



cfm

Oskar Tropitzsch

# METAL AND METAL COMPOUNDS

METAL AND METAL COMPOUNDS FROM MILLIGRAMS TO TONS.



[www.cfmot.de](http://www.cfmot.de)

# > Content

Vorstellung . . . . .	4
Introduction . . . . .	6
1. Pure Metals . . . . .	9
2. Metal Compounds . . . . .	12
Aluminium . . . . .	12
Ammonium . . . . .	12
Antimony . . . . .	12
Arsen . . . . .	12
Barium . . . . .	13
Bismuth . . . . .	13
Cadmium . . . . .	14
Calcium . . . . .	15
Carbon / Graphite . . . . .	15
Cesium . . . . .	15
Chromium . . . . .	15
Cobalt . . . . .	16
Copper . . . . .	16
Ferrum . . . . .	17
Gallium . . . . .	17
Gold . . . . .	18
Indium . . . . .	18
Iridium . . . . .	18
Lead . . . . .	18
Lithium . . . . .	19
Magnesium . . . . .	20
Manganese . . . . .	20
Mercury . . . . .	21
Molybdenum . . . . .	22
Nickel . . . . .	22
Osmium . . . . .	22
Palladium . . . . .	23
Potassium . . . . .	23
Rhodium . . . . .	23
Rubidium . . . . .	24
Ruthenium . . . . .	24
Selenium . . . . .	24
Silver . . . . .	24
Sodium . . . . .	24
Strontium . . . . .	25
Tellurium . . . . .	26
Thallium . . . . .	26
Tin . . . . .	26
Titanium . . . . .	26
Tungsten . . . . .	27
Vanadium . . . . .	27
Zinc . . . . .	27
3. Metal Salt Solutions . . . . .	30

## > Vorstellung

**Cfm Oskar Tropitzsch e.K.** ist ein global agierendes Handelsunternehmen, das sich auf den Handel von seltenen Chemikalien und die Herstellung von kundenspezifischen Auftragsproduktionen in Zusammenarbeit mit seinen Partnern spezialisiert hat. Dabei umfasst das Produktportfolio folgende Produktgruppen:

### > Metalle

- Pharma Qualität (GMP)
- Hochreine Metalle
- Nanopartikel
- Micronisierung

### > Metallverbindungen

- Technische Ware
- Pharmazeutische Ware
- Nanopartikel
- Kundenspezifische Entwicklungen

### > Metallsalzlösung

- Technische Ware
- Pharmazeutische Ware
- Kleinstmengen bis industrieller Maßstab
- Kundenspezifische Entwicklungen

### > Fermentationsprodukte \*

- über 550 Produkte
- Labormaßstab bis hin zu industriellen Mengen

### > Phytochemikalien \*

- 850 Standardreferenzmaterialien
- von Acetoxyvaleric acid bis Z-Ligustilide
- Über 500 Pflanzenextrakte
- Pflanzenkultivierung unter GMP-Bedingungen
- Sourcing von Pflanzen und Drogen
- Glucosinate und Desulfoglucosinolate
- im Maßstab von mg bis kg
- In vitro Kultivierung und Selektionierung

### > Natürliche Toxine \*

- Natürliche Toxine von Bienen, Muscheln, Schlangen, Skorpione, Spinnen
- Toxine synthetisch unter GMP-Bedingungen hergestellt

### > Amine \*

- Seltene Building Blocks

### > Enzyme \*

- Spezial-Enzyme zur Optimierung chemischer Prozesse
- Kundenspezifische Entwicklungen von Enzymen

- Immobilisierte Enzyme für technische Prozesse
- Enzymträger für die Immobilisierung von Enzymen
- Innovative Enzyme für die chemische Synthese

## > Pharmazeutische Rohstoffe und APIs

\* Fordern Sie bitte hierzu unsere separate Produktbroschüre "Natural Products" an.

## > Dienstleistungen

Die Cfm Oskar Tropitzsch e.K. bietet ihren Kunden eine Vielzahl unterschiedlichster Dienstleistungen an, die weit über den reinen Handel von Chemikalien hinausgeht. Für uns stehen dabei nicht die Möglichkeiten unseres Lieferanten im Vordergrund, sondern die individuellen Anforderungen unserer Kunden bzgl. Quantität, Qualität, Dokumentation und Lieferzeit - getreu dem Motto: Finding the best solution for you!

### Produktsuche:

Unser breites Produktspektrum deckt eine Vielzahl von Kundenwünschen ab, jedoch begeben wir uns gerne auf die Suche nach Stoffen die unsere Kunden benötigen. Aufgrund unseres weltweiten Netzwerkes in über 60 Ländern können wir chemische Spezialitäten relativ kurzfristig anbieten. Sollten wir aktuell nicht anbieten können, so halten wir unseren Kunden auf dem Laufenden.

Dieser Service ist kostenlos - auch wenn später kein Auftrag platziert wird.

### Außergewöhnliche Produkte:

Cfm Oskar Tropitzsch e.K. hat in ihrem Produktportfolio viele außergewöhnliche Produkte für die unterschiedlichsten Applikationen. Die Quantität ist hierbei jedoch nicht der limitierende Faktor.

### Milligramm – Tonnen:

Aufgrund unserer langjährigen Erfahrungen sind wir uns der Tatsache bewusst, dass für die Forschung wenige Gramm, wenn nicht sogar Milligramm ausreichend sind. Sollten Sie an Substanzen interessiert sein, bitte fragen Sie bei uns an, unabhängig von den benötigten Mengen. Hat das Forschungsprojekt Erfolg und der Kunde benötigt größere Mengen, bereiten wir bereits im Vorfeld unsere Lieferanten darauf vor, dass das Scale-Up bereits abgeschlossen ist, bevor der Kunde Kilogrammengen oder später Tonnenmengen benötigt.

### Kundensynthesen:

Spezielle Projekte fordern spezielle Partner. In Zusammenarbeit mit unseren Produzenten bieten wir individuelle Kundensynthesen und Auftragsforschungen an. Dabei bestimmen Sie, unter welchen Standards diese ausgeführt werden sollen – NON-GMP, GMP-nah oder FULL-cGMP.

### Dokumentation:

Sie benötigen für einen Rohstoff Ihres Projekts eine spezielle Dokumentation? Cfm Oskar Tropitzsch e.K. hat entsprechende Partner an der Hand, die diese Dokumentationen vorhalten können oder speziell für Sie erstellen:

- Analyse sämtlicher Ausgangsstoffe
- Detailliertes Analysenzertifikat gem. Pharmakopöe
- Syntheseweg
- Verunreinigungsprofil

#### **Suche von Zweitlieferanten:**

Um Produktionsausfälle zu minimieren und die Abhängigkeiten von einzelnen Lieferanten zu minimieren, benötigen Hersteller Zweitlieferanten, die jederzeit einspringen können und selbstverständlich die gleiche Qualität liefern können wie die Erstlieferanten. Cfm Oskar Tropitzsch e.K. begibt sich gerne auf die Suche nach einem zuverlässigen und qualitativ geeigneten Zweitlieferanten, der auch die unterschiedlichsten Audits bestehen wird.

#### **Vermarktung von Produkten - Product knowledge meets business know-how!**

Als weltweit tätiges Handelsunternehmen, das mindestens einmal pro Monat an den unterschiedlichsten Symposien, Fachkongressen oder Messen teilnimmt, bieten wir Universitäten, Instituten und Forschungseinrichtungen an, ihre Produkte und Ideen weltweit zu vermarkten.

Zusätzlich suchen wir gerne für Ihr Patent potentielle Partner, die an einer Lizenzierung Interesse haben. Damit wir dies realisieren können, stehen wir im regelmäßigen Kontakt mit nahezu allen Global Playern der Pharmabranche.

## > Historie:

**Cfm Oskar Tropitzsch e.K.** ist ein global agierendes Handelsunternehmen, das auf mehr als 220 Jahre an Erfahrung mit der Produktion und dem Handel von Chemikalien zurückblicken kann.

Der **24. Juli 1788** gilt als das Geburtsdatum der Chemischen Fabrik W.C. Fikentscher, aus der 1985 die Cfm Oskar Tropitzsch e.K. entstanden ist. Aber zurück zu den Anfängen: 1788 wurde die Chemische Fabrik von Wolfgang Caspar Fikentscher gegründet und war damit die **erste chemische Fabrik in Deutschland**.

Die Chemie war damals noch die Alchemie oder die "Probierekunst". Der Wunsch, Gold aus billigen Rohstoffen herzustellen, führte dazu, dass sich Fikentscher schon 1790 mit Quecksilber, neben der Produktion Chemikalien für die Glasindustrie und von Glas befasste. Gold gewann er nicht, aber umfangreiches Basiswissen über die fungizide Wirkung der Quecksilberverbindung, das für die Zukunft der Firma eine hohe Bedeutung bekommen sollte.

Fikentscher selbst genoss eine Ausbildung zum Apothekerhilfen und verwirklichte die Idee seiner Lehrmeister von einer chemischen Fabrik. Fikentscher hatte durch seine Ausbildung das Wissen, welche Produkte der damalige "Markt" verlangte und konnte sich ziemlich schnell vergrößern. Schon damals waren die Kontakte weltweit und nicht regional begrenzt.

Das muss man vor dem Hintergrund des anfangenden 19. Jahrhunderts sehen, als es weder Eisenbahn, Motorschiffe oder Autos noch Telefon, Gas oder Strom gab.

