

UNIVERSIDAD DEL SURESTE CAMPUS TAPACHULA.

ASIGNATURA: BIOQUIMICA 1.

TEMA: EQUILIBRIO ÁCIDO-BASE

ALUMNO: ALEJANDRO MORALES TAPIA.

PROFESOR: SERGIO CHONG VELAZQUEZ.

LICENCIATURA: MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA.

PRIMER CUATRIMESTRE.

## EQUILIBRIO ACIDO BASE.

### ACIDO.

Se le conoce como ácidos a aquellas sustancias que liberan iones de hidrogeno positivos ( $H^+$ ), en una solución. Los procesos en los que interviene un ácido intervienen también su base conjugada, que es la sustancia que recibe el protón cedido por el ácido. Tales procesos se denominan reacciones ácido-base.

### BASE.

Se le conoce como base, a aquellas sustancias capaces de captar iones de hidrogeno en solución, como también liberar iones negativos llamados hidroxilos ( $OH^-$ ).

### PROPIEDADES QUIMICAS DE LOS ACIDOS

- \* Poseen un sabor agrio.
- \* Colorean de rojo el papel de tornasol el tornasol es un colorante de color violeta en disolución acuosa (tintura de tornasol) que puede cambiar de color según el grado de acidez de la disolución.
- \* Conducen electricidad.
- \* Producen efervescencia al reaccionar con carbonatos.
- \* desprenden gas hidrogeno cuando cuando reaccionan en disolución con cinc o con algunos otros metales.

### CARACTERISTICAS QUIMICAS DE LAS BASES.

- \* Se dice que se caracterizaron en un principio por la sencilla razón de ser opuestas a los ácidos.
- \* Tienen un sabor amargo característico.
- \* Sensación jabonosa al tacto.
- \* Al igual que los ácidos, en disolución acuosa conducen electricidad.
- \* Colorean de azul el papel tornasol.
- \* Precipitan el azufre en disoluciones de este elemento