

Tabla periódica

	s		p						
	I-A	II-A	III-A	IV-A	V-A	VI-A	VII-A	VIII-A	EN PI AE
1	1 H 1,0							2 He 4,0	
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	Metales alcalinos	Metales Alcalinos	Térreos	Carbonoides	Nitrogenoides	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

1	1s ²			
2	2s ²	2p ⁶		
3	3s ²	3p ⁶	3d ¹⁰	
4	4s ²	4p ⁶	4d ¹⁰	4f ¹⁴
5	5s ²	5p ⁶	5d ¹⁰	5f ¹⁴
6	6s ²	6p ⁶	6d ¹⁰	6f ¹⁴
7	7s ²	7p ⁶	7d ¹⁰	7f ¹⁴

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 ns²np⁶ (menos el He)

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

Metales

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

No metales

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

Paramagnético: con electrones desapareados

Diamagnético: sin electrones desapareados