

DODATKY

TAB.I. České, latinské, anglické a německé názvy chemických prvků

At. číslo	Symbol	Název český	Název latinský	Název anglický	Název německý
1	H	Vodík	Hydrogenium	Hydrogen	Wasserstoff
2	He	Helium	Helium	Helium	Helium
3	Li	Lithium	Lithium	Lithium	Lithium
4	Be	Beryllium	Beryllium	Beryllium	Beryllium
5	B	Bor	Borum	Boron	Bor
6	C	Uhlík	Carboneum	Carbon	Kohlenstoff
7	N	Dusík	Nitrogenium	Nitrogen	Stickstoff
8	O	Kyslík	Oxygenium	Oxygen	Sauerstoff
9	F	Fluor	Fluorum	Fluorine	Fluor
10	Ne	Neon	Neon	Neon	Neon
11	Na	Sodík	Natrium	Sodium	Natrium
12	Mg	Hořčík	Magnesium	Magnesium	Magnesium
13	Al	Hliník	Aluminium	Aluminium	Aluminium
14	Si	Křemík	Silicium	Silicon	Silicium
15	P	Fosfor	Phosphorus	Phosphorus	Phosphor
16	S	Síra	Sulfur	Sulfur	Schwefel
17	Cl	Chlor	Chlorum	Chlorine	Chlor
18	Ar	Argon	Argon	Argon	Argon
19	K	Draslík	Kalium	Potassium	Kalium
20	Ca	Vápník	Calcium	Calcium	Calcium
21	Sc	Skandium	Scandium	Scandium	Scandium
22	Ti	Titan	Titanium	Titanium	Titan
23	V	Vanad	Vanadium	Vanadium	Vanadin
24	Cr	Chrom	Chromium	Chromium	Chrom
25	Mn	Mangan	Manganium	Manganese	Mangan
26	Fe	Železo	Ferrum	Iron	Eisen
27	Co	Kobalt	Cobaltum	Cobalt	Kobalt
28	Ni	Nikl	Niccolum	Nickel	Nickel
29	Cu	Měď	Cuprum	Copper	Kupfer
30	Zn	Zinek	Zincum	Zinc	Zink
31	Ga	Gallium	Gallium	Gallium	Gallium
32	Ge	Germanium	Germanium	Germanium	Germanium
33	As	Arsen	Arsenicum	Arsenic	Arsen
34	Se	Selen	Selenium	Selenium	Selen
35	Br	Brom	Bromum	Bromine	Brom
36	Kr	Krypton	Krypton	Krypton	Krypton
37	Rb	Rubidium	Rubidium	Rubidium	Rubidium
38	Sr	Stroncium	Strontium	Strontium	Strontium
39	Y	Yttrium	Yttrium	Yttrium	Yttrium
40	Zr	Zirkonium	Zirconium	Zirconium	Zirkonium
41	Nb	Niob	Niobium	Columbium	Niob
42	Mo	Molybden	Molybdaenum	Molybdenum	Molybdan
43	Tc	Technecium	Technetium	Technetium	Technetium
44	Ru	Ruthenium	Ruthenium	Ruthenium	Ruthenium
45	Rh	Rhodium	Rhodium	Rhodium	Rhodium
46	Pd	Palladium	Palladium	Palladium	Palladium
47	Ag	Stříbro	Argentum	Silver	Silber
48	Cd	Kadmium	Cadmium	Cadmium	Cadmium
49	In	Indium	Indium	Indium	Indium
50	Sn	Cín	Stannum	Tin	Zinn
51	Sb	Antimon	Stibium	Antimony	Antimon
52	Te	Tellur	Tellurium	Tellurium	Tellur

