

1293

SŁOWNICZEK CHEMICZNY.

I

ZWIĄZKI NIEORGANICZNE.

NA ZASADZIE UCHWAŁ AKADEMII UMIEJĘTNOŚCI
W KRAKOWIE

UŁOŻYŁA

Redakcyja „CHEMIKA POLSKIEGO“.

Wydanie drugie poprawione.



54(038)

WARSZAWA

Nakładem wydawnictwa „Chemika Polskiego“.

1907.

1293

SŁOWNICZEK CHEMICZNY.

I. ZWIĄZKI NIEORGANICZNE.

NA ZASADZIE UCHWAŁ AKADEMII UMIEJĘTNOŚCI
W KRAKOWIE

UŁOŻYŁA

Redakcyja „CHEMIKA POLSKIEGO“.

Wydanie drugie poprawione.



WARSZAWA
Nakładem wydawnictwa „Chemika Polskiego“.

1907.



1293

Wydział Matematyczno-przyrodniczy Akademii Umiejętności w Krakowie na posiedzeniach swoich w styczniu roku 1901 rozstrzygnął ostatecznie sprawę ujednostajnienia słownictwa chemicznego polskiego. Sprawa ta, jak wiadomo, po nadzwyczaj licznych fazach, przez jakie przechodziła w ciągu niemal całego stulecia XIX, podjęta raz jeszcze w r. 1900 przez Sekcyę chemiczną Warszawską, została wszechstronnie rozpatrzona i przesądzona przez Sekcyę chemiczną IX Zjazdu przyrodników i lekarzy polskich oraz przez osobną komisję, złożoną z przedstawicieli wszystkich stron interesowanych, a zwołaną przez Akademię Umiejętności w końcu roku 1900. Oparte na tym materyale postanowienia Wydziału Matematyczno-przyrodniczego, obowiązujące ogół chemików polskich, zostały w swoim czasie ogłoszone w № 1 Sprawozdania z czynności i posiedzeń Akad. Um. w Krakowie za styczeń r. 1901, oraz w № 1 tomu I „Chemika Polskiego”. Znaczna liczba pism i wydawnictw specjalnych polskich postanowienia te powtórzyła w swych organach i zobowiązała się do ich przestrzegania.

Opierając się na kilkoletniem doświadczeniu, redakcja „Chemika Polskiego” dochodzi do wniosku, że, pomimo dość starannej i obfitej publikacji, ujednostajnione słownictwo chemiczne polskie nie jest jeszcze dostatecznie spopularyzowane. Współpracownicy pism fachowych i autorowie w dziale chemii oraz nauk przyrodniczych i stosowanych uskarżają się często na trudności obeznania się z owem słownictwem. Temi względami powodowana redakcja „Chemika Polskiego” umyśliła wydać powtórnie do użytku interesowanych słowniczek wyrazów chemicznych, który w możliwie najmniejszej objętości dawałby największą ilość przykładów zastosowania tych zasad, jakie po najdojrzałszem i najwszechstronniejszem rozważeniu zostały ustanowione przez przedstawicieli ogółu chemików polskich.

Związki nieorganiczne.

Antymon Stibium (<i>Jak azot, fosfor i arsen</i>)	Sb
Antymonowodór l. antymoniak	SbH ₃
Trójchlorek antymonu l. chlorek antymonawy	SbCl ₃
Pięciochlorek antymonu l. chlorek antymonowy	SbCl ₅
Trójtlenek antymonu l. bezwodnik antymonawy	Sb ₂ O ₃
Pięciotlenek antymonu l. bezwodnik antymonowy	Sb ₂ O ₅
Czterotlenek antymonu l. bezwodnik antymonawo-antymonowy	Sb ₂ O ₄
Trójsiarczek antymonu l. siarczek antymonawy	Sb ₂ S ₃
Pięciosiarczek antymonu l. siarczek antymonowy	Sb ₂ S ₅
Tlenochlorek antymonawy	SbOCl
„ antymonowy	SbOCl ₃
Kwas ortoantymonawy	H ₃ SbO ₃
„ metaantymonawy	HSbO ₂

Orto- i metaantymoniny (<i>sole kwasów antymonawych</i>)	—
Kwas ortoantymonowy	H_3SbO_4
„ metaantymonowy	$HSbO_3$
„ pyroantymonowy	$H_4Sb_2O_7$
Orto-, meta- i pyro-antymoniany (<i>sole kwasów antymonowych</i>)	—
Pyroantymonian dwusodowy	$Na_2H_2Sb_2O_7$
Siarkoantymonin l. sulfoantymonin—potasu l. potasowy	$KSbS_2$
Siarkoantymonian l. sulfoantymonian — sodu l. sodowy	Na_3SbS_4
Antymonil l. rodnik antymonilowy	$(SbO)'$
Sole antymonilu lub antymonilowe	—
Siarczan antymonilu lub antymonilowy	$(SbO)_2SO_4$
Argon	A
Arsen (<i>Jak azot, fosfor i antymon</i>).	As
Arsenowodór l. arseniak l. trójwodorek arsenu	AsH_3
Arsenek cynku	As_2Zn_3
Trójtlenek arsenu l. bezwodnik arsenawy	As_2O_3
Pięciotlenek arsenu l. bezwodnik arsenowy	As_2O_5
Kwas arsenawy	H_3AsO_3
Arseniny (<i>sole kwasu arsenawego</i>)	—
Kwas arsenowy	H_3AsO_5
Arseniany (<i>sole kwasu arsenowego</i>).	—
Azot Nitrogenium (<i>Jak fosfor, arsen i antymon</i>)	N
Azotowodów l. amoniak l. trójwodorek azotu	NH_3

