



**Nombre del alumno: ANDRYK MEZA
CHAVEZ**

**Nombre del profesor: ALBERTO
ALEJANDRO MALDONADO LOPEZ**

**Nombre del trabajo: ENSAYO DE LA
CECULA**

Materia: BIOQUIMICA MEDICA

Grado: 1

Grupo: B Comitán de Domínguez Chiapas a 12 de septiembre de
2022.

(derrickson, 2006)

De lo primero que habla es que la materia la vamos a poder encontrar en tres estados como sólido, líquido y gaseoso los sólidos los encontraríamos como los huesos, y dientes son compactos y tienen un volumen definido los líquidos serían como el plasma sanguíneo, tendrían igual que los sólidos un volumen definido solo cambiaría que adoptan la forma del elemento en el que se encuentran y los gases serían como el oxígeno y el dióxido de carbono estos serían totalmente diferentes a los otros dos porque estos no tendrían ni forma ni volumen definidos y en todas las formas de la materia tanto vivas como las que escasean de vida están formadas por un número limitado de componentes definidos elementos químicos también dice que cada elemento es una sustancia que no puede ser dividida en una sola sustancia más simple por medios químicos comunes en los años de la actualidad los científicos han reconocido 117 elementos de los cuales 92 se encuentran naturalmente en la tierra y dice que el resto de los elementos fueron producidos a través de elementos naturales solo que con una alteración de partículas o reactores nucleares cada elemento se le fue dando con un símbolo químico el cual contiene una o dos letras del nombre del elemento en inglés, latín u otro por lo cual dice que el cuerpo contiene 26 elementos químicos diferentes pero solo cuatro encontraríamos como elementos mayores estos cuatro representarían el 96% de la masa del cuerpo también sería el oxígeno, carbono, hidrógeno y nitrógeno y los cuales otros 8 serían llamados elementos menores los cuales son los responsables de aproximadamente el 3.6% de la masa del cuerpo de los cuales otros 14 elementos se les llamaría como oligoelementos estos están presentados en cantidades bajas de calidad no importancia el cual unidas representarían el 0,4% restante de la masa corporal cada elemento viene compuesto por átomos las unidades más pequeñas son las encargadas de conservar las propiedades y características de los elementos los átomos son de verdad pequeños que doscientos mil de átomos cabrían en un punto (.) el cual cada átomo está compuesto por docenas de diferentes partículas subatómicas sin embargo en esta ocasión solo tres tipos de partículas subatómicas son importantes para comprender las reacciones químicas que tiene el cuerpo humano la parte más central de un átomo se le conocería como núcleo y dentro del núcleo encontraríamos protones estos serían de carga positiva y también encontraríamos neutrones son carga también encontraríamos diminutos electrones los cuales tienen una carga negativa y giran en un gran espacio el cual rodean al núcleo y no siguen un recorrido fijo si no que forman la forma de una nube