Trotzdem importierte Fikentscher damals Guano aus **Chile**, der über das Meer nach Hamburg und von dort die Elbe flussaufwärts verschifft wurde und den restlichen Weg mit Pferdegespannen über das Erzgebirge nach Marktrechwitz transportiert wurde.

Die Bedeutung der Chemischen Fabrik Marktrechwitz in der damaligen Zeit wird durch den Besuch von **Johann Wolfgang von Goethe** 1822 unterstrichen. Goethe konnte durch die Unterstützung der Familie Fikentscher in Marktrechwitz Experimente durchführen und so seine bekannte Farbenlehre bestätigen.

1890 war das Jahr von neuen Anfängen. Rund 100 Jahre nach der Gründung der chemischen Fabrik verkaufte die dritte Generation nach W.C. Fikentscher die Fabrik an die Brüder Oskar Bruno und Curt Bernhard Tropitzsch. Um die Firma retten zu können, mussten sie sich etwas einfallen lassen und kamen zur Überzeugung, dass eine Spezialisierung ihres Produktprogramms, vor allem im Bereich der Quecksilberpräparate, die rettende Wendung herbeiführen könnte. Durch diese Idee stieg bis 1914 die kleine Fabrik zum wichtigsten Produzenten weltweit für diese Spezialprodukte auf.

Bis zu Beginn des 20. Jahrhunderts hatte die Landwirtschaft größte Probleme mit Pitzkrankheiten im Getreide. Dies hatte zur Folge, dass Ertragsausfälle von bis zu 90% vorkamen, mit verheerenden Hungerskatastrophen in Europa mit zigtausenden von Hungertoten.

Als Reaktion auf die hohen Ernteverluste wurde nach einem Fungizid geforscht, das die enormen Ausfälle reduzierte. 1907 stellte die Chemische Fabrik das erste quecksilberhaltige Beizmittel (Fusarion) her, das die Pilze bekämpfte, die Ernteerträge sicherte und steigerte.

Naturbedingte Hungersnöte gab es seit dieser Zeit nicht mehr in Westeuropa!

1931 wurde die Chemische Fabrik Marktrechwitz in die Chemische Fabrik Marktrechwitz Aktiengesellschaft umgewandelt. In den folgenden Jahren wurden die weltweiten Kontakte und auch das Produktprogramm konsequent erweitert und intensiviert.

Die letzte Wandlung ereignete sich 1985, als die Cfm Oskar Tropitzsch e.K. ins Leben gerufen wurde, die ein Jahr später den "Goodwill" und das "Know How" von der Chemischen Fabrik Marktrechwitz AG übernahm.

Die Produktion der Chemischen Fabrik Marktrechwitz AG wurde durch die Firma Cfm Oskar Tropitzsch e.K. verschiedenen Vertragspartnern übertragen. Die Produktpalette wurde erheblich ausgeweitet und umfasst nun eine breite Palette von Produkten für die Analytik, Biotechnologie bis hin zur pharmazeutischen Industrie. Die Cfm Oskar Tropitzsch e.K. ist als Händler dennoch durch verschiedene Beteiligungen der chemischen Produktion verbunden und ist international bekannt als ein Spezialist für die Suche nach seltenen und speziellen Chemikalien.

## > Introduction

Cfm Oskar Tropiczsch e.K. is a globally-active company specialised in rare chemicals and the contract manufacturing according to the customers needs.

Today the portfolio contains the following categories:

### > Metals

- Pharma grade (GMP)
- Precious metals
- Nano particles
- Micronisation

### > Metal compounds

- Technical grade
- Pharma grade
- Nano particles
- Customised developments

### > Metal salt solutions

- Technical grade
- Pharma grade
- Small scale up to industrial scale
- Customised developments

### > Fermentation products \*

- More than 550 products
- From lab scale up to industrial scale

### > Phytochemicals \*

- More than 850 standard reference materials
- from Acetoxyvaleric acid to Z-Ligustilide
- More than 500 plant extracts
- Plant cultivation under GMP conditions
- Sourcing of plants
- Glucosinolates and Desulfoglucosinolates
- from mg to kg
- In vitro cultivation and selection

### > Natural Toxins \*

- Natural Toxins from Bees, Conch, Scorpions, Snakes, Spiders
- Toxins synthetically produced under GMP conditions

### > Amines \*

- Unusual Building Blocks

### > Enzymes \*

- Enzymes specialised for the pharmaceutical industry
- Customized development of enzymes

- Immobilised Enzymes for Technical Applications
- Enzyme Carriers for Immobilisation of Enzymes
- Unusual & Innovative Enzymes for Chemical Synthesis

## > Pharmaceutical Raw Materials and APIs

\* Therefore we would be pleased if you order our separate product brochure "Natural Products".

## > Services

Cfm Oskar Tropiczsch e.K. offers its customers a great variety of different services which exceed the usual trade in chemicals by far. Cfm Oskar Tropiczsch does not focus on the possibilities a supplier might have, but on the individual requirements of its customer regarding quantity, quality, documentation and delivery time - according to their motto: finding the best solution for you!

### Sourcing:

Our wide range of products covers a large number of requirements our customers have. However, we are always prepared to look for substances our customers might need. Due to our global network with contacts to more than 60 countries we are in the position to offer chemical specialities on short notice.

### Exceptional products:

Cfm Oskar Tropiczsch e.K. has a range of exceptional products for the most varied applications in its portfolio. However quantity is not the limiting factor here.

### Milligrams – tons:

Due to our long experience in this business we are aware of the fact that a few grams or even milligrams are sufficient for research. If you are interested in substances, do not hesitate to contact us regardless how small the required quantity may be. In case the research project is successfully completed and our customer needs larger quantities, we will inform the supplier way ahead to enable him to complete the scale-up before you might need larger quantities ranging from kilos to maybe even tons later on. Our supplier is able to make upscale investments in time because he is currently being updated on the development of the market by Cfm Oskar Tropiczsch e.K.

### Customs Syntheses:

Special projects call for special partners. In cooperation with our producers we are offering individual customer syntheses. The customer defines the standards under which production shall take place: NON-GMP, according to GMP or FULL-cGMP.

### Documentation:

You need a special documentation for a raw material of your project? Cfm Oskar Tropiczsch e.K. is in touch with partners who can supply these documentations.

- Analytics of all starting materials
- Detailed CoA according to Pharmacopoeia
- Description of synthesis
- Impurity profile

#### Search for suppliers:

It is a problem intrinsic to the chemical industry that sometimes a research project has developed in connection with an approved product but there is only one supplier for the raw materials. Cfm Oskar Tropitzsch e.K. will be happy to find a reliable and in terms of quality appropriate second supplier, who will also pass the various audits required.

#### Marketing of products - Product knowledge meets business know-how!

As a trading company doing business throughout the world we attend various symposia, professional conventions or trade fairs at least once a month and offer universities, institutes and research establishments the opportunity to market their products, patents and ideas globally.

Moreover we will be happy to find potential partners who are interested in licensing agreements for your patent. In order to achieve this we are regularly in touch with almost all global players in the pharmaceutical industry.

## > History

**Cfm Oskar Tropitzsch e.K.** has been existing in its current version for almost 25 years now. However, the beginnings go back more than 220 years to the roots of chemical industry in Europe and particularly in Germany. July 24, 1788 is said to be the birthday of the Chemical Factory W.C. Fikentscher from which Cfm Oskar Tropitzsch emerged in 1985. But let's go back to the beginnings: founded by Wolfgang Caspar Fikentscher in 1788 the Chemical Factory was **the first chemical factory in Germany**.

In those days chemistry meant alchemy or "the art of trying". Apart from the production of chemicals for the glass industry and glass itself the wish to produce gold from cheap raw materials made Fikentscher work with mercury as early as 1790. He did not obtain gold but a wide knowledge of the fungicide effect of the mercury combination which was to be of great importance for his firm's future.

Fikentscher himself had trained to be a pharmacist's assistant and put his masters' plan to establish a chemical factory, into effect. Owing to his education he knew which products the "market" required then, and therefore the firm grew rapidly. Even in those days the connections spread world-wide and were not limited to the region.

Despite the situation at the beginning of the 19th century when there were no trains, motor vessels, cars, telephones, gas or electricity Fikentscher managed to import guano from Chile, which was transported to Hamburg by sea and upstream the Elbe River until it was finally carried to Marktredwitz by horse and cart through the mountain range of the Erzgebirge.

In 1822 **Johann Wolfgang von Goethe** visited the firm. This visit emphasizes the importance the Chemical Factory had in those days. Supported by the Fikentscher

family, Goethe carried out several experiments in Marktredwitz and was able to confirm his famous theory of chromatics.

1890 marked the year of new beginnings. Roughly 100 years after its foundation the Chemical Factory was sold to two brothers, Oskar Bruno Tropitzsch and Curt Bernhard Tropitzsch by W. C. Fikentscher's descendants. In order to maintain the company, they had to have an idea and came to the conclusion that limiting their product range and specialising in the field of mercury preparations might change their situation for the better. Due to this idea the small factory had become the most important producer of these specialist products by 1914.

Until the beginning of the 20th century, fungal diseases in grain were causing considerable problems in agriculture. This led to crop failures of up to 90% in Europe and famines with thousands of people dying of starvation. Consequently, research was carried out into finding a fungicide to reduce the enormous shortfalls. In 1907 the Chemical Factory Marktredwitz was producing the first mercurial disinfectant (Fusariol) which fought mould and was able to safeguard and increase yield.

