V.-EQUILIBRIO DE DONNAN

a) Húmedezca un tubo de celofán de 25 cm de longitud con agua destilada, y átelo por un extremo.
b) Con una pipeta, deposite en el interior 20 ml de gelatina al 2% de pH= 9, y - 4 gotas de fenolftaleína. Anote el color que toma la solución.
c) Ate el otro extremo de la bolsa y cerciorese de que esté bien cerrada.
d) En un vaso de precipitados de 250 ml ó en un frasco Gerber, coloque 20 ml de agua destilada pH= 7 y adicionele 4 gotas de fenolftaleína. Registre el color que toma la solución.
e) Introduzca la bolsa de dialisis conteniendo la proteína dentro del frasco -- Gerber con el agua destilada pH=&.
f) Deje en reposo durante 90 minutos. Transcurrido ese tiempo registre los colores tanto del- líquido exterior como del interior de la bolsa de diálisis y
g) Con el potenciómetro determine el pH de ambas soluciones. Registrelo.

RESULTADOS

I.-DESNATURALIZACION POR CALOR (COAGULACION)
En la siguiente tabla anote las observaciones tenidas en este experimento

| TUBO | Después de Calentar | Despues de adicionar regulador de acetatos pH = 4.6 |
|---|---|---|
| | | |
| | | |
| | | |

II.-DESNATURALIZACION POR SOLVENTES ORGANICOS
Informe en la siguiente tabla los resultados que obtuvo con los dos solventes utilizados,

| SOLUCION PROTEICA | ACETONA | ETANOL |
|---|---|---|
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |

III.-PRECIPITACION POR ANIONES

Anote en la tabla sus observaciones.

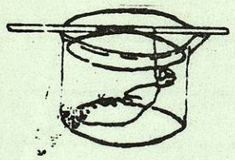
| SOLUCION PROTEICA | ACIDO TRICLOROACETICO | ACIDO SULFOSALICILICO |
|---|---|---|
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |

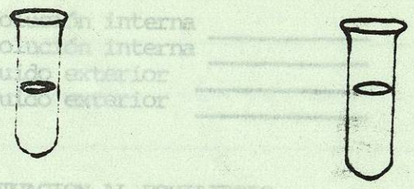
IV.- D I A L I S I S

Utilice los dibujos para presentar lo ocurrido en este experimento.

SOLUCION PROTEICA

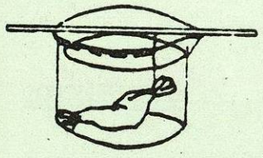
PRUEBA DE BIURET





BLANCO(NaCl)

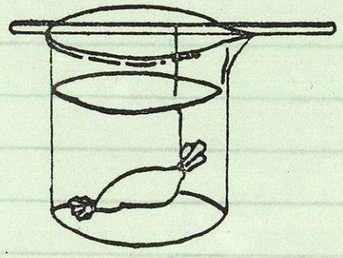
PRUEBA DE CLORUROS



## V.- EQUILIBRIO DE D O N N A N

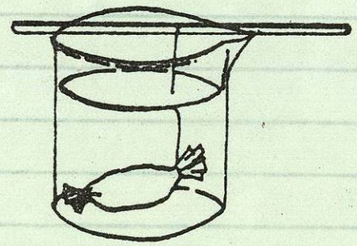
En los siguientes esquemas, represente las observaciones que usted tuvo tanto al inicio como al final del experimento.

### SITUACION INICIAL



Color de la solución interna _____
pH de la solución interna _____
Color del líquido exterior _____
pH del líquido exterior _____

### SITUACION AL EQUILIBRIO



Color de la solución interna _____
pH de la solución interna _____
Color de la solución externa _____
pH del liquido exterior _____

SECCION DE PREGUNTAS

DISCUSION

Discuta cada uno de sus experimentos por separado.

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA

CONCLUSIONES

SECCION DE PREGUNTAS

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA

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


1.-Bhagavan, N.V. 1978. Bioquímica. Editorial Interamericana,S.A. 3a. Edición. pp 227- 231.

2.-Bohinski, R.C. 1982. Bioquímica. Fondo Educativo Interamericano. 2a. Edición. pp: 227-231.

3.-Macarulla, J.N. y Goñi, F.M. 1978. Biomoléculas. Editorial Reverté, S.A. 1a. Edición pp:113-114.

4.-Mazur, A y B. Harrow. 1973. Bioquímica Básica. Editorial Interamericana, 10a.edición. pp:87.

5.-Plummer, D.T. 1981. Introducción a la Bioquímica Práctica. Editorial McGraw-Hill Latinoamericana,S.A. 1a. edición. pp: 47-49 , 134-136.

6.-Ramsey, J.B. 1980. Biología Química, una introducción a la Bioquímica. Editorial Continental, S.A . 1a. edición. pp: 559-564.

7.-Rendina,G. 1974. Técnicas de Bioquímicq Aplicada. Editorial Interamericana, 1a edición. pp:55-60.

8.-Stryer, L. 1979. Bioquímica. Editorial Reverté,S.A. 1a. edición. pp 19-20, 36.

9.-Toporek, M. 1984, Bioquímica. Editorial Interamericana, S.A. 3a. edición. pp:227-231.