

**Nombre del alumno:**

KEYLA ELIOENAI LOPEZ VAZQUEZ

**Nombre del profesor:**

LIC. ERVIN SILVESTRE CASTILLO

**Licenciatura:**

LIC. ENFERMERIA

**Materia:**

FUNDAMENTOS DE ENFERMERIA III

PASIÓN POR EDUCAR

**Nombre del trabajo:**

Cuadro sinóptico:

“PREPARACIÓN DE SOLUCIONES”

Preparación de soluciones

Tipos de soluciones

- Cristaloides
- Coloides

Se difunden rápido en el agua

Se difunden lentamente

Dializan fácilmente a través de las membranas

Dializan con mucha dificultad

Residuo cristalino

Residuo gomoso

Solución fisiológica o salina (cloruro de sodio), la solución hartman

Solución cristaloides

Soluciones que contiene agua, electrolitos y azucares

Se difunden a través de la membrana capilar

- Soluciones isotónicas
- Soluciones hipotónicas
- Soluciones hipertónicas

Peso molecular igual tanto de un lado como del otro de la membrana

Alto peso molecular superior al líquido corporal de la persona

Las que tienen peso molecular inferior a los líquidos corporales de la persona

Soluciones coloidales

Contienen partículas en suspensión de alto peso molecular

No atraviesan las membranas capilares

- Coloides naturales
- Coloides artificiales

Solución de proteínas humanas

Albúmina

dextranos

Soluciones coloidales naturales

- Albúmina
- Solución de proteínas humanas

Se produce en el hígado

Hace disminuir los edemas

Responsable del 70-80% de la presión oncótica del plasma

Se distribuye entre los comportamientos intravascular e intersticial

Esta solución tiene propiedades similares ala albúmina

Aporta gran cantidad de proteínas

Soluciones coloidales artificiales

Dextranos

Son polisacáridos

Tienen propiedades oncóticas

- Dextrano 40
- Dextrano 70

Rheomacrodex

Macrodex