

Ejercicios Volumetría Acido – Base. Enero 2012

Calcular el pH de una solución preparada por:

- a) **Disolución de 19,0 g de ácido láctico en 500,0 mL de agua.** Resp. 1,94
- b) Dilución de 25,0 mL de la solución del inciso a) hasta 250,0 mL. Resp. 2,45
- c) Dilución de 10,0 mL de la solución del inciso b) hasta 1,00 L. Resp. 3,52

(PM ácido láctico = 90,08 g/mol) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{OH})-\text{COOH}$

pKa = 3,5

Calcular el pH de la solución cuando 20,0 mL de ácido fórmico 0,200 M, se titulan con:

- a) 25,0 mL de NaOH 0,160 M. Resp. 8,35
- b) 25,0 mL de NaOH 0,200M. Resp. 12,35
- c) Si los 20,0 mL de ácido fórmico se mezclan con 25,0 mL de solución de formiato de sodio 0,200 M. Resp. 3,84

(ácido fórmico pKa = 3,75) $\text{H}-\text{COOH}$