Since this time there haven't been further nature-related famines in Western Europe!

In 1931 the Chemical Factory Marktredwitz went public and was renamed CFM AG. During the following years the connections all over the world, as well as the product range were expanded and intensified.

The latest change took place in 1985, when Oskar Tropitzsch established Cfm, which took over "goodwill" and "know how" from CFM AG.

Cfm Oskar Tropitzsch transferred the production of CFM AG to various contractors. The product range has been increased considerably and now includes a large variety of products for analytic, biotechnology as well as the pharmaceutical industry. Even as a trader Cfm is closely connected with production by different holdings and is internationally known as a specialist in the search for rare and special chemicals.

# Pure Metals

Finding the best solution for you! Since 1788



## &gt; 1. Pure Metals

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7429-90-5	Aluminium	Al	7429-90-5	26.98
7440-36-0	Antimony	Sb	7440-36-0	121.76
7440-38-2	Arsenic	As	7440-38-2	77.95
7440-69-9	Bismuth	Bi	7440-69-9	208.98
7726-95-6	Bromine	Br	7726-95-6	159.81
7440-43-9	Cadmium	Cd	7440-43-9	112.41
7440-70-2	Calcium	Ca	7440-70-2	42.09
7440-47-3	Chromium	Cr	7440-47-3	52.00
7440-50-8	Copper	Cu	7440-50-8	63.55
7440-55-3	Gallium	Ga	7440-55-3	72.75
7440-56-4	Germanium	Ge	7440-56-4	72.64
7440-57-5	Gold	Au	7440-57-5	196.97
7440-74-6	Indium	In	7440-74-6	117.84
7553-56-2	Iodine	I	7553-56-2	253.81
7439-92-1	Lead	Pb	7439-92-1	209.22
7439-95-4	Magnesium	Mg	7439-95-4	209.22
7439-97-6/c	Mercury	Hg	7439-97-6	200.59
7439-98-7	Molybdenum	Mo	7439-98-7	95.94
7440-02-0	Nickel	Ni	7440-02-0	58.69
7440-05-3	Palladium	Pd	7440-05-3	106.42
7440-16-6	Rhodium	Rh	7440-16-6	102.91
7782-49-2	Selenium	Se	7782-49-2	80.98
7440-22-4	Silver	Ag	7440-22-4	107.87
7440-31-5	Tin	Sn	7440-31-5	120.73
7440-32-6	Titanium	Ti	7440-32-6	47.87
7440-66-6	Zinc	Zn	7440-66-6	65.39

opper  
29

107.87

**Ag**  
Silver

47

112.4

**Cd**  
Cadmium

48

196.97

**Au**  
Gold

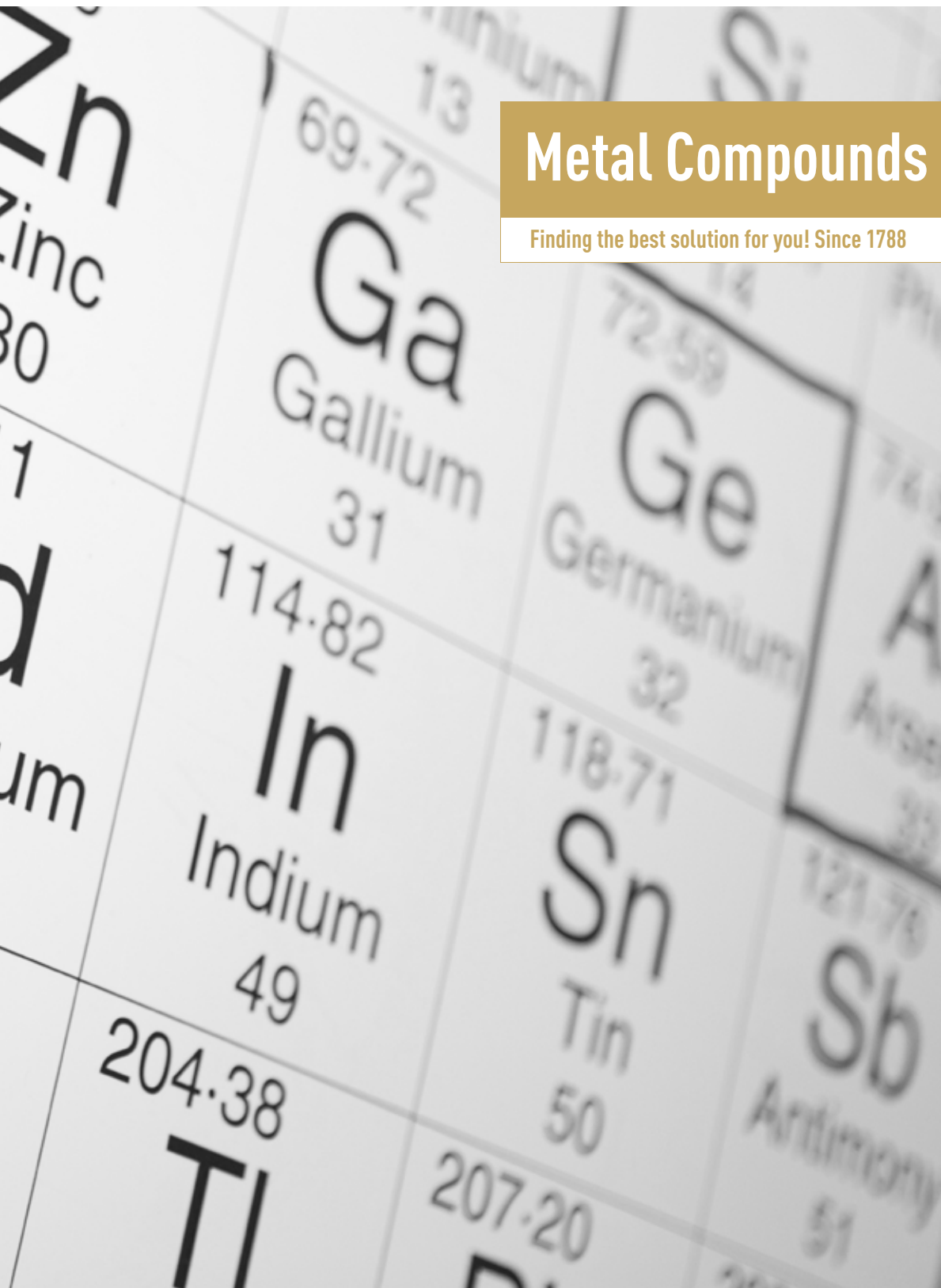
79

200.59

**Hg**  
Mercury

# Metal Compounds

Finding the best solution for you! Since 1788



## > 2. Metal Compounds

### > Aluminium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7446-70-0	Aluminium chloride	AlCl <sub>3</sub>	7446-70-0	133.34
7784-13-6	Aluminium chloride hexahydrate	AlCl <sub>3</sub> *6H <sub>2</sub> O	7784-13-6	241.43
7784-18-1	Aluminium fluoride anhydrous	AlF <sub>3</sub>	7784-18-1	83.98
32287-65-3	Aluminium fluoride hydrate	AlF <sub>3</sub> *H <sub>2</sub> O	32287-65-3	101.99
21645-51-2	Aluminium hydroxide	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> *H <sub>2</sub> O	21645-51-2	78.00
7784-27-2	Aluminium nitrate nonahydrate	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> *9H <sub>2</sub> O	7784-27-2	375.13
1344-28-1	Aluminium oxide	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1344-28-1	101.96
22784-12-9	Aluminium phosphate hydrate	Al <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> *H <sub>2</sub> O	22784-12-9	115.03

### > Ammonium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
31886-41-6	Ammonium bismuth citrate	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> BiNO <sub>7</sub>	31886-41-6	641.30
12027-67-7	Ammonium heptamolybdate	(NH <sub>4</sub> ) <sub>6</sub> Mo <sub>7</sub> O <sub>24</sub>	12054-85-2	1163.80
7803-55-6	Ammonium metavanadat	NH <sub>4</sub> VO <sub>3</sub>	7803-55-6	116.98
7783-20-2	Ammonium sulphate	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	7783-20-2	132.14

### > Antimony

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7789-61-9	Antimony-III-bromide	SbBr <sub>3</sub>	7789-61-9	361.47
10025-91-9	Antimony-III-chloride	SbCl <sub>3</sub>	10025-91-9	228.12
1309-64-4	Antimony-III-oxide	Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1309-64-4	583.04
1345-04-6	Antimony-III-sulfide	Sb <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	1345-04-6	679.43
1315-04-4	Antimony-V-sulfide	Sb <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	1315-04-4	403.82

### > Arsen

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7778-39-4	Arsenic acid	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	7778-39-4	141.94
1327-53-3	Arsenic-III-oxide	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1327-53-3	395.68

## &gt; Barium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
543-80-6	Barium acetate	Ba(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub>	543-80-6	255.41
10553-31-8	Barium bromide anhydrous	BaBr <sub>2</sub>	10553-31-8	297.13
7791-28-8	Barium bromide dihydrate	BaBr <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	7791-28-8	333.17
513-77-9	Barium carbonate	BaCO <sub>3</sub>	513-77-9	197.34
10326-27-9	Barium chloride dihydrate	BaCl <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	10326-27-9	244.26
10294-40-3	Barium chromate	BaCrO <sub>4</sub>	10294-40-3	253.32
512-25-4	Barium citrate monohydrate	Ba <sub>3</sub> (C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> ) <sub>2</sub>	512-25-4	790.18
6487-29-2	Barium citrate tribasic	Ba <sub>3</sub> (C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> O <sub>7</sub> ) <sub>3</sub>	6487-29-2	916.29
7787-32-8	Barium fluoride	BaF <sub>2</sub>	7787-32-8	175.32
10048-98-3	Barium hydrogen orthophosphate	BaHPO <sub>4</sub>	10048-98-3	233.31
7787-33-9	Barium iodide dihydrate	BaI <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	7787-33-9	427.17
7787-35-1	Barium manganate	BaMnO <sub>4</sub>	7787-35-1	256.26
26124-86-7	Barium metaborate	BaB <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	26124-86-7	240.96
10022-31-8	Barium nitrate	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	10022-31-8	261.34
516-02-9	Barium oxalate	BaC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	516-02-9	243.36
13465-95-7	Barium perchlorate anhydrous	Ba(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	13465-95-7	336.23
10294-39-0	Barium perchlorate trihydrate	Ba(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	10294-39-0	390.27
21109-95-5	Barium sulfide	BaS	21109-95-5	170.40
35112-53-9	Barium thiosulfate	BaS <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	35112-53-9	249.47

## &gt; Bismuth

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
22306-37-2	Bismuth-III-acetate	Bi(CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	22306-37-2	386.11
12284-76-3	Bismuth aluminate	Al <sub>3</sub> BiO <sub>6</sub>	12284-76-3	283.96
37233-77-5	Bismuth-III-borate	BiBO <sub>3</sub>	37233-77-5	267.79
7787-58-8	Bismuth-III-bromide	BiBr <sub>3</sub>	7787-58-8	448.69
5892-10-4	Bismuth carbonate, basic	(BiO) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	5892-10-4	509.97
813-93-4	Bismuth-III-citrate	Bi <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub>	813-93-4	398.08
7787-60-2	Bismuth-III-chloride	BiCl <sub>3</sub>	7787-60-2	315.34
7787-61-3	Bismuth-III-fluoride	BiF <sub>3</sub>	7787-61-3	265.98
10361-43-0	Bismuth hydroxide paste	Bi(OH) <sub>3</sub>	10361-43-0	260.00
7787-64-6	Bismuth-III-iodide	BiI <sub>3</sub>	7787-64-6	589.69

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
138-58-9	Bismuth iodosubgallate	$C_{21}H_{15}BiI_3O_{15}$	138-58-9	522.00
10361-46-3	Bismuth-III-nitrate oxide	$BiONO_3$	10361-46-3	286.98
10035-06-0	Bismuth nitrate pentahydrate	$Bi(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$	10035-06-0	485.07
7787-59-9	Bismuth oxichloride	$BiOCl$	7787-59-9	260.48
1304-76-3	Bismuth-III-oxide	$Bi_2O_3$	1304-76-3	465.96
7787-63-5	Bismuth-III-oxy iodide	$BiOI$	7787-63-5	351.88
66172-93-8	Bismuth-III-perchlorate oxide hydrate	$BiOClO_4 \cdot H_2O$	66172-93-8	342.45
99-26-3	Bismuth subgallate	$Bi_2C_7H_5O_6$	99-26-3	394.09
1304-85-4	Bismuth subnitrate	$Bi_5O(OH)(NO_3)_4$	1304-85-4	1461.99
13595-83-0	Bismuth subnitrate monohydrate	$BiONO_3 \cdot H_2O$	13595-83-0	305.00
14882-18-9	Bismuth subsalicylate	$BiC_7H_5O_4$	14882-18-9	362.09
1345-07-9	Bismuth-III-sulfide	$Bi_2S_3$	1345-07-9	1028.31
5175-83-7	Bismuth tribromophenate	$(C_6H_2Br_3O)_2BiOH \cdot Bi_2O_3$	5175-83-7	1198.35

## > Cadmium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
89759-80-8	Cadmium acetate anhydrous	$Cd(CH_3COO)_2$	89759-80-8	248.51
5743-04-4	Cadmium acetate dihydrate	$Cd(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$	5743-04-4	266.53
7789-42-6	Cadmium bromide anhydrous	$CdBr_2$	7789-42-6	272.22
13464-92-1	Cadmium bromide tetrahydrate	$CdBr_2 \cdot 4H_2O$	13464-92-1	344.28
513-78-0	Cadmium carbonate	$CdCO_3$	513-78-0	172.42
10108-64-2	Cadmium chloride anhydrous	$CdCl_2$	10108-64-2	183.31
7790-78-5	Cadmium chloride hemipentahydrate	$CdCl_2 \cdot 1/2 H_2O$	7790-78-5	456.71
34330-64-8	Cadmium chloride hydrate	$CdCl_2 \cdot H_2O$	34330-64-8	201.33
35658-65-2	Cadmium chloride monohydrate	$CdCl_2 \cdot H_2O$	35658-65-2	201.33
7790-79-6	Cadmium fluoride	$CdF_2$	7790-79-6	150.41
21041-95-2	Cadmium hydroxide	$Cd(OH)_2$	21041-95-2	146.43
7790-80-9	Cadmium iodide	$CdI_2$	7790-80-9	366.22
10022-68-1	Cadmium nitrate tetrahydrate	$Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$	10022-68-1	308.48
1306-19-0	Cadmium oxide	$CdO$	1306-19-0	128.41
10326-28-0	Cadmium perchlorate	$Cd(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$	10326-28-0	419.40
79490-00-9	Cadmium perchlorate hydrate	$Cd(ClO_4)_2 \cdot H_2O$	79490-00-9	230.88
14402-75-6	Cadmium potassium cyanide	$CdK_2(CN)_4$	14402-75-6	294.68
10124-36-4	Cadmium sulfate anhydrous	$CdSO_4$	10124-36-4	208.47
7790-84-3	Cadmium sulfate hydrate	$CdSO_4 \cdot H_2O$	7790-84-3	352.60
1306-23-6	Cadmium sulfide	$CdS$	1306-23-6	144.48

## > Calcium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
71626-99-8	Calcium bromide hydrate	CaBr <sub>2</sub> *H <sub>2</sub> O	71626-99-8	307.98
7789-41-5	Calcium bromide anhydrous	CaBr <sub>2</sub>	7789-41-5	199.89
75-20-7	Calcium carbide	CaC <sub>2</sub>	75-20-7	64.10
471-34-1	Calcium carbonate	CaCO <sub>3</sub>	471-34-1	100.09
10043-52-4	Calcium chloride	CaCl <sub>2</sub>	10043-52-4	110.98
7789-75-5	Calcium fluoride	CaF <sub>2</sub>	7789-75-5	78.07
18016-24-5	Calcium gluconate	C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> CaO <sub>14</sub> *H <sub>2</sub> O	18016-24-5	430.37
7789-79-9	Calcium hypo phosphite	Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	7789-79-9	170.05
13477-34-4	Calcium nitrate	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> *H <sub>2</sub> O	13477-34-4	236.15
1305-78-8/g	Calcium oxide	CaO	1305-78-8	57.09
15627-88-8	Calcium perchlorate	Ca(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	15627-88-8	238.98
12013-56-8	Calcium silicide	CaSi <sub>2</sub>	12013-56-8	96.25
10101-41-4	Calcium sulphate dihydrate	CaSO <sub>4</sub> *2H <sub>2</sub> O	10101-41-4	172.17
12049-50-2	Calcium titanate	CaTiO <sub>3</sub>	12049-50-2	135.94

## > Carbon / Graphite

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7782-42-5	Carbon/Graphite	C	7782-42-5	16.04

## > Cesium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
35103-79-8	Cesium hydroxide monohydrate	CsOH*H <sub>2</sub> O	35103-79-8	167.93
7789-18-6	Cesium nitrate	CsNO <sub>3</sub>	7789-18-6	194.91

## > Chromium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1066-30-4	Chromic acetate	Cr(CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	1066-30-4	229.13
10060-12-5	Chromic chloride hexahydrate	CrCl <sub>3</sub> *6H <sub>2</sub> O	10060-12-5	266.45
14639-25-9	Chromium picolinate	C <sub>18</sub> H <sub>12</sub> CrN <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	14639-25-9	418.30
7788-99-0	Chromium potassium sulfate	KCr(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *12H <sub>2</sub> O	7788-99-0	499.40

