Tabla periódica: grupos principales

ChemTable chemtable.org

	I 1	II 2	III 13	IV 14	V 15	VI 16	VII 17	VIII 18
1	**1** 2,20 H Hidrógeno 1,0080 1							**2** He Helio 4,0026 2
2	**3** 0,98 Li Litio 6,94 2-1	**4** 1,57 Be Berilio 9,0122 2-2	**5** 2,04 B Boro 10,81 2-3	**6** 2,55 C Carbono 12,011 2-4	**7** 3,04 N Nitrógeno 14,007 2-5	**8** 3,44 O Oxígeno 15,999 2-6	**9** 3,98 F Flúor 18,998 2-7	**10** Ne Neón 20,180 2-8
3	**11** 0,93 Na Sodio 22,990 2-8-1	**12** 1,31 Mg Magnesio 24,305 2-8-2	**13** 1,61 Al Aluminio 26,982 2-8-3	**14** 1,90 Si Silicio 28,085 2-8-4	**15** 2,19 P Fósforo 30,974 2-8-5	**16** 2,58 S Azufre 32,06 2-8-6	**17** 3,16 Cl Cloro 35,45 2-8-7	**18** Ar Argón 39,95 2-8-8
4	**19** 0,82 K Potasio 39,098 2-8-8-1	**20** 1,00 Ca Calcio 40,078 2-8-8-2	**31** 1,81 Ga Galio 69,723 2-8-18-3	**32** 2,01 Ge Germanio 72,630 2-8-18-4	**33** 2,18 As Arsénico 74,922 2-8-18-5	**34** 2,55 Se Selenio 78,971 2-8-18-6	**35** 2,96 Br Bromo 79,904 2-8-18-7	**36** 3,00 Kr Kriptón 83,798 2-8-18-8
5	**37** 0,82 Rb Rubidio 85,468 2-8-18-8-1	**38** 0,95 Sr Estroncio 87,62 2-8-18-8-2	**49** 1,78 In Indio 114,82 2-8-18-18-3	**50** 1,96 Sn Estaño 118,71 2-8-18-18-4	**51** 2,05 Sb Antimonio 121,76 2-8-18-18-5	**52** 2,1 Te Telurio 127,60 2-8-18-18-6	**53** 2,66 I Yodo 126,90 2-8-18-18-7	**54** 2,6 Xe Xenón 131,29 2-8-18-18-8
6	**55** 0,79 Cs Cesio 132,91 2-8-18-18-8-1	**56** 0,89 Ba Bario 137,33 2-8-18-18-8-2	**81** 1,62 Tl Talio 204,38 2-8-18-32-18-3	**82** 1,87 Pb Plomo 207,2 2-8-18-32-18-4	**83** 2,02 Bi Bismuto 208,98 2-8-18-32-18-5	**84** 2,0 Po Polonio [209] 2-8-18-32-18-6	**85** At Ástato [210] 2-8-18-32-18-7	**86** Rn Radón [222] 2-8-18-32-18-8
7	**87** Fr Francio [223] 2-8-18-32-18-8-1	**88** 0,9 Ra Radio [226] 2-8-18-32-18-8-2	**113** Nh Nihonio [286] 2-8-18-32-32-18-3	**114** Fl Flerovio [289] 2-8-18-32-32-18-4	**115** Mc Moscovio [290] 2-8-18-32-32-18-5	**116** Lv Livermorio [293] 2-8-18-32-32-18-6	**117** Ts Teneso [294] 2-8-18-32-32-18-7	**118** Og Oganesón [294] 2-8-18-32-32-18-8

8 3,44
O
Oxígeno
15,999
2-6

Número atómico · χ

Símbolo; los puntos son los electrones de valencia

Nombre
Masa atómica
Electrones por capa

Grupos principales

I–VIII: número del grupo principal y, debajo, número de grupo IUPAC (1, 2, 13–18). El número del grupo principal es igual al número de electrones de valencia; el helio tiene 2.

- Metales alcalinos
- Metales alcalinotérreos
- Metales postransicionales
- Metaloides
- No metales
- Halógenos
- Gases nobles

[227] — número másico del isótopo más estable

Fuentes de los datos: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25