



Mi Universidad

Nombre del Alumno JENNIFER LOPEZ VELAZQUEZ

Nombre del tema DIALISIS PERITONEA

Parcial I

Nombre de la Materia ENFERMERIA MEDICO QUIRURGICA II

Nombre del profesor MARIANO RAYMUNDO HERNANDEZ HERNANDEZ

LICENCIATURA EN ENFERMERIA

6 Cuatrimestre

La composición de las soluciones de DP ha evolucionado con los años, aprovechando la mejor comprensión de los principales determinantes de la biocompatibilidad y los avances técnicos. Las soluciones de DP se presentan en bolsas monocamerales y bicamerales

Consideramos soluciones convencionales a las soluciones glucosadas monocamerales que se infunden a pH ácido. Frente a estas, se han desarrollado soluciones glucosadas bicamerales que se infunden a un pH entre 7,0 y 7,4, y son, en general, más biocompatibles, aunque no son un grupo homogéneo en cuanto a su contenido en productos de degradación de la glucosa (PDGs), uno de los principales factores de la biocompatibilidad.

Además, hay soluciones monocamerales que contienen aminoácidos o poli glucosa como agente osmótico. Las nuevas soluciones suelen ser más caras que las convencionales en los países en los que coexisten ambas.

Las soluciones de DP son estériles y contienen agua, electrolitos, un tampón y un agente osmótico.

Las soluciones de DP en uso clínico comparten la ausencia de potasio y la concentración de sodio de 132-134 mM.

Concentraciones de sodio más altas limitarían el aclaramiento peritoneal de sodio por difusión y más bajas podrían favorecer la hiponatremia, aunque se han explorado para aumentar el balance negativo de sodio.

DIALISIS PERITONEA

QUE ES

PROCEDIMIENTO TERAPEUTICO POR MEDIO DEL CUAL SE ELIMINA SUSTANCIAS TOXICAS PRESENTES EN LA SANGRE

IDEA SIMPLE

es una técnica que se usa el recubrimiento del abdomen (llamado peritoneo) y una solución conocida como dializado.

QUE ES

debido al tratamiento de diálisis el pacientes vera altamente comprometido en un deterioro físico.

LIQUIDO DE DIALISIS

una solución equilibrada de electrolitos que se introduce a un lado de la membrana semi-permeable del dializador (el lado opuesto al que ocupa la sangre del paciente) para que, durante la hemodialisis, intercambie solutos con la sangre.

Formas de Expresar la Concentración de las soluciones en Porcentaje (%)

% en peso ó masa = %p/p ó %m/m
(si no se indica el tipo de %, se asume que es p/p)

$$\% \text{ p/p} = \frac{\text{masa (gr) de soluto}}{\text{masa (gr) de solución}} \times 100$$

$$\% \text{ p/p} = \frac{\text{masa (gr) de soluto}}{(\text{masa (gr) de soluto} + \text{masa (gr) de solvente})^*} \times 100$$

* cuando nos dan por separado la cantidad de soluto y la cantidad de solvente, se deben de sumar para obtener la masa de la solución.

AGUA DE DIALISIS

agua purificada que se utiliza para mezclar con el líquido de diálisis o para desinfectar, enjuagar, o reprocessar el dializado.