



## Cuadro Sinoptico

**Nombre del alumno:** Jesus Eduardo  
gordillo martinez

**Nombre del profesor:** Maria Cecilia  
zamorano rodriguez

**Materia:** Enf. Medico Quirurgica

**Grado:** "5"

PASIÓN POR EDUCAR

**Grupo:** "B"

**Alteraciones  
del  
Equilibrio  
Hidro-  
electrolítico  
Y  
Acido Base**

Concentración  
Plasmática

H+ que en la práctica se mide como pH (logaritmo negativo de la concentración de H+).

Presión  
Parcial

CO<sub>2</sub> arterial (pCO<sub>2</sub>) Valores normales: 35-45 mmHg. Se consideran valores críticos menos de 20 y más de 70 mmHg.

pH

Es el logaritmo negativo de la concentración de hidrogeniones de una muestra, es un indicador de la acidez o alcalinidad. Valor normal 7.35-7.45

Acidemia  
Alcalemia

Aumento de la concentración de hidrogeniones  
Disminución de la concentración de hidrogeniones.

Iones  
Fuertes

son aquellos que se encuentran completamente disociados en una solución

Objetivos

Controlar los gases y líquidos de líquidos en el paciente durante un tiempo determinado.

Iones  
Truantes

son aquellos que se encuentran completamente disociados en una solución

Objetivos

Controlar los aportes y pérdidas de iones en el paciente durante un tiempo determinado.

Intracelulares

Potasio, magnesio, fosfato, y sulfato. los nucleótidos poseen una carga eléctrica.

Alteraciones  
del  
Equilibrio  
Hidroelectrónico  
y  
Acido Base

Transtornos  
Hidroelectrónicos

- o Por alteración de agua
- o Por alteración de sodio
- o Por alteración de cloro
- o Por alteración de calcio.

Deshidratación

Es la atracción de agua y sales minerales en el plasma del cuerpo.