

# Názvosloví

Prvky, kyseliny, soli, komplexní sloučeniny

Zdeněk Moravec, hugo@chemi.muni.cz

## IUPAC Periodic Table of the Elements

1 <b>H</b> hydrogen 1.00794 (7) (1.0078, 1.0082)																	18 <b>He</b> helium 4.0026
3 <b>Li</b> lithium 6.94 (6.938, 6.942)	4 <b>Be</b> beryllium 9.0122	Key: atomic number <b>Symbol</b> name conventional atomic weight standard atomic weight															
11 <b>Na</b> sodium 22.990	12 <b>Mg</b> magnesium 24.305																
19 <b>K</b> potassium 39.098	20 <b>Ca</b> calcium 40.078(4)	21 <b>Sc</b> scandium 44.956	22 <b>Ti</b> titanium 47.867	23 <b>V</b> vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> chromium 51.996	25 <b>Mn</b> manganese 54.938	26 <b>Fe</b> iron 55.845(2)	27 <b>Co</b> cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> nickel 58.693	29 <b>Cu</b> copper 63.546(3)	30 <b>Zn</b> zinc 65.38(2)	31 <b>Ga</b> gallium 69.723	32 <b>Ge</b> germanium 72.630(8)	33 <b>As</b> arsenic 74.922	34 <b>Se</b> selenium 78.9718(8)	35 <b>Br</b> bromine 79.904(1)	36 <b>Kr</b> krypton 83.799(2)
37 <b>Rb</b> rubidium 85.468	38 <b>Sr</b> strontium 87.62	39 <b>Y</b> yttrium 88.906	40 <b>Zr</b> zirconium 91.224(2)	41 <b>Nb</b> niobium 92.906	42 <b>Mo</b> molybdenum 95.96	43 <b>Tc</b> technetium 98.906	44 <b>Ru</b> ruthenium 101.07(2)	45 <b>Rh</b> rhodium 102.91	46 <b>Pd</b> palladium 106.42	47 <b>Ag</b> silver 107.87	48 <b>Cd</b> cadmium 112.41	49 <b>In</b> indium 114.82	50 <b>Sn</b> tin 118.71	51 <b>Sb</b> antimony 121.76	52 <b>Te</b> tellurium 127.60(3)	53 <b>I</b> iodine 126.90	54 <b>Xe</b> xenon 131.29
55 <b>Cs</b> caesium 132.91	56 <b>Ba</b> barium 137.33	57-71 <b>Lanthanoids</b>	72 <b>Hf</b> hafnium 178.49(2)	73 <b>Ta</b> tantalum 180.95	74 <b>W</b> tungsten 183.84	75 <b>Re</b> rhenium 186.21	76 <b>Os</b> osmium 190.23(3)	77 <b>Ir</b> iridium 192.22	78 <b>Pt</b> platinum 195.08	79 <b>Au</b> gold 196.97	80 <b>Hg</b> mercury 200.59	81 <b>Tl</b> thallium 204.38	82 <b>Pb</b> lead 207.2	83 <b>Bi</b> bismuth 208.98	84 <b>Po</b> polonium	85 <b>At</b> astatine	86 <b>Rn</b> radon
87 <b>Fr</b> francium	88 <b>Ra</b> radium	89-103 <b>actinoids</b>	104 <b>Rf</b> rutherfordium	105 <b>Db</b> dubnium	106 <b>Sg</b> seaborgium	107 <b>Bh</b> bohrium	108 <b>Hs</b> hassium	109 <b>Mt</b> meitnerium	110 <b>Ds</b> darmstadtium	111 <b>Rg</b> roentgenium	112 <b>Cn</b> copernicium	113 <b>Nh</b> nihonium	114 <b>Fl</b> flerovium	115 <b>Mc</b> moscovium	116 <b>Lv</b> livermorium	117 <b>Ts</b> tennessine	118 <b>Og</b> oganeson



