



Nombre del alumno: Pineda Tamayo Jimmy

Profesor: Sergio Chong Velázquez

Trabajo: Ensayo

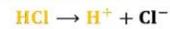
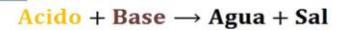
Tema Acido Base

Facultad: Médico Veterinario y Zootecnia

Fecha de entrega: 25 de septiembre 2022

Ácidos y Bases de Arrhenius

... según su disociación en agua

ÁCIDOSIones H^+ **BASES**Iones OH^- Rx **Ácido-Base**: Neutralización

La reacción ácido-base o reacción de neutralización es una reacción química que ocurre entre un ácido, por ejemplo el ácido clorhídrico y una base, el hidróxido de sodio. La palabra "sal" describe cualquier compuesto iónico cuyo catión provenga de una base y cuyo anión provenga de un ácido.

Entenderemos mas a fondo, ¿Qué es acido? ¿Que es base?

Un ácido es una sustancia o compuesto que al disolverse en el agua aumenta la concentración de hidrogeniones, es decir que puede ceder protones y que forma sales al combinarse con las bases.

Una base es una sustancia o compuesto que tiene la capacidad de captar hidrogeniones y dar lugar a la formación de sales. Las reacciones de ácidos y bases tienen definidas sus constantes de equilibrio. Se puede determinar si un ácido o base es fuerte o débil a través del valor de la constante de equilibrio; cuanto más fuerte es un ácido más abundante es la donación de protones, así mismo cuanto más fuerte es una base mayor será la absorción de protones. La fortaleza de un ácido o de la base depende de su capacidad para ceder o aceptar protones.

Para llevar a cabo los procesos metabólicos se requiere no solo el mantenimiento de la concentración de electrolitos y el equilibrio de fluidos corporales dentro de rangos estrechos, sino también el equilibrio acido base, aquí viene lo mas importante.....

¿Equilibrio acido Base?

Es el equilibrio entre la acidez y la alcalinidad de los tejidos corporales. Se mide a través del pH. La sangre en el organismo tiene un pH ligeramente básico que es importante para el buen funcionamiento del cuerpo.

Los procesos metabólicos intracelulares generan ácidos por oxidación de carbohidratos y grasas también a expensas de los compuestos orgánicos de las proteínas (a partir del fósforo y azufre que contienen), se forman ácidos.

De la misma forma se forman las bases, dando como resultado la existencia de un justo equilibrio entre la producción de unos (ácidos) y otros (bases), lo que permite el normal estado de los fluidos corporales.

¿Qué es el ph?



Es una medida de acidez o alcalinidad de una disolución acuosa. El pH indica la concentración de iones de hidrógeno presentes en determinadas disoluciones.

Es importante saber esta escala para evitar accidentes y ya puedas saber que podría hacerte mal y que podría hacerte bien, ya que en la juventud se hacen muchas bromas y llegan a hacer retos que podrían poner en riesgo tu vida, pero ahora ya sabes que es el ácido y que es la base y cuánto pH tiene cada cosa.

Bibliografía de la imagen

<https://www.pinterest.com.mx/pin/645070346608693781/>