

**LIC. MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA**

**MED. SERGIO VELAZQUEZ CHONG**

**LESLIE A. GARCIA LOPEZ**

**MATRICULA:**

409422533

**ENSAYO**

**EQUILIBRIO ACIDO – BASE**

**22 DE SEPTIEMBRE DE 2022**

### **EQUILIBRIO ACIDO – BASE**

Mecanismo utilizado por los seres vivos para mantener la actividad de las enzimas, estas son dependientes de la concentración de hidrogeniones.

la razón de esta gran precisión en la regularización de la concentración de hidrogeniones se debe a que pequeñas variaciones en la misma causan grandes cambios en muchas funciones celulares, se altera el funcionamiento de muchos órganos y del conjunto del organismo.

Un pequeño cambio en la concentración de hidrogeniones puede inducir aumentos de la velocidad de ciertas reacciones y disminución simultanea de la velocidad de otras altera la función celular.

Las reacciones metabólicas que suceden en nuestro cuerpo producen muy pocas sustancias alcalinas para neutralizar los ácidos, nuestro organismo lleva dichos ácidos hacia los pulmones y los riñones, donde se excreta este exceso.

Los pulmones liberan dióxido de carbono y regulan su producto de hidratación que es el ácido carbónico. Los riñones excretan iones hidrogeno en forma de amoniaco.

#### **Transtornos del equilibrio acido – base**

Alcalosis metabólica pH sérico mayor de 7.45 debido a un incremento en el bicarbonato plasmático. El incremento del bicarbonato puede deberse a vómitos excesivos o drenaje gástrico.

#### **Acidosis (aumento de iones hidrogeno)**

**Acidosis metabólica** disminución del pH a niveles menores de 7.35 disminución del bicarbonato sérico puede deberse a pérdida  $\text{HCO}_3$  en los fluidos corporales diarrea o enfermedades renales

**Acidosis respiratoria** el riñón retiene bicarbonato para mantener el equilibrio en acidosis respiratoria. pH sérico menor de 7.35 puede deberse a hipoventilación pulmonar debida a causas pulmonares: neumonía, trauma torácico, broncoespasmo.

**Alcalosis (disminución de iones de hidrogeno)**

**Alcalosis metabólica** el riñón secreta bicarbonato para disminuir alcalosis respiratoria

**Alcalosis respiratoria** pH superior a 7.45 originada en la disminución del CO<sub>2</sub> la disminución de pCO<sub>2</sub> puede deberse a hiperventilación debida a estimulación central: ansiedad, trauma cefálico, fiebre.

**BIBLIOGRAFIA:** Alcalosis metabólica, la olvidada en Medicina Veterinaria

Sitio web·2020·Redacción