

Tudományos név	Képlet	Hétköznapi név
Ionok		
hidrogénion	H^+	
nátriumion	Na^+	
káliumion	K^+	
magnéziumion	Mg^{2+}	
kalciumion	Ca^{2+}	
báriumion	Ba^{2+}	
alumíniumion	Al^{3+}	
ólom(II)-ion	Pb^{2+}	
vas(II)-ion	Fe^{2+}	
vas(III)-ion	Fe^{3+}	
kobalt(II)-ion	Co^{2+}	
nikkel(II)-ion	Ni^{2+}	
réz(I)-ion	Cu^+	
réz(II)-ion	Cu^{2+}	
ezüst(I)-ion	Ag^+	
cinkion	Zn^{2+}	
higany(I)-ion	Hg_2^{2+}	
higany(II)-ion	Hg^{2+}	
oxóniumion	H_3O^+	
ammóniumion	NH_4^+	
fluoridion	F^-	
kloridion	Cl^-	
bromidion	Br^-	
jodidion	I^-	
oxidion	O^{2-}	
szulfidion	S^{2-}	
peroxidion	O_2^{2-}	
hidroxidion	OH^-	
hidrogén-szulfid-ion	HS^-	
szulfátion	SO_4^{2-}	
hidrogén-szulfát-ion	HSO_4^-	
tioszulfátion	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	
szulfition	SO_3^{2-}	
hidrogén-szulfit-ion	HSO_3^-	
nitrátion	NO_3^-	
nitrition	NO_2^-	
foszfátion	PO_4^{3-}	
hidrogén-foszfát-ion	HPO_4^{2-}	
dihidrogén-foszfát-ion	H_2PO_4^-	
karbonátion	CO_3^{2-}	
hidrogén-karbonát-ion	HCO_3^-	
karbidion	C^{2-}	
cianidion	CN^-	
perklorátion	ClO_4^-	
klorátion	ClO_3^-	

Tudományos név	Képlet	Hétköznapi név
klorition	ClO_2^-	
hipoklorition	OCl^-	
permanganácion	MnO_4^-	
kromácion	CrO_4^{2-}	
bikromácion	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	
szilikácion	SiO_3^{2-}	
Fluorvegyületek		
hidrogén-fluorid	HF	folysav
kalcium-fluorid	CaF_2	folypát, fluorit
nátrium-hexafluoro-aluminát	Na_3AlF_6	kriolit
Klórvegyületek		
hidrogén-klorid	HCl	vizes oldata a sósav
ammónium-klorid	NH_4Cl	szalmiáksó
nátrium-klorid	NaCl	konyhasó, kősó, halit
kálium-klorid	KCl	kálisó, fedősó, szilvin
kálium-magnézium-klorid	$2 \text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2$	karnallit
higany(II)-klorid	HgCl_2	szublimát
higany(I)-klorid	Hg_2Cl_2	kalomel
perklórsav	HClO_4	
klórsav	HClO_3	
klórossav	HClO_2	
hipoklórossav	HOCl	
nátrium-hipoklorit	NaOCl	hypo
kalcium-hipoklorit	Ca(OCl)_2	klórmész
freon-1,2	CF_2Cl_2	
	COCl_2	foszgén
Oxidok		
dihidrogén-monoxid	H_2O	víz
hidrogén-peroxid	H_2O_2	
lítium-oxid	Li_2O	
nátrium-peroxid	Na_2O_2	
kálium-szuperoxid	KO_2	
magnézium-oxid	MgO	égetett magnézia
kalcium-oxid	CaO	égetett mész
bór-trioxid	B_2O_3	bőrüveg
alumínium-oxid	Al_2O_3	timföld, korund, smirgel
szén-dioxid	CO_2	mustgáz
szilícium-dioxid	SiO_2	kvarc, homok, krisztobalit, opál, tridimit
ón(IV)-oxid	SnO_2	ónhamu, kassziterit, ónkő
	Pb_3O_4	mínium
dinitrogén-monoxid	N_2O	kéjgáz, nitro
titán(IV)-oxid	TiO_2	rutil

