

UNIVERSIDAD DEL SURESTE
CAMPUS TAPACHULA**LIC. MEDICINA VETERINARIA Y
ZOOTECNIA**PROF: CHONG VELAZQUEZ SERGIO
HERNANDEZ BARRIOS ALEXIS

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA

EQUILIBRIO ACIDO BASE

ENSAYO UNIDAD I

Equilibrio acido base es el que esta caracterizado por la acides y la basicidad, son dos sustancias que contienen dos importantes grupos de sustancias quimicas. Las actuales actualizaciones consideran que los acidos son los que dan protones y las bases como receptores.

Los procesos donde intervienen un acido tambien es en su base conjugada, que es la sustancia del acido sediendo un proton a la base, tal proceso es denominado acido base.

Antes de que se conocieran los comportamientos de estas sustancias a nivel molecular se podian reconocer por sus principales características, esta idea se hacia para saber con claridad el concepto de acido y base, asi dando la importancia quimicamente a cada concepto para poder imaginarse si era de una familia u otra de compuestos.

Con los fundamentos del investigador Jesus Von dio a conocer con mas precision las formulas quimicas, definiendo a los acidos por su composicion molecular.

Propiedaes quimicas del acido base

El tornasol es una tinta color violeta que puede cambiar de color dependiendo de grado de acides de la disolucion, las soluciones conducen electricidad.

La calidad de una disolucion acida como conductor no solo consiste en la concentracion del acido si no tambien de la naturaleza de este.

De manera a que la consentracion al comparar las conductividades de diferentes acidos permite establecer una escala de acidez entre ellos.

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

PROPIEDADES QUIMICAS DE LAS BASES

Lo contrario de los acidos estas eran sustancias que podian intervenir en las reacciones que se pudieran neutralizar la accion de los acidos. Cuando una base se añade a una disolucion elimina o reduce sus principales características.

Las propiedades que se pueden observar en las bases son las que tienen un sabor amargo característico, sensación jabonosa al tacto, al igual que los acidos es disolucion acuosa que conducen a la electricidad, colorean de azul el papel tornasol, reaccionan a los acidos por formar una sal mas agua, precipitan el azufre en disoluciones de este elemento.

Lavoisier fue el que propuso la primera teoria de los acidos y dice que el oxigeno es el principal acidificante ya que convierte a los elementos CN o S en los acidos carbonico, nitricos o sulfurico.

Gay Laussac llego la conclusion que no era el oxigeno el principal edicificante que era el hidrogeno y la sustancia comun a todas las sustancias que manifiesten propiedades acidas.

Tambien llego a la conclusion de que las bases no pueden definirse si no que estan en relacion mutua.

Fisiologia del acido base

Es el que esta integrado por tres organos fundamentales el higado, el riñon, y el pulmon, cada uno de ellos cuenta con una funcion diferente en el sistema acido base, el higado es aquel que se encarga de metabolizar las proteinas produciendo iones de hidrogeno, el pulmon es el que elimina el dioxido de carbono y el riñon es aquel que genera nuevo bicarbonato.