C A L C U L O S

2.-Prepare su solución reguladora de acuerdo a los resultados matemáticos obtenidos.

3.-CALIBRACION DEL POTENCIOMETRO: Conecte el potenciómetro, durante 10 minutos mantenga el botón de pH en la posición stand-by. Saque los electrodos de la solución donde se encuentran y lávelos con agua destilada. Séquelos e introdúzcalos en una solución reguladora de pH conocido; mueva el botón a pH , y con el botón de estandarizar lleve la aguja hasta el pH deseado. Regrese el botón a stand by. Lave los electrodos, séquelos y ¡ Ya están listos para usarse¡

4.-Determine el pH de la Solución Reguladora que preparó.

RESULTADOS

En la siguiente tabla anote las cantidades de cada componente empleado en la preparación del regulador.

COMPONENTE A	COMPONENTE B

Anote el pH de la solución reguladora determinado potenciométricamente:

_____

DISCUSION DE LOS RESULTADOS

_____

_____

_____

_____

_____

SECCION DE PREGUNTAS

CONCLUSIONES

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA

SECCION DE PREGUNTAS

B I B L I O G R A F I A

1.- Bohinski, R.C. 1978. Bioquimica. 1a Edición en español. Fondo Educativo Interamericano . pp 63 - 66

2.- Dawson, R.M.C. et al. 1972. Data for Biochemical Research. 2a. Edition. Oxford University Press, Ely House London W.I.

3.- Hamilton, L.F. y S.G. Simpson. 1968.Calculos de Química Analítica.Traducción de la 6a. Edición en Ingles. Ediciones Castilla,S.A.

4.- Plummer, D.T. 1981. Introducción a la Bioquímica Práctica. Traducido de la 2a. Edición en inglés. Editorial McGraw-Hill Latinoamericana, S.A. Bogotá, Colombia.