## &gt; Cobalt

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
71-48-7	Cobalt-II-acetate anhydrous	$\text{Co}(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4)$	71-48-7	342.45
6147-53-1	Cobalt-II-acetate tetrahydrate	$\text{Co}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	6147-53-1	249.08
13586-38-4	Cobalt-II-ammonium sulfate hexahydrate	$(\text{NH}_4)_2\text{Co}(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	13586-38-4	395.23
7789-43-7	Cobalt-II-bromide anhydrous	$\text{CoBr}_2$	7789-43-7	218.74
85017-77-2	Cobalt-II-bromide hexahydrate	$\text{CoBr}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	85017-77-2	236.76
513-79-1	Cobalt-II-carbonate	$\text{CoCO}_3$	513-79-1	118.94
7791-13-1	Cobalt-II-chloride	$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	7791-13-1	237.93
7646-79-9	Cobalt-II-chloride anhydrous	$\text{CoCl}_2$	7646-79-9	129.84
1308-06-1	Cobalt-II/III-oxide	$\text{Co}_3\text{O}_4$	1308-06-1	240.80
13455-25-9	Cobalt-II-chromate	$\text{CoCrO}_4$	13455-25-9	174.93
866-81-9	Cobalt-II-citrate dihydrate	$\text{Co}_3\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{O}_{14} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	866-81-9	591.03
10026-17-2	Cobalt-II-fluoride anhydrous	$\text{CoF}_2$	10026-17-2	96.93
13817-37-3	Cobalt-II-fluoride tetrahydrate	$\text{CoF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	13817-37-3	168.99
21041-93-0	Cobalt-II-hydroxide	$\text{Co}(\text{OH})_2$	21041-93-0	92.95
10026-22-9	Cobalt-II-nitrate hexahydrate	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	10026-22-9	291.03
814-89-1	Cobalt-II-oxalate anhydrous	$\text{CoC}_2\text{O}_4$	814-89-1	146.95
5965-38-8	Cobalt-II-oxalate dihydrate	$\text{Co}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	5965-38-8	219.01
13455-31-7	Cobalt-II-perchlorate dihydrate	$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	13455-31-7	266.48
13478-33-6	Cobalt-II-perchlorate hexahydrate	$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	13478-33-6	365.93
60459-08-7	Cobalt-II-sulfate anhydrous	$\text{CoSO}_4$	60459-08-7	155.00
10026-24-1	Cobalt-II-sulfate heptahydrate	$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	10026-24-1	281.10
10124-43-3	Cobalt-II-sulfate hydrate	$\text{CoSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	10124-43-3	155.00
1317-42-6	Cobalt-II-sulfide	$\text{CoS}$	1317-42-6	91.00
3017-60-5	Cobalt-II-thiocyanate	$\text{Co}(\text{SCN})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	3017-60-5	175.10
71957-08-9	Cobaltous gluconate	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{CoO}_{14}$	71957-08-9	449.23

## &gt; Copper

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
142-71-2	Copper-II-acetate anhydrous	$\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2$	142-71-2	181.63
6046-93-1	Copper-II-acetate monohydrate	$\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	6046-93-1	199.65
7789-45-9	Copper-II-bromide	$\text{CuBr}_2$	7789-45-9	223.35
12069-69-1	Copper-II-carbonate basic	$\text{Cu}_2(\text{OH})_2(\text{CO}_3)$	12069-69-1	221.12
866-82-0	Copper citrate hydrate	$\text{Cu}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2$	866-82-0	568.84
7447-39-4	Copper-II-chloride anhydrous	$\text{CuCl}_2$	7447-39-4	134.45
10125-13-0	Copper-II-chloride dihydrate	$\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	10125-13-0	170.48

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
13548-42-0	Copper-II-chromate	$\text{CuCrO}_4$	13548-42-0	179.54
544-92-3	Copper-I-cyanide	$\text{CuCN}$	544-92-3	89.56
7789-19-7	Copper-II-fluoride anhydrous	$\text{CuF}_2$	7789-19-7	101.54
13454-88-1	Copper-II-fluoride dihydrate	$\text{CuF}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	13454-88-1	119.56
20427-59-2	Copper-II-hydroxide	$\text{Cu(OH)}_2$	20427-59-2	97.56
7681-65-4	Copper-I-iodide	$\text{CuI}$	7681-65-4	190.45
19004-19-4	Copper-II-nitrate	$\text{Cu(NO}_3)_2$	19004-19-4	465.19
3000003	Copper-II-nitrate hydrate	$\text{Cu(NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	13778-31-9	205.57
10031-43-3	Copper-II-nitrate trihydrate	$\text{Cu(NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	10031-43-3	241.60
5893-66-3	Copper-II-oxalate	$\text{CuC}_2\text{O}_4$	5893-66-3	151.57
814-91-5	Copper-II-oxalate hemihydrate	$\text{CuC}_2\text{O}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	814-91-5	151.57
1317-38-0	Copper-II-oxide	$\text{CuO}$	1317-38-0	79.55
10294-46-9	Copper-II-perchlorate	$\text{CuCl}_2\text{H}_2\text{O}_9$	10294-46-9	280.46
10102-90-6	Copper-II-pyrophosphate	$\text{Cu}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	10102-90-6	301.04
7758-98-7	Copper-II-sulfate anhydrous	$\text{CuSO}_4$	7758-98-7	159.61
7758-99-8	Copper-II-sulfate pentahydrate	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	7758-99-8	249.69
1317-40-4	Copper-II-sulfide	$\text{CuS}$	1317-40-4	95.61

## > Ferrum

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7705-08-0	Ferric chloride anhydrous	$\text{FeCl}_3$	7705-08-0	162.20
10025-77-1	Ferric chloride hexahydrate	$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	10025-77-1	270.30
1301-70-8	Ferric glycerophosphat	$\text{C}_9\text{H}_{21}\text{F}_{22}\text{O}_{18}\text{P}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	1301-70-8	621.86
7782-61-8	Ferric nitrate nonahydrate	$\text{Fe(NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	7782-61-8	404.00
13537-24-1	Ferric perchlorate	$\text{Fe(ClO}_4)_3$	13537-24-1	354.20
15244-10-7	Ferric sulfate hydrate	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	15244-10-7	399.88
14024-17-0	Ferrous acetylacetonate	$\text{Fe}(\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4)_2$	14024-17-0	254.06
7782-63-0	Ferrous sulfate heptahydrate	$\text{Fe(SO}_4)_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	7782-63-0	278.01

## > Gallium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1303-00-0	Gallium arsenide	$\text{AsGaH}_2$	1303-00-0	146.66
12063-98-8	Gallium-III-phosphide	$\text{GaP}$	12063-98-8	102.71

## &gt; Gold

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
3000007	Gold iodide	AuI	10294-31-2	323.87
554-07-4	Gold-I-potassium cyanide	KAu(CN) <sub>2</sub>	554-07-4	288.10
27988-77-8	Tetrachloroauric-III-acid hydrate	HAuCl <sub>4</sub> *xH <sub>2</sub> O	27988-77-8	411.85

## &gt; Indium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
25114-58-3	Indium acetate	In(CH <sub>3</sub> COO) <sub>3</sub>	25114-58-3	193.94
1303-11-3	Indium arsenide	InAsH <sub>2</sub>	1303-11-3	191.76
10025-82-8	Indium-III-chloride	InCl <sub>3</sub>	10025-82-8	221.18
1312-43-2	Indium oxide	In <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1312-43-2	277.63
22398-80-7	Indium phosphide	InP	22398-80-7	147.81
13464-82-9	Indium-III-sulfate anhydrous	In <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	13464-82-9	517.82
3000004	Indium-III-sulfate hydrate	In <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> *xH <sub>2</sub> O	304655-87-6	517.82

## &gt; Iridium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
14996-61-3	Iridium-III-chloride hydrate	IrCl <sub>3</sub> *H <sub>2</sub> O	14996-61-3	316.59

## &gt; Lead

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
6080-56-4	Lead-II-acetate	Pb(CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	6080-56-4	379.33
10031-22-8	Lead-II-bromide	PbBr <sub>2</sub>	10031-22-8	367.01
598-63-0	Lead-II-carbonate	PbCO <sub>3</sub>	598-63-0	267.21
1319-46-6	Lead-II-carbonate basic	(PbCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> *Pb(OH) <sub>2</sub>	1319-46-6	775.59
7758-95-4	Lead-II-chloride	PbCl <sub>2</sub>	7758-95-4	278.10
6107-83-1	Lead-II-citrate trihydrate	Pb <sub>3</sub> (C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	6107-83-1	1053.85
7783-46-2	Lead-II-fluoride	PbF <sub>2</sub>	7783-46-2	245.20
10099-74-8	Lead-II-nitrate	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	10099-74-8	331.21
811-93-7	Lead-II-oxalate	PbC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	811-93-7	295.22
1317-36-8	Lead-II-oxide	PbO	1317-36-8	224.21
1309-60-0	Lead-IV-oxide	PbO <sub>2</sub>	1309-60-0	239.20
13453-62-8	Lead-II-perchlorate trihydrate	Pb(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	13453-62-8	460.15
12578-12-0	Lead stearate dibasic	-	12578-12-0	-

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1072-35-1	Lead-II-stearate	PbC <sub>36</sub> H <sub>70</sub> O <sub>4</sub>	1072-35-1	774.14
592-87-0	Lead thiocyanate	PbC <sub>2</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	592-87-0	323.36

