

Nombre de alumno: Alondra Yazmin Ventura Espinoza

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: Cuadro sinóptico unidad II y III.

Materia: Bioquímica

Grado: 1er

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas 17 de octubre de 2020

Carbohidratos, Son los compuestos orgánicos Se clasifican en monosacáridos, Se purifica por carbohidratos reductores, Clasificación y llamados azucares, formado por oligosacáridos disacáridos, cristalización, prueba de tommer, vial, Métodos de carbono, oxigeno e hidrogeno polisacáridos, glucoproteínas y seliwanoff, molish, hidroxilo hemiacetalico Purificación. Y son las más importantes en glucolipidos. y osa zona. los seres Constituye la forma más Estructura del Todos los átomos de carbono excepto 1 Propiedades: poder reductor esta es utilizada en azucares Monosacárido y se encuentran enlazados a un grupo hidroxilo reductoras en orina formación de glucósidos ocurre con simple y no puede hidrolizarse Sus propiedades. a una más sencilla. el no enlazado constituye al carbonilo. la reacción de un monosacárido con un alcohol.

## Unidad II

Son hidratos de carbono formados Estructura molecular Las propiedades son semejantes ala Los principales disacáridos de interés biológico son la De disacáridos y formados por la unión de 2 de los monosacáridos son sólidos, cristalinos maltosa, lactosa o azúcar de leche, sacarosa o azúcar de color blanco sabor dulce y solubles en agua Propiedades biológicas. monosacáridos iguales o distintas. de caña, celobiosa y isomaltosa. Son polímeros cuya molécula simple son Su digestión dentro de las células o en las Estructura molecular propiedades: Los polisacáridos pueden De polisacáridos y monosacáridos estos se unen descomponerse en hidrolisis en los enlaces cavidades digestivas consiste en hidrolisis repetitivamente en enlaces glucósidos. glucósidos entre residuos. catalizadas por enzimas digestivas llamados Propiedades químicas.

genéricamente glucosidasas.

Definición de
Proteínas, Clasificación
Y estructura química

Se clasifica por su tamaño, su abundantes en los seres
forma, y por el tipo de cadenas.

Y estructura química

Vivos constituye el 50% o más del peso seco.

Se clasifica por su tamaño, su forma, y por el tipo de cadenas.

Se clasifica por su tamaño, su forma, y por el tipo de cadenas.

Secundaria; se forma por la hélice a y lamina b, terciaria; hace q ue toda la molécula adquiera una estructura globular, Cuartearía; la que implica Interacción de 2 o más poli péptidos.

Que es aminoácido Son moléculas orgánicas (Estructura grupo amino, a radical, carboxilo, que contienen por un grupo amino constituido por 1 carbono alfa, se basa en la polaridad, de la cadena Clasificación amino y otro de carbonilo. 1 carboxilo, 1 hidrogeno y 1 no lateral. Lateral así se tiene aminoácido No Polares y polares.

Estero isómeros y La configuración del carbono
Propiedades ópticas asimétrico y del aminoácido

De los aminoácidos

El grupo amino tiene carácter básico

y el carboxilo es acido por lo que los

Aminoácidos son compuestos anfóteros

Pudiendo ceder o captar patrones del medio.

Presentan actividades óptica por la existencia del carbono asimétrico siendo capaces de desviar el plano luz

polarizados que atraviesa una disolución de aminoácidos.

Propiedades químicas Su peso molecular están entre los 57 los

De los aminoácidos 186 Daltones peso molecular promedio de

110 daltos. Los a. a como cristales tienen

Altos puntos de fusión (250°c).

forma el estero isómero.

Bastante solubles en agua insolubles
en solventes no polares. Pueden tener
carga eléctrica pueden absorber
Fuertemente la luz ultravioleta.

Propiedades ácido básicas de los aminoácidos también conocidos como a. a son importantes porque determinan muchas propiedades ayudan a Separarlas o identificarlos y cuantificar.