

A szervetlen kémiai nevezéktan alapjai

Fontosabb anionok képlete és neve:

CO_3^{2-}	karbonát	NO_2^-	nitrit	O^{2-}	oxid	F^-	fluorid
HCO_3^-	hidrogénkarbonát	NO_3^-	nitrát	S^{2-}	szulfid	Cl^-	klorid
SiO_3^{2-}	szilikát	PO_4^{3-}	foszfát	SO_3^{2-}	szulfit	ClO^-	hipoklorit
		HPO_4^{2-}	hidrogénfoszfát	SO_4^{2-}	szulfát	ClO_2^-	klorit
		H_2PO_4^-	dihidrogénfoszfát	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	tioszulfát	ClO_3^-	klorát
						ClO_4^-	perklorát
				CN^-	cianid	Br^-	bromid
				OCN^-	cianát	BrO_3^-	bromát
				SCN^-	tiocianát	I^-	jodid
					(rodanid)	IO_3^-	jodát

CrO_4^{2-}	kromát	MnO_4^{2-}	manganát
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	bikromát	MnO_4^-	permanganát

Fontosabb szervetlen savak képlete és (triviális) neve:

H_2CO_3	szénsav	HNO_2	salétromossav	H_2SO_3	kénessav	HCl	sósav
		HNO_3	salétromsav	H_2SO_4	kénsav	HClO	hipoklórossav
		H_3PO_4	foszforsav	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	pirokénsav	HClO_2	klórossav
						HClO_3	klórsav
						HClO_4	perklórsav