

Nombre del alumno:

Marlene Lucas González

Nombre del profesor:

Lic.: Ervin Silvestre Castillo

Carrera:

Enfermería

Materia:

Práctica clínica de enfermería 1

Nombre del trabajo:

Cuadro sinóptico

“preparación de soluciones”

Definición

Solución es cualquier sustancia líquida mezclada por dos o más sustancias que se encuentran disueltas en ella.

Tipos de soluciones intravenosas

Se clasifican según su osmolalidad o tonicidad, son tres tipos de líquidos actualmente para su uso clínico, cristaloides, coloides y productos sanguíneos.

Soluciones cristaloides

Son aquellas soluciones que contienen agua, electrolitos o azúcares en diferentes porciones y Osmolaridades y pueden difundir a través de la membrana capilar. Este tipo de soluciones pueden ser:

- **Soluciones isotónicas:** son aquellas que tienen la misma concentración de solutos que otra solución. se utilizan para hidratar el comportamiento intravascular en situaciones de pérdida de líquido. algunas de estas soluciones son :
 - solución salina al 0,45% ,35%
 - dextrosa en agua destilada al 2,5% y al 5,0%
- **Soluciones hipotónicas:** son las que tienen una osmolalidad superior a la de los líquidos corporales, son útiles para hidratar, aumentar la diuresis y valorar el estado renal. las más comunes son:
 - solución salina normal o de cloruro sódico (ClNa) al 0,3% y 0,45%
 - , dextrosa al 5% en agua.
- **Solución hipertónica:** es una solución que contiene más soluto que la célula que se coloca en ella, son útiles para problemas de intoxicación de agua. Las más comunes son :
 - Dextrosa en Agua destilada al 10%, 20% y 50%

Soluciones coloidales

Las **soluciones coloidales** contienen partículas en suspensión de alto peso molecular que no atraviesan las membranas capilares, de forma que son capaces de aumentar la presión osmótica plasmática y retener agua en el espacio intravascular.

Soluciones coloidales naturales:

- **Albumina:** se produce en el hígado y es responsable del 70 -80% de la presión oncótica del plasma, capacidad de disminuir edemas.
- **Fracciones proteicas del plasma humano:** se obtienen por fraccionamientos seriados del plasma humano .La fracción proteica debe contener al menos 83 % de albumina y no más de 1% de globulina , esta solución está disponible como solución al 5% en suero.

Soluciones coloidales artificiales:

Dextranos : son polisacáridos de origen bacteriano producidos por el *Leuconostoc mesenteroides* tienen propiedades oncóticas .

Clases de solutos

- ✓ Las soluciones cristaloides se difunden rápidamente en el agua, dializan fácilmente a través de las membranas permeables.
- ✓ Los coloides se difunden lentamente, dializan con mucha dificultad o bien no lo hacen y al ser evaporadas las soluciones de que forman parte, quedan como residuo gomoso.