

Valencias de metales															
I		II		III		I - II		I - III		II - III		II - IV		II - III - IV	
Li	litio	Be	berilio	Al	≡ aluminio	Hg	≡ mercurio	Au	≡ oro	Fe	hierro	Sn	≡ estaño ≡	Mn ≡ manganeso	
Na	sodio	Mg	magnesio	Bi	≡ bismuto	Cu	≡ cobre			Co	cobalto	Pb	plomo		
K	potasio	Ca	calcio							Ni	níquel	Pt	≡ platino		
Rb	rubidio	Sr	estroncio							Cr	cromo				
Cs	cesio	Ba	bario												
Fr	francio	Ra	radio												
Ag	plata	Zn	zinc												
		Cd	cadmio												
<u>cuando hay dos posibles valencias se usan los sufijos Aoso@ e Aico@ para distinguirlos:</u> oso ≡ pequeña ico ≡ mayor															
1: NH <sub>4</sub> (ion amonio)															

Valencias de no metales									
F	flúor			1	hipo ...oso				
Cl	cloro			3	...oso				
Br	bromo			5	...ico				
I	iodo	anhídridos		7	per ...ico	ácidos hidrácidos	-1	...uro	
S	azufre			2	hipo ...oso				
Se	selenio			4	...oso				
Te	teluro	anhídridos		6	...ico	ácidos hidrácidos	-2	...uro	
N	nitrógeno								
P	fosforo			1	hipo ...oso				
As	arsénico			3	...oso				
Sb	antimonio	anhídridos		5	...ico				
C	carbono								
Si	silicio	anhídridos		4	...ico				
B	boro	anhídridos		3	...ico				
Cr	cromo	anhídridos		6	...ico				
				6	...ico				
Mn	manganeso	anhídridos		7	per ...ico				