53	I	Jod	Iodum	Iodine	Jod
54	Xe	Xenon	Xenon	Xenon	Xenon
55	Cs	Cesium	Cesium	Cesium	Cesium
56	Ba	Baryum	Barium	Barium	Barium
57	La	Lanthan	Lanthanum	Lanthanum	Lanthan
58	Ce	Cer	Cerium	Cerium	Cer
59	Pr	Praseodym	Praseodymium	Praseodymium	Praseodym
60	Nd	Neodym	Neodymium	Neodymium	Neodym
61	Pm	Promethium	Promethium	Promethium	Promethium
62	Sm	Samarium	Samarium	Samarium	Samarium
63	Eu	Europium	Europium	Europium	Europium
64	Gd	Gadolinium	Gadolinium	Gadolinium	Gadolinium
65	Tb	Terbium	Terbium	Terbium	Terbium
66	Dy	Dysprosium	Dysprosium	Dysprosium	Dysprosium
67	Ho	Holmium	Holmium	Holmium	Holmium
68	Er	Erbium	Erbium	Erbium	Erbium
69	Tm	Thulium	Thulium	Thulium	Thulium
70	Yb	Ytterbium	Ytterbium	Ytterbium	Ytterbium
71	Lu	Lutecium	Lutetium	Lutecium	Lutetium
72	Hf	Hafnium	Hafnium	Hafnium	Hafnium
73	Ta	Tantal	Tantalum	Tantalum	Tantal
74	W	Wolfram	Wolframium	Tungsten	Wolfram
75	Re	Rhenium	Rhenium	Rhenium	Rhenium
76	Os	Osmium	Osmium	Osmium	Osmium
77	Ir	Iridium	Iridium	Iridium	Iridium
78	Pt	Platina	Platinum	Platinum	Platin
79	Au	Zlato	Aurum	Gold	Gold
80	Hg	Rtuť	Hydrargyrum	Mercury	Quecksilber
81	Tl	Thallium	Thallium	Thallium	Thallium
82	Pb	Olovo	Plumbum	Lead	Blei
83	Bi	Bismut	Bismuthum	Bismuth	Vismuth
84	Po	Polonium	Polonium	Polonium	Polonium
85	At	Astat	Astatium	Astatine	Astatine
86	Rn	Radon	Radon	Radon	Radon
87	Fr	Francium	Francium	Francium	Francium
88	Ra	Radium	Radium	Radium	Radium
89	Ac	Aktinium	Actinium	Actinium	Aktinium
90	Th	Thorium	Thorium	Thorium	Thorium
91	Pa	Protaktinium	Protactinium	Protactinium	Protaktinium
92	U	Uran	Uranium	Uranium	Uran
93	Np	Neptunium	Neptunium	Neptunium	Neptunium
94	Pu	Plutonium	Plutonium	Plutonium	Plutonium
95	Am	Americium	Americium	Americium	Americium
96	Cm	Curium	Curium	Curium	Curium
97	Bk	Berkelium	Berkelium	Berkelium	Berkelium
98	Cf	Kalifornium	Californium	Californium	Californium
99	Es	Einsteinium	Einsteinium	Einsteinium	Einsteinium
100	Fm	Fermium	Fermium	Fermium	Fermium
101	Md	Mendelevium	Mendelevium	Mendelevium	Mendelevium
102	No	Nobelium	Nobelium	Nobelium	Nobelium
		Joliotium	Joliotium		
103	Lr	Lawrencium	Laurentium	Lawrencium	Lawrencium
104	Rf	Rutherfordium	Rutherfordium		
105	Db	Dubnium			
106	Sg	Seaborgium			
107	Bh	Bohrium			
108	Hs	Hassium			
109	Mt	Meitnerium			

TAB.II. Racionální názvy vybraných prvků

Ca	Kalcium	Ag	Argentium
Mn	Manganium	Cd	Kadmium
Fe	Ferrium	Sn	Stannium
Co	Kobaltium	Ln	Lanthanium
Ni	Nikelium	Ta	Tantalium
Cu	Kuprium	Pt	Platinum
Zn	Zinkium	Au	Aurium
As	Arsenium	Hg	Hydrargyrium
Mo	Molybdenium	Pb	Plumbium
Tc	Technecium	Bi	Bismutium

Poznámka: Racionální názvy ostatních prvků jsou shodné s jejich latinskými názvy (viz TAB.I.)

