

Kation		Anion		vzorec sloučeniny	název sloučeniny
Ag ⁺	+	Cl ⁻	→	AgCl	chlorid stříbrný
Ag ⁺	+	ClO ⁻	→	AgClO	chlornan stříbrný
Ag ⁺	+	ClO ₃ ⁻	→	AgClO ₃	chlorečnan stříbrný
Ag ⁺	+	ClO ₄ ⁻	→	AgClO ₄	chloristan stříbrný
Ag ⁺	+	Br ⁻	→	AgBr	bromid stříbrný
Ag ⁺	+	BrO ⁻	→	AgBrO	bromnan stříbrný
Ag ⁺	+	BrO ₃ ⁻	→	AgBrO ₃	bromičnan stříbrný
Ag ⁺	+	BrO ₄ ⁻	→	AgBrO ₄	bromistan stříbrný
Ag ⁺	+	OH ⁻	→	AgOH	hydroxid stříbrný
Ag ⁺	+	O ²⁻	→	Ag ₂ O	oxid stříbrný
2Ag ⁺	+	S ²⁻	→	Ag ₂ S	sulfid stříbrný
2Ag ⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	Ag ₂ SO ₃	siřičitan stříbrný
2Ag ⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	Ag ₂ SO ₄	síran stříbrný
Ag ⁺	+	NO ⁻	→	AgNO	dusnan stříbrný
Ag ⁺	+	NO ₂ ⁻	→	AgNO ₂	dusitan stříbrný
Ag ⁺	+	NO ₃ ⁻	→	AgNO ₃	dusičnan stříbrný
2Ag ⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	Ag ₂ CO ₃	uhličitan stříbrný
2Ag ⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	Ag ₂ SiO ₃	křemičitan stříbrný
Ag ⁺	+	BO ₂ ⁻	→	AgBO ₂	boritan stříbrný
2Ag ⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	Ag ₂ CrO ₄	chroman stříbrný
Al ³⁺	+	3Cl ⁻	→	AlCl ₃	chlorid hlinitý
Al ³⁺	+	3ClO ⁻	→	Al(ClO) ₃	chlornan hlinitý
Al ³⁺	+	3ClO ₃ ⁻	→	Al(ClO ₃) ₃	chlorečnan hlinitý
Al ³⁺	+	3ClO ₄ ⁻	→	Al(ClO ₄) ₃	chloristan hlinitý
Al ³⁺	+	3Br ⁻	→	AlBr ₃	bromid hlinitý
Al ³⁺	+	3BrO ⁻	→	Al(BrO) ₃	bromnan hlinitý
Al ³⁺	+	3BrO ₃ ⁻	→	Al(BrO ₃) ₃	bromičnan hlinitý
Al ³⁺	+	3BrO ₄ ⁻	→	Al(BrO ₄) ₃	bromistan hlinitý
Al ³⁺	+	3OH ⁻	→	Al(OH) ₃	hydroxid hlinitý
2Al ³⁺	+	3O ²⁻	→	Al ₂ O ₃	oxid hlinitý
Al ³⁺	+	S ²⁻	→	Al ₂ S ₃	sulfid hlinitý
Al ³⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	Al ₂ (SO ₃) ₃	siřičitan hlinitý
Al ³⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	Al ₂ (SO ₄) ₃	síran hlinitý
Al ³⁺	+	3NO ⁻	→	Al(NO) ₃	dusnan hlinitý

Al^{3+}	+	3NO_2^-	→	$\text{Al}(\text{NO}_2)_3$	dusitan	hlinitý
Al^{3+}	+	3NO_3^-	→	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan	hlinitý
2Al^{3+}	+	3CO_3^{2-}	→	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	uhličitan	hlinitý
2Al^{3+}	+	3SiO_3^{2-}	→	$\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$	křemičitan	hlinitý
Al^{3+}	+	3BO_2^-	→	$\text{Al}(\text{BO}_2)_3$	boritan	hlinitý
2Al^{3+}	+	3CrO_4^{2-}	→	$\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$	chroman	hlinitý
Au^{3+}	+	3Cl^-	→	AuCl_3	chlorid	zlatitý
Au^{3+}	+	3ClO^-	→	$\text{Au}(\text{ClO})_3$	chlornan	zlatitý
Au^{3+}	+	3ClO_3^-	→	$\text{Au}(\text{ClO}_3)_3$	chlorečnan	zlatitý
Au^{3+}	+	3ClO_4^-	→	$\text{Au}(\text{ClO}_4)_3$	chloristan	zlatitý
Au^{3+}	+	3Br^-	→	AuBr_3	bromid	zlatitý
Au^{3+}	+	3BrO^-	→	$\text{Au}(\text{BrO})_3$	bromnan	zlatitý
Au^{3+}	+	3BrO_3^-	→	$\text{Au}(\text{BrO}_3)_3$	bromičnan	zlatitý
Au^{3+}	+	3BrO_4^-	→	$\text{Au}(\text{BrO}_4)_3$	bromistan	zlatitý
Au^{3+}	+	3OH^-	→	$\text{Au}(\text{OH})_3$	hydroxid	zlatitý
2Au^{3+}	+	3O^{2-}	→	Au_2O_3	oxid	zlatitý
2Au^{3+}	+	3S^{2-}	→	Au_2S_3	sulfid	zlatitý
2Au^{3+}	+	3SO_3^{2-}	→	$\text{Au}_2(\text{SO}_3)_3$	siřičitan	zlatitý
2Au^{3+}	+	3SO_4^{2-}	→	$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	síran	zlatitý
Au^{3+}	+	3NO^-	→	$\text{Au}(\text{NO})_3$	dusnan	zlatitý