Azotek boru	BN
Rodnik amidowy l. grupa amidowa . . .	(NH ₂)'
Dwuamid l. hydrazyna	NH ₂ .NH ₂
Chlorowodorek hydrazyny	N ₂ H ₄ .2HCl
Siarczan hydrazyny	N ₂ H ₄ .H ₂ SO ₄
Amon l. rodnik amonowy	(NH ₂)'
Sole amonu lub amonowe	—
Chlorek } amonu	NH ₄ Cl
Siarczan } l. amonowy	(NH ₄) ₂ SO ₄
Trójchlorek azotu	NCl ₃
Bezwodnik podazotawy podtlenek azotu	N ₂ O
Tlenek azotu	NO
Dwutlenek azotu	NO ₂
Bezwodnik azotawy trójtlenek azotu . .	N ₂ O ₃
Bezwodnik azotawo-azotowy	N ₂ O ₄
Bezwodnik azotowy pięciotlenek azotu .	N ₂ O ₅
Nitrozyl l. grupa nitrozylowa	(NO)'
Nitryl l. grupa nitrylowa	(NO ₂)'
Chlorek nitrozyłu	NOCl
Chlorek nitryłu	NO ₂ Cl
Chlorowodorek hydroksylaminu l. hydroksyliaku	NH ₃ O.HCl
Siarczan hydroksylaminu l. hydroksyliaku	(NH ₃ O) ₂ .H ₂ SO ₄
Pięciosiarczek azotu	N ₂ S ₅
Kwas trójazotowodorowy	HN ₃
Trójazotki (<i>sole kwasu trójazotowodorowego</i>)	—
Kwas podazotawy	H ₂ N ₂ O ₂
Podazotyny (<i>sole kwasu podazotawego</i>) . .	—
Kwas azotawy	HNO ₂

Azotyny (sole kwasu azotawego)	—
Kwas azotowy	HNO ₃
Azotany (sole kwasu azotowego)	—
Bar (Jak wapń i stront)	Ba
Wodzian l. wodorotlenek	Ba(OH) ₂
Wodorosiarczek l. siarkowodzian	Ba(SH) ₂
Chlorek	BaCl ₂
Tlenek	BaO
Nadtlenek l. dwutlenek	BaO ₂
Siarczek	BaS
Azotan	Ba(NO ₃) ₂
Węglik	BaC ₂
Fluorokrzemian	BaSiF ₆
Beryl (Jak magnez)	Be
Bismut (Jak azot, fosfor, arsen i antymon)	Bi
Trójchlorek bizmutu lub bizmutawy . . .	BiCl ₃
Dwutlenek bizmutu	Bi ₂ O ₂
Tlenek bizmutawy l. tlenek bizmutawy .	Bi ₂ O ₃
Czterotlenek bizmutu	Bi ₂ O ₄
Tlenek bizmutowy l. bezwodnik bizmu- towy	Bi ₂ O ₅
Trójsiarczek bizmutu lub siarczek bizmu- tawy	Bi ₂ S ₃
Kwas bizmutowy	HBiO ₃
Azotan bizmutu	Bi(NO ₃) ₃
Azotany zasadowe bizmutu, np.	BiNO ₃ (OH) ₂
Siarczan bizmutu	Bi ₂ (SO ₄) ₃
Bor	B
Borowodór l. trójwodorek boru l. borylak	BH ₃
Trójchlorek boru	BCl ₃

baru

l. barowy



Bezwodnik borowy	B_2O_3
Siarczek } boru	B_2S_3
Azotek } l. borowy	BN
Kwas borowy	H_3BO_3
Borany (<i>sole kwasu borowego</i>)	—
Kwas metaborowy	HBO_2
Metaborany (<i>sole kwasu metaborowego</i>)	
Pyroboran } sodu	
l. czteroboran } l. sodowy	$Na_2B_4O_7$
Kwas fluoroborowy	HF_4
Fluoroborany (<i>sole kwasu fluoroborowego</i>)	—
Brom (<i>Jak fluor, chlor i jod</i>)	Br
Bromowódz l. kwas bromowodorowy	HBr
Bromki (<i>sole kwasu bromowodorowego</i>)	—
Chlorek bromu	BrCl
Kwas podbromawy	(HBrO)
Podbrominy (<i>sole kwasu podbromawego</i>)	—
Kwas bromowy	(HBrO ₃)
Bromiany (<i>sole kwasu bromowego</i>)	—
Cer (<i>Jak cyrkon i tor</i>)	Ce
Tlenek cerawy	Ce_2O_3
Tlenek cerowy l. dwutlenek ceru	CeO_2
Siarczan cerawy	$Ce_2(SO_4)_3$
Cez (<i>Jak lit, sól, potas i rubid</i>)	Cs
Chlorek } cezu	CsCl
Azotan } l. cezowy	$CsNO_3$
Siarczan }	Cs_2SO_4
Chlor (<i>Jak fluor, brom i jod</i>)	Cl
Chlorowódz l. kwas chlorowodorowy	HCl
Chlorki (<i>sole kwasu chlorowodorowego</i>)	—

