



ALUMNA:

MIREYA PEREZ SEBASTIAN

PARCIAL I

BIOQUIMICA

Q.F.B NAJERA MIJANGOS HUGO

MEDICINA HUMANA

PRIMER SEMESTRE

AGUA Y SUS CARACTERISTICAS

BIOQUIMICAS

AGUA Y SUS CARACTERISTICAS BIOQUIMICA

El tema del agua es de mucha importancia en la vida; el agua es un componente extraordinariamente simple. El ser humano tiene necesidad del agua, para realizar sus funciones vitales, ya que el agua es de suma importancia en la vida, porque como seres humanos, personas que somos, nosotros utilizamos mucho el agua como, en cocinar los alimentos, la higiene y los usos domésticos. El agua es de mucha importancia para la vida, ya que nos ayuda para vivir. Nos permite hidratarnos. A qué viene la palabra hidratación, consiste en reponer los líquidos corporales, que nosotros perdemos a través del sudor, al exhalar aire y al eliminar residuos. El agua para que se produzcan las reacciones químicas los seres vivos. El agua tiene propiedades físicas únicas, su capacidad para formar enlaces por puentes de hidrogeno con otras moléculas. Este tema del agua es de mucha importancia en la vida, ya que en algunos casos la mayor parte de personas desperdician el agua, ya que la mayor parte de las personas conocemos que el agua es vida. Además, no toman en cuenta, que es un elemento más valioso de la naturaleza, como igual el agua tiene características importantes.

El agua, debido a su elevada constante dieléctrica, es el mejor disolvente para todas aquellas moléculas polares. Las moléculas polares no se disuelven en el agua. Las propiedades del agua como física, estas propiedades son como elevado de calor específico, esto aumenta la temperatura del agua a un grado centígrado es necesario comunicarle mucha energía para poder romper los puentes de hidrogeno que se generan entre moléculas. Elevado calor de vaporización, el agua absorbe mucha energía cuando pasa de líquido a gaseoso. El agua es una sustancia de importancia para la vida con propiedades consecuencias de su compresión y estructura. Es una molécula que están formadas por tres pequeños átomos, uno que es oxígeno y dos hidrógenos, con enlace polares que permite establecerlos. El agua tiene funciones bioquímicas de disolver biomoleculares presentes en los organismos vivos, como igual puede disolver sustancias iónicas, polares y también las que no tiene carga, por lo que se conoce como disolvente. Como igual hablaremos de sus características que tiene el agua, ya que sabemos que el agua es muy importante en nuestras vidas, debemos de conocer todo acerca del agua como sus características, su función y como otras, relacionado al agua. Y como hasta ahora sabemos el agua, su fórmula química del agua es H_2O , un átomo de oxígeno ligado a dos de hidrogeno. Y como sus moléculas del agua tiene carga eléctrica positiva en un lado y negativa del otro, estas son las características

químicas del agua. Debido como a la carga eléctrica opuesto se atraen; el agua también es conocida como “solvente universal”; el agua contiene minerales y nutrientes, ya que nosotros como humanos, nos deshidrata, solemos perder líquido y es ahí donde el cuerpo se deshidrata. Las partes en donde nosotros expulsamos, y nos deshidratamos son como ir al baño (orinar), hacer ejercicio (sudor). Es ahí donde nosotros expulsamos agua, y ahí es donde viene la deshidratación del cuerpo. Y es ahí donde nosotros debemos de tomar agua, para mantenernos a nivel normal llamada isotónica. Y al estar deshidratado, es porque perdimos ml de agua. Como también el agua tiene otras características diferentes que de igual forma debemos de saber, como lubricar. Formado por PH, (puentes de hidrogeno), H₂O, favorece la hidratación, moléculas polares, estas son unas de las características del agua, que hasta ahora conocemos. El agua tiene reacciones químicas que sirve como la mayoría de las reacciones químicas del cuerpo. Como también el agua tiene una propiedad térmica, que se puede absorber o liberar una cantidad relativamente grande de calor con solo un cambio de su temperatura, ya que el agua es de gran cantidad. Si hablamos del agua, el agua tiene cinco propiedades como, la acción disolvente, conducción eléctrica, fuerza de cohesión entre sus moléculas, elevada fuerza de adhesión, capilaridad, tensión superficial, gran calor específico. Las propiedades biológicas del agua, podemos decir que su función principal biológica del agua son su capacidad para transportar diferentes sustancias, disolver otras y mantenerlas tanto en solución como en suspensión coloidal. En los alimentos el agua se encuentra en un 96-97%, tal en las frutas y verduras. En las moléculas polar en la parte que el átomo de oxígeno central comparte un par de electrones con cada uno de los dos átomos de hidrogeno con un exceso de carga negativa junto con el oxígeno, y por otra positiva repartida entre los dos átomos de hidrógeno. Así que el agua es una molécula neutra, por lo está formada por un elemento muy electronegativo, el oxígeno, y por otro el hidrogeno, tiene un carácter dipolar. Es decir, la molécula se comporta como si por un extremo tuviera carga negativa. Bueno, de lo anteriormente el agua es sumamente importante tanto al ser humano, como de igual a las plantas, frutas, porque claramente se dice que el agua es vida, es lo q nos mantiene hidratados, por eso nosotros estamos de buenas condiciones, como de energía, por ese caso, si no bebiéramos agua, nuestro cuerpo estaría deshidratado, la sangre, los intestinos, el cerebro, la mayor parte del cuerpo requerimos de agua, para tener un nivel normal, sin alteraciones, deshidratación en el cuerpo. Por este caso el agua es de mucha necesidad en la vida. Ya que lo requerimos diario, porqué es bueno para la salud. Ya que es parte de la naturaleza el agua.

Referencia.

American chemical society (2006). Chinostra in the community. Nuevo york: w.h freeman. Isbn 9780716789192.

Rastogi, s,c (1996). Cell and molecular biology. New age international. ISBN 8122412882.

Cortes, julio (1986). El Corán. Perseus distribución. ISBN 094036888714.

Otras informaciones, en mi libreta.