

Tabla periódica de los elementos

Grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Período	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H																	He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	F1	Mc	Lv	Ts	Og

Masa atómica/u
Número atómico

Símbolo
Nombre

Electronegatividad (Pauling)
1.ª Energía de ionización/KJ mol⁻¹
Radio atómico/Å (calculado)
Densidad/g cm⁻³ (STP)
Temperatura de fusión
Temperatura de ebullición

Leyenda

- Metales alcalinos
- Metales alcalinotérreos
- Metales de transición
- Lantánidos
- Actinidos
- Otros metales
- Semimetales
- No metales
- Halógenos
- Gases nobles
- Estado de agregación (STP): Gaseoso, Líquido, Sólido, Desconocido

6	f ¹	f ²	f ³	f ⁴	f ⁵	f ⁶	f ⁷	f ⁸	f ⁹	f ¹⁰	f ¹¹	f ¹²	f ¹³	f ¹⁴
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	

Notas

- Condiciones estándar de presión y temperatura (STP): 0 °C y 10⁵ Pa
- 1 eV = 96485 KJ mol⁻¹
- 8.98SE-5 = 8.988 · 10⁻⁵
- 1 Å = 1 · 10⁻¹⁰ m