Au^{3+}	+	3NO_2^-	→	$\text{Au}(\text{NO}_2)_3$	dusitan	zlatitý
Au^{3+}	+	3NO_3^-	→	$\text{Au}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan	zlatitý
2Au^{3+}	+	3CO_3^{2-}	→	$\text{Au}_2(\text{CO}_3)_3$	uhličitan	zlatitý
2Au^{3+}	+	3SiO_3^{2-}	→	$\text{Au}_2(\text{SiO}_3)_3$	křemičitan	zlatitý
Au^{3+}	+	3BO_2^-	→	$\text{Au}(\text{BO}_2)_3$	boritan	zlatitý
2Au^{3+}	+	3CrO_4^{2-}	→	$\text{Au}_2(\text{CrO}_4)_3$	chroman	zlatitý
Ca^{2+}	+	2Cl^-	→	CaCl_2	chlorid	vápenatý
Ca^{2+}	+	2ClO^-	→	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	chlornan	vápenatý
Ca^{2+}	+	2ClO_3^-	→	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	chlorečnan	vápenatý
Ca^{2+}	+	2ClO_4^-	→	$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$	chloristan	vápenatý
Ca^{2+}	+	2Br^-	→	CaBr_2	bromid	vápenatý
Ca^{2+}	+	2BrO^-	→	$\text{Ca}(\text{BrO})_2$	bromnan	vápenatý
Ca^{2+}	+	2BrO_3^-	→	$\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$	bromičnan	vápenatý
Ca^{2+}	+	2BrO_4^-	→	$\text{Ca}(\text{BrO}_4)_2$	bromistan	vápenatý
Ca^{2+}	+	OH^-	→	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	hydroxid	vápenatý
Ca^{2+}	+	O^{2-}	→	CaO	oxid	vápenatý

Ca ²⁺	+	S ²⁻	→	CaS	sulfid	vápenatý
Ca ²⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	CaSO ₃	siřičitan	vápenatý
Ca ²⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	CaSO ₄	síran	vápenatý
Ca ²⁺	+	2NO ⁻	→	Ca(NO) ₂	dusnan	vápenatý
Ca ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Ca(NO ₂) ₂	dusitan	vápenatý
Ca ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Ca(NO ₃) ₂	dusičnan	vápenatý
Ca ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	CaCO ₃	uhličitan	vápenatý
Ca ²⁺	+	2SiO ₃ ²⁻	→	CaSiO ₃	křemičitan	vápenatý
Ca ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Ca(BO ₂) ₂	boritan	vápenatý
Ca ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	CaCrO ₄	chroman	vápenatý
Cd ²⁺	+	2Cl ⁻	→	CdCl ₂	chlorid	kademnatý
Cd ²⁺	+	2ClO ⁻	→	Cd(ClO) ₂	chlornan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2ClO ₃ ⁻	→	Cd(ClO ₃) ₂	chlorečnan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2ClO ₄ ⁻	→	Cd(ClO ₄) ₂	chloristan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2Br ⁻	→	CdBr ₂	bromid	kademnatý
Cd ²⁺	+	2BrO ⁻	→	Cd(BrO) ₂	bromnan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2BrO ₃ ⁻	→	Cd(BrO ₃) ₂	bromičnan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2BrO ₄ ⁻	→	Cd(BrO ₄) ₂	bromistan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2OH ⁻	→	Cd(OH) ₂	hydroxid	kademnatý
Cd ²⁺	+	O ²⁻	→	CdO	oxid	kademnatý
Cd ²⁺	+	S ²⁻	→	CdS	sulfid	kademnatý
Cd ²⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	CdSO ₃	siřičitan	kademnatý
Cd ²⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	CdSO ₄	síran	kademnatý
Cd ²⁺	+	2NO ⁻	→	Cd(NO) ₂	dusnan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Cd(NO ₂) ₂	dusitan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Cd(NO ₃) ₂	dusičnan	kademnatý
Cd ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	CdCO ₃	uhličitan	kademnatý
Cd ²⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	CdSiO ₃	křemičitan	kademnatý