Bezwodnik podchlorawy		Cl_2O
Bezwodnik chlorawo-chlorowy		Cl_2O_4
Kwas podchlorawy		HClO
Podchloryny (<i>sole kwasu podchlorawego</i>)		—
Kwas chlorawy		(HClO_2)
Chloryny (<i>sole kwasu chlorawego</i>)		—
Kwas chlorowy		(HClO_3)
Chlorany (<i>sole kwasu chlorowego</i>)		—
Kwas nadchlorowy		HClO_4
Nadchlorany (<i>sole kwasu nadchlorowego</i>)		—
Chlorek bielący (chlorek wapna)		CaOCl_2
Chrom (<i>Jak molibden, wolfram i uran</i>)		Cr
Chlorek	}	CrCl_2
Wodorotlenek l. wodzian		chromawy
Tlenek	}	CrO
Chlorek		chromowy
Wodorotlenek l. wodzian	}	$\text{Cr}(\text{OH})_3$
Tlenek		Cr_2O_3
Siarczan		$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
Siarczan chromowo-potasowy l. ałun chro- mowo-potasowy		$\text{K}_2\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_4$
Bezwodnik chromowy l. trójtlenek chromu		CrO_3
Kwas chromawy		(H_1CrO_3)
Chrominy (<i>sole kwasu chromawego</i>)		—
Kwas chromowy		(H_2CrO_4)
Chromiany (<i>sole kwasu chromowego</i>)		—
Kwas dwuchromowy		$(\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)$
Dwuchromiany (<i>sole kwasu dwuchromowego</i>)		—
Wielochromiany (<i>sole kw. wielochromowych</i>)		—
Chromyl l. rodnik chromylowy		$(\text{CrO}_2)''$

Sole chromylu l. chromylowe	—
Chlorek chromylu l. chromylowy	$(\text{CrO}_2)\text{Cl}_2$
Cyna (<i>Jak german i ołów</i>)	Sn
Chlorek cynawy l. dwuchorek cyny	SnCl_2
Wodorotlenek l. wodzian cynawy	$\text{Sn}(\text{OH})_2$
Cyniny	
Tlenek cynawy	SnO
Siarczyk cynawy	SnS
Chlorek cynowy l. czterochlorek cyny	SnCl_4
Tlenek cynowy l. dwutlenek cyny l. bez-	
wodnik cynowy	SnO_2
Siarczyk cynowy	SnS_2
Kwas chlorocynowy	H_2SnCl_6
Chlorocyniany (<i>sole kw. chlorocynowego</i>)	—
Chlorocynian amonu l. amonowy	$(\text{NH}_4)_2\text{SnCl}_6$
Kwas cynowy l. wodorotlenek cynowy	$\text{Sn}(\text{OH})_4$
Cyniany (<i>sole kwasu cynowego</i>)	—
Cynian sodu l. sodowy	Na_2SnO_3
Siarkocynian potasu l. potasowy	K_2SnS_3
Cynk (<i>Jak kadm i magnez</i>)	Zn
Chlorek	ZnCl_2
Tlenek	ZnO
Wodorotlenek	
l. wodzian	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
Siarczan	ZnSO_4
Cyrkon (<i>Jak cer i tor</i>)	Zr
Czterochlorek cyrkonu	ZrCl_4
Dwutlenek cyrkonu	H_2ZrO_3
Cyrkoniany (<i>sole wodorotlenku cyrkonowego</i>)	—

Siarczan cyrkonu l. cyrkonowy	$Zr(SO_4)_4$
Erb	Er
Fluor (<i>Jak chlor, brom i jod</i>)	F
Fluorowodór l. kwas fluorowodorowy	HF
Fluorki (<i>sole kwasu fluorowodorowego</i>)	—
Fosfor Phosforus (<i>Jak azot, arsen i antymon</i>)	P
Fosforowodór l. trójwoderek fosforu l. fosfor- foryak	PH_3
Fosfazyna	$PH_2.PH_2$
Dwuwoderek fosforu	P_4H_2
Fosfon l. grupa fosfonowa	$(PH_4)'$
Sole fosforu l. sole fosfonowe	—
Chlorek fosfonu l. chlorek fosfonowy	PH_4Cl
Trójchlorek fosforu l. chlorek fosforawy	PCl_3
Pięciochlorek fosforu l. chlorek fosforowy	PCl_5
Trójtlenek fosforu l. bezwodnik fosforawy	P_2O_3
Czterotlenek fosforu l. bezwodnik fosfo- rawo-fosforowy	P_2O_4
Pięciotlenek fosforu l. bezwodnik fosfo- rowy	P_2O_5
Tlenochlorek fosforu	$POCl_3$
Trójsiarczek fosforu l. siarczek fosforawy	P_2S_3
Pięciosiarczek fosforu l. siarczek fosforowy	P_2S_5
Siarkochlorek fosforu	$PSCl_3$
Kwas podfosforawy	H_3PO_2
Podfosforyny (<i>sole kwasu podfosforawego</i>)	—
Podfosforyn baru l. podfosforyn barowy	$BaH_4P_2O_4$
Kwas podfosforowy	$H_4P_2O_6$
Podfosforany (<i>sole kwasu podfosforowego</i>)	—

