

Tema: Equilibrio acido base (Dr. Saenz)

Alumno: Gabriel Alonso Espinoza Carreón

Materia: Bioquímica 1

Catedrático: Sergio Chong Velázquez

Fecha de entrega: Viernes, 18 de septiembre de

2020

Identificar tipo de trastorno. Ante todo trastorno saber si la compensación es del equilibrio ácido-base adecuada. se debe trazar una estrategia Conocer la causa del trastorno Ver si el pH habla de "emia" a de "osis" Secuencia para la inter-Después del pH, mirar la PCO2 pretacion de una gasometría en los desequilibrios para valorar si la ventilación es adecuada. Tamponamiento ffisico-quimico Mecanismo de Son tres Ajuste ventilatorios Compensación cambios en la acidificación real tipos La ACM puede estar producida por una mayor producción o aporte exógeno de ácidos no volátiles. Alteraciones Ácidos metabólico Se produce un descenso de la Del equilibrio concentración de HCO3- forma primaria Acido básico La concentración de cloro disminuye para Alcalosis compensar la elevación de bicarbonato. Metabólica Etiología y cuadro Tratamiento con diuréticlínico cos y perdidas de secreciones gástricas Es un trastorno Clínico, caracterizado por pH arterial bajo. Provocado por una elevación de la Acidosis respiratoria concentración de iones H+

Es un trastorno clínico provocado por disminución de la concentración de iones h+.

Respiratoria Cuadro Manifestaciones de Clínico disfunción cerebral

Cuadro Na-Bajo Electrolítico CI- elevado K- disminuido

Trastornos Ácidos básicos Mixtos Se deben a la coexistencia simultánea de dos o más alteraciones ácido básicas simples y se les considera erróneamente muchas veces como respuestas compensatorias