Cd ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Cd(BO ₂) ₂	boritan	kademnatý
Cd ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	CdCrO ₄	chroman	kademnatý
Co ³⁺	+	3Cl ⁻	→	CoCl ₃	chlorid	kobaltitý
Co ³⁺	+	3ClO ⁻	→	Co(ClO) ₃	chlornan	kobaltitý
Co ³⁺	+	3ClO ₃ ⁻	→	Co(ClO ₃) ₃	chlorečnan	kobaltitý
Co ³⁺	+	3ClO ₄ ⁻	→	Co(ClO ₄) ₃	chloristan	kobaltitý
Co ³⁺	+	3Br ⁻	→	CoBr ₃	bromid	kobaltitý
Co ³⁺	+	3BrO ⁻	→	Co(BrO) ₃	bromnan	kobaltitý

Co^{3+}	+	3BrO_3^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{BrO}_3)_3$	bromičnan	kobaltitý
Co^{3+}	+	3BrO_4^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{BrO}_4)_3$	bromistan	kobaltitý
Co^{3+}	+	3OH^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{OH})_3$	hydroxid	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3O^{2-}	\rightarrow	Co_2O_3	oxid	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3S^{2-}	\rightarrow	Co_2S_3	sulfid	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3SO_3^{2-}	\rightarrow	$\text{Co}_2(\text{SO}_3)_3$	siřičitan	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3SO_4^{2-}	\rightarrow	$\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$	síran	kobaltitý
Co^{3+}	+	3NO^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{NO})_3$	dusnan	kobaltitý
Co^{3+}	+	3NO_2^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{NO}_2)_3$	dusitan	kobaltitý
Co^{3+}	+	3NO_3^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan	kobaltitý
Co^{3+}	+	CO_3^{2-}	\rightarrow	$\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$	uhličitan	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3SiO_3^{2-}	\rightarrow	$\text{Co}_2(\text{SiO}_3)_3$	křemičitan	kobaltitý
Co^{3+}	+	3BO_2^-	\rightarrow	$\text{Co}(\text{BO}_2)_3$	boritan	kobaltitý
2Co^{3+}	+	3CrO_4^{2-}	\rightarrow	$\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$	chroman	kobaltitý
Cu^+	+	Cl^-	\rightarrow	CuCl	chlorid	měďný
Cu^+	+	ClO^-	\rightarrow	CuClO	chlornan	měďný
Cu^+	+	ClO_3^-	\rightarrow	CuClO_3	chlorečnan	měďný
Cu^+	+	ClO_4^-	\rightarrow	CuClO_4	chloristan	měďný
Cu^+	+	Br^-	\rightarrow	CuBr	bromid	měďný
Cu^+	+	BrO^-	\rightarrow	CuBrO	bromnan	měďný
Cu^+	+	BrO_3^-	\rightarrow	CuBrO_3	bromičnan	měďný
Cu^+	+	BrO_4^-	\rightarrow	CuBrO_4	bromistan	měďný
Cu^+	+	OH^-	\rightarrow	CuOH	hydroxid	měďný
2Cu^+	+	O^{2-}	\rightarrow	Cu_2O	oxid	měďný
2Cu^+	+	S^{2-}	\rightarrow	Cu_2S	sulfid	měďný
2Cu^+	+	SO_3^{2-}	\rightarrow	Cu_2SO_3	siřičitan	měďný
2Cu^+	+	SO_4^{2-}	\rightarrow	Cu_2SO_4	síran	měďný
Cu^+	+	NO^-	\rightarrow	CuNO	dusnan	měďný
Cu^+	+	NO_2^-	\rightarrow	CuNO_2	dusitan	měďný
Cu^+	+	NO_3^-	\rightarrow	CuNO_3	dusičnan	měďný
2Cu^+	+	CO_3^{2-}	\rightarrow	Cu_2CO_3	uhličitan	měďný
2Cu^+	+	SiO_3^{2-}	\rightarrow	Cu_2SiO_3	křemičitan	měďný
Cu^+	+	BO_2^-	\rightarrow	CuBO_2	boritan	měďný
2Cu^+	+	CrO_4^{2-}	\rightarrow	Cu_2CrO_4	chroman	měďný
Cu^{2+}	+	2Cl^-	\rightarrow	CuCl_2	chlorid	měďnatý
Cu^{2+}	+	2ClO^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{ClO})_2$	chlornan	měďnatý

Cu^{2+}	+	2ClO_3^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$	chlorečnan měďnatý
Cu^{2+}	+	2ClO_4^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$	chloristan měďnatý