INTERNATIONAL UNION OF  
PURE AND APPLIED CHEMISTRY

57 <b>La</b> lanthanum 138.91	58 <b>Ce</b> cerium 140.12	59 <b>Pr</b> praseodymium 140.91	60 <b>Nd</b> neodymium 144.24	61 <b>Pm</b> promethium	62 <b>Sm</b> samarium 150.36(2)	63 <b>Eu</b> europium 151.96	64 <b>Gd</b> gadolinium 157.25(3)	65 <b>Tb</b> terbium 158.93	66 <b>Dy</b> dysprosium 162.50	67 <b>Ho</b> holmium 164.93	68 <b>Er</b> erbium 167.26	69 <b>Tm</b> thulium 168.93	70 <b>Yb</b> ytterbium 173.05	71 <b>Lu</b> lutetium 174.97
89 <b>Ac</b> actinium	90 <b>Th</b> thorium 232.04	91 <b>Pa</b> protactinium 231.04	92 <b>U</b> uranium 238.03	93 <b>Np</b> neptunium	94 <b>Pu</b> plutonium	95 <b>Am</b> americium	96 <b>Cm</b> curium	97 <b>Bk</b> berkelium	98 <b>Cf</b> californium	99 <b>Es</b> einsteinium	100 <b>Fm</b> fermium	101 <b>Md</b> mendelevium	102 <b>No</b> nobelium	103 <b>Lr</b> lawrencium

For notes and updates to this table, see [www.iupac.org](http://www.iupac.org). This version is dated 28 November 2016.  
Copyright © 2016 IUPAC, the International Union of Pure and Applied Chemistry.

Bohrium	Bh	Curium	Cm	Darmstadtium	Ds
Einsteinium	Es	Flerovium	Fl	Hassium	Hs
Kalifornium	Cf	Kopernicium	Cn	Livermorium	Lv
Lutecium	Lu	Meitnerium	Mt	Promethium	Pm
Rhenium	Re	Rhodium	Rh	Roentgenium	Rg
Ruthenium	Ru	Rutherfordium	Rf	Seaborgium	Sg
Tellur	Te	Thallium	Tl	Thulium	Tm
Ytterbium	Yb	Yttrium	Y	Tennessin	Ts

<b>Nové prvky 7. periody</b>			
<b>Protonové číslo</b>	<b>Symbol</b>	<b>Český název</b>	<b>Latinský název</b>
113	Nh	Nihonium	Nihonium
114	Fl	Flerovium	Flerovium
115	Mc	Moskovium	Moscovium
116	Lv	Livermorium	Livermorium
117	Ts	Tennessin	Tennessine
118	Og	Oganesson	Oganesson

# Prvky

## Skupiny prvků

Skupina		Označení	Blok	Prvky
1	IA	Alkalické kovy	s	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
2	IIA	Kovy alkalických zemin	s	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra
3	IIIB		d	Sc, Y, La, Ac
4	IVB		d	Ti, Zr, Hf, Rf
5	VB		d	V, Nb, Ta, Db
6	VIB		d	Cr, Mo, W, Sg
7	VIIB		d	Mn, Tc, Re, Bh
8	VIIIB		d	Fe, Ru, Os, Hs
9	VIIIB		d	Co, Rh, Ir, Mt
10	VIIIB		d	Ni, Pd, Pt, Ds
11	IB		d	Cu, Ag, Au, Rg
12	IIB		d	Zn, Cd, Hg, Cn

# Prvky

## Skupiny prvků

Skupina		Označení	Blok	Prvky
13	IIIA	Triely	p	B, Al, Ga, In, Tl, Nh
14	IVA	Tetrelly	p	C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl
15	VA	Pentely	p	N, P, As, Sb, Bi, Mc
16	VIA	Chalkogeny	p	O, S, Se, Te, Po, Lv
17	VIIA	Halogeny	p	F, Cl, Br, I, At, Ts
18	VIIIA	Vzácné plyny	p	He, Ne, Xe, Ar, Kr, Xe, Rn, Og