Kwas fosforawy	H_3PO_3
Fosforyny (<i>sole kwasu fosforawego</i>)	—
Kwas fosforowy (<i>orto</i>)	H_3PO_4
Fosforany (<i>sole kwasu fosforowego</i>)	—
Fosforan jednosodowy l. fosforan sodu pierwszorzędowy	NaH_2PO_4
Fosforan dwusodowy l. fosforan sodu dru- gorzędowy	Na_2HPO_4
Fosforan trójsodowy l. fosforan sodu trzeciorzędowy	Na_3PO_4
Kwas metafosforowy	HPO_3
Metafosforany (<i>sole kwasu metafosforowego</i>)	—
Kwas pyrofosforowy	$H_4P_2O_7$
Pyrofosforany <i>sole kwasu pyrofosforowego</i>)	—
Gadolin	Gd
Gal.	Ga
Dwuchlorek galu	$GaCl_2$
Trójchlorek galu	$GaCl_3$
Siarczan galowy	$Ga(SO_4)_3$
German (<i>Jak cyna i ołów</i>)	Ge
Chlorek germanawy	$GeCl_2$
Tlenek germanawy	GeO
Siarczek germanawy	GeS
Chlorek garmanowy	$GeCl_4$
Tlenek germanowy	GeO_2
Siarczek germanowy	GeS_2
Germaniany (<i>sole kw. H_2GeO_3</i>)	—
Siarkogermanian potasu l. potasowy	K_2GeS_3
Glin Aluminium	Al

Chlorek		AlCl_3		
Wodorotlenek	} l. glinu	Al(OH)_3		
l. wodzian				
Tlenek			} l. glinowy	Al_2O_3
Azotan				
Siarczan		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
Chloroglinian sowody		NaAlCl_4		
Fluoroglinian sodowy		Na_3AlF_6		
Siarczan glinowo-potasowy		$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
Gliniany (<i>sole wodorotlenku glinu</i>)		—		
Glinian jednowapniowy		$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO}$		
Hel		He		
Ind		In		
Dwuchlorek indu		InCl_2		
Trójchlorek indu		InCl_3		
Iryd (<i>Jak ruten</i>)		Ir		
Dwuchlorek irydu l. chlorek irydawy		IrCl_2		
Trójchlorek irydu		IrCl_3		
Czterochlorek irydu l. chlorek irydowy		IrCl_4		
Tlenek irydawy		IrO		
Tlenek irydawo-irydowy		Ir_2O_3		
Tlenek irydowy		IrO_2		
Jod (<i>Jak fluor, chrom i brom</i>)		J		
Jodowódór l. kwas jodowodorowy		HJ		
Jodki (<i>sole kwasu jodowodorowego</i>)				
Chlorek jodu l. jodek chloru		JCl		
Trójchlorek jodu		JCl_3		
Bezwodnik jodowy		J_2O_5		
Kwas podjodawy		(HJO)		
Podjodyny (<i>sole kwasu podjodawego</i>)		—		

Kwas jodowy		HJO_3
Jodany (<i>sole kwasu jodowego</i>)		—
Kwas nadjodowy		HJO_4
Nadjodany (<i>sole kwasu nadjodowego</i>)		—
Kadm (<i>Jak magnez i cynk</i>)		Cd
Chlorek	}	$CdCl_2$
Tlenek		kadmu CdO
Siarczyk		1. kadmowy CdS
Siarczan	 $CdSO_4$
Kobalt (<i>Jak nikiel</i>)		Co
Chlorek kobaltawy		$CoCl_2$
Tlenek kobaltawy		CoO
Węglan kobaltawy		$CoCO_3$
Siarczan kobaltawy		$CoSO_4$
Azotan kobaltawy		$Co(NO_3)_2$
Chlorek kobaltowy		$CoCl_3$
Tlenek kobaltowy		Co_2O_3
Tlenek kobaltowo-kobaltowy		Co_3O_4
Dwutlenek kobaltu		CoO_2
Cyanek potasowo-kobaltowy l. kobalticyanek potasu		K_3CoCy_6
Krypton		Kr
Krzem Silicium (<i>Jak tytan i węgiel</i>)		Si
Krzemowódor lub czterowodorek krzemu lub krzemometan		SiH_4
Krzemek magnezu		$SiMg_2$
Czterochlorek krzemu		$SiCl_4$
Chloroform krzemowy		$SiHCl_3$
Jodoform krzemowy		$SiHJ_3$
Dwutlenek krzemu l. bezwodnik krzemowy		SiO_2