Cu^{2+}	+	2Br^-	\rightarrow	CuBr_2	bromid měďnatý
Cu^{2+}	+	2BrO^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{BrO})_2$	bromnan měďnatý
Cu^{2+}	+	2BrO_3^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$	bromičnan měďnatý
Cu^{2+}	+	2BrO_4^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{BrO}_4)_2$	bromistan měďnatý
Cu^{2+}	+	2OH^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	hydroxid měďnatý
Cu^{2+}	+	O^{2-}	\rightarrow	CuO	oxid měďnatý
Cu^{2+}	+	S^{2-}	\rightarrow	CuS	sulfid měďnatý
Cu^{2+}	+	SO_3^{2-}	\rightarrow	CuSO_3	siřičitan měďnatý
Cu^{2+}	+	SO_4^{2-}	\rightarrow	CuSO_4	síran měďnatý
Cu^{2+}	+	2NO^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{NO})_2$	dusnan měďnatý
Cu^{2+}	+	2NO_2^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$	dusitan měďnatý
Cu^{2+}	+	2NO_3^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	dusičnan měďnatý
Cu^{2+}	+	CO_3^{2-}	\rightarrow	CuCO_3	uhličitan měďnatý
Cu^{2+}	+	SiO_3^{2-}	\rightarrow	CuSiO_3	křemičitan měďnatý
Cu^{2+}	+	2BO_2^-	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{BO}_2)_2$	boritan měďnatý
Cu^{2+}	+	CrO_4^{2-}	\rightarrow	CuCrO_4	chroman měďnatý
Fe^{2+}	+	2Cl^-	\rightarrow	FeCl_2	chlorid železnatý
Fe^{2+}	+	2ClO^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{ClO})_2$	chlornan železnatý
Fe^{2+}	+	2ClO_3^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$	chlorečnan železnatý
Fe^{2+}	+	2ClO_4^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_2$	chloristan železnatý
Fe^{2+}	+	2Br^-	\rightarrow	FeBr_2	bromid železnatý
Fe^{2+}	+	2BrO^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{BrO})_2$	bromnan železnatý
Fe^{2+}	+	2BrO_3^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{BrO}_3)_2$	bromičnan železnatý
Fe^{2+}	+	2BrO_4^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{BrO}_4)_2$	bromistan železnatý
Fe^{2+}	+	2OH^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	hydroxid železnatý
Fe^{2+}	+	O^{2-}	\rightarrow	FeO	oxid železnatý
Fe^{2+}	+	S^{2-}	\rightarrow	FeS	sulfid železnatý
Fe^{2+}	+	SO_3^{2-}	\rightarrow	FeSO_3	siřičitan železnatý
Fe^{2+}	+	SO_4^{2-}	\rightarrow	FeSO_4	síran železnatý
Fe^{2+}	+	2NO^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{NO})_2$	dusnan železnatý
Fe^{2+}	+	2NO_2^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$	dusitan železnatý
Fe^{2+}	+	2NO_3^-	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	dusičnan železnatý
Fe^{2+}	+	CO_3^{2-}	\rightarrow	FeCO_3	uhličitan železnatý
Fe^{2+}	+	SiO_3^{2-}	\rightarrow	FeSiO_3	křemičitan železnatý

Fe ²⁺	+	BO ₂ ⁻	→	Fe(BO ₂) ₂	boritan	železnatý
Fe ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	FeCrO ₄	chroman	železnatý
Fe ³⁺	+	3Cl ⁻	→	FeCl ₃	chlorid	železitý
Fe ³⁺	+	3ClO ⁻	→	Fe(ClO) ₃	chlornan	železitý
Fe ³⁺	+	3ClO ₃ ⁻	→	Fe(ClO ₃) ₃	chlореčnan	železitý
Fe ³⁺	+	3ClO ₄ ⁻	→	Fe(ClO ₄) ₃	chloristan	železitý
Fe ³⁺	+	3Br ⁻	→	FeBr ₃	bromid	železitý
Fe ³⁺	+	3BrO ⁻	→	Fe(BrO) ₃	bromnan	železitý
Fe ³⁺	+	3BrO ₃ ⁻	→	Fe(BrO ₃) ₃	bromičnan	železitý
Fe ³⁺	+	3BrO ₄ ⁻	→	Fe(BrO ₄) ₃	bromistan	železitý
Fe ³⁺	+	3OH ⁻	→	Fe(OH) ₃	hydroxid	železitý
2Fe ³⁺	+	3O ²⁻	→	Fe ₂ O ₃	oxid	železitý
