

KÉPLET	NÉV	KÉMHATÁS
NaOH	Nátrium-hidroxid	erős bázis
KOH	Kálium-hidroxid	erős bázis
Mg(OH) ₂	erős bázis	erős bázis
Ca(OH) ₂	oltott mész	erős bázis
HCl	Hidrogén-klorid	erős sav
HBr	Hidrogén-bromid	erős sav
HI	Hidrogén-jodid	erős sav
HF	Hidrogén-fluorid	erős sav
HNO ₃	Salétromsav	erős sav
H ₂ SO ₄	Kénsav	erős sav
NH ₃	ammónia	gyenge bázis
HNO ₂	Salétromossav	gyenge sav
H ₂ SO ₃	Kénessav	gyenge sav
H ₂ CO ₃	Szénsav	gyenge sav
H ₃ PO ₄	Foszforsav	középerős sav
CH ₃ COOH	Ecetsav	gyenge sav
H ₂ S	Kénhidrogén	gyenge sav
HCOOH	hangyasav	gyenge sav

Savmaradék anionok		
CH ₃ COO-	acetát	ecetsav
HCOO-	formiát	hangyasav

Név	Vegyjel	Töltés
Ammónium	NH ₄	+
Formiat	HCOO	-
Foszfát	PO ₄	-3
Hidrogénkarbonát	HCO ₃	-
Karbonát	CO ₃	-2
Nitrát	NO ₃	-1
Nitrit	NO ₂	-
Szulfát	SO ₄	-2
Szulfid	S ₂	-
Szulfit	SO ₃	-2

Név	Vegyjel
Alomínium-nitrát	Al(NO ₃) ₃
Alomínium-szulfát	Al ₂ (SO ₄) ₃
Amónium-acetát	NH ₄ CH ₃ COOH
Amónium-foszfát	(NH ₄) ₃ PO ₄
amónium-szulfát	(NH ₄) ₂ SO ₄
Chilei-salétrom	NaNO ₃
Glamber-só	Na ₂ SO ₄
Kalcium-foszfát	Ca(PO ₄) ₂
Kalcium-klorid	CaCl ₂
Kálisalétrom	KNO ₃
Kálium-karbonát	K ₂ CO ₃
Keserű-só	MgSO ₄
Nátrium-foszfát (trisó)	Na ₃ PO ₄
Nátrium-nitrát	NaNO ₃
Réz(2)-nitrát	Cu(NO ₃) ₂
Vas(2)-szulfát	FeSO ₄
Vas(3)-karbonát	Fe ₂ (CO ₃) ₃
Vas(3)klorid	FeCl ₃
Szalakáli	(NH ₄) ₂ CO ₃
Szódabikarbóna	NaHCO ₃

AlI ₃	aluminium-jodid
NH ₃	amónia
ZnCl ₂	cink-klorid
ZnS	cink-szulfid
P ₂ O ₅	difoszfor-pentaoxid
H ₂ PO ₄	Dihidrogén foszfát
CH ₃ COOH	ecetsav
CaO	égetett mész
PH ₃	foszfin
H ₃ PO ₄	Foszforsav
H ₂ PO ₄	foszforsav
HCOOH	hangyasav
HBr	Hidrogén bromid
HPO ₄	Hidrogén foszfát
HI	hidrogén-jodid
HCl	hidrogén-klorid
Ca(HCO ₃) ₂	kalcium-hidrogénkarbonát
KCl	kálium-klorid
SO ₂	kén dioxid
SO ₂	kén-dioxid
H ₂ SO ₃	Kénessav
H ₂ S	kén-hidrogén
SO ₃	kéntrioxid
SiO ₂	kvarc
MgOH ₂	Magnézium dioxid
CaCO ₃	mészkö
CH ₄	metán
NaOH	Nátrium hidroxid
NO ₂	nitrogén-dioxid
NO	nitrogén-monoxid
Ca(OH) ₂	oltott mész
HClO ₄	perklórossav
HNO ₂	salétromossav
HNO ₃	salétromsav
C ₁₂ H ₂₂ O	szacharoz
CO ₂	széndioxid
H ₂ CO ₃	szénsav
SO ₃	széntrioxid
NaHCO ₃	szódabikarbóna
FeCl ₂	vas-klorid
FeS	vas-szulfid