TAB.III. Standardní redoxní potenciály některých systémů při 25 °C

Systém	E ⁰ (V)	Systém	E ⁰ (V)
Pb ⁴⁺ /Pb ²⁺	+1,69	SO ₄ ²⁻ /S	+0,36
MnO ₄ ⁻ /Mn ²⁺	+1,51	Cu ²⁺ /Cu	+0,34
Cl ₂ /Cl ⁻	+1,36	SO ₄ ²⁻ /H ₂ S	+0,30
Cr ₂ O ₇ ²⁻ /Cr ³⁺	+1,33	Bi ³⁺ /Bi	+0,21
MnO ₂ /Mn ²⁺	+1,23	Sn ⁴⁺ /Sn ²⁺	+0,15
O ₂ /H ₂ O	+1,23	S/H ₂ S	+0,14
Br ₂ /Br ⁻	+1,07	H ⁺ /H ₂	0,00
HNO ₃ /NO	+0,96	N ₂ /NH ₃	-0,06
Hg ²⁺ /Hg ₂ ²⁺	+0,92	Sn ²⁺ /Sn	-0,14
Ag ⁺ /Ag	+0,80	Ni ²⁺ /Ni	-0,24
Fe ³⁺ /Fe ²⁺	+0,77	Cr ³⁺ /Cr ²⁺	-0,41
AsO ₄ ³⁻ /AsO ₂ ⁻	+0,56	Fe ²⁺ /Fe	-0,44
I ₂ /I ⁻	+0,54	Zn ²⁺ /Zn	-0,76
CO/C	+0,52	Al ³⁺ /Al	-1,66
O ₂ /OH ⁻	+0,40	Mg ²⁺ /Mg	-2,36

TAB.IV. Efektivní náboj jádra Z_{ef}

H								He	
Z	1								2
1s	1,00								1,69
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne		
Z	3	4	5	6	7	8	9	10	
1s	2,69	3,68	4,68	5,67	6,66	7,66	8,65	9,64	
2s	1,28	1,91	2,58	3,22	3,85	4,49	5,13	5,76	
2p			2,42	3,14	3,83	4,45	5,10	5,76	
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar		
Z	11	12	13	14	15	16	17	18	
1s	10,63	11,61	12,59	13,57	14,56	15,54	16,52	17,51	
2s	6,57	7,39	8,21	9,02	9,82	10,63	11,43	12,23	
2p	6,80	7,83	8,96	9,94	10,96	11,98	12,99	14,01	
3s	2,51	3,31	4,12	4,90	5,64	6,37	7,07	7,76	
3p			4,07	4,29	4,89	5,48	6,12	6,76	

 TAB.V. První a vyšší ionizační energie I_n (hodnoty v eV*)

H								He
13,60								24,58 54,40
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	
5,39	9,32	8,30	11,26	14,53	13,61	17,42	21,56	
75,62	18,21 153,85	25,15 37,92 259,30						
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	
5,14	7,64	5,98	8,15	10,48	10,36	13,01	15,76	
47,29	15,03 80,12	18,82 28,44 119,96						
K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
4,34	6,11	6,00	8,13	9,81	9,75	11,84	14,00	
31,81	11,87 51,21							
Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
4,18	5,69	5,79	7,34	8,64	9,01	10,45	12,13	
27,5	11,03							
Cs	Ba	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
3,89	5,21	6,11	7,42	7,29	8,43	10,75	10,74	
25,1	10,00							
	Ra							
	5,28 10,15							

* $1 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1} = 96,485 \text{ eV}$

TAB.VI. Elektronová afinita A_e (hodnoty v eV)

H 0,754							He -0,5
Li 0,618	Be -0,5	B 0,277	C 1,263	N -0,07	O 1,461 -6,75	F 3,399	Ne -1,2
Na 0,548	Mg -0,4	Al 0,441	Si 1,385	P 0,747	S 2,077 -5,51	Cl 3,617	Ar -1,0
K 0,502	Ca -0,3	Ga 0,30	Ge 1,2	As 0,81	Se 2,021	Br 3,365	Kr -1,0
Rb 0,486	Sr -0,3	In 0,3	Sn 1,2	Sb 1,07	Te 1,971	I 3,059	Xe -0,8

TAB.VII. Kovové poloměry (hodnoty odpovídají koordinačnímu číslu 12 a udány jsou v pm)

Li 157	Be 112													
Na 191	Mg 160											Al 143		
K 235	Ca 197	Sc 164	Ti 147	V 135	Cr 129	Mn 137	Fe 126	Co 125	Ni 125	Cu 128	Zn 137	Ga 153		
Rb 250	Sr 215	Y 182	Zr 160	Nb 147	Mo 140	Tc 135	Ru 134	Rh 134	Pd 137	Ag 144	Cd 152	In 167	Sn 158	
Cs 272	Ba 224	Lu 172	Hf 159	Ta 147	W 141	Re 137	Os 135	Ir 136	Pt 139	Au 144	Hg 155	Tl 171	Pb 175	Bi 182

