



NOMBRE DEL ALUMNO:

PAOLA DE LEON TOMAS

NOMBRE DEL PROFESOR:

LIC: ERVIN SILVESTRE CASTILLO

LICENCIATURA:

ENFERMERÍA

PASIÓN POR EDUCAR

NOMBRE DEL TRABAJO:

CUADRO SINOPTICO: DE PREPARACIÓN DE SOLUCIONES

MATERIA:

PRÁCTICA CLÍNICA DE ENFERMERÍA I

Frontera Comalapa, Chiapas a 14 de junio del 2020.

PREPARACIÓN DE SOLUCIONES

Tipos de soluciones intravenosas

- Se clasifican según su osmolaridad o tonicidad
- Tipos de líquidos
 - Cristaloides
 - Coloides
 - Sangre
 - Productos sanguíneos

Soluciones cristaloides

- Estas son líquidos que:
- ✚ Contienen agua
 - ✚ Eritrocitos
 - ✚ Azúcares en diferentes proporciones
 - ✚ Osmolaridades
 - ✚ Se puede difundir mediante membrana capilar

Soluciones isotónicas

- ✓ Significa osmolaridad de la solución a un lado de la membrana es la misma que la del otro lado
- ✓ La osmolaridad del líquido isotónico se aproxima a la del plasma en suero (285.295mOsm/1)
- ✓ Sirve para la deshidratación o hemorragias
- ✓ Son suero salino o fisiológico

Soluciones hipotónicas

- Tiene una osmolaridad inferior a la de los líquidos corporales
- Ejercen menos presión osmótica que el LEC
- Son solución salina normal, cloruro de sodio (CLNA) , al dextrosa 5% del agua
- se le considera hipotónica porque el azúcar entra rápidamente a la célula y solo queda agua
- Su uso es poco frecuente
- Se utiliza para hidratar , aumentar la diuresis y valorara el estado renal
- Su administración excesiva
 - ❖ Lleva una depleción del LIV
 - ❖ Hipotensión
 - ❖ Edema celular
 - ❖ Daño celular

Soluciones hipertónicas

- Son las que tienen osmolaridad superior a la de los líquidos corporales
- Ejerce mayor presión osmótica que el LEC.
- Su alta osmolaridad cambia de los líquidos desde el LIC al LEC.
- útiles para tratamiento de problemas de intoxicación de agua
- son la solución salina o de cloruro de sodio, soluciones de dextrosa al 10%, 20 %, 40%.
- Combinaciones de glucosa
- Salino (suero glucosalino)
- Si ay una administración rápida
 - ┌ Puede causar circulatorias deshidratación

Tipos de soluciones son aquellas

Solución coloide

- Estas son las que:
- ❖ Contienen partículas en suspensión de alto peso molecular
 - ❖ Son capaces de aumentar la presión osmótica plasmática
 - ❖ Retiene agua en el espacio extravascular
 - ❖ Incrementan la presión oncótica
 - ❖ Incrementa la efectividad del movimiento de flujos
 - ❖ Se conoce como agente expansor plasmático
 - ❖ Produce menos volumen que los cristaloides

Soluciones coloidales naturales

Albumina

- ✚ Se produce en el hígado
- ✚ Responsable del 70- 80 % de la presión oncótica del plasma
- ✚ Se distribuye en compartimientos extravascular y intersticial
- ✚ Su concentración normal en suero es de 3,5 a 5,0 g/dl.
- ✚ El 90% de albumina permanece en el plasma una dos horas tras la administración
- ✚ Condiciones clínicas que se asocian a la disminución de la producción de albumina en sangre, incluye nutrición, cirrosis, trauma y hipotiroidismo
- ✚ disminuye los edemas
- ✚ Mejora la presión oncótica vascular
- ✚ Es la hipovolemia en la mujer embarazada

Fracciones proteicas de plasma humano

- ✓ Se obtienen por fraccionamientos seriados del plasma humano
- ✓ Tiene propiedades similares a la albumina
- ✓ Tiene gran cantidad de proteínas aportadas
- ✓ Es más antigénica que la albumina

Soluciones coloidales artificiales

Dextranos

- ❖ Sus dextranos son polisacáridos de origen bacteriano
- ❖ Producidos por el leuconostoc mesenteroides
- ❖ Tiene propiedades oncóticas
- ❖ Su eliminación se realiza por vía renal
- ❖ A las 24 horas se habrá eliminado
- ❖ Otra eliminación es la digestión por medio de secreciones intestinales y pancreáticas