- ▶ **Lanthanoidy** – Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu
- ▶ **Aktinoidy** – Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr
- ▶ **Transurany** – Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr, transaktinoidy
- ▶ **Transaktinoidy** – Rf, Db, Sg, Bh, Hs, Mt, Ds, Rg, Cn, Nh, Fl, Mc, Lv, Ts, Og
- ▶ **Vzácné zeminy** – Sc, Y, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu
- ▶ **Skupina železa** – Fe, Co, Ni
- ▶ **Lehké Pt kovy** – Ru, Rh, Pd
- ▶ **Těžké Pt kovy** – Os, Ir, Pt

# Předpony a přípony

Oxidační číslo	Kation	Sůl	Kyselina
I	-ný	-nan	-ná
II	-natý	-natan	-natá
III	-itý	-itan	-itá
IV	-ičitý	-ičitan	-ičitá
V	-ičný -ečný	-ičnan -ečnan	-ičná -ečná
VI	-ový	-an	-ová
VII	-istý	-istan	-istá
VIII	-ičelý	-ičelan	-ičelá

Číslovka	Předpona
$1/2$	hemi-
1	mono-
2	di-
3	tri-
4	tetra-
5	penta-
6	hexa-
7	hepta-
8	okta-
9	nona-
10	deka-
11	undeka-
12	dodeka-

# Oxidační číslo

- ▶ Oxidační číslo je formální náboj, který by atom měl, pokud bychom všechny vazebné elektrony přisoudili elektronegativnějšímu prvku.
- ▶ Součet oxidačních čísel všech atomů molekuly je roven nule.
- ▶ Součet oxidačních čísel všech atomů iontu je roven jeho náboji (vč. znaménka).
- ▶ **Vodík** se ve sloučeninách vyskytuje nejčastěji v oxidačním stavu I, výjimkou jsou hydridy, kde má oxidační číslo -I. V hydridech nekovů má vodík konvenčně oxidační číslo I.
  - ▶  $\text{H}_2^{\text{I}}\text{O}^{-\text{II}}$ :  $2 \times 1 + (-2) = 0$  - voda (oxan)
  - ▶  $\text{Ca}^{\text{II}}\text{H}_2^{-\text{I}}$ :  $2 + 2 \times (-1) = 0$  - hydrid vápenatý
- ▶ **Kyslík** tvoří sloučeniny ve třech oxidačních stavech
  - ▶ Oxidy:  $\text{K}_2^{\text{I}}\text{O}^{-\text{II}}$ :  $2 \times 1 + (-2) = 0$  - oxid draselný
  - ▶ Peroxidy  $\text{K}_2^{\text{I}}\text{O}_2^{-\text{I}}$ :  $2 \times 1 + 2 \times (-1) = 0$  - peroxid draselný
  - ▶ Hyperoxidy  $\text{K}^{\text{I}}\text{O}_2^{-1/2}$ :  $1 + 2 \times (-\frac{1}{2}) = 0$  - hyperoxid draselný
- ▶  $(\text{S}^{\text{VI}}\text{O}_4^{-\text{II}})^{2-}$ :  $6 + 4 \times (-2) = -2$  - síran
- ▶  $(\text{Cl}^{\text{VII}}\text{O}_4^{-\text{II}})^-$ :  $7 + 4 \times (-2) = -1$  - chloristan