2Fe ³⁺	+	3S ²⁻	→	Fe ₂ S ₃	sulfid	železitý
2Fe ³⁺	+	3SO ₃ ²⁻	→	Fe ₂ (SO ₃) ₃	siřičitan	železitý
2Fe ³⁺	+	3SO ₄ ²⁻	→	Fe ₂ (SO ₄) ₃	síran	železitý
Fe ³⁺	+	3NO ⁻	→	Fe(NO) ₃	dusnan	železitý
Fe ³⁺	+	3NO ₂ ⁻	→	Fe(NO ₂) ₃	dusitan	železitý
Fe ³⁺	+	3NO ₃ ⁻	→	Fe(NO ₃) ₃	dusičnan	železitý
2Fe ³⁺	+	3CO ₃ ²⁻	→	Fe ₂ (CO ₃) ₃	uhličitan	železitý
2Fe ³⁺	+	3SiO ₃ ²⁻	→	Fe ₂ (SiO ₃) ₃	křemičitan	železitý
Fe ³⁺	+	3BO ₂ ⁻	→	Fe(BO ₂) ₃	boritan	železitý
2Fe ³⁺	+	3CrO ₄ ²⁻	→	Fe ₂ (CrO ₄) ₃	chroman	železitý
H ⁺	+	Cl ⁻	→	HCl	kyselina	chlorovodíková (l), chlorovodík (g)
H ⁺	+	ClO ⁻	→	HClO	kyselina	chlorná
H ⁺	+	ClO ₃ ⁻	→	HClO ₃	kyselina	chlореčná
H ⁺	+	ClO ₄ ⁻	→	HClO ₄	kyselina	chloristá
H ⁺	+	Br ⁻	→	HBr	kyselina	bromovodíková
H ⁺	+	BrO ⁻	→	HBrO	kyselina	bromná
H ⁺	+	BrO ₃ ⁻	→	HBrO ₃	kyselina	bromičná
H ⁺	+	BrO ₄ ⁻	→	HBrO ₄	kyselina	bromistá
H ⁺	+	OH ⁻	→	H ₂ O	voda	(oxidan)
2H ⁺	+	O ²⁻	→	H ₂ O	voda	(oxidan)
2H ⁺	+	S ²⁻	→	H ₂ S	kyselina	sirovodíková (l), sulfan(g)
2H ⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	H ₂ SO ₃	kyselina	siřičitá
2H ⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	H ₂ SO ₄	kyselina	sírová

H ⁺	+	NO ⁻	→	HNO	kyselina	dusná
H ⁺	+	NO ₂ ⁻	→	HNO ₂	kyselina	dusitá
H ⁺	+	NO ₃ ⁻	→	HNO ₃	kyselina	dusičná
2H ⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	H ₂ CO ₃	kyselina	uhličitá
2H ⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	H ₂ SiO ₃	kyselina	křemičitá
H ⁺	+	BO ₂ ⁻	→	HBO ₂	kyselina	boritá
2H ⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	H ₂ CrO ₄	kyselina	chromová
Hg ²⁺	+	2Cl ⁻	→	HgCl ₂	chlorid	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2ClO ⁻	→	Hg(ClO) ₂	chlornan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2ClO ₃ ⁻	→	Hg(ClO ₃) ₂	chllorečnan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2ClO ₄ ⁻	→	Hg(ClO ₄) ₂	chloristan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2Br ⁻	→	HgBr ₂	bromid	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2BrO ⁻	→	Hg(BrO) ₂	bromnan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2BrO ₃ ⁻	→	Hg(BrO ₃) ₂	bromičnan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2BrO ₄ ⁻	→	Hg(BrO ₄) ₂	bromistan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2OH ⁻	→	Hg(OH) ₂	hydroxid	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	O ²⁻	→	HgO	oxid	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	S ²⁻	→	HgS	sulfid	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	HgSO ₃	siřičitan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	HgSO ₄	síran	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2NO ⁻	→	Hg(NO) ₂	dusnan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Hg(NO ₂) ₂	dusitan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Hg(NO ₃) ₂	dusičnan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	HgCO ₃	uhličitan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	HgSiO ₃	křemičitan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Hg(BO ₂) ₂	boritan	rtuťnatý
Hg ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	HgCrO ₄	chroman	rtuťnatý
K ⁺	+	Cl ⁻	→	KCl	chlorid	draselný
K ⁺	+	ClO ⁻	→	KClO	chlornan	draselný
K ⁺	+	ClO ₃ ⁻	→	KClO ₃	chllorečnan	draselný
