

# Números de oxidación más frecuentes



## Metales

Grupo 1 - Metales Alcalinos		
Li	Litio	+1
Na	Sodio	
K	Potasio	
Rb	Rubidio	
Cs	Cesio	
Fr	Francio	

Grupo 2 - Metales Alcalinotérreos		
Be	Berilio	+2
Mg	Magnesio	
Ca	Calcio	
Sr	Estroncio	
Ba	Bario	
Ra	Radio	

Algunos elementos de transición		
Ag	Plata	+1
Zn	Cinc	+2
Cd	Cadmio	
Al	Aluminio	+3
Ga	Galio	
Cu	Cobre	+1 +2
Hg	Mercurio	
Au	Oro	+1 +3
In	Indio	
Tl	Talio	
Fe	Hierro	
Co	Cobalto	+2 +3
Ni	Níquel	
Cr	Cromo	+2 +3 (+6)
Mn	Manganeso	+2 +3 (+4 +6 +7)
Sn	Estaño	+2 +4
Pb	Plomo	
Pt	Platino	
Ge	Germanio	
Pd	Paladio	
Mo	Molibdeno	
W	Wolframio	+6

## No metales

Grupo 13 - Boroideos			
B	Boro	+3	

Grupo 14 - Carbonoideos			
C	Carbono	+2 +4	-2
Si	Silicio	+4	-4

Grupo 15 - Nitrogenoideos			
N	Nitrógeno	+3 +5 (+1 +2 +4)	-3
P	Fósforo	+3 +5	-3
As	Arsénico		
Sb	Antimonio		
Bi	Bismuto		

Grupo 16 - Anfígenos			
O	Oxígeno		-2 (-1)
S	Azufre	+2 +4 +6	-2
Se	Selenio		
Te	Telurio		

Grupo 17 - Halógenos			
F	Flúor		-1
Cl	Cloro	+1 +3 +5 +7	-1
Br	Bromo		
I	Iodo		
At	Astato		

Otros no metales			
H	Hidrógeno	+1	-1

Algunos iones importantes			
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Ión amonio	+1	
PH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Ión fosfonio		
OH <sup>-</sup>	Ión hidróxido		-1
CN <sup>-</sup>	Ión cianuro		
(O <sub>2</sub> ) <sup>2-</sup>	Grupo peroxo		-2

