

Nomenclatura tradicional

(La IUPAC pretende desecharla y rechaza especialmente las terminaciones “oso” e “ico”)

En general

Menor	Prefijos y sufijos	Nº de posibles valencias (sólo +)			
		Una	Dos	Tres	Cuatro
↓	Hipo.....oso			S ⁺² Hiposulfuroso Se ⁺² Hiposelenioso Cr ⁺² Hipocromoso	Cl ⁺¹ Hipocloroso Br ⁺¹ Hipobromoso I ⁺¹ Hipoyodoso
OSO		Fe ⁺² Ferroso N ⁺³ Nitroso Cu ⁺¹ Cuproso Pb ⁺² Plumboso	S ⁺⁴ Sulfuroso Se ⁺⁴ Selenioso Cr ⁺³ Cromoso	Cl ⁺³ Cloroso Br ⁺³ Bromoso I ⁺³ Yodoso
ICO	Na ⁺ Sódico Mg ⁺² Magnésico Al ⁺³ Aluminico	Fe ⁺³ Férrico N ⁺⁵ Nítrico Cu ⁺² Cúprico Pb ⁺⁴ Plúmbico	S ⁺⁶ Sulfúrico Se ⁺⁶ Selénico Cr ⁺⁶ Crómico	Cl ⁺⁵ Clórico Br ⁺⁵ Brómico I ⁺⁵ Yódico
	Per.....ico				Cl ⁺⁷ Perclórico Br ⁺⁷ Perbrómico I ⁺⁷ Peryódico
Mayor		Ejemplos de cada caso (es independiente del número de oxidación)			

Para las oxisales cambiamos: oso → ito ; ico → ato (en el oxoanión)

Menor	Prefijos y sufijos	Nº de posibles valencias (sólo +)			
		Una	Dos	Tres	Cuatro
↓	Hipo.....ito			S ⁺² Hiposulfito	Cl ⁺¹ Hipoclorito Br ⁺¹ Hipobromito I ⁺¹ Hipoyodito
ito		N ⁺³ Nitrito P ⁺³ Fosfito	S ⁺⁴ Sulfito Mn ⁺⁴ Manganito	Cl ⁺³ Clorito Br ⁺³ Bromito I ⁺³ Yodito
ato	B ⁺³ Borato Cr ⁺⁶ Cromato	N ⁺⁵ Nitrato P ⁺⁵ Fosfato	S ⁺⁶ Sulfato Mn ⁺⁶ Manganato	Cl ⁺⁵ Clorato Br ⁺⁵ Bromato I ⁺⁵ Yodato
	Per.....ato			Mn ⁺⁷ Permanganato	Cl ⁺⁷ Perclorato Br ⁺⁷ Perbromato I ⁺⁷ Peryodato
Mayor		Ejemplos de cada caso (es independiente del número de oxidación)			

(La IUPAC sí admite la nomenclatura tradicional para las oxisales)

Además hay que recordar:

- El término **anhídrido** en la tradicional para los óxidos de los no metales (**Anhídrido** carbónico CO₂) (La IUPAC no acepta este término)
- La terminación **uro** para la valencia negativa de los no metales en:
 - Los Haluros de hidrógeno (Fluor**uro** de hidrógeno HF)
 - Las sales haloideas (Clor**uro** de hierro(III) ; Clor**uro** férrico FeCl₃)
 - El hidrógeno de los hidruros metálicos (hidr**uro** de hierro(III) FeH₃)
 - El hidrógeno de los hidruros volátiles (trihidr**uro** de nitrógeno NH₃)
- La terminación **hídrico** para los hidrácidos (haluros de hidrógeno en disolución) en la nomenclatura tradicional (Ácido fluor**hídrico** HF en disolución)