2 Al(OH)3	H2SO4	Al2(SO4)3	6 H2O	
2 KOH	SO2	K2SO3	H2O	
2 Na3PO4	3Ca 2+	Ca3(PO4)2	6 Na+	
2 NaCl	H2SO4	2 HCl	Na2SO4	
2 NaHCO3	aq	Na2CO3	H2O+CO2	
2 NaOH	H3PO4	Na2HPO4	2 H2O	
2 NaOH	H2SO4	Na2SO4	2 H2O	
2 NaOH	H2SO4	Na2SO4	H2O	
2 NH3	H2O+CO2	(NH)4CO3		
2 NO	O2	2 NO2		
2 NO2	2 H2O + O2	4 HNO3		
2 NO2	H2O	HNO2	HNO3	
Ba(OH)2	CO2	BaCO3	H2O	
C	2 H2SO4	CO2	2 SO4	H2O
Ca (OH)2	CO2	CaCO3	H2O	
Ca(OH)2	aq	Ca +2	2 OH-	
Ca(OH)2	H2SO4	CaSO4	2 H2O	
Ca(OH-)2	HCl	CaCl2	H2O	
CaCO3	HCl	CaCl2	H2O	CO2
CaCO3	H2O+CO2	Ca(HCO3)2		
CaO	CO2	CaCO3		
CaO	H2O	Ca(OH)2		
CH3COO-	H2O	CH3COOH	OH-	
CH3COOH	H2O	CH3COO-	H3O+	
CH3COOH	NaOH	NaCH3COO	H2O	
CH3COONa	Na+	CH3COO-		
CO2	H2O	H2CO3		
CO3 -2	H2O	HCO3 -	OH-	
Cu 2+	2 OH-	Cu(OH)2		
CuSO4	NaOH	Cu(OH)2	Na2SO4	
H2CO3	H2O	H3O+	HCO3-	
H2O	H2O	H3O+	OH-	
H2PO4-	H2O	PO3 -	H3O+	
H2SO3	H2O	HSO3 -	H3O+	
H2SO4	H2O	H3O+	HSO4-	
H2SO4	HNO3	HSO4-	H2NO3+	
H2SO4	H2O	HSO4-	H3O+	
H2SO4	2 H2O	SO -2	2 H3O+	
H3PO4	NaOH	H2PO4-	Na+	H2O
H3PO4	H2O	H3O+	H2PO4-	
HCl	H2O	H3O+	Cl-	
Hcl	CaO	CaCl2	H2O	
HCO3-	H2O	OH-	H2CO3	
HCO3-	H2O	H2CO3	OH-	
HCO3 -	H2O	H3O+	CO+ -2	
HCOOH	H2O	HCOO_	H3O-	
HNO3	H2O	H3O+	NO3-	
HNO3	H2O	NO3 -	H3O+	
HSO3 -	H2O	SO3 -2	H3O+	
HSO4-	H2O	SO4 -2	H3O+	
KCl	aq	K+	Cl-	
KOH	HCl	KCl	H2O	
MgCO3	H2O+CO2	Mg(HCO3)2		
MgO	H2SO4	MgSO4	H2O	
N2	3 H2	2 NH3		
Na2CO3	Mg 2+	MgCO3	2 Na+	

NaHCO ⁺	aq	Na ⁺	HCO ₃ ⁻	
NaHCO ₃	HCl	NaCl	H ₂ O+CO ₂	
NaOH	aq	Na ⁺	OH ⁻	
NaOH	HCl	NaCl	H ₂ O	
NH ₃	H ₂ O	NH ₄ ⁺	OH ⁻	
NH ₃	HCl	NH ₄ ⁺	Cl ⁻	
NH ₃	2,5 O ₂	NO	3 H ₂ O	
NH ₃	HCl	NH ₄ Cl		
NH ₃	HNO ₃	NH ₄ NO ₃		
NH ₃	H ₂ SO ₄	(NH ₄) ₂ SO ₄		
NH ₃	HCl	NH ₄ ⁺	Cl ⁻	
NH ₄ ⁺	H ₂ O	NH ₃	H ₃ O ⁺	
NH ₄ Cl	aq	NH ₄ ⁺	Cl ⁻	
P ₂ O ₅	3 H ₂ O	2 H ₃ PO ₄		
PbO	2HNO ₃	Pb(NO ₃) ₂	H ₂ O	
SiO ₂	4 HF	SiF ₄	2 H ₂ O	
SO ₂	H ₂ O	H ₂ SO ₃		
ZnO	2 HCl	ZnCl ₂	H ₂ O	

