

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 ácido base es el que está caracterizado por la acidez y la basicidad, son dos sustancias que contienen dos importantes grupos de sustancias químicas. Las actuales actualizaciones consideran que los ácidos son los que dan protones y las bases como receptores.

Los procesos donde intervienen un ácido también es en su base conjugada, que es la sustancia del ácido cediendo un protón a la base, tal proceso es denominado ácido base.

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

Con los fundamentos del investigador Jesús Von dio a conocer con más precisión las fórmulas químicas, definiendo a los ácidos por su composición molecular.

Propiedades químicas del ácido base

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

La calidad de una disolución ácida como conductor no solo consiste en la concentración del ácido si no también de la naturaleza de este.

De manera que la concentración al comparar las conductividades de diferentes ácidos 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 dióxido de carbono y el riñon es aquel que genera nuevo bicarbonato.