

NÚMEROS DE OXIDACIÓN

ELEMENTOS METÁLICOS

Alcalinos (Na, K, etc.)	+1				
Alcalinotérreos (Mg, Ca, Sr, Ba, etc.)		+2			
Zn					
Ni					
			Al	+3	
			Au	+1, +3	
			Fe	+2, +3	
			Co	+2, +3	
			Cu	+1, +2	
			Sn		
			Pb		+2, +4
			Pt		
Cr	+2, +3 (óxidos básicos) +2, +3, +6 (anhídridos)		Mn	+2, +3 (óxidos básicos) +4 (óxido neutro, dióxido) (+2, +3), +6, +7 (anhídridos)	

ELEMENTOS NO METÁLICOS

H	+1				
			O	-2 (excepto en peróxidos y superóxidos)	
N	-3 (amoníaco y amonio) +1, +3, +5 (anhídridos) +2, +4 (óxidos neutros)		P	+3, +5	
			S	-2 (sulfuros) +2, +4, +6 (anhídridos)	
			C	-2 (carburos) +2, +4 (anhídridos)	
Halógenos:		F	-1		
		Cl			
		Br			
		I	-1, +1, +3, +5, +7		

Estos números de valencia se ejercen al combinarse. Cuando un elemento está sin combinarse se le asigna valencia cero (0).