

Acidobasické děje

1.

Vypočítejte I 0,01 M HAc, je-li $K_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

2.

Hemoglobin má $K_a = 6,6 \cdot 10^{-9}$, oxyHb $2,4 \cdot 10^{-7}$. Je-li pH krve 7,4, který pufrční systém je účinnější? Určete A/B!

3.

H_2CO_3 má $pK_a = 6,11$, její koncentrace v plasmě je 1,25 mM. Vypočítejte konc. HCO_3^- při pH 7,4 a 7,1!

4. Celková koncentrace CO_2 v plasmě je 27 mM, z toho konc. $HCO_3^- = 25,7$ mM. H_2CO_3 má $pK_a = 6,11$. Vypočítejte pH plasmy!

5.