Fogalom	Meghatározás
Datív kötés	az a kovalens kötés, melyben a kötő elektronpár mindkét tagját csak az egyik atom szolgáltatja
Sav	egy reakcióban protont ad le
Bázis	egy reakcióban protont vesz fel
Savas kémhatás	ha nagyobb a végtermék oxóniumionjainak száma mint a hidroxid ionok ($\text{H}_3\text{O}^+ > \text{OH}^-$)
Lúgos kémhatás	ha nagyobb a végtermék hidroxidionjainak száma mint az oxónium ionok ($\text{H}_3\text{O}^+ < \text{OH}^-$)
Semleges kémhatás	ha a hidroxil és az oxónium ionok száma egyenlő
Konjugált S-B párok	egymásból H^+ átadással keletkeznek
pH	az oxónium ion koncentrációjának 10.es alapú negatív logaritmus
Indikátor	olyan anyagok amelyek proton leadásra és felvételre is képesek a közeg kémhatásának függvényében. A protonált és a deprotonált alak különböző színű lesz
Erős sav	a reakció során teljes mértékben disszociál
Gyenge sav	a reakció során maradnak disszociálatlan molekulák
Szabályos só	bázis kation és sav, savmaradék anion
Savanyú só	savmaradék anion és H^+ és bázis kation. (nem egyértékű savakból jön létre)
Víz változó keménysége	forralással megszüntethető
Víz állandó keménysége	forralással nem távolítható el
Víz összes keménysége	állandó + változó keménység

Oltott mész	Ammónia	Nátrium-klorid	Chilei salétrom	Kálsalétrom	Gipsz	rézgálic	Mészkö	Nátrium karbonát	Nátrium hidrogén karbonát	Pétisó	Kálium klorid
Ca(OH)	NH3	NaCl	NaNO3	KNO3	CaSO4*2H2	CuSO4*5 H2O	CaCO3	Na2CO3	NaHCO3	NH4NO3	KCl
fehér	színtelen	Színtelen	Színtelen	Színtelen	Színtelen	kék	fehér	fehér	fehér		
	szúrós										
szilárd	gáz	kristályos	kristályos	kristályos	kristályos	kristályos	kristályos	kristályos	kristályos		
							mészkö, márvány, kréta	szikso	-		
mészköből	elemeiből						előfordul	kősből	kősből		
építőipar	hűtő, ipar	ízesítés, tartósítás, klór, NaOH előáll.	műtrágya	műtrágya	építőipar, lenyomat, műtrágya	permetezés, festék, konzerválás	CO2 fejlesztés	üveg, textil, vízlágy	sütőp., fogk., pezsgőta., gy.sav megkötés		
				mérgezhetsi							
		kis menny. Nélkülözhetetlen	növényeknek kell	növényeknek kell	kis menny. Nem mérgező	mérgező			növények	növények	
ionrács	molekularács								-		
jó	kitűnő	kitűnő	kitűnő	kitűnő	kicsit	jó	rossz	jó	közepes	jó	jó
							CO2 keletkezése				
							Ca(HCO3)2				
							CaO+CO2		Na2CO3+H2O+CO2		