TAB.VIII. Kovalentní poloměry atomů některých prvků

Atom	Vazba		
	jednoduchá	dvojná	trojná
H	29		
F	64		
Cl	99		
Br	104		
I	113		
O	66	57	51
S	104	94	87
Se	117	107	
Te	137	127	
N	70	60	54
P	110	100	93
As	121	111	
Sb	141	131	
C	77	66	60
Si	117	107	100
Ge	122	112	
Sn	140	130	
B	88	76	68

TAB.IX. Iontové poloměry (hodnoty v pm; čísla v závorkách udávají koordinační čísla iontů)

Li⁺ (4) 59	Be²⁺ (4) 27	B³⁺ (4) 12	N³⁻ 171	O²⁻ (6) 140	F⁻ (6) 133
Na⁺ (6) 102	Mg²⁺ (6) 72	Al³⁺ (6) 53	P³⁻ 212	S²⁻ (6) 184	Cl⁻ (6) 181
K⁺ (6) 138	Ca²⁺ (6) 100	Ga³⁺ (6) 62	As³⁻ 222	Se²⁻ (6) 198	Br⁻ (6) 196
Rb⁺ (6) 149	Sr²⁺ (6) 116	In³⁺ (6) 79		Te²⁻ (6) 221	I⁻ (6) 220
Cs⁺ (6) 170	Ba²⁺ (6) 136	Tl³⁺ (6) 88			

TAB.X. Molární vazebné energie

Vazba	Vazebná energie (kJ.mol ⁻¹)	Vazba	Průměrná energie vazby (kJ.mol ⁻¹)	Vazba	Průměrná energie vazby (kJ.mol ⁻¹)
H - H	436	O - O	138	N - Cl	201
H - F	565	N - N	159	C - Cl	326
H - Cl	431	N = N	418	P - Cl	326
H - Br	364	C - C	348	S - Cl	276
H - I	297	C = C	619	O - Cl	205
F - F	155	C ≡ C	812	C = O	707
Cl - Cl	239	O - H	463	C ≡ O	1070
Br - Br	190	N - H	389	C - O	335
I - I	149	C - H	413	C = N	616
O = O	494	P - H	318	C ≡ N	879
N ≡ N	941	S - H	364	C - N	293
P - P	201	O - F	184	Si - O	466
P ≡ P	481	C - F	485	Si = O	640

TAB.XI. Tvary molekul

Koordinační číslo (počet elektronových párů vazebných a nevazebných)	Uspořádání	Hybridizace
2	lineární angulární	<i>sp, pd, sd</i> <i>sd</i>
3	trigonálně planární nesymetricky planární trigonálně pyramidální	<i>sp², p²d</i> <i>spd</i> <i>pd²</i>
4	tetraedrické nepravidelně tetraedrické čtvercově planární	<i>sp³, sd³</i> <i>spd², p³d, pd³</i> <i>p²d², sp²d</i>
5	trigonálně bipyramidální tetragonálně pyramidální pentagonálně planární	<i>sp³d, spd³</i> <i>sp²d², sd⁴, pd⁴, p³d²</i> <i>p²d³</i>
6	oktaedrické trigonálně prismatické trigonálně antiprismatické	<i>sp³d²</i> <i>spd⁴, pd⁶</i> <i>p³d³</i>

TAB.XII. Charakteristiky základních buněk ve 14 Bravaisových prostorových mřížích

Soustava	Typ mříže a její souměrnost	Relativní velikosti mřížových parametrů
triklinická (trojklonná)	$P \bar{1}$	$a \neq b \neq c$ $a \neq b \neq g \neq 90^\circ$
monoklinická (jednoklonná)	$P 2/m$ $B(C) 2/m$	$a \neq b \neq c$ $a = g = 90^\circ, b \neq 90^\circ$
rombická (kosočtverečná)	$P mmm$ $C(B,A) mmm$ $I mmm$ $F mmm$	$a \neq b \neq c$ $a = b = g = 90^\circ$
romboedrická (trigonální)	$R \bar{3}m$	$a = b = c$ $a = b = g \neq 90^\circ$
tetragonální (čtverečná)	$P 4/mmm$ $I 4/mmm$	$a = b \neq c$ $a = b = g = 90^\circ$
hexagonální (šesterečná)	$P 6/mmm$	$a = b \neq c$ $a = b = 90^\circ, g = 120^\circ$
kubická (krychlová)	$P m \bar{3}m$ $I m \bar{3}m$ $F m \bar{3}m$	$a = b = c$ $a = b = g = 90^\circ$