# Kyseliny a soli

$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2^{\text{I}}\text{S}^{\text{VI}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	kyselina sírová
$\text{Na}_2\text{SO}_4$	$\text{Na}_2^{\text{I}}\text{S}^{\text{VI}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	síran sodný
$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_3^{\text{I}}\text{P}^{\text{V}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	kyselina trihydrogenfosforečná
$\text{Na}_3\text{PO}_4$	$\text{Na}_3^{\text{I}}\text{P}^{\text{V}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	fosforečnan sodný
$\text{Na}_2\text{HPO}_4$	$\text{Na}_2^{\text{I}}\text{H}^{\text{I}}\text{P}^{\text{V}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	hydrogenfosforečnan sodný
$\text{NaH}_2\text{PO}_4$	$\text{Na}^{\text{I}}\text{H}_2^{\text{I}}\text{P}^{\text{V}}\text{O}_4^{-\text{II}}$	dihydrogenfosforečnan sodný
$\text{CaH}_2$	$\text{Ca}^{\text{II}}\text{H}_2^{-\text{I}}$	hydrid vápenatý
$\text{AlH}_3$	$\text{Al}^{\text{III}}\text{H}_3^{-\text{I}}$	alan (hydrid hlinitý)
$\text{SeH}_2$	$\text{Se}^{\text{II}}\text{H}_2^{-\text{I}}$	selan
$\text{PH}_3$	$\text{P}^{-\text{III}}\text{H}_3^{\text{I}}$	fosfan
$\text{PH}_5$	$\text{P}^{-\text{V}}\text{H}_5^{\text{I}}$	fosforan
$\text{H}_2\text{O}_2$	$\text{H}_2^{\text{I}}\text{O}_2^{-\text{I}}$	peroxid vodíku
$\text{NaNO}_2 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$	$\text{Na}^{\text{I}}\text{N}^{\text{III}}\text{O}_2^{-\text{II}} \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$	dekahydrát dusitanu sodného
$\text{Al}_2\text{S}_3$	$\text{Al}_2^{\text{III}}\text{S}_3^{-\text{II}}$	sulfid hlinitý
$\text{KCN}$	$\text{K}^{\text{I}}\text{C}^{\text{II}}\text{N}^{-\text{III}}$	kyanid draselný

# Kyseliny a soli

## Podvojn  soli

- ▶ Ve vzorcích podvojných solí se kationty uvádějí v pořadí rostoucích oxidačních čísel, v případě stejného oxidačního čísla v abecedním pořadí.
- ▶ Víceatomové kationty, např.  $\text{NH}_4^+$  nebo  $\text{PH}_4^+$  se uvádějí poslední.
- ▶ V názvu se oddělují pomlčkou a pořadí je dáno pořadím ve vzorci.
- ▶  $\text{K}_2\text{NH}_4\text{PO}_4$  – fosforečnan didraselno-amonný
- ▶  $\text{NH}_4\text{MgPO}_4$  – fosforečnan amonno-hořečnatý
- ▶  $\text{NaNH}_4\text{SO}_4$  – síran sodno-amonný
- ▶ Anionty se uvádějí v abecedním pořadí značek prvků, příp. centrálních atomů.
- ▶  $\text{Ca}_3(\text{CO}_3)_2\text{F}_2$  – bis(uhličitan)-difluorid trivápenatý
- ▶  $\text{Na}_6\text{ClF}(\text{SO}_4)_2$  – chlorid-fluorid-bis(síran) hexasodný
- ▶ Podvojn  oxidy je nutné pojmenovávat jako oxidy, ne jako soli. Jedinou výjimkou jsou situace, kdy je prokázáno, že sloučenina obsahuje daný anion, např.  $\text{TiO}_3^{2-}$ :
- ▶  $\text{FeTiO}_3$  – trioxid železnato-titaničitý
- ▶  $\text{NaNbO}_3$  – trioxid sodno-niobičn 

# Názvy iontů

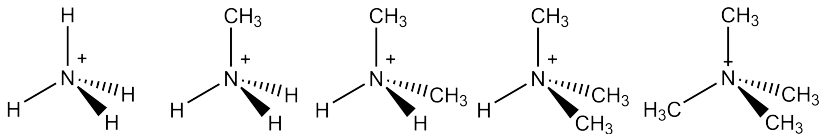
- ▶ Názvy jednoatomových kationtů mají koncovku danou oxidačním číslem kovu.
- ▶ Názvy jednoatomových aniontů mají koncovku **-id**.
- ▶ U víceatomových kationtů používáme koncovku **-onium**.
- ▶ Názvy aniontů odvozených od kyslíkatých kyselin se tvoří tak, že se v koncovce dané oxidačním číslem (např. -itý) zamění **-ý** za **-an**.

