

Novos pesos atômicos para Zn, Kr, Mo e Dy

Em reunião realizada durante a assembléia geral da IUPAC (União Internacional de Química Pura e Aplicada) em Brisbane, na Austrália, de 30 de junho a 2 de julho de 2001, a Comissão sobre Pesos Atômicos e Abundâncias Isotópicas da Divisão de Química Inorgânica aprovou mudanças nas massas atômicas relativas (pesos atômicos) de quatro elementos químicos (incerteza

entre parênteses): zinco - de 65,39(2) para 65,409(4); criptônio - de 83,80(1) para 83,798(2); molibdênio - de 95,94(1) para 95,94(2); disprósio - de 162,50(3) para 162,500(1).

Essas modificações farão parte da Tabela de Pesos Atômicos 2001, a ser publicada em 2002 em *Pure and Applied Chemistry*, revista da IUPAC. Os outros pesos atômicos permanecem iguais aos da Tabela de Pesos Atômicos 1999 (para consulta, vide <http://www.iupac.org/publications/pac/2001/pdf/7304x0667.pdf>).

Como na tabela periódica da SBQ os pesos atômicos têm no máximo cinco algarismos significativos, a próxima impressão terá as seguintes modificações: zinco - de 65,39(2) para 65,409(4); criptônio - de 83,80(1) para 83,798(2); molibdênio - de 95,94(1) para 95,94(2); disprósio - de 162,50(3) para 162,50.

(R.C.R.F.)

Errata

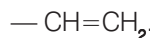
1) Artigo "Poluição vs. tratamento de água: duas faces da mesma moeda", de Eduardo Bessa Azevedo, publicado no n. 10, p. 21-25. No final da segunda coluna, na p. 22, consta: "Levando-se em conta que cerca de 67% da água doce que retiramos do meio ambiente é utilizada na irrigação e 23% em outras necessidades da agricultura, resta ..."; o correto é: "Levando-se em conta que cerca de 67% da água doce que retiramos do meio ambiente é utilizada na agricultura e 23% em necessidades da indústria, restam..."

2) Artigo "Explorando as bases da volumetria: uma proposta didática", de Elcio Oliveira da Silva, publicado no n. 13, p. 13-17. A equação 2 (p. 14) está errada, sendo que a sua expressão correta é $C_A = (V_B/V_A) C_B$.

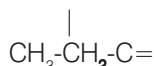
3) Artigo "Recomendações da IUPAC para a nomenclatura de moléculas orgânicas", de José Augusto R. Rodrigues, publicado no n. 13, p. 22-28.

a) Na Tabela 1, p. 24:

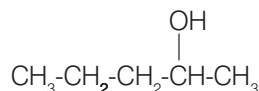
• a fórmula correta para o substituinte etilideno (etanilideno) é:



• a fórmula correta para o substituinte propan-1-il-1-ilideno é:



b) No Quadro 2, p. 26, exemplo 3, a fórmula correta na linha "hidreto parente + grupo principal" é:



4) Artigo "O conceito de solução tampão", de Antonio Rogério Fiorucci *et al.*, publicado no n. 13, p. 18-21. No meio da primeira coluna da p. 20, consta: "... a solução apresenta 75 ânions Ac^- hidrolizados para cada 10000 ânions Ac^- em solução"; o correto é: "... a solução apresenta 76 ânions Ac^- hidrolizados para

cada 1 000 000 de ânions Ac^- em solução".

5) Artigo "Espectroscopia Molecular", de Luiz Fernando C. de Oliveira, publicado em *Cadernos Temáticos de Química Nova na Escola – Estrutura da Matéria: Uma Visão Molecular*, n. 4, p. 24-30. No final da segunda coluna, na p. 25, consta: "Dessa forma teremos então..., não poderá haver translação." A versão correta da frase é: "Dessa forma, teremos então, para uma molécula linear qualquer (uma molécula cujos átomos estão dispostos sobre um dos eixos do sistema de coordenadas, por exemplo o eixo x), três modos translacionais (translações em cada um dos eixos x, y e z), e também dois movimentos rotacionais (movimentos de rotação sobre os eixos nos quais a molécula não está localizada), pois sobre o eixo em que a molécula se encontra, nesse caso o eixo x, a rotação não altera a posição dos átomos, e assim não é observada."

Normas para Publicação

Serão considerados para publicação na revista *Química Nova na Escola* artigos que cubram a área de ensino de química no nível fundamental, médio e superior, bem como artigos de história da química e de atualização científica que possam contribuir para o aprimoramento do trabalho docente na área.

Todos os trabalhos devem ser enviados em três cópias impressas em papel tamanho A4, em espaço 1,5, margens superior e inferior de 2,5 cm e margens esquerda e direita de 3,0 cm, acompanhados de cópia em disquete (3,5 polegadas). Preferencialmente o texto deve ser digitado em Word for Windows.

A primeira página deverá conter o título do trabalho, o(s) nome(s) do(s) autor(es), sua(s) formação(ões) acadêmica(s), a instituição em que trabalha(m) e o endereço

completo. A segunda página deverá conter uma introdução ao artigo com no máximo 600 toques e a indicação de três palavras-chave.

Gráficos e esquemas feitos com programas como Excell e CorelDraw, por exemplo, devem ser enviados em arquivos separados. Fotografias devem ser enviadas em papel brilhante. Outras sugestões de ilustrações e gravuras devem ser encaminhadas junto com as cópias impressas dos originais.

As referências citadas devem ser relacionadas ao final do texto, segundo exemplos abaixo (Norma ABNT NBR 6023 de agosto de 1989).

Para livros:

AMBROGI, A.; LISBÔA, J.C. e VERSO-LATO, E.F. *Unidades modulares de química*. São Paulo: Gráfica Editora Hamburg, 1987.

Para periódicos:

HATHAWAY, D. Patentes, alimentos, nós mesmos. *Tempo e Presença*, ano 14, n. 266, p. 16-17, 1992.

BRAZ-FILHO, R. Química de produtos naturais: importância, interdisciplinaridade, dificuldades e perspectivas. *Química Nova*, v. 17, n. 5, p. 405-419, 1994.

Os autores devem, sempre que possível, sugerir outras leituras ou acessos para informações e reflexões a respeito dos temas abordados no texto, para serem incluídos em "Para saber mais".

A *editoria de Química Nova na Escola reserva-se o direito de efetuar, quando necessário, pequenas alterações nos manuscritos, de modo a adequá-los às normas da revista e tornar o estilo mais claro – respeitando, naturalmente, o conteúdo do trabalho.*