

Universidad Nacional de Cuyo - Facultad de Ingeniería

Química Aplicada

Equilibrio Ácido-Base

- RESPUESTAS -

Profesora Titular: Dra. Graciela Valente

Profesora Adjunta: Dra. Rebeca Purpora

Jefe de Trabajos Prácticos: Ing. Alejandra Somonte

I. EJERCICIOS

1.
 - a. 0,7
 - b. 0,4
2.
 - a. 12,9
 - b. 13,0
3. $5 \cdot 10^{-3}$ M
4. 0,16 M
5.
 - a. 2,2
 - b. 5,3
 - c. 11,2
 - d. 4,4
6.
 - a. 2,87
 - b. $[\text{CH}_3\text{COOH}] = 9,88 \cdot 10^{-2}$ M; $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = [\text{H}^+] = 1,34 \cdot 10^{-3}$ M
7. 12,9
8. $3,6 \cdot 10^{-2}$ M
9.
 - a. $[\text{HNO}_2] = 2,2 \cdot 10^{-2}$ M
 - b. 7,9 mL
10.
 - a. A: 1; B: 13,7
 - b. 13,3
11. 2,04 M y 0,47
12. 0,52

II. AUTOEVALUACIÓN

1.
 - a. 0,4
 - b. 2,0
 - c. 0,66

2. $\text{pH} = 13,6$; $\text{pOH} = 0,4$

3.
 - a. 2,6
 - b. 2,96
 - c. 11,5

4. 2,64
5. 0,29
6. 3,52
7. 0,04 g%mL
8. c, d, b, a, e, f