$\text{Cl}^-$	chlorid	$\text{NaCl}$	chlorid sodný
$\text{NH}_2^-$	amid	$\text{NaNH}_2$	amid sodný
$\text{N}^{3-}$	nitrid	$\text{Hg}_3\text{N}_2$	nitrid rtuťnatý
$\text{C}^{4-}$	karbid	$\text{Al}_4\text{C}_3$	karbid hlinitý
$\text{SO}_4^{2-}$	síran	$\text{K}_2\text{SO}_4$	síran draselný
$\text{PH}_4^+$	fosfonium	$\text{PH}_4\text{Cl}$	chlorid fosfonia
$\text{H}_2\text{NO}_3^+$	nitratacidium	$(\text{H}_2\text{NO}_3)_2\text{SO}_4$	síran nitratacidia
$[(\text{CH}_3)_3\text{NH}]^+$	trimethylamonium	$[(\text{CH}_3)_3\text{NH}]\text{Br}$	bromid trimethylamonia

# Názvy iontů

lonty odvozené od amoniaku

- ▶ Z amoniaku můžeme odvodit *amonný kation*,  $\text{NH}_4^+$ .
- ▶  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  – síran amonný
- ▶  $\text{Na}(\text{NH}_4)\text{SO}_4$  – síran sodno-amonný
- ▶  $(\text{NH}_4)\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$  – dodekahydrát síranu amonno-hlinitého
- ▶ Substitucí protonů získáme alkylamonné soli.
- ▶  $(\text{NMe}_4)_2\text{SO}_4$  – síran tetramethylamonný
- ▶  $\text{NH}_2\text{Me}_2\text{Br}$  – bromid dimethylamonný



Kationty amonný, methylamonný, dimethylamonný, trimethylamonný a tetramethylamonný

# Názvy iontů

Ionty odvozené od amoniaku

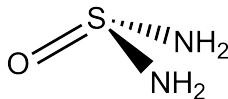
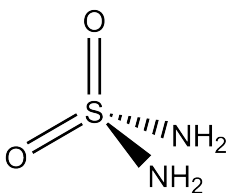
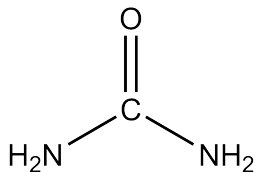
► Postupným odštěpováním protonů z  $\text{NH}_3$  získáme tři anionty:

►  $\text{NH}_2^-$  – amid

►  $\text{NH}^{2-}$  – imid

►  $\text{N}^{3-}$  – nitrid

$\text{LiNH}_2$	amid lithný	$\text{Si}(\text{NH}_2)_4$	amid křemičitý
$\text{Li}_2\text{NH}$	imid lithný	$\text{CaNH}$	imid vápenatý
$\text{Li}_3\text{N}$	nitrid lithný	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$	amid kyseliny uhličité
$\text{AlN}$	nitrid hlinitý	$\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$	amid kyseliny sírové
$\text{Ti}_3\text{N}_4$	nitrid titaničitý	$\text{SO}(\text{NH}_2)_2$	amid kyseliny siřičité



# Atomové skupiny

Názvy atomových skupin končí, nezávisle na jejich náboji, koncovkou **-yl**. Pokud existuje více skupin stejného složení, ale lišící se nábojem, rozlišujeme je uvedením náboje nebo oxidačního čísla centrálního atomu v názvu.

OH	hydroxyl	CO	karbonyl	NO	nitrosyl
NO <sub>2</sub>	nitryl	PO	fosforyl	VO	vanadyl
SO	thionyl	SO <sub>2</sub>	sulfuryl	SeO	seleninyl
SeO <sub>2</sub>	selenonyl	CrO <sub>2</sub>	chromyl	UO <sub>2</sub>	uranyl
ClO	chlorosyl	ClO <sub>2</sub>	chloryl	ClO <sub>3</sub>	perchloryl

COCl<sub>2</sub> - chlorid karbonylu

SO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> - chlorid sulfurylu

UO<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> - dusičnan uranylu(2+) nebo dusičnan uranylu(VI)

