

Números de oxidación más frecuentes de los elementos químicos

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|--------------------------------|------------------------|----------------------------|------------------------------|-----------------------------------|-------------------------------|---|-----------------------------|------------------------------|------------------------------|----------------------------|-------------------------------|----------------------------|-----------------------------------|--|------------------------------|-------------------------|
| | 1 | 2 | | | | | | | | | | | 3 | -4 2 4 | -3 3 5 | -2 2, 4 6 | -1 1, 3 5, 7 |
| | G1 | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | -1, 1 H Hidrógeno | G2 | | | | | | | | | | | G13 | G14 | G15 | G16 | G17 |
| 2 | Li Litio | Be Berilio | | | | | | | | | | | -3, 3 B Boro | -4, 2, 4 C Carbono | -3, 1, 2, 3, 4, 5 N Nitrógeno | -2 O Oxígeno | -1 F Flúor |
| 3 | Na Sodio | Mg Magnesio | G3 | G4 | G5 | G6 | G7 | G8 | G9 | G10 | G11 | G12 | 3 Al Aluminio | -4, 4 Si Silicio | -3, 3, 5 P Fósforo | S Azufre | Cl Cloro |
| 4 | K Potasio | Ca Calcio | 3 Sc Escandio | 3, 4 Ti Titanio | 2, 3, 4, 5 V Vanadio | 2, 3, 6 Cr Cromo | 2, 3, 4, 6, 7 Mn Manganeso | 2, 3 Fe Hierro | 2, 3 Co Cobalto | 2, 3 Ni Níquel | 1, 2 Cu Cobre | 2 Zn Cinc | 3 Ga Galio | -4, 2, 4 Ge Germanio | -3, 3, 5 As Arsénico | Se Selenio | Br Bromo |
| 5 | Rb Rubidio | Sr Estroncio | - | - | - | - | - | - | - | 2, 4 Pd Paladio | 1 Ag Plata | 2 Cd Cadmio | 3 In Indio | 2, 4 Sn Estaño | -3, 3, 5 Sb Antimonio | Te Teluro | I Yodo |
| 6 | Cs Cesio | Ba Bario | - | - | - | - | - | - | - | 2, 4 Pt Platino | 1, 3 Au Oro | 1, 2 Hg Mercurio | 1, 3 Tl Talio | 2, 4 Pb Plomo | 3, 5 Bi Bismuto | 2, 4 Po Polonio | At Astatio |
| 7 | Fr Francio | Ra Radio | - | - | - | - | | | | | | | | | | | |