K ⁺	+	ClO ₄ ⁻	→	KClO ₄	chloristan	draselný
K ⁺	+	Br ⁻	→	KBr	bromid	draselný
K ⁺	+	BrO ⁻	→	KBrO	bromnan	draselný
K ⁺	+	BrO ₃ ⁻	→	KBrO ₃	bromičnan	draselný
K ⁺	+	BrO ₄ ⁻	→	KBrO ₄	bromistan	draselný
K ⁺	+	OH ⁻	→	KOH	hydroxid	draselný

$2K^+$	+	O^{2-}	→	K_2O	oxid	draselný
$2K^+$	+	S^{2-}	→	K_2S	sulfid	draselný
$2K^+$	+	SO_3^{2-}	→	K_2SO_3	siřičitan	draselný
$2K^+$	+	SO_4^{2-}	→	K_2SO_4	síran	draselný
K^+	+	NO^-	→	KNO	dusnan	draselný
K^+	+	NO_2^-	→	KNO_2	dusitan	draselný
K^+	+	NO_3^-	→	KNO_3	dusičnan	draselný
$2K^+$	+	CO_3^{2-}	→	K_2CO_3	uhličitan	draselný
$2K^+$	+	SiO_3^{2-}	→	K_2SiO_3	křemičitan	draselný
K^+	+	BO_2^-	→	KBO_2	boritan	draselný
$2K^+$	+	CrO_4^{2-}	→	K_2CrO_4	chroman	draselný
Li^+	+	Cl^-	→	$LiCl$	chlorid	lithný
Li^+	+	ClO^-	→	$LiClO$	chlornan	lithný
Li^+	+	ClO_3^-	→	$LiClO_3$	chllorečnan	lithný
Li^+	+	ClO_4^-	→	$LiClO_4$	chloristan	lithný
Li^+	+	Br^-	→	$LiBr$	bromid	lithný
Li^+	+	BrO^-	→	$LiBrO$	bromnan	lithný
Li^+	+	BrO_3^-	→	$LiBrO_3$	bromičnan	lithný
Li^+	+	BrO_4^-	→	$LiBrO_4$	bromistan	lithný
Li^+	+	OH^-	→	$LiOH$	hydroxid	lithný
$2Li^+$	+	O^{2-}	→	Li_2O	oxid	lithný
$2Li^+$	+	S^{2-}	→	Li_2S	sulfid	lithný
$2Li^+$	+	SO_3^{2-}	→	Li_2SO_3	siřičitan	lithný
$2Li^+$	+	SO_4^{2-}	→	Li_2SO_4	síran	lithný
Li^+	+	NO^-	→	$LiNO$	dusnan	lithný
Li^+	+	NO_2^-	→	$LiNO_2$	dusitan	lithný
Li^+	+	NO_3^-	→	$LiNO_3$	dusičnan	lithný
$2Li^+$	+	CO_3^{2-}	→	Li_2CO_3	uhličitan	lithný
$2Li^+$	+	SiO_3^{2-}	→	Li_2SiO_3	křemičitan	lithný
Li^+	+	BO_2^-	→	$LiBO_2$	boritan	lithný
$2Li^+$	+	CrO_4^{2-}	→	Li_2CrO_4	chroman	lithný
Mg^{2+}	+	$2Cl^-$	→	$MgCl_2$	chlorid	hořečnatý
Mg^{2+}	+	$2ClO^-$	→	$Mg(ClO)_2$	chlornan	hořečnatý
Mg^{2+}	+	$2ClO_3^-$	→	$Mg(ClO_3)_2$	chllorečnan	hořečnatý
Mg^{2+}	+	$2ClO_4^-$	→	$Mg(ClO_4)_2$	chloristan	hořečnatý
Mg^{2+}	+	$2Br^-$	→	$MgBr_2$	bromid	hořečnatý

Mg ²⁺	+	2BrO ⁻	→	Mg(BrO) ₂	bromnan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2BrO ₃ ⁻	→	Mg(BrO ₃) ₂	bromičnan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2BrO ₄ ⁻	→	Mg(BrO ₄) ₂	bromistan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2OH ⁻	→	Mg(OH) ₂	hydroxid	hořečnatý
Mg ²⁺	+	O ²⁻	→	MgO	oxid	hořečnatý
Mg ²⁺	+	S ²⁻	→	MgS	sulfid	hořečnatý
Mg ²⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	MgSO ₃	siřičitan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	MgSO ₄	síran	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2NO ⁻	→	Mg(NO) ₂	dusnan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Mg(NO ₂) ₂	dusitan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Mg(NO ₃) ₂	dusičnan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	MgCO ₃	uhličitan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	MgSiO ₃	křemičitan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Mg(BO ₂) ₂	boritan	hořečnatý
Mg ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	MgCrO ₄	chroman	hořečnatý
Mn ²⁺	+	2Cl ⁻	→	MnCl ₂	chlorid	manganatý
Mn ²⁺	+	2ClO ⁻	→	Mn(ClO) ₂	chlornan	manganatý
Mn ²⁺	+	2ClO ₃ ⁻	→	Mn(ClO ₃) ₂	chlorečnan	manganatý
Mn ²⁺	+	2ClO ₄ ⁻	→	Mn(ClO ₄) ₂	chloristan	manganatý
Mn ²⁺	+	2Br ⁻	→	MnBr ₂	bromid	manganatý
Mn ²⁺	+	2BrO ⁻	→	Mn(BrO) ₂	bromnan	manganatý
Mn ²⁺	+	2BrO ₃ ⁻	→	Mn(BrO ₃) ₂	bromičnan	manganatý