# Atomové skupiny

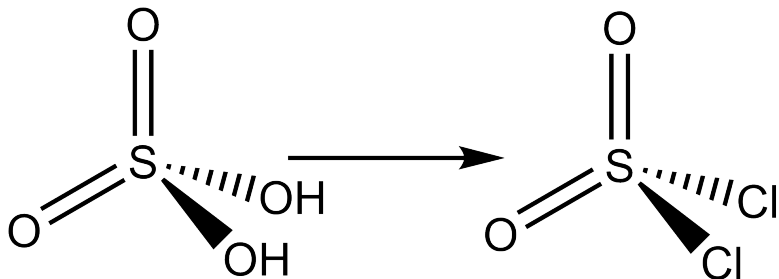
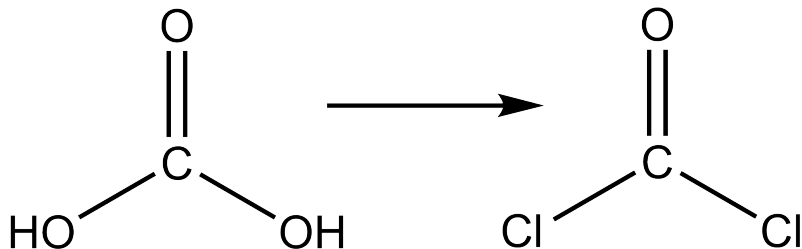
Názvy atomových skupin končí, nezávisle na jejich náboji, koncovkou **-yl**. Pokud existuje více skupin stejného složení, ale liší se nábojem, rozlišujeme je uvedením náboje nebo oxidačního čísla centrálního atomu v názvu.

OH	hydroxyl	CO	karbonyl	NO	nitrosyl
NO <sub>2</sub>	nitryl	PO	fosforyl	VO	vanadyl
SO	thionyl	SO <sub>2</sub>	sulfuryl	SeO	seleninyl
SeO <sub>2</sub>	selenonyl	CrO <sub>2</sub>	chromyl	UO <sub>2</sub>	uranyl
ClO	chlorosyl	ClO <sub>2</sub>	chloryl	ClO <sub>3</sub>	perchloryl

COCl<sub>2</sub> - chlorid karbonylu

UO<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> - dusičnan uranylu(2+) nebo dusičnan uranylu(VI)

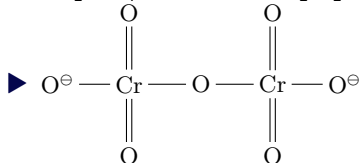
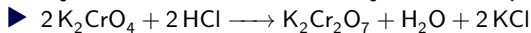
# Estery anorganických kyselin





# Izo- a heteropolyanionty

- ▶ **Izopolyanionty** jsou anionty obsahující dva a více centrálních atomů téhož prvku.
- ▶ **Heteropolyanionty** jsou anionty obsahující dva a více centrálních atomů různých prvků.
- ▶ Vznikají kondenzací monomerních jednotek, např.:



- ▶ Cyklické a řetězovité struktury odlišujeme předponami cyklo- a kate- na-.
- ▶ U heteropolyaniontů se názvy jednotlivých složek řadí v pořadí, v jakém jsou zapsány ve vzorci a oddělují se pomlčkami. Pořadí volíme tak, abychom začínali kovem, jehož značka je v abecedním pořadí co nejbližší začátku.
  - ▶  $(\text{O}_3\text{CrOAsO}_2\text{OPO}_3)^{4-}$  - anion chromano-arseničnano-fosforečnano-  
vý(4-)

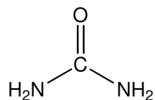
# Koordinační sloučeniny

Koordinační sloučenina je sloučenina obsahující alespoň jednu donor-akceptorovou vazbu. Název těchto sloučenin se tvoří pojmenováním centrálního atomu a jednotlivých ligandů.