Tudományos név	Képlet	Hétköznapi név
mangán(IV)-oxid	MnO ₂	barnakő, piroluzit
	Mn ₃ O ₄	hauszmannit
vas(III)-oxid	Fe ₂ O ₃	vörösvasérc, hematit
kristályvizes vas(III)-oxid	Fe ₂ O ₃ · 2 H ₂ O	limonit
	Fe ₃ O ₄ (FeO · Fe ₂ O ₃)	magnetit
réz(I)-oxid	Cu ₂ O	kuprit
Hidroxidok		
nátrium-hidroxid	NaOH	nátronlúg, marónátron, lúgkő, marószóda, mosószóda
kálium-hidroxid	KOH	kálilúg
kalcium-hidroxid	Ca(OH) ₂	oltott mész, mésztej
alumínium-hidroxid	Al(OH) ₃	timföld-hidrát, hidrargillit
mangán(III)-oxi-hidroxid	MnO(OH)	manganit
alumínium-oxi-hidroxid	AlO(OH)	böhmít, diaszpor
vas(III)-oxi-hidroxid	FeO(OH)	rozsdá
Szulfidok		
dihidrogén-szulfid	H ₂ S	kén-hidrogén
nátrium-szulfid	Na ₂ S	kénmáj
szén-diszulfid	CS ₂	szén-kéneg
ólom(II)-szulfid	PbS	galenit
arzén(III)-szulfid	As ₂ S ₃	auripigment
	As ₄ S ₄	realgár
antimon(III)-szulfid	Sb ₂ S ₃	antimonit
	FeS ₂	pirit, vaskovand, kénkovand
	CuFeS ₂	kalkopirit
	FeAsS	arzenopirit
nikkel(II)-szulfid	NiS	millerit
	NiAsS ₂	gersdorfit
	Co ₃ S ₄	linneit
	CoAsS	kobaltit, kobaltin
molibdén(IV)-szulfid	MoS ₂	molibdenit
ezüst(I)-szulfid	Ag ₂ S	argentit
cink-szulfid	ZnS	szfalerit
higany(II)-szulfid	HgS	cinnabarit, cinóber
Szulfátok		
dihidrogén-szulfát	H ₂ SO ₄	kénsav
nátrium-szulfát	Na ₂ SO ₄ · 10 H ₂ O	glaubersó
magnézium-szulfát	MgSO ₄ · 7 H ₂ O	keserűsó
kristályvizes kalcium-szulfát	CaSO ₄ · 2 H ₂ O	gipsz, alabástrom, máriaüveg
	CaSO ₄ · 1/2 H ₂ O	égetett gipsz
kalcium-szulfát	CaSO ₄	agyonégetett gipsz, anhidrit
stroncium-szulfát	SrSO ₄	cölesztin
bárium-szulfát	BaSO ₄	barit