alumínium-acetát	Al(CH ₃ COO) ₃		
alumínium-fluorid	AlF ₃		
alumínium-hidrid, alumínium-hidroxid,	aluán, alumínium-ortohidr	alán timföldhidrát	AlH ₃ Al(OH) ₃
alumínium-karbid	Al ₄ C ₃		
alumínium-klorid	AlCl ₃		
alumínium-nitrid	AlN		
alumínium-oxid, alumínium-szulfát	timföld Al ₂ (SO ₄) ₃	Al ₂ O ₃	
ammónia	NH ₃		
ammónium-hidrogén-kar	NH ₄ HCO ₃		
ammónium-hidroxid	NH ₄ OH		
ammónium-karbaminát	NH ₄ COONH ₂		
ammónium-karbonát	(NH ₄)CO ₃		
ammónium-klorid, ammónium-molibdát	szalmiáksó (NH ₄) ₂ MoO ₄	NH ₄ Cl	
ammónium-nátrium-hid	foszforsó	NH ₄ NaHPO ₄	
ammónium-nitrát, ammónium-oxid	pétisó (NH ₄) ₂ O	NH ₄ NO ₃	
ammónium-rodanid, ammónium-szulfát	ammónium-tiocian (NH ₄)SO ₄	ammónium-sz	NH ₄ SCN
ammónium-szulfid,	kénammónium	(NH ₄) ₂ S	
bárium-hidroxid, bárium-karbonát	baritvíz BaCO ₃	Ba(OH) ₂	
bárium-klorid	BaCl ₂		
bárium-nitrát	Ba(NO ₃) ₂		
bárium-oxid, bárium-peroxid	baritföld BaO ₂	BaO	
bárium-szulfát, bárium-szulfid	barit, BaS	súlypát	BaSO ₄
bárium-titanát	BaTiO ₃		
foszfor-hidrogén, foszforossav	foszfin	PH ₃	
hipofoszforossav	H ₃ PO ₂		
metafoszforossav	HPO ₂		
ortofoszforossav	H ₃ PO ₃		
pirofoszforossav	H ₄ P ₂ O ₅		
foszfor-oxid-klorid	POCl ₃		
foszfor-pentabromid	PBr ₅		
foszfor-pentafluorid	PF ₅		
foszfor-pentaklorid	PCl ₅		
foszfor-pentoxid, foszforsav	foszforsavanhidrid	P ₂ O ₅	
metafoszforsav	HPO ₃		
ortofoszforsav	H ₃ PO ₄		
pirofoszforsav	H ₄ P ₂ O ₇		
foszfor-tetroxid	P ₂ O ₄		
foszfor-tribromid	PBr ₃		
foszfor-trifluorid	PF ₃		
foszfor-trijodid	PI ₃		
foszfor-triklorid	PCl ₃		
foszfor-trioxid	P ₂ O ₃		
hidrogén-bromid, hidrogén-cianid, hidrogén-diszulfid	bróm-hidrogén cián-hidrogén, H ₂ S ₂	HBr kéksav	HCN

hidrogén-ferri-cianid,	hidrogén-[hexaciar H ₃ [Fe(CN) ₆]				
hidrogén-ferro-cianid,	hidrogén-[hexaciar H ₄ [Fe(CN) ₆]				
hidrogén-fluorid,	fluor-hidrogén,	folysav	HF		
hidrogén-jodid,	jód-hidrogén	HI			
hidrogén-klorid,	klór-hidrogén,	sósav	HCl		
hidrogén-kloro-aurát,	hidrogén-tetraklorc	H[AuCl] ₄			
hidrogén-peroxid,	hidrogén-hiperoxid	hidrogén-szűz	hidro-peroxid	H ₂ O ₂	
hidrogén-szulfid,	kén-hidrogén	H ₂ S			
higany(II)-fulmiát,	merkuri-cianát,	durránóhiganj	Hg(CNO) ₂		
higany(I)-jodid,	merkuro-jodid	Hg ₂ I ₂			
higany(II)-jodid,	merkuri-jodid	HgI ₂			
higany(I)-klorid,	merkuro-klorid	Hg ₂ Cl ₂			
higany(II)-klorid,	merkuri-klorid	HgCl ₂			
higany(I)-nitrát,	merkuro-nitrát	Hg ₂ (NO ₃) ₂			
higany(II)-nitrát,	merkuri-nitrát	Hg(NO ₃) ₂			
higany(II)-oxid,	merkuri-oxid	HgO			
higany(I)-szulfát,	merkuro-szulfát	Hg ₂ SO ₄			
higany(II)-szulfát,	merkuri-szulfát	HgSO ₄			
higany(II)-szulfid,	merkuri-szulfid,	cinnabarit,	cinóber	HgS	
jód-azid	N ₃ I				
jód-cián,	cián-jodid	CNI			
jódoform,	trijód-metán	CHI ₃			
jód-pentoxid	I ₂ O ₅				
jódsav					
hipojódossav	HIO				
jódsav	HIO ₃				
ortoperjódsav	H ₅ IO ₆				
jód-triklorid	ICI ₃				
kadmium-bromid	CdBr ₂				
kadmium-fluorid	CdF ₂				
kadmium-jodid	CdI ₂				
kadmium-klorid	CdCl ₂				
kadmium-hidroxid	Cd(OH) ₂				
kadmium-nitrát	Cd(NO ₃) ₂				
kadmium-oxid	CdO				
kadmium-szulfát	CdSO ₄				
kadmium-szulfid	CdS				
kadmium-volframát	CdWO ₄				
kalcium-acetil-szalicilát	Kalmopyrin	Ca(C ₁₀ H ₇ O ₄) ₂			
kalcium-arsenát	Ca(AsO ₄) ₂				
kalcium-cián-amid,	mész-nitrogén	CaCN ₂			
kalcium-fluorid,	fluorit,	folypát	CaF ₂		
kalcium-foszfát,	kalcium-ortofoszfá	foszforit	Ca ₃ (PO ₄) ₂		
kalcium-dihidrogén-fos:	monokalcium-foszi	CaH ₂ (PO ₄) ₂			
kalcium-hidrogén-foszf:	dikalcium-foszfát	CaHPO ₄			
kalcium-foszfib	Ca ₃ P ₂				
kalcium-hidrid,	hidrolit	CaH ₂			
kalcium-hidrogén-szulfi	kalcium-biszulfít	Ca(HSO ₃) ₂			
kalcium-hidroxid,	oltott	mész	Ca(OH) ₂		
kalcium-hipoklorit,	klórmész	Ca(OCl) ₂			
kalcium-karbid	CaC ₂				
kalcium-karbonát,	szénsavas	mész,	mészkö,	aragonit	CaCO ₃
kalcium-klorid,	klór-kalcium	CaCl ₂			
kalcium-nitrát,	mészsalétrom	Ca(NO ₃) ₂			
kalcium-oxalát,	sóskasavas	mész	CaC ₂ O ₂		

