



*Nombre del Alumno: Hernandez Velasco Georgina del Rosario*

*Nombre del tema: Cuadro sinóptico*

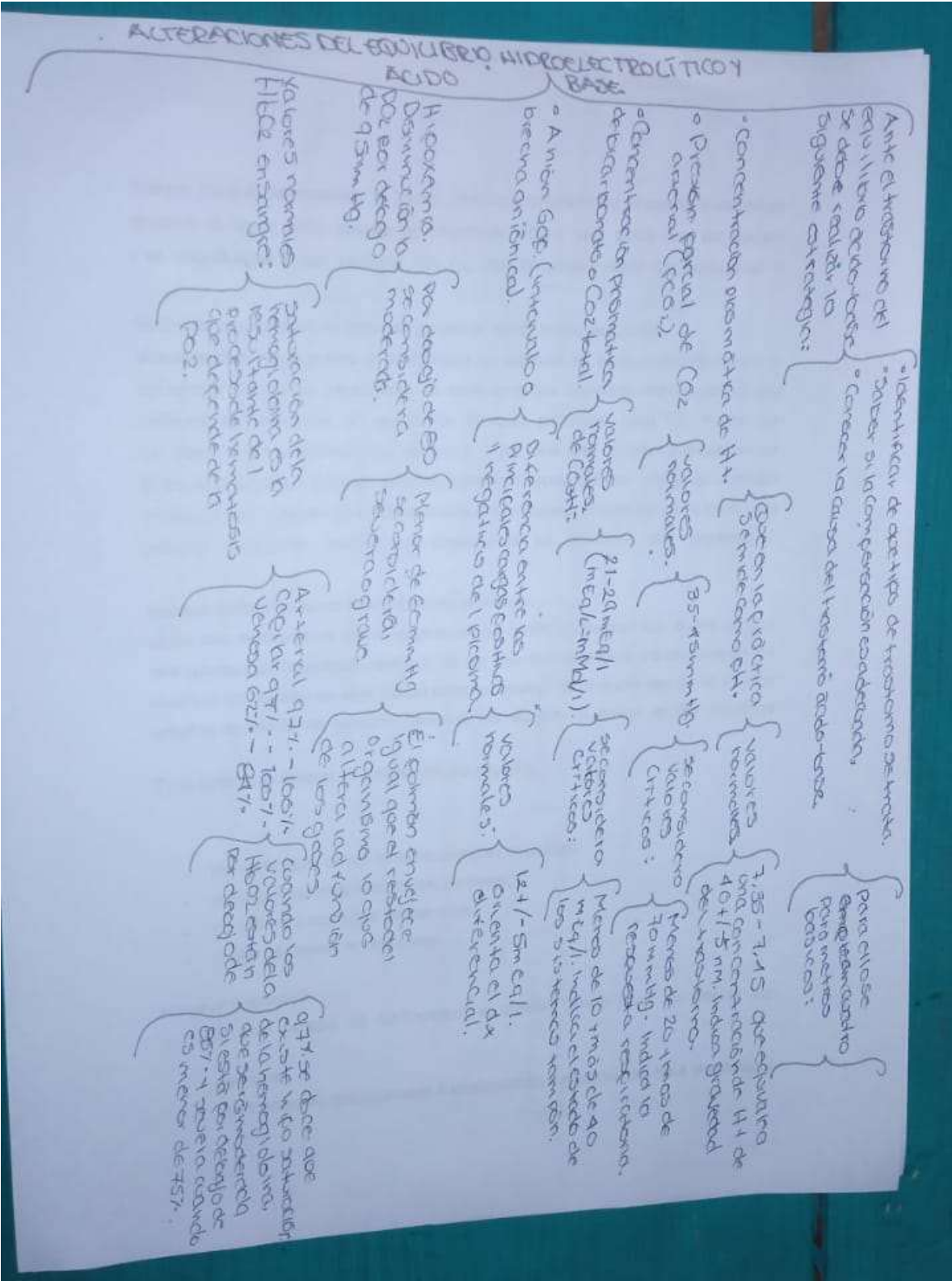
*Parcial: III*

*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:  $\text{Na}^+$   $\text{K}^+$   $\text{Cl}^-$   $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ .

**Diferencia de iones débiles:** { Es el resultado de la carga (cationes:  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ) - (aniones:  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_7^{2-}$ ).

**Acidos débiles:** { Son aquellos que se encuentran parcialmente disociados en una solución. Ej:  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_7^{2-}$ .

**$\text{PCO}_2$ :** { Es la presión parcial de dióxido de carbono en la sangre. Valores normales en adultos:  $35 - 45 \text{ mmHg}$  (a  $37^\circ\text{C}$ ).

**$\text{HCO}_3^-$  estándar:** { Es la concentración de bicarbonato en la sangre. Valores normales en adultos:  $22 - 28 \text{ mmol/L}$  (a  $37^\circ\text{C}$ ).

**PCO<sub>2</sub> de 30 mmHg y una PO<sub>2</sub> mayor o igual a 60 mmHg:** { Es la concentración de bicarbonato en la sangre. Valores normales en adultos:  $22 - 28 \text{ mmol/L}$  (a  $37^\circ\text{C}$ ).