Tudományos név	Képlet	Hétköznapi név
vas(II)-szulfát	$\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	zöldgálic, vasgálic
réz(II)-szulfát	$\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	rézgálic, kékkő
	$\text{Ca(OH)}_2 + \text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	bordóilé
cink-szulfát	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	fehérgálic
kálium-alumínium-szulfát	$\text{KAl(SO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$	timsó
kálium-króm(III)-szulfát	$\text{KCr(SO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$	krómtimsó
vas(II)-ammónium-szulfát	$\text{Fe(NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	Mohr-só
	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	dikénsav, vitriol, óleum
Egyéb kénvegyületek		
dihidrogén-szulfid	H_2S	kénessav
nátrium-tioszulfát	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	fixírsó
kálium-metabiszulfid	$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5$	borkén
Nitrátok		
hidrogén-nitrát	HNO_3	salétromsav, választóvíz
ammónium-nitrát	NH_4NO_3	mészkövel keverve = pétisó
nátrium-nitrát	NaNO_3	chilei salétrom, salétrom
kálium-nitrát	KNO_3	indiai salétrom, káli salétrom
kalcium-nitrát	$\text{Ca(NO}_3)_2$	mészsalétrom, norvégsalétrom
ezüst(I)-nitrát	AgNO_3	lápisz, pokolkő
Nitritek		
hidrogén-nitrit	HNO_2	salétromossav
kálium-nitrit	KNO_2	pácsó
Cianidok		
hidrogén-cianid	HCN	kéksav, ciánsav
kálium-cianid	KCN	cián, ciánkáli
kálium-hexaciano-ferrát(II)	$\text{K}_4[\text{Fe(CN)}_6]$	sárgavérlúgsó
kálium-hexaciano-ferrát(III)	$\text{K}_3[\text{Fe(CN)}_6]$	vörösvérlúgsó
	$\text{Fe}_4[\text{Fe(CN)}_6]_3$	berlinikék
	$\text{Fe}_3[\text{Fe(CN)}_6]_2$	turnbullkék
Foszfátok		
trihidrogén-foszfát	H_3PO_4	foszforsav
trinátrium-foszfát	Na_3PO_4	trisó
kalcium-foszfát	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	csontliszt, foszforit, guano
kalcium-dihidrogén-foszfát	$\text{Ca(H}_2\text{PO}_4)_2$	szuperfoszfát
	$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$	apatit, fluorapatit
	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	difoszforsav
Karbonátok és hidrogén-karbonátok		
dihidrogén-karbonát	H_2CO_3	szénsav
ammónium-karbonát	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	szalalkáli

Tudományos név	Képlet	Hétköznapi név
nátrium-karbonát	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$	szóda, sziksó
nátrium-hidrogén-karbonát	NaHCO_3	szódabikarbóna
kálium-karbonát	K_2CO_3	hamuzsír
magnézium-karbonát	MgCO_3	magnezit
kalcium-karbonát	CaCO_3	mész, mészkő, márvány, kalcit, aragonit, vízkő
kalcium-magnézium-karbonát	$\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$	dolomit
bárium-karbonát	BaCO_3	witherit
ólom(II)-karbonát	PbCO_3	cerusszit
bázisos réz(II)-karbonát	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu(OH)}_2$	patina, malachit
vas(II)-karbonát	FeCO_3	sziderit, vaspát
cink-karbonát	ZnCO_3	cinkpát
Egyéb		
	Hg	folyékony ezüst
ammónia	NH_3	vizes oldata a szalmiákszesz
	PH_3	foszfin
	AsH_3	arzin
	SiH_4	szilán
	D_2O	nehésvíz
	$\text{NH}_2\text{-NH}_2$	hidrazin
kálium-permanganát	KMnO_4	hipermangán
kálium-manganát	K_2MnO_4	ásványi kaméleon
kovasav	H_2SiO_3	
nátrium-szilikát	Na_2SiO_3	vízüveg
ólom(II)-kromát	PbCrO_4	vörös ólomérc
vas(II)-kromát	FeCr_2O_4	kromit, krómvaskő
nátrium-tetraborát	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$	bórax
kálium-jodidos jóoldat	$\text{KI} + \text{I}_2$	Lugol-oldat
salétromsav:kénsav = 1:2	$\text{HNO}_3:\text{H}_2\text{SO}_4 = 1:2$	nitralósav, nitralóelegy
salétromsav:sósav = 1:3	$\text{HNO}_3:\text{HCl} = 1:3$	királyvíz
hidrogén:oxigén = 2:1	$\text{H}_2:\text{O}_2 = 2:1$	durranógáz
hidrogén:klór = 1:1	$\text{H}_2:\text{Cl}_2 = 1:1$	klórdurranógáz
hidrogén:szén-monoxid = 3:1	$\text{H}_2:\text{CO} = 3:1$	szintézisgáz
	NiAs	nikkolit, nikkelin ördög
	CoAs_2	szmaltit
dikálium-tetrajodo-merkurát(II)	$\text{K}_2[\text{HgI}_4]$	Nessler-reagens