

Nombre de alumno: Dulce Maria Ortega GORDILLO

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS

Nombre del trabajo: cuadro sinoptico

Materia: BIOQUIMICA

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1°

Grupo: "B"

los hidratos de carbono elementales Clasificación de los carbohidratos los compuestos orgánicos (Con base a su número de átomos denominados azucares están corresponden a la formula es (CHZO) De carbono, su grupo funcional, formados por carbono, oxigeno un numero entero comprendido entre 3 y 8 El número de unidades Según su número. e hidrogeno. Átomos de carbono, excepto cuando el grupo de carbohidratos se Estructura de los monosacáridos uno, se encuentran enlazados encuentra en el extremo, si no es una A un grupo hidroxilo. Posición intermedia. Un fenómeno interesante de los - propiedades químicas y biológicas poder reductor formación de monosacáridos, es el llamado mutorrotación De los monosacáridos glucósidos. El cual se debe a libre rotación del hidroxilo (OH) e hidrogeno. cuando el enlace glucosúrico funciones y utilidades cuando dos estructura molecular de los Disacáridos se forma entre dos monosacáridos moléculas de agua se forman un El nolosido resultante recibe el nombre disacárido. De disacárido -Propiedades químicas y son semejantes a las monosacáridos formación cuando el enlace glucósido Biológicas de los disacáridos son sólidos, cristalinos de color blancose forma entre dos monosacáridos iguales Sabor dulce y soluble en agua. O distintos. son moléculas que se encuadran otras funciones la mayoría de las células -estructura molecular de entre los glúcidos están formados de cualquier ser vivo suelen disponer este Los polisacáridos Por unión de una gran cantidad de tipo de moléculas. Monosacáridos. los polisacáridos pueden -propiedades químicas y propiedades del glucógeno. Biológicas de los polisacáridos descomponerse por hidrólisis.

UNIDAD II

•	Definición de proteínas
	Clasificación y estructura
	Quimica

Las proteínas son una de las moléculas más abundantes en los sistemas vivos. todas las proteínas tienen el mismo esquema simple todas son polímeros de aminoácidos Dispuestos a una secuencia lineal.

 Estructura y clasificación De los aminoácidos los aminoácidos son moléculas orgánicas que contiene un grupo Aminoácido. (NH2) Todos los aminoácidos que se encuentran en la naturaleza tienen la configuración estereoquímica mientras que los aminoácidos sintéticos por lo general se encuentran como la Mezcla arsénica.

**UNIDAD III** 

 Estereoisomeros y propiedades Aplicadas de los aminoácidos

el carbono es un carbono asimétrico con dos posibilidades Isómeros L y D según sea la posición aminoácidos proteicos son isómeros L en el laboratorio son posibles los sistemas.

 Propiedades químicas de los Aminoácidos sus peso molecular están entre los 37 y los 186 daltones (un peso molecular es 110 daltones)