



Nombre del alumno:

Cielo Lizbeth Pérez Velázquez

Nombre del profesor:

Lic. Ervin silvestre castillo

Licenciatura:

En enfermería tercer cuatrimestre grupo A

Materia:

Fundamentos de enfermería

Nombre del trabajo:

Cuadro sinóptico del tema: tipos de soluciones intravenosas

“Ciencia y Conocimiento”

Frontera Comalapa, Chiapas a 19 de junio del 2020

Soluciones Intravenosas

Cristaloides

Soluciones isotónicas

Esto se trata de que la osmolaridad de la solución a un lado de la membrana es la misma que la del otro lado de la membrana. El líquido isotónico se utiliza para hidratar por pacientes deshidratados o por una hemorragia además se utiliza cloruro de sodio (suero fisiológico).

Soluciones hipotónicas

Tienen una osmolalidad inferior a la de los líquidos corporales y ejercen menos presión osmótica que el lec y la administración excesiva puede llevar a una deplección de liv. Se usa una solución salina o cloruro sódico.

Soluciones hipertónica

Tiene una osmolalidad superior a la de los líquidos corporales ejercen mayor presión osmótica que el lec. Estas soluciones son útiles para tratamiento de problemas de intoxicación de agua esto pasa cuando hay mucha agua en las células.

Coloidales

Soluciones coloidales naturales

Albumina

Es producida por el hígado y responsable de la presión oncótica del plasma con una concentración de 3,5 a 5,0g/dl y relacionada con la desnutrición. Condición de disminución de albumina en sangre, mal nutrición, cirrosis.

Fracciones proteicas de plasma humano

Se obtiene por fraccionamientos seriados del plasma humano además debe de contener al menos el 83% de albumina y 1g globulina tiene propiedades de albumina.

Soluciones coloidales artificiales

Dextranos

Son polisacáridos de origen bacteriano producido por leuconostoc mesenteroides. En la actualidad se dispone de dos formas de destrón dependiendo el peso de moléculas esto se realiza fundamentalmente por vía renal.

