



Universidad del Sureste

**Licenciatura en medicina
veterinaria y zootecnia**

Tercer cuatrimestre

Farmacología veterinaria II

“Mapa conceptual: Antiácidos y
protectores de la mucosa”

Profesor: Marco Gordillo Benavente

Alumna: Alejandra Morales López

Tuxtla Gutiérrez, Chiapas. A 04 de noviembre de 2020.

Antiácidos y protectores de la mucosa

Los antiácidos han sido usados y abusados por clínicos y consumidores de todo el mundo por muchas décadas. A pesar de la gran popularidad del uso de antiácidos, hay controversias sobre su mecanismo de acción y su rol en el manejo de la úlcera gastrointestinal.

Los antiácidos reducen la acidez de los fluidos gástricos por neutralizar la secreción gástrica

El bicarbonato de sodio: Es uno de los compuestos más antiguos usados como antiácido y asociado a un comienzo de acción rápido y corta duración de acción. Es poco empleado en clínica, pero posee todavía un uso popular importante.

La neutralización ácida como mecanismo primario y sugieren un efecto cito protector de la mucosa gastrointestinal para estas drogas.

Carbonato de calcio: Al igual que el bicarbonato de sodio, el carbonato de calcio es un antiácido potente y de rápida acción. reacciona con el ácido gástrico formando cloruro de calcio, agua y dióxido de carbono. La mayoría del cloruro de calcio es reconvertido en carbonato de calcio insoluble en el intestino delgado

Hidróxido de magnesio: Muchas sales de magnesio, incluyendo óxido, carbonato, hidróxido y trisilicato, poseen propiedades antiácidas. Las sales de hidróxido, carbonato y óxido son más potentes que las sales de trisilicato en su capacidad neutralizadora de la acidez gástrica.

Hidróxido de Aluminio: Al igual que los antiácidos que contienen magnesio muchas sales que contienen aluminio son útiles como antiácidos, incluyendo hidróxido, carbonato, fosfato y amino acetato