Mn ²⁺	+	2BrO ₄ ⁻	→	Mn(BrO ₄) ₂	bromistan	manganatý
Mn ²⁺	+	2OH ⁻	→	Mn(OH) ₂	hydroxid	manganatý
Mn ²⁺	+	O ²⁻	→	MnO	oxid	manganatý
Mn ²⁺	+	S ²⁻	→	MnS	sulfid	manganatý
Mn ²⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	MnSO ₃	siřičitan	manganatý
Mn ²⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	MnSO ₄	síran	manganatý
Mn ²⁺	+	2NO ⁻	→	Mn(NO) ₂	dusnan	manganatý
Mn ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Mn(NO ₂) ₂	dusitan	manganatý
Mn ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Mn(NO ₃) ₂	dusičnan	manganatý
Mn ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	MnCO ₃	uhličitan	manganatý
Mn ²⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	MnSiO ₃	křemičitan	manganatý
Mn ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Mn(BO ₂) ₂	boritan	manganatý
Mn ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	MnCrO ₄	chroman	manganatý
Na ⁺	+	Cl ⁻	→	NaCl	chlorid	sodný

Na ⁺	+	ClO ⁻	→	NaClO	chlornan	sodný
Na ⁺	+	ClO ₃ ⁻	→	NaClO ₃	chlorečnan	sodný
Na ⁺	+	ClO ₄ ⁻	→	NaClO ₄	chloristan	sodný
Na ⁺	+	Br ⁻	→	NaBr	bromid	sodný
Na ⁺	+	BrO ⁻	→	NaBrO	bromnan	sodný
Na ⁺	+	BrO ₃ ⁻	→	NaBrO ₃	bromičnan	sodný
Na ⁺	+	BrO ₄ ⁻	→	NaBrO ₄	bromistan	sodný
Na ⁺	+	OH ⁻	→	NaOH	hydroxid	sodný
2Na ⁺	+	O ²⁻	→	Na ₂ O	oxid	sodný
2Na ⁺	+	S ²⁻	→	Na ₂ S	sulfid	sodný
2Na ⁺	+	SO ₃ ²⁻	→	Na ₂ SO ₃	siřičitan	sodný
2Na ⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	Na ₂ SO ₄	síran	sodný
Na ⁺	+	NO ⁻	→	NaNO	dusnan	sodný
Na ⁺	+	NO ₂ ⁻	→	NaNO ₂	dusitan	sodný
Na ⁺	+	NO ₃ ⁻	→	NaNO ₃	dusičnan	sodný
2Na ⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	Na ₂ CO ₃	uhličitan	sodný
2Na ⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	Na ₂ SiO ₃	křemičitan	sodný
Na ⁺	+	BO ₂ ⁻	→	NaBO ₂	boritan	sodný
2Na ⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	Na ₂ CrO ₄	chroman	sodný
Sb ³⁺	+	3Cl ⁻	→	SbCl ₃	chlorid	antimonitý
Sb ³⁺	+	3ClO ⁻	→	Sb(ClO) ₃	chlornan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3ClO ₃ ⁻	→	Sb(ClO ₃) ₃	chlorečnan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3ClO ₄ ⁻	→	Sb(ClO ₄) ₃	chloristan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3Br ⁻	→	SbBr ₃	bromid	antimonitý
Sb ³⁺	+	3BrO ⁻	→	Sb(BrO) ₃	bromnan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3BrO ₃ ⁻	→	Sb(BrO ₃) ₃	bromičnan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3BrO ₄ ⁻	→	Sb(BrO ₄) ₃	bromistan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3OH ⁻	→	Sb(OH) ₃	hydroxid	antimonitý
2Sb ³⁺	+	3O ²⁻	→	Sb ₂ O ₃	oxid	antimonitý
2Sb ³⁺	+	3S ²⁻	→	Sb ₂ S ₃	sulfid	antimonitý
2Sb ³⁺	+	3SO ₃ ²⁻	→	Sb ₂ (SO ₃) ₃	siřičitan	antimonitý
Sb ³⁺	+	SO ₄ ²⁻	→	Sb ₂ (SO ₄) ₃	síran	antimonitý
Sb ³⁺	+	3NO ⁻	→	Sb(NO) ₃	dusnan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3NO ₂ ⁻	→	Sb(NO ₂) ₃	dusitan	antimonitý
Sb ³⁺	+	3NO ₃ ⁻	→	Sb(NO ₃) ₃	dusičnan	antimonitý
2Sb ³⁺	+	3CO ₃ ²⁻	→	Sb ₂ (CO ₃) ₃	uhličitan	antimonitý

2Sb^{3+}	+	3SiO_3^{2-}	→	$\text{Sb}_2(\text{SiO}_3)_3$	křemičitan	antimonitý
Sb^{3+}	+	3BO_2^-	→	$\text{Sb}(\text{BO}_2)_3$	boritan	antimonitý
2Sb^{3+}	+	3CrO_4^{2-}	→	$\text{Sb}_2(\text{CrO}_4)_3$	chroman	antimonitý
Sn^{4+}	+	4Cl^-	→	SnCl_4	chlorid	cíničitý