## > Lithium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
546-89-4	Lithium acetate anhydrous	LiCH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub>	546-89-4	65.98
6108-17-4	Lithium acetate dihydrate	LiCH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	6108-17-4	102.02
6867-30-7	Lithium acetylide ethylene diamine	LiC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> N <sub>2</sub>	6867-30-7	92.07
553-54-8	Lithium benzoate	LiC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CO <sub>2</sub>	553-54-8	128.05
7550-35-8	Lithium bromide	LiBr	7550-35-8	86.84
554-13-2	Lithium carbonate	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	554-13-2	73.89
7447-41-8	Lithium chloride anhydrous	LiCl	7447-41-8	42.39
85144-11-2	Lithium chloride monohydrate	LiCl*H <sub>2</sub> O	85144-11-2	60.41
7789-01-7	Lithium chromate	Li <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	7789-01-7	165.91
52478-50-9	Lithium dichromate hydrate	Li <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> *H <sub>2</sub> O	52478-50-9	247.89
919-16-4	Lithium citrate tribasic tetrahydrate	Li <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> *4H <sub>2</sub> O	919-16-4	209.92
7789-24-4	Lithium fluoride	LiF	7789-24-4	25.94
60816-70-8	Lithium gluconate	LiC <sub>6</sub> H <sub>11</sub> O <sub>7</sub>	60816-70-8	202.09
1310-66-3	Lithium hydroxide monohydrate	LiOH*H <sub>2</sub> O	1310-66-3	41.96
85017-80-7	Lithium iodide trihydrate	LiI*3H <sub>2</sub> O	85017-80-7	151.86
13453-69-5	Lithium metaborate	LiBO <sub>2</sub>	13453-69-5	49.75
15293-74-0	Lithium metaborate dihydrate	LiBO <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	15293-74-0	85.78
13568-40-6	Lithium molybdate	Li <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	13568-40-6	173.82
7790-69-4	Lithium nitrate	LiNO <sub>3</sub>	7790-69-4	68.95
30903-87-8	Lithium oxalate	LiC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	30903-87-8	95.97
7791-03-9	Lithium perchlorate	LiClO <sub>4</sub>	7791-03-9	106.39
13453-78-6	Lithium perchlorate trihydrate	LiClO <sub>4</sub> *3H <sub>2</sub> O	13453-78-6	160.44
12031-80-0	Lithium peroxide	Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	12031-80-0	45.88
10377-52-3	Lithium phosphate anhydrous	Li <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	10377-52-3	115.79
10377-48-7	Lithium sulfate anhydrous	Li <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	10377-48-7	109.94
10102-25-7	Lithium sulfate monohydrate	Li <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> *H <sub>2</sub> O	10102-25-7	127.96
12007-60-2	Lithium tetraborate	Li <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	12007-60-2	169.12
109-72-8	N-butyl lithium in hexane	LiCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	109-72-8	64.06

## &gt; Magnesium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
142-72-3	Magnesium acetate anhydrous	$Mg(CH_3COO)_2$	142-72-3	142.39
16674-78-5	Magnesium acetate tetrahydrate	$Mg(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$	16674-78-5	214.45
13446-53-2	Magnesium bromide hexahydrate	$MgBr_2 \cdot 6H_2O$	13446-53-2	292.20
12125-28-9	Magnesium carbonate pentahydrate	$4MgCO_3 \cdot Mg(OH)_2 \cdot 5H_2O$	12125-28-9	142.63
546-93-0	Magnesium carbonate	$MgCO_3$	546-93-0	84.31
7791-18-6	Magnesium chloride hexahydrate	$MgCl_2 \cdot 6H_2O$	7791-18-6	203.30
16569-85-0	Magnesium chromate pentahydrate	$MgCrO_4 \cdot 5H_2O$	16569-85-0	140.30
3344-18-1	Magnesium citrate	$Mg_3(C_6H_5O_7)_2$	3344-18-1	451.11
144-23-0	Magnesium citrate dibasic	$Mg_3(C_6H_5O_7)_2 \cdot H_2O$	144-23-0	451.11
3632-91-5	Magnesium gluconate hydrate	$C_{12}H_{22}MgO_{14} \cdot H_2O$	3632-91-5	414.60
1309-42-8	Magnesium hydroxide	$Mg(OH)_2$	1309-42-8	58.32
13446-18-9	Magnesium nitrate hexahydrate	$Mg(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$	13446-18-9	256.41
1309-48-4	Magnesium oxide	$MgO$	1309-48-4	41.31
13446-19-0	Magnesium perchlorate hexahydrate	$Mg(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$	13446-19-0	331.30
557-04-0	Magnesium stearate	$MgC_{36}H_{70}O_4$	557-04-0	591.24
10034-99-8	Magnesium sulphate heptahydrate	$MgSO_4 \cdot 7H_2O$	10034-99-8	246.48
14987-04-3	Magnesium trisilicate	$Mg_2Si_2O_8$	14987-04-3	260.86

## &gt; Manganese

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
638-38-0	Manganese-II-acetate anhydrous	$Mn(CH_3COO)_2$	638-38-0	173.03
6156-78-1	Manganese-II-acetate tetrahydrate	$Mn(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$	6156-78-1	245.09
10031-20-6	Manganese-II-bromide	$MnBr_2$	10031-20-6	286.81
13446-03-2	Manganese-II-bromide tetrahydrate	$MnBr_2 \cdot 4H_2O$	13446-03-2	214.75
598-62-9	Mangan-II-carbonate	$MnCO_3$	598-62-9	114.95
7773-01-5	Manganese-II-chloride anhydrous	$MnCl_2$	7773-01-5	125.84
20603-88-7	Manganese-II-chloride dihydrate	$MnCl_2 \cdot 2H_2O$	20603-88-7	161.87
13446-34-9	Manganese-II-chloride tetrahydrate	$MnCl_2 \cdot 4H_2O$	13446-34-9	167.27
7782-64-1	Manganese-II-fluoride	$MnF_2$	7782-64-1	92.93
6556-16-7	Manganese-II-oxalate	$MnC_2O_4 \cdot 2H_2O$	6556-16-7	178.99
1317-35-7	Manganese-III-oxide	$Mn_2O_3$	1317-35-7	228.81
1313-13-9	Manganese-IV-oxide	$MnO_2$	1313-13-9	86.94
10377-66-9	Manganese-II-nitrate	$Mn(NO_3)_2$	10377-66-9	178.95
15710-66-4	Manganese-II-nitrate hydrate	$Mn(NO_3)_2 \cdot H_2O$	15710-66-4	196.96
20694-39-7	Manganese-II-nitrate tetrahydrate	$Mn(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$	20694-39-7	251.01

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
15364-94-0	Manganese-II-perchlorate hexahydrate	Mn(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	15364-94-0	361.93
39041-31-1	Manganese-II-phosphate trihydrate	Mn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	39041-31-1	408.80
7785-87-7	Manganese sulphate	MnSO <sub>4</sub>	7785-87-7	151.00
10034-96-5	Manganese-II-sulphate monohydrate	MnSO <sub>4</sub> *H <sub>2</sub> O	10034-96-5	169.02
10101-68-5	Manganese-II-sulphate tetrahydrate	MnSO <sub>4</sub> *4H <sub>2</sub> O	10101-68-5	223.06

## > Mercury

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
10124-48-8	Ammoniated mercury	HgNH <sub>4</sub>	10124-48-8	252.09
587-85-9	Diphenyl mercury	Hg(C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> )	587-85-9	354.80
2235-25-8	Ethyl mercury phosphate	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Hg) <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> H	2235-25-8	326.64
591-89-9	Potassium mercury-II-cyanide	K <sub>2</sub> Hg(CN) <sub>4</sub>	591-89-9	317.74
129-16-8	Mercurochrome	C <sub>2</sub> OH <sub>8</sub> Br <sub>7</sub> HgNa <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	129-16-8	750.66
10112-91-1	Mercury-I-chloride	Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	10112-91-1	472.09
1600-27-7	Mercury-II-acetate	Hg(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	1600-27-7	318.69
7789-47-1	Mercury-II-bromide	HgBr <sub>2</sub>	7789-47-1	360.40
7487-94-7	Mercury-II-chloride	HgCl <sub>2</sub>	7487-94-7	271.50
592-04-1	Mercury-II-cyanide	HgCN <sub>2</sub>	592-04-1	252.63
15385-57-6	Mercury-I-iodide	Hg <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	15385-57-6	327.49
7774-29-0	Mercury-II-iodide red	HgI <sub>2</sub>	7774-29-0	454.40
14836-60-3	Mercury-I-nitrate	Hg <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> *2H <sub>2</sub> O	14836-60-3	298.63
7783-34-8	Mercury-II-nitrate monohydrate	HgN <sub>2</sub> O <sub>6</sub> *H <sub>2</sub> O	7783-34-8	342.62
15829-53-5	Mercury-II- oxide, black acc. to Hahnemann	Hg <sub>2</sub> O	15829-53-5	417.18
21908-53-2/r	Mercury-II-oxide red	HgO	21908-53-2	216.59
21908-53-2/g	Mercury-II-oxide yellow	HgO	21908-53-2	216.59
1335-31-5	Mercury-II-oxycyanide	Hg(CN) <sub>2</sub> *HgO+Hg(CN) <sub>2</sub>	1335-31-5	469.21
7616-83-3	Mercury-II-perchlorate trihydrate	Cl <sub>2</sub> HgO <sub>8</sub>	7616-83-3	453.54
5970-32-1	Mercury-II-salicylate	HgC <sub>7</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	5970-32-1	474.82
7783-36-0	Mercury-I-sulfate	Hg <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	7783-36-0	497.24
7783-35-9	Mercury-II-sulfate	HgSO <sub>4</sub>	7783-35-9	296.65
1344-48-5	Mercury-II-sulfide	HgS	1344-48-5	232.66
592-85-8	Mercury-II-thiocyanate	Hg(SCN) <sub>2</sub>	592-85-8	316.75
62-38-4	Phenyl mercury acetate	Hg(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>2</sub> )	62-38-4	336.74
102-98-7	Phenyl mercury borate	C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> BHgO <sub>3</sub>	102-98-7	338.52
8003-05-2	Phenyl mercury nitrate	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> HgNO <sub>3</sub> *C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> HgOH	8003-05-2	634.40
2000001	Phenyl mercury octoate	-	-	-

