Tabela periódica: grupos principais

ChemTable chemtable.org

	1A (1)	2A (2)	3A (13)	4A (14)	5A (15)	6A (16)	7A (17)	8A (18)
1	**1** H 2,20 Hidrogênio 1,0080 1							**2** He 0 Hélio 4,0026 2
2	**3** Li 0,98 Lítio 6,94 2-1	**4** Be 1,57 Berílio 9,0122 2-2	**5** B 2,04 Boro 10,81 2-3	**6** C 2,55 Carbono 12,011 2-4	**7** N 3,04 Nitrogênio 14,007 2-5	**8** O 3,44 Oxigênio 15,999 2-6	**9** F 3,98 Flúor 18,998 2-7	**10** Ne 0 Neônio 20,180 2-8
3	**11** Na 0,93 Sódio 22,990 2-8-1	**12** Mg 1,31 Magnésio 24,305 2-8-2	**13** Al 1,61 Alumínio 26,982 2-8-3	**14** Si 1,90 Silício 28,085 2-8-4	**15** P 2,19 Fósforo 30,974 2-8-5	**16** S 2,58 Enxofre 32,06 2-8-6	**17** Cl 3,16 Cloro 35,45 2-8-7	**18** Ar 0 Argônio 39,95 2-8-8
4	**19** K 0,82 Potássio 39,098 2-8-8-1	**20** Ca 1,00 Cálcio 40,078 2-8-8-2	**31** Ga 1,81 Gálio 69,723 2-8-18-3	**32** Ge 2,01 Germânio 72,630 2-8-18-4	**33** As 2,18 Arsênio 74,922 2-8-18-5	**34** Se 2,55 Selênio 78,971 2-8-18-6	**35** Br 2,96 Bromo 79,904 2-8-18-7	**36** Kr 3,00 Criptônio 83,798 2-8-18-8
5	**37** Rb 0,82 Rubídio 85,468 2-8-18-8-1	**38** Sr 0,95 Estrôncio 87,62 2-8-18-8-2	**49** In 1,78 Índio 114,82 2-8-18-18-3	**50** Sn 1,96 Estanho 118,71 2-8-18-18-4	**51** Sb 2,05 Antimônio 121,76 2-8-18-18-5	**52** Te 2,1 Telúrio 127,60 2-8-18-18-6	**53** I 2,66 Iodo 126,90 2-8-18-18-7	**54** Xe 2,6 Xenônio 131,29 2-8-18-18-8
6	**55** Cs 0,79 Césio 132,91 2-8-18-18-8-1	**56** Ba 0,89 Bário 137,33 2-8-18-18-8-2	**81** Tl 1,62 Tálio 204,38 2-8-18-32-18-3	**82** Pb 1,87 Chumbo 207,2 2-8-18-32-18-4	**83** Bi 2,02 Bismuto 208,98 2-8-18-32-18-5	**84** Po 2,0 Polônio [209] 2-8-18-32-18-6	**85** At Astato [210] 2-8-18-32-18-7	**86** Rn 0 Radônio [222] 2-8-18-32-18-8
7	**87** Fr Frâncio [223] 2-8-18-32-18-8-1	**88** Ra 0,9 Rádio [226] 2-8-18-32-18-8-2	**113** Nh Nihônio [286] 2-8-18-32-32-18-3	**114** Fl Fleróvio [289] 2-8-18-32-32-18-4	**115** Mc Moscóvio [290] 2-8-18-32-32-18-5	**116** Lv Livermório [293] 2-8-18-32-32-18-6	**117** Ts Tenesso [294] 2-8-18-32-32-18-7	**118** Og Oganessônio [294] 2-8-18-32-32-18-8

8 3,44 — O — Oxigênio, 15,999, 2-6

Número atômico · χ

Símbolo; os pontos são os elétrons de valência

Nome
Massa atômica
Elétrons por camada

Grupos principais

1A–8A: número da família (grupo principal) e, abaixo, número do grupo IUPAC (1, 2, 13–18). O número da família é igual ao número de elétrons de valência; o hélio tem 2.

- Metais alcalinos
- Metais alcalinoterrosos
- Metais pós-transição
- Semimetais
- Não metais
- Halogênios
- Gases nobres

[227] — número de massa do isótopo mais estável

Fontes dos dados: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25