

HOJA ÁCIDO-BASE – SOLUCIONES

- 1) $\text{pH} = 1,4$; $\text{pOH} = 12,6$
- 2) $\text{pOH} = 2,64$; $\text{pH} = 11,36$
- 3) $\alpha = 0,041$; $\text{pH} = 3,38$
- 4) $\alpha = 0,016$; $[\text{H}_3\text{O}^+] = 0,0625 \text{ M}$
- 5) $[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,987 \text{ M}$; $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = [\text{H}_3\text{O}^+] = 0,013 \text{ M}$
 $\text{pH} = 1,89$; $\text{pK}_a = 3,76$
- 6) $[\text{NH}_3] = 0,198 \text{ M}$; $[\text{NH}_4^+] = [\text{OH}^-] = 0,00189 \text{ M}$
- 7) $\text{pH} = 11,33$
- 8) a) $4,4 \cdot 10^{-4}$ b) $2,88 \cdot 10^{-3}$
- 9) $\text{pH} = 13,45$
- 10) a) $\text{pH} = 3,860$ b) $\text{pH} = 3,850$ c) $\text{pH} = 3,863$
- 11) $\text{pH} = 8,86$
- 12) Volumen = 186 ml
- 13) Volumen = 897 ml
- 14) $\text{pH} = 5,18$, $K_h = 4,35 \cdot 10^{-10}$ $\alpha = 6,95 \cdot 10^{-3} \%$
- 15) $2,51 \cdot 10^{-5}$
- 16) 9,32
- 17)
- 18) 3,125
- 19) 0,54
- 20) 10,38
- 21) 1 ; 1,36 ; 7 ; 12,53
- 22) a) 7 b) 1,33 c) $\text{pH} = 12,19$
- 23) $\text{pH} = 11,31$
- 24) 80%