## &gt; Molybdenum

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
18868-43-4	Molybdenum-IV-oxide	MoO <sub>2</sub>	18868-43-4	127.94
1313-27-5	Molybdenum-VI-oxide	MoO <sub>3</sub>	1313-27-5	143.94
1317-33-5	Molybdenum disulfide	MoS <sub>2</sub>	1317-33-5	160.07

## &gt; Nickel

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7785-20-5	Nickel ammonium sulfate	-	7785-20-5	395.00
51142-85-9	Nickel borate	Ni(BO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	51142-85-9	144.31
12607-70-4	Nickel carbonate basic	NiCO <sub>3</sub> *2Ni(OH) <sub>2</sub> *H <sub>2</sub> O	12607-70-4	304.12
6018-92-4	Nickel citrate	Ni(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> ) <sub>2</sub>	6018-92-4	266.86
16812-54-7	Nickel sulfide	NiS	16812-54-7	90.76
6018-89-9	Nickel-II-acetate tetrahydrate	Ni(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> *4H <sub>2</sub> O	6018-89-9	248.84
13462-88-9	Nickel-II-bromide anhydrous	NiBr <sub>2</sub>	13462-88-9	218.50
3333-67-3	Nickel-II-carbonate	NiCO <sub>3</sub>	3333-67-3	118.70
7718-54-9	Nickel-II-chloride anhydrous	NiCl <sub>2</sub>	7718-54-9	129.60
7791-20-0	Nickel-II-chloride hexahydrate	NiCl <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	7791-20-0	237.69
10028-18-9	Nickel-II-fluoride	NiF <sub>2</sub>	10028-18-9	96.69
13940-83-5	Nickel-II-fluoride tetrahydrate	NiF <sub>2</sub> *4H <sub>2</sub> O	13940-83-5	168.75
12054-48-7	Nickel-II-hydroxide	Ni(OH) <sub>2</sub>	12054-48-7	92.71
13478-00-7	Nickel-II-nitrate	Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	13478-00-7	290.79
6018-94-6	Nickel-II-oxalate dihydrate	NiC <sub>2</sub> O <sub>4</sub> *2H <sub>2</sub> O	6018-94-6	182.74
1313-99-1	Nickel-II-oxide black	NiO	1313-99-1	74.69
13520-61-1	Nickel-II-perchlorate hexahydrate	Ni(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	13520-61-1	365.69
124594-15-6	Nickel-II-sulfamate tetrahydrate	Ni(SO <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> *4H <sub>2</sub> O	124594-15-6	250.87
15244-37-8	Nickel-II-sulfate	NiSO <sub>4</sub>	15244-37-8	154.76
10101-97-0	Nickel-II-sulfate hexahydrate	NiSO <sub>4</sub> *6H <sub>2</sub> O	10101-97-0	262.85
10101-98-1	Nickel-II-sulfate heptahydrate	NiSO <sub>4</sub> *7H <sub>2</sub> O	10101-98-1	280.86

## &gt; Osmium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
20816-12-0	Osmium tetroxide	OsO <sub>4</sub>	20816-12-0	254.23

## > Palladium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
14592-56-4	Bis(acetonitrile) palladium-II-chloride	$\text{PdCl}_2(\text{C}_2\text{H}_3\text{N})_2$	14592-56-4	259.43

## > Potassium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
28300-74-5	Antimony potassium tartrate	$\text{K}_2\text{Sb}(\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_{12} \cdot 3\text{H}_2\text{O})$	28300-74-5	667.85
127-08-2	Potassium acetate	$\text{KCH}_3\text{CO}_2$	127-08-2	98.14
7784-24-9	Potassium aluminum sulfate	$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	7784-24-9	474.39
7758-02-3	Potassium bromide	KBr	7758-02-3	119.00
7447-40-7	Potassium chloride	KCl	7447-40-7	74.55
3000006	Potassium cobalt citrate	$\text{Co}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7\text{K}_2)_2$	-	593.53
13967-50-5	Potassium Dicyanoaurate	$\text{KAu}(\text{CN})_2$	13967-50-5	288.10
7789-23-3	Potassium fluoride	KF	7789-23-3	58.10
13963-58-1	Potassium hexacyanocobaltate	$\text{K}_3[\text{Co}(\text{CN})_6]$	13963-58-1	332.33
17084-13-8	Potassium hexafluorophosphate	$\text{KPF}_6$	17084-13-8	184.06
12208-13-8	Potassium hexahydroxoantimonate	$\text{K}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$	12208-13-8	262.90
7681-11-0	Potassium iodide	KI	7681-11-0	166.00
16481-66-6	Potassium metaborate	$\text{KBO}_2$	16481-66-6	81.91
14220-17-8	Potassium nickel cyanide	$\text{NiK}_2(\text{CN})_4$	14220-17-8	140.96
7757-79-1	Potassium nitrate	$\text{KNO}_3$	7757-79-1	101.10
6487-48-5	Potassium oxalate	$\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	6487-48-5	184.23
12229-13-9	Potassium pentaborate	$\text{KB}_5\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	12229-13-9	315.34
7727-21-1	Potassium persulfate	$\text{K}_2(\text{SO}_4)_2$	7727-21-1	270.32
24634-61-5	Potassium sorbate	$\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2 \cdot \text{K}$	24634-61-5	150.22
7778-80-5	Potassium sulfate	$\text{K}_2\text{SO}_4$	7778-80-5	174.26
12045-78-2	Potassium tetraborate	$\text{K}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	12045-78-2	169.12

## > Rhodium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
10489-46-0	Rhodium J2	$\text{Rh}_2(\text{SO}_4)_3$	10489-46-0	494.00
13569-65-8/g	Rhodium-III-chloride trihydrate	$\text{RhCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	13569-65-8	263.31

## &gt; Rubidium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [G/MOL]
7791-11-9	Rubidium chloride	RbCl	7791-11-9	120.92
13126-12-0	Rubidium nitrate	RbNO <sub>3</sub>	13126-12-0	147.47

## &gt; Ruthenium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
11103-72-3	Ruthenium red	(NH <sub>3</sub> ) <sub>5</sub> RuORu(NH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ORu(NH <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> Cl <sub>6</sub>	11103-72-3	786.35

## &gt; Selenium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7446-08-4	Selenium-IV-oxide	SeO <sub>2</sub>	7446-08-4	110.96
7488-56-4	Selenium sulfide	SeS <sub>2</sub>	7488-56-4	143.09

## &gt; Silver

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
506-61-6	Potassium silver cyanide	KAgCN <sub>2</sub>	506-61-6	199.00
7783-90-6	Silver-I-chloride	AgCl	7783-90-6	143.32
506-64-9	Silver-I-cyanide	AgCN	506-64-9	133.89
7783-96-2	Silver iodide	AgI	7783-96-2	234.77
7761-88-8	Silver nitrate	AgNO <sub>3</sub>	7761-88-8	169.87
20667-12-3	Silver-I-oxide	Ag <sub>2</sub> O	20667-12-3	231.74
9015-51-4	Silver proteinate	Ag	9015-51-4	164.12
10294-26-5	Silver sulfate	AgSO <sub>4</sub>	10294-26-5	311.80

## &gt; Sodium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
62-74-8	Fluoroacetic sodium salt	NaCH <sub>2</sub> FCOO	62-74-8	100.02
127-09-3	Sodium acetate	NaCH <sub>3</sub> COO	127-09-3	82.03
12232-99-4	Sodium bismuthate	NaBiO <sub>3</sub>	12232-99-4	279.97
7647-15-6	Sodium bromide	NaBr	7647-15-6	102.89
497-19-8	Sodium carbonate	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	497-19-8	105.99
68-04-2	Sodium citrate	Na <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub>	68-04-2	258.07
6132-04-3	Tri-Sodium citrate dihydrate	C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> Na <sub>3</sub> O <sub>9</sub>	6132-04-3	294.10

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
143-33-9	Sodium cyanide	NaCN	143-33-9	49.01
14992-59-7	Sodium dibunate	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> NaO <sub>3</sub> S	14992-59-7	342.43
55073-41-1	Sodium glycerophosphate hydrate	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>6</sub> P*H <sub>2</sub> O	55073-41-1	234.05
16893-85-9	Sodium hexafluorosilicate	Na <sub>2</sub> SiF <sub>6</sub>	16893-85-9	188.06
1310-73-2	Sodium hydroxide	NaOH	1310-73-2	40.00
7681-52-9	Sodium hypochloride	NaClO	7681-52-9	74.44
7681-82-5	Sodium iodide	NaI	7681-82-5	149.89
72-17-3	Sodium lactate	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NaO <sub>3</sub>	72-17-3	112.06
7784-46-5	Sodium meta arsenite	NaAsO <sub>2</sub>	7784-46-5	129.91
13517-24-3	Sodium metasilicate nonahydrate	Na <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Si*9H <sub>2</sub> O	13517-24-3	284.20
7631-95-0	Sodium molybdate anhydrous	Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	7631-95-0	205.92
10102-40-6	Sodium molybdate dihydrate	Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub> *2H <sub>2</sub> O	10102-40-6	241.95
7631-99-4	Sodium nitrate	NaNO <sub>3</sub>	7631-99-4	84.99
62-76-0	Sodium oxalate	Na <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	62-76-0	134.00
7790-28-5	Sodium periodate	NaO <sub>4</sub>	7790-28-5	213.89
7775-27-1	Sodium peroxide sulfate	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	7775-27-1	238.10
7558-79-4	Disodium phosphate	Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	7558-79-4	141.96
10102-23-5	Sodium selenate	Na <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub> *10H <sub>2</sub> O	10102-23-5	184.97
1313-85-5	Sodium selenide	Na <sub>2</sub> Se	1313-85-5	124.94
10102-18-8	Sodium selenite	Na <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	10102-18-8	172.94
26970-82-1	Sodium selenite pentahydrate	Na <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub> *5H <sub>2</sub> O	26970-82-1	263.01
12058-66-1	Sodium stannate	Na <sub>2</sub> SnO <sub>3</sub>	12027-70-2	212.69
7757-82-6	Sodium sulfate	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	7757-82-6	142.04
1313-82-2	Sodium sulfide	Na <sub>2</sub> S	1313-82-2	78.04
7757-83-7	Sodium sulfite	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> S	7757-83-7	126.04
13874-02-7	Sodium tetrachloraurate-III-dihydrate	NaAuCl <sub>4</sub> *2H <sub>2</sub> O	13874-02-7	397.80
15523-24-7	Sodium tetraethylborate	Na[B(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>4</sub> ]	15523-24-7	150.05
13755-29-8	Sodium tetrafluoroborate	NaBF <sub>4</sub>	13755-29-8	109.79
10213-10-2	Sodium wolframate dihydrate	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub> W	10213-10-2	329.85

