

# Tabela periódica

|                                      |  |                                       |  |                                      |  |                                       |   |                                      |                                      |                                       |                                       |                                       |  |  |   |                                    |   |
|--------------------------------------|--|---------------------------------------|--|--------------------------------------|--|---------------------------------------|---|--------------------------------------|--------------------------------------|---------------------------------------|---------------------------------------|---------------------------------------|--|--|---|------------------------------------|---|
| 1<br><b>H</b><br>hidrogênio<br>1,008 |  |                                       |  |                                      |  |                                       |   |                                      |                                      |                                       |                                       |                                       |  |  |   |                                    | 18<br><b>He</b><br>hélio<br>4,0026        |
| 3<br><b>Li</b><br>lítio<br>6,94      | 4<br><b>Be</b><br>berílio<br>9,0122    |                                       |  |                                      |  |                                       |   |                                      |                                      |                                       |                                       | 13<br><b>B</b><br>boro<br>10,81       | 14<br><b>C</b><br>carbono<br>12,011      | 15<br><b>N</b><br>nitrogênio<br>14,007 | 16<br><b>O</b><br>oxigênio<br>15,999    | 17<br><b>F</b><br>flúor<br>18,998  | 18<br><b>Ne</b><br>neônio<br>20,180       |
| 11<br><b>Na</b><br>sódio<br>22,990   | 12<br><b>Mg</b><br>magnésio<br>24,305  |                                       |  |                                      |  |                                       |   |                                      |                                      |                                       |                                       | 13<br><b>Al</b><br>alumínio<br>26,982 | 14<br><b>Si</b><br>silício<br>28,085     | 15<br><b>P</b><br>fósforo<br>30,974    | 16<br><b>S</b><br>enxofre<br>32,06      | 17<br><b>Cl</b><br>cloro<br>35,45  | 18<br><b>Ar</b><br>argônio<br>39,95       |
| 19<br><b>K</b><br>potássio<br>39,098 | 20<br><b>Ca</b><br>cálcio<br>40,078(4) | 21<br><b>Sc</b><br>escândio<br>44,956 | 22<br><b>Ti</b><br>titânio<br>47,867     | 23<br><b>V</b><br>vanádio<br>50,942  | 24<br><b>Cr</b><br>crômio<br>51,996    | 25<br><b>Mn</b><br>manganês<br>54,938 | 26<br><b>Fe</b><br>ferro<br>55,845(2)   | 27<br><b>Co</b><br>cobalto<br>58,933 | 28<br><b>Ni</b><br>níquel<br>58,693  | 29<br><b>Cu</b><br>cobre<br>63,546(3) | 30<br><b>Zn</b><br>zinco<br>65,38(2)  | 31<br><b>Ga</b><br>gálio<br>69,723    | 32<br><b>Ge</b><br>germânio<br>72,630(8) | 33<br><b>As</b><br>arsênio<br>74,922   | 34<br><b>Se</b><br>selênio<br>78,971(8) | 35<br><b>Br</b><br>bromo<br>79,904 | 36<br><b>Kr</b><br>criptônio<br>83,798(2) |
| 37<br><b>Rb</b><br>rubídio<br>85,468 | 38<br><b>Sr</b><br>estrôncio<br>87,62  | 39<br><b>Y</b><br>ítrio<br>88,906     | 40<br><b>Zr</b><br>zircônio<br>91,224(2) | 41<br><b>Nb</b><br>nióbio<br>92,906  | 42<br><b>Mo</b><br>molibdênio<br>95,95 | 43<br><b>Tc</b><br>tecnécio           | 44<br><b>Ru</b><br>rutênio<br>101,07(2) | 45<br><b>Rh</b><br>ródio<br>102,91   | 46<br><b>Pd</b><br>paládio<br>106,42 | 47<br><b>Ag</b><br>prata<br>107,87    | 48<br><b>Cd</b><br>cádmio<br>112,41   | 49<br><b>In</b><br>índio<br>114,82    | 50<br><b>Sn</b><br>estanho<br>118,71     | 51<br><b>Sb</b><br>antimônio<br>121,76 | 52<br><b>Te</b><br>telúrio<br>127,60(3) | 53<br><b>I</b><br>iodo<br>126,90   | 54<br><b>Xe</b><br>xenônio<br>131,29      |
| 55<br><b>Cs</b><br>césio<br>132,91   | 56<br><b>Ba</b><br>bário<br>137,33     | 57 a 71                               | 72<br><b>Hf</b><br>háfnio<br>178,486(6)  | 73<br><b>Ta</b><br>tântalo<br>180,95 | 74<br><b>W</b><br>tungstênio<br>183,84 | 75<br><b>Re</b><br>rênio<br>186,21    | 76<br><b>Os</b><br>ósmio<br>190,23(3)   | 77<br><b>Ir</b><br>irídio<br>192,22  | 78<br><b>Pt</b><br>platina<br>195,08 | 79<br><b>Au</b><br>ouro<br>196,97     | 80<br><b>Hg</b><br>mercúrio<br>200,59 | 81<br><b>Tl</b><br>tálio<br>204,38    | 82<br><b>Pb</b><br>chumbo<br>207,2       | 83<br><b>Bi</b><br>bismuto<br>208,98   | 84<br><b>Po</b><br>polônio              | 85<br><b>At</b><br>astato          | 86<br><b>Rn</b><br>radônio                |
| 87<br><b>Fr</b><br>frâncio           | 88<br><b>Ra</b><br>rádio               | 89 a 103                              | 104<br><b>Rf</b><br>rutherfordório       | 105<br><b>Db</b><br>dúbnio           | 106<br><b>Sg</b><br>seabórgio          | 107<br><b>Bh</b><br>bóhrio            | 108<br><b>Hs</b><br>hássio              | 109<br><b>Mt</b><br>meitnério        | 110<br><b>Ds</b><br>darmstádio       | 111<br><b>Rg</b><br>roentgênio        | 112<br><b>Cn</b><br>copernício        | 113<br><b>Nh</b><br>nihônio           | 114<br><b>Fl</b><br>fleróvio             | 115<br><b>Mc</b><br>moscóvio           | 116<br><b>Lv</b><br>livermório          | 117<br><b>Ts</b><br>tennesso       | 118<br><b>Og</b><br>oganessônio           |

