**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** |