

## VALENZE DEI PRINCIPALI ELEMENTI CHIMICI

METALLI		NON METALLI	
Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	1	B	3
Ba, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	2	C	2 <sup>(2)</sup> , 4
Zn, Cd, Ni	2	Si	4
Fe, Co	2, 3	N, P, As	3, 5
Cu, Hg	1, 2	O	2
Pd, Pt	2, 4	S	2 <sup>(3)</sup> , 4, 6
Sn, Pb	2, 4	F	1
Sb, Bi	3, 5	Cl, Br, I	1, 3, 5, 7
Al	3		
Ag	1		
Au	1, 3		
Cr	2, 3, 6 <sup>(1)</sup>		
Mn	2, 4, 6 <sup>(1)</sup> , 7 <sup>(1)</sup>		

<sup>(1)</sup> valenza non metallica

<sup>(2)</sup> solo nel CO

<sup>(3)</sup> solo in H<sub>2</sub>S

## NUMERI DI OSSIDAZIONE DEI PRINCIPALI ELEMENTI CHIMICI

METALLI		NON METALLI	
Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	+1	B	+3
Ba, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	+2	C	+2 <sup>(2)</sup> , +4, -4
Zn, Cd, Ni	+2	Si	+4
Fe, Co	+2, +3	N	+3, -3, +5 (+1, +2, +4) <sup>(5)</sup>
Cu, Hg	+1, +2	P, As	+3, +5
Pd, Pt	+2, +4	O	-2, -1 <sup>(4)</sup> , -1/2 <sup>(6)</sup>
Sn, Pb	+2, +4	S	-2 <sup>(3)</sup> , +4, +6
Sb, Bi	+3, +5	F	-1
Al	+3	Cl, Br, I	+1, -1, +3, +5, +7
Ag	+1		
Au	+1, +3		
Cr	+2, +3, +6 <sup>(1)</sup>		
Mn	+2, +4, +6 <sup>(1)</sup> , +7 <sup>(1)</sup>		

(1) stato di ossidazione non metallico

(2) solo nel CO

(3) solo in H<sub>2</sub>S

(4) nei perossidi

(5) meno comune

(6) nei superossidi