Sn^{4+}	+	4ClO^-	→	$\text{Sn}(\text{ClO})_4$	chlornan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4ClO_3^-	→	$\text{Sn}(\text{ClO}_3)_4$	chlorečnan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4ClO_4^-	→	$\text{Sn}(\text{ClO}_4)_4$	chloristan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4Br^-	→	SnBr_4	bromid	cíničitý
Sn^{4+}	+	4BrO^-	→	$\text{Sn}(\text{BrO})_4$	bromnan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4BrO_3^-	→	$\text{Sn}(\text{BrO}_3)_4$	bromičnan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4BrO_4^-	→	$\text{Sn}(\text{BrO}_4)_4$	bromistan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4OH^-	→	$\text{Sn}(\text{OH})_4$	hydroxid	cíničitý
Sn^{4+}	+	2O^{2-}	→	SnO_2	oxid	cíničitý
Sn^{4+}	+	2S^{2-}	→	SnS_2	sulfid	cíničitý
Sn^{4+}	+	2SO_3^{2-}	→	$\text{Sn}(\text{SO}_3)_2$	siřičitan	cíničitý
Sn^{4+}	+	2SO_4^{2-}	→	$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$	síran	cíničitý
Sn^{4+}	+	4NO^-	→	$\text{Sn}(\text{NO})_4$	dusnan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4NO_2^-	→	$\text{Sn}(\text{NO}_2)_4$	dusitan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4NO_3^-	→	$\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$	dusičnan	cíničitý
Sn^{4+}	+	2CO_3^{2-}	→	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$	uhličitan	cíničitý
Sn^{4+}	+	2SiO_3^{2-}	→	$\text{Sn}(\text{SiO}_3)_2$	křemičitan	cíničitý
Sn^{4+}	+	4BO_2^-	→	$\text{Sn}(\text{BO}_2)_4$	boritan	cíničitý
Sn^{4+}	+	2CrO_4^{2-}	→	$\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$	chroman	cíničitý
Zn^{2+}	+	2Cl^-	→	ZnCl_2	chlorid	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2ClO^-	→	$\text{Zn}(\text{ClO})_2$	chlornan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2ClO_3^-	→	$\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$	chlorečnan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2ClO_4^-	→	$\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$	chloristan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2Br^-	→	ZnBr_2	bromid	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2BrO^-	→	$\text{Zn}(\text{BrO})_2$	bromnan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2BrO_3^-	→	$\text{Zn}(\text{BrO}_3)_2$	bromičnan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2BrO_4^-	→	$\text{Zn}(\text{BrO}_4)_2$	bromistan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	2OH^-	→	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	hydroxid	zinečnatý
Zn^{2+}	+	O^{2-}	→	ZnO	oxid	zinečnatý
Zn^{2+}	+	S^{2-}	→	ZnS	sulfid	zinečnatý
Zn^{2+}	+	SO_3^{2-}	→	ZnSO_3	siřičitan	zinečnatý
Zn^{2+}	+	SO_4^{2-}	→	ZnSO_4	síran	zinečnatý

Zn ²⁺	+	2NO ⁻	→	Zn(NO) ₂	dusnan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	2NO ₂ ⁻	→	Zn(NO ₂) ₂	dusitan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	2NO ₃ ⁻	→	Zn(NO ₃) ₂	dusičnan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	CO ₃ ²⁻	→	ZnCO ₃	uhličitan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	SiO ₃ ²⁻	→	ZnSiO ₃	křemičitan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	2BO ₂ ⁻	→	Zn(BO ₂) ₂	boritan	zinečnatý
Zn ²⁺	+	CrO ₄ ²⁻	→	ZnCrO ₄	chroman	zinečnatý