**I Numeri di Ossidazione**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nome****Litio - metallo****Sodio – metallo****Potassio- metallo****Argento – metallo T****Magnesio - metallo****Calcio - metallo****Bario – metallo****Zinco – metallo T****Alluminio - metallo****Bismuto – anfotero****Stagno – metallo****Mercurio- metallo T****Rame - metallo T****Cromo - anfotero****Manganese - anfotero****Ferro- metallo T****Cobalto metallo T -** **Nichelio- metallo T** **Oro - metallo T****Fluoro****Cloro****Bromo****Iodio****Zolfo****Azoto****Fosforo****Arsenico****Antimonio****Carbonio****Silicio****Boro****Ossigeno****Idrogeno** | **Simbolo****Li****Na****K****Ag****Mg****Ca****Ba****Zn****Al****Bi****Sn****Hg****Cu****Cr****Mn****Fe****Co****Ni****Au****F- Non Metallo****Cl- Non Metallo****Br – Non Metallo****I – Non Metallo****S- Non Metallo****N- Non Metallo****P – non metallo****As- non Metallo****Sb- non Mertallo****C- non Metallo****Si – non Metallo****B- non Metallo****O –non metallo****H - non metallo** | **N. Ossidazione****+1****+1****+1****+1****+2****+2****+2****+2****+3****3(metallo) 5(non metallo)****+2(oso) +4(ico)****+1(oso) +2 (ico)****+1(oso) +2 (ico)****2(oso) 3(ico) 6 (non metallo)****+2(ipo -oso) +3(oso) +4(ico); 6(ica) e 7(per- ica (non metallo)****+2(oso) +3(ico)****+2(oso) +3(ico)****+2(oso) +3(ico)****+1(oso) +3(ico)****-1****-1 con H; 1,3,5,7 con Ossigeno****-1 con H; 1,3,5,7 con Ossigeno****-1 con H; 1,3,5,7 con Ossigeno****-2 con H; 4,6 con Ossigeno****-3 con H; 3,5 con Ossigeno****-3 con H; 3,5 con Ossigeno****-3 con H; 3,5 con Ossigeno****-3 con H; 3,5 con Ossigeno****2(monossido di carbonio)4 (in tutti gli altri casi)****4****3****-2; -1 (nei perossidi)****+1 con elementi meno elettronegativi; -1 con ossigeno o altri elementi più elettronegativi** |