kalcium-oxid,	égetett	mész	CaO		
kalcium-pentaszulfid	CaS ₅				
kalcium-szulfát,	anhidrit,	gipsz,	máriaüveg,	alabástrom	CaSO ₄
kalcium-szulfid	CaS				
kalcium-volframát	CaWO ₄				
kálium-alumínium-szulf	timsó		KAl(SO ₄) ₂		
kálium-bromát	KBrO ₃				
kálium-bromid,	bróm-kálium	KBr			
kálium-cianát	KOCN				
kálium-cianid,	cián-káli	KCN			
kálium-dikromát,	kálium-bikromát	K ₂ Cr ₂ O ₇			
kálium-ferrát	K ₂ FeO ₄				
kálium-ferrit(III)	KFeO ₂				
kálium-[hexaciano-ferrá	kálium-ferro-cianid	sárgavérlúgsó	K ₄ [Fe(CN) ₆]		
kálium-[hexaciano-ferrá	kálium-ferri-cianid,	vörösvérlúgsó	K ₃ [Fe(CN) ₆]		
kálium-hidrogén-jodát,	kálium-bijodát	KH(IO ₃) ₂			
kálium-hidrogén-karbor	kálium-hidro-karbo	kálium-bikarbó	KHCO ₃		
kálium-hidrogén-szulfát	kálium-hidro-szulfá	kálium-biszulf	KHSO ₄		
kálium-hidroxid,	marókáli	KOH			
kálium-hipoklorit,	fakítólúg	KOCl			
kálium-jodát	KIO ₃				
kálium-jodid,	jód-kálium,	jód-káli	KI		
kálium-karbonát,	hamuzsír,	szénsavas	kálium		K ₂ CO ₃
kálium-klorát	KClO ₃				
kálium-klorid,	Kalim-chloratum,	szilvin	KCl		
kálium-kromát,	krómsavas	kálium	K ₂ CrO ₄		
kálium-manganát	K ₂ MnO ₄				
kálium-nitrát,	kálisalétrom	KNO ₃			
kálium-nitrit	KNO ₂				
kálium-perklorát	KClO ₄				
kálium-permanganát,	kálium-hipermangá	hipermangán	KMnO ₄		
kálium-piroszulfít,	kálium-metabiszulf		K ₂ S ₂ O ₅		
kálium-rodanid,	kálium-tiocianát,	kálium-szulfoc	rodánkáli		KSCN
kálium-szulfát	K ₂ SO ₄				
kálium-szulfid	K ₂ S				
kén-dioxid	SO ₂				
kénsav	H ₂ SO ₄				
kénessav	H ₂ SO ₃				
kén-heptoxid	S ₂ O ₇				
kén-hidrogén,	hidrogén-szulfid	H ₂ S			
kén-monoxid	SO				
kénsav	H ₂ SO ₄				
kén-tetroxid	SO ₄				
kén-trioxid	SO ₃				
klór-acetaldehyd	ClCH ₂ CHO				
klorál,	triklór-acetaldehyd	CCl ₃ CHO			
klór-azid	N ₃ Cl				
klór-oxid					
klór-monoxid	Cl ₂ O				
klór-dioxid	ClO ₂				
klór-tetroxid	ClO ₄				
klór-hexoxid	Cl ₂ O ₆				
klór-heptoxid	Cl ₂ O ₇				
klórsav					
hipoklórossav	HOCl				
klórossav	HClO ₂				

