

**CENTRO UNIVERSITÁRIO CESMAC**  
**Processo Seletivo Discente para Acesso ao Curso de Graduação em Medicina**  
**Bacharelado 2025.02**

**ERRATA**

**CADERNO DE PROVAS DO TIPO 1 – DISCIPLINA QUÍMICA**

**2º DIA DE APLICAÇÃO**

Em relação ao Caderno de Provas da disciplina de Química, no enunciado da questão nº 26, da Prova Tipo 1, publicada em 17/05/2025 no endereço eletrônico do CESMAC, foi constatado que no valor da constante de autoprotólise da água ( $K_w = [H_3O^+][OH^-] = 1,0 \times 10^{-14}$  a 25 °C) na fórmula onde seria  $10^{-14}$  constou  $10^{-1}$ , ocasionado por uma falha ao converter o arquivo em formato PDF que foi publicado.

Ressaltamos que em todos os Tipos de Provas (1, 2, 3, 4 e 5) que foram impressas e aplicadas o valor da constante de autoprotólise da água está com a descrição correta, a ver:  $10^{-14}$ .

Portanto, onde se lê no enunciado da prova Tipo 1 do 2º dia de aplicação (17/5/2025) publicada no site:

“Na formulação de soluções tampão e de preparações farmacológicas, soluções diluídas de hidróxido de potássio (*KOH*) podem ser utilizadas para ajustes precisos de pH. No entanto, quando a concentração da base atinge níveis muito baixos ( $1,0 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$ ), a autoprotólise da água se torna relevante na determinação do pH da solução. Sabendo que a constante de autoprotólise da água a 25 °C é  $K_w = [H_3O^+][OH^-] = 1,0 \times 10^{-1}$  e que o *KOH* está completamente dissociado, qual das equações representa corretamente a equação de segundo grau a ser resolvida para encontrar a concentração de íons  $H_3O^+$  na solução?”

Leia-se:

“Na formulação de soluções tampão e de preparações farmacológicas, soluções diluídas de hidróxido de potássio (*KOH*) podem ser utilizadas para ajustes precisos de pH. No entanto, quando a concentração da base atinge níveis muito baixos ( $1,0 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$ ), a autoprotólise da água se torna relevante na determinação do pH da solução. Sabendo que a constante de autoprotólise da água a 25 °C é  $K_w = [H_3O^+][OH^-] = 1,0 \times 10^{-14}$  e que o *KOH* está completamente dissociado, qual das equações representa corretamente a equação de segundo grau a ser resolvida para encontrar a concentração de íons  $H_3O^+$  na solução?”

Destacamos que a correção no enunciado não alterou o conteúdo da questão, apenas esclarece sua notação correta. As demais informações permanecem inalteradas.

Reiteramos que todas os cadernos de provas impressos e aplicados no Vestibular estão com a digitação correta, o que não ocasionou em nenhum prejuízo aos candidatos do Processo Seletivo.

**Prof<sup>a</sup>. Dr<sup>a</sup>. Soraya Lira Alencar**  
**Diretora**  
**NEPS/COPEVE**