Hb/B2–624/5
C ₂₄ CaH ₄₄ O ₂₃	CaO · 2 C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	28 (Ca):	Hb/B3–1021
C ₂₄ CaH ₄₈ I ₂ N ₁₆	CaI ₂ · 4 (CH ₂) ₆ N ₄ · 11 H ₂ O	28 (Ca):	Hb/B2–625
C ₂₄ Ca ₂ Cl ₂ H ₄₆ O ₁₂	CaCl ₂ · 4 C ₃ H ₇ COOH · Ca(C ₃ H ₇ COO) ₂	28 (Ca):	Hb/B2–541
C ₂₄ Ca ₂ H ₂₅ N ₃ O ₇	Ca ₂ (OH) (C ₆ H ₅ NH(CH ₂) ₂ COO) ₃ · 7 H ₂ O	28 (Ca):	Hb/B3–1409
C ₂₄ Ca ₃ H ₄₄ O ₂₅	3 CaO · 2 C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	28 (Ca):	Hb/B3–1022
C ₂₄ Ca ₃ H ₄₈ O ₂₇	3 CaO · 4 C ₆ H ₁₂ O ₆	28 (Ca):	Hb/B3–1020
C ₂₄ Ca ₅ H ₂ O ₄₉ Pt ₆	5 Ca[Pt(C ₂ O ₄) ₂] · H ₂ [Pt(C ₂ O ₄) ₂ O] · xH ₂ O	68 (Pt):	Hb/C3–275
C ₂₄ Ca ₅ O ₄₈ Pt ₆	Ca ₅ Pt ₆ (C ₂ O ₄) ₁₂ · xH ₂ O	68 (Pt):	Hb/C3–275
C ₂₄ CdCl ₂ H ₅₄ N ₂	[Cd(C ₁₂ H ₂₅ NH ₂) ₂ Cl ₂]	33 (Cd):	Eb–733
C ₂₄ CdCl ₄ CuH ₂₄ N ₄	[Cu(NH ₂ (C ₆ H ₄) ₂ NH ₂) ₂] [CdCl ₄]	60 (Cu):	Hb/B3–1366
C ₂₄ CdCl ₄ CuH ₂₈ N ₄	[Cu(C ₆ H ₅ NH ₂) ₄] [CdCl ₄]	60 (Cu):	Hb/B3–1357
C ₂₄ CdCr ₂ H ₂₈ N ₄ O ₇	CdCr ₂ O ₇ · 4 C ₆ H ₅ NH ₂	52 (Cr):	Hb/B–870
C ₂₄ CdF ₂ H ₂₄ N ₄ Si	[Cd(NH ₂ (C ₆ H ₄) ₂ NH ₂) ₂] [SiF ₆]	33 (Cd):	Eb–749
C ₂₄ CdF ₂₀ S ₄ ^{2–}	[Cd(SC ₆ F ₅) ₄] ^{2–}	Erg. W. 9–114	
C ₂₄ CdH ₁₆ N ₄ O ₈ S ₂	[Cd(C ₁₂ H ₈ N ₂) ₂]S ₂ O ₈	33 (Cd):	Eb–770
C ₂₄ CdH ₂₀ I ₂ O ₂ S ₂	CdI ₂ · 2 (C ₆ H ₅) ₂ SO	33 (Cd):	Hb–149
C ₂₄ CdH ₂₄ N ₆ O ₆	[Cd(NH ₂ (C ₆ H ₄) ₂ NH ₂) ₂] (NO ₃) ₂	33 (Cd):	Eb–748
C ₂₄ CdH ₃₀ N ₄ O ₆	[Cd(NC ₅ H ₄ NHCOCH ₃) ₂ (C ₈ H ₁₄ (COO) ₂)]	33 (Cd):	Eb–762
C ₂₄ CdH ₃₀ N ₈ S ₄	(C ₁₀ H ₁₅ N ₂) ₂ [Cd(SCN) ₄]	33 (Cd):	Eb–700
C ₂₄ CdH ₃₄ N ₄ O ₈ S ₂	[Cd(C ₂ H ₈ N ₂) ₂ (H ₂ O) ₂] (C ₁₀ H ₇ SO ₃) ₂	33 (Cd):	Eb–740
C ₂₄ CdH ₃₆ I ₄ Na ₂ O ₁₈	CdI ₂ · 2 NaI · 6 (CH ₃ CO) ₂ O	33 (Cd):	Hb–173
C ₂₄ CdH ₅₄ HgI ₄ P ₂	[HgCdI ₄ ((C ₃ H ₇) ₃ P) (C ₅ H ₁₁) ₃ P]	34 (Hg):	Hb/B4–1341
–	[HgCdI ₄ ((C ₄ H ₉) ₃ P) ₂]	34 (Hg):	Hb/B4–1341
C ₂₄ CdH ₅₄ I ₂ P ₂	[Cd((C ₄ H ₉) ₃ P) ₂ I ₂]	33 (Cd):	Eb–791
C ₂₄ CdH ₅₄ I ₄ S ₂	((C ₄ H ₉) ₃ S) ₂ [CdI ₄]	33 (Cd):	Eb–700
C ₂₄ CdH ₉₀ N ₂₄ PtS ₆	Cd[Pt(CNS) ₆] · 18 CH ₃ NH ₂	68 (Pt):	Hb/C3–300
C ₂₄ Cd ₂ Cl ₆ H ₂₈ N ₄ Sr	SrCl ₂ · 2 CdCl ₂ · 4 C ₆ H ₅ NH ₂ · 3 H ₂ O	33 (Cd):	Eb–734
C ₂₄ Cd ₃ Co ₂ H ₄₈ N ₂₄ Se ₁₂	[Co(C ₂ H ₈ N ₂) ₃][Cd(SeCN) ₄] ₃	58 (Co):	Eb/B2–365
C ₂₄ Cl _{0.55} I _{0.45}	C ₂₄ I _{0.55} Cl _{0.55}	14 (Cl):	Hb/B3–864
C ₂₄ ClCoH ₂₃ N ₁₉ O ₂₄	[Co(NH ₃) ₅ Cl] (N(C ₆ H ₂ (NO ₂) ₃) ₂) ₂	58 (Co):	Hb/B–158
C ₂₄ ClCoH ₂₆ N ₄ O ₄	[(C ₂ H ₅) ₂ Co(NC ₅ H ₄ C ₅ H ₄ N) ₂]ClO ₄	Erg. W. 5–66	
C ₂₄ ClCoH ₂₈ N ₆ O ₈	[Co(CNC ₆ H ₄ CH ₃) ₂ (C ₄ H ₇ N ₂ O ₂) ₂]ClO ₄	Erg. W. 5–202	