Tlenochlorek krzemu		SiOCl_2	
Dwusiarczek krzemu		SiS_2	
Kwas ortokrzemowy		H_4SiO_4	
Kwas metakrzemowy		H_2SiO_3	
Kwasy wielokrzemowe		$(\text{H}_4\text{SiO}_4)_x - n\text{H}_2\text{O}$	
Orto-, meta- i wielokrzemiany (<i>sole kwasów krzemowych</i>)		—	
Kwas fluorokrzemowy		H_2SiF_6	
Fluorokrzemiany (<i>sole kwasu fluorokrzemowego</i>)		—	
Fluorokrzemian potasu l. potasowy		K_2SiF_6	
Ksenon		X	
Lantan		La	
Tlenek	} lantanu	La_2O_3	
Siarczan		l. lantanowy	$\text{La}_2(\text{SO}_4)_3$
Lit (<i>Jak sól, potas, rubid i cez</i>)		Li	
Chlorek	} litu	LiCl	
Siarczan		l. litowy	Li_2SO_4
Azotan			LiNO_3
Magnez (<i>Jak cynk i kadm</i>)		Mg	
Chlorek magnezu l. magnezowy		MgCl_2	
Tlenek magnezu l. magnezowy		MgO	
Pyrofosforan magnezu l. magnezowy		$\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$	
Mangan		Mn	
Chlorek manganawy		MnCl_2	
Wodorotlenek l. wodzian manganawy		$\text{Mn}(\text{OH})_2$	
Tlenek manganawy		MnO	
Siarczek manganawy		MnS	
Węglan manganawy		MnCO_3	
Siarczan manganawy		MnSO_4	

Wodorotlenek l. wodzian manganowy	$\text{Mn}(\text{OH})_3$
Tlenek manganowy	Mn_2O_3
Siarczan manganowy	$\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$
Czterochlorek manganu.	MnCl_4
Tlenek manganawo-manganowy	Mn_3O_4
Dwutlenek manganu	MnO_2
Bezwodnik manganowy	MnO_3
Bezwodnik nadmanganowy	Mn_2O_7
Kwas manganawy	(H_2MnO_3)
Manganiny (<i>sole kwasu manganowego</i>)	—
Kwas manganowy	(H_2MnO_4)
Manganiny (<i>sole kwasu manganowego</i>)	—
Kwas nadmanganowy	(HMnO_4)
Nadmanganiany (<i>sole kw. nadmanganowego</i>)	—
Miedź Cuprum (<i>Jak rtęć</i>)	Cu
Chlorek miedziawy	Cu_2Cl_2
Tlenek miedziawy	Cu_2O
Chlorek miedziowy	CuCl_2
Tlenek miedziowy	CuC
Zasadowy węglan miedziowy	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$
Siarczan miedzi l. miedziowy	CuSO_4
Molibden (<i>Jak chrom, wolfram i uran</i>)	Mo
Dwuchlorek molibdenu	MoCl_2
Trójchlorek molibdenu	MoCl_3
Czterochlorek molibdenu	MoCl_4
Pięciochlorek molibdenu	MoCl_5
Tlenek molibdenawy	MoO
Tlenek molibdenowy	Mo_2O_3
Dwutlenek molibdenu	MoO_2



Trójtlenek molibdenu l. bezwodnik molibdenowy	MoO_3
Kwas molibdenowy	H_2MoO_4
Molibdeniany (<i>sole kwasn molibdenowego</i>)	—
Molibdenian amonu	$(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$
Neodym	Nd
Neon	Ne
Nikiel (<i>Jak kobalt</i>)	Ni
Chlorek niklawy	NiCl_2
Tlenek niklawy	NiO
Wodorotlenek niklawy	$\text{Ni}(\text{OH})_2$
Siarczek niklawy	NiS
Siarczan niklawy	NiSO_4
Tlenek niklowy	Ni_2O_3
Wodorotlenek l. wodzian niklowy	$\text{Ni}(\text{OH})_3$
Podsiarczek niklu	Ni_2S
Czterokarbonylek niklu	$\text{Ni}(\text{CO})_4$
Niob (<i>Jak tantal i wanad</i>)	Nb
Pięciochlorek niobu	NbCl_5
Dwutlenek niobu	Nb_2O_2
Czterotlenek niobu	Nb_2O_4
Pięcioletlenek niobu l. bezwodnik niobowy	Nb_2O_5
Niobiany (<i>sole kwasów niobowych</i>)	—
Ołów Plumbum (<i>Jak german i cyna</i>)	Pb
Chlorek ołowiawy	PbCl_2
Tlenek ołowiawy	PbO
Siarczek ołowiawy	PbS
Siarczan ołowiawy	PbSO_4
Chlorek ołowiowy l. czterochlorek ołowiu	PbCl_4
Tlenek ołowiowy l. dwutlenek ołowiu	PbO_2

