Ac-Br
Ac-Br-O
Ac-Cl
Ac-Cl-O
Ac-F
Ac-F-O
Ac-H-O-P
Ac-O
Ac-O-P
Ag-Af-Hf-N (III/6)
Ag-Af-Hf-O (III/6)
Ag-Al-Ba-H-O-Si
Ag-Al-Br-O-Si
Ag-Al-C-H-O-Si
Ag-Al-Ca-H-Na-O-Si
Ag-Al-Ca-Na-O-S-Si
Ag-Al-Cl-H-O-Si
Ag-Al-Cs-O-S-Si
Ag-Al-H-N-O-S-Si
Ag-Al-H-N-O-Si
Ag-Al-H-Na-O-Si
Ag-Al-H-O-Si
Ag-Al-K-Na-O-S-Si
Ag-Al-K-O-S-Si
Ag-Al-Li-Na-O-S-Si
Ag-Al-Li-O-Rb-S-Si
Ag-Al-Li-O-S-Si
Ag-Al-N-O-Si
Ag-Al-N-Zr (III/6)
Ag-Al-Na-O-Rb-S-Si
Ag-Al-Na-O-S-Si
Ag-Al-Na-O-S-Si-Sr
Ag-Al-Na-O-S-Si-Zn
Ag-Al-O
Ag-Al-O-Pb-S-Si
Ag-Al-O-Rb-S-Si
Ag-Al-O-S-Si
Ag-Al-O-S-Si-Zn
Ag-Al-O-Se-Si
Ag-Al-O-Si
Ag-Al-O-Si-Tl
Ag-Al-O-Zr (III/6)
Ag-As-Cl-Cr-O-Pb-Si
Ag-As-F
Ag-As-H-O-U
Ag-As-O
Ag-Au-Br-Cs
Ag-Au-Cl-Cs
Ag-Au-Cl-H-N
Ag-Au-Cl-Rb
Ag-B-F
Ag-B-F-O
Ag-B-Na-O
Ag-B-O
Ag-Ba-F
Ag-Ba-H-N-O
Ag-Ba-I-O
Ag-Bi-Cs-N-O
Ag-Bi-H-N-O
Ag-Bi-K-N-O
Ag-Bi-N-O-Rb
Ag-Bi-N-O-Tl
Ag-Br
Ag-Br-Cl
Ag-Br-Cl-I
Ag-Br-Cl-K
Ag-Br-H-N-O-S
Ag-Br-I
Ag-Br-I-S
Ag-Br-K-O-S
Ag-Br-Li
Ag-Br-Na
Ag-Br-O
Ag-Br-Os
Ag-Br-Pb
Ag-Br-S
Ag-Br-Tl
Ag-C-Co-N
Ag-C-Co-N-Tl
Ag-C-Cs-H-N-O
Ag-C-Cu-H-N-S
Ag-C-Fe-N
Ag-C-Fe-N-Tl
Ag-C-H-Hg-N-O
Ag-C-H-N-O-Rb
Ag-C-H-N-S
Ag-C-K-N
Ag-C-K-N-S
Ag-C-K-N-Se
Ag-C-K-O
Ag-C-N
Ag-C-N-O
Ag-C-N-O-S
Ag-C-N-S
Ag-C-N-Tl
Ag-C-O
Ag-Ca-F
Ag-Ca-O-P
Ag-Cd-Cl
Ag-Cd-F
Ag-Cd-Hg-I
Ag-Cd-I
Ag-Cd-O
Ag-Cd-O-P
Ag-Cl
Ag-Cl-Cs
Ag-Cl-Cu-H-O-Pb
Ag-Cl-F-H-O-Pb
Ag-Cl-H-N-O-S
Ag-Cl-In
Ag-Cl-I
Ag-Cl-Na
Ag-Cl-O
Ag-Cl-O-Te
Ag-Cl-Pb
Ag-Cl-Pt
Ag-Cl-Tl
Ag-Co-Cs-N-O
Ag-Co-F
Ag-Co-H-N-O
Ag-Co-K-N-O
Ag-Co-N-O-Rb
Ag-Co-N-O-Tl
Ag-Co-O
Ag-Cr-O
Ag-Cs-Cu-F