TAB.XIII. Objem V základní buňky u krystalových soustav v trojrozměrném prostoru

Soustava	V
triklinická	$abc(1 + 2\cos a \cos b \cos g - \cos^2 a - \cos^2 b - \cos^2 g)^{1/2}$
monoklinická	$abc \sin b$
ortorombická	abc
romboedrická	$a^2(1 - 3\cos^2 a + 2\cos^3 a)^{1/2}$
tetragonální	a^2c
hexagonální	$a^2c(1 - \cos^2 120^\circ)^{1/2} = a^2c\sqrt{3/2}$
kubická	a^3

TAB.XIV. Prvky a operace souměrnosti a jejich symboly

Prvek symetrie	Symbol		Operace souměrnosti
	Hermannův-Mauguinův	Schoenfliesův	
Identita	1	I, E	rotace o 360°
Rotační osa	n	C_n	rotace o $360^\circ/n$
dvojčetná	2	C_2	o 180°
trojčetná	3	C_3	o 120°
čtyřčetná	4	C_4	o 90°
šestičetná	6	C_6	o 60°
Střed souměrnosti	1	i	inverze
Rovina souměrnosti	m	σ	zrcadlení
Rotačně inverzní osa	\bar{n}	C_{ni}	inverze s rotací o $360^\circ/n$
trojčetná	$\bar{3}$	C_{3i}	120°
čtyřčetná	$\bar{4}$	C_{4i}	90°
šestičetná	$\bar{6}$	C_{6i}	60°

Rotačně reflexní osa	\tilde{n}	S_n	zrcadlení s rotací o 360°
čtyřčetná	$\tilde{4}$	S_4	90°
Šroubová osa			
dvojetná	2_1		rotace o 180° s translací o $1/2$ mřížového vektoru rovnoběžného s osou
trojčetná pravotočivá	3_1		rotace o 120° s translací o $1/3$ m.v.
trojčetná levotočivá	3_2		rotace o 120° s translací o $2/3$ m.v.
čtyřčetná pravotočivá	4_1		rotace o 90° s translací o $1/4$ m.v.
čtyřčetná obsahující 2-četnou rotační osu	4_2		rotace o 90° s translací o $1/2$ m.v.
čtyřčetná levotočivá	4_3		rotace o 90° s translací o $3/4$ m.v.
šestičetná pravotočivá	6_1		rotace o 60° s translací o $1/6$ m.v.
šestičetná pravotočivá	6_2		rotace o 60° s translací o $1/3$ m.v.
šestičetná obsahující 3-četnou rotační osu	6_3		rotace o 60° s translací o $1/2$ m.v.
šestičetná levotočivá	6_4		rotace o 60° s translací o $2/3$ m.v.
šestičetná levotočivá	6_5		rotace o 60° s translací o $5/6$ m.v.
Skluzná rovina			
osní	a		zrcadlení s translací o $a/2$
osní	b		zrcadlení s translací o $b/2$
osní	c		zrcadlení s translací o $c/2$ nebo $(a+b+c)/2$ pro romboedrické osy
úhlopříčná	n		zrcadlení s translací $(a+b)/2$ nebo $(b+c)/2$ nebo $(a+c)/2$ nebo $(a+b+c)/2$ pro čtvercovou a kubickou soustavu
diamantová	d		zrcadlení s translací $(a+b)/4$ nebo $(b+c)/4$ nebo $(a+c)/4$ nebo $(a+b+c)/4$ pro čtverc. a kubickou soustavu

TAB.XV. Symboly bodových grup

Soustava	Schoenfliesův symbol	Mezinárodní symbol	
		úplný	zkrácený
triklinická	C_1 C_i	$\bar{1}$	$\bar{1}$
monoklinická	C_2 C_s C_{2h}	2 m $2/m$	2 m $2/m$
rombická	D_2 C_{2v} D_{2h}	222 $mm2$ $2/m 2/m 2/m$	222 $mm2$ mmm
trigonální	C_3 C_{3i} D_3 C_{3v} D_{3d}	3 3 32 $3m$ $\bar{3} 2/m$	3 3 32 $\bar{3}m$ $\bar{3}m$
tetragonální	C_4 S_4 C_{4h} D_4 C_{4v} D_{2d} D_{4h}	4 4 $4/m$ 422 $4mm$ $4 2m$ $4/m 2/m 2/m$	4 4 $4/m$ 422 $4mm$ $4 2m$ $4/mmm$
hexagonální	C_6 C_{3h} C_{6h} D_6 C_{6v} D_{3h} D_{6h}	6 6 $6/m$ 622 $\bar{6}mm$ $\bar{6} 2m$ $6/m 2/m 2/m$	6 6 $6/m$ 622 $\bar{6}mm$ $\bar{6} 2m$ $6/mmm$
kubická	T T_h O T_d O_h	23 $2/m\bar{3}$ 432 $4\bar{3}m$ $4/m\bar{3} 2/m$	23 $m\bar{3}$ 432 $4\bar{3}m$ $m\bar{3}m$