Podtlenek ołowiu	Pb ₂ O
Osm (<i>Jak ruten</i>)	Os
Chlorek osmawy l. dwuchlorek osmu	OsCl ₂
Trójchlorek osmu	OsCl ₃
Chorek osmowy l. czterochlorek osmu	OsCl ₄
Tlenek osmawy	OsO
Tlenek osmawo-osmowy	Os ₂ O ₃
Tlenek osmowy l. dwutlenek osmu	OsO ₂
Bezwodnik osmowy l. trójtlenek osmu	(OsO ₃)
Czterotlenek osmu	OsO ₄
Osmiany (<i>sole kwasów osmowych</i>)	—
Pallad (<i>Jak platyna, iryd i rod</i>)	Pd
Chlorek palladowy	PdCl ₂
Tlenek palladowy	PdO
Chlorek palladowy	PdCl ₄
Tlenek palladowy	PdO ₂
Chloropalladan potasu	K ₂ PdCl ₆
Platyna (<i>Jak pallad. iryd i rod</i>)	Pt
Chlorek platynawy l. dwuchlorek platyny	PtCl ₂
Tlenek platynawy	PtO
Chlorek platynowy l. czterochlorek platyny	PtCl ₄
Tlenek platynowy	PtO ₂
Siarczek platynowy	PtS ₂
Kwas chloroplatynawy	(H ₂ PtCl ₄)
Chloroplatyniny (<i>sole kwasu chloroplatynawego</i>)	—
Kwas chloroplatynowy	H ₂ PtCl ₆
Chloroplatyniany (<i>sole kwasu chloroplatynowego</i>)	—

Wodorotlenek platynowy		Pt(OH) ₄	
Polon		Po	
Potas Kalium (<i>Jak lit, sól, cez i rubid</i>)		K	
Chlorek	} potasu	KCl	
Wodorotlenek			
l. wodzian			
Siarczan		l. potasowy	KOH
Azotan			K ₂ SO ₄
		KNO ₃	
Przeodym		Pr	
Rad		Ra	
Rod (<i>Jak platyna, pallad i iryd</i>)		Rh	
Tlenek rodawy		RhO	
Tlenek rodawo-rodowy		Rh ₂ O ₃	
Tlenek rodowy l. dwutlenek rodu		RhO ₂	
Azotan rodu		Rh ₂ (NO ₃) ₆	
Rtęć Hydrargyrum (<i>Jak miedź</i>)		Hg	
Chlorek rtęciawy		Hg ₂ Cl ₂	
Tlenek rtęciawy		Hg ₂ O	
Azotan rtęciawy		Hg ₂ (NO ₃) ₂	
Chlorek rtęciowy		HgCl ₂	
Tlenek rtęciowy		HgO	
Azotan rtęciowy		Hg(NO ₃) ₂	
Cyanek rtęciowy		Hg(CN) ₂	
Rubid (<i>Jak lit, sól, potas i cez</i>)		Rb	
Wodorotlenek	} rubidu		
l. wodzian			
Azotan		l. rubidowy	RbOH
		RbNO ₃	
Ruten (<i>Jak osm</i>)		Ru	
Chlorek rutenawy l. dwutlenek rutenu		RuCl ₂	
Trójchlorek rutenu		RuCl ₃	

Chlorek rutenowy l. czterochlorek rutenu	RuCl_4
Tlenek rutenawy	RuO
Czterotlenek turenu	RuO_4
Samar	Sa
Selen (<i>Jak tlen, siarka i tellur</i>)	Se
Selenowodór	H_2Se
Selenki (<i>sole selenowodoru</i>)	—
Chlorek selenu	Se_2Cl_2
Czterochlorek selenu	SeCl_4
Dwutlenek selenu l. bezwodnik selenawy	SeO_2
Siarczek selenu	SeS
Kwas selenawy	H_2SeO_3
Seleniny (<i>sole kwasu selenawego</i>)	—
Kwas selenowy	H_2SeO_4
Siarka Sulphur (<i>Jak tlen, selen i tellur</i>)	S
Siarkowodów l. kw. siarkowodorowy	H_2S
Siarczki i wodorosiarczki (<i>sole siarkowodoru</i>)	—
Siarczek sodu l. sodowy	Na_2S
Wodorosiarczek l. siarkowodzian — sodu l. sodowy	NaSH
Dwu-, trój-, cztero- i pięciosiarczki (<i>sole wielosiarczków wodoru</i>)	—
Chlorek siarki	S_2Cl_2
Dwuchlorek siarki lub chlorek siarkawy	SCl_2
Czterochlorek siarki l. chlorek siarkowy	SCl_4
Sześćciodetek siarki	S_6
Bezwodnik siarkawy l. dwutlenek siarki	SO_2
Półtoratlenek siarki	S_2O_3
Bezwodnik siarkowy l. trójtlenek siarki	SO_3

