

## Tabela periódica SBQ A4 atualizada já disponível

A tabela periódica SBQ tamanho A4 (29,7 cm × 21,0 cm) versão 2021 está disponível para aquisição pelos interessados. Ela está atualizada com os valores dos pesos atômicos mais recentemente recomendados pela Comissão Sobre Abundâncias Isotópicas e Pesos Atômicos da IUPAC (<https://www.ciaaw.org>). Também incorpora as recentes modificações do Sistema Internacional de Unidades – SI, contidas na tradução luso-brasileira de 2021 da 9ª edição da brochura “O Sistema Internacional de Unidades” ([https://www.gov.br/compras/pt-br/aceso-a-informacao/noticias/si\\_versao\\_final.pdf](https://www.gov.br/compras/pt-br/aceso-a-informacao/noticias/si_versao_final.pdf)), preparada levando em conta um conjunto de mudanças profundas do SI aprovadas em novembro de 2018, que incluíram a fixação do valor de algumas constantes, inclusive o da constante de Avogadro.

Essa tabela é muito útil no dia a dia, seja no laboratório, na sala de aula ou mesmo em casa. Para adquirir seu exemplar, siga instruções contidas em <http://www.s bq.org.br/divulgacao>. Descontos são oferecidos para a aquisição de 100 ou mais exemplares; para mais informações, indague via este e-mail: [financeiro@sbq.org.br](mailto:financeiro@sbq.org.br).

Na tabela periódica da SBQ, os pesos atômicos (ou massas atômicas relativas) são listados com no máximo cinco algarismos significativos, com incerteza de  $\pm 1$ , exceto quando indicado entre parênteses. O peso atômico mais recentemente atualizado é o do háfnio, que passou a 178,49 – anteriormente era 178,49(2).

A tabela periódica SBQ tamanho A4 tem dois lados, que contêm, sempre que pertinente, informações sobre os diferentes elementos ilustradas na figura abaixo.

<p>Símbolos: <b>Zn</b> – Sólido <b>Hg</b> – Líquido <b>Ne</b> – Gás <b>Cf</b> – Artificial</p> <p>Nome</p> <p>Número atômico</p> <p>Símbolo</p> <p>Configuração eletrônica fundamental</p> <p>Massa atômica relativa – IUPAC 2020 (a incerteza no último dígito é <math>\pm 1</math>, exceto quando indicado entre parênteses; os valores com * referem-se ao isótopo mais estável)</p>	<p>** Valor convencional, adotado</p> <p>Silício</p> <p>14</p> <p><b>Si</b></p> <p>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>2</sup></p> <p>28,085**</p> <p>4</p> <p>Estados de oxidação mais comuns nos compostos</p>	<p>Símbolos: <b>Zn</b> – Sólido <b>Hg</b> – Líquido <b>Ne</b> – Gás <b>Cf</b> – Artificial</p> <p>Raio iônico em pm. Carga de íon e número de coordenação quando diferente de 6</p> <p>Densidade em g/cm<sup>3</sup> a 293 K (para gases, em g/L a 1 atm)</p> <p>Raio covalente em pm</p> <p>Eletronegatividade (Pauling)</p> <p>Abundância na crosta terrestre em mg/kg</p>	<p>Número atômico</p> <p>Símbolo</p> <p>Raio atômico em pm</p> <p>Raio de van der Waals em pm</p> <p>Primeira energia de ionização em kJ/mol</p> <p>14</p> <p><b>Si</b></p> <p>26,4<sup>4+</sup></p> <p>2,33</p> <p>117</p> <p>200</p> <p>787</p> <p>117</p> <p>1,90</p> <p>277000</p>
---	---	--	--

No lado em que constam as massas atômicas relativas, também há uma tabela de grandezas e unidades do SI, incluindo as sete unidades de base e diversas unidades derivadas. No caso das unidades derivadas, além de indicar seus nomes e símbolos, também são fornecidas suas expressões em termos das unidades de base. Também há uma tabela dos prefixos SI e seus símbolos. Aqui ressalte-se que a grandeza cuja unidade é o mol voltou a ter a denominação “quantidade de matéria”, agora adotada tanto no Brasil como em Portugal. Além disso, o prefixo SI para o múltiplo 10<sup>3</sup> passou a ser escrito como kilo, acolhendo decisão do Acordo Ortográfico da Língua Portuguesa de 1990; coerentemente, tem-se kilograma (nessa mesma linha, na tabela, o nome do elemento de número atômico 36 é grafado como kriptonio).

No outro lado, há uma tabela de constantes físicas fundamentais, com seus símbolos e valores (5 dígitos, quando aproximados). Ainda há uma tabela de unidades não pertencentes ao SI (usadas com o SI ou não) para diversas grandezas; para cada uma dessas unidades são listados seus símbolos e a sua expressão em termos de unidades SI.

Cabe destacar que a tabela periódica da SBQ existe desde meados da década de 1990, tendo sido originalmente organizada sob a liderança do Prof. Aécio Pereira Chagas, docente aposentado do Instituto de Química da Unicamp. Em 2012, o Prof. Aécio foi homenageado pela SBQ com a Medalha Simão Mathias, por essa e muitas outras relevantes contribuições à SBQ e ao desenvolvimento da Química, em nosso país.