

Magdiel Sebastián Pérez verdugo

Lic. Niuzet Adriana Cruz paez

Universidad del sureste

Enfermería clínica

Tapachula Chiapas

12/10/2024



ALTERACIÓN DEL EQUILIBRIO HIDROELECTROLITOS

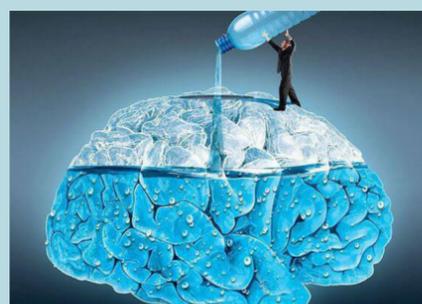


QUE ES?

alteraciones del contenido de agua y electrolitos en el cuerpo humano, cuando la cantidad de estas sustancias baja o aumenta.

EQUILIBRIO

refiere a la relativa constancia de la distribución de agua e iones en los tres compartimentos corporales: interior celular, espacio intersticial y vasos sanguíneos.



CAUSAS

significa que el nivel de uno o más electrolitos en su cuerpo es demasiado bajo o demasiado alto

D.HIDROELECTROLITO

- Enfermedades diarreicas
- Altas temperaturas
- Alimentos mal lavados
- Poca hidratación
- Ciertos medicamentos
- Sudoración intensa

MANTENER EQUILIBRIO

Llevar una dieta nutritiva y bien equilibrada
Tomar bebidas deportivas y otros productos deportivos para reponer los electrolitos

LO MÁS IMPORTANTE

- Calcio. • Cloruro. • Magnesio.
- Fósforo. • Potasio. • Sodio.



ACIDO BASE



QUE ES?

- Un ácido es aquella sustancia química capaz de ceder protones a otra sustancia química. Una base es aquella sustancia química capaz de captar protones de otra sustancia química.

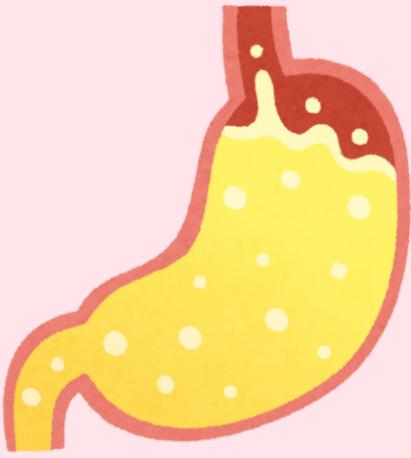
SUSTANCIAS ÁCIDAS Y BÁSICAS?

- Cualquier solución que tiene un pH menor a 7 se considera ácida, y cualquier cosa con un pH arriba de 7 es básica



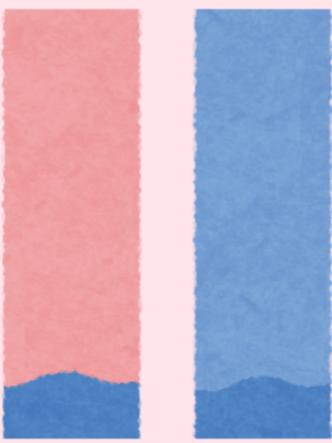
REACCIÓN ÁCIDO-ASÉ

- Una reacción ácido-base es un proceso de transferencia de protones entre dos pares conjugados



SISTEMA DIGESTIVO

- Función: Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Donec posuere.
- Componentes clave: Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit.

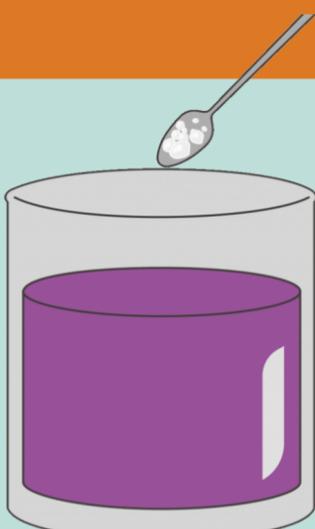


SIGNIFICA ACIDO BASE

- Sustancia química que emite iones de hidrógeno en el agua y forma sales cuando se combina con ciertos metales

BASE Y EJEMPLOS

- el campo de la química, una sustancia que puede aceptar iones de hidrógeno en agua y puede neutralizar un ácido



MEZCLA UN ÁCIDO Y UNA BASE?

- El catión $H(+)$ del ácido se combina con el anión $OH(-)$ de la base para formar agua