

Errata et corrigenda

- s. 70 konstanta $K_b(B) = \frac{[HB^+][OH^-]}{[B]}$ definovaná pro rovnováhu $B + H_2O \rightleftharpoons HB^+ + OH^-$ je chybně nazvána jako protonizační konstanta. Dle zavedených zvyklostí jde o disociační konstantu slabé jednosytné zásady B.
- s. 72 rovnice (4.50) $[H_3O^+]^4 + A[H_3O^+]^3 + B[H_3O^+]^2 - C[H_3O^+] - D = 0$
koeficienty ve správném tvaru:
 $A = K_{a1} + c$ $B = K_{a1}K_{a2} - K_v$ $C = cK_{a1}K_{a2} + K_{a1}K_v$ $D = K_{a1}K_{a2}K_v$
- s. 83 chybně je uvedena rozpustnost Ag_2CrO_4 a Ag_3PO_4 , má být $c(Ag_2CrO_4) = 6,5 \cdot 10^{-5} \text{ mol l}^{-1}$ a $c(Ag_3PO_4) = 4,8 \cdot 10^{-5} \text{ mol l}^{-1}$ a tudíž platí, že nejvíce rozpustný je chroman stříbrný
- s. 148 chybně je uvedeno, že podle povahy substituentu R ve struktuře α,ω -dihydroxypolysiloxanu lze pracovat se stacionární fází velmi (R = methyl) polární. Pokud R = methyl, pracujeme s velmi málo polární stacionární fází.

Čtenářům se omlouváme a děkujeme za pochopení. O případných dalších omylech a nejasnostech pošlete zprávu na e-mail kamil.zaruba@vscht.cz.

Za autorský kolektiv K. Záruba

(poslední aktualizace: 26. 6. 2019)