

1. anorganická chemie

tabulka 1. názvy prvků

Actinium	s	Ac
Aluminium	s	Al
Americium/Amerizium	s	Am
Antimon	s	Sb
Argon	s	Ar
Arsen	s	As
Astat/Astatin	s	At
Barium	s	Ba
Berkelium	s	Bk
Beryllium	s	Be
Bismut/Wismut/Bismutum	s	Bi
Blei	s	Pb
Bohrium	s	Bh
Bor	s	B
Brom	s	Br
Cadmium/Kadmium	s	Cd
Caesium/Zäsium/Cäsium	s	Cs
Calcium/Kalzium	s	Ca
Californium/Kalifornium	s	Cf
Cer/Zer/Zerium	s	Ce
Chlor	s, f	Cl
Chrom	s	Cr
Cobalt/Kobalt	s	Co
Curium	s	Cm
Dysprosium	s	Dy
Einsteinium	s	Es
Eisen	s	Fe
Erbium	s	Er
Europium	s	Eu
Fermium	s	Fm
Fluor	s	F
Francium	s	Fr
Gadolinium	s	Gd
Gallium	s	Ga
Germanium	s	Ge
Gold	s	Au
Hafnium	s	Hf
Helium	s	He
Holmium	s	Ho
Indium	s	In
Iod	s	I
Iridium	s	Ir

Kalium	s	K
Kohlenstoff	r	C
Krypton	s	Kr
Kupfer	s	Cu
Lanthan	s	La
Lawrencium	s	Lr
Lithium	s	Li
Lutetium	s	Lu
Magnesium	s	Mg
Mangan	s	Mn
Mendelevium	s	Md
Molybdän	s	Mo
Natrium	s	Na
Neodym	s	Nd
Neon	s	Ne
Neptunium	s	Np
Nickel	s	Ni
Niob	s	Nb
Nobelium	s	No
Osmium	s	Os
Palladium	s	Pd
Phosphor	r	P
Platin/Platine	s, e	Pt
Plutonium	s	Pu
Polonium	s	Po
Praseodym	s	Pr
Promethium	s	Pm
Protactinium	s	Pa
Quecksilber	s	Hg
Radium	s	Ra
Radon	s	Rn
Rhenium	s	Re
Rhodium	s	Rh
Rubidium	s	Rb
Ruthenium	s	Ru
Samarium	s	Sm
Sauerstoff/Oxygen	r/s	O
Scandium	s	Sc
Schwefel/Sulfur	r/s	S
Selen	r	Se
Silber/Argentum	s	Ag
Silicium/Silizium	s	Si
Stickstoff/Nitrogen	r/s	N
Strontium	s	Sr

Tantal	s	Ta
Technetium	s	Tc
Tellur	s	Te
Terbium	s	Tb
Thallium	s	Tl
Thorium	s	Th
Thulium	s	Tm
Titan	s	Ti
Uran	s	U
Vanadium	s	V
Wasserstoff	r	H
Wolfram/Tungsten	s	W
Xenon	s	Xe
Ytterbium	s	Yb
Yttrium	s	Y
Zink	s	Zn
Zinn	s	Sn
Zirconium	s	Zr

U českých názvů prvků je třeba si všimnout hlavně jódu 53, a prvků obsahujících v českém názvu zdvojené písmeno –ll-. Ve starší literatuře se používaly výrazy vizmut, arzen a jód se značkou J. Prodloužené názvy jako jód, bróm, chlór, fluór, neón, chróm se v názvech sločenin nepoužívají, vše s krátkou slabikou.

Německé názvy prvků jsou podstatná jména, proto musí mít první písmeno velké a samozřejmě i člen.

Překlady chemických názvů do češtiny

Binární sloučeniny

tabulka 2. kationty

s Amid	amid
s Arsenid	arsenid
s Borid	borid
s Bromid	bromid
s Karbid	karbid
s Zyanid/Cyanid	kyanid
s Fluorid	fluorid
s Hydrid	hydrid
s Hydroxid	hydroxid
s Chlorid	chlorid
s Jodid	jodid
s Nitrid	nitrid
s Oxid	oxid, po staru (kysličník)
s Ozonid	ozonid
s Peroxid /Peroxyd	peroxid
s Phosphid	fosfid
s Selenid	selenid
s Sulfid	sulfid, po staru (sirník)
s Tellurid	tellurid

Někdy se vyskytnou i názvy jako

s Bromür	bromid
s Chlorür	chlorid
s Fluorür	fluorid
s Jodür	jodid

Název je vždycky jednoslovný, složený s názvu kationtu na prvním místě, následovaném popřípadě oxidačním číslem a pak názvem aniontu s příslušnými řeckými předponami značícími počet. Člen je vždycky **s**. Někdy se oxidací číslo kationtu napíše za název jako římské číslo.

s Dischwefeldichlorid	chlorid sirný
s Natriumjodid	jodid sodný
s Natriumkarbid	karbid sodíku
s Selentetrabromid	bromid seleničitý
s Arsenchlorid V	chlorid arseničný
s Jodmonochlorid	chlorid jodný

Sulfidy:

s Eisensesquisulfid	sulfid železitý
s Eisensulfid III	sulfid železitý
s Dieisentrisulfid	sulfid železitý
s Eisensulfid II-III	sulfid železnato-železitý
s Eisenmonosulfid	sulfid železnatý

Názvosloví oxidů a příbuzných sloučenin:

s Chrom II-oxid	oxid chromnatý
s Chrom III-oxid, Chromsesquioxid	oxid chromitý
s Chrom IV-oxid, Chromdioxid	oxid chromičitý
s Chrom VI-oxid, Chromtrioxid	oxid chromový
s Wasserstoffsuperoxid, Wasserstoffperoxid	peroxid vodíku

V němčině se chemické názvy binárních (dvousložkových) tvoří několika způsoby.

1. klasický dvouslovný název

s Bariumazid	azid barnatý
s Kalziumkarbid	karbid vápenatý
s Silbersulfid	siřičitan stříbrný

2. název obsahující oxidační číslo kovu

Zde musíme využít znalostí tabulky oxidačních čísel:

koncovka	-ný	-natý	-itý	-ičitý	ičný nebo -ečný	-ový	-istý	-ičelý
oxid. č.	+1	+2	+3	+4	+5	+6	+7	+8

s Eisen-bromid III	bromid železitý
s Eisen-hydroxid III	hydroxid železitý
s Kobalt-sulfid II-III	sulfid kobaltnato-kobaltitý

3. anhydridy kyselin

u některých sloučenin se předpokládá jejich vznik odtržením vody z jejich mateřských kyselin

s Chromsäureanhydrid	chromová kyselina anhydrid = oxid chromový
s Chlorigsäureanhydrid	chloritá kyselina anhydrid = oxid chloritý
s Mangansäureanhydrid	manganová kyselina anhydrid = oxid manganový
s Phosphorigsäureanhydrid	fosforitá kyselina anhydrid = oxid fosforitý