## > Strontium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
14692-29-6	Strontium acetate	Sr(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> *1/2H <sub>2</sub> O	14692-29-6	223.72
543-94-2	Strontium acetate hemihydrate	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> Sr	543-94-2	205.71
10476-81-0	Strontium bromide anhydrous	SrBr <sub>2</sub>	10476-81-0	247.43
7789-53-9	Strontium bromide hexahydrate	SrBr <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	7789-53-9	355.52
14519-13-2	Strontium bromide monohydrate	SrBr <sub>2</sub> *H <sub>2</sub> O	14519-13-2	285.44
1633-05-2	Strontium carbonate	SrCO <sub>3</sub>	1633-05-2	147.63

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
10476-85-4	Strontium chloride anhydrous	SrCl <sub>2</sub>	10476-85-4	158.53
10025-70-4	Strontium chloride hexahydrate	SrCl <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	10025-70-4	266.62
7789-06-2	Strontium chromate	SrCrO <sub>4</sub>	7789-06-2	203.61
813-97-8	Strontium citrate dibasic	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>7</sub> Sr	813-97-8	314.01
7783-48-4	Strontium fluoride	SrF <sub>2</sub>	7783-48-4	125.62
10476-86-5	Strontium iodide	SrI <sub>2</sub>	10476-86-5	341.43
10042-76-9	Strontium nitrate	Sr(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	10042-76-9	211.63
814-95-9	Strontium oxalate	SrC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	814-95-9	175.64
13450-97-0	Strontium perchlorate hexahydrate	Sr(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *6H <sub>2</sub> O	13450-97-0	286.52
15650-09-6	Strontium perchlorate trihydrate	Sr(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> *3H <sub>2</sub> O	15650-09-6	340.57
7759-02-6	Strontium sulphate	SrSO <sub>4</sub>	7759-02-6	183.68

## > Tellurium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7446-07-3	Tellurium oxide	TeO <sub>2</sub>	7446-07-3	159.60

## > Thallium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
563-68-8	Thallium-I-acetate	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> Tl	563-68-8	263.43

## > Tin

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7772-99-8	Tin-II-chloride anhydrous	SnCl <sub>2</sub>	7772-99-8	189.62
10025-69-1	Tin-II-chloride dihydrate	SnCl <sub>2</sub> *2H <sub>2</sub> O	10025-69-1	225.65
7646-78-8	Tin-IV-chloride	SnCl <sub>4</sub>	7646-78-8	260.52
21651-19-4	Tin-II-oxide	SnO	21651-19-4	135.72
18282-10-5	Tin-IV-oxide	SnO <sub>2</sub>	18282-10-5	150.71
7488-55-3	Tin-II-sulfate	SnSO <sub>4</sub>	7488-55-3	214.77

## > Titanium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1317-70-0/g	Titanium dioxide anatas	TiO <sub>2</sub>	1317-70-0	79.87
1317-80-2	Titanium dioxide rutil	TiO <sub>2</sub>	1317-80-2	79.87
7550-45-0	Titanium-IV-chloride	TiCl <sub>4</sub>	7550-45-0	189.68

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
546-68-9	Titanium-IV-isopropoxide	$C_{12}H_{28}O_4Ti$	546-68-9	284.22

## > Tungsten

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1314-35-8	Tungsten trioxide	$WO_3$	1314-35-8	231.84

## > Vanadium

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
1314-62-1	Vanadium pentoxide	$V_2O_5$	1314-62-1	181.88
27774-13-6	Vanadium sulphate	$VOSO_4 \cdot 5H_2O$	27774-13-6	163.00
12036-21-4	Vanadium-IV-oxide	$VO_2$	12036-21-4	82.94

## > Zinc

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
557-34-6	Zinc acetate anhydrous	$Zn(CH_3COO)_2$	557-34-6	219.51
5970-45-6	Zinc acetate dihydrate	$Zn(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$	5970-45-6	219.51
7699-45-8	Zinc bromide	$ZnBr_2$	7699-45-8	225.20
18921-13-6	Zinc bromide dihydrate	$ZnBr_2 \cdot 2H_2O$	18921-13-6	261.23
3486-35-9	Zinc carbonate	$ZnCO_3$	3486-35-9	125.40
7646-85-7	Zinc chloride	$ZnCl_2$	7646-85-7	136.30
5990-32-9	Zinc citrate dihydrate	$Zn_3(C_6H_5O_7)_2 \cdot 2H_2O$	5990-32-9	610.40
13986-18-0	Zinc fluoride	$ZnF_2 \cdot H_2O$	13986-18-0	121.40
7783-49-5	Zinc fluoride anhydrous	$ZnF_2$	7783-49-5	103.39
5970-47-8	Zinc hydroxide carbonate	$2(ZnCO_3) \cdot ZnO \cdot 3H_2O$	5970-47-8	549.01
20427-58-1	Zinc hydroxide	$Zn(OH)_2$	20427-58-1	99.40
10139-47-6	Zinc iodide	$ZnI_2$	10139-47-6	319.20
10196-18-6	Zinc nitrate hexahydrate	$Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$	10196-18-6	297.49
557-07-3	Zinc oleate	$Zn_3(CH_{17}H_{33}COO)_2$	557-07-3	628.30
547-62-2	Zinc oxalate dihydrate	$ZnC_2O_4 \cdot 2H_2O$	547-62-2	189.44
1314-13-2	Zinc oxide	$ZnO$	1314-13-2	81.39
10025-64-6	Zinc perchlorate hexahydrate	$Zn(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$	10025-64-6	372.38
6000007	Zinc phosphide	$Zn_3P_2$	1314-84-7	258.12
7446-20-0	Zinc sulphate heptahydrate	$ZnSO_4 \cdot 7H_2O$	7446-20-0	287.56
557-08-4	Zinc undecylate	$ZnC_{22}H_{38}O_4$	557-08-4	431.92



The background of the entire page is an abstract composition of black and white spheres and liquid droplets. Some spheres are solid black with a white highlight, while others are more translucent, showing a gradient from black to white. The droplets are irregular in shape, with some appearing to be merging or flowing together. The overall effect is a dynamic, textured surface that suggests a scientific or chemical theme.

# Metal Salt Solutions

Finding the best solution for you! Since 1788

CODE	NAME	FORMULA	CAS-NO	MOLECULAR WEIGHT [g/mole]
7784-27-2/l	Aluminium nitrate solution	$\text{AlN}_3\text{O}_9 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	7784-27-2	375.13
3500002/l	Chromium nitrate solution	-	13548-38-4	-
7791-13-1/l	Cobalt-II-chloride solution	$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	7791-13-1	237.93
19004-19-4/l	Copper-II-nitrate solution	$\text{Cu}_2\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_{17}$	19004-19-4	465.19
10026-22-9/l	Cobalt-II-nitrate-hexahydrate solution	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	10026-22-9	291.03
7782-61-8/l	Ferric nitrate nonahydrate solution	$\text{FeN}_3\text{O}_9 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	7782-61-8	404.00
14307-35-8/l	Lithium Chromate solution	$\text{CrLi}_2\text{O}_4$	14307-35-8	129.88
10377-66-9/l	Manganese-II-nitrate solution	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$	10377-66-9	178.95
13446-18-9/l	Magnesium nitrate hexahydrate solution	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	13446-18-9	256.41
13770-89-3/l	Nickel sulfamate solution	$\text{H}_4\text{N}_2\text{NiO}_6\text{S}_2$	13770-89-3	250.87
3500006/l	Potassium cobalt citrate solution	$\text{Co}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7\text{K}_2)_2$	-	-
7446-20-0/l	Zinc sulphate heptahydrate solution	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	7446-20-0	287.56

SINCE 1788 - FROM ALCHEMY TO LIFESCIENCE  
**220** years  
Chemicals for Mankind



Oskar Tropitzsch

Cfm Oskar Tropitzsch e.K.  
Waldershofer Str. 49-51  
95615 Marktredwitz  
Germany

**PHONE** +49 9231 96 19 - 0  
**FAX** +49 9231 96 19 - 60  
**MAIL** [info@cfmot.de](mailto:info@cfmot.de)  
**WEBSITE** [www.cfmot.de](http://www.cfmot.de)