

IV.-ESCRIBA LA ECUACION DE LA LINEA RECTA A LA CUAL SE AJUSTARON SUS DATOS

V.- CON LA ECUACION ANTERIOR CALCULE EL VALOR TEORICO DE (Y) CUANDO X=0 ug/ml
Y CUANDO X = 50 ug/ml

Anota aquí tu resultado: Cuando $X = 0$ ug/ml , $Y =$
Cuando $X = 50$ ug/ml , $Y =$ _____

VII.- En la hoja de papel milimétrico construye una gráfica anotando en las abscisas la concentración de las soluciones patrón, y en las ordenadas los valores de absorbancia ó unidades klett. Coloca primeramente los puntos correspondientes a tus datos experimentales, y luego traza una línea recta considerando los datos del inciso V., exclusivamente. A esta línea se le llama: CURVA DE CALIBRACION

VIII.-Con la ecuación de la linea recta obtenida, calcula la concentración de azúcar presente en tu muestra. Enseguida te damos ya la ecuación despejando X solamente sustituye tus datos:

$$X = \frac{Y - b}{m}$$

b=intersecto; m=pendiente
Y=es la absorbancia ó U.K. mostrada por la solución problema.

IX.-Da la concentración de azúcar en ug/ml presente en tu muestra, considerando la dilución que hiciste:

IV.-ESCRIBA LA ECUACION DE LA LINEA RECIA A LA CUAL SE ALISTARON SUS DATOS

V.-CON LA ECUACION ANTERIOR CALCULE EL VALOR DEDUCIDO DE (Y) CUANDO X=0 $\text{m}^{\frac{1}{2}}/\text{m}$

X = 0 $\text{m}^{\frac{1}{2}}/\text{m}$; Y = 20 $\text{m}^{\frac{1}{2}}/\text{m}$

VI.-EN LA TABLA DE DATOS MUESTREANOS CONSTRUYE UNA GRÁFICA EN LA QUE SE PUEDE OBSERVAR LA CORRELACION ENTRE LAS VARIABLES X E Y.

Los datos correspondientes a las variables X e Y son los siguientes:

X	Y
0	20
1	18
2	16
3	14
4	12
5	10
6	8
7	6
8	4
9	2

VII.-CON LA ECUACION DE LA LINEA RECIA OBTENIDA, ESTIMAR LA CONCENTRACION DE X EN LOS MESES. PREBENDIRAS EN LOS MESES ASI COMO LA CONCENTRACION DE X EN LOS MESES.

$$\frac{d - Y}{m} = \frac{X}{P}$$

Donde X = Solvente; d = disolvente; Y = disolvente; m = masa de disolvente.

IX.-EN LA CONCENTRACION DE SODIO EN $\text{m}^{\frac{1}{2}}/\text{m}$ PRESENTE EN LOS MESES, CONSIDERAR QUE LA DISOLUCION ES POCO:

DISCUSIÓN: EN DE PREGUNTAS:

CONCLUSIONES

DISCUSION:

[REDACTED]

CONCLUSIONES

[REDACTED]

SECCION DE PREGUNTAS:

BIBLIOGRAFIA

- 1.-Bhagavan, N.M. 1979. Bioquímica. Editorial Interamericana
1a. Edición. pp: 126
- 2.-Bruening, G and R. Criddle, et al. 1970. Biochemical Experiments. John Wiley & Sons, Inc. 1a. Edición. pp: 1-29.
- 3.-Conn, E.E. y P.K. Stumpf. 1980. Bioquímica Fundamental. -
Editorial Limusa, México. 3a. Edición. pp:56-57.
- 4.-Dimler, R.J. and W.C.Shafer, O.S.Wise and C.B.Rist. 1952.
Anal. Chem. 124: 1411.
- 5.-Harper, A.H. 1980. Manual de Química Fisiológica. Editorial
El Manual Moderno, S.A. 7a. Edición. pp:115-122.
- 6.-Lynch, M.J. et al. 1972. Métodos de Laboratorio. Editorial
Interamericana. 2a. Edición. pp: 442-443.
- 7.-Plummer, D.T. 1981. Introducción a la Bioquímica Práctica.
Traducción de la 2a edición en inglés. Editorial McGraw-Hill Interamericana, S.A. Bogotá
Colombia
- 8.-Rendina, G. 1974. Técnicas de Bioquímica Aplicada. Nueva -
Editorial Interamericana, S.A. 1a. Edición.
pp:134-135.
- 9.-Thorpe, W.V. et al. 1967. Bioquímica para estudiantes de
BIBLIOGRAFIA CONSULTADA:
Medicina. Compañía Editorial Continental, S.A.
2a. Edición . pp:67-87.