|           |   |                                       |
|-----------|---|---------------------------------------|
| 3         | — | número atômico                        |
| <b>Li</b> | — | símbolo químico                       |
| lítio     | — | nome                                  |
| 6,94      | — | peso atômico (massa atômica relativa) |

www.tabelaperiodica.org



Este QR Code dá acesso gratuito a centenas de vídeos e imagens sobre os elementos químicos.

|                                       |                                    |  |                                       |                             |   |                                       |   |                                     |  |                                     |                                    |                                    |                                      |                                      |
|---------------------------------------|------------------------------------|--|---------------------------------------|-----------------------------|---|---------------------------------------|---|-------------------------------------|--|-------------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|--------------------------------------|--------------------------------------|
| 57<br><b>La</b><br>lantânio<br>138,91 | 58<br><b>Ce</b><br>cério<br>140,12 | 59<br><b>Pr</b><br>praseodímio<br>140,91 | 60<br><b>Nd</b><br>neodímio<br>144,24 | 61<br><b>Pm</b><br>promécio | 62<br><b>Sm</b><br>samário<br>150,36(2) | 63<br><b>Eu</b><br>europóio<br>151,96 | 64<br><b>Gd</b><br>gadolínio<br>157,25(3) | 65<br><b>Tb</b><br>térbio<br>158,93 | 66<br><b>Dy</b><br>disprósio<br>162,50 | 67<br><b>Ho</b><br>hólmio<br>164,93 | 68<br><b>Er</b><br>érbio<br>167,26 | 69<br><b>Tm</b><br>túlio<br>168,93 | 70<br><b>Yb</b><br>itérbio<br>173,05 | 71<br><b>Lu</b><br>lutécio<br>174,97 |
| 89<br><b>Ac</b><br>actínio            | 90<br><b>Th</b><br>tório<br>232,04 | 91<br><b>Pa</b><br>protactínio<br>231,04 | 92<br><b>U</b><br>urânio<br>238,03    | 93<br><b>Np</b><br>neptúnio | 94<br><b>Pu</b><br>plutônio             | 95<br><b>Am</b><br>amerício           | 96<br><b>Cm</b><br>cúrio                  | 97<br><b>Bk</b><br>berquélío        | 98<br><b>Cf</b><br>califórnio          | 99<br><b>Es</b><br>einstênio        | 100<br><b>Fm</b><br>fémio          | 101<br><b>Md</b><br>mendelévio     | 102<br><b>No</b><br>nobélio          | 103<br><b>Lr</b><br>laurêncio        |

Licença de uso Creative Commons BY-NC-SA 4.0 - Use somente para fins educacionais

Caso encontre algum erro favor avisar pelo mail luisbrudna@gmail.com

Versão IUPAC/SBQ (pt-br) com 5 algarismos significativos, baseada em DOI:10.1515/pac-2015-0305 - atualizada em 23 de fevereiro de 2022