# Tabela Periódica dos Elementos Químicos

<table>
<thead>
<tr>
<th>Grupo</th>
<th>Período</th>
<th>Elemento</th>
<th>Símbolo</th>
<th>Número atômico</th>
<th>Massa atômica</th>
<th>Estado de Valência</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>1</td>
<td>1</td>
<td>Li</td>
<td>Li</td>
<td>6</td>
<td>6,94</td>
<td>1s^1</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>2</td>
<td>Be</td>
<td>Be</td>
<td>4</td>
<td>9,0122</td>
<td>2s^2</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>3</td>
<td>Na</td>
<td>Na</td>
<td>11</td>
<td>22,990</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^1</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>4</td>
<td>Mg</td>
<td>Mg</td>
<td>12</td>
<td>24,305</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>5</td>
<td>Al</td>
<td>Al</td>
<td>13</td>
<td>26,982</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>6</td>
<td>Si</td>
<td>Si</td>
<td>14</td>
<td>28,086</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2 3d^1</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>7</td>
<td>P</td>
<td>P</td>
<td>15</td>
<td>31,000</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>8</td>
<td>S</td>
<td>S</td>
<td>16</td>
<td>32,066</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>9</td>
<td>Cl</td>
<td>Cl</td>
<td>17</td>
<td>35,453</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td>10</td>
<td>Ar</td>
<td>Ar</td>
<td>18</td>
<td>39,948</td>
<td>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^10 4s^2 4p^6</td>
</tr>
</tbody>
</table>

**NOTAS:**

a – “massa atômica padrão” é idêntico a “massa atômica relativa média”.

b – o algarismo entre parênteses curvos indica o valor numérico da incerteza-padrão do último algarismo significativo; por exemplo, A(Ca) = 40,078(4) é a forma compacta para representar A(Ca) = 40,078 ± 0,004

c – para elementos químicos sem nucléides estáveis (radioisótopos), não se indica nenhum valor de massa atômica padrão pois esta não pode ser calculada.

d – as massas atômicas de alguns elementos podem abranger intervalos relativamente grandes devido a variações de composição isotópica. Por exemplo, a massa atômica do carbono em materiais naturais pode variar de 12,009 a 12,012, embora a incerteza associada ao valor da massa atômica calculada a partir da “melhor medição” de abundância isotópica do carbono seja muito baixa. Representar a massa atômica padrão do carbono como [12,009; 12,012] indica que em qualquer material normal ela será ≥ 12,009 e ≤ 12,012. A indicação dum intervalo não implica qualquer distribuição estatística de valores de massa atômica entre os limites inferior e superior (isto é, a média destes valores não é necessariamente o valor mais provável).