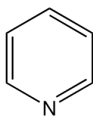
<b>Vzorec</b>	<b>Ion</b>	<b>Ligand</b>
$\text{SO}_4^{2-}$	Síran	Sulfato-
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	Thiosíran	Thiosulfato-
$\text{PO}_4^{3-}$	Fosforečnan	Fosfato-
$\text{CH}_3\text{COO}^-$	Octan	Acetato-
$\text{F}^-$	Fluorid	Fluoro-
$\text{O}^{2-}$	Oxid	Oxido-
$\text{H}^-$	Hydrid	Hydrido-
$\text{SCN}^-$	Thiokyanatan	Thiokyanato-

# Koordinační sloučeniny

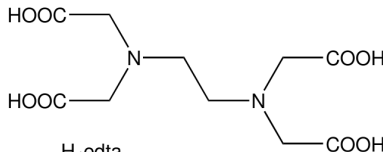
## Organické ligandy



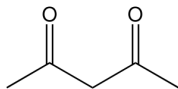
ur  
močovina



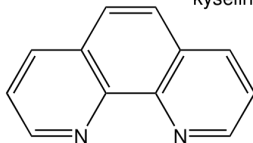
py  
pyridin



H<sub>4</sub>edta  
Chelaton 2  
kyselina ethylendiamintetraoctová



Hacac  
acetylaceton  
2,4-pentadion



phen  
1,10-fenantrolin

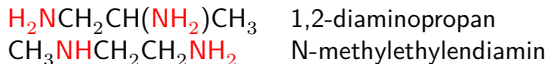
# Koordináční sloučeniny

## Izomerie

a) Ligand se koordinuje k centrálnímu atomu různými donorovými atomy. Jev se nazývá **vazebná izomerie** a izomery rozlišujeme rozdílnými názvy ligandů

-NO <sub>2</sub>	nitro	-ONO	nitrito
-SCN	thiokyanato	-NCS	isothiokyanato
-SeCN	selenokyanato	-NCSe	isoselenokyanato

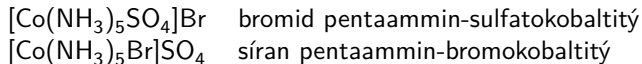
b) Koordinují se izomerní ligandy za vzniku **polohových izomerů**. I tento případ se vystihne rozdílným názvem ligandů



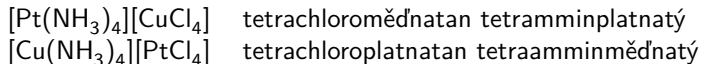
# Koordinační sloučeniny

## Izomerie

c) Komplex má zaměněny ionty v koordinační a iontové sféře. Tuto situaci, nazývanou **ionizační izomerie**, řeší název komplexu

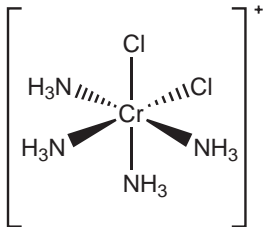


d) U koordinačních sloučenin s komplexním kationtem i aniontem se může měnit rozdělení ligandů mezi koordinačními sférami obou centrálních atomů (**koordinační izomerie**)

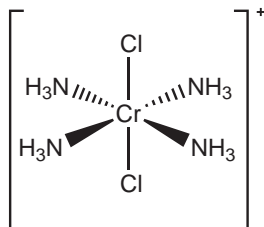


# Koordinační sloučeniny

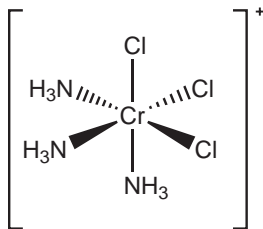
## Izomerie



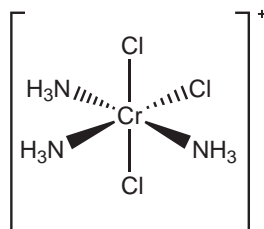
*cis*-dichloro-tetramminochromitan



*trans*-dichloro-tetramminochromitan



*fac*-trichloro-triamminochromitý



*mer*-trichloro-triamminochromitý