

Universidad del sureste
“Pasión por educar”

Materia:

Bioquímica I

Tema :

Cuadro sinoptico “acido – base”

Alumno :

María Teresa Castillo Tovilla

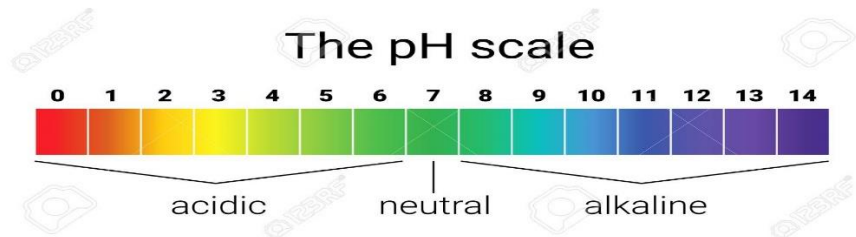
Tarea #:

2

Tapachula chiapas, Jueves 17 de septiembre del 2020

Equilibrio ácido base

Los ácidos como dadores de protones y las bases como aceptoras.



Propiedades de los ácidos

Los ácidos poseen un sabor agrio como el limón, colorean de rojo el papel tornasol, su disolución conduce a la electricidad, produce efervescencia al reaccionar con el carbono.

Propiedades de las bases

Tiene sabor amargo, sensación jabonosa al tacto, en las disoluciones acuosas conducen la electricidad, ponen de color azul el papel tornasol.

sustancias que intervenían en aquellas reacciones en las que se conseguía neutralizar la acción de los ácidos.

Mecanismos de compensación

- Tamponamiento físico-químico plasmático: es la defensa inicial el bicarbonato el tampón principal.
- Ajustes ventilatorios : rapidos.
- Cambios en la acidificación renal : más lento, tarda días .

Producto ionico del agua

El agua presenta una notable polaridad y por ello se disocia en iones, aunque en muy pequeña proporción. Siempre que tengamos el agua como disolvente, si la temperatura no varía, el producto iónico debe mantenerse constante.

Fuerza de los ácidos y bases

Los ácidos fuertes presentan una disociación completa, muestran una conductividad eléctrica elevada. Los ácidos débiles se encuentran poco disociados. Las bases son fuertes cuando están muy disociadas en disolución acuosa y, débiles, cuando están poco disociadas.