



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

„Inovace bakalářského studijního oboru Aplikovaná chemie“
CZ.1.07/2.2.00/15.0247

07 – výpočty pH slabých kyselin a zásad, příklady 1-5

1. Vypočtete pH 0,02 M roztoku fenolu ($pK_a = 10,02$) (5,86)
2. Vypočtete pH 0,15 M roztoku kyseliny octové ($K_a = 1,75 \cdot 10^{-5}$). (2,79)
3. Jaké pH bude mít roztok kyseliny fluorovodíkové ($pK_a = 3,18$), jestliže vznikl rozpuštěním 2,24 dm³ fluorovodíku ve vodě na výsledný objem 2000 cm³. (2,24)
4. Jaké je pH 0,025 M roztoku anilinu, je-li jeho $pK_b = 9,42$? (8,49)
5. Jaké je pH 0,1 M roztoku amoniaku, jestliže jeho $K_b = 1,77 \cdot 10^{-5}$? (11,12)