TAB.XVI. Podmínky zařazení krystalů do soustav

Soustava	Minimum vnější symetrie krystalu
triklinická	osa jednočetná nebo jednočetná inverzní
monoklinická	osa dvojitá nebo dvojitá inverzní
rombická	tři osy dvojité navzájem kolmé nebo dvě osy dvojité inverzní navzájem kolmé
trigonální	osa trojitá nebo trojitá inverzní
tetragonální	osa čtyřčetná nebo čtyřčetná inverzní
hexagonální	osa šestičetná nebo šestičetná inverzní
kubická	čtyři osy trojité ve směru tělesových úhlopříček krychle

TAB.XVII. Krystalograficky význačné směry

Soustava	1. směr	2. směr	3. směr
triklinická	žádný směr není význačný; grupa je značena jedním symbolem, který odpovídá jednomu směru v krystalu		
monoklinická	význačným směrem je směr osy dvojčetné nebo dvojčetné inverzní, který volíme podél souřadnicové osy y nebo z		
rombická	směry tří navzájem kolmých os x , y , z		
trigonální	směr trojčetné osy, podél osy z	směr kolmý k 1. směru, podél osy y	směr kolmý k 1. směru, svírající úhel 30° s 2. směrem
tetragonální	směr čtyřčetné osy, podél osy z	směr kolmý k 1. směru, podél osy y	směr kolmý k 1. směru, svírající úhel 45° s 2. směrem
hexagonální	směr šestičetné osy, podél osy z	směr kolmý k 1. směru, podél osy y	směr kolmý k 1. směru, svírající úhel 30° s 2. směrem
kubická	směr jedné ze tří navzájem kolmých os x , y , z	směr některé z tělesových úhlopříček krychle	směr některé ze stěnových úhlopříček krychle

TAB.XVIII. Vztah mezi koordinačním číslem, koordinačním útvarem a poměrem iontových poloměrů

r_K/r_A	Koordinační číslo	Koordinační útvar
0,155 až 0,225	3	trojúhelník
0,225 až 0,414	4	tetraeder
0,414 až 0,732	6	oktaeder
0,732 až 1,0	8	krychle

TAB.XIX. Základní strukturní typy

Strukturní typ	Prostorová grupa	Počet vzorcových jednotek v základní buňce	Koordinační čísla
měď (Cu)	$Fm \bar{3} m$	4	12
hořčík (Mg)	$P6_3/mmc$	2	12
wolfram (W)	$Im \bar{3} m$	2	8
α -polonium (α -Po)	$Pm \bar{3} m$	1	6
diamant (C)	$Fd \bar{3} m$	8	4
grafit (C)	$P6_3/mmc$	4	3
chlorid sodný (NaCl)	$Fm \bar{3} m$	4	Na: 6; Cl: 6
chlorid cesný (CsCl)	$Pm \bar{3} m$	1	Cs: 8; Cl: 8
sfalerit (ZnS)	$F4 \bar{3} m$	4	Zn: 4; S: 4
wurtzit (ZnS)	$P6_3mc$	2	Zn: 4; S: 4
nikelin (NiAs)	$P6_3/mmc$	2	As: 6; Ni: 6+2
fluorit (CaF ₂)	$Fm \bar{3} m$	4	Ca: 8; F: 4
rutil (TiO ₂)	$P4_2/mmm$	2	Ti: 6; O: 3
perovskit (CaTiO ₃)	$Pm \bar{3} m$	1	Ca: 12; Ti: 6
spinel (MgAl ₂ O ₄)	$Fd \bar{3} m$	8	Mg: 4; Al: 6
YBa ₂ Cu ₃ O ₇	$Pmmm$	1	Y: 8; Ba: 4 Cu ^{II} : 4; Cu ^I : 5