Ag-Cs-F
Ag-Cs-F-K
Ag-Cs-I
Ag-Cs-I-K
Ag-Cs-O
Ag-Cu-F
Ag-Cu-H-N-Na-O-S
Ag-Cu-Hg-I
Ag-Cu-I
Ag-Cu-O-P
Ag-F
Ag-F-Fe
Ag-F-H-O
Ag-F-Hg
Ag-F-Ir
Ag-F-I
Ag-F-K
Ag-F-Mg
Ag-F-Mn
Ag-F-Na
Ag-F-Nb
Ag-F-Ni
Ag-F-O
Ag-F-Os
Ag-F-P
Ag-F-Rb
Ag-F-Ru
Ag-F-Sb
Ag-F-Sr
Ag-F-Ta
Ag-F-U
Ag-F-V
Ag-F-Zn
Ag-Fe-H-O-S
Ag-Fe-La-O
Ag-Fe-O
Ag-Ga-O
Ag-Ge-H-O
Ag-Ge-O
Ag-Ge-P
Ag-H-I-K-Na-O
Ag-H-I-N
Ag-H-I-N-O-S
Ag-H-I-O
Ag-H-K-N-O
Ag-H-N-Na-Ni-O-S
Ag-H-N-O
Ag-H-N-O-S
Ag-H-Na-O-S
Ag-H-O-P
Ag-H-O-P-U
Ag-H-O-Sb
Ag-H-O-Te
Ag-Hg-I
Ag-Hg-I-S
Ag-Hg-I-Se
Ag-In-O
Ag-I
Ag-I-In
Ag-I-In-Se
Ag-I-K
Ag-I-K-Rb
Ag-I-N-O
Ag-I-O
Ag-I-Rb
Ag-I-S
Ag-I-Tl
Ag-I-Zr
Ag-K-Nb-O
Ag-K-O
Ag-K-O-Ta
Ag-La-O-Ti
Ag-Li-O
Ag-Mn-N
Ag-Mn-O
Ag-Mo-O
Ag-Mo-O-P
Ag-Mo-O-V
Ag-N
Ag-N-Na-O
Ag-N-O
Ag-N-O-S
Ag-N-O-Se
Ag-N-O-Te
Ag-Na-O
Ag-Na-O-S
Ag-Nb-O
Ag-Nb-O-W
Ag-Ni-O
Ag-O
Ag-O-P
Ag-O-P-Th
Ag-O-P-Ti
Ag-O-Pb
Ag-O-Rb
Ag-O-Re
Ag-O-Rh
Ag-O-S
Ag-O-S-Si
Ag-O-Sb
Ag-O-Sc
Ag-O-Se
Ag-O-Si
Ag-O-Ta
Ag-O-Ta-W
Ag-O-Tc
Ag-O-Te-V
Ag-O-Tl
Ag-O-V
Ag-O-W
Ag-P
Ag-P-Pb
Ag-P-S
Ag-P-Se
Al-Am-O
Al-Ar-Mg-O-Si
Al-As-Ba-Ca-Cu-Fe-H-O
Al-As-Ba-Fe-H-O
Al-As-Ba-H-O
Al-As-Ba-H-O-S
Al-As-Be-Ca-O-Si-Sn-Ti-Tl
Al-As-Ca-Fe-H-Mg-Mn-O-Si-V
Al-As-Cu-H-O
Al-As-Cu-H-O-P
Al-As-Cu-H-O-S
Al-As-F-Na-O

Al-As-Fe-H-Mg-Mn-O-Si-V
Al-As-H-K-O
Al-As-H-Mg-Mn-O
Al-As-H-Na-O
Al-As-H-O
Al-As-H-O-Pb-S
Al-As-H-O-S-Sr
Al-As-H-O-U
Al-As-O
Al-B-Ba-O
Al-B-Be-Cs-H-K-Na-O-Rb
Al-B-Be-Cs-H-K-O-Rb
Al-B-Be-Cs-H-O
Al-B-Be-Cs-O
Al-B-Be-F-H-Na-O-Si
Al-B-Bi-Fe-O
Al-B-C-Ca-Cl-H-Mg-O-Si
Al-B-Ca-Ce-F-H-La-O-Si-Th-Y
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Li-Mg-Mn-Na-O-Si
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Li-Mg-Mn-Na-O-Si-Ti
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Li-Mg-Na-O-Si-V
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Li-Mn-Na-O-Si
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Mg-Mn-Na-O-Si
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Mg-Mn-Na-O-Si-Ti
Al-B-Ca-F-Fe-H-K-Mg-Na-O-Si
Al-B-Ca-F-Fe-H-Mg-Na-O-Si-Ti
Al-B-Ca-F-H-Li-O-Si
Al-B-Ca-Fe-H-K-Mg-Na-O-Si-Ti
Al-B-Ca-Fe-H-Mn-O-Si
Al-B-Ca-Fe-H-O-R-Si-Y
Al-B-Ca-Fe-H-O-Si

2 Alphabetisches Formelverzeichnis

Das Formelverzeichnis enthält alle Verbindungen, die in den Bänden III/7a··· III/7f behandelt sind. Weitere anorganische Verbindungen (z.B. einfache Sulfide mit einem oder mehreren Metallionen) sind in Band III/6 und in Band III/14 zu finden (z.B. CuPS in III/7b3, aber CuS oder $Cu_4Na_3S_4$ in III/14b). Siehe die Übersicht im vorderen Einbanddeckel.

