

Nombre del Alumna:alejandra cruz perez
Nombre del tema: fluidoterapia Parcial:1
Nombre de la Materia: farmacología
Nombre del profesor:CECILIA DE LA CRUZ
SANCHEZ
Nombre de la Licenciatura : enfermería
Cuatrimestre:3

FLUIDOTERAPIA

Fisiología de los fluidos

Lo primero que tenemos que saber, y seguro que hemos escuchado alguna vez, es que el cuerpo está compuesto por un 60% de agua.

Hidratación: corresponde al 15% de líquido que se encuentra en el espacio intersticial.

Volemia: corresponde al 5% de fluido que se encuentra dentro de los vasos sanguíneos.

Presión osmótica

De forma muy resumida, la presión osmótica es aquella que nos permite que el agua fluya a través de una membrana semipermeable. Siempre desde la solución más diluida a la más concentrada, con el objetivo de crear un equilibrio (que los dos compartimentos tengan la misma concentración).

La osmosis es la forma que tiene el fluido de pasar entre los espacios intracelular y extracelular. La presión osmótica depende de las "partículas osmóticamente activas"

FLUIDOTERAPIA

Presión oncótica

La presión oncótica es un concepto similar a la presión osmótica, pero en este caso nos permite que el agua fluya entre los espacios intersticial e intravascular (los dos en el compartimento extracelular).

Presión hidrostática

En el intercambio de fluidos entre los compartimentos intersticial e intravascular también tenemos que hablar de la presión hidrostática. Esta presión corresponde a la fuerza que hace un fluido contra las paredes.

Glicocálix

Y para terminar con este punto, un concepto muy interesante que debemos conocer es el glicocálix.

Cristaloides

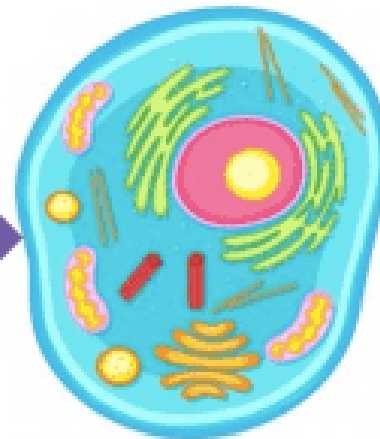
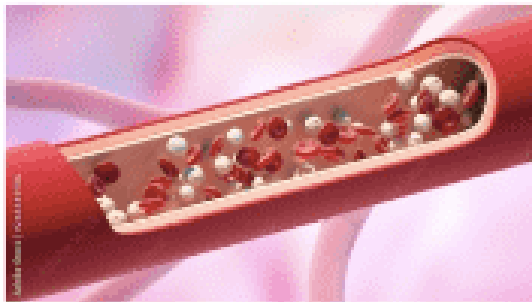
Los cristaloides son soluciones iónicas permeables a la membrana vascular (la que separa el compartimento intravascular con el intersticial), con una concentración determinada de sodio o glucosa y otros electrolitos.

Cristaloides Isotónicos

Este tipo de fluidos son los que tienen una osmolaridad igual o similar al plasma, es decir, alrededor de 300 mOsm/L.

Cristaloides

Isotónicos (~300 mOsm/L)



Osmolaridad **igual** a la del plasma.

El fluido tenderá a viajar entre compartimientos. Difunden rápidamente al espacio intersticial y solamente un **25%** permanece finalmente en el espacio intravascular.

