

## 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  $pK_a = 6,11$ . Vypočtěte pH plasmy!

5.