Ejercicios Volumetría Acido – Base. Enero 2012

Calcular el pH de una solución preparada por:

1. Disolución de 43,0 g de ácido láctico en agua y dilución a 500,0 mL. Resp. 1,94
2. Dilución de 25,0 mL de la solución del inciso a) hasta 250,0 mL. Resp. 2,45
3. 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) [H3C](http://es.wikipedia.org/wiki/Grupo_metilo)-[CH](http://es.wikipedia.org/wiki/Grupo_metilo)([OH](http://es.wikipedia.org/wiki/Grupo_hidroxilo))-[COOH](http://es.wikipedia.org/wiki/Grupo_carboxilo)

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

1. 25,0 mL de NaOH 0,160 M. Resp.8,35
2. 25,0 mL de NaOH 0,200M. Resp. 12,35
3. 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) H-COOH