



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

Licenciatura

Medicina Humana

Materia

Fisiopatología II

Docente

Dr. Miguel Basilio Robledo.

Trabajo

Cuadro sinóptico de las principales alteraciones del equilibrio ácido base y su asociación con la interpretación.

Estudiante

Kevin Jahir Kraul Borralles

Grado y grupo

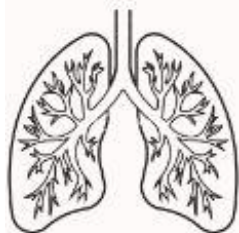
3 semestre

Grupo "B"

Parcial 1

Tapachula, Chiapas

11 de Septiembre de 2022



ACIDOSIS METABOLICA

- Aumento de H⁺ por disminución del bicarbonato

CAUSAS

- **Acidosis láctica:** se produce por una acumulación de ácido láctico en el cuerpo, generalmente debido a una falta de oxígeno en los tejidos.
- **Cetoacidosis diabética:** se produce en pacientes con diabetes no controlada, cuando el cuerpo comienza a descomponer las grasas en lugar de los carbohidratos para obtener energía.
- **Insuficiencia renal.**



SIGNOS Y SINTOMAS

- Dificultad para respirar
- fatiga
- Confusión
- dolor de cabeza
- Náuseas y vómitos



DIAGNOSTICO

- Medición del pH sanguíneo: el pH sanguíneo es menor de 7,35 en la acidosis metabólica.
- Medición de la concentración de bicarbonato: la concentración de bicarbonato en la sangre es menor de 22 mEq/L en la acidosis metabólica.

SIGNOS Y SINTOMAS

- Dificultad para respirar
- fatiga
- Confusión
- dolor de cabeza
- Náuseas y vómitos

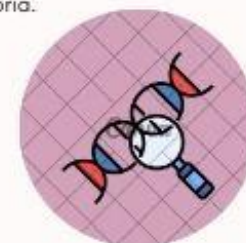


DIAGNOSTICO

- Medición del pH sanguíneo: el pH sanguíneo es menor de 7,35 en la acidosis respiratoria.
- Medición de la concentración de bicarbonato: la concentración de bicarbonato en la sangre es normal o ligeramente baja en la acidosis respiratoria.

SIGNOS Y SINTOMAS

- debilidad muscular
- Calambres musculares
- Confusión
- Náuseas y vómitos



DIAGNOSTICO

- Medición del pH sanguíneo: el pH sanguíneo es mayor de 7,45 en la alcalosis metabólica.
- Medición de la concentración de bicarbonato: la concentración de bicarbonato en la sangre es mayor de 26 mEq/L en la alcalosis metabólica.

SIGNOS Y SINTOMAS

- mareo
- Entumecimiento u hormigueo en las extremidades
- Confusión
- debilidad muscular



DIAGNOSTICO

- Medición del pH sanguíneo: el pH sanguíneo es mayor de 7,45 en la alcalosis respiratoria.
- Medición de la presión parcial de dióxido de carbono: la presión parcial de dióxido de carbono en la sangre es menor de 35 mmHg en la alcalosis respiratoria.

ACIDOSIS RESPIRATORIA

- Aumento de H⁺ por aumento de CO₂

CAUSAS

- **Enfermedades pulmonares obstructivas:** como la enfermedad pulmonar obstructiva crónica (EPOC) o el asma, que dificultan la respiración y provocan una acumulación de CO₂ en el cuerpo.
- **Depresión respiratoria:** puede ser causada por medicamentos, como los opiáceos, o por una lesión en la médula espinal.

CAUSAS

- **Vómitos:** la pérdida excesiva de ácido clorhídrico del estómago puede provocar una alcalosis metabólica.
- **Uso de diuréticos:** los diuréticos pueden provocar una pérdida excesiva de ácido en la orina.
- **Hiperaldosteronismo:** una afección en la que las glándulas suprarrenales producen demasiada aldosterona, lo que provoca una pérdida excesiva de ácido en la orina.

CAUSAS

- **Hiperventilación:** la respiración rápida y profunda puede provocar una disminución excesiva de CO₂ en el cuerpo.
- **Ansiedad:** la hiperventilación puede ser causada por la ansiedad.
- **Lesiones cerebrales:** las lesiones cerebrales pueden afectar el centro respiratorio y provocar una hiperventilación.

ALCALOSIS METABOLICA

- Disminución de H⁺ por aumento del bicarbonato

ALACALOSIS RESPIRATORIA

- Disminución de H⁺ por disminución de CO₂

TRANSTORNOS MIXTOS

- presencia simultánea de dos o más trastornos ácido-base, lo que puede incluir dos o más trastornos simples

pH scale



ALTERACIONES ACIDOBASAS



BIBLIOGRAFIAS Y LINKCOGRAFIAS

- <https://www.merckmanuals.com/es-us/professional/trastornos-endocrinol%C3%B3gicos-y-metab%C3%B3licos/regulaci%C3%B3n-y-trastornos-del-equilibrio-%C3%A1cido-base/trastornos-del-equilibrio-%C3%A1cido-base>
- <https://empendium.com/manualmibe/compendio/chapter/B34.II.19.2>.
- http://www.scielo.org.bo/pdf/rmcmlp/v24n2/v24n2_a11.pdf
- <https://www.nefrologiaaldia.org/es-articulo-trastornos-del-metabolismo-acido-base-403>
- http://www.scielo.org.co/scielo.php?pid=S0120-33472015000300008&script=sci_arttext&tIng=es
-