Bezwodnik nadsiarkowy	S_2O_7	
Kwas podsiarkawy	$(H_2S_2O_4)$	
Podsiarczyny (<i>sole kwasu podsiarkawego</i>)	—	
Kwas siarkawy	H_2SO_3	
Siarczyny (<i>sole kwasu siarkawego</i>)	—	
Siarczyn wapnia l. wapniowy	$CaSO_3$	
Kwaśny siarczyn sodu l. sodowy	$NaHSO_3$	
Kwas siarkowy l. kwas siarczany	H_2SO_4	
Siarczany (<i>sole kwasu siarkowego</i>)	—	
Siarczan potasu l. potasowy	K_2SO_4	
Kwaśny siarczan potasu l. potasowy	$KHSO_4$	
Kwas pyrosiarkowy	$H_2S_2O_7$	
Pyrosiarczany (<i>sole kwasu pyrosiarkowego</i>)	—	
Kwas tiosiarkowy	$(H_2S_2O_3)$	
Tiosiarczany (<i>sole kwasu tiosiarkowego</i>)	—	
Tiosiarczan sodu l. sodowy	$Na_2S_2O_3$	
Kwas dwutionowy	$H_2S_2O_6$	
Kwas trójtionowy	$H_2S_3O_6$	
Kwas czterotionowy, pięciotionowy	$H_2S_4O_6, H_2S_5O_6$	
Tioniany (<i>sole kwasów tionowych</i>)	—	
Kwas nadsiarkowy	H_2SO_5	
Nadsiarczany (<i>sole kwasu nadsiarkowego</i>)	—	
Kwas persiarkowy	$H_2S_2O_8$	
Persiarczany (<i>sole kwasu persiarkowego</i>)	—	
Skand	Sc	
Sód Natrium (<i>Jak lit, potas, cez i rubid</i>)	Na	
Chlorek	} sodu l. sodowy	
Tlenek		NaCl
Nadtlenek		Na_2O
		Na_2O_2

Wodorotlenek			
l. wodzian	}		. . . NaOH
Wodorosiarczek		sodu	
l. siarkowodzian			. . . NaSH
Węglan kwaśny		l. sodowy	. . . NaHCO ₃
Węglan obojętny			. . . Na ₂ CO ₃
Pięciosiarczek		. . . Na ₂ S ₅	
Srebro Argentum			Ag
Chlorek	}		. . . AgCl
Tlenek			. . . Ag ₂ O
Azotan		srebra	. . . AgNO ₃
Siarczek			. . . Ag ₂ S
Podtlenek			. . . Ag ₄ O
Stront (<i>Jak wapń i bar</i>)			Sr
Chlorek	}	strontu	. . . SrCl ₂
Tlenek			. . . SrO
Nadtlenek		l. strontowy	. . . SrO ₂
Wodorotlenek lub wodzian			Sr(OH) ₂
Tal			Tl
Chlorek talawy			TlCl
Tlenek talawy			Tl ₂ O
Siarczek talawy			Tl ₂ S
Azotan talawy			TlNO ₃
Chlorek talawy			TlCl ₃
Tlenek talawy			Tl ₂ O ₃
Siarczan talawy			Tl ₂ (SO ₄) ₃
Tantal (<i>Jak wanad i niob</i>)			Ta
Tellur (<i>Jak tlen, siarka i selen</i>)			Te
Tellurowodór			TeH ₂
Tellurki (<i>sole tellurowodoru</i>)			—

Dwujodek telluru	TeJ_2
Czterojodek telluru	TeJ_4
Bezwodnik tellurawy l. dwutlenek telluru	TeO_2
Bezwodnik tellurowy l. trójtlenek telluru	TeO_3
Kwas tellurawy	H_2TeO_3
Telluryny (<i>sole kwasu tellurawego</i>) . . .	—
Kwas tellurowy	H_2TeO_4
Tellurany (<i>sole kwasu tellurowego</i>) . . .	—
Terb	Tb
Tlen (<i>Jak siarka, selen i tellur</i>)	O
Ozon	O_3
Tor (<i>Jak cyrkon i cer</i>)	Th
Czterochlorek toru	ThCl_4
Dwutlenek toru	ThO_2
Wodorotlenek l. wodzian—toru l. torowy	$\text{Th}(\text{OH})_4$
Tul	Tu
Tytan (<i>Jak krzem i węgiel</i>)	Ti
Czterochlorek tytanu	TiCl_4
Tlenek tytanu	TiO
Bezwodnik tytanowy l. dwutlenek tytanu	TiO_2
Kwas ortotytanowy	H_4TiO_4
Kwas metatytanowy	H_2TiO_3
Orto- i metatytaniany (<i>sole kwasów tyta- nowych</i>)	—
Uran (<i>Jak chrom, molibden i wolfram</i>) . . .	Ur
Czterochlorek uranu	UrCl_4
Tlenek uranawy	UrO_2
Tlenek uranowy	UrO_3
Kwas uranowy	(H_2UrO_4)
Uraniany (<i>sole kwasu uranowego</i>)	—

