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