

Nombre del alumno:

Anthony González Gordillo

Licenciatura:

Nutrición

Trabajo:

Ensayo sobre el agua

Docente:

Enrique Eduardo Arreola

Materia:

Química de alimentos

Fecha de entrega:

20 de enero del año 2023

El agua, un elemento vital para todo ser vivo, tan esencial y vital que se considera mágica o bendita ya que sin ella no existiría vida alguna en este planeta.

El agua, un recurso que desgraciadamente hemos valorado muy tarde, ya que hemos desaprovechado mucho este recurso tan maravilloso y que nos ha pasado factura poco a poco con el paso del tiempo.

El agua es para nosotros una fuente de vida gracias a que con ella tenemos infinidad de beneficios para nuestra salud en general y para todo el correcto funcionamiento tanto de nuestro organismo como del mundo en general.

El agua es tan importante para la química gracias a que es conocida como el solvente universal, esto gracias a que disuelve más sustancias que cualquier otro líquido existente.

El objetivo de este ensayo es dar a conocer datos e información de gran importancia sobre el agua con la finalidad de crear consciencia en los lectores de cuantos beneficios nos da el agua y el como nosotros no valoramos el agua con las acciones que realizamos.

El agua es el líquido más abundante en toda la tierra en los sistemas vivos, la cual estamos hablando que constituye el 70% o más del peso total de la mayoría de los organismos vivos, incluso en el ser humano ya que esta constituye del 60 al 70% de este.

El agua es una sustancia orgánica por lo tanto sabemos que se componen de átomos de carbono, tal y como lo vemos con las siglas "CHON" las cuales son un ejemplo claro de cómo se compone el agua, ya que está compuesta por Carbono, Hidrogeno, Oxigeno y Nitrógeno.

El agua en su estructura química está compuesta por 2 átomos de hidrogeno y un átomo de oxigeno (H<sub>2</sub>O).

A esta sustancia la podemos encontrar en 3 estados, los cuales son estado líquido que sería el agua, sólido sería el hielo y gaseoso sería el vapor.

El agua inmersa en su estructura tiene enlaces llamados de hidrogeno entre moléculas de agua las cuales van a proporcionar las fuerzas de cohesión las cuales hacen que el agua sea líquida, a temperatura ambiente y esta va a favorecer al extremo ordenamiento de las moléculas.

El agua tiene un punto de ebullición, un punto de fusión y un calor de evaporización más elevadas que la mayoría de disolventes comunes.

El agua tiene propiedades tanto químicas como físicas las cuales hacen que el agua tenga en su dominio ciertas cosas, en sus propiedades físicas podemos encontrar su pH el cual tiene un valor neutral de 7.

O poder encontrar al agua en 3 diferentes estados los cuales son sólidos líquido y gaseoso.

Algunas de las características físicas más resaltadas del agua es que se llega a congelar a una temperatura de 0 grados Celsius y empieza su proceso de evaporación a una temperatura de 100 grados Celsius a nivel del mar, lo anterior hace referencia a que puede llegar a variar la temperatura para iniciar el proceso gracias a los metros sobre el nivel del mar y esto puede llegar a varias entre 1 o 2 grados menos para que se inicie dicho proceso

Además de las dos características antes mencionadas el agua tiene un índice muy alto de calor, es decir, que aguanta una alta temperatura, es pegajosa y elástica, esto gracias a otra propiedad llamada tensión superficial.

En el párrafo anterior nos referimos con el concepto pegajosa a como el agua tiene una consistencia que no pareciera para nada pegajosa, pero esto se puede ejemplificar de esta manera, por ejemplo cuando salimos del baño y nos quedan pequeñas gotas por así decirlo pegadas en nuestro cuerpo a eso se refiere el concepto o la palabra de pegajosa.

Algunas de sus otras propiedades físicas son que no tiene sabor, no tiene color y tiene un alto nivel de cohesión.

En cuanto a sus propiedades químicas podemos decir que el agua es una molécula inorgánica, la cual está formada de enlaces covalentes, contiene un mínimo de polaridad por lo cual tiene leve o baja ionización.

El agua tiene una alta capacidad reactiva con un pH neutro como mencionamos anteriormente, a esto le agregamos una propiedad muy importante su nombre es la cohesión la cual es una propiedad especial ya que es capaz de que sus moléculas puedan adherirse entre sí y mantenerse unidas.

Como conclusión puedo decir con certeza que el agua es un elemento no vital sino fundamental y crucial para los seres vivos que habitamos en el planeta ya que sin ella no existiría vida alguna.

Debemos siempre de cuidarla y hacer consciencia cuando observemos que las personas le están dando un mal uso, ya que este elemento poco a poco va disminuyendo su cantidad global.

Reflexionar acerca de cómo utilizamos el agua nosotros mismos es de suma importancia, ya que el cambio debe de empezar por nosotros mismos e ir impartiendo conocimientos de cómo podemos ayudar a mejorar tanto su calidad como su cuidado y con ello lograremos que muchas personas se sumen a tomar consciencia de sus actos con este elemento valioso que nos regala la madre naturaleza.

## Bibliografía

Apuntes de clases de química de alimentos impartidas en la universidad del sureste campus Tapachula.