

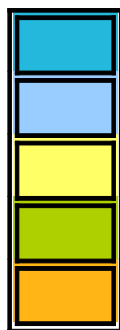
Cajón de Ciencias

Tabla periódica

Número atómico ----- Masa atómica																	
Nombre ----- Símbolo																	
----- Valencias																	
1																	18
1 H Hidrógeno ± 1																	2 He Helio 0
3 Li Litio + 1	4 Be Berilio + 2											5 B Boro + 3	6 C Carbono ± 4,2	7 N Nitrógeno -3,+ 1,3,5	8 O Oxígeno -2	9 F Flúor -1	10 Ne Neón 0
11 Na Sodio + 1	12 Mg Magnesio + 2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al Aluminio + 3	14 Si Silicio + 4	15 P Fósforo -3,+ 3,5	16 S Azufre -2,+ 4,6	17 Cl Cloro -1,+1,3,5,7	18 Ar Argón 0
19 K Potasio + 1	20 Ca Calcio + 2	21 Sc Escandio + 3	22 Ti Titanio + 4,3	23 V Vanadio + 2,3,4,5	24 Cr Cromo + 2,3,6	25 Mn Manganeso + 2,3,4,6,7	26 Fe Hierro + 2,3	27 Co Cobalto + 2,3	28 Ni Níquel + 2,3	29 Cu Cobre + 1,2	30 Zn Zinc + 2	31 Ga Galio + 3	32 Ge Germanio + 4	33 As Arsénico -3,+ 3,5	34 Se Selenio -2,+ 4,6	35 Br Bromo -1,+ 1,3,5	36 Kr Kriptón 0
37 Rb Rubidio + 1	38 Sr Estroncio + 2	39 Y Ytrio + 3	40 Zr Circonio + 4	41 Nb Niobio + 3,5	42 Mo Molibdeno + 2,3,4,5,6	43 Tc Tecnecio + 2	44 Ru Rutenio + 2,3,4,6,8	45 Rh Rodio + 2,3,4	46 Pd Paladio + 2,4	47 Ag Plata + 1	48 Cd Cadmio + 2	49 In Indio + 3	50 Sn Estaño + 2,4	51 Sb Antimonio -3,+ 3,5	52 Te Teluro -2,+ 4,6	53 I Yodo -1,+ 1,3,5,7	54 Xe Xenón 0
55 Cs Cesio + 1	56 Ba Bario + 2	57 La Lantano + 3	72 Hf Hafnio + 4	73 Ta Tantalio + 5	74 W Wolframio + 2,3,4,5,6	75 Re Renio -1,+ 2,4,6,7	76 Os Osmio + 2,3,4,6,8	77 Ir Iridio + 2,3,4,6	78 Pt Platino + 2,4	79 Au Oro + 1,3	80 Hg Mercurio + 1,2	81 Tl Talio + 1,3	82 Pb Plomo + 2,4	83 Bi Bismuto + 3,5	84 Po Polonio + 2,4	85 At Astatio -	86 Rn Radón 0
87 Fr Francio + 1	88 Ra Radio + 2	89 Ac Actinio + 3	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seaborgio	107 Bh Bohrio	108 Hs Hassio	109 Mt Meitnerio	110 Ds Darmstadtio	111 Rg Roentgenio							

Cajón de Ciencias

Leyenda



Metales

Metales de transición

Semimetales

No metales

Gases nobles

Los elementos con símbolo en color rojo son artificiales. Han sido sintetizados en laboratorio y no existen como tales en la naturaleza (al menos que se sepa hasta ahora).

Notas

En esta tabla periódica debes tener en cuenta que, por motivos de claridad y para hacerla más práctica para el alumno:

- * Se han omitido las “tierras raras” (lantánidos y actínidos) porque no suelen utilizarse en secundaria y bachillerato.
- * Todas las masas atómicas se han redondeado al primer decimal.
- * Cuando en las valencias aparecen varios números separados por una coma, son varias valencias, todas con el mismo signo (¡no existen valencias decimales!).

Nombres de los grupos

Grupo 1: alcalinos (fíjate que todos tienen valencia +1)

Grupo 2: alcalinotérreos (fíjate que todos tienen valencia +2)

Grupos 3-12: metales de transición. Sus valencias no siguen un patrón tan claro. De ellos normalmente sólo tendrás que aprender los más comunes, como el hierro, cobalto, níquel, cobre, plata, platino y oro (lo que indique el profesor).

En los grupos siguientes nos referimos a toda la “columna” salvo a los metales que queden “debajo”.

Grupo 13: Térreos, con valencia +3.

Grupo 14: Carbonoideos (todos tienen valencia +4, entre otras).

Grupo 15: Nitrogenoideos (todos tienen valencia -3 y todas las valencias son impares.)

Grupo 16: Anfígenos (todos tienen valencia -2 como valencia negativa, y todas las valencias son pares).

Grupo 17: Halógenos (todos tienen -1 como valencia negativa, y todas las valencias son impares).

Grupo 18: gases nobles (no tienen valencia porque no reaccionan con otros elementos).

Si necesitas una tabla periódica más completa, en nuestros enlaces encontrarás una buena página de química.