

oxidační číslo	zakočnění pro jeden atom	příklad	název	zakočnění pro anion kyslíkaté soli	příklad aniontu	název
I	-ný	Na ^I	sodný	-nan	ClO ⁻	chlornan
II	-natý	Mg ^{II}	hořečnatý	-natan	[PtCl ₄] ²⁻	tetrachloroplatnatan
III	-itý	Al ^{III}	hlinitý	-itan	NO ₂ ⁻ BO ₃ ³⁻	dusitan boritan
IV	-ičitý	C ^{IV}	uhličitý	-ičitan	SO ₃ ²⁻	siřičitan
V	-ičný -ečný	N ^V P ^V	dusičný fosforečný	-ičnan -ečnan	NO ₃ ⁻ PO ₄ ³⁻ ClO ₃ ⁻	dusičnan fosforečnan chlorečnan
VI	-ový	S ^{VI}	sírový	-an	SO ₄ ²⁻	síran
VII	-istý	Mn ^{VII}	manganistý	-istan	MnO ₄ ⁻ ClO ₄ ⁻	manganistan chloristan
VIII	-ičelý	Os ^{VIII}	osmičelý	-ičelan	OsO ₅ ²⁻	osmičelan

Pozn.: oxidační číslo atomu se zapisuje římskými číslicemi, formální elektrický náboj iontu se zapisuje arabskými číslicemi.