See the "Instructions for the user"
at the beginning of the volume

$C_{24}ClCoH_{29}N_2O_4P$	$[C_4H_6Co(P(C_2H_5)_2C_6H_5)C_{10}H_8N_2]ClO_4$	Erg. W. 5-238
$C_{24}ClCoH_{36}$	$[Co(C_6(CH_3)_6)_2]Cl$	Erg. W. 5-424
$C_{24}ClCoH_{36}N_6O_4$	$[Co(C_4H_7N_2O_2)_2(C_8H_{11}N)_2]Cl \cdot 2 H_2O$	58 (Co): Eb/B2-733
$C_{24}ClCoH_{36}N_6O_6$	$[Co(C_4H_7N_2O_2)_2(C_8H_{11}NO)_2]Cl$	58 (Co): Eb/B2-733
$C_{24}ClCoH_{37}N_2O_4P$	$[CH_3C_4H_5Co(P(C_3H_7)_3)C_{10}H_8N_2]ClO_4$	Erg. W. 5-238
$C_{24}ClCoH_{40}N_2O_4P_2$	$[H_2Co(P(C_2H_5)_3)_2(C_{12}H_8N_2)]ClO_4$	Erg. W. 5-238
$C_{24}ClCoIn_2O_{24}$	$[Cl(In[Co(CO)_4]_3)_2]^-$	Erg. W. 6-212
$C_{24}ClCrH_{19}$	$C_6H_5C_6H_5CrC_6H_5C_6H_4Cl$	Erg. W. 3-362/3
$C_{24}ClCrH_{19}I$	$[C_6H_5C_6H_5CrC_6H_5C_6H_4Cl]I$	Erg. W. 3-363
$C_{24}ClCrH_{20}$	$[(C_6H_5C_6H_5)_2Cr]Cl$	Erg. W. 3-337/9
$C_{24}ClCrH_{20}O_4$	$(C_6H_5C_6H_5)_2CrClO_4$	Erg. W. 3-338, 341
$C_{24}ClCrH_{20}O_6P$	$(CH_3O_2C)_2C_6H_4Cr(CO)_2P(C_6H_5)_2Cl$	Erg. W. 3-174
$C_{24}ClCrH_{23}N_{19}O_{24}$	$[CrCl(NH_3)_5] (N(C_6H_2(NO_2)_3)_2)_2$	52 (Cr): Hb/C-146
$C_{24}ClCrH_{35}N_5O_{28}^{10-}$	$[[CrCl(NH_3)_5] (C_6H_5O_7)_4]^{10-}$	52 (Cr): Hb/C-136
$C_{24}ClCrH_{54}N_4O_8$	$[Cr(C_9H_{19}COO)_2(C_2H_8N_2)_2]ClO_4$	52 (Cr): Hb/C-208
$C_{24}ClCrH_{55}O_{11}P_2$	$HCrO_3Cl \cdot 2 (C_4H_9O)_3PO$	52 (Cr): Hb/C-418
$C_{24}ClCr_6H_{41}O_{29}$	$Cr_6(OH)_5(CH_3COO)_{12}Cl \cdot 11 H_2O$	52 (Cr): Hb/B-401
$C_{24}ClCr_6H_{45}O_{31}$	$[Cr_3(OH)_3(CH_3COO)_5(H_2O)] [Cr_3(OH)_2(CH_3COO)_5(H_2O)]Cl(CH_3COO)_2 \cdot 9 H_2O$	52 (Cr): Hb/B-401
$C_{24}ClCuF_6H_{16}N_4O_4P$	$[Cu(ClO_4) (C_{12}H_8N_2)_2]PF_6$	60 (Cu): Hb/B4-1527
$C_{24}ClCuH_{16}N_4^+$	$[CuCl(C_{12}H_8N_2)_2]^+$	60 (Cu): Hb/B4-1525, 1527
$C_{24}ClCuH_{16}N_4O_4$	$[Cu(C_{12}H_8N_2)_2]ClO_4$	60 (Cu): Hb/B4-1461
$C_{24}ClCuH_{16}N_4O_4^+$	$[Cu(ClO_4) (C_{12}H_8N_2)_2]^+$	60 (Cu): Hb/B4-1525, 1527
$C_{24}ClCuH_{16}N_5O_6$	$[CuNO_2(C_{12}H_8N_2)_2]ClO_4$	60 (Cu): Hb/B4-1527
$C_{24}ClCuH_{20}N_3O_2$	$[Cu(OC_6H_4CHNCH_2C_6H_3ClO) (C_5H_5N)] \cdot C_5H_5N$	60 (Cu): Hb/B4-1817
$C_{24}ClCuH_{60}O_{16}P_4$	$[Cu((C_2H_5)_3PO)_4]ClO_4$	60 (Cu): Hb/B4-1465
$C_{24}ClF_{18}H_9Si$	$[(CF_3)_2C_6H_3]_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-170
$C_{24}ClH_{19}Si$	$(C_6H_5)_3Si(C_6H_4Cl)$	15 (Si): Hb/C-64
$C_{24}ClH_{20}NO_4$	$[(C_6H_5)_4N]ClO_4$	6 (Cl): Eb/B2-476
$C_{24}ClH_{20}NbO_4$	$NbCl(OC_6H_5)_4$	49 (Nb): Hb/B1-196 Hb/B4-376
$C_{24}ClH_{20}O_4Ta$	$TaCl(OC_6H_5)_4$	50 (Ta): Hb/B1-127 Hb/B2-355
$C_{24}ClH_{21}O_4Ti$	$Ti(OC_6H_5)_4 \cdot HCl$	41 (Ti): Hb-310
$C_{24}ClH_{21}Zr$	$(C_5H_5)_2Zr(C(C_6H_5)C(H)C_6H_5)Cl$	Erg. W. 10-54, 56
$C_{24}ClH_{25}N_4O_2P_2Pt$	$[Pt(P(C_6H_5NH)_3) (POC_6H_5NH)ClOH]$	68 (Pt): Hb/D-416
$C_{24}ClH_{30}N_3Si$	$[(CH_3)_2NC_6H_4]_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-164
$C_{24}ClH_{31}N_4Ni$	$[Ni((CH_3)_5C_{19}H_{16}N_4)]Cl$	57 (Ni): Hb/C1-232/3
$C_{24}ClH_{48}LiN_{16}O_4$	$LiClO_4 \cdot 4 (CH_2)_6N_4 \cdot 6 H_2O$	20 (Li): Eb-410
$C_{24}ClH_{51}O_3Si$	$[CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CH_2O]_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-387
-	$[CH_3(CH_2)_5CH(CH_3)O]_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-387
-	$(CH_3(CH_2)_6CH_2O)_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-387
$C_{24}ClH_{51}Si$	$(n-C_8H_{17})_3SiCl$	15 (Si): Hb/C-154
$C_{24}ClH_{52}NO_4$	$[(C_8H_{17})_3NH]ClO_4$	6 (Cl): Eb/B2-471
$C_{24}ClH_{55}O_{12}P_2$	$HClO_4 \cdot 2 (C_4H_9O)_3PO \cdot 5 H_2O$	6 (Cl): Eb/B2-477
$C_{24}ClK$	$C_{24}KCl$	14 (C): Hb/B3-888
$C_{24}Cl_2CoH_{16}IN_4O_4$	$[CoCl_2(C_{12}H_8N_2)_2]IO_4$	58 (Co): Eb/B2-572

Hb = Main Series Volume; GD = Gmelin-Durrer;

Ab = Appended Volume to Main Series;

Eb = Supplement Volume to Main Series;

Erg. W. = New Supplement Series Volume