

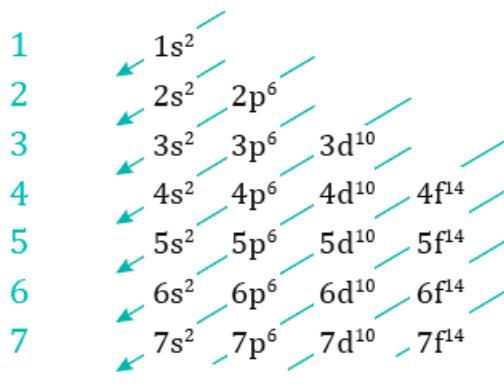
Tabla periódica

	Número atómico											
	Masa atómica											
	I-A		II-A		III-A		IV-A		V-A	VI-A	VII-A	VIII-A
1	1 H 1,0											
2	3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2				
3	11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9				
4	19 K 39,1	20 Ca 40,0										
radio	Metálicos alcalinos	Metálicos alcalinos	Térreos	Carbonoídes	Nitrogenoídes	Anfígenos	Halógenos	Gases nobles				

Propiedades periódicas

- Energía de ionización: energía necesaria para sacar un electrón.
- Afinidad electrónica: energía liberada al ganar un electrón.
- Electropositividad: tendencia de ceder electrones
- Electronegatividad: tendencia de atraer electrones. Los más EN son FOCIN.

Niveles



Principios de construcción

- Mínima energía: los electrones llenan los orbitales de menor energía primero y después los más energéticos.
- Máxima multiplicidad: ley de la micro
- Exclusión de Pauli: no pueden haber más de 2 electrones con distinto spin.

Grupo: nº de electrones de valencia.

A: representativos (s o p).

B: transición (d: externa y f: interna). Todos son metales.

Período: último nivel en donde están los electrones de valencia.

Gases nobles ns^2np^6 (menos el He)

Por tener su último nivel de energía completo, son estables (no reaccionan).

Metálicos

Tienen a ceder electrones, en su mayoría son sólidos, son dúctiles y maleables, son buenos conductores y presentan brillo.

No metálicos

Tienden a ganar electrones, son todo lo opuesto a los metales.

Paramagnético: con electrones desapareados

Diamagnético: sin electrones desapareados