



Nombre de alumnos: Fátima Montserrat Cruz Hernández

Nombre del profesor: Javier Gómez Galera

Nombre del trabajo: mapa conceptual

Materia: Practicas Clinicas

Grado: Sexto

Grupo:

pichucalco, Chiapas a 12 de junio de 2021

Soluciones hidroeléctricas

Soluciones intravenosas:
Las soluciones intravenosas pueden dividirse en tres categorías básicas: soluciones de cristales; soluciones coloidales; y sangre y productos sanguíneos

Soluciones coloidales:
Contienen solutos en forma de proteínas grandes y moléculas tan grandes que no pueden atravesar las paredes capilares para pasar al interior de las células. Permanecen en el espacio intravascular por un periodo más largo que las soluciones cristaloides. También se les conoce como expansores de volumen. Pueden hacer que las células pierdan demasiada agua y se deshidraten

Sangre y productos sanguíneos:
Se prefieren para el reemplazo de sangre perdida. Una ventaja por sobre las soluciones cristaloides y coloidales es la capacidad de la hemoglobina para transportar oxígeno a las células. También se les considera expansores de volumen.

Soluciones cristaloides:
Contienen agua, dextrosa, electrolitos o todas las anteriores, y suelen utilizarse para tratar múltiples desequilibrios hidroelectrolitos. Afectan el movimiento del agua corporal, dependiendo de la concentración de electrolitos. Se clasifican de acuerdo con su tonicidad (concentración de electrolitos).
Isotónicas: misma cantidad de electrolitos que el plasma.
Hipotónicas: menor cantidad de electrolitos que el plasma.
Hipertónicas: mayor cantidad de electrolitos que el plasma.

Tipos

Tipos

Albumia (proteína plasmática humana)
Concentraciones a 5 y 25%

Dextrano (polisacáridos)
Dextrano de bajo peso molecular (dextrano 40)
Dextrano de alto peso molecular (dextrano 70)

Fracción de proteína
Concentración a 5%

Sangre entera

Concentrado de eritrocitos (PRBC)

Plaquetas

Plasma congelado fresco (FFP)

Soluciones isotónicas

Soluciones hipotónicas

Soluciones hipertónicas

Solución salina isotónica tenemos:
Solución de cloruro de sodio a 0.9% (solución salina normal, NS, NaCl)

Soluciones de dextrosa tenemos:
Dextrosa a 5% en agua (D5W)
Dextrosa a 5% en solución salina a 0.225% (D5 1/4NS)
Dextrosa a 5% en solución salina a 0.4% (D5 1/4NS)

Soluciones de dextrosa tenemos:
Dextrosa a 5% en solución de cloruro de sodio a 0.9% (D5NNS)
Dextrosa a 5% en solución de lactato sódico compuesta (D5LR)

Soluciones balanceadas de electrolitos tenemos:
Solución de cloruro de sodio compuesta (Ringer)
Solución de lactato sódico compuesta (LR)

Solución salina hipotónica tenemos:
Solución salina a 0.225% (D5 1/2NS)
Solución salina a 0.45% (D5 1/4NS)

Soluciones salinas hipertónicas tenemos:
Solución de cloruro de sodio a 3% (NaCl a 3%)
Solución de cloruro de sodio a 5% (NaCl a 5%)