con carga negativa el cual vuelven a regresar al núcleo nueva mente la unidad más común para medir la masa de los átomos y sus partículas subatómicas será el Dalton también se le conoce como unidad de masa atómica (una) (ENLACES QUIMICOS) La fuerza que mantendría junto al átomo de una molécula o un compuesto serían los enlaces químicos la probabilidad de que un átomo forme un enlace químico con otro átomo dependería mucho del número de electrones de su capa más externa el cual la mayoría de los los átomos de la mayoría de los elementos biológicamente importantes no contienen 8 electrones en sus capas más externas también habla de cuando se forma un enlace covalente dos o más átomos comparten electrones en vez de ganarlos o perderlos en este proceso los átomos forman parte de una molécula unida covalentemente al compartir uno , dos o tres partes de electrones compartidos entre dos átomos se le llamaría enlace covalente simple cuando dos átomos comparten un par de electrones como por ejemplo cuando se forma una molécula de hidrogeno Un enlace de hidrogeno se forma cuando un átomo de hidrogeno con una carga positiva parcial atrae a la carga negativa parcial (REACCIONES QUIMICAS) Las reacciones químicas son cuando entre átomos se rompen y se forman nuevos enlaces y una reacción química se produciría cuando se forman nuevos enlaces o se rompen enlaces antiguos entre átomos el cual las reacciones químicas son la base de todos los procesos vitales las formas de energía y reacciones químicas :cada reacción implica cambios de energía la energía es la capacidad de realizar trabajo los enlaces químicos serían los que representan la energía química almacenada y en la cual se producen reacciones químicas cuando se forman nuevos enlaces o se rompen enlaces antiguos entre los átomos las partículas de materia como podrían ser los átomos , iones , y moléculas contienen energía sintética se mueven mucho y están chocando continuamente entre ellas lo cual podría ocasionar un encuentro violento de dos o más cuerpos que suficientemente puede ocasionar un aterramiento el movimiento de los electrones de valencia la concentración de las partículas aumenta cuando el espacio en el que están es reducido lo que hace que las partículas estén más juntas y estén más expuestas a chocar más frecuente mente lo cual también pasaría cuando aumentan su temperatura estas partículas se mueven con mayor rapidez así que esto quiere decir que en cuanto mayor sea la temperatura chocaran con mayor fuerza y así será mayor la probabilidad de que una colisión provoque una reacción cuando dos o más atamos , iones o moléculas se combinan para formar moléculas nuevas y más grandes los procesos denominan reacciones de síntesis y la palabra (síntesis) significa armar todas las reacciones de síntesis que son producidas en el cuerpo se le llaman anabolismo las reacciones de descomposición que son producidas

en el cuerpo se le llaman catabolismo las reacciones catabólicas suelen ser la reacción química donde la variación de la energía libre es negativa porque liberan más energía de la que absorben (COMPUESTOS Y SOLUCIONES INORGANICOS) Son aquellos que se forman por la combinación de elementos metales y no metales de la tabla periódica la mayor parte de las sustancias químicas del cuerpo que existen en forma de compuestos los biólogos y los químicos tienen dos formas principales de ver estos compuestos inorgánicos y orgánicos los compuestos inorgánicos lo más común es que les falta carbono y son simples desde el punto de vista estructural sus moléculas son escasas de átomos y no pueden ser utilizadas por las células para realizar funciones biológicas complicadas. El agua sería el compuesto inorgánico más importante y abundante de todos los sistemas vivos como bien podríamos sobrevivir durante semanas sin ningún alimento y sin agua lo que pasaría después sería la muerte en cuestión de días el agua se convierte en compuesto necesario para el cuerpo en el siglo xv la gente buscaba una sustancia que disolviera todos los demás materiales el cual fue el agua la cual fue la única que funcionó mejor El agua también serviría como medio para la mayoría de las reacciones químicas del cuerpo y participa como reactivo o producto en ciertas reacciones. El agua en comparación con la mayoría de las sustancias el agua puede absorber o liberar una cantidad relativamente grande de calor con solo un cambio fuerte de su temperatura (COMPUESTOS ORGANICOS) Son formados por elementos que se clasifican en fundamentales la mayoría de las moléculas orgánicas son grandes y tienen las características singulares las cuales les permiten hacer funciones complejas también podemos encontrar varias categorías importantes de compuestos orgánicos son carbohidratos , lípidos , proteínas , ácidos nucleicos. El carbono lo podemos encontrar que tienen varias propiedades también hablamos de las proteínas donde dice que las proteínas son unas moléculas grandes y en esas moléculas podemos encontrar carbono , hidrógeno y nitrógeno pero también podremos encontrar algunas proteínas que contienen azufre en el cuerpo de un adulto delgado normal encontraremos un 12 o 18% de proteínas en las células vivas la mayoría de los catalizadores son unas moléculas proteicas estas se le llaman enzimas y algunas de estas las podemos encontrar formadas por dos partes una parte sería proteica denominada apoenzima y la otra parte sería no proteica denominada cofactor también hablaríamos de que las moléculas de sustrato son transformadas por el reordenamiento de los átomos existentes los ácidos nucleicos se le llaman así porque fueron descubiertos por primera vez en el núcleo de las células en el cuerpo del ser humano cada gen viene siendo un segmento de una molécula de DNA y los genes.

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía

derrickson, B. (2006). *principios de anatomia y fisiologia*. méxico D.F: panamericana.