klórsav	HClO ₃				
perklórossav	HClO ₄				
peroxi-klórossav	HClO ₅				
magnézium-arzenid	Mg ₃ As ₂				
magnézium-foszfid	Mg ₃ P ₂				
magnézium-hidroxiid	Mg(OH) ₂				
magnézium-karbonát,	magnezit	MgCO ₃			
magnézium-klorid	MgCl ₂				
magnézium-nitrát	Mg(NO ₃) ₂				
magnézium-oxid,	égetett	magnézia	MgO		
magnézium-perklorát,	anhidron	Mg(ClO ₄) ₂			
magnézium-szulfát,	keseűsű	MgSO ₄			
magnézium-szulfid	MgS				
mangán-dioxid,	barnakű,	polianit,	piroluzit	MnO ₂	
mangán(II)-hidroxid,	mangano-hidroxiid	Mn(OH) ₂			
mangán(II)-karbonát,	mangano-karbonái	MnCO ₃			
mangán(II)-klorid,	mangano-klorid	MnCl ₂			
mangán(II)-oxid,	mangano-oxid	MnO			
mangán(II,IV)-oxid,	mangán(II)-manga	mangano-mai trimangán-te	Mn ₃ O ₄		
mangán(III)-oxid,	mangani-oxid	Mn ₂ O ₃			
mangán(IV)-oxid,	mangán(IV)-hepto	Mn ₂ O ₇			
mangánsav	H ₂ MnO ₄				
mangán(II)-szulfát,	mangano-szulfát	MnSO ₄			
mangán(II)-szulfid,	mangano-szulfid	MnS			
nátrium-acetát	CH ₃ COONa				
nátrium-amid	NaNH ₂				
nátrium-arzenid	Na ₃ As				
nátrium-azid	NaN ₃				
nátrium-bromid	NaBr				
nátrium-cián-amid	Na ₂ CN ₂				
nátrium-cianid	NaCN				
nátrium-dikromát,	nátrium-bikromát,	nátrium-pirokr	Na ₂ Cr ₂ O ₇		
nátrium-etilát	C ₂ H ₅ ONa				
nátrium-fluorid	NaF				
nátrium-foszfát					
nátrium-dihidrogén-fos primer		nátrium-foszfát	NaH ₂ PO ₄		
dinátrium-hidrogén-fos szekunder		nátrium-foszfát	Na ₂ HPO ₄		
trinátrium-foszfát, tercier		nátrium-foszfát	Na ₃ PO ₄		
nátrium-hexafluoro-alur	nátrium-alumínium	jégkű,	kriolit	Na ₃ AlF ₆	
nátrium-hidrogén-karbc	nátrium-bikarbonát	szűdabikarbű	NaHCO ₃		
nátrium-hidrogén-szulfát	NaHSO ₄				
nátrium-hidrogén-szulfid	nátrium-biszulfid	NaHSO ₃			
nátrium-hidroxiid,	lűgkű,	marólűg,	marónátron	NaOH	
nátrium-hipoklorit,	hipű	(Hypo)	NaOCl		
nátrium-jodid	NaI				
nátrium-karbonát,	szűda,	nátrit,	sziksű,	szénsavas	nátrium Na ₂ CO ₃
nátrium-klorid,	sű,	konyhasű,	kűsű,	halit	NaCl
nátrium-metilát	CH ₃ ONa				
nátrium-nitrát,	nitro-nátrit,	nátronsalétron	nitratin	NaNO ₃	
nátrium-nitrit	NaNO ₂				
nátrium-oxid	Na ₂ O				
nátrium-peroxid	Na ₂ O ₂				
nátrium-piroszulfid	Na ₂ S ₂ O ₅				
nátrium-szilikát,	vízűveg	Na ₂ SiO ₃			
nátrium-szulfát,	glaubersű	Na ₂ SO ₄			
nátrium-szulfid	Na ₂ S				

nátrium-szulfít	Na ₂ SO ₃			
nátrium-tetraborát,	nátrium-piroborát,	bórax	Na ₂ B ₄ O ₇	
nátrium-tioszulfát,	fixírsó	Na ₂ S ₂ O ₃		
réz(II)-acetát,	kupri-acetát	Cu(CH ₃ COO) ₂		
rézbányít	3PbS.Cu ₂ S.5Bi ₂ S ₃			
réz(I)-cianid,	kupro-cianid	Cu ₂ Cn		
réz(II)-formiát,	hangyasavas	réz	Cu(HCOO) ₂	
réz(II)-hidroxid,	kupri-hidroxid	Cu(OH) ₂		
réz(I)-jodid,	kupro-jodid	CuI		
réz(I)-klorid,	kupro-klorid	CuCl		
réz(II)-klorid,	kupri-klorid	CuCl ₂		
réz(II)-nitrát,	kupri-nitrát	Cu(NO ₃) ₂		
réz(I)-oxid,	kupro-oxid	Cu ₂ O		
réz(II)-oxid,	kupri-oxid	CuO		
réz(II)-szulfát,	kupri-szulfát,	rézgálic,	kékgálic	CuSO ₄
réz(I)-szulfid,	kupro-szulfid	Cu ₂ S		
réz(II)-szulfid,	kupri-szulfid,	rézindigó	CuS	
szilícium-dioxid,	kvarc,	tridimit,	krisztobalit	SiO ₂
szilícium-diszulfid	SiS ₂			
szilícium-hexaklorid	SiCl ₆			
szilícium-karbid,	karborundum	SiC		
szilícium-tetraklorid	SiCl ₄			
szilícium-tetrafluorid	SiF ₄			
urán-hexafluorid	UF ₆			
uranil-acetát	UO ₂ (CH ₃ COO) ₂			
uranil-nitrát	UO ₂ (NO ₃) ₂			
urán(IV)-oxid,	urán-dioxid	UO ₂		
urán(VI)-oxid,	urán-trioxid	UO ₃		
vas(II)-ammónium-szulf	ferro-ammónium-s	Mohr-só	Fe(NH ₄) ₂ SO ₄	
vas(III)-foszfát	FePO ₄			
vas(II)-hidroxid,	ferro-hidroxid	Fe(OH) ₂		
vas(III)-hidroxid,	ferri-hidroxid	Fe(OH) ₃		
vas(II)-jodid,	ferro-jodid	FeI ₂		
vas(II)-klorid,	ferro-jodid	FeCl ₂		
vas(III)-klorid,	ferri-jodid	FeCl ₃		
vas(III)-nitrát,	ferri-nitrát	Fe(NO ₃) ₃		
vas(II)-oxid,	ferro-oxid	FeO		
vas(II,III)-oxid,	ferro-ferri-oxid,	magnetit	Fe ₃ O ₄	
vas(III)-oxid,	ferri-oxid,	vörösvasérc, hematit,	vas-oxid-vörös	Fe ₂ O ₃
vas-pentakarbonil,	vas-karbonil	Fe(CO) ₅		
vas(III)-rodanid,	ferri-rodanid,	vas(III)-tociar	Fe(SCN) ₃	
vas(II)-szulfát,	ferro-szulfát,	zöldgálic,	vasgálic	FeSO ₄
vas(III)-szulfát,	ferri-szulfát	Fe ₂ (SO ₄) ₃		
vas(II)-szulfid,	ferro-szulfid	FeS		
vas(III)-szulfát,	ferri-szulfát	Fe ₂ S ₃		