



Nombre del Alumno: Hernandez Velasco Georgina del Rosario

Nombre del tema: Cuadro sinóptico

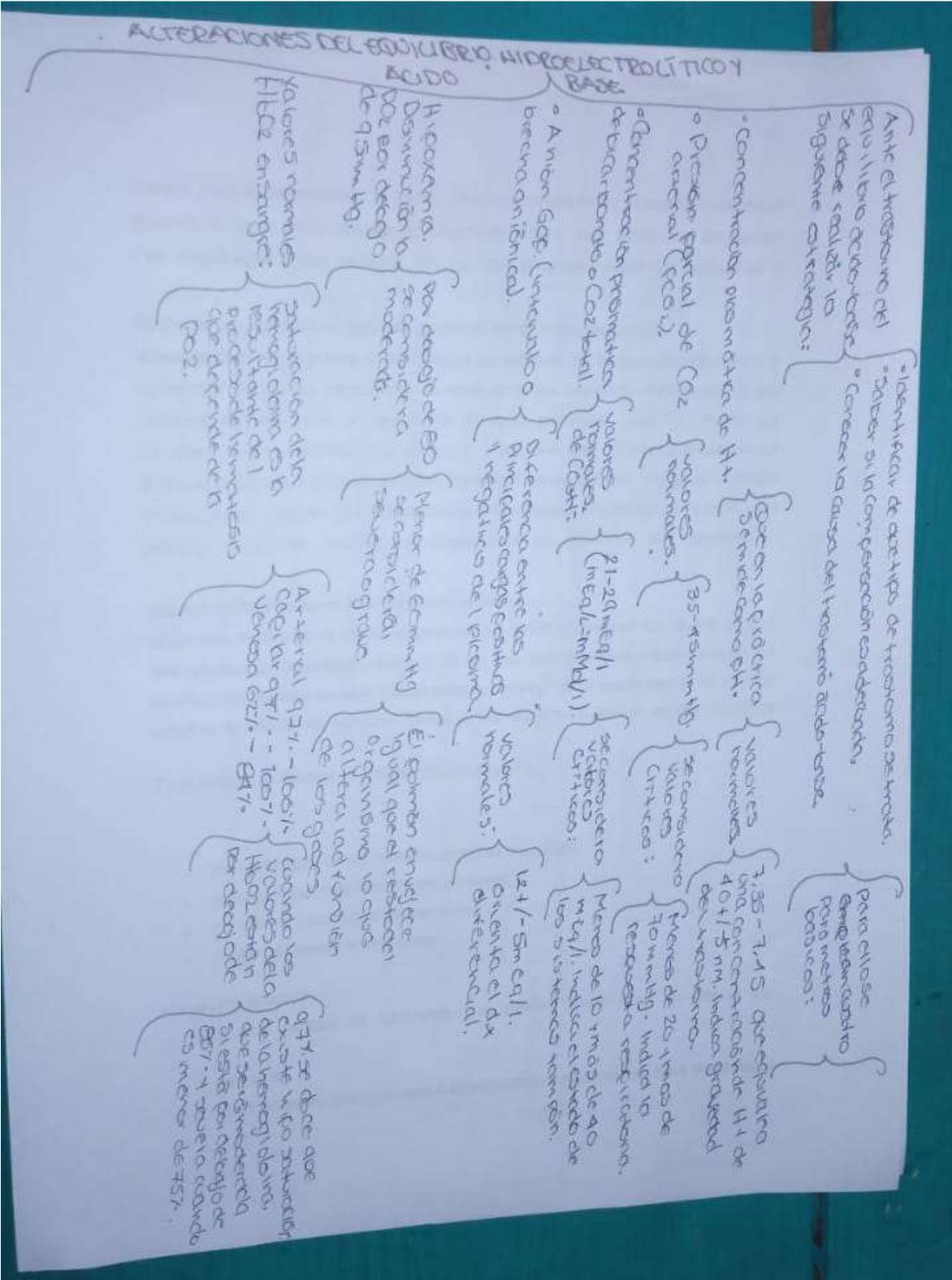
Parcial: III

Nombre de la Materia: Quirúrgico

Nombre del profesor: María Cecilia Zamorano

Nombre de la Licenciatura: Enfermería

Cuatrimestre: V



ALTERACIONES DEL EQUILIBRIO HIDROELECTROLÍTICO + ACIDO BASE.

pH: Es el logaritmo negativo de la concentración de hidrogeniones de una muestra, es un indicador de la acidez o alcalinidad. Valores normales $\approx 7.35 - 7.45$.

Acidemia: { Aumento de la concentración de hidrogeniones en sangre.

Alcalemia: { Disminución de la concentración de hidrogeniones en sangre.

Acido: { Sustancia capaz de aumentar en la concentración de hidrogeniones de una solución.

iones fuertes: { Son aquellos que se encuentran completamente disociados en una solución. Ej: Na^+ y Cl^- .

Diferencia de iones débiles: { Es el resultado de la carga (cationes: Ca^{2+} , Mg^{2+} , K^+ , NH_4^+ y aniones: CO_3^{2-} , HCO_3^- , H_2PO_4^- , HPO_4^{2-} , H_2O).

Acidos débiles: { Son aquellos que se encuentran parcialmente disociados en una solución. Ej: H_2CO_3 , H_2PO_4^- , H_2O .

PCO_2 : { Es la presión parcial de dióxido de carbono en la sangre. Valores normales en adultos: $35 - 45 \text{ mmHg}$ (o $3.6 - 6.0 \text{ kPa}$).

HCO_3^- estándar: { Es la concentración de bicarbonato en la sangre. Valores normales en adultos: $22 - 28 \text{ mmol/L}$ (o $3.6 - 6.0 \text{ mEq/L}$).

PCO₂ mayor o igual a 50 mmHg : { Es la concentración de bicarbonato en la sangre. Valores normales en adultos: $22 - 28 \text{ mmol/L}$ (o $3.6 - 6.0 \text{ mEq/L}$).

