

Nombre del alumno: José Fernando Aguilar Gómez

Nombre del profesor: María Cecilia Zamorano Rodríguez

Nombre del trabajo: Cuadro sinóptico (3.1 alteraciones del equilibrio acido base)

Licenciatura: Enfermería

Materia: Enfermería Medico Quirúrgica

Grado: Quinto Cuatrimestre

PASIÓN POR EDUCAR

Grupo: A

trastornos del equilibrio ácido base

Identificar de qué tipo de trastorno se trata.

Saber si la compensación es adecuada

Conocer la causa del trastorno ácido base.

P(O₂)

valores normales:
35-45 mmHg

valores críticos:
menor de 80 y más de 70 mmHg

(CO₂)

valores normales de CO₂:
21-29 mEq/l (mEq/l : mmol/l).

valores críticos: más de 10 y más de 40 mEq/l.

Distribución de PO₂

una disminución de 95 mmHg se conoce como hipoxemia.

Por debajo de 80 ya se considera moderada.

menor de 60 severa o grave.

valores normales de HbO₂ en sangre

Arterial es de 97-100 %

capilar 97-100 %

venosa 67-84 %

Acidemia

Aumento de hidrogeniones en sangre.

Alcalosis

Distribución de hidrogeniones en sangre

Ácido

Existencia de aumento de la concentración de hidrogeniones.

Acidos débiles

son aquellos que se encuentran principalmente disueltos en una solución.

P(CO₂)

Es la presión parcial de dióxido de carbono en la fase gaseosa.

3.1 Alteraciones del equilibrio hidroelectrolítico y ácido base

Fuentes bibliográficas

UDS, Antología pág. 55-57, Recuperado el 11/03/2023:

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/LLEN/75bff9cd2842b3b5f8e5881543edfbeb-LC-LLEN503%20ENFERMERIA%20MEDICO%20QUIRURGICA%20I.pdf>