

Universidad Nacional de Cuyo - Facultad de Ingeniería

Química Aplicada

Equilibrio Ácido-Base

- RESPUESTAS -

Profesora Adjunta: Dra. Rebeca Purpora

Jefe de Trabajos Prácticos: Lic. Aldana LEMOS

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