Kwas dwuuranowy	(H ₂ U ₂ O ₇)
Dwuuraniany (<i>sole kwasu dwuuranowego</i>)	—
Dwuuranian sodu l. sodowy	Na ₂ U ₂ O ₇
Uranyl l. grupa uranylowa	(UO ₂)''
Chlorek uranylu l. chlorek uranylowy	(UO ₂)Cl ₂
Wanad (<i>Jak niob i tantal</i>)	V
Dwuchlorek wanadu	VCl ₂
Trójchlorek wanadu	VCl ₃
Czterochlorek wanadu	VCl ₃
Tlenek wanadu	V ₂ O
Dwutlenek wanadu	V ₂ O ₂
Trójtlenek wanadu	V ₂ O ₃
Czterotlenek wanadu	V ₂ O ₄
Pięciotlenek wanadu l. bezwodnik wana- dowy	V ₂ O ₅
Kwas wanadowy	HVO ₃
Wanadany (<i>sole kwasu wanadowego</i>)	—
Wanadyl l. grupa wanadylowa	(VO)'''
Trójchlorek } wanadylu	(VO)Cl ₃
Siarczan } l. wanadylowy	(VO) ₂ (SO ₄) ₃
Wapń Calcium (<i>Jak bar i stront</i>).	Ca
Chlorek }	CaCl ₂
Tlenek } wapnia	CaO
Siarczek } l. wapniowy	CaS
Węglik	CaC ₂
Fosforan wapnia pierwszorzędowy	CaH ₄ (PO ₄) ₂
Fosforan wapnia drugorzędowy	CaHPO ₄
Fosforan wapnia trzeciorzędowy	Ca ₃ (PO ₄) ₂
Węgiel (<i>Jak tytan i krzem</i>)	C
Czterowoderek węgla l. metan	CH ₄

Czterochlorek węgla	CCl_4
Tlenek węgla	CO
Bezwodnik węglowy l. dwutlenek węgla	CO_2
Siarczek węgla	CS
Dwusiarczek węgla	CS_2
Tlenosiarczek węgla	COS
Kwas węglowy	(H_2CO_3)
Węglany obojętne i kwaśne (<i>sole kwasu węglowego</i>)	—
Rodnik cyanowy	$(\text{CN})'$
Cyan	$(\text{CN})_2$
Cyanowodór l. kwas cyanowodorowy . .	HCN
Cyanki (<i>sole kwasu cyanowodorowego</i>) . .	—
Cyanek potasu l. potasowy	KCN
Kwas cyanowy	HCNO
Cyaniany (<i>sole kwasu cyanowego</i>) . . .	—
Rodnik rodanowy l. siarkocyanowy . .	$(\text{CNS})'$
Rodanowodór l. siarkocyanowodór l. kwas siarkocyanowy	HCNS
Siarkocyaniany l. rodanki (<i>sole kwasu siarko-rodanowego</i>)	—
Siarkocyanian l. rodanek — potasu l. potasowy	KCNS
Kwas żelazocyanowodorowy	H_4FeCy_6
Żelazocyanki (<i>sole kwasu żelazocyanowodorowego</i>)	—
Żelazocyanek potasu l. potasowy . . .	K_4FeCy_6
Kwas żelazicyanowodorowy	H_3FeCy_6
Żelazicyanki (<i>sole kwasu żelazicyanowodorowego</i>)	—

Żelazicyanek potasu l. potasowy	K_3FeCy_6
Węgliki	—
Węglík wapnia	CaC_2
Wodór (Hydrogenium)	H
Wodorki	—
Tlenek wodoru l. tlenowodór	H_2O
Tlenki i wodorotlenki (<i>sole tlenowodoru</i>)	—
Tlenek sodu l. sodowy	Na_2O
Wodorotlenek l. wodzian—sodu l. sodowy	$NaOH$
Nadtlenek wodoru l. dwutlenek wodoru	H_2O_2
Nadtlenki (<i>sole nadtlenku wodoru</i>)	—
Wodorotlen l. hydroksyl l. grupa wodorotlenowa l. grupa hydroksylowa	(OH)'
Wolfram (<i>Jak chrom, molibden i uran</i>)	W
Dwuchlorek wolframu	WCl_2
Czterochlorek wolframu	WCl_4
Pięciochlorek wolframu	WCl_5
Sześciochlorek wolframu	WCl_6
Dwutlenek wolframu	WO_2
Trójtlenek wolframu l. bezwodnik wolframowy	WO_3
Kwas wolframowy	H_2WO_4
Wolframiany (<i>sole kwasu wolframowego</i>)	—
Czterowolframian sodu l. sodowy	$Na_2W_4O_{13}$
Yterb	Yb
Ytr	Y
Złoto (Aurum)	Au
Chlorek złotawy	$AuCl$
Tlenek złotawy	Au_2O
Cyanek złotawo-potasowy	$KCN.AuCN$

Chlorek złotowy	AuCl_3
Tlenek złotowy	Au_2O_3
Wodorotlenek l. wodzian l. kwas złotowy	$\text{Au}(\text{OH})_3$
Złociany (<i>sole kwasu złotowego</i>)	—
Chlorozłocian potasu l. potasowy	KAuCl_2
Żelazo (Ferrum)	Fe
Chlorek żelazawy	FeCl_2
Tlenek żelazawy	FeO
Siarczan żelazawy	FeSO_4
Siarczek żelazawy	FeS
Chlorek żelazowy	FeCl_3
Tlenek żelazowy	Fe_2O_3
Siarczan żelazowy	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
Wodorotlenek l. wodzian żelazowy	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
Dwusiarczek żelaza	FeS_2
Tlenek żelazawo-żelazowy	Fe_3O_4
Siarczan żelazawo-amonowy	$\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
Żelaziany (<i>sole kwasu żelazowego</i>)	—

