



# UNIVERSIDAD DEL SURESTE UDS

DIEGO ALBERTO REYES VELAZQUEZ  
Alumno

MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA  
Licenciatura

BIOQUIMICA  
Asignatura

CUADRO SINOPTICO: EQUILIBRIO ACIDO-BASE  
Actividad

SERGIO CHONG  
Catedrático

18 DE SEPTIEMBRE 2020

**EQUILIBRIO  
ACIDO-BASE**

**ÁCIDO**

Son dadores de Protones. Sustancias capaces de liberar iones  $H^+$ , por oxidación de los hidratos de carbono y las grasas.

**Propiedades**

- Sabor agrio
- Cambio de color según el grado de acidez
- Producen efervescencia al reaccionar con carbono
- Depende gas hidrogeno, como algunos metales

Se basa fundamentalmente en el análisis de la hemogasometría arterial o del capilar arterializado y del nomograma

- Identificar de qué tipo de trastorno se trata.
- Saber si la compensación es adecuada.
- Conocer la causa del trastorno ácido-base.

**Parametro**

- Concentración plasmática  $H^+$
- La presión parcial de  $CO_2$  arterial
- La concentración plasmática de bicarbonato o  $CO_2$  total
- El anión Gap

**BASE**

Sustancia que en medio acuoso se disocia dando aniones hidroxilo. Son aceptadoras.

**Propiedades**

- Neutraliza la acción de los ácidos
- Tiene un sabor amargo característico
- Sensación jabonosa al tacto
- Conducen electricidad
- Precipitan el azufre