SECCION DE PREREQUISITOS

INTRODUCCION

Los lípidos son sustancias no polares, prácticamente insolubles en agua, pero solubles en disolventes grises no polares como el clorofórmico, benceno, etanol, metanol, etc.

Este grupo de biomoléculas ha despertado gran interés por parte de los investigadores, quizás porque se han observado en su manejo atribuibles a la insolubilidad en agua; pero desempeñan una variedad de funciones de gran importancia.

- 1.-Bhagavan, N.M. 1978. Bioquímica. Editorial Interamericana
Los lípidos simple y los lípidos compuestos con sus características de reserva, y las clases principales de lípidos y sus funciones de protección. Los lípidos compuestos 1a. Edición. pp: 126
- 2.-Bruening, G and R. Criddle, et al. 1970. Biochemical Experiments. John Wiley & Sons, Inc. 1a. Edición. pp: 1-29.
- 3.-Conn, E.E. y P.K. Stumpf. 1980. Bioquímica Fundamental. - Otros aspectos de la bioquímica. Separación y aislamiento físico. Editorial Limusa, México. 3a. Edición. pp:56-57.
- 4.-Dimler, R.J. and W.C. Shasfer, O.S. Wise and C.E. Rist. 1952. Análisis en fosfolípidos y otros lípidos. Anal. Chem. 124: 1411.
- 5.-Harper, A.H. 1980. Manual de Química Fisiológica. Editorial El Manual Moderno, S.A. 7a. Edición. pp:115-122.

6.-Lynch, M.J. et al. 1972. Métodos de Laboratorio. Editorial Interamericana. 2a. Edición. pp: 442-443.

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

Los lípidos generalmente se encuentran enlazados a proteínas y polisacáridos de los tejidos, formando complejos con diferentes características, por lo que es necesario separarlos para su estudio.

- 8.-Rendina, G. 1974. Técnicas de Bioquímica Aplicada. Nueva condición de extracción con etanol. Editorial Interamericana, S.A. 1a. Edición. pp:134-135.
- 9.-Thorpe, W.V. et al. 1967. Bioquímica para estudiantes de Medicina. Compañía Editorial Continental, S.A. 8a. Edición. pp:67-87.

La separación de los lípidos basada en sus diferencias de solubilidad, son desafortunadamente casi siempre, parcialmente satisfactoria, debido a que la solubilidad de los constituyentes de las mezclas de lípidos son bastante diferentes a las de los lípidos puros.

EXTRACCION DE LÍPIDOS

INTRODUCCION

Los lípidos son sustancias no polares, prácticamente insolubles en agua, pero solubles en disolventes grises no polares como el clorofórmico, benceno, etanol, metanol, etc.

Este grupo de biomoléculas ha despertado gran interés por parte de los investigadores, quizás porque se han observado en su manejo atribuibles a la insolubilidad en agua; pero desempeñan una variedad de funciones de gran importancia.

- 1.-Bhagavan, N.M. 1978. Bioquímica. Editorial Interamericana
Los lípidos simple y los lípidos compuestos con sus características de reserva, y las clases principales de lípidos y sus funciones de protección. Los lípidos compuestos 1a. Edición. pp: 126
- 2.-Bruening, G and R. Criddle, et al. 1970. Biochemical Experiments. John Wiley & Sons, Inc. 1a. Edición. pp: 1-29.
- 3.-Conn, E.E. y P.K. Stumpf. 1980. Bioquímica Fundamental. - Otros aspectos de la bioquímica. Separación y aislamiento físico. Editorial Limusa, México. 3a. Edición. pp:56-57.
- 4.-Dimler, R.J. and W.C. Shasfer, O.S. Wise and C.E. Rist. 1952. Análisis en fosfolípidos y otros lípidos. Anal. Chem. 124: 1411.
- 5.-Harper, A.H. 1980. Manual de Química Fisiológica. Editorial El Manual Moderno, S.A. 7a. Edición. pp:115-122.

6.-Lynch, M.J. et al. 1972. Métodos de Laboratorio. Editorial Interamericana. 2a. Edición. pp: 442-443.

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

Los lípidos generalmente se encuentran enlazados a proteínas y polisacáridos de los tejidos, formando complejos con diferentes características, por lo que es necesario separarlos para su estudio.

- 8.-Rendina, G. 1974. Técnicas de Bioquímica Aplicada. Nueva condición de extracción con etanol. Editorial Interamericana, S.A. 1a. Edición. pp:134-135.
- 9.-Thorpe, W.V. et al. 1967. Bioquímica para estudiantes de Medicina. Compañía Editorial Continental, S.A. 8a. Edición. pp:67-87.

La separación de los lípidos basada en sus diferencias de solubilidad, son desafortunadamente casi siempre, parcialmente satisfactoria, debido a que la solubilidad de los constituyentes de las mezclas de lípidos son bastante diferentes a las de los lípidos puros.

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA