

Informações complementares

- Os elementos químicos são organizados na Tabela Periódica em períodos (linhas horizontais) e em grupos ou famílias (colunas verticais). Os grupos são numerados de 1 a 18, conforme a recomendação da IUPAC, mas podem ser, também, identificados por algarismos romanos seguidos de letras, como mostrado no topo da Tabela Periódica disponibilizada pelo QuímicaViva.
- Os metais do grupo 1 são chamados de metais alcalinos (do Li até o Fr).
- Os metais do grupo 2 são chamados de metais alcalino-terrosos.
- Os elementos químicos do grupo 16 são conhecidos como calcogênios.
- Os elementos químicos do grupo 17 são conhecidos como halogênios.
- Os elementos químicos do grupo 18 são conhecidos como gases nobres.
- Os metais do centro da Tabela Periódica, grupos 3 a 12 (em amarelo), são chamados de metais de transição.
- Os metais de transição de números atômicos 57 até 71 (La-Lu) são chamados de lantanídeos.
- Os metais de transição de números atômicos 89 a 103 (Ac-Lr) são chamados de actinídeos.
- Os elementos lantanídeos e actinídeos também são conhecidos como metais de transição interna.
- Elementos químicos do grupo principal são os dos grupos 1, 2 e 13-18 com exceção do hidrogênio.
- Embora a IUPAC recomende a divisão dos elementos químicos em dois grandes grupos (metais e não metais), os elementos B, Si, Ge, As, Sb e Te são usualmente denominados semimetais (em alaranjado na Tabela Periódica).
- Os elementos chamados transurânicos, de número atômico maior que 92, são artificiais. Eles foram sintetizados em laboratórios por aceleradores de partículas e todos os seus isótopos são radioativos.
- O hidrogênio e todos os elementos à direita da Tabela Periódica em azul são não metais.
- A maioria dos elementos químicos da Tabela Periódica é constituída de metais. Nas condições padrão de temperatura (25°C) e pressão (100 kPa) onze elementos existem na forma gasosa e somente dois elementos existem na forma líquida (bromo e mercúrio). Dois elementos possuem ponto de fusão pouco acima da temperatura padrão: cério (P.F. = 28,4°C) e gálio (P.F. = 29,8°C).
- As massas atômicas dos elementos químicos estão indicadas na Tabela Periódica com 4 ou 5 algarismos significativos. Os elementos mais leves são indicados com quatro algarismos, enquanto os mais pesados, com cinco algarismos significativos.
- Os números entre parênteses representam as massas atômicas ou os números de massa dos isótopos mais estáveis.