Anordnung

1. Die Verbindungen sind nach ihren alphabetisch geordneten Elementen aufgefiihrt. Alle Verbindungen mit denselben Elementen stehen zusammen unter demselben „Elementsystem". Beispiel: Ca, $_{-x}Na_{2x}Al_2O_6$ und $Na_2Ca_{17}Al_{12}O_{36}$ gehören beide zum Elementsystem Al-Ca-Na-0.
2. Innerhalb eines Elementsystems sind die Verbindungen im wesentlichen angeordnet :
   a) Alphabetisch nach ihren chemischen Formeln wie sie in den Tabellen angegeben sind. Gelegentlich ist, besonders bei den Silikaten, statt verschiedener Analysenangaben *eine* allgemeine Formel angegeben.
   b) Mit wachsendem Index des ersten (zweiten, dritten . ..) Elements in dieser Formel, wenn der Index eine ganze Zahl ist.
   c) Verschiedene Phasen einer Verbindung sind wie in den Tabellen bezeichnet und geordnet.
   d) Wasserhaltige Verbindungen sind unter den H und 0 enthaltenden Elementsystemen aufgeführt.

   In jedem Fall wird empfohlen, alle Verbindungen des jeweiligen Elementsystems zu prüfen.
3. Jede Verbindung ist mit der Nummer, unter der sie in dem betreffenden Teilband steht, aufgefiihrt, d.h. mit dem Buchstaben des Teilbandes und der folgenden laufenden Nummer. Die weiteren Aufteilungen eines Teilbandes werden dabei nicht beriicksichtigt. Siehe die Übersicht : „Anordnung der Substanznummern in den Teilbänden III/7a···III/7f" auf der 2. Seite des vorderen Vorsatzpapiers. Z.B. Nr. d2063 ist in Teilband III/7d1β zu finden.
   Sind mehrere Nummern für eine Verbindung aufgefiihrt, so verweist eine in halbfett gegebene Nummer auf die wichtigste Information für diese Substanz.
4. Abkiirzungen

   Me: Elementsymbol für Metallatom oder Metallion
   R: Elementsymbol für Atom oder Ion aus der Reihe der Seltenen Erden
   X: Elementsymbol für Fehlstellenatom (-ion) oder austauschbares Atom (Ion)
   □ : Leerstelle

   Organische Moleküle und Ionen:

   TEA: Tetraethylammonium
   TMA: Tetramethylammonium
   TPA: Tetrapropylammonium

2 Alphabetical formula index

All compounds treated in the tables of volumes III/7a··· III/7f are included. Further inorganic compounds (e.g. simple sulfides of one or several metal ions) are to be found in volume III/6 and in volume III/14 (e.g. CuPS in III/7b3, but CuS or $Cu_4Na_3S_4$ in III/14b). See the survey in the front cover.

Arrangement

1. The compounds are arranged according to their alphabetically ordered elements. All compounds containing the same elements are listed together in the same "element system". Example: $Ca_{3-x}Na_{2x}Al_2O_6$ and $Na_2Ca_{17}Al_{12}O_{36}$ belong both to the element system Al-Ca-Na-0.
2. Within each element system the compounds are arranged:
   a) Alphabetically according to the chemical formula as given in the table. In some cases, especially for silicates, various substances with differing analyses are summarized to one general formula.
   b) With increasing index of the first (second, third . . .) atom of the chemical formula, if the index is a whole number.
   c) Different phases of the compound are indicated and ordered as in the tables.
   d) Compounds with H_2O are listed under the element system containing H and 0.

   In each case the reader is recommended to check all compounds of the respective element system.

3. Each compound is listed with its substance number as given in the respective subvolume, i.e. with the letter of the subvolume and a running number. The further subdivision of a subvolume is not considered. See the survey on the second page of the front cover "Arrangement of the substance numbers within the subvolumes III/7a···III/7f". For example, No. d2063 is to be found in subvolume III/7d1β.
If a compound is listed several times, the number of the most important information is given in bold face.

4. Abbreviations

Me: element symbol of metal atom (or metal ion)
R: element symbol of rare earth atom (or -ion)
X: element symbol for defect atom (or -ion) or exchangeable atom (or -ion)
□ vacancy

Organic molecules and ions:

TEA: tetraethylammonium
TMA: tetramethylammonium
TPA: tetrapropylammonium

http://www.springer.com/978-3-540-16316-9

Comprehensive Index: Chemical Formulae and Mineral Names / Gesamtregister: Chemische Formeln und Mineralnamen

Pies, W.; Weiss, A.

1987, IV, 504 